

ЖУРНАЛЬ
РУССКАГО
ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКАГО ОБЩЕСТВА.

АЛФАВИТНЫЙ УКАЗАТЕЛЬ

Томъ XXXIII - Томъ XLIII

Томъ XLV - Томъ XLVII

Томъ LI - Томъ LII

Томъ LVI - Томъ LX

1901 - 1911

1913 - 1915

1919 - 1920

1925 - 1928

ЧАСТЬ ХИМИЧЕСКАЯ

АЛФАВИТНЫЙ УКАЗАТЕЛЬ

XXXIII тома.

Знакъ (1) означаетъ страницу I отдѣла, цифра безъ этого знака означаетъ II отдѣлъ.

ИМЕННОЙ УКАЗАТЕЛЬ.

- А**лександровъ Д., см. Зелинскій. Н.
Алексѣевъ В. Г., основы символической теории инвариантовъ. Приложение къ Ж. Р. Х. О. О совпадении методовъ формальной химии и символической теории инвариантовъ, (1) 314.
Андре, см. Бертелло.
Андре, см. Кертисъ.
Арбузовъ А., объ аллилметилфенилкарбинолѣ, (1) 38.
Аронштейнъ и Мегейзенъ, молекулярный вѣсъ сѣры, 157.
Арренусъ, къ теории скорости химическихъ реакцій 131. Вліяніе прибавки солей на силу кислотъ, 143.
Аспинваль, бездымный порохъ, 27.
Астаховъ А. и Реформатскій С. Н., синтезъ α -метил- β -этиленмолочной кислоты (1) 239.
- Б**айковъ А. А., о сплавахъ мѣди и олова, (1) 187. Замѣчаніе на сообщеніе В. Р. Тизенгольца, (1) 352.
Банкрофтъ, законъ разведенія, 140.
Барнесъ, нормальные элементы Вестона и Кларка, 128.
Баскервилль, распространеніе титана 157.
Бачинскій А. І., о связи между параметромъ внутренняго тренія и нѣкоторыми другими физич. постоянными, (1) 192.
Бейнъ, числа переноса солей въ зависимости отъ устройства діафрагмы, 129.
Бекетовъ Н. Н., воспоминанія химика о прожитомъ наукою въ XIX столѣтіи, (1) 163. Замѣчаніе на докладъ Е. Бирона, (1) 524.
Бекэртъ, см. Гемптинъ.
Венедиксъ, соединенія гадолинія 158.
Вентъ, теплоемкости металловъ и сплавовъ, 117. Теплота возгонки CO_2 и теплота испаренія жидкаго воздуха 118.
Бернаду, фабрикація бездымнаго пороха, 29.
Бертелло Д., темп. кипѣнія цинка и кадмія, 154.
Бертелло М., термохимическія изслѣдованія, 119, 120. Окисленіе простого эфира водой и H_2O_2 въ присутствіи O на свѣтѣ 121. Разложеніе бертолетовой соли при нагрѣваніи 167. Разложеніе азотныхъ эфировъ и нитроглицерина щелочами и относительная стойкость взрывчатыхъ веществъ, 33.
Бертелло и Андре, тепл. гор. и образ. азотистыхъ органическихъ соединеній, 120.
Бертелло М. и Вьелль, взрывчатость смѣсей ацетилена съ инертными газами, 135.
Бертелло и Делепинъ, теплота гор. и образ. летучихъ жидкостей, 120.
Бертелло М. и Лешателье, скорость взрывной волны ацетилена 135.
Бестъ Г., см. Мейеръ Р.
Вѣттгеръ В., см. Керпъ В.
Вилье, взрывчатые пикробораты, 31.
Виронъ Е. В., къ вопросу о побочныхъ реакціяхъ въ газовой цѣпи Грове, (1) 474. Замѣчаніе на докладъ В. В. Чепинскаго, (1) 170.

- Бихель, приведение взрывчатых смесей в твёрдое состояние 30.
 Блумбах Ф., реви́зия мѣръ и вѣсовъ въ Прибалтійскомъ краѣ, «Временникъ» 5, 145.
 Боденштейнъ, газоваыя реакци въ химической кинетикѣ, 146. Образование H_2S и H_2Se , 146.
 Бозе, газовый элементъ Грове, 126.
 Боннефуа, термохимия соед. $LiCl$ съ этиламиномъ, 119.
 Бредигъ, коллоидальные растворы металловъ, 154.
 Бредигъ и Кенъ, коллоидальные растворы металловъ, 155.
 Брейкелевель, Ф. и Теръ-Горстъ А., желѣзный карбониль, 170.
 Бруннеръ и Толлочко С., скорость растворения твердыхъ тѣлъ 132.
 Брыкнеръ В. О., см. Вагнеръ, Е. Е.
 Будуаръ, скорость разложения CO , 145. Равновѣсие $CO_2 + C \rightleftharpoons 2CO$, 145.
 Бузниковъ В. И., объ удѣльныхъ вѣсахъ растворовъ этилового спирта, сѣрнаго эфира и воды, (1) 128.
 — о поглощаемости паровъ воды, (1) 412.
 Бухбэкъ, влияние среды на скорости реакцй, 132.
 Бэйлей, перекись кобальта, 164.
 Бѣлякинъ Д., объ аллотропии теллура (1) 670.
Вагнеръ Е. Е., Годлевскій, И. О., Славинскій К. С., Брыкнеръ В. О., и другіе. О борниленѣ и другихъ соединеніяхъ камфорной группы, (1) 266. Замѣчаніе на сообщеніи Н. И. Курсанова, (1) 270.
 Вагнеръ Ю., реакци между марганцовокалиевой солью и соляной кислотой, 133.
 Ваддель, уравненія скоростей обратимыхъ реакцй, 131.
 Вальденъ П. И., соединеніе аминовъ съ сѣрнистымъ газомъ 169. Комплексныя соли 171.
 Вальдъ, что такое химическій индивидуумъ, 137.
 Вантъ-Гоффъ и Мейергофферъ, образование стассфуртскихъ соляныхъ отложений, 136.
 Ваттерсъ, см. Маттьюсъ.
 Веберъ, свободная энергія силлавленныхъ галоидныхъ металловъ, 124.
 Вейшейдеръ, скорости реакци въ однородныхъ системахъ при постоянномъ объемѣ, 131. Ходъ реакци, протекающей одновременно съ рядомъ побочныхъ р, 131.
 Вейнландъи Кеппенъ, двойныя фтористыя соли 171.
 Вернадскій В. И., нефть какъ природное тѣло въ наукѣ XIX столѣтія, 59.
 Впльдерманъ, скорость реакцй въ гетерогенныхъ системахъ вблизи положенія равновѣсія, 139.
 Вильсморъ, потенциалы электродовъ, 125.
 Винклеръ К., содержание мышьяка въ въ продажномъ фосфорѣ 159.
 Виньонъ Л., о нитроклѣтчаткахъ 23. О восстановленіи нитроклѣтчатокъ 23. Составъ прядильныхъ волоконъ, 23. Исслѣдованія гидроклѣтчатки, 24.
 Виньонъ Л. и Геринъ, ацетильныя производныя клѣтчатки и окислѣтчатки, 23.
 Вормсъ В. В., о кристаллическомъ альбуминѣ изъ бѣлка грачиныхъ яицъ (1), 448.
 Вьелль, см. Бертело М.
Гаази, см. Гемпель.
 Гантцшъ А., трехазотистый іодъ, 166.
 Гарто, см. Осмондъ.
 Гейзе, теорія безопасныхъ взрывчатыхъ веществъ, 36.
 Гейкокъ и Невилль, сплавы алюминія съ золотомъ, 161.
 Гелльви́гъ К., комплексныя соли 171.
 Гемпель и Гаази, нѣкоторыя соед. кремня, 156.
 Гемптинъ, влияние магнетизма на химическую реакцію 132. Скорости омыленія уксуснометилового эфира 132. — и Бекертъ, скорости реакцй въ смѣсяхъ различныхъ растворителей 132.
 Геринъ, см. Виньонъ, Л.
 Гернець, температура перехода HgJ_2 , 148.
 Герцъ В., получение алюминатовъ, 168.
 Гессъ, теорія безопасныхъ взрывчатыхъ веществъ, 35.
 Гетеренъ, В. Д., д. хлористаго нитрозила на хлористыя соед. сурьмы и желѣза 169.
 Гинзбергъ А. С. Замѣчаніе на докладѣ А. А. Жукова и П. И. Шестакова, (1) 625.
 Гиссинкъ, изслѣдованія смѣсей солей, 137.
 Гитторфъ. Объ электромоторныхъ свойствахъ хрома, 124. О пассивномъ состояніи желѣза, 124.
 — и Сальковский. электролизъ $PtCl_4$ и $AuCl_3$, 129.
 Гишаръ М., полуторасѣрнистый молибденъ, 166.
 Годлевскій И. О., см. Вагнеръ Е. Е.
 Гоккель, точки разложения при электролизѣ, 130.

- Голубицкій Н. А., химія взрывчатыхъ веществъ въ 1900 году, 21.
 Гольдшмидтъ, скорость реакцй въ гетерогенныхъ системахъ, 134.
 Гольдшмидтъ и Зальхеръ., сила азотистыхъ органическихъ основаній въ отсутствіи воды, 143.
 Гоцферъ, электромоторныя свойства окиси углерода, 126.
 Горбовъ А. И. замѣчаніе на сообщеніи К. Панова, (1) 171; на сообщеніи В. Е. Тищенко, (1) 262; на докладѣ Н. Родзевича, (1) 274.
 Гордонъ А., дѣйствіе іодистаго аллила и цинка на камфору, (1) 360.
 — Потенциалы металловъ, соприкасающихся съ расплавленными солями, 123.
 Готье А., теплота растворенія CaO въ HCl , 119; горючіе газы воздуха. Присутствіе въ атмосферѣ свободного водорода, 4; о происхожденіи водорода въ атмосферѣ, 16.
 Граве, см. Ипатьевъ В. П.
 Гранже и Дидье, мышьяковистый никкель, 161.
 Грегеръ М., основныя углемѣдныя соли, 170.
 Грефе, см. Экардтъ.
 Гутенсонъ, получение пикриновой кислоты, 30.
 Гутманъ, проба на стойкость пороховъ, 33; о безопасныхъ взрывчатыхъ веществахъ, 36.
 Гутта, см. Зелинскій Н. Д.
 Гюго К., трехіодистый азотъ, 166.
 Гюнтцъ и Фере, амальгамы натрія и калия, 163.
Де-Бельфоргъ-де-ла-Рокъ, о лидитѣ, 37.
 Де-Врюнь, система съ двумя жидкими фазами, 136.
 Деккеръ Г. К., къ теоріи образования индоновъ изъ азоневыхъ основаній, 114; о порядкѣ замѣщенія въ хинолиновомъ рядѣ, 19; о нитрохинолонахъ, 56.
 Де-Коппе, равновѣсія воды и уксусной кислоты, 136.
 Делешпъ, см. Бертело; термохимія ацеталей, 120.
 Демарсэ Е., о гадолинѣ, 158; самарий, 158.
 Демьяновъ П. Я., о дѣйствіи азотистой кислоты на пропиленъ и о пропиленнитрозитѣ, (1) 275; дѣйствіе на камфенъ азотнаго ангидрида, (1) 283.
 — и Лушниковъ М., о дѣйствіи азотистой кислоты на тетраметилениламинъ и о бромистомъ метилентетраметиленѣ, (1) 279.
 Децфордъ, см. Кертисъ.
 Дефаксъ, фосфористый вольфрамъ, 161.
 Де-Форкрандъ, перекись литія, 164.
 — теплота окисленія натрія 118; термохимическія изслѣдованія, 118; общая теорія кислотности, 119.
 Джонсъ и Смитъ, потенциалъ цинка въ этиловомъ спиртѣ, 124.
 Де-Шульгенъ. Соли висмута, 170.
 Дидье, см. Гранже.
 Диттенбергеръ и Дитцъ, электролизъ $PtCl_4$ и $SnCl_4$, 129.
 Дитцъ А., Кристаллизація золота, 156.
 Дитцъ см. Диттенбергеръ.
 Добросердовъ Д., двойныя соли іодной ртути съ іодистымъ никкелемъ и кобальтомъ, (1) 303; о модификаціяхъ іодной ртути. (1) 384; типы двойныхъ солей іодной ртути съ іодистыми металлами. въ связи съ валентостью послѣднихъ, (1) 387.
 Доброхотовъ А. И., командировка въ Москву и с. Павлово, «Временникъ» № 5, стр. 17.
 Долепалець, свинцовыя аккумуляторы, 131.
 Дюгемъ, ложныя равновѣсія при образованіи H_2S и H_2Se , 146.
 Дюма Л., магнитныя свойства стали, 43.
 Девисъ, см. Коленбергъ.
Егоровъ И. В., дѣйствіе азотнаго ангидрида на эфиры непредѣльныхъ кислотъ, 37.
 Егоровъ К., командировка въ Варшаву и т. д., «Временникъ» № 5, 74.
 — и Доброхотовъ А., реви́зия гирь и вѣсовъ въ Государственномъ банкѣ, «Временникъ» № 5, 60.
 — Доброхотовъ А. и Мюллеръ В., реви́зия вѣсовъ и гирь въ Почтамтѣ, «Временникъ» № 5, 63.
 Ельчаниновъ Е., см. Петренко-Критченко П. И.
Жираръ, новый способъ получения пикратовъ, 30.
 Жуковъ А. А. и Шестаковъ П. И., о строеніи оксистеариновыхъ кислотъ, (1) 625.
 Жунто, дѣйствіе сухаго HCl на серебро, 147.
 Завривъ Д. Х., очеркъ металлографическихъ изслѣдованій желѣза и его сплавовъ съ углеродомъ, 39.
 Залькиндъ Ю. С., обзоръ работъ по радиоактивнымъ веществамъ, 67.
 Зальхеръ см. Гольдшмидтъ, 143.
 Зейбертъ, см. Ландольтъ.

Зейдель, действие хлористого водорода на древесную клетчатку, 22.
 Зелинский Н. Д., об изомеризации циклопропилкарбинола в окись гекилена, (1) 524; опыт синтеза камфорного цикла, (1) 728; синтез циклических третичных спиртов при помощи магнийорганических соединений, (1) 729.
 — и Александров Д., о метилциклогексанмалоновой и метилциклогексануксусной кислотах, (1) 741.
 — и Гутта, синтез метилциклопентанола и этилциклопентанола (1) 729; синтез циклических кислот с помощью магнийорганических соединений, (1) 730.
 — и Лепешкин Н. О., диметилгексаметилен из камфорной кислоты. (1) 549.
 — и Цбликов И., о триметилтриметиленах, (1) 644; о превращении спиртов в непредельные углеводороды действ. шавелевой кислоты, (1) 655; дегидратация изоборнеола шавелевой кислотой, (1) 732.
 Зубов П., данные о теплоте горения соединений циклического строения, (1) 708.
Иванов М., нормальные элементы Латимера-Кларка, «Временник», № 5, 36.
 Имберг, теплота нейтрализации каколдиловой кислоты, 120.
 Ипатьев В. Н., пирогенетические реакции с органическими веществами, (1) 142; новый синтез метилгептевона, (1) 149; действие цинковой пыли на дибромиды $C_nH_{2n}Br_2$, (1) 151; разложение метилпропилкарбинола и диметилэтилкарбинола при прохождении через раскаленную трубку, (1) 173; дальнейшее исследование пирогенетических реакций, (1) 356; о разложении спиртов под влиянием окисей металлов, (1) 357; изопреновая кислота, (1) 540; пирогенетические контактные реакции с органическими веществами, I, (1) 632.
 — и Граве, синтез диметилпентадецилкарбинола и действие на него брома, (1) 502.
 — и Свидерский, действие натриймалонового эфира на трибромиды, (1) 532.
 — и Солонина А. А., реакция хлористого нитрозила и нитрозаты, (1) 496.
 Итциг, см. Розенгейм.

Тегер и Линдекъ элемент Вестона, 128.
 Гориссенъ и Рейеръ, влияние катализаторов на окисление растворов шавелевой кислоты, 134.
 Юдачъ Ж. И. Трибромтриметилкарбиноль, (1) 353; новый случай образования ацетонхлороформа, (1) 353; о реакции спиртовой щелочи на фенилацетиленъ, (1) 353; присоединение хлорноватистой кислоты къ дихлорэтиленовым углеводородамъ, (1) 354.
Казанский А. П., действие иодистого аллила и цинка на янтарноэтиловый эфиръ, (1) 361.
 Кале, нормальный элемент Кларка, 126.
 Каленбергъ, потенциалы металловъ, 124; получение лития, 154.
 Калленбергъ, устранение порчи безопасных взрывчатых веществ, 30.
 Кальбаумъ, темп. плавления лития, 154.
 Кановниковъ И. И., об истинной плотности химических соединений и ее отношении къ их составу и строению; кислородныя соединения, (1) 61, (1) 95; азотистыя соединения, (1) 743; къ вопросу о критическомъ состоянии, (1) 197.
 Канторъ, упругость пара сосуществующихъ фазъ, 137.
 Каспари, разность потенциаловъ для выделения Н и О изъ H_2SO_4 , 130.
 Кевъ, см. Бредигъ; амальгама аммония, 162.
 Кеппелъ, см. Вейнландъ.
 Керманъ Ф., комплексныя соли мышьяка и вольфрама, 172.
 Керпъ В. и Беттгеръ В., амальгамы щелочныхъ и щелочноземельныхъ металловъ, 162.
 Кертисъ и Андре, получение желаемого характера разложения взрывчатого вещества, 36.
 — и Деффордъ, фабрикация бездымного пороха, 29.
 Кижнеръ Н. М., о вращении туйламина, 115; об аминѣ изъ триметиленкарбоновой кислоты, (1) 377.
 Кисель И. А., о реакции многогалогенныхъ производныхъ углеводородовъ съ карбонильными соединениями въ присутствии цинка, (1) 525.
 Кистяковский В. А., исследования по электрохимии двойныхъ солей, (1) 480, (1) 592.
 Клеменчикъ, элементы Кларка и Вестона, 128.

Клименко Б. Е., см. Меликовъ П. Г.
 Клоди, магналий, 161.
 Ковалевский В., действие воды на галоидгидриды элементовъ 4 группы, 167.
 Когенъ, теория эл. элемента, 126; теория обратимыхъ элементовъ третьего рода, 126; реакция въ элементѣ Кларка, 127; эл.-возб. сила элемента Вестона, 127; внутреннее сопротивление нормальныхъ элементовъ, 128; элементъ Даниэля 128; скорость реакции въ элементахъ Кларка, 133; скорость инверсии сахара, 135; превращения металлическаго олова, 147, 148; определение температуры перехода, 149.
 — и Фанъ-Эйкъ, переходъ обыкновеннаго олова въ олово Фригше, 147.
 Коленбергъ, Дэвисъ и Фаулеръ, скорость инверсии сахара солями металловъ, 135.
 Колихенъ, скорости и равновѣсія при реакцияхъ конденсации ацетона, 147.
 Коллинъ, см. Рихардсъ.
 Кольсонъ, взаимныя превращения металловъ въ кружковой пустотѣ, 147.
 Коноваловъ Д. П., о диссоциации въ твердомъ состоянии, (1) 86; замѣчаніе на сообщеніе В. Н. Ипатьева, (1) 86; на сообщеніе В. Р. Тизенгольца, (1) 352.
 — М. И., о некоторыхъ оксидахъ и восстановленіи ихъ въ амины, (1) 45; действие азотной кислоты на спирты, (1) 48; нитрование азотнокислыми солями съ водою, (1) 393.
 — и Плотникова А., материалы по исследованію Грозненской нефти, (1) 50.
 Конъ, см. Михаэль.
 Коссель, о современномъ состоянии химіи бѣлковыхъ веществъ, 201.
 Красускій К. А., о порядкѣ присоединения хлорноватистой кислоты къ этиленнымъ углеводородамъ, (1) 1; об образовании окиси триметиленлена изъ монохлоргидрина и бромюра триметиленлена при действии воды въ присутствии окиси свинца (1) 355; замѣчаніе на сообщеніе Зелинскаго и Цбликова, (1) 367; къ вопросу о строеніи хлоргидрина изобутилена, (1) 520; къ реакции образования алдегидовъ и кетонновъ изъ галоидныхъ соединений этиленныхъ углеводородовъ, (1) 791.
 Кристензенъ О., марганцовоаммониевая соль, 169.
 Кристоманосъ А., въ фосфорѣ нѣтъ мышьяка, 160.

Кроссъ К., см. Люкъ А.
 Крюгель, см. Ладенбургъ А.
 Кукулеско И. М., о реакции многогалогидропроизводныхъ углеводородовъ съ карбонильными соединениями въ присутствии цинка, (1) 369.
 Куриловъ В. В., нѣкоторые лекционные опыты, (1) 631; неорганическая химія въ 1900 году, 151.
 Курнаковъ Н. С., замѣчаніе на докладъ А. Лидова, (1) 273; на докладъ В. Р. Тизенгольца, (1) 352.
 — и Пушкинъ Н. А., о сплавахъ талля, (1) 565; о температурахъ плавления сплавовъ натрія съ калемъ, (1) 588.
 Курсановъ Н. И., галоидопроизводныя ментола и нѣкоторые углеводороды изъ нихъ, (1) 289; нѣкоторые производныя фенилгексаметиленна, 56; о пропилгексаметиленѣ, (1) 410; фенилированные нафены: фенилциклогексанъ, (1) 685.
 Кюстеръ, равновѣсія при реакцияхъ осаждения, 147.
Ладенбургъ А. и Крюгель К., криптонъ и неонъ, 158.
 Лангъ и Риго, упругость диссоциации $SdCl_2 \cdot 6NH_3$, 144.
 Ландольфъ, Оствальдъ и Зейбертъ, атомныя вѣса элементовъ, 151.
Лебо П., см. Муассанъ Г.
 Ле-Бонъ, измѣненіе химическихъ свойствъ элементовъ отъ прибавленія малыхъ количествъ постороннихъ веществъ, 153.
 Лёвенгерцъ, разлагаемость галоидныхъ производныхъ бензола, 134.
 Левитесъ С. Я., о процессѣ застудиванія, (1) 726.
 Лемуанъ, превращеніе стирола въ метастироль, 121.
 Ленеръ и Лоосъ, никелевый карбониль, 170.
 Лепешкинъ Н., см. Зелинскій, Н. Д.
 Леруа, термохимія алкалоидовъ, 120.
 Лефельдъ, электровозбудительная сила и осмотическое давленіе, 122.
 Ле-Шателъе, аллотропическія превращенія желѣза, 44; см. Бертелло; врывная волна въ смѣсяхъ ацетиленна съ другими газами, 136; постоянныя точки превращенія, 138.
 Лидовъ А. П., о высушиваніи газовъ, (1) 190; составъ газовъ изъ буровой скважины г. Ейска, (1) 191; образованіе самовоспламеняющагося углеродистаго газа, (1) 272; о составѣ рудничнаго газа, (1) 272; о полимериза-

ди метилового эфира, (1) 372; о составѣ газовъ изъ перегнойной почвы, (1) 372; составъ газовой смѣси при разложении конского навоза, (1) 372.
Линдекъ, см. Иегеръ.
Линкольнъ, физическія реакціи и законъ массы, 142.
Лоосъ, см. Ленеръ.
Лордкипандзе С. Б., некрологъ, (1) 349.
см. Петренко Критченко, П.
Лоренцо, Л. Лойдъ, см. Сюдборо.
Лосень К., поглощеніе кислорода водою и растворами хлористаго натрія (1) 362.
Лугининъ В. Ф., теплота испаренія азотистыхъ веществъ, 118.
Лукашевичъ Н., см. Реформатскій, С.
Лунниковъ М., см. Демьяновъ, Н. Я.
Любавинъ Н. Н., о взаимодействіи танина съ рвотнымъ камнемъ, (1) 680.
Люкъ, желатинація безъ растворителя, 30.
— и Кроссъ К., азотные эфиры клѣтчатки, 24.
Люмберы А. и Л., влияние темп. на фотохимическое дѣйствіе свѣта, 121.
Люисъ, см. Рихардсъ.
Лютеръ, обратимый фотохимически процессъ, 122.
Макнабъ и Ристори, температура горѣнія взрывчатыхъ веществъ, 36.
Максимовичъ С., о кристаллическомъ альбуминѣ сыворотки лошадиной крови, (1) 460.
Максимъ, жидкій воздухъ для приготовления взрывчатыхъ веществъ, 31.
Марекъ К., элвоб. силы элементовъ Кларка и Вестона, 127.
Марко Д., пятиатомный спиртъ пзъ диллипропилкарбинола, (1) 36.
Марковниковъ В. В., о дисуберилѣ, 116; о бромидѣ метилциклогексанола, 116; о синтезѣ алкоholes нагрѣваніемъ ихъ съ ихъ-же алкоголятами, 116; чествованіе сорокалѣтня, 175.
Маронно, фосфористые металлы, 161.
Массовъ, приборъ для наблюденія движенія ионовъ, 128.
Масчетти Е., роданоксикобальтаки, 172; хлорная платина—комплексное соединеніе, 173.
Матиньонъ К., металлургія при помощи алюминія, 163.
— измененіе энтропи при диссоціаціи подобныхъ гетерогенныхъ системъ, 145.
Матьюсъ и Ваттерсъ, карбидъ золота, 160.
Мегейзенъ, см. Аронштейнъ.

Мейергофферъ и Саундерсъ, равновѣсія въ системѣ солей, 136.
— см. Вантъ-Гоффъ.
Мейеръ Г., теорія капельныхъ электродовъ, 122.
— Р., матеріалы по изученію трехатомнаго таллія, 155.
— Рих. и Бестъ П., дѣйствіе перекиси марганца на соляную кислоту, 172.
— Ст., аддитивность атомныхъ теплоемкостей, 117.
Меликовъ П. Г. и Клименко В. Е., перекись и двуокись празеодимія, (1) 663; дѣйствіе хлорноватистой кислоты на двуокись празеодимія, (1) 739.
Меншуткинъ Н. А., первый редакторъ Журнала Р. Ф. Х. О. I.
Минопци, жадность кислотъ и оснований въ метилалкогольныхъ растворахъ, 143.
Михаель и Конъ, хлорный ангидридъ, 165.
Миоллати А., роданистые кобальтаки, 172.
Монтемартини и Эджида, фосфорновисмутовая соль, 169.
Моро, дѣйствіе магнія на соляные растворы, 154.
Муассанъ Г., теплота образованія СаО изъ элементовъ, 119.
— составъ фтористаго водорода, 160.
— и Лебо П., шестифтористая сѣра, 167; фтористый тиониль, 167.
Миюллеръ, пониженіе темп. перехода NH_4NO_3 , 149.
— В., см. Егоровъ К.
— теплота нейтрализаціи, 119.
Мякотинъ А., см. Фаворскій, А. Е.
Настюковъ А., изслѣдованіе объ оксипеллюлозахъ, (1) 310; объ оксипеллюлозахъ, (1) 676.
Невилль, см. Гейкокъ.
Нельтингъ и Фейерштейнъ, получение чистаго фосфора, 160.
Нойсесъ, термодинамическія выраженія теплотъ растворенія и диссоціаціи электролитовъ, 120.
Норрисъ, Фай и Эджерли, получение чистаго теллура, 158.
Орловъ Н. А., новый случай образованія голубой сѣры Велера, (1) 397; о реакціи образованія зеленого видоизмѣненія сѣры, (1) 400.
Ортонъ, см. Четтэвей.
Осмондъ, кристаллографія желѣза, 42.
— и Гарто, кристаллографія желѣза, 43.
Оствальдъ В., каломельный электродъ, 125; о желтой и красной окиси ртути,

149; активированіе кислорода, 163; раствореніе хрома въ кислотахъ, 133, 153.
Паже К. двойныя сѣрнохромовыя соли, 172.
Пальмеръ, измененіе концентрацій вблизи капельныхъ электродовъ, 122.
Пановъ К. П., скорости образованія углеродныхъ эфировъ кольчатыхъ спиртовъ, (1) 170.
Пелабонъ, диссоціація окиси ртути, 144; изслѣдованіе нѣкоторыхъ реакціи, 146.
Петренко-Критченко П. И. и Ельчаниновъ Е., къ характеристикѣ α -дикетонновъ, (1) 374.
— и Лордкипандзе, С., къ характеристикѣ циклическихъ кетонновъ, (1) 432.
Пизъ, электрохимическій эквивалентъ углерода, 129.
Плотниковъ В. А., о соединеніи бромистаго алюминія съ бромомъ и сѣроуглеродомъ, (1) 91, (1) 429.
— И. С., опредѣленіе жадности фенола термохимическимъ путемъ, (1) 51.
Погорельскій, З. А., къ реакціи хлора на изобутиленъ, (1) 628.
Позняковъ А., о двойныхъ соединеніяхъ оксимовъ тетрагидропиронныхъ соединеній, (1) 667.
Понсо, химическія реакціи въ растворѣ, упругость пара растворителя, 137; реакціи, ограниченныя предѣломъ, законъ модулей, 138.
Прехтъ, примѣненіе закона Бунзена къ броможелатинѣ, 121.
Пржибытекъ С. А., замѣчаніе на докладъ В. Н. Ипатьева, (1) 86.
Прозинъ М., см. Сабанѣевъ, А. П.
Протопоповъ Д. и Реформатскій С. Н., синтезъ и свойства α -изопропил- β -изобутилэтиленмолочной кислоты, (1) 242.
Радикъ Ю. М., прерывная периодическая система элементовъ, (1) 195.
Рамбергъ, скорость реакціи между Вг и фенилсульфожирными кислотамп, 134.
Рамзай В. и Траверсъ М., аргонъ и его спутники, 1.
Рейндеръ, изслѣдованія смѣсей солей, 137.
— сплавы сурьмы съ оловомъ, 162.
Рейхерсъ, см. Юриссенъ.
Рессингъ А., многосѣрныя соединенія мѣди, 165.
Реформатскій А. Н., синтезъ ароматическихъ алдегидовъ, (1) 154; замѣтка относительно синтеза бензойнаго алдегида, (1) 171.

Реформатскій С. Н., къ вопросу о дѣйствіи натрія на эфиры органическихъ кислотъ, (1) 235.
См. Астаховъ, А.
См. Протопоповъ, Д.
См. Шишковскій, В.
Реформатскій С. и Лукашевичъ Н., дѣйствіе цинка на смѣсь ацетоуксуснаго эфира съ иодистыми метиломъ и этиломъ, (1) 436.
Риго см. Лангъ.
Ридбергъ, твердость простыхъ тѣлъ, 152.
Ристори, см. Макнабъ.
Рихардсъ, Коллинъ и Хеймродъ, серебряный и мѣдный вольтаметры, 128.
Рихардсъ и Люисъ, свойства амальгамъ кадмія и цинка, 123.
Рихардъ и Черчилль, постоянныя точки по температурамъ превращенія, 148.
Рихтеръ Н. П., о растворимости цианистаго этила, ацетала и этиловаго эфира въ водѣ и соляныхъ растворахъ, (1) 362.
Робертсъ-Аустень, о водородистомъ и углестомъ желѣзѣ, 44.
Родзевичъ Н. М., теплота горѣнія органическихъ веществъ, (1) 274.
Розебумъ Б., затвердѣваніе системъ изъ двухъ компонентовъ, 136; переходныя точки въ кристаллическихъ смѣсяхъ, 137; сплавы желѣза съ углеродомъ съ точки зрѣнія правила фазъ, 47; значеніе ученія о фазахъ, 91.
Розенгеймъ и Итцигъ, комплексныя соли палладія, 173.
— и Штейнгейзеръ, двойныя сѣрноватистыя соли серебра и мѣди съ солями щелочныхъ металловъ, 171.
Россолимо А. И., дѣйствіе иодистаго этила на кофеинъ, (1) 247; дѣйствіе бромистаго этила на кофеинъ, 56.
Ротмундъ, опредѣленіе максимальной работы сродства, 122.
Руссель и Смитъ, образованіе сѣрнаго ангидрида пзъ сѣрнистаго газа и кислорода, 165.
Сабанѣевъ А. П., о неорганическихъ гидроксамовыхъ кислотахъ, (1) 185.
— и Пролинъ М., о новомъ классѣ органическихъ соединеній, циклическихъ пзонитрилахъ и нитрилахъ, (1) 230.
Сальковский, см. Гитторфъ.
Сажошниковъ А. В., химическое равновѣсіе въ реакціи восстановленія азотной кислоты посредствомъ окиси азота, (1) 506.
— горѣніе кордита въ калориметрической бомбѣ, 37.

Сарджентъ, получение прочнаго нитро-крахмала, 34.
 Саундерс А., аллотропия селена, 157.
 — см. Мейергофферъ.
 Свидерскій, см. Ипатьевъ В. Н.
 Славинскій К. С., см. Вагнеръ Е. Е.
 Смирновъ В. А., отвѣтъ А. Н. Реформатскому, (1) 266.
 Смитъ, электрокапиллярныя явленія, 123.
 — См. Джонсъ.
 — См. Руссель.
 Солонина А. А., получение непредѣльныхъ γ^2 одноосновныхъ кислотъ, (1) 734.
 — См. Ипатьевъ В. Н.
 Сорель, приложение термодинамики къ химическимъ равновѣсямъ, 137.
 Сперанскій Н. А., дѣйствіе бромуксуснаго эфира на пентанонъ и β -метилпентанонъ, (1) 626; объ окисленіи пулегона, ментона и β -метилгексанона, (1) 627.
 Спика, о разложеніи взрывчатыхъ веществъ и испытаніи ихъ прочности, 32. Проба на стойкость пироксилина, 32.
 Сулливанъ, окислительный потенциалъ хлористаго іодбензола, 125.
 Судборо и Лоренцо Ллойдъ, скорость этерификаціи этиловаго спирта галоидоуксусными кислотами, 134.
Талиевъ К., объ аллилметилбутилкарбинолахъ съ нормальнымъ и вторичнымъ бутиломъ, (1) 26.
 Теръ-Горстъ, см. Брейкелевентъ.
 Тизенгольтъ В. Р., о составѣ бѣлизной лвести, (1) 351.
 Тищенко В. Е., замѣчаніе на докладъ В. Н. Ипатьева, (1) 86; о разложеніи нѣкоторыхъ простыхъ эфировъ и спиртовъ при нагреваніи, (1) 173; о конденсаціи алдегидовъ подъ вліяніемъ алкоголятовъ алюминія, (1) 260.
 Толкачевъ С. А., дѣйствіе цинкметила на алкоголь, (1) 469.
 Толчокъ С. см. Бруннеръ.
 Траверсъ М., см. Рамзай.
 Треворъ, электровозбудит. сила, концентрація растворовъ и темп. концентр. элементовъ, 122.
Фаворскій А. Е., реакція порошковатаго жидкаго кали на смѣсь фенилацетилена съ кетонами, (1) 357.
 — и Мякотинъ А., о реакціи 10% раствора поташа на α -монохлоркетоны, (1) 631.
 Фай см. Норрисъ.

Фанъ-Эйкъ, затвердѣваніе смѣсей солей, 137.
 — см. Когеель.
 Фаулеръ, см. Коленбергъ.
 Фейерштейнъ, см. Нельгингъ.
 Фере, см. Гюнтцъ.
 Фиттика Ф., о черномъ фосфорѣ и о превращеніи фосфора въ мышьякъ, 159; превращеніе фосфора въ сурьму, 159.
 Флавицки Ф. М., о законѣ состава и температуры криогидратовъ, (1) 175.
 Фольпертъ, безопасность взрывчатыхъ веществъ, 30.
 Франсуа, упругость диссоціаціи HgI_2 , $2NH_3$, 144.
 Футъ Г., Аррагонитъ и кальцитъ, 168.
Хеймродъ, см. Рихардсъ.
Центнершверъ М., о нѣкоторыхъ свойствахъ жидкаго циана, (1) 545; о ионизирующей способности жидкаго цианистаго водорода, (1) 547.
 Цѣликовъ И., см. Зелинскій Н. Д.; дегидратація ментола янтарной кислотой, (1) 732.
Чепинскій В. В., о величинѣ электровозбудительной силы газовой цѣпи $H_2 | H_2SO_4 | O_2$, (1) 170.
 Чердынцевъ В. А., о нитрованіи азотно-алюминіевой солью, 19.
 Черчилъ, см. Рихардъ.
 Четтэвей и Ортонъ, іодистый азотъ, 166.
 Чичибабинъ А. Е., о бензилпиперидинахъ, 115; о дѣйстви хлористаго и іодистаго бензила на пиридинъ, (1) 249; получение простыхъ и смѣшанныхъ ангидридовъ кислотъ, (1) 404; α -п-бензоилпиридинъ, (1) 700.
 Чугаевъ К. А., аналитическія замѣтки, 19; о триблуминисценціи, 20.
 — о нѣкоторыхъ превращеніяхъ туйламинонъ, 115; переходъ отъ туйламина къ туйену, (1) 371; о дѣйстви борнаго ангидрида на спирты терпенаго рода, (1) 526.
 Чэпманъ, скорость взрыва въ газахъ, 135.
Шалль С., частичный вѣсъ сѣры, 157.
 Шенкъ, нахождение точки перехода мотропнодиморфныхъ веществъ, 148.
 Шестаковъ П. И., см. Жуковъ А. А.
 Ширмайзенъ К., новое видоизмѣненіе периодической системы, 152.
 Шпшковскій В. и Реформатскій С., синтезъ и свойства α -диметил- β -этиленмолочной кислоты, (1) 158.

Шолль и Кацеръ, отношеніе между гремячей кислотой и изоціановой, 31.
 Шпрингеръ Е., трехсѣрнистый фосфоръ, 165.
 Шрейнмакеръ, система съ тремя компонентами, 136.
 Штаркъ, числа переноса сѣрной кислоты, 129.
 Штейнгейзеръ, см. Розенгеймъ.
 Шулькъ, каталитическое вліяніе металловъ при реакціяхъ гидролиза, 135.
 Шульцъ О., перекись серебра, 165.
 Шуманъ Г., дѣйствіе амміака на SO_2 , 169.
 Шюргеръ, амальгама кальция, 163.
Щукаревъ А. Н., полимолекулярныя превращенія въ связи съ теоріей электролитической диссоціаціи, 116.

Эджерли, см. Норрисъ.
 Эджили, см. Монтермартини.
 Эйлеръ, отклоненіе электролитовъ отъ закона разведенія Оствальда, 140.
 Эккардтъ и Грефе, свойства цезія, 154.
 Эркасини, теплоты поглощенія воды порошками, 118.
 Эрнэль, теллуридовородъ, 160.
 Эттингенъ, разложеніе сѣрноватисто-натріевой соли кислотами, 133, 168.

Яковкинъ А. А., замѣчаніе на докладъ В. В. Чепинскаго, (1) 170.
 Яковлевъ В. А., замѣчаніе на докладъ В. В. Чепинскаго, (1) 170.
 Янъ, гальваническая поляризація растворовъ сѣрнощелочныхъ солей, 129.

ПРЕДМЕТНЫЙ УКАЗАТЕЛЬ.

Азотные основанія, переходъ въ идионы, 114.
 Азотистая к., д. на пропиленъ, (1) 275; д. на тетраметилениламинъ, (1) 279.
 Азотистыя органическія вещества, термодинамія ихъ, 118; основанія, относительная сила, 143; истинная плотность ихъ, (1) 743.
 Азотная кислота, д. на спирты, (1) 48; химическое равновѣсіе въ реакціи возстановленія окисью азота, (1) 506.
 Азотноалюминіевая соль, нитрованіе, 19.
 Азотноаммоніевая соль, точка перехода, 1 49.
 Азотноватый ангидридъ, д. на эфиры непредѣльныхъ кислотъ, 57.
 Азотнокислая соли, нитрованіе съ водою, (1) 393.
 Азотный ангидридъ, д. на камфенъ, (1) 283.
 Азотные эфиры клѣтчатки, 24; разложеніе щелочами, 33.
 Азотъ іодистый, 166; трехіодистый, 166.
 Аккумуляторы свинцовые, 131.
 Активированіе кислорода, 163.
 Актиній, 71.
 Алдегиды, ароматическіе, синтезъ, (1) 154, (1) 265; конденсація надъ вліяніемъ алкоголятовъ алюминія, (1) 260; образованіе изъ галоидныхъ соединеній этиленовъ, (1) 791.

Алкалоиды, термодинамія, 120.
 Алкоголи см. спирты.
 Алкоголяты. синтезъ спиртовъ изъ нихъ, 116.
 — алломинія, конденсація алдегидовъ, (1) 260.
 Аллилметилбутилкарбинолы, (1) 26.
 Аллилметилфенилкарбиноль, (1) 38.
 Аллилъ іодистый и Zn , д. на камфору, (1) 360; д. на янтарноэтиловый эфиръ, (1) 361.
 Аллотропия селена, 157; теллура, (1) 670.
 Алуминаты, полученіе, 168.
 Алуминій, сплавы съ золотомъ, 161; бромистый, соед. съ бромомъ и сѣроуглеродомъ, (1) 91; (1) 429; алкогольаты, конденсація алдегидовъ, (1) 260.
 Альбуминъ кристаллическій, изъ бѣлка грачивыхъ яицъ, (1) 448; сыворотки лошадиной крови, (1) 460.
 Амальгама аммонія, 162.
 Амальгамы кадмія и цинка, 123; щелочныхъ и щелочноземельныхъ металловъ, 162.
 Амленгидратъ, д. HNO_3 , (1) 48.
 Аминоциклопропанъ, (1) 382.
 Амнины, соединенія съ сѣрнистымъ газомъ, 169.
 Амміакъ, д. на SO_2 , 169.
 Аммоній, амальгама, 162.
 Ангидриды простые и смѣшанные, (1) 404.

Аргонъ и его спутники, 1.
 Аррагонитъ, 168.
 Атмосфера, горючіе газы и присутствие водорода, 4.
 Атомные вѣса элементовъ. 151.
 — теплоемкости, аддитивность ихъ, 117.
 Аустенитъ, 53.
 Ацетали, термохимія, 120.
 Ацеталь, растворимость, (1) 362.
 Ацетиленфенилимиль, (1) 234.
 Ацетиленъ, взрывчатость смѣсей съ инертными газами, 135.
 Ацетонбромформъ, (1) 353.
 Ацетонхлороформъ, получение, (1) 353.
 Ацетонъ, реакціи конденсаціи, 147.
 Ацетоуксусный эфиръ, д. Zn и йодистаго метила и этила, (1) 436.

Бездымные пороха, 27; фабрикація, 29; проба на стойкость, 32.
 Безопасность взрывчатыхъ веществъ, 30.
 Бензгидриламиль, (1) 46.
 Бензилпиперидины, 115.
 Бензилпиридины, (1) 249.
 Бензилъ хлористый и йодистый, д. на пиридинъ, (1) 249.
 Бензнитрометилхинолоны, 56.
 Бензоилпиридины, (1) 700.
 Бензойный алдегидъ, синтезъ, (1) 171, (1) 154, (1) 266.
 Бензолъ, разлагаемость галоидныхъ производныхъ, 134.
 Вертолетова соль, разложение при нагреваніи, 167.
 Борниленъ, (1) 266.
 Борный ангидридъ, д. на спирты терпенаго ряда, (1) 526.
 Бочки, опред. вмѣстимости «Временникъ», 5, 171.
 Броможелатина, примѣнимость закона Бунзена-Роско, 121.
 Бромуксусный эфиръ, д. на пентанонъ и β-метилпентанонъ, (1) 626.
 Бромюры этиленовъ, д. H₂O и PbO, (1) 791.
 Бромъ, д. на фенилсульфокислоты, 134; соед. съ AlBr₃ и CS₂, (1) 429; д. на диметилпентадекилкарбиноль, (1) 502.
 Буровая Ейска, газы изъ нея, (1) 191.
 Бѣлильная известь, составъ, (1) 351.
 Бѣлковые вещества, современное состояніе химіи, 201.
 Бѣлокъ грачиныхъ яицъ, альбуминъ кристаллическій изъ него, (1) 448.

Взрывчатые вещества въ 1900 г., 21; фабрикація, 30; безопасность, 30; приведеніе въ тѣстообразное состояніе, 30; изъ жидкаго воздуха, 31; прочность, 32; разложение, 34; теорія безо-

пасныхъ, 35, 36; температура, развиваемая при горѣннн, 36.
 Взрывъ ацетилена и другихъ газовъ, 135; скорость взрыва, 135.
 Висмутъ, соли, 170.
 Вода, равновѣсіе съ уксусной кислотой, 136; поглощеніе кислорода, (1) 362; растворимость цианистаго этила, ацетали и этиловаго эфира, (1) 362; поглощаемость паровъ воды разными соединениями, (1) 412; дѣйствіе въ присутствіи PbO на бромюры, (1) 726; теплота поглощенія порошками, 118; д. на галоидгидриды элементовъ IV группы, 167.
 Водородистое желѣзо, 44.
 Водородъ въ атмосферѣ, 4; происхожденіе этого водорода, 16.
 Воздухъ жидкій, теплота испаренія, 118; присутствіе въ в. горючихъ газовъ и водорода, 4; жидкій, для взрывчатыхъ веществъ, 31.
 Волна взрывная въ ацетиленѣ, 135; въ смѣсяхъ съ другими газами, 136.
 Волокна прядильныя, составъ, 23.
 Вольтаметры мѣдный и серебряный, 128.
 Вольфрамъ фосфористый, 161; комплексныя соли съ мышьякомъ, 172.
 Высушивание газовъ, (1) 190.
 Вѣсы, ревизія въ Банкѣ и Почтамтѣ. «Временникъ», 5, 60 и 63.

Галоидный, 153.
 Газовая цѣпь H₂ | H₂SO₄ | O₂, (1) 170.
 — Грове, побочныя реакціи, (1) 474.
 Газовый элементъ Грове, 126.
 Газовыя реакціи въ химической кнелтикѣ, 146.
 Газъ самовоспламеняющійся, (1) 266; рудничныи, (1) 266.
 Газы, горючіе въ атмосферѣ, 4; въ горныхъ породахъ, 16; высушивание, (1) 190; газы изъ буровой скважины Ейска, (1); 191 изъ перегнойной почвы, (1) 372; изъ конскаго навоза, (1) 372.
 Галоидные металлы, свободная энергія ихъ, 123.
 Гидроклѣтка, 24.
 Гидроксамовыя неорганическія кислоты, (1) 185.
 Гидролизъ, каталитическое вліяніе металловъ, 135.
 Гирп, ревизія «Временникъ», 5, 60 и 63.
 Горѣніе взрывчатыхъ веществъ, температура его, 36.
 Грачи, альбуминъ изъ бѣлка яицъ, (1) 448.
 Гремучая кислота, отношеніе къ изоціановой, 31.
 Грозненская нефть, (1) 50.

Двойныя соли, 171; йодной ртути съ йодистыми металлами, (1) 303 и (1) 387; йодистаго и азотнокислаго серебра, (1) 480, (1) 592; ихъ электрохимическое строеніе, (1) 592; синильной кислоты, зависимость прочности отъ потенциаловъ разложенія образующихъ ихъ металловъ, (1) 597.
 Двоукисъ провездиміи, (1) 663; д. HClO, (1) 739.
 Диаллилпропилкарбиноль, пятиатомный спиртъ изъ него, (1) 36.
 Дибромиды, д. цинковой пыли, (1) 151.
 Дигидроизолавроленъ, (1) 558.
 Дикетоны α, (1) 374.
 Диментилы, 298.
 Диметилгексаметилень изъ камфорной кислоты, (1) 549.
 Диметилпентадекилкарбиноль и д. Br, (1) 502.
 Диметилэтилкарбиноль, разложение при прохожденіи черезъ раскаленную трубку, (1) 173.
 Диметилэтилэтиленмолочная кислота, (1) 158.
 Диссоціація: окиси ртути, 144; измѣненіе энтропи, 145; въ твердомъ состояніи, (1) 86.
 Дисубериль, 116.
 Дифенилциклогексанъ, (1) 691.
 Дихлорэтиленовые углеводороды, при соединеніи HOCI, (1) 354.
 Диафрагмы при электролизѣ, 129.

Ейскъ, газы изъ буровой, (1) 191.

Жадность, кислотъ и оснований въ метиловомъ спиртѣ, 143; фенола, (1) 51.
 Желатинація безъ растворителя, 30.
 Желѣзныи карбониль, 170.
 Желѣзо, пассивное состояніе, 124; д. на хлорное NOCl, 169; реакціи на соли окисл, 19; металлографическое изслѣдованіе ж. и сплавовъ, 39; кристаллы ж., 42; аллотропическія превращенія, 44; ж. водородистое и углестое, 44; сплавы съ С съ точки зрѣнія правила фазъ, 47.
 Жидкости, связь параметра внутренняго тренія съ физич. постоянными, (1) 192.
 Журналъ Русскаго Физико-Химическаго общества, первый редакторъ I.

Закалка стали, 52.
 Законъ дѣйствующихъ давленій, 131.
 Законъ массъ и физическія реакціи, 142.
 Законъ модулей, 138.
 Законъ разведенія Оствальда, откло-

ненія отъ него, 140; формулировка Банкрофта, 140.
 Законъ состава и температуры криогидратовъ, (1) 175.
 Замѣщеніе, порядокъ з. въ хинолиновомъ ряду, 20.
 Застудиваніе, (1) 726.
 Затвердѣваніе системъ изъ двухъ компонентовъ, 136; смѣсей солей, 137.
 Золото, кристаллизація, 156; карбиль, 160; сплавы съ алюминіемъ, 161.
 Золото хлорное, электролизъ, 129.

Известь, т. обр. изъ элементовъ, 119.
 Известь бѣлильная, составъ, (1) 351.
 Изоборнеоль, дегидратація, (1) 732.
 Изобутиленъ, д. хлора, (1) 628; строеніе хлоргидрина, (1) 520.
 Изолавроленъ, (1) 552.
 Изолавронолевая кислота, (1) 551.
 Изонитрилы циклическіе, (1) 230.
 Изопреновая кислота, (1) 540.
 Изопропилизобутилэтиленмолочная кислота, (1) 242.
 Изопіановая кислота; отношеніе къ гремучей, 31.
 Инварианты, символическая теорія, приложеніе къ Ж. Р. Х. О.; совпаденіе съ методами формальной химіи, (1) 314.
 Инверсія сахара, скорость, 135.
 Индивидуумъ химическій, 137.
 Иодоны изъ азоніевыхъ оснований, 114.
 Иодбензолъ хлористый, окислительный, потенциалъ, 125.
 Иодистый азотъ, 166; трехиодистый, 166; трехазотистый иодъ, 166.
 Иодъ трехазотистый, 166.
 Ионы, наблюденіе движенія, 128; переносы ионовъ въ комплексныхъ соляхъ, (1) 602.

Кадмій, темп. кип., 154.
 Кадмій, амальгамы, 123.
 Калій, амальгама, 163; темп. плавленія сплавовъ съ натріемъ, (1) 588.
 Каломельный электродъ, 125.
 Кальцитъ, 168.
 Кальцій, окисъ, теп. образ. изъ элементовъ, 119; теп. раств. въ HCl, 119; амальгама, 163.
 Камфень, д. азотнаго ангидрида, (1) 283.
 Камфероксимъ, (1) 45.
 Камфора, д. йодистаго аллила и Zn, (1) 360.
 Камфорная группа, (1) 266.
 Камфорный циклъ, опытъ синтеза, (1) 728.
 Капельныя электроды, измѣненіе концентрации вблизи ихъ, 122; теорія ихъ, 122.

- Камфорная кислота, диметилгексаметиленъ изъ нея, (1) 549.
 Карбидъ золота, 160.
 Карбонильныя соединения, д. многогалогидопроизводныхъ въ присутствіи Zn, (1) 369 и (1) 525.
 Карналитъ. образование въ Стассфуртѣ. 136.
 Катализаторы, влияние на окисленіе щавелевой кислоты, 134.
 Кетоны, д. КНО и фенилацетилена, (1) 357; циклическіе, характеристика ихъ, (1) 432; образование изъ галогидныхъ соединений этиленовъ, (1) 791.
 Кинетика химическая, газовыя реакціи, 146.
 Кислородъ, активированіе, 163; поглощеніе водою и соляными растворами, (1) 362.
 Кислотность, теорія де-Форкрана, 119.
 Кислоты, зависимость силы ихъ отъ прибавки солей, 143; жадность, 143; раствореніе хрома, 133, 153; образование простыхъ и смѣшанныхъ ангидридовъ, (1) 404; синтезъ циклическихъ изъ магнійорганическихъ соединенийъ, (1) 730.
 Кислоты непредѣльныя, д. на эфиры N_2O_4 , 57; полученіе γ - δ одноосновныхъ, (1) 734.
 Кльтчатка, д. HCl, 22; ацетильныя произв. 23; азотныя эфиры, 24.
 Кобальтъ, перекись, 164; иодистый, двойная соль съ HgJ_2 , (1) 303.
 Коллоидальныя растворы металловъ, 154.
 Кольчатые спирты, скорость этерификаціи, (1) 170.
 Комплексныя соли, 171; опредѣленіе переноса ионовъ и электропроводности, (1) 602.
 Конденсація алдегидовъ подъ влияніемъ алкоголятовъ алюминія, (1) 260.
 Конскій навозъ, газы изъ него, (1) 372.
 Концентраціонныя элементы, элвобз. сила, 122.
 Кордитъ, самовозгораніе, 34; горѣніе въ калориметрической бомбѣ, 37.
 Кофеинъ, д. иодистаго этила, (1) 247; д. бромистаго этила, 56.
 Кремній и его соед. 156.
 Криптонъ 1, 158.
 Кристаллическія смѣси, переходныя точки, 137.
 Кристаллографія желѣза, 42.
 Критическое состояніе, (1) 197.
 Криогидраты, законъ состава и температуры, (1) 175.
 Кровь лошадиная, альбуминъ изъ сыворотки, (1) 460.
 Ксенонъ 1.
 Лавроленъ, (1) 556; гидроидидъ, (1) 557.
 Левкоцонныя опыты, (1) 631.
 Лидить, 37.
 Литій хлористый, тепл. соед. съ $C_2H_5NH_2$, 119; металлическій, полученіе, 154; перекись, 164.
 Лошадь, альбуминъ изъ сыворотки крови, (1) 460.
 Лучи изъ радиоактивныхъ веществъ, 76; урановыя, 77.
 Магналии, 161.
 Магнетизмъ, влияние на химическую реакцію, 132.
 Магнитныя свойства стали, 43.
 Магній, д. на соляные растворы, 154.
 Магнійорганическія соединения, синтезъ циклическихъ третичныхъ спиртовъ, (1) 728; синтезъ циклическихъ кислотъ, (1) 730.
 Марганцовоаммоніевая соль, 169.
 Марганцовокаліевая соль, д. HCl, 133.
 Мартензитъ, 52.
 Ментолъ, галогидопроизводныя, (1) 289; дегидрагація янтарной кислотой, (1) 732.
 Ментонъ, окисленіе, (1) 627.
 Металлографическое изслѣдованіе желѣза и сплавовъ съ С, 39.
 Металлургія при помощи алюминія, 163.
 Металлы, разность потенциаловъ для выдѣленія O и H изъ H_2SO_4 , 130; каталитическое. влияние при гидролизѣ, 135.
 Металлы, теплоемкость, 117; взаимныя превращенія въ кружковой пустотѣ, 147; коллоидальныя растворы, 154; фосфористые, 161; окиси, раствореніе спиртовъ, (1) 357.
 Метастироль, образование, 121.
 Метилаллилфенилкарбиноль, (1) 38.
 Метилбутилаллилкарбинолы, (1) 26.
 Метилгексанонъ, окисленіе, (1) 627.
 Метилгептенонъ, синтезъ, (1) 149.
 Метилентетраметилень бромистый, (1) 279.
 Метилизобутилкарбинолы, разложеніе при прохожденіи черезъ раскаленную трубку, (1) 173.
 Метилловый эфиръ, полимеризація, (1) 372.
 Метилпентанонъ, д. бромуксуснаго эфира, (1) 626.
 Метилциклогексанмалоновая кислота, (1) 741.
 Метилциклогексанолъ, бромидъ его, 116.
 Метилциклогексануксусная кислота, (1) 741.

- Метилциклогептанолъ, (1) 729.
 Метилциклопентанолъ, (1) 729.
 Метилэтилэтиленмолочная кислота, (1) 239.
 Метиль иодистый, д. Zn на ацетоуксусный эфиръ, (1) 436.
 Механика химическая, 131.
 Многогалогидопроизводныя, д. на карбонильныя соед. въ присутствіи Zn, (1) 369 и (1) 525.
 Модибенъ полугорасѣрнистый, 166.
 Модули, 138.
 Мышьяковистый никкель, 161.
 Мышьякъ изъ фосфора, 159; содержаніе въ фосфорѣ, 159; комплексныя соли съ вольфрамомъ, 172.
 Мѣдь, многосѣрнистыя соединения, 165; основныя углеводныя соли, 170; сплавы съ оловомъ, (1) 187.
 Навозъ конскій, газъ изъ него, (1) 372.
 Натрій, теплота окисленія, 118; амальгама 163; сѣрноватистоокислый, разложеніе кислотами, 133, 168; д. на эфиры органическихъ кислотъ, (1) 235; растворы хлористаго н., поглощеніе кислорода, (1) 362; сплавы съ K, темп. плавл. (1) 588.
 Натріймалоновый эфиръ, д. на трибромиды, (1) 532.
 Нейтрализація. теплота ея, 119.
 Некрологи: Лордкипананде С. Б. (1) 349.
 Неонъ 1, 158.
 Нефть, грозненская, (1) 50; какъ природное тѣло въ наукѣ XIX столѣтія, 59.
 Никелевый карбониль, 170.
 Никкель, мышьяковистый, 161; иодистый, двойныя соли съ HgJ_2 , (1) 303.
 Нитрилы циклическіе, (1) 230.
 Нитрованіе азотноалюминіевой солью, 19; азотнокислыми солями съ водою, (1) 393.
 Нитроглицеринъ, разложеніе щелочами, 33.
 Нитрозаты, (1) 496.
 Нитрозиль хлористый, д. на хлористыя Sb и Fe, 169; реакція х. н., (1) 496.
 Нитроклѣтчатки, восстановленіе, 23; улучшеніе прочности, 34.
 Нитрокрахмалъ прочный, 34.
 Нитрохиволонъ, 56.
 Окиси металловъ, разложеніе спиртовъ, (1) 357.
 Окисленіе натрія, 118.
 Окислительный потенциалъ C_2H_5JCl , 125.
 Окись азота, восстановленіе азотной кислоты, химическое равновѣсіе этой реакціи, (1) 506.
 Окись гексилена изъ циклопропилкарбинола, (1) 528.
 Окись ртути, диссоціація, 144; красная и желтая—отличіе, 149.
 Окись свинца и воды, д. на бромюры этиленовъ, (1) 726.
 Окись триметилэтилена изъ монохлоргидрина и бромюра триметилэтилена, (1) 355.
 Окись углерода, электродв. свойства, 126; скорость разложенія, 145; равновѣсіе съ С, 145.
 Оксиклѣтчатка, 21; ацетильныя произв., 23; изслѣдованіе, (1) 310, (1) 667.
 Окисмы, восстановленіе въ аминъ, (1) 45; тетрагидропирионъ, двойныя соединения, (1) 667.
 Оксистеариновыя кисл. строеніе, (1) 625.
 Оксиделлүдоза, см. оксиклѣтчатка.
 Олово: хлорное, электролизъ 129; переходъ обыкновеннаго въ олово Фритче, 147; сплавы со сурьмой, 162; сплавы съ мѣдью, (1) 187.
 Омыленіе уксуснометилового эфира, 132.
 Осажденіе равновѣсія при реакціяхъ осажденія, 147.
 Осмотическое давленіе, зависимость электровозб. силы, 122.
 Основанія, жадность, 143; азотистыя, относительная сила, 143.
 Палладій, комплексныя соли, 173.
 Параметръ внутренняго тренія, связь съ физич. постоянными, (1) 192.
 Пентанонъ, д. бромуксуснаго эфира, (1) 626.
 Перекись кобальта, 164.
 — литя 164.
 — марганца, д. HCl, 172.
 — прозодиима, (1) 663.
 — серебра, 165.
 Переносъ ионовъ комплексныхъ солей, (1) 602.
 Переходныя точки въ кристаллическихъ смѣсяхъ, 137.
 Периодическая система, новос видоизмѣненіе 152.
 Перлитъ, 52.
 Пикраты, полученіе, 30.
 Пикриновая кислота, полученіе, 30; взрывъ въ Англии, 35.
 Пикробораты взрывчатые, 31.
 Пиридинъ, д. иодистаго и хлористаго бензила, (1) 249.
 Пирогенетическія реакціи, (1) 142; съ вторичными и третичными спиртами, (1) 173; эфировъ и спиртовъ, (1) 173; со спиртами, (1) 356, (1) 357, (1) 632.
 Пироксилинъ, стойкость, 32; причины непрочности, 34.

Платина хлорная, электролиз, 129; хлорная есть комплексное соединение, 173.
 Плотность истинная химических соед., (1) 61, (1) 95, (1) 743.
 Повёртители палаток повёрточных, программы испытаний «Временник», 5 179.
 Полимеризация метилового эфира, (1) 372.
 Полоний, 71.
 Поляризация гальваническая растворовъ сѣрнощелочныхъ солей, 129.
 Пороха бездымные, 27; фабрикация, 29; проба на стойкость, 32.
 Порошки, теплота поглощения воды, 118.
 Постоянные точки превращения, 138.
 — точки по температурамъ превращения, 148.
 Поташъ, д. 10% раствора на хлоркетоны, (1) 631.
 Потенциалы металловъ, соприкасающихся съ расплавленными солями, 123; въ неводныхъ растворахъ 124; цинка въ этиловомъ спиртѣ, 124; окислительный п. $C_6H_5JCl_2$, 123; п. электродовъ, 125.
 Почва перегнойная, составъ газовъ, (1) 372.
 Правило фазъ, значеніе учения о немъ, 91.
 Празеодимий, перекись и двуокись, (1) 663; двуокись, д. $HCIO$, (1) 739.
 Превращеніе, постоянныя точки, 138.
 — полимолекулярныя, 116.
 Прерывная система элементовъ, (1) 195.
 Программа испытаний для повёртителей Палатокъ, «Временникъ», 5, 179.
 Пропилгексаметиленъ, (1) 410.
 Пропиленнитрозиль, (1) 275.
 Пропиленъ, д. азотистой кислоты, (1) 266.
 Пропилцикогептаноль, (1) 729.
 Протоколы засѣданій отдѣленія химіи М. О. Л. Е. А. и Э. 19, 55, 113; соединеннаго засѣданія съ Обществомъ Л. Е. А. и Э., 175.
 — засѣданій отдѣленія химіи Р. Ф. Х. О., (1): 82, 163, 183, 259, 349, 517, 623, 723.
 Прочность взрывчатыхъ веществъ, 32.
 Псевдокатализы, 133.
 Пулегонъ, окисленіе, (1) 627.
 Пустота Круксова, взаимныя превращенія металловъ, 147.
Равновѣсіе химическое 136; воды и искусной кислоты, 136; въ системѣ солей, 136; приложеніе термодинамики, 137; въ реакціи восстановления азотной кислоты окисью азота, (1) 506.

Радій, 70.
 Радиоактивныя вещества, 67.
 Разложеніе взрывчатыхъ веществъ, 32.
 Раствореніе твердыхъ тѣлъ, скорость, 132.
 Растворы, д. магнезья, 154; хлористаго натрія, поглощеніе кислорода, (1) 362; растворимость въ соляныхъ р. цинистаго этила, ацеталиа и этилового эфира, (1) 362.
 Рвотный камень, д. танина, (1) 680.
 Реакціи, скорость, 131; влияние магнетизма, 132; скорость въ гетерогенныхъ системахъ, 134; въ растворѣ, 137; ограниченныя предѣломъ въ гомогенныхъ системахъ, 138; осажденія, равновѣсія, 147; побочныя въ газовой дѣлѣ Гроуе, (1) 474.
 Ревизія мѣръ и вѣсовъ въ разныхъ мѣстахъ Россіи «Временникъ», 5.
 Роданистые кобальтаки, 172.
 Роданоксикобальтаки, 172.
 Ртуть іодная, температура перехода, 148; двойныя соли съ NiJ_2 и CoJ_2 , (1) 303; модификаціи іодной ртути, (1) 384; іодная, типы двойныхъ солей съ іодистыми металлами, (1) 387.
 Рудничный газъ, (1) 266.
Самарій, 158.
 Самовозгораніе кордита, 34.
 Сахаръ, скорость инверсии, 135.
 Свѣтъ, влияние темп. на фотохимическое дѣйствіе, 121.
 Селенистый водородъ, образованіе, 146.
 Селенъ, аллотропія, 157.
 Серебро, перекись, 165; двойныя соли іодистаго и азотнокислаго, (1) 480; электрохимическое строеніе ихъ, (1) 592; дѣйствіе хлористаго водорода, 147.
 Сила кислотъ, влияние прибавки солей, 143.
 Символическая теорія инвариантовъ. приложеніе къ Ж. Р. Х. О.; совпаденіе съ методами формальной химіи, (1) 314.
 Синильная кислота, прочность двойныхъ солей, (1) 597.
 Система элементовъ прерывная, (1) 195.
 Системы равновѣсія, 136; затвердѣванія с. изъ двухъ компонентовъ, 136.
 Системы гетерогенныя, скорость реакцій, 134.
 Слянки для промывки газовъ, (1) 524.
 Скорости реакціи, 131; въ смѣсяхъ различныхъ растворителей, 132; ск. омыленія искуснометилового эфира, 132; ск. растворенія твердыхъ тѣлъ, 132; въ

элементахъ Кларка, 133; этерификаціи спирта, 134; реакцій въ гетерогенныхъ системахъ, 134, 139; этерификаціи кольчатыхъ спиртовъ, (1) 170.
 Соли, числа переноса, 129; гальваническая поляризація, 129; влияние на силу кислотъ 143; комплексныя, 171.
 Двойныя, см. Двойныя соли.
 Комплексныя, см. Комплексныя с. Соляная кислота, д. MnO_2 , 172.
 Сорбитъ, 53.
 Спирты, синтезъ нагрѣваніемъ ихъ съ ихъ же алкоголятами, 116; кольчатые, этерификаціи, (1) 170; разложеніе при нагрѣваніи, (1) 142; (1) 173; разложеніе кисьями металловъ, (1) 357; д. цинкметила, (1) 469; терпеннаго ряда, д. борнаго ангидрида, (1) 526; д. щавелевой кислоты, (1) 655; синтезъ при помощи магнійорганическихъ соединений, (1) 729.
 Сплавы, теплоемкость, 117; въ 1900 г., 160; мѣди и олова, (1) 187; углерода съ желѣзомъ, 47; таллыя, (1) 565; натрія съ калиемъ, темп. плавленія, (1) 588.
 Средство, максимальная работа, 122.
 Сталь, магнитныя свойства, 43.
 Стассбургскія соляныя отложенія, 136.
 Стироль, превращеніе въ метастиролю, 121.
 Стойкость взрывчатыхъ веществъ, 32.
 Строеніе электрохимическое, двойныхъ солей AgJ и $AgNO_3$, (1) 480 и (1) 592.
 Сурьма изъ фосфора, 159; сплавы съ оловомъ, 162; д. на хлористую $NOCl$, 169.
 Сѣра, частичный вѣсъ, 157; шестифтористая, 167; голубая, (1) 397; зеленая, (1) 400.
 Сѣрная кислота, числа переноса, 129; разность потенциаловъ для выдѣленія H и O, 130.
 Сѣрнистый газъ, переходъ въ SO_3 , 165; д. на NH_3 , 169; соединенія съ аминами, 169.
 Сѣрноватистонатріевая соль, раствореніе кислотами 133, 168.
 Сѣрноокись углерода, разложеніе водой, 132.
 Сѣрвохромовыя соли, 172.
 Сѣрный ангидридъ изъ SO_3 и O, 165.
 Сѣрводородъ, равновѣсія при образованіи, 146.
 Сѣроуглеродъ, соед. съ Br и $AlBr_3$, (1) 91, (1) 429.
 Сыворотка лошадиной крови, кристаллическій альбуминъ изъ нея, (1) 460.
 Сѣздь русскихъ естествоиспытателей и врачей, (1) 179; циркуляръ отъ Р. Х. О.

по организаціи секціи химіи, (1) 373; распорядокъ занятій, (1) 724.
Таллій трехатомный, 155; сплавы, (1) 565.
 Таллійхлороводородная кислота, 155.
 Танинъ, взаимодѣйствіе съ рвотнымъ камнемъ, (1) 680.
 Твердость простыхъ тѣлъ, 152.
 Теллуриодородъ, 160.
 Теллуръ, полученіе чистаго, 158; аллотропія, (1) 670.
 Температура, развиваемая при горѣніи взрывчатыхъ веществъ, 36.
 Теплоемкость металловъ и сплавовъ, 117.
 Теплоемкости атомныя, аддитивность, 117.
 Теплота горѣнія органическихъ веществъ, (1) 274; циклическихъ соединений, (1) 708.
 Термодинамика въ химическихъ равновѣсіяхъ, 137.
 Термохимія, обзоръ за 1899 и 1900 года, 117—121.
 Терпенные спирты, д. борнаго ангидрида, (1) 526.
 Тетрагидропроны, двойныя соединенія оксимовъ, (1) 667.
 Тетраметилениламинъ, (1) 279.
 Титанъ, распространеніе, 157.
 Тіониль фтористый, 167.
 Тіокетоны, образованіе, 19.
 Точки перехода разныхъ вѣщ., 148.
 Трение внутреннее, связь параметра съ физич. постоянными, (1) 192.
 Трибодуминисценція, 20.
 Трибромиды, д. натріймалоноваго эфира, (1) 532.
 Трибромтриметилкарбиноль, (1) 353.
 Триметиленкарбоновая кислота, аминъ изъ нея, (1) 377.
 Триметилтриметилены, (1) 644.
 Триметилтуйламмоній іодистый, (1) 371.
 Триметилэтиленъ, хлоргидринъ и бромюръ, д. H_2O и PbO , (1) 355.
 Тростить, 53.
 Туйень изъ туйиламина, (1) 371.
 Туйиламины, 115; переходъ въ туйень, (1) 371.
Угледороды неопредѣленные изъ спиртовъ при дѣйствіи щавелевой кислоты, (1) 655.
 Углекислота, теплота возгонки, 118.
 Углемѣдныя соли, 170.
 Углеродистый газъ самовоспламеняющійся, (1) 272.
 Углеродъ, электрохимически эквива-

лентъ, 128; равновѣсіе съ CO, 145; сплавы съ желѣзомъ, 147.
 Окись углерода, см. Окись.
 Угlistое желѣзо, 44.
 Удѣльные вѣса растворовъ этилового спирта, сѣрнаго эфира и воды, (1) 128.
 Уксусная кислота, равновѣсіе съ водой, 136.
 Уксуснометиловый эфиръ, омыленіе, 132.
 Уксусные эфиры, скорость образования у кольчатыхъ спиртовъ, (1) 170.
 Упругость диссоціаціи $CdCl_2 \cdot 6NH_3$, 144; $HgJ_2 \cdot 2NH_3$, 144.
 Упругость пара, 137.
 Уранить, соли, соед. съ гидроксиламиномъ, 19.
Фазы, значеніе ученія о фаз., 91.
 Фенилацетилень, д. спиртовой щелочи, (1) 353; д. кетоновъ и КНО, (1) 357.
 Фенилгексаметилень, производныя, 56.
 Фенилсульфопропоиновая кислота, дѣйствіе Br, 134.
 Фенилсульфоуксусная к., дѣйствіе брома, 134.
 Фенилциклогексанъ, (1) 685.
 Феноль, опред. жадности, (1) 51.
 Ферритъ, 50.
 Физическія реакціи и законъ массъ, 142.
 Фосфоресценція отъ радиоактивныхъ веществъ, 79.
 Фосфористые металлы, 161.
 Фосфорновисмутговая соль, 169.
 Фосфоръ: черныи, 159; превращеніе въ мышьякъ, 159; содержаніе мышьяка, 159; превращеніе въ сурьму, 159; чистый ф., 160; трехсѣрнистый, 165.
 Фотохимическій обратимый процессъ, 122.
 Фотохимія за 1899 и 1900 гг., 121.
 Фтористый водородъ, составъ, 160.
 — тиониль, 167.
 Фтористыя двойныя соли, 171.
Химія въ XIX столѣтніи, воспоминанія, (1) 163.
 Химія формальная, совпаденіе методовъ съ символической теоріей инвариантовъ, (1) 314.
 Хинолиновый рядъ, порядокъ замѣщенія, 20.
 Хлористый водородъ, д. на серебро, 147; д. на кльтчатку, 22.
 — нитрозиль, д. на хлористыя соед. Sb и Fe, 169; реакція х. п., (1) 496.
 Хлоркетоны, д. 10% раствора по таша, (1) 631.
 Хлорноватистая кислота, присоединеніе къ этиленамъ, (1) 1; къ дихлорэтиле-

новымъ углеводородамъ, (1) 354; д. на двуокись празеодидимія, (1) 739.
 Хлорный ангидридъ, 165.
 Хлоръ, д. на изобутиленъ, (1) 628.
 Хромъ, электромоторныя свойства, 124.
 Хромъ, раствореніе въ кислотахъ, 133, 153.
Цезій, свойства, 154.
 Цементить, 50.
 Циклическія соединенія, теплота горѣнія, (1) 708.
 Циклогексилбензолсульфоная кислота, (1) 692.
 Циклогексилфеноль, (1) 699.
 Циклопропилкарбиноль, изомеризація въ окись гексилена, (1) 524.
 Цинкметиль, д. на спирты, (1) 469.
 Цинковая пыль, д. на дибромиды, (1) 151.
 Цинкъ, темп. кипѣнія, 154; д. Zn и йодистаго аллила на камфору, (1) 360; на янтарноэтиловый эфиръ, (1) 361; д. на смѣсь ацетоуксуснаго эфира и йодистаго метила и этила, (1) 436; на смѣсь многогалоидопроизводныхъ и карбонильныхъ соединеніи, (1) 369 и (1) 525.
 Цинкъ, амальгама, 123; потенциалъ ц. въ этиловомъ спиртѣ, 124.
 Цианистый водородъ, жидкий, ионизирующая способность, (1) 547.
 Цианъ жидкій, свойства, (1) 545.
 Цѣпь газовая $H_2 | H_2SO_4 | O_2$, (1) 170; Грове, побочныя реакціи, (1) 474.
Чернова кристалль, 42.
 Числа переноса сѣрной кислоты, 129; солей, 129.
Шестифтористая сѣра, 167.
Щавелевая кислота, окисленіе, 134; д. на спирты, (1) 655; дегидратация изоборнеола, (1) 732.
 Щелочь спиртовая, д. на фенилацетилень, (1) 353.
Эквивалентъ электрохимически угле-рода, 128.
 Электровозбудительныя силы, 122; связь съ осмотическимъ давленіемъ, 122; газовой цѣпи $H_2 | H_2SO_4 | O_2$, (1) 170.
 Электроды: капельныя, измѣненіе концентрацій вблизи ихъ, 122; теорія ихъ, 122; потенциалы э., 125; каломельный, 125.
 Электрокапиллярныя явленія, 123.
 Электролизъ, 128; э. $PtCl_4$, $AuCl_3$, $SnCl_4$, 129; точки разложенія, 130.

Электролиты, теплоты раств. и диссоціаціи, 120; отклоненія отъ закона разведенія Оствальда, 140.
 Электропроводность двойныхъ солей, (1) 602.
 Электрохимія въ 1899—1900 гг., 122; двойныхъ солей, (1) 480, (1) 592.
 Элементы, атомныя вѣса, 151; твердость, 152; измѣненіе свойствъ отъ прибавленія постороннихъ веществъ, 153; прерывная периодическая система, (1) 195.
 — электрические: концентраціонныя, эл. возб. сила, 122; газовый Грове, 126; теорія э., 126; обратимыя э. третьяго рода, 126; нормальныя э., 126; н. э. Кларка, 126; реакція въ немъ, 127; эл. возб. силы эл. Кларка и Вестона, 127, 128; внутреннее сопротивление норм. эл., 128; элементовъ Давеня, 128; Латимера-Кларка, «Временникъ» № 5, стр. 36.
 Энергія образованія, свободная двойныхъ солей, (1) 597; свободная галоидныхъ металловъ, 124.
 Энтропія, измѣненіе при диссоціаціи подобныхъ гетерогенныхъ системъ, 145.
 Этерификація спирта галоидоуксусными кислотами, 134; кольчатыхъ спиртовъ, (1) 170.
 Этиламинъ, теп. соед. съ LiCl, 119.

Этиленные углеводороды, присоединеніе хлорноватистой кислоты, (1) 1; д. на бромюры воды и PbO , (1) 791.
 Этилментанъ, (1) 301.
 Этиловый спиртъ, этерификація галоидоуксусными кислотами, 134; пиро-гнетическія реакціи, (1) 632.
 Этилциклопентаноль, (1) 729.
 Этилциклопентаноль, (1) 729.
 Этиль бромистый, д. на кофеинъ, 56.
 — йодистый, д. на кофеинъ, (1) 247; и Zn, д. на ацетоуксусный эфиръ, (1) 436.
 — цианистый, растворимость, (1) 362.
 Эфиръ этиловый, окисленіе на свѣтѣ 121; раствореніе въ водѣ и соляныхъ растворахъ, (1) 362.
 Эфиры простые, разложеніе при нагрѣваніи, (1) 173.
 — сложныя, д. натрія, (1) 235; непредѣльныхъ кислотъ, д. N_2O_4 , 57.
Ѣдкое кали, д. на смѣсь фенилацетилена съ кетонами, (1) 357.
Яйца грациныя, альбуминъ кристаллическій изъ бѣлка, (1) 448.
 Янтарная кислота, дегидратация ментола, (1) 732.
 Янтарноэтиловый эфиръ, д. йодистаго аллила и Zn, (1) 361.

ЧАСТЬ ХИМИЧЕСКАЯ

АЛФАВИТНЫЙ УКАЗАТЕЛЬ

XXXIV ТОМА.

Знакъ (1) означаетъ страницу I отдѣла, цифра безъ этого знака означаетъ II отдѣлъ.

ИМЕННОЙ УКАЗАТЕЛЬ.

- А**веркѣвъ Н., осаждение металлическаго золота въ кристаллическомъ видѣ муравьинымъ алдегидомъ (1) 828.
Александровъ Д., см. Зелинскій, Н.
Алексѣевъ Д., реакція натріямида съ органическими галогидными производными (1) 526.
Альбицкий А. А., изомерія между олеиновой и элаидиновой, эруковой брассидиновой кислотами (1) 788; окисление непредѣльныхъ кислотъ реагентомъ Каро (1) 810.
Альвизъ, новыя взрывчатыя вещества 132.
Анджелико, приготовление гремучихъ солей 131.
Арбузовъ А. Е., замѣчаніе на сообщеніе М. И. Коновалова (1) 8.
Ардтъ К., получение азотистобаріевой соли 159.
Асканъ, нежелатинированный бездымный порохъ 130.
Аустень Р., диффузія золота въ твердомъ свинцѣ 152.
— и Розе К., эвтектика Cu и Au, 153.
Ашъ, силикомолбденовыя соединения, 163.
Байдаковский Л. и Реформатскій С., дѣйствіе фенилгидразина на эфиръ муравьиной кислоты, (1) 977.
Байдаковский Л., и Слѣпака И., дѣйствіе фенилгидразина на бензойный, уксусный и изовалериановый эфиры (1) 977.
Байеръ А. и Виллигеръ В., дѣйствіе H_2O , на окись серебра, 156. Сульфомононадсѣрная кислота, 157.
Байковъ А. А., о явленіяхъ закалки въ сплавахъ мѣди и сурьмы, 9.
— и Ляминъ Н. Н., микроструктура металлическихъ шлифовъ, 64.
Баскервиль Ш., каролиній, 148.
Беби, см. Лунге.
Бевадь И. И., реакціи азотистыхъ соединеній съ цинкорганическими 52.
Бекетовъ Н. Н., о физическихъ наукахъ, 16. Замѣчаніе на сообщеніе В. Н. Ипатьева, (1) 95; периодическая система Менделѣева по отношенію къ новымъ газамъ. (1) 432.
Беккерель Г., радиоактивность урана, 148.
Беллучи см. Мюлати.
Бельби и Гендерсонъ, получение нитридовъ, 152.
Бернаду, приготовление бездымнаго пороха, 130.
Вертело М., д. H_2O , на окись серебра, 156.
Бивавъ, см. Кроссъ.
Вильтъцъ Г., частичный вѣсъ сѣры, 147.
Влейеръ О. и Коуъ Е., плотность пара сѣры, 146.
Бликсъ М., см. Штокъ А.
Богоявленскій А. Д., вліяніе примѣсей на теплоемкость твердыхъ тѣлъ, 51.
Бодманъ Г., изоморфизмъ солей висмута и рѣдкихъ металловъ, 160.
Бодъ Е., аммиакаты хлористаго алюминія, 160.

Бонне, взрывчатые вещества, 132.
 Браунеръ В. Ф., теоретическія и экспериментальныя работы въ области рѣдкоземельныхъ элементовъ, 4. Положение рѣдкоземельныхъ элементовъ въ периодической системѣ Менделѣева, (1) 143.
 Браунеръ В. Ф. и Павличекъ Ф., раздѣленіе лантана, 148.
 Брункъ О., сплавы алюминія, 152.
 Будуаръ, сплавы алюминія съ магніемъ, 152.
 Бумке, см. Вольфенштейнъ.
Вальденъ П. И., о многоатомномъ кислородѣ и основныхъ его свойствахъ, 54. О ненормальныхъ электролизахъ, 55.
 Ванино, д. формалдегида на пироксилинь, 137.
 Ванъ-Гоффъ И., сплавы желѣза съ углеродомъ, 153.
 Васильевъ Н. З., дѣйствіе азотной соли на бензолъ, (1) 33.
 Веймаръ П. П., см. Курнаковъ Н. С.
 Венгѣферъ и Нейманъ, приготовленіе пириновой кислоты, 131.
 Вернеръ А., стереоизомерныя кобальтовыя соединения, 164.
 — и Губзеръ А., гидраты хлорнаго хрома, 160.
 Визлеръ А., основность метафосфорной кислоты, 160.
 Виллигеръ В., см. Байеръ А.
 Вилль, о прочности нитроклѣтчатокъ, 134.
 Вильсморъ Н., потенциалы металловъ, 144.
 Виньонъ, восстановительная способность азотныхъ эфировъ, 129.
 Войнаровская С. и Наумова С., техническій анализъ масла арбузныхъ сѣмянъ, (1) 695.
 Волоховичъ Л., см. Харичковъ К.
 Вольфенштейнъ и Бумке, гидралцеллюлоза, 124.
Гендерсонъ, см. Бельби.
 Герцъ В., изомерія въ ряду кислородныхъ соединений металловъ, 157; изомерія сѣрнистыхъ соединений, 158; замѣщенные аммиаки, дѣйствіе на растворы солей цинка и колич. опред. цинка, 161.
 Герчикъ И., равновѣсіе въ системѣ нафталинъ-йодоформъ, (1) 843.
 Гиле, сплавы алюминія съ Мо и W, 152.
 Годлевскій И. О., о цикленѣ, 63.
 Голубицкій Н. А., химія взрывчатыхъ веществъ въ 1901 г. 122.
 Гостлинъ, см. Фентонъ.

Гофманъ К., Корнъ А. и Штраусъ Е., дѣйствіе катодныхъ лучей на радиоактивныя вещества, 148.
 — и Штраусъ Е., радиоактивный свинецъ, 148.
 Гребенъ К., получение треххлористаго фосфора, 159.
 Губзеръ А., см. Вернеръ А.
 Гуревичъ А. Л., конденсація третичнаго хлористаго бутила съ резорциномъ, (1) 622. Теорія дѣйствія FeCl₃ при синтезахъ, (1) 625.
 Густавсонъ Г. Г., къ теоріи дѣйствія хлористаго алюминія при синтезахъ и разложенияхъ, 53.
 Гутбиръ А., теллуровая кислота, 157.
 Гутри, растворимость окиси кальція, 156.
 Гутта И. Ф., см. Зелинскій Н. Д.
 Гюнтцъ, водородистый барій, 149.
 Гюттнеръ Е., окись кобальта, 157.
Даусонъ Г. и Кре И., частицы аммиаконовъ въ водныхъ растворахъ, 161.
 Деккеръ Г. К., о хинолонахъ, 60.
 Делепинъ М., см. Матиньонъ К.
 Демарсэ, европій, 149.
 Демьяновъ Н. Я., дѣйствіе брома на метилтриметиленъ, 34; въ отсутствіи свѣта, (1) 217; дѣйствіе HBr на нитроизобутилгликоль, (1) 647; дѣйствіе KNO на юдметилтриметиленъ, 141.
 Демьяновъ Н. Я. и Лущниковъ М., углеводородъ C₈H₈ и спиртъ C₈H₁₀O изъ тетраметилениламина, (1) 642.
 Дефаксъ, фосфорный вольфрамъ, 152.
 Джаваховъ А., о борнокислыхъ соляхъ гидразина, (1) 227.
 Дженксъ, см. Кроссъ.
 Дитцъ, см. Миліусъ.
 Дотъ, см. Штокъ А.
 Дюаръ Д., температура кипѣнія водорода, 145.
Егоровъ И. В., дѣйствіе азотной кислоты на непредѣльныя кислоты, 141.
Жираръ, фабрикація взрывчатыхъ веществъ, 132.
Закъ, см. Мурумовъ.
 Залькиндъ Ю. С., уплотненіе алдегидовъ съ кетонами, (1) 522.
 Зеленецкій, равновѣсіе въ системѣ анилинъ-нафталинъ, (1) 844.
 Зелинскій Н. Д., о добываніи ароматическихъ углеводородовъ изъ нефти, 1; о свѣтовыхъ явленіяхъ электрическаго разряда у нѣкоторыхъ органиче-

скихъ веществъ при температурѣ жидкаго воздуха, 18; оптическая дѣятельность простѣйшихъ производныхъ метилпентаметилена и метилгексаметилена, (1) 108; обсужденіе строения камфоры, 46; о производныхъ ацетотриметилена, 62; замѣчаніе на сообщеніе М. И. Коновалова (1) 7; оптически дѣятельныя предѣльные циклическіе углеводороды (1) 245; прямой синтезъ гексагидроароматическихъ и вообще циклическихъ полиметиленовыхъ кислотъ, (1) 434; синтезъ метилвинилкарбинола, (1) 436; къ синтезу бензойной и α-толуиловой кислотъ, (1) 446; метилциклопентанкарбоновая кислота, (1) 523; о камферфоронѣ, (1) 644; о пиненѣ предѣльнаго характера, (1) 647; объ окисленіи нафтеновыхъ кетонв въ отвѣчающія имъ кислоты, (1) 846; о циклононанѣ, (1) 847; о превращеніи углеводородовъ природной нефти въ жирныя кислоты и жировыя вещества, (1) 968.
 — и Александровъ Д., о жидкомъ камфенѣ, (1) 646; о сильно вращающей модификаціи лѣваго пинена, (1) 848.
 — и Гутта И. Ф. Конденсація циклическихъ кетонв и α-галлодозамѣщенныхъ эфирныхъ кислотъ подъ влияніемъ Mg, (1) 105
 — и Мозеръ А., замыканіе пентаметиленоваго кольца при помощи магнійорганическихъ соединений, (1) 645.
 — и Наметкинъ С., синтетическій метил-1-циклопентанолъ, (1) 246.
 — и Рождественскій М. С., метилциклогексаноловъ, (1) 643; о циклическихъ кетоспиртахъ, 141.
 — и Теснеръ А., синтезъ 1, 2, 3-триметилпентаметилена, (1) 107.
 Зерновъ В., синтезъ диметилантарныхъ кислотъ на солнечномъ свѣтѣ, (1) 140; о d-идопропоновой кислотѣ, 34.
 Зилвъ П. А., механизмъ вольтова столба, 15.
Ивановъ В. Н., новая форма ступки Абиха, (1) 397.
 Ипатьевъ В. Н., разложеніе спиртовъ подъ влияніемъ разныхъ агентовъ контакта, 5; пирогенетическія контактные реакціи съ органическими соединениями, (1) 182, (1) 315, (1) 839; дѣйствіе натріималоноваго эфира на дибромиды C_nH_{2n}Br₂, (1) 351.
 — и Огоновскій, присоединеніе галоидоводородныхъ кислотъ къ непредѣльнымъ углеводородамъ, (1) 441.

Иоцичъ Ж. И., новый способъ получения галлодопроизводныхъ спиртовъ, (1) 96; дѣйствіе цинка на галлодопроизводныя кетонв, (1) 98; о ацетиленмагнєвыхъ соединенияхъ, получение ацетиленовыхъ спиртовъ, (1) 100; дѣйствіе цинковыхъ стружекъ на спиртовый растворъ уксуснаго эфира трихлорметилортотолкарбинола, (1) 239; замѣчаніе на сообщеніе М. И. Коновалова, (1) 8; дѣйствіе однозамѣщенныхъ ацетиленовыхъ углеводородовъ на цинк- и магнійорганическія соединения, (1) 239; дѣйствіе мономагнійфенилацетиленна на охлажденные алдегиды, (1) 241; дѣйствіе на ацетиленъ магній- и цинкорганическихъ соединений. Синтезъ ацетиленовыхъ гликоловъ, (1) 242.
Казанецкій П., дѣйствіе перекиси водорода на углекислыя соли, (1) 202, (1) 388; фторомолибденовыя соединения, (1) 383; дѣйствіе перекиси водорода на двууглекислыя соли, (1) 976.
 — см. Меликовъ П. Г.
 Канонниковъ И. И., некрологъ, (1) 450; объ истинной плотности химическихъ соединений и ея отношеніи къ ихъ составу и строенію (1) 575.
 Келленъ, проба нагрѣваемымъ взрывчатымъ веществъ, 133.
 Кёнигъ, см. Скраупъ.
 Кижнеръ Н. М., аминъ изъ триметиленкарбоновой кислоты, (1) 525.
 Кикина З., см. Коноваловъ М. И.
 Киснемскій, нитрація клѣтчатки, 128; нитрація гигроскопической ваты, 128.
 Кистяковский В. А., опредѣленіе молекулярнаго вѣса веществъ въ жидкомъ состояніи, (1) 70, 49; разборъ возраженій на теорію электролитической диссоціаціи, 19; двойныя ртутныя соли, (1) 433; двадцатипятилѣтній юбилей Ванъ-дєр-Ваальса, (1) 735; капиллярныя свойства циклическихъ углеводородовъ, (1) 735.
 Клименко Е. Ф., изслѣдованіе надъ хлоропродуктами пировиноградной кислоты, 41.
 Княтинъ Г., сѣрная кислота и ея производство по контактному способу, 69, 85.
 Коберъ, влияние примѣси перхлората къ пороху, 137.
 Кондаковъ И. Л., синтезы въ гидроароматическомъ ряду подъ влияніемъ хлористаго цинка, 50. Замѣчаніе на сообщеніе М. И. Коновалова, (1) 7.

- Коноваловъ Д. П., границы однородности въ жидкой средѣ, 10; критическая область растворовъ и явления опалесценціи, (1) 738.
- М. И., синтезъ третичныхъ спиртовъ съ помощью магнійорганическихъ соединений, (1) 26; синтезъ въ терпеновомъ ряду при помощи галоидныхъ соединений алюминія, (1) 31; комплексныя соединения бромистаго алюминія съ сѣроуглеродомъ и другими веществами, 42; о нитровании камфена и борнилена, 43; дѣйствие натрія на третичныя нитросоединения, 45; нитрующее дѣйствие HNO_3 на камфору и туйонъ, 45.
- и Кикина З., нитрование дигидрокамфена и хлоргидрата пинена, (1) 935.
- Коноваловъ М. П., и Финюговъ, дѣйствие бромистаго алюминія на кетоны, (1) 944.
- Ковъ Е., см. Блейеръ О.
- Корнъ А., см. Гофманъ К.
- Коршунъ, см. Осиповъ П. И.
- Косоноговъ І. І., применение Герцевскихъ колебаній къ изслѣдованію диэлектриковъ, 64.
- Красускій К. А., реакція образования алдегидовъ и кетоновъ изъ α -хлороспиртовъ, (1) 287; изъ α -гликоловъ и α -окисей, (1) 537; механизмъ изомеризаціи α -окисей, (1) 566.
- Крафтъ Ф. и Нейманъ Р., взаимное вытѣсненіе элементовъ группы фосфора, 146.
- Крафтъ Ф., и Штейнеръ О., взаимное вытѣсненіе элементовъ группы сѣры, 147.
- Кре И., см. Даусонъ Г.
- Кристензенъ О., укусномарганцовая соль и марганцовые квасцы, 163.
- Кроссъ, см. Люкъ.
- Кроссъ и Биванъ, кетонное строение клѣтчатки, 125.
- и Дженксъ, о смѣшанныхъ эфирахъ клѣтчатки и о нитровании ея, 128.
- Куайнень, методъ опред. растворимой нитроклѣтчатки, 130.
- Кудишъ Д., изслѣдованіе киевскихъ продажныхъ керосиновъ, (1) 201.
- Курбатовъ В. Я., зависимость между скрытой теплотой испаренія и плотностью паровъ, (1) 250; правило Шиффа измѣненія теплоемкостей органич. жидкостей, (1) 640; о скрытой теплотѣ испаренія и теплоемкости ртути, (1) 659; о законѣ Трутона, (1) 641; теплоемкость и скрытая теплота испаренія анилина, (1) 766.
- Курпловъ В., неорганическая химія въ 1901 году, 143; аммакамы азотно-серебряной соли, (1) 843.
- Курнаковъ Н. С., составъ гремучаго газа изъ донецкихъ каменноугольныхъ копей, (1) 654. Замѣчаніе на сообщеніе Г. И. Петренко, (1) 9; на сообщеніе Д. Коновалова, (1) 734.
- и Веймарнъ П. П., зеленныя гидратныя формы роданистаго марганца закиснаго, (1) 518.
- и Подкопаевъ Н. И., химическій составъ асболита изъ Новой Каледоніи и Нижняго Тагала, (1) 517.
- и Степановъ Н. И., сплавы магнія съ оловомъ и свинцомъ, (1) 520.
- Курсановъ Н. И., о дидиакогексилѣ и диметилдидиакогексилѣ, (1) 221.
- Лацинскій А. и Сवादковский В., объ образованіи смѣшанныхъ эфировъ третичныхъ алкогелей, (1) 94.
- Левинъ, И. Теорія Тиле двойныхъ связей 170.
- Левинъ М., см. Танатаръ С.
- Левитесь С. Я., материалы для изученія процесса застудиванія, (1) 110, (1) 439.
- Лидовъ А. П., о вѣсовомъ опредѣленіи газообразнаго азота, (1) 42; объ инертной части воздуха, (1) 445; составъ нѣсколькихъ образцовъ рудничнаго газа, (1) 737; полученіе закиси азота, (1) 977.
- Лунге и Бебл, изслѣдованіе нитроклѣтчатки, 126.
- Лущняковъ М., см. Демьяновъ Н. Я.
- Людвигъ А., образованіе алмаза изъ аморфнаго угля, 146.
- Люкъ и Кроссъ, повышеніе прочности нитроклѣтчатки, 137.
- Ляминъ Н. Н., см. Байковъ А. А.
- Май П., полученіе азота, 145.
- Марина Д., см. Пиччини А.
- Марковниковъ В. В., нѣкоторыя реакціи синтеза, объясняемыя прямымъ присоединеніемъ, 35; α -метиладиципеновая кислота, (1) 436; о гептанафтиленахъ, (1) 632; о бензолѣ въ Грозненской нефти и химическомъ ея характерѣ, (1) 635; добавленіе къ замѣткѣ о гептанафтиленахъ, (1) 720; дѣйствіе щавелевой кислоты на органическія вещества, 139; примѣненіе теоріи взаимнаго вліянія атомовъ къ объясненію свойствъ трифенилметила, 140; о пинаконѣ изъ метилгексаметиленкетона, 142; замѣчаніе на сообщеніе В. Н. Ипатьева, (1) 840; про-

- изводныя циклогептана, суберанъ, дисуберанъ, этилсуберанъ, (1) 904; есть ли суберанъ въ нефти? (1) 917; принципъ химическаго равновѣсія, (1) 918.
- и Смирновъ В. А., о гептанафтенныхъ оксикислотахъ, 35.
- Матяньонъ К., нитриды, 152.
- и Делепинъ М., водородистый торій, 149.
- Межинскій, см. Сапожниковъ, А. В.
- Мейеръ Р. и Якоби, двойныя азотно-кислыя соли церія и торія, 162.
- Меликовъ П. Г., отношеніе H_2O_2 къ нѣкоторымъ солямъ, (1) 207.
- и Казанецкій П., фторонадванадіевыя соединения, 163.
- Меншуткинъ Н. А., скорости соединенія нѣкоторыхъ гетероциклическихъ соединений съ бромгидринами, (1) 411; създъ естествоиспытателей и врачей Сѣвера, (1) 637.
- Мечниковъ В. В., опытъ теоріи непрерывности состава химическихъ соединений, 121.
- Миллусъ и Дитцъ, хлористый ураниль, 159.
- Михайленко Я. И., опытыя данныя по вопросу о соотношеніи между молекулярнымъ вѣсомъ растворенныхъ тѣлъ и плотностью растворовъ, 55; демонстрація явленія диффузіи подъ вліяніемъ давленія, 64.
- Миолати и Беллучи, пентаплатинохлороводородная кислота, 164; четырехбромистая платина, 165.
- Мозеръ, см. Эйдманъ.
- А., см. Зелинскій, Н. Д.
- Мокіевскій В. А., замѣчаніе на сообщеніе В. Н. Ипатьева, (1) 840.
- Муассанъ Г., попытки полученія аммоніа, 145; фтористый сульфуриль, 159.
- Мурумовъ, Закъ и Толленсъ, оксиклѣтчатка и гидроклѣтчатка, 123.
- Мухинъ В., полученіе смазочныхъ маселъ изъ Грозненской нефти, (1) 850.
- Мушинскій П., дѣйствіе смѣси цивка и бромизомаслянаго эфира на пиперональ, синтезъ α -диметил- β -пиперонилэтилпемлочной кислоты, (1) 370.
- Наметкинъ С., см. Зелинскій, Н. Д.
- Настюковъ А. М., о реакціи между бензоломъ и целлюлозой, (1) 231, (1) 505.
- Наумова С., см. Воинаровская, С.
- Нейманъ, см. Венггеръ.
- Р., см. Крафтъ, Ф.
- Ненцикъ М. В., задачи биологической химіи, 112.
- Ниффенъ, взрывъ пороха въ Индианъ-Хэдъ, 138.
- Норденшильдъ И., хлорокисл молибдена, 159.
- Нортъ Е., см. Фай, Г.
- Огоновскій, см. Ипатьевъ, В. Н.
- Омелянскій В. Л., о водородномъ и метановомъ броженіяхъ клѣтчатки, 7.
- Орловъ Е., примѣненіе сѣроукислаго гидразина въ анализахъ, (1) 449; иодированіе ализарпиновъ, (1) 450.
- Н. Ал., голубое или зеленое видоизмѣненіе сѣры, (1) 52; къ характеристикѣ соединений четырехатомнаго урана, (1) 375; восьмиводный гидратъ сѣроукислой закиси урана, (1) 381, (1) 437; анализъ продажнаго аморфнаго бора, 149; анализъ продажнаго мышьяка, 149.
- Н. Ар., о растворимости гипса въ присутствіи хлористыхъ металловъ, (1) 949.
- Осиповъ П. И., къ исторіи хлористыхъ соединений ванадіа, 58.
- и Коршунъ, синтезъ 1-4-диметил-3-пирролкарбоннаго эфира, 59.
- Павличекъ Ф., см. Браунеръ, В. Ф.
- Паггревъ В., объ опредѣленіи кальція въ видѣ щавелевокислой соли, (1) 195.
- Пеллини, атомный вѣсъ теллура, 147.
- Петренко Г. И., производныя надборной кислоты, (1) 37; отношеніе H_2O_2 къ солямъ фосфорной кислоты, (1) 204; отношеніе перекиси водорода къ средней мышьяковонатріевой соли, (1) 391.
- Петренко-Критченко П. И., скорости взаимодействия циклическихъ кетоновъ съ фенилгидразиномъ, 42.
- и Стамоглу О., ненормальныя соли пиридона и лутидона, (1) 706.
- Писаржевскій Л., дѣйствіе H_2O_2 на соли ванадіевой и надванадіевой кислотъ, (1) 210; нѣсколько словъ о надвольфрамовой, надурановой и надванадіевой кислотахъ, (1) 472; дѣйствіе H_2O_2 и NaOCl на окиси торія, церія и цирконія, (1) 483; состояніе въ растворѣ солей надкислотъ, (1) 976.
- Пиччини А. и Марпини Л., квасцы родія, 163.
- Плотниковъ В. А., электропроводность растворовъ въ бромистомъ этилѣ, (1) 466; соединенія бромистаго алюминія съ бромомъ, бромистымъ этиломъ съ сѣроуглеродомъ, (1) 697.
- Погоржельскій З. А., отношеніе гликола $(\text{CH}_2)_2\text{COH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COH}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$ къ сѣрной кислотѣ, (1) 102; полученіе этого гликола изъ соответственнаго диброміда и образованіе изъ послѣд-

- вяго окислительной β -окси (1) 971; отношение галоидоводородных кислот к изобутилену (1) 973.
- Подкопаев Н. И., см. Курнаков, Н. С.
- Попов М. Н., развитие теории строения и последующих теорий, 111.
- Поппенберг О., см. Шток, А.
- Порай-Кошиц А., о 2-4-пентадиол, (1) 521.
- Прозинь М., см. Сабаньев, А. П.
- Пушинь Н. А., о сплавах ртути, 64, (1) 856.
- Пфлуг, приготовление бездымного пороха, 130.
- Рабинович Я. М.**, исследование продажного бензина, (1) 200.
- Раковский Е., см. Сабаньев, А. П.
- Рамзай В. и Траверс М., об аргон и его спутниках, 144.
- Рдултовский, см. Сапожников, А. В.
- Рейтлингер А., определение серы в каменных углях и пиритах, (1) 457.
- Реформатский С. Н., синтез сорбиновой кислоты 47; симметрическая диэтилглутаровая кислота 48, (1) 357.
- Реформатский С. Н., замечание на сообщении М. И. Коновалова (1) 7. См. Байдаковский Л.
- Рождественский М., см. Зелинский.
- Розе К., см. Аустен, Р.
- Розенгейм А., и Шюте О., двойные соедин. хлористого титана, 162.
- Розенфельд-Фрейберг М. Н., скорости образования простых эфиров, (1) 422.
- Руфф О., существование аммония 145; каталитические реакции в ряду галоидопроизводных 158.
- Сабаньев А. П.**, и Прозинь М., о циклических изонитрилах и производных (1) 398, (1) 404.
- Сабаньев А. П., и Раковский Е., о циклических изонитрилах и их производных (1) 408.
- Салковский Г., гидрат хромовонатриевой соли 160.
- Саломе Г., юдные числа легких погонь Грозненской нефти (1) 850.
- Сапожников А. В., об упругости паров азотной кислоты в смеси с серной кислотой (1) 965; определение частичного веса нитрокрахмала (1) 967.
- Сапожников А. В. и Межинский, сплавы пикриновой к. с нитронафталином (1) 516.
- Сапожников А. В., и Рдултовский, сплавы нафталина с пикриновой ки-

- слотой и тринитрокрезолем (1) 516; нитрация хлопка (1) 516.
- Сароськ Ф., состав дубильного материала «гара» (1) 504.
- Сахновский, см. Шапошников В.
- Свадковский В., см. Ладинский А.
- Селиванов Ф. Ф., к синтезу соединений, содержащих третичный бутильный радикал 12; о химической природе гидратов оснований $R(OH)_2$ 13; о гидратах окиси кальция 14.
- Сигорский С. и Сорокин А., растворимость в бензине нафтеновых Ag, Cu и Hg закиси (1) 643.
- Скрауп и Кёниг, целлоза, биоца из целлюлозы 122.
- Слэпака И., см. Байдаковский Л.
- Смирнов В. А., см. Марковников В. В.
- Соболева В., экстраполяция точки плавления химически однородного вещества на основании измерения по изобарам объема вблизи точки плавления (1) 714.
- Соломонов А. С., об упругости и состав пара растворов солей в водном спирте 141.
- Солонина А. А., окисление нитрозоаминов в нитрамин (1) 527.
- Сорокин А., см. Сигорский С.
- Сорокин В., памяти И. И. Канонникова (1) 450.
- Сперанский Н. А., к вопросу об окислении ментона, пулегон и β -метилгексана (1) 10; конденсация бромуксусного эфира с пентаномом и β -метилпентаномом, (1) 17.
- Стамолу Θ ., см. Петренко-Критченко.
- Степанов Н. И., см. Курнаков Н. С.
- Стриг, взрывчатые вещества с хлорноватыми солями 132.
- Танатарь С. М.**, недокись висмута, закись свинца 156; молекулярные соединения с H_2O_2 , 162; натриевая соль надугольной кислоты (1) 952.
- Танатарь С. и Левинь М., о недокислях кадмия (1) 495.
- Тарибль, продукты присоединения к бромистому бору PCl_2 и PCl_3 , 162; диоксида фосфора, 162.
- Теснер А., см. Зелинский Н. Д.
- Тизенгольт В. Р., о состав бильной извести (1) 666.
- Тиле, натронцеллюлоза и д. на нее водного аммиака 126.
- Теория двойных связей 170.
- Тихвинский М. М., взаимодействие между циккетилом и хлористым фенилдиазонием (1) 650.
- Тищенко В. Е., новый тип стьянок

- для промывания и сушения газов (1) 67.
- Толленс, классификация целлюлоз и их производных 123. См. Мурумов.
- Траверс М., см. Рамзай В.; сжигание водорода 145.
- Фай Г. и Норт Е.**, амальгамы свинца 152.
- Фентон, сахара из клетчатки, 125.
- Фентон и Гостлинг, действие НВг на клетчатку 125.
- Фидлер, новая взрывчатая вещ. 132.
- Финогьев, см. Коновалов, М. И.
- Фиттика, разложение мышьяка на азот и сурьму 149.
- Фишер Ф., см. Эльбс К.
- Флавицкий Ф. М., об осмотической плотности веществ в растворах и твердом состоянии 60; о химическом взаимодействии твердых тел 61; взаимодействие твердых тел в холодильных смесях 62.
- Флавицкий Ф. М., о новом методе аналитических испытаний между твердыми веществами 34; замечание на сообщении М. И. Коновалова (1) 8.
- Фокинь С., льняное масло (1) 501; определение углекислоты в карбонатах щелочных и щелочноземельных металлов алкалиметрами (1) 978.
- Фюрер, алюминиевое взрывчатое вещ. 132.
- Харичков К. В.**, неприменность фракционированного сжигания водорода по способу Винклера при исследовании натурального газа (1) 393; нефть из Ферганской области (1) 395; замечание на сообщении Е. Орлова (1) 449; подробное сжигание водорода, окиси углерода и изопентана (1) 461; неудобство современных газоаналитических методов (1) 525; элементарный состав русских нефтей и их классификация (1) 629; о состав Тихасской нефти, (1) 643; подробное сжигание метана и водорода по способу Кл. Винклера, (1) 710; анализ горючего газа, выделяющегося в Каспийском море, (1) 712.
- и Волохович Л., опыт подробного осаждения высококипящих фракций нефти при помощи смеси амидола и этилового спирта (1) 851.
- Холлман Р. Ф., расщепление смешанных кристаллогидратов, 9.
- Хрушов П. Д., крикопическое исследование, (1) 153, (1) 323.

- Цабель**, взрывчатое вещ. с CaC_2 , 132.
- Цельтер И., синтез паратолиокси-пивалиновой кислоты, (1) 119.
- Циглер, гремучие составы для капсулей, 137.
- Цыликов И. А., механизм дегидратации ментола органическими кислотами, (1) 721.
- Черневский Д.**, содержание масла в семенах хлопчатника из Средней Азии, (1) 503.
- Черник Г. П., исследование двух минералов из Батумской области, (1) 684.
- Чичибабин А. Е., о действии хлористого йодистого бензила на пиридин, (1) 130; о действии дифенилбромметана на пиридин, (1) 133; продукты восстановления бензилпиридина, 59; углеводороды, получающиеся при действии галоидных соединений на пиридин, 59; продукты восстановления бензилпиридина, (1) 508; получение при реакции Ладенбурга β производных пиридина, (1) 528; соединения трифенилкарбинола с органическими основаниями, (1) 959.
- Чугаев Л. А., о различных способах получения ментена, 35; о ксантогенамидах терпенового ряда, (1) 529; новый класс окрашенных ксантогеновых соедин. (1) 532; новая цветная реакция на тиомочевину и тиамиды, (1) 533; бактериальное население нефти, 109; об оптической деятельности органических соединений, (1) 606; применение магнийорганических соединений для анализа, (1) 652; об 1,10 дикетонах, 142; о нитрозохлоридах, (1) 851; удобный способ распознавания борнеола от изоборнеола (1) 853; о производных туйона, (1) 854.
- Шапошников В. и Сахновский**, анализ анилинового масла, (1) 978.
- Шиндельмейзер И. В., замечание к способу получения камфоры из пинена действием шавелевой кислоты, (1) 954; о сильно вращающем львом камфоре, (1) 977.
- Шредер И. Ф., замечание на сообщении В. Н. Ипатьева, (1) 841; новые приборы (1) 971.
- Штейнер О., атомный вес теллура, 147. См. Крафт, Ф.
- Шток А. и Бликс М., боримид, 161.
- и Дот, сурьмянистый водород 149.
- и Поппенберг О., действие H_2S на бромистый бор 158.

Штраусъ Е., см. Гофманъ К.
Шютте О., см. Розенгеймъ А.

Эйдмаъ Ф., темп. вспышки желтаго фосфора 146.
— и Мозеръ, образование азотистаго магния 151.
Эльбсъ К., и Фишеръ Ф., сѣрносвинцовая соль двуокиси 160.

ПРЕДМЕТНЫЙ УКАЗАТЕЛЬ.

Азия Средняя, содержание масла въ сѣменахъ хлопчатника (1) 503.
Азотистыя соединения, д. цинкограничскихъ 52
Азотистобариевая соль, получение 159.
Азотистый магний 151.
Азотная кислота, нитрование камфоры и туйона 45; двойныя соли перія и торія 162; упругость пара въ смѣси съ сѣрной к. (1) 965.
Азотноватая окись, д. на непредѣльныя кислоты 141.
Азотные эфиры, восстановительная способность ихъ 129.
Азотъ, вѣсовое опред. газообразнаго (1) 42; получение 145; закись, получение (1) 977.
Алдегиды, охлоренные, д. мономагний-фенилацетилену (1) 241; образование изъ α -хлороспиртовъ (1) 287; уплотнение съ кетонами (1) 522; образование изъ α -гликолей и α -окисей (1) 537.
Ализарины, iodированіе (1) 450.
Алкалиметры, опред. CO_2 въ углекислыхъ соляхъ (1) 978.
Алмазь, получение изъ угля 146.
Алюминій, галоидныя соединения, синтезы въ терпенахъ (1) 31; бромистый, комплексныя соединения 42; хлористый при синтезахъ и разложенияхъ 53; бромистый, соединеніе съ CS_2 , $\text{C}_2\text{H}_5\text{Br}$ и Br (1) 697; сплавы: съ Mg , Cu , Co , Ni , Pt , Mo , W , Fe 152; хлористый, аммакаты 160; бромистый, д. на кетоны (1) 944.
Амальгамы: свинца 152, (1) 856 вообще.
Аминъ изъ триметиленкарбоновой к. (1) 525.
Аммакаты: хлористаго алюминія 160; частица а. въ водныхъ растворахъ 161; азотносеребряной соли (1) 843.

Якоби, приготовленіе пикриновой кислоты 131. См. Мейеръ Р.
Яковкинъ А. А., замѣчаніе на сообщеніе Д. П. Коновалова (1) 734.
Якубъ Л. Г., значеніе работъ Франклянда по металлоорганическимъ соединеніямъ въ исторіи химіи 110.

Аммиаки сложные, д. на растворы солей цинка 161.
Аммиакъ, д. на натронцеллюлозу 126.
Аммоній 145.
Анализъ, вѣсовое опред. газообр. азота (1) 42; твердыхъ веществъ, способъ Ф. Флавицкаго 34; опред. кальция (1) 195; примѣненіе сѣрнокислаго гидразина (1) 449; опред. сѣры въ каменныхъ угляхъ и шритахъ (1) 457; неудобство газоаналитическихъ методовъ (1) 525; цвѣтная реакція на тиомочевину и тиоамиды (1) 533; примѣненіе магнійорганическихъ соед. (1) 652; масла арбузныхъ сѣмянъ (1) 695; горючаго газа изъ Каспійскаго моря (1) 712; гремучаго газа Донецкихъ копей (1) 654; продажныхъ аморфнаго бора и мышьяка 149; рудничнаго газа (1) 737; колич. опр. Zn 161; анилиноваго масла (1) 978; опред. CO_2 въ углекислыхъ соляхъ алкаиметромъ (1) 978.
Анилиновое масло, анализъ (1) 978.
Анилинъ, теплоемкость и скрытая теплота испаренія (1) 766; а.—нафталинъ, равновѣсіе (1) 844.
Арбузы, масло изъ сѣмянъ (1) 695.
Аргонъ и его спутники 144.
Ароматическіе углеводороды изъ нефти 1.
Асболитъ изъ Новой Каледоніи и Нижняго Тагила (1) 517.
Атомныя вѣса элементовъ 143; теллура 147.
Атомы, взаимное вліяніе, объясненіе свойствъ трифенилметила 140
Ацетиленмагнєвыя соединения (1) 100.
Ацетиленовыя гликолы (1) 242.
Ацетиленовыя спирты (1) 100, (1) 239.
Ацетиленъ, д. магній- и цинкограничскихъ соед. (1) 242.
Ацетилены, д. на цинк- и магнійорганическія соед. (1) 239
Ацетотриметиленъ, произв. 62.

Вакинская бухта, горючій газъ (1) 712.
Бактеріи нефти 109.
Барій водородистый 149; азотистобариевая соль, получение 159.
Багумская область, изслѣдованіе двухъ минераловъ (1) 684.
Бензилпиперидины (1) 508.
Бензилпиридины, продукты восстановленія, 59, (1) 508.
Бензилтетрагидропиридинъ (1) 513.
Бензилы хлористый и іодистый, д. на пиридинъ (1) 130.
Бензинъ продажный, изслѣд. (1) 200; растворимость нафтеновыхъ солей Ag , Sn , Hg (1) 643.
Бензойная кислота, синтезъ (1) 446.
Бензоильный эфиръ, д. фенилгидразина (1) 977.
Бензолъ, д. азотомѣдной соли (1) 31; нефтяной 2; д. на клѣтчатку (1) 231; (1) 505; изъ Грозненской нефти (1) 635.
Биологическая химія, задачи 112.
Боримидъ 161.
Борная к., соли гидразина (1) 227.
Борнеолъ, отличіе отъ изоборнеола (1) 53
Борниленъ, нитрование 43
Боръ, аморфный, анализъ 149; бромистый, д. H_2S 158; бромистый, соед. съ PCl_5 и PCl_3 162; съ іодистымъ фосфоромъ 162.
Брассидиновая к., изомерія съ эруковой (1) 788.
Броженіе водородное и метановое клѣтчатки 7.
Бромгидрины, скорости соединенія съ гетероциклическими соединеніями (1) 411.
Бромизомасляный эфиръ, д. Zn на пипероналъ (1) 370.
Бромистый водородъ, д. на нитроизобутилгликоль (1) 647; д. на клѣтчатку 125.
Бромпентаметилбромоексусная к. (1) 21.
Бромоексусный эфиръ, конденсація съ пентаномъ и 3-метилпентаномъ (1) 15.
Бромъ, дѣйствіе на метилтриметиленъ 34; въ отсутствіи свѣта (1) 217; соединеніе съ AlBr_3 , $\text{C}_2\text{H}_5\text{Br}$ и CS_2 (1) 697.
Бутиль третичный, синтезъ соединеній съ нимъ 12.
Бутиль хлористый трет., уплотненіе съ резорциномъ (1) 622.
Бѣлильная, известь, составъ (1) 666.
Ванадіевая к., соли, д. H_2O_2 (1) 210.
Ванадій, хлористыя соед. 58.

Вата гигроскопическая, нитрація 128.
Взаимодѣйствіе химическое твердыхъ тѣлъ 61; въ холодильныхъ смѣсяхъ 62.
Взрывчатыя вещества съ хлорноватыми солями 132; новыя 132; прочность и разложеніе 133; проба нагрѣваніемъ 133.
Взрывы: пикриновой кислоты 137; пороха 138.
Висмутъ, изоморфизмъ солей рѣдкихъ элементовъ 160; неокисъ 156.
Водородистыя соединенія 149.
Водородъ, CO и изопентанъ, дробное сожиганіе, (1) 481; и метанъ, дробное сожиганіе (1) 710; сжиганіе 145; темп. кипѣнія 145.
Воздухъ, инертная часть (1) 445.
Вольтовъ столбъ, механизмъ 15.
Вольфрамы фосфорный 152; сплавы съ Al 152.
Вспышка желтаго фосфора 146.
Вытѣсненіе взаимное элементовъ группы Р 146; группы сѣры 147.
Газоаналитическіе методы, неудобства ихъ (1) 525.
Газъ горючій въ Каспійскомъ морѣ (1) 712.
Газъ натуральный, непримѣнимость фракціонированнаго сжиганія H (1) 393; гремучій Донецкихъ копей (1) 654; рудничный, составъ (1) 737.
Газы, стеклянки для промыванія и сушенія (1) 67.
Газы новыя, положеніе въ системѣ (1) 432.
Галоидоводородныя к., присоединеніе къ непред. углеводородамъ (1) 441; отношеніе къ изобутилену (1) 973.
Галоидопроизводныя, каталитическія реакціи 158.
Галоидопроизводныя спиртовъ (1) 96.
Гексагидроароматическія кислоты, прямой синтезъ (1) 434.
Гептанафеновыя оксикислоты 35.
Гептанафтилены (1) 632, (1) 720.
Гетероциклическія соед., скорости соединенія съ бромгидринами (1) 411.
Гидразинъ, борнокислыя соли (1) 227; сѣрнокислый, въ анализѣ (1) 449.
Гидралцеллюлоза 124.
Гидрата, основаній $\text{R}(\text{OH})_2$ 13; окиси кальция 14; восьмиводный сѣрноурановой соли закиси (1) 381; закиснаго роданистаго марганца (1) 518; хлорнаго хрома 160; хромовонатріевой соли 160.
Гидроароматическія соед. синтезъ подъ вліяніемъ ZnCl_2 , 50.
Гидроклѣтчатка 123.

Гипс, растворимость в присутствии хлористых металлов (1) 949.
 Глицоль $(\text{CH}_2)_2\text{COH}-\text{CH}_2-\text{COH}(\text{CH}_2)_2$, отношение к серной кислоте (1) 102; получение из соотв. дибромиды (1) 971.
 Гликолы: апетиленовые (1) 242; α -гл. переход в кетоны и алдегиды (1) 537.
 Гремучие составы для капсулей 137.
 Гремучий газ Донецких копей (1) 654.
 Гремучия соли 131.
 Грозный, нефть, химический характер и бензол из нея (1) 635; смазочные масла (1) 850; юдныя числа погоновъ (1) 850.
Двууглекислыя соли, д. H_2O , (1) 976.
 Дегидратация ментола органическими кислотами (1) 721; щавелевой кислотой 139.
 Детонирующія вещества 132.
 Дибромиды $\text{C}_7\text{H}_7\text{Br}_2$, д. натриймалоноваго эфира (1) 351.
 Дигидрокамфенъ, нитрование (1) 935.
 Дикетоны 110, 142.
 Диметилдидиклогексилъ (1) 221.
 Диметилизоамилкарбиноль (1) 28.
 Диметилпирролкарбонный эфиръ 59.
 Диметилпиронилэтиленмолочная к. (1) 370.
 Диметилантарная к., синтез на солнечномъ свѣтѣ (1) 140.
 Диссоциация электролитическая, разборъ возражений 19.
 Дидиклогексилъ (1) 221.
 Диффузия: подъ влияниемъ давления 64; золота въ твердомъ свинцѣ 152.
 Дифенилбромметанъ, д. пиридина (1) 133.
 Диэтилглутаровая симм. к. 48, (1) 357.
 Донецкія копи, гремучій газъ (1) 654.
 Дубильное вещ. таранъ (1) 504.
Европій 149.
Желѣзо хлорное, уплотнение $(\text{CH}_2)_2\text{COH}$ и резорцина (1) 622; теорія дѣйствія при синтезахъ (1) 625; азотистое 152; сплавы съ С 153.
 Жидкая среда, границы однородности 10.
 Жидкости, опред. молекулярнаго вѣса (1) 70, 49.
 Жировыя вещества изъ углеводородовъ нефти (1) 968.
Закалка къ сплавахъ мѣди и сурьмы 9.
 Закисъ азота, получение (1) 977.
 Законъ Трутона (1) 641.

Застудиваніе (1) 110, (1) 439.
 Золото, осаждение металлическаго въ кристаллическомъ видѣ муравьинымъ алдегидомъ (1) 828; диффузія въ Рb 152; эвтектика съ Сu 153.
Известь бѣлильная, составъ (1) 666.
 Изоборнеоль, отличие отъ борнеола (1) 853.
 Изобутиленъ, отношение галогидоводородныхъ кислотъ (1) 973.
 Изовалериановый эфиръ, д. фенилгидразина (1) 977.
 Изомеризация α -окисей (1) 566.
 Изоморфизмъ солей висмута и рѣдкихъ элементовъ 160.
 Изонитрилы циклическіе и производныя (1) 398, (1) 404, (1) 408, 167.
 Изопентанъ Н и СО, дробное сжиганіе (1) 481.
 Испареніе, скрытая теплота, зависимость плотности паровъ (1) 250; ртути (1) 659; анилина (1) 766.
Иодированіе ализариновъ (1) 450.
 Иодметилтриметиленъ, д. КНО 141.
 Юдныя числа высокыхъ погоновъ нефти (1) 850.
 Иодоформъ-нафталинъ, равновѣсіе (1) 843.
 Иодпропионовая d-кислота 34.
Кадмій, недоокиси (1) 495.
 Кальцій, гидратъ окиси 14; опредѣленіе въ видѣ щавелевокальцевой соли (1) 195.
 Каменноугольныя Донецкія копи, гремучій газъ (1) 654.
 Камфанъ, жидкій (1) 646.
 Камфенъ, нитрование 43; сильно вращающій лѣвый (1) 977.
 Камферфоронъ, строеніе (1) 644.
 Камфора, д. HNO_3 45; предложеніе обсудить строеніе 46; получение изъ пинена (1) 954.
 Капиллярныя свойства циклическихъ углеводородовъ (1) 735.
 Капсули, гремучіе составы 137.
 Каролиній 148.
 Каспійское море, горючій газъ (1) 712.
 Катализъ у галогидопроизводныхъ 158.
 Катодныя лучи, д. на радиоактивныя вѣщ. 148.
 Квасцы марганцовыя 163; родія 163.
 Керосинъ, Кіевскій, изслѣд. (1) 201.
 Кетоны, галогидопроизводныя, д. Zn (1) 98; циклическіе, конденсація съ α -галогидоамѣщенными эфирными кислотами при д. Mg (1) 105; циклическіе, д. фенилгидразина 42; реакція

образованія изъ α -хлороспиртовъ (1) 287; уплотненіе съ алдегидами (1) 522; образованіе изъ глицоловъ и α -окисей (1) 537; нафтеповые, окисленіе въ отвѣчающія имъ кислоты (1) 846; д. бромистаго алюминія (1) 944.
 Кетоспирты циклическіе 141.
 Кислородныя соед. металловъ, изомерія 157.
 Кислородъ, многоатомный и его свойства 54; уплотненіе $(\text{CH}_2)_2\text{COH}$ и резорцина въ атмосферѣ О (1) 622.
 Кислоты органическія, дегидратация ментола (1) 721; непредѣльныя, д. азотной окиси 141; непредѣльныя, окисленіе реагентомъ Каро (1) 810; жирныя изъ углеводородовъ нефти (1) 968.
 Клятчатка, водородное и метановое броженія 7; д. бензола (1) 231, (1) 505; целлоза изъ нея 122; классификація кл. и производныхъ 123; д. НВг 125; кетонное строеніе 125; сахаръ изъ нея 125; нитрация 126; смѣшанныя эфиры, нитрованіе 128.
 Кобальтъ, азотистый 152; окисъ 157; стереоизомерныя соед. 164.
 Комплексы бромистаго алюминія съ сѣроуглеродомъ и проч. 42.
 Конденсація см. уплотненіе.
 Кристаллогидраты смѣшанные, расщепленіе 9.
 Критическая область растворовъ, и явленіе опалесценціи (1) 738; граница однородности (1) 747.
 Крюкопическія изслѣдованія (1) 153, (1) 323.
 Ксантогенамиды терпеновъ (1) 529.
 Ксантогеновыя соед. новыя (1) 532.
Лантанъ, раздѣленіе на новыя элементы 148.
 Лутидонъ, ненормальныя соли (1) 706.
 Льняное масло (1) 501.
Магній, сплавы съ Рb и Sn (1) 520; азотистый 151; сплавъ съ Al 152.
 Магнійорганическія соединенія, синтезъ трет. спиртовъ (1) 26, (1) 7, (1) 8, (1) 239; д. на апетилены (1) 239; д. на апетиленъ (1) 242; замыканіе пентаметилевоваго кольца (1) 645; примѣненіе для анализа (1) 652.
 Марганецъ роданистый, гидраты (1) 518; уксуснокислый и квасцы 163.
 Масла, арбузныхъ сѣмянъ (1) 695; смазочныя изъ Грозненской нефти (1) 850; смазочныя, дробное осаждение (1) 850; анилиновое, анализъ (1) 978.
 Ментенъ, получение 35.

Ментоль, дегидратация органическими кислотами (1) 721.
 Ментонъ, окисленіе (1) 10.
 Металлоорганическія работы Франкленда въ исторіи развитія химіи 110.
 Металлы, потенциалы 144; изомерія кислородныхъ соед. 157.
 Метанъ и Н, дробное сжиганіе (1) 710.
 Метафосфорная кислота, основность 160.
 Метиладипиновая кислота α (1) 436.
 Метиладипиновая кислота β (1) 15.
 Метилвинилкарбиноль, синтезъ (1) 436.
 Метилгексаметиленкетонъ, пинаконъ изъ него 142.
 Метилгексаметиленъ, оптич. дѣят. производныхъ (1) 108.
 Метилгексанонъ, окисленіе (1) 10.
 Метиленметилпентанафтенъ (1) 24.
 Метилпентаметиленъ, оптич. дѣят. производныхъ (1) 108.
 Метилпентанонъ, конденсація съ бромуксуснымъ эфиромъ (1) 17.
 Метилтриметиленъ, д. брома 34; въ отсутствіи свѣта (1) 217.
 Метилдидиклогексанолонъ (1) 643.
 Метилдидиклопентанкарбонная к. (1) 523.
 Метилдидиклопентанолъ, синтезъ (1) 246.
 Метилэтилбутилкарбиноль (1) 28.
 Микробы нефтяныя 109.
 Микроструктура шлифовъ 64.
 Мнералы изъ Багумской области (1) 684.
 Молекулярный вѣсъ жидкостей (1) 70, 49; раствореннаго, отношеніе къ плотности раствора 55.
 Молибденъ, сплавы Al 152; хлоркиси 159.
 Мономагнійфенилацетиленъ, д. на охлажденные алдегиды (1) 241.
 Муравьиная кислота, д. на эфиры фенилгидразина (1) 977.
 Муравьиный алдегидъ, д. на пироксилінъ 137; осаждение золота въ кристаллическомъ видѣ (1) 828.
 Мѣдь, азотомѣдная соль, д. на бензолъ (1) 31; нафтевомѣдная соль, растворимость въ бензинѣ (1) 643; азотистая 152; эвтектика съ Au 153; сплавъ съ сурьмой, явленія закалки 9.
 Мышьяковонатріевая соль, д. H_2O , (1) 391.
 Мышьякъ, анализъ продажнаго 149; разложеніе на азотъ и сурьму 149.
Нагрѣваніе, проба взрывчатыхъ вѣщ. 133.
 Надборная кислота, производныя (1) 37.
 Надванадевал. к., соли, д. H_2O_2 (1) 210; диссоциация (1) 472.
 Надвольфрамовая кислота (1) 472.

Надкислоты, состояніе солей въ растворѣ (1) 997.
 Надугольнонатриевая соль (1) 952.
 Надурановая кислота (1) 472.
 Натрій, д. на третичныя нитросоединения 45; хлорноватистокислый п. H_2O_2 , д. на окиси торія, церія, цирконія (1) 483; хромовонатриевая соль, гидратъ 160; надугольная соль (1) 952.
 Натрійамидъ, д. на органическія галоидныя соед. (1) 526.
 Натрималоновый эфиръ, д. на дибромиды $C_nH_nBr_2$ (1) 351.
 Натронцеллюлоза, д. NH_3 126.
 Нафталинъ, сплавы съ пикриновой к. (1) 516; н.-йодоформъ, равновѣсіе (1) 843; н.-анилинъ, равновѣсіе (1) 844.
 Нафтоновые соли, растворимость въ бензинѣ (1) 643.
 Недокиси кадмія (1) 495; висмута 156.
 Некрологъ И. И. Канонникова (1) 450.
 Непрерывность состава химич. соед. 121.
 Нефть, ароматическіе углеводороды изъ нея 1; изъ Ферганской области (1) 395; бактерии 109; русскія нефти, ихъ составъ и классификація (1) 629; грозненская, бензолъ и химическій характеръ (1) 635; Техасская, составъ (1) 643; Грозненская, получение смазочныхъ маселъ (1) 850; iodныя числа (1) 850; дробное осаждение высокихъ погоновъ (1) 851; есть ли суберанъ? (1) 917; жирныя кислоты и жировыя вѣщ. изъ углеводородовъ нефти (1) 968.
 Нижний Тагиль, асболизъ (1) 517.
 Никкель, азотистый 152.
 Нитраминъ изъ нитрозаминовъ (1) 527.
 Нитрация хлопка (1) 516; клѣтчатки 126, 128; ваты 128.
 Нитриды: магнія 151; Co, Cu, Ni, Fe 152.
 Нитрование камфена и борнилена 43; дигидрокамфена и хлоргидрата пинена (1) 935.
 Нитрозоамины, окисление въ нитраминъ (1) 527.
 Нитрозохлориды (1) 851.
 Нитроизобутилгликоль, д. HBr (1) 647.
 Нитроклѣтчатка 126; методъ опредѣленія растворимой 130; прочность нитроклѣтчатокъ 134; повышение прочности 137.
 Нитрокрахмалъ, частичный вѣсъ (1) 967.
 Нитронафталинъ, сплавъ съ пикриновой кислотой (1) 516.
 Нитросоединения третичныя, д. Na 45.
 Новая Каледонія, асболизъ (1) 517.

Однородность, границы въ жидкой средѣ 10.

Окиси α , образование алдегидовъ и кетоновъ (1) 537; механизмъ изомеризаціи (1) 566.
 Окисление ментана, пулегона и β метилгексанола (1) 10; непредѣльныхъ кислотъ реагентомъ Каро (1) 810.
 Окись октильная, двутретичная (1) 971.
 Окись углерода, H и изопентанъ, дробное сжиганіе (1) 481.
 Оксикислоты гептанафтоновые 35.
 Оксиклѣтчатка 123.
 Олеиновая к., изомерія съ элаидиновой (1) 788.
 Олово, сплавы съ Mg и Pb (1) 520.
 Опалесценція въ критической области растворовъ (1) 738, (1) 759.
 Оптическая дѣятельность производныхъ метилпентаметилена и метилгексаметилена (1) 108; органическихъ соединений (1) 606; принципъ положенія (1) 609.
 Органическія жидкости, свѣтвыя явленія при электрич. разрядѣ 18; галоидныя производныя, д. натрійамиды (1) 526; соединения. оптическая дѣятельность (1) 606; соединения, д. шавелевой кислоты 139; соединения. теорія Тиле двойныхъ связей 170.
 Осмотическая плотность 60.
 Основанія $R(OH)_3$, химическая природа гидратовъ ихъ 13.
 Основанія органическія, соед. съ трифенилкарбиноломъ (1) 959.
Паратолимоксицивалиновая к. синтезъ (1) 119.
 Паръ, растворовъ въ водномъ спиртѣ. составъ и упругость 141; сѣры, плотность 146.
 Пары, зависимость плотности отъ скрытой теплоты испаренія (1) 250.
 Пектиновыя вѣщ. 123.
 Пентадиоль 2-4 (1) 521.
 Пентаметиленовое кольцо, замыканіе магнійорганическими соед. (1) 645.
 Пентанонъ, конденсація съ бромоекислымъ эфиромъ (1) 17.
 Пентаплатинохлороводородная кислота 164.
 Перекись водорода, д. на углекислыя соли (1) 202, (1) 388; д. на фосфорнокислыя соли (1) 204; отношеніе къ солямъ (1) 207; д. на соли ванадиевой и надванадиевой к. (1) 200; отношеніе къ средней мышьяковонатриевой соли (1) 391; и $NaOCl$, д. на окиси торія, церія и цирконія (1) 483; д. на окись серебра 156; соед. съ солями 162; д. на двууглекислыя соли (1) 976.
 Пикриновая к., сплавы съ нафталиномъ

и тринитрокрезоломъ (1) 516; съ нитронафталиномъ (1) 516; приготовленіе 131; взрывъ 137.
 Пинаконъ изъ метилгексаметиленкетона 142.
 Пиненъ, предѣльнаго характера (1) 647; сильно вращающій лѣвый (1) 848; хлоргидратъ, нитрование (1) 935; д. шавелевой к., для полученія камфоры (1) 954.
 Пиперональ, д. Zn и бромизомаслянаго эфира (1) 370.
 Пиридинъ, д. хлористаго и йодистаго бензила (1) 130; д. дифенилбромметана (1) 133; д. трифенилхлорметана и трифенилбромметана (1) 137; β -производныя при реакціи Ладенбурга (1) 528.
 Пиридонъ, ненормальныя соли (1) 706.
 Пириты, опредѣленіе сѣры (1) 457.
 Пировиноградная кислота, хлоропроизводныя 41.
 Пирогенетическія реакціи, вліяніе контактовъ на разложеніе спиртовъ 5, (1) 182; (1) 315; (1) 839.
 Пироксилинъ, д. муравьиного алдегида 137.
 Плавленіе, экстраполяція точки п. однороднаго вещества (1) 714.
 Платина четырехбромистая 165.
 Плотность: паровъ, зависимость отъ сжатой теплоты испаренія (1) 250; истинная химическихъ соед., отношеніе къ составу и строенію (1) 575.
 Полиметиленовыя кислоты, синтезъ (1) 434.
 Пороха вообще 130.
 Порохъ бездымный 130; нежелатинированный 130; вліяніе примѣси перхлората 137; взрывъ 138.
 Потенціалы металловъ 144.
 Приборы новыя (1) 971.
 Принципъ химическаго равновѣсія (1) 918.
 Протоколы засѣданій отдѣленія химіи (1): 1, 91, 237, 431, 439, 515, 637, 731, 837, 962.
 Протоколы засѣданій секціи химіи XI Съѣзда Русскихъ Естествоиспытателей и Врачей, 1, 41.
 Пулегонъ, окисление (1) 10.

Равновѣсіе въ системѣ нафталинъ-йодоформъ (1) 843; въ системѣ анилинъ-нафталинъ (1) 844; химическое В. В. Марковникова (1) 918.
 Радиоактивность урана 148; свинца 148.
 Радиоактивныя вещества, д. катодныхъ лучей 148.
 Разрядъ эл-й въ органич. жидкостяхъ, свѣтвыя явленія 18.

Растворенное, отношеніе молекулярнаго вѣса къ плотности раствора 55.
 Растворимость, CaO 156; гипса въ присутствіи хлористыхъ металловъ (1) 949.
 Растворы, отношеніе плотности къ молекулярному вѣсу раствореннаго 55; въ бромистомъ этилѣ, электропроводность (1) 466; водноспиртовые, составъ и упругость пара 141; критическая область р. и явленія опалесценціи (1) 738; солей надкислотъ (1) 976.
 Расщепленіе смѣшанныхъ кристаллогидратовъ 9.
 Реагентъ Каро, окисление непредѣльныхъ кислотъ (1) 810; составъ 157.
 Реакціи синтеза, объясняемыя прямымъ присоединеніемъ 35; каталитическія у галоидопроизводныхъ 158.
 Реакція цвѣтная на тиомочевину и тиоамиды (1) 533.
 Резорцинъ, уплотненіе съ хлор. трет. бутиломъ (1) 622.
 Родій, квасцы 163.
 Ртуть, сплавы 64; (1) 856; двойныя соли (1) 433; скрытая теплота испаренія и теплоемкость (1) 659; нафтовоорутунная соль закиси, растворимость въ бензинѣ (1) 643; сплавы со свинцомъ 152; (1) 856.
 Рудничный газъ, составъ (1) 737.
 Рѣдкоземельные элементы 4; положеніе ихъ въ системѣ Менделѣева (1) 142.

Сахары изъ клѣтчатки 125.
 Свинецъ, сплавы съ Mg и Sn (1) 520; радиоактивный 148; съ ртутью 64, 152; (1) 856; диффузія золота 152; закись 156; сѣрносвинцовая соль двуокиси 160.
 Свѣтвыя явленія при разрядѣ въ органич. жидкостяхъ 18.
 Свѣтъ солнечный, синтезъ диметиллярныхъ кислотъ (1) 140.
 Связи двойныя, теорія Тиле 170.
 Серебро, нафтовоосеребряная соль, растворимость въ бензинѣ (1) 643; окись, д. H_2O_2 156; азотносеребряная соль, амміакаты ея (1) 843.
 Сжиганіе фракціонированное H, непримѣнимость къ изслѣд. натурального газа (1) 393; сжиг. дробное H_2CO и изопентана (1) 481; сжиг. CH_4 и H (1) 710.
 Силикомолибденовыя соед. 163.
 Синтезъ, реакціи, объясняемыя прямымъ присоединеніемъ 35; органической, теорія дѣйствія $FeCl_3$ (1) 625.
 Система періодическая, положеніе рѣдкоземельныхъ элементовъ (1) 142; положеніе новыхъ газовъ (1) 432.

- Скорости, соединения гетероциклических соед. с бромгидринами (1) 411; образования простых эфиров (1) 422.
- Смазочные масла Грозненской нефти (1) 850.
- Соединения с третичным бутилом, синтез их 12.
- Соединения химическая, истинная плотность их (1) 575; опыт теории непрерывности состава 121.
- Соли, углекислая, д. H_2O_2 (1) 202; (1) 388; фосфорнокислая, д. H_2O_2 (1) 204; отношение H_2O_2 (1) 207; двойные ртутные (1) 433; вообще 160; молекулярные соед. с H_2O , 162; надкислоты в растворе (1) 976; двууглекислая, д. H_2O_2 (1) 976.
- Сорбиновый к. синтез 47.
- Спирт $C_5H_{10}O$ из тетраметилениламина (1) 648.
- Спирты: этиловый, водный, упругость и состав пара растворов солей 141.
- Спирт третичные, синтез с магнийорганическими соединениями (1) 26; третичные, образование эфиров (1) 94; галоидопродукты, новый способ получения (1) 96; с ацетиленовой связью (1) 100, пирогенетическое разложение 5, (1) 182, (1) 315.
- Сплавы Cu и Sb, закалка 9; ртути 64; (1) 856; нафталина с пикриновой кислотой и тринитрокрезолом (1) 516; пикриновой к., и нитронафталина (1) 516; Mg с Sn и Pb (1) 520; вообще 151; Al с Mg 152; Al с Cu, Cr, Ni, Fe, Mo, W 152; Au и Pb 152; Au и Cu 153; Fe и C 153. См. также отдельные металлы.
- Средняя Азия, содержание масла в семенах хлопчатников (1) 503.
- Стеклянки для промывания газов (1) 67.
- Строения теория, история развития 111.
- Ступка Абиха новая (1) 397.
- Суберань (1) 908; есть ли в нефти (1) 917.
- Суберень (1) 911.
- Сульфомононадсерная кислота 157.
- Сульфуриль фтористый 159.
- Сурьма, сплав с мѣдью, закалка 9.
- Сурьмянистый водород 149.
- Сѣра, голубая или зеленая (1) 52; опред. в каменном угле и пиритах (1) 457; опред. плотности пара и частичного вѣса 146, 147; взаимное вытѣснение элементов группы сѣры 147.
- Сѣрная кислота, д. на гликоль $(CH_2)_2$, $COH-CH_2-CH_2-COH(CH_2)_2$ (1) 102; производство по контактному способу 69, 85; упругость пара HNO_3 в смеси с сѣрной к. (1) 965.
- Сѣристые соед., изомерия 158.
- Сѣрносвинцовая соль двуокиси 160.
- Сѣрводород, д. на бромистый бор 158.
- Сѣроуглерод, комплексы с $AlBr_3$, 42; соединение с C_2H_5Br , Br и $AlBr_3$ (1) 697.
- Сѣзьды натуралистов и врачей Сѣвера (1) 534, (1) 637.
- Т**арапъ (1) 504.
- Твердые вещества, аналитический испытания 34.
- Твердые тѣла, влияние на теплоемкость примѣсей 51; химическое взаимодействие 61; в холодильных смесях 62.
- Теллуровая кислота 157.
- Теллурь, атомный вѣс 147.
- Теория взаимного влияния атомов, объяснение свойств трифенилметила 140.
- Теплоемкость твердых тѣл, влияние примѣсей 51; правило Шиффа (1) 640; ртути (1) 640; анилина (1) 766.
- Теплота испарения, скрытая, зависимость от плотности паров (1) 250; ртути (1) 659; анилина (1) 766.
- Термохимия, д. H_2O_2 на соли ванадиевой и надванадиевой кислот (1) 210.
- Терпены, синтез с помощью галоидного алюминия (1) 31, (1) 9; ксантогенамида (1) 529.
- Тетраметилениламин углеводород C_5H_8 и спирт $C_5H_{10}O$ из него (1) 648.
- Техас, химический состав нефти (1) 643.
- Титань хлористый, двойные соед. 162.
- Тиоамиды, новая реакция (1) 533.
- Тиомочевина, новая реакция (1) 533.
- Толуиловая кислота, синтез (1) 446.
- Торій, окись, д. H_2O_2 и $NaOCl$ (1) 483; водородистый 149, двойные азотнокислые соли 162.
- Трагаканть 123.
- Триметиленкарбонная к., аминь из нее (1) 525.
- Триметилен, превращение в пропилен (1) 322.
- Триметилпентаметилен 1, 2, 3 (1) 107.
- Тринитрокрезол, сплавы с пикриновой к. и нафталином (1) 516.
- Трипропилкарбиноль (1) 29.
- Трифенилбромметан, д. на пиридин (1) 137.
- Трифенилхлорметан, д. на пиридин (1) 137.
- Трифенилкарбиноль, соед. с органическими основаниями (1) 959.

- Трифенилметиль 65; объяснение свойств по теории взаимного влияния атомов 140.
- Трихлорметилтолилкарбиноль, д. на его уксусный эфир Zn (1) 239.
- Туйонъ, д. HNO_3 , 45; производные (1) 854.
- У**глеводород C_5H_8 из тетраметилениламина (1) 648.
- Углеводороды, непредѣльные, присоединение галоидоводородов (1) 441; нефти, превращение в кислоты и жиры (1) 968.
- Углеводороды циклические, предѣльные, оптич. дѣят. (1) 245; капиллярные свойства (1) 735.
- Углекислота, уплотнение $(CH_3)_2CCl$ и резорина под влиянием $FeCl_3$ в атмосфере CO_2 (1) 622; опред. в углекислых солях щелочных и щелочноземельных алкалиметром (1) 978.
- Углекислые соли, д. перекиси водорода (1) 202, (1) 388; щелочных и щелочноземельных металлов (1) 978.
- Углерод, сплавы с Fe 153.
- Уголь каменный, опред. сѣры (1) 457; аморфный, переход в алмаз 146.
- Уксусномарганцовая соль 163.
- Уплотнение алдегидов с кетонами (1) 522; хлор. трет. бутила и резорина под влиянием $FeCl_3$ (1) 622, теория действия $FeCl_3$ (1) 625.
- Упругость пара HNO_3 в смеси с H_2SO_4 (1) 965.
- Ураниль хлористый 159.
- Уранъ четырехатомный, его соед. (1) 375; сѣрноурановая соль закиси, восьмиводный гидрат (1) 381, (1) 437; радиоактивность 148.
- Ф**енилгидразинъ, скорость реакции с циклическими кетонами 42; д. на эфиръ муравьиной кислоты (1) 977; д. на бензойный, уксусный и изовалериановый эфир (1) 977.
- Фенилдиазоний хлористый, д. цинкѣтила (1) 650.
- Ферганская область, нефть (1) 395.
- Формальдегид см. муравьиный алдегидъ.
- Фосфорный вольфрамъ 152.
- Фосфорная кислота, соли, д. H_2O , (1) 204.
- Фосфоръ желтый, темп. вспышки 146; группа фосфора, взаимное вытѣснение элементов 146; треххлористый, получение 159; иодистый, треххлористый и PCl_5 , соед. с WBr_3 , 162.
- Фтористый сульфуриль 159.
- Фторомолибденовые соед. (1) 383.
- Фторнадванадиевые соед. 163.
- Х**инолоны 60.
- Хлопокъ, нитрация (1) 516.
- Хлопчатникъ, содержание масла в семенах (1) 503.
- Хлорноватистонариевая соль, и H_2O_2 , д. на окиси тория, церия и циркония (1) 483.
- Хлорноватые соли в взрывчатых веществах 132.
- Хлорокиси молибдена 159.
- Хлорспирты α , реакция образования алдегидов и кетонов (1) 287.
- Холодильные смеси, взаимодействие твердых тѣл 62.
- Хромовонариевая соль, гидрат 160.
- Хромъ, хлорный, гидраты 160.
- Ц**еллоза 122.
- Целлюлоза см. клетчатка.
- Церій, окись, д. H_2O , и $NaOCl$ (1) 483; двойные азотнокислые соли 162.
- Цикленъ 63.
- Циклогептанъ, производные (1) 904.
- Циклононанъ (1) 847.
- Циклопентаметиленметилденкарбонный эфир (1) 19.
- Цинковые стружки, д. на уксусный эф. трихлорметилортотилкарбинола (1) 239.
- Цинкоорганические соединения, д. на азотистые 52; д. на ацетилен (1) 239; на ацетилен (1) 242.
- Цинкѣтилъ, д. на хлористый фенилдиазоний (1) 648.
- Цинкъ, д. на спиртовые растворы галоидопродуктов кетонов (1) 98; д. на бромизомасляный эфир и пиперональ (1) 370; д. замѣщенных аминов на растворы солей 161; колич. опред. 161.
- Цирконій, окись, д. H_2O , и $NaOCl$ (1) 483.
- Цѣпи, влияние боковых на свойства углеродистых соединений (1) 411.
- Ч**астичный вѣс сѣры 146, 147; нитрокрахмала (1) 967.
- Ш**лифы, микроструктура 64.
- Щ**авелевая кислота, д. на органические вещ. 139; д. на пинень (1) 954.
- Э**втектическая смесь Cu и Au 153.
- Элаидиновая к., изомерия с олеиновой (1) 788.
- Электролиз ненормальный 55.

Электролитическая диссоциация разборъ возражений 19.
Электропроводность растворовъ въ бромистомъ этилѣ (1) 466.
Элементы, атомный вѣсъ 143; группы фосфора, взаимное вытѣсненіе 146; группы сѣры, взаимное вытѣсненіе 147; новые изъ лантана, кароліній 148; европій 149; рѣдкоземельные 4; положеніе въ системѣ Менделѣева (1) 142; рѣдкіе, соли изоморфны съ солями Ві 160.
Эруковая к., изомерія съ brassидиновой (1) 788.
Этилсуберанъ (1) 914.
Этилъ бромистый, электропроводность

растворовъ (1) 466; соед. съ $AlBr_3$, $Bг$ и CS_2 (1) 697.

Эфирныя кислоты α галоидозамѣщенные и циклическіе кетоны, д. Mg (1) 105.
Эфиры простые, третичныхъ спиртовъ (1) 94; скорости образования (1) 422.
Эфиры сложные, смѣшанные клѣтчатки 128; азотные, восстановительная способность 129; муравьиной к., д. фенилгидразина (1) 977; бензойный, уксусный, изовалериановый, д. фенилгидразина (1) 977.

Ѣдкое кали, д. на іодометилтриметиленъ 141.

ЧАСТЬ ХИМИЧЕСКАЯ.

АЛФАВИТНЫЙ УКАЗАТЕЛЬ

XXXV тома.

Знакъ (2) означаетъ страницу II отдѣла, цифра безъ этого знака означаетъ I отдѣлъ.

ИМЕННОЙ УКАЗАТЕЛЬ.

- А**веркиевъ Н. Д., о раствореніи металлическаго золота въ соляной кислотѣ въ присутствіи нѣкоторыхъ органическихъ веществъ, 714.
Агафоновъ А. А., электропроводность растворовъ VOCl_3 въ водѣ, 649.
Александровъ Д. К., см. Зеллинскій Н. Д.
Альмедингенъ А. Н., дѣйствіе алюминія на средніе и кислые растворы азотносеребряной соли, 555.
Ангеловъ, см. Сапожниковъ А. В.
Апаринъ И., къ вопросу о кислотѣ клюквы, 811; изслѣдованіе жирнаго масла ягодъ земляники, 1275.
Арбузовъ А. Е., соединения полугалогидныхъ солей мѣди съ эфирами фосфористой кислоты, 437.
Аспинваль, пробы на стойкость бездымныхъ пороховъ и взрывчатыхъ нитровеществъ, (2) 149.
Аугенрихъ В., соли хромовой кислоты, (2) 183.
Байдаковский Л., синтезъ анизилокси-пивалиновой кислоты, 488.
Байдаковский Л. и Реформатскій С., дѣйствіе фенилгидразина на эфиръ муравьиной кислоты, 61.
— и Слѣпака И., дѣйствіе фенилгидразина на бензойный, уксусный и изо-валериановый эфиры, 68.
Бекетовъ Н. Н., о химической энергіи въ связи съ явленіями, представляемыми радіемъ, 189; положенія преміи имени Н. Н. Бекетова, 418; пятидесятилѣтіе ученой дѣятельности, 525.
Биллицеръ, коллоидальный растворъ ртути, (2) 165.
Бодлендеръ и Шторбекъ, цѣпкость одноатомной мѣди, (2) 161.
Бодь Е., соединения сѣвродорода съ безводнымъ хлористымъ алюминіемъ, (2) 181.
Бомъ I., о пинаконѣ изъ метилизопротилкетона, 197.
Бонъ и Джерданъ, реакція водорода съ углеродомъ, (2) 167.
Бородовскій В., зависимость скорости кристаллизаціи съ темп. у веществъ съ незначительной скоростью кристаллизаціи, 128.
Браунеръ Б., металлы рѣдкихъ земель, (2) 159.
Брыкнеръ В. О. и Вагнеръ Е. Е., о борниленѣ, 534; превращеніе изоборнеола въ борнеолъ и о терпенѣ изъ изоборнеола, 537.
Будуаръ, реакція между CO_2 и H_2 , (2) 177.
Буза, дѣйствіе NH_3 на окись мѣди (2) 184; тетрааммиакатъ двухлористой мѣди (2) 185.
Вагнеръ Г. Е., отнятіе HBr отъ бромистаго изобутилена, 531.
Вагнеръ Е. Е., о порядкѣ выдѣленія воды изъ α -гликолей и галоидоводородовъ изъ ихъ галоидангидридовъ, 528; о превращеніяхъ среди камфорной группы, 534.
Некрологъ, 1250.
См. Брыкнеръ В. О., Прилежаевъ Н. А., Лемишевскій А. А., Герцманъ Ю.
Васмусъ Ф. В., дѣйствіе цинистаго аммонія на жирные кетоны, (2) 120.
Вейнландъ и Шлегельмилхъ, соли JCl_3 съ хлористыми металлами, (2) 185.

- Велер Л., см. Энглер К.
Вернер А., теория главных и дополнительных средств, (2) 15.
Вилль, о прочности нитроклѣтчатки, (2) 152.
Волков А. А., некрологъ, 1262.
Волохович Л., см. Тихвинский, М. М.
Вормс В. В., объ альбуминахъ бѣлка грачиныхъ яицъ, 835.
Вырубовъ, строение хромовыхъ соединений, (2) 183.
- Г**алинъ А. А., см. Каблуковъ И. А.
Гайтцъ А., природа щелочныхъ растворовъ металлическихъ гидратовъ, (2) 177.
Гвоздовъ С., дѣйствие галогидныхъ соединений аллила на йодистый цинкмоноэтиль, 340; получение йодистаго цинкмоноэтила и попытка изолирования 342.
Гельвихъ П., см. Сапожниковъ А. В.
Герцманъ Ю. и Вагнеръ Е. Е., объ окислении гемдиэтилметилэтилена перманганатомъ, 540.
Герцъ В., диффузія растворовъ черезъ животную перепонку, (2) 178.
См. Фишеръ В.
Гинзбергъ А. С., о строении аллиламина и изоаллиламина, 559; опредѣленіе строения аминовъ и другихъ производныхъ гидрогенизированнаго азота при помощи марганцовокислыхъ солей, 623.
Голубевъ П. Г., эфирное масло изъ сибирской пихты, 1005.
Голубицкій Н. А., взрывчатая вещества въ 1902 году, (2) 141.
Гольтъ, см. Муассанъ Г.
Готье, водородистые щелочноземельные металлы, (2) 167.
Грегеръ М., дѣйствие NaHO на полухлорную мѣдь, (2) 178.
Гулевичъ В. С., реакція между алюминіемъ, хлорной ртутью и бензолемъ, (2) 122.
Гулиновъ Г., см. Лидовъ А. П.
Гунъ В., см. Ипатьевъ В. Н.
Гуревичъ М. Л., влияние щелочей на скорость проявленія органическихъ проявителей, 498.
Гутбиръ А., теллуровая кислота, (2) 180; гидрозоль металловъ, (2) 164.
Гюллетъ Г., поверхностное натяженіе и растворимость гипса, (2) 181.
- Д**алецкій Н. С., дегидратация пинакона, 532.
Даусонъ и Макъ Кра, амміакаты въ водномъ растворѣ, (2) 184; распре-

- дѣленіе амміака и амміаката между водою и хлороформомъ, (2) 185.
Дворжанчиковъ С. Д., см. Зелинскій Н. Д.
Деккеръ Г., и Солонина Б., о строении нитрозокрасокъ тимола, 718, 936.
Демаковъ В. Ф., некрологъ 706.
Демьяновъ Н. Я., реакція бромистаго водорода съ нитроизобутилглицероломъ, 23; объ электролизѣ полиметилкарбонныхъ кислотъ, 314; о нѣкоторыхъ производныхъ гексаметиленна, 315; объ отношеніи йодистаго метилтриметиленна къ KNO_3 , 375.
— и Душниковъ М., дѣйствие азотистой кислоты на тетраметилениламинъ, 26.
Дехановъ, см. Ипатьевъ В. Н.
Джердацъ, см. Бовъ.
Джонсъ и Кольдвель, водные растворы двойныхъ солей, (2) 185.
Дингильштедтъ Н., изслѣдованіе нѣкоторыхъ сортовъ Камскаго льна, 518.
Дитрихъ М., см. Меншуткинъ Н.
Добросердовъ Д. К., къ анализу хромовой кислоты и ея аммоніевыхъ солей, 408.
О взаимной нейтрализаціи цвѣта солей никкеля и кобальта въ примѣненіи къ анализу ихъ объемнымъ способомъ Фольгарда, 571.
Дотъ В., см. Штокъ А.
Дудлей В., дѣйствие окиси натрія на металлы, (2) 178.
Душечкинъ А., получение клѣтчатки изъ растительныхъ волоконъ при помощи перекиси натрія, 853.
Дьюаръ Д., темп. кип. водорода, (2) 162.
- Е**торовъ И. В., дѣйствие азотноватой окиси на непредѣльныя кислоты ряда $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}\text{O}_2$, 358, 466, 482, 965, 973; о мѣстѣ двойной связи въ частицѣ олеиновой кислоты, 716.
Ельчаниновъ Е., о процессахъ окисленія сплавовъ мѣди и олова, 1276.
См. Петренко-Критченко П. И.
- Ж**иранъ, термохимія пирофосфорной кислоты, (2) 181.
Жуковъ А. А. и Шестаковъ П. И. о строении окисстеариновыхъ кислотъ, 1.
- З**айцевы Н. и А., отношеніе солей ддоксистерариновой кислоты при нагреваніи до высокой температуры, 1193.
Залькиндъ Ю. С., обзоръ работъ по радиоактивнымъ веществамъ, (2) 93.

- Зелинскій Н. Д., отвѣтъ Ж. И. Юдичу, 88; нѣкоторыя данныя о химической роли катализаторовъ, 399; превращеніе углеводородовъ нефти въ новый рядъ циклическихъ спиртовъ, 433; о триметил-2,4-пентаметилѣнѣ, 564; о магнійорганическихъ соединенияхъ хлоридовъ нефтяныхъ углеводородовъ, отношеніе ихъ къ кислороду, 1280; данныя объ изомерныхъ метилциклогексенахъ, 1282.
— и Александровъ Д. К., два изомера камфенодгидрата, 1009.
— и Дворжанчиковъ С. Д., о триметилгексаметиленѣ 1.2.3, 563.
— и Наметкинъ С. С., о бициклогексанѣ, 1006.
— и Никитинъ В. И., о кароментаѣ и фенханѣ, 1008.
— и Челинцевъ В. В., новые оптически дѣятельные циклическіе углеводороды, 434.
Зерновъ В., объ α -іодпропионовой кислотѣ, 962.
Зубовъ П. В., опредѣленія теплотъ горѣнія спиртовъ и одного оксима, 815.
- И**патьевъ В. Н., къ вопросу о разложеніи этиловаго спирта подъ влияніемъ катализаторовъ, 449; о широгенетическомъ контактномъ разложеніи органическихъ кислотъ и глицероловъ, 543; новый способъ получения этиленныхъ углеводородовъ, 577; каталитическія изомерныя превращенія, 592; каталитическія реакціи алкоголей при высокихъ температурахъ и давленіяхъ, 1267.
— и Гунъ В., каталитическія изомерныя превращенія замкнутыхъ углеводородовъ, 603.
— и Дехановъ, присоединеніе бромистаго водорода къ этиленамъ въ уксуснокисломъ растворѣ, 86. Дальнѣйшіе опыты присоединенія галогидовъ водорода въ уксуснокисломъ растворѣ, 541.
— и Леонтовичъ В., каталитическія метамерныя превращенія, 606.
— и Огановскій Б., присоединеніе галогидоводородныхъ кислотъ въ уксуснокисломъ растворѣ къ этиленамъ, 452.
- Ю**дичъ Ж. И., дѣйствие Zn на спиртовый растворъ уксуснокислаго эфира этиловаго эфира трихлоромолочной кислоты, 428; къ дѣйствию ацетиленна и однозамѣщенныхъ ацетиленовъ на металлоорганическія соединения Mg и Zn , 430, 1269; дѣйствие аллилена на

магнійбромистый этиль, 431; дѣйствие Zn на галогидриды спиртовъ и уксусные эфиры, 552; синтезъ третичныхъ галогидридовъ спиртовъ, 553; дѣйствие магнійфенилацетиленна на эпихлоргидринъ, 554; на нитробензолъ 555.

- К**аблуковъ И. А., Соломоновъ А. С., и Галинъ А. А., упругость и составъ пара растворовъ въ водномъ этиловомъ спиртѣ, 548.
Казанецкій П., дѣйствие перекиси водорода на двууглекислыя соли, 57.
См. Меликовъ П.
Казанскій А., объ отношеніи янтарно-этиловаго эфира къ йодистому аллилу въ присутствіи цинка; синтезъ γ -диаллилбутиролактона и его свойства, 1179.
Каликинскій Г., теплоемкости водныхъ растворовъ, 1215.
Касаткинъ А. М., изслѣдованіе русскаго масла и молока, (2) 158.
Кестнеръ Е., см. Петренко-Критченко П. И.
Кижнеръ Н. М., о туйиламинѣ, 1011; превращеніе α -бромизомасляной кислоты въ ацетонъ, 1014; бромирование триметилкарбонной кислоты, 1015.
Клѣшвили А., къ характеристикѣ кетонныхъ реакцій, 515.
Кобозевъ Л., соединенія солей трихлор- и трибромуксусной кислотъ съ алдегидами и кетонами, 652.
Ковалевская Е. Ф., см. Салазкинъ С. С.
Кольдвель, см. Джонсъ.
де-Конинкъ, четырехлорный марганецъ (2) 184.
Коноваловъ Д. П., памяти Д. П. Павлова, 78; о соотношеніи между тепловымъ эффектомъ растворенія и измѣненіями упругости пара, 425; объ отношеніи кислотъ къ этиловому эфиру, 426; о нейтрализаціи кислотъ амміакомъ, 551.
Коноваловъ М. И., дѣйствие азотной кислоты на кетоны $\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}$ терпеновые, 953.
Ковшинъ А., см. Петренко-Критченко П. И.
Коршунъ Г., синтезы триалкилпиррол-монокарбонныхъ соединений 635.
См. Осиповъ И.
Коршунъ Г., и Трефильевъ, 1,2,5-триметилпиррол-4-монокарбонный эфиръ, 636.
Кригеръ Ю., см. Меншуткинъ П.
Кукучинъ К., полученіе и свойства симм. диметилаллена, 873.

Курбатов В. Я., обь измененіи теплоемкости органических жидкостей съ температурой, 119; о формулѣ для приведенія темп. кипѣнія къ норм. давлению, 309; о законѣ Трутона и другихъ константахъ, наблюдаемыхъ при темп. кипѣнія, 319.

Куриловъ В., неорганическая химія въ 1902 году, (2) 159, 176.

Курнаковъ Н. С., новая форма термоэлектрическаго регистрирующаго прибора, 558.

Кюри-Склодовская, атомный вѣсъ радія (2) 166.

Курсановъ Н. И., производныя фенилциклогексана, 1019; фенилированные нафтыны $C_{13}H_{18}$, 1019.

Кэмбэлъ В., структура металловъ и бинарные сплавы, (2) 176.

Ладинскій К., и Свядковскій В., о полученіи нѣкоторыхъ смѣшанныхъ простыхъ эфировъ третичныхъ спиртовъ, 100.

Левинъ И., теорія двойныхъ связей Тиле, (2) 1; теорія главныхъ и дополнительныхъ средствъ и вытекающее изъ нея строеніе аммоніевыхъ и подобныхъ соединений по А. Вернеру, (2) 15; о таутомеріи, (2) 123.

Левисъ Э., темп. плавленія хрома, (2) 163.

Левитесъ С. Я., материалы для изученія процесса застуднѣванія, 253; о внутреннемъ треніи коллоидальныхъ растворовъ, 1004.

Левитскій Н., см. Саксъ А.

Лемитшевскій А. А. и Вагнеръ Е. Е., о камфенилонѣ, 538.

Леонтовичъ В., см. Ипатьевъ В. Н.

Ле Руа Макъ Кэй, д. сѣроводорода на мышьяковую кислоту, (2) 180.

Лидовъ А., о полученіи закиси азота, 59; о газѣ Фипсона, 186; о поглощеніи азота и другихъ азотъ содержащихъ газовъ металл. марганцемъ, 1238; новый способъ опредѣленія удѣльнаго вѣса газовъ, 1239; о преимуществѣ водорода какъ единицы при опредѣленіи удѣльнаго вѣса газовъ, 1245.

— и Гулпновъ Г., составъ инфузورной земли изъ Тифлиса, 187.

Лисенко К. И., некрологъ, 704.

Луныякъ А. И., о продуктахъ конденсаціи алдегидовъ жирнаго ряда съ феноломъ, 712.

Лушниковъ М., см. Демьяновъ Н. Я.

Маковедскій, дегидратація изобутиленгликола, 528.

Макъ Кра, см. Даусонъ.

Марино, см. Пиччини.

Марковниковъ В. В., окисленіе ментона, пулегона, β -метилциклогексана. Пировинныя кислоты и ихъ ангидриды, 316; окисленіе β -метилциклогексана 381; гептанафтенъ и производныя, 1023; изслѣдованіе строения гептанафтиленовъ и производныхъ, 1049, 1267.

— и Стадниковъ Г., гептанафтиленъ его хлоргидриды, окисъ и охлажденный кетонъ; строеніе гептанафтиленовъ, 389.

Мейеръ Ю., полигалондныя соединения щелочноземельныхъ металловъ, (2) 181.

Меликовъ П. Г., обь амидооксимасляной кислотѣ, 714.

— и Казанецкій П., надніобіевая кислота, 457; строеніе фторованадіевыхъ соед., 1276.

Меллоръ и Руссель, дѣйствіе хлора на водородъ въ сухомъ и влажномъ видѣ (2) 168.

Меншуткинъ Б. Н., дѣйствіе магнія на бромистый этиленъ, 177; обь эфирахъ галондныхъ соединеній магнія, 610.

Меншуткинъ Н. А., вліяніе катализаторовъ на образованіе анилидовъ и амидовъ, 343.

— Кригеръ Ю. и Дитрихъ М., измененіе скорости амидированія кислотъ въ зависимости отъ ихъ строения, 103.

— и Симановскій Л., переходъ анилиновъ различнаго замѣщенія въ соединенія аммоніаго типа, 204.

Михновичъ П., о β -этилфенилэтиленомолочной кислотѣ, 1188.

Муассанъ и Гольтъ, сплавы ванадія съ кремніемъ, (2) 176.

Макэнзи С., о единствѣ матеріи, (2) 159.

Наметкинъ С. С., см. Зелинскій Н. Д.

Настюковъ А. М., реакція бензола съ муравьинымъ алдегидомъ, 824; дѣйствіе формалина на погоны кавказской нефти, 1286.

Наумовъ С. Н., обь уплотненія шавелеваго эфира съ адипиновымъ, (2) 172; о дѣйствіи іода на динарійдиметил-ацетондикарбоновый эфиръ, (2) 172.

Никитинъ В. И., см. Зелинскій Н. Д.

Огоновскій Б., см. Ипатьевъ В. Н.

Орловъ Н. А., опредѣленіе рубидія и цезія въ минеральныхъ водахъ и растворахъ, 91; о нѣкоторыхъ основныхъ соляхъ четырехатомнаго урана, 513;

соли трехатомнаго кобальта и четырехатомнаго урана, 1247.

Осиповъ И. и Коршунъ Г., синтезъ 2,5 диметилпиррол-3-монокарбоноваго эфира, 630.

— и Поповъ С., коэффициентъ распределенія H_2O_2 между водою и эфиромъ 637.

Осендовскій А., экстрактъ изъ цвѣтговъ ириса какъ чувствительный индикаторъ, 845.

Пааль, коллоидальные растворы окиси ртути, (2) 165; окиси серебра, (2) 165.

Павловъ Д. П., некрологъ 78.

Павловъ П. Н., очеркъ геометрии молекулы, 88.

Пальмеръ В., см. Эриксонъ-Ауренъ.

Пановъ К., скорости образованія искусныхъ эфировъ нѣкоторыхъ кольчатыхъ спиртовъ, 93.

Панормовъ А., опредѣленіе удѣльнаго вращенія по Канонникову, 678; удѣльное вращеніе нѣкоторыхъ альбуминовъ и производныхъ, 688; къ методикѣ отдѣленія альбуминовъ изъ бѣлка птичьихъ яицъ, 690.

Петренко-Критченко П. И. и Ельчаниновъ Е., къ характеристикѣ циклическихъ кетонровъ, 146.

— Кестнеръ Е., о реакціи кетонровъ съ $KHSO_3$, 406.

— и Коншинъ А., вліяніе среды на скорость реакціи нѣкоторыхъ кетонровъ съ фенилгидразиномъ, 404.

Писаржевскій Л., состояніе въ растворѣ солей надкислотъ, 42; изъ области химическаго равновѣсія, 1204.

Пиччини и Марино, солеобразныя соединенія двуатомнаго ванадія, (2) 182.

Плотниковъ В. А., электропроводность растворовъ въ бромѣ и органическихъ бромидахъ, 563; электропроводность бромныхъ растворовъ, 794.

Погоржельскій З. А., о полимеризаціи въ ряду галоидзамѣщенныхъ этиленовъ, 178; отношеніе брома и іода къ изобутилену, 178; о нѣкоторыхъ превращеніяхъ октильнаго двутретичнаго γ -гликола (γ -тетраметилбутленгликола), 832.

Замѣчаніе на сообщ. В. Н. Ипатьева о присоединеніи HX къ этиленамъ, 85.

Поповъ С. Ф., криоскопія разныхъ формъ сѣры, 642.

См. Осиповъ И.

Порай-Кошицъ А., о 2,4 пентандіолѣ и 2,4 дибромпентанѣ, 1112.

Потоцкій В., ацетилированіе непредѣльныхъ аминовъ, 339.

Пржевальскій Е., полученіе α -метил-адипиновой кислоты, 223.

Прилежаевъ Н. А., дегидратація изобутиленгликола, 529.

— и Вагнеръ Е. Е., обь оксоктенолѣ, 533.

Прянишниковъ Д. И., дѣйствіе сѣрной кислоты на леуминъ, (2) 67.

Пфейфферъ А., пиридинное производное хлорнаго хрома, (2) 186.

Пэрна Э., дѣйствіе дипропиламина на изомерные нитрогаллоидбензолы, 114.

Раковский Е., см. Сабанѣевъ А. П.

Рамсей В., обь эманации радія, 709.

Рдудтовскій В., см. Сапожниковъ А.

Реформатскій А. Н., дѣйствіе іодистаго аллила и пинка на монохлоруксусный эфиръ, (2) 157; къ вопросу о синтезѣ третичныхъ спиртовъ при участіи галоидалкиловъ и галоидэфировъ кислотъ, 1017.

Реформатскій С., см. Байдаковскій Л.

Рихтеръ-Ржевская Н. П., обь упругости пара брома въ растворахъ бромистоводородной кислоты, 441.

Робертсонъ, проба Вилля для нитроклѣтчатки, (2) 151.

Роландъ П., скорость гидратаціи неорганическими веществами, (2) 184.

Рогарскій Ф., азоксианизоль и жидкіе кристаллы, 309; обь антальбумидѣ въ связи съ вопросомъ обь антигруппѣ бѣлковой частицы, 424.

Руссель, см. Меллоръ.

Рутерфордъ, радиоактивность соединеній торія, (2) 166.

Рутгенъ Г., равновѣсіе окиси висмута, азотной кислоты и воды, (2) 185.

Сабанѣевъ А. П., и Раковский Е., о циклическихъ изонитрилахъ и ихъ производныхъ, 461.

Сабатье и Сандеранъ, гидрогенизація азота, (2) 167.

Садиковъ В. С., изслѣдованія животныхъ клеевыхъ веществъ. О глупнѣ изъ сухожилья, 1003; о хрящевыхъ глупинахъ, 1003.

Саксъ А., и Левитскій Н., изслѣдованія фосфористой кислоты и ея производныхъ, 211.

Салазкинъ С. С., и Ковалевская Е. Ф., о конечныхъ продуктахъ желудочнаго перевариванія бѣлковыхъ тѣлъ, 421.

Сандеранъ, см. Сабатье.

Сапожниковъ А. В., составъ паровъ азотной кислоты, уносимыхъ возду-

хоть из смѣсей съ сѣрной кислотой, 305; опредѣленіе частичнаго вѣса нитрокрахмала, 126; свойства смѣсей азотной и сѣрной кислотъ, 1098.
 — и Ангеловъ, физическія свойства смѣсей сѣрной и азотной кислотъ, 306.
 — и Гельвихъ П., сплавы динитрофенола съ нафталиномъ, 1075; сплавы ортонитрофенола съ нафталиномъ, 1084.
 — и Рдуловскій В., сплавы пикриновой кислоты и нафталина, 1073; сплавы тринитрокрезолъ и нафталина, 1097.
 Сахновскій, см. Шапошниковъ В. Г.
 Свадковскій В., см. Ладинскій К.
 Селивановъ Ф. Ф., новая хлористоводородная соль анилина, 436.
 Симановскій Л., см. Меншуткинъ Н. А.
 Стѣпака, И. см. Байдаковскій Л.
 Смирновъ, Ф. В., д. хлорноватистой кислоты на алленовые углеводороды 854.
 Соколовъ Н. В., калориметрическая бомба русскаго производства, 559.
 Соколовъ Н. П., объ изслѣдованіи реакціи Гюбля, 304.
 Соломоновъ А. С., см. Каблукъ И. А.
 Соловина В., см. Деккеръ Г.
 Стадниковъ Г., см. Марковниковъ В.
Танатаръ С. М., объ атомности и атомномъ вѣсѣ бериллія, 1276.
 Телетовъ И. С., см. Центнершверъ М. Г.
 Тиле, теорія двойныхъ связей, (2) 1.
 Тимофеевъ Г., изотопическіе коэффициенты солей, 640; молекулярный вѣсъ сѣры въ растворѣ, 644; нѣсколько наблюденій надъ приложимостью формулы Нернста для смѣси двухъ растворителей, 646.
 Тихвинскій М. М., взаимодействие между цинкэтиломъ и хлористымъ фенилдиазоніемъ, 155, 675; бензидиновая перегруппировка, 667.
 — и Волоховичъ Л., о дигидрофенилзвѣ, 1021.
 Трефильевъ, см. Коршунъ Г.
Уру, см. Эрдманъ.
Фаворскій А. Е., новыя данныя къ разъясненію реакціи хлористаго цинка и сѣрной кислоты на изобутиловый спиртъ, 543; о подвижныхъ равновѣсіяхъ между изомерными спиртовыми галоидгидринами, 546; о натріевыхъ производныхъ ацетилена, 710.
 Фанъ Эйкъ, гидраты хлорной извести, (2) 180.
 Фегеленъ, водородистый германій, (2) 167.

Федоровъ А., коэффициентъ распредѣленія шавелевой кислоты между водою и эфиромъ, 639; криоскопія растворовъ шавелевой кислоты въ присутствіи нейтральныхъ солей, 643; электропроводность растворовъ шавелевой кислоты въ прис. нейтр. солей, 651.
 Ферхландъ П., растворимость въ водѣ КНО, (2) 178.
 Фишеръ В. и Герцъ В., дѣйствіе солей окиси хрома на щелочи, (2) 179.
 Фокинъ С. А., опредѣленіе СО₂ въ карбонатахъ, щелочныхъ и щелочноземельныхъ металловъ алкалиметрами, 76; растения, содержащая въ сѣменахъ ферментъ, расщепляющій жиры на глицеринъ и жирныя кислоты, 831, 1197.
 Фонзъ-Діаконъ, см. Форкранъ.
 Форкранъ, перекись цинка, (2) 179.
 — и Фонзъ-Діаконъ, теллуристый водородъ, (2) 168.
 Френцель, водноамміачные растворы, (2) 168.
Харичковъ К. В., по поводу сообщ. Зелнскаго о превращеніи углеводородовъ нефти въ жирныя кислоты и жиръ, 316; гипсъ изъ Шаро-Аргунскаго ущелья, 318; о примѣнимости метода Дюма для опредѣленія азота въ газовыхъ смѣсяхъ, 411; объ углестыхъ веществахъ, сопровождающихъ нефтяныя залежи на Кавказѣ, 695; холодная фракционировка нефти, 1287.
 Холлиъ Н. С., къ вопросу объ окисленіи индиготиндисульфокислоты марганцевой кислотой, 852.
Центнершверъ М. Г., критическая температура растворовъ, 742, 897.
 — и Телетовъ И. С., вліяніе температуры на растворимость нѣкоторыхъ веществъ въ сѣрномъ ангидридѣ, 713.
 Цыбульскій С., ацетилированіе нѣкоторыхъ амидопроизводныхъ рядовъ нафталина и хинолина, 219.
 Цѣлковъ И. А., о метилциклогексенѣ, (2) 30; о производныхъ триметилена, (2) 159.
Черникъ Г. П., способы получения танталовой и ниобовой кислотъ изъ природныхъ соединений и отдѣленіе отъ примѣсей, (2) 30, 68.
 Чичибабинъ А. Е., новый общій методъ полученія алдегидовъ, 1284.
 Чугаевъ Л. А., характеристика ментена, полученнаго по квантогенному методу

изъ 7-ментола, 182; о ксантогеновой реакціи, 184; о ментенахъ различнаго происхожденія, 185; нѣсколько словъ о борнилѣ, 439; о новой константѣ рефракціи, (2) 171; о нѣкоторыхъ производныхъ ментилксантогеновой кислоты и о ментенахъ различнаго происхожденія, 1116.
Шапошниковъ В. Г. и Сахновскій, объ анализѣ анилинаго масла по объемному способу, 72.
 Шестаковъ П. И., о дѣйствіи хлорноватистыхъ солей на мочевины и ея производныя, 850.
 См. Жуковъ А. А.
 Шиндельмейзеръ И. В., о сильновращающемъ лѣвомъ камфенѣ, 75.
 Шлегельмилхъ, см. Вейнландъ.
 Шредеръ И. Ф., лекціонные приборы по физической химіи, 292.

Штедель В., перекись водорода Мерка, (2) 179.
 Штокъ А. и Дотъ В., сурьмянистый водородъ, (2) 168.
 Шторбекъ, см. Бодлендеръ.

Эльбсъ, четыреххористый свинецъ, (2) 182.
 Энглеръ К. и Велеръ Л., псевдокаталитически переносъ кислорода, (2) 163.
 Эрдманъ, Г., природа металлическаго состоянія, (2) 162.
 — и Уру, желтое видоизмѣненіе мышьяка, (2) 163.
 Эриксонъ-Ауренъ и Пальмеръ В., раствореніе металловъ, (2) 161.
Яворскій В., синтезъ кислотъ β-оксигидросорбиноваго и сорбиноваго рядовъ, 264, 277, 285.

ПРЕДМЕТНЫЙ УКАЗАТЕЛЬ.

Агаръ-агаръ, застуднѣваніе раствора, 253.
 Адипиновый эфиръ, конденсація съ шавелевымъ, (2) 172.
 Азоксанизолъ и жидкіе кристаллы, 309.
 Азотистая кислота, д. на тетраметилениламинъ, 26.
 Азотная кислота, составъ паровъ, уносимыхъ воздухомъ изъ смѣси съ Н₂SO₄, 305; физическія свойства смѣсей съ Н₂SO₄, 306; д. на этиловый эфиръ тимола, 724; д. на терпеныя кетоны, 953; изслѣдованіе смѣсей съ сѣрной кислотой, 1098.
 Азотноватая окись, д. на непредѣльныя кислоты, 358, 466, 482; на акрилово-метиловый эфиръ, 361; на кротонново-этильный эфиръ, кротоновую кислоту, 466; на изокротоновую, 479; на метакриловую кислоту, 482; на аллилуксусную, 965; на пропилендуксусную кислоту, 970; на олеиновую и элаидиновую, 973; на оливковое масло, 987.
 Азотносеребряная соль, д. алюминія на растворы, 555.
 Азотъ, закисъ, полученіе, 59; опредѣленіе по способу Дюма въ газовыхъ смѣсяхъ, 411; гидрогенизація, (2) 167; поглощеніе металлическимъ марганцемъ, 1238.

Акриловая кислота, д. N₂O₄, 364.
 Акрилово-метиловый эфиръ, д. N₂O₄, 361.
 Активированіе, (2) 104.
 Актиній, (2) 100.
 Алдегиды, соединенія съ солями трихлор- и трибромуксусной кислотъ, 652; конденсація съ феноломъ, 712; полученіе, новый способъ, 1284; ацетиленовые, 1271; д. дибромдимагній-ацетилена, 1273.
 См. также отдѣльные алдегиды.
 Алкалиметры для опред. СО₂ въ углекислыхъ соляхъ, 76.
 Алленъ и алленовые углеводороды, д. хлорноватистой к., 854; диметилалленъ симм., полученіе, 873.
 Аллиламинъ, строеніе, 559.
 Аллилениъ, д. на магнійбромэтиль, 431.
 Аллилуксусная кислота, д. N₂O₄, 965.
 Аллилъ, галоидосоединенія, д. на цинкмоноэтиль, 340; иодистый и цинкъ, д. на хлоруксусный эфиръ, (2) 157; иодистый и цинкъ, д. на янтарноэтиловый эфиръ, 1179.
 Алюминій, д. на растворы AgNO₃, 555; д. на бензолъ и хлорную ртуть, (2) 122; хлористый, соединенія съ H₂S, (2) 181.
 Альбумины, удѣльное вращеніе 688; ме-

тодика отдѣления изъ бѣлка яицъ, 690; изъ бѣлка грачиныхъ яицъ, 835.

Амидированіе кислотъ, вліяніе строенія на скорость, 103.

Амидооксимасляная кислота, 714.

Амиды, вліяніе катализаторовъ на образованіе ихъ, 343.

Амиловые спирты, полученіе амиленовъ, 588.

Амины, непредѣльные, ацетилованіе, 339; опредѣленіе строенія при помощи марганцовокислыхъ солей, 623.

Амміакамы, и амміакъ, распредѣленіе между водою и хлороформомъ, (2) 185; двухлористой мѣди и сѣрномѣдной соли, (2) 185; въ водномъ растворѣ, (2) 184.

Амміакъ, нейтрализація кислотъ, 551; жидкій, критическая температура растворовъ, 766; растворы въ водномъ, (2) 168; и амміакамы, распредѣленіе между водою и хлороформомъ, (2) 185; д. на соли окиси мѣди, (2) 184.

Аммоніаль, (2) 147.

Аммоніевыя соединенія, строеніе по Вернеру, (2) 15; переходъ анилиновъ въ амм. соед., 204.

Аммоній, цианістый, д. на кетоны, (2) 120.

Анализъ: анилиноваго масла, 72; опред. CO₂ въ карбонатахъ алкаиметрами, 76; опред. Rb и Cs въ минеральныхъ водахъ и рассолахъ, 91; инфузурной земли изъ Тифлиса, 187; рѣдкихъ земель: раздѣленіе ніобовой и танталовой кислотъ, (2) 46; отдѣленіе ихъ отъ титановой к., (2) 50; хромоовой кислоты и аммоніевыхъ солей, 408; опредѣленіе азота по Дюма, 411; колдумбитовъ, (2) 70; танталитовъ, (2) 71; иттротанталита, (2) 73; фергуссонита, (2) 76; самарскита, (2) 77; пироклоровъ, (2) 81; вѣлерита, (2) 85; эйксенита, (2) 86; поликразы, (2) 87; эшинита, (2) 88; никкеля и кобальта по взаимной нейтрализаціи цвѣта солей, 571; индикаторъ изъ цвѣтовъ ириса, 845; опред. этоксиальной группы по Цейзелю, 951.

Анизилосипивалиновая кислота, 488.

Анилиды, вліяніе катализаторовъ на образованіе ихъ, 343.

Анилиновое масло, анализъ, 72.

Анилинъ, новая хлористоводородная соль, 436.

Анилины, переходъ въ аммоніиныя соед., 204.

Антиальбумидъ, 424.

Антигруппа бѣлковой частицы, 424.

Атомность бериллія, 1276.

Атомные вѣса: селена, кальція, урана, (2), 163; радія, (2) 166; бериллія, 1276.

Ацетиленъ и однозамѣщенные гомологи, д. на магній- и цинкорганическія соед., 430, 1269; натріевыя производныя ацетилена, 710.

Ацетиленовые углеводороды, ихъ магнійорганическія соед., 430, 1269.

Ацетилованіе амидонафталиновъ и амидохинолиновъ, 219; непредѣльныхъ аминовъ, 339.

Ацетонъ изъ бромизомаляной к., 1014.

Бензидиновая перегруппировка, 667.

Бензидинъ, этилированіе, 155, 675.

Бензойный эфиръ, д. фенилгидразина, 68.

Бензолъ, д. муравьиного алдегида, 824; д. на алюминій и хлорную ртуть, (2) 122.

Бериллій, атомность и атомный вѣсъ, 1276.

Бинарные сплавы, структура, (2) 176.

Бикциклогексанъ, 1006.

Бомба калориметрическая русская, 559.

Борнеолъ изъ изоборнеола, 537.

Борниленъ лѣвый новый, 439; борниленъ вообще, полученіе, свойства, 534.

Бромгексенинъ, д. магнійбромэтила, 1270.

Бромиды, электропроводность растворовъ, 563.

Бромизомаляная кислота, превращеніе въ ацетонъ, 1014.

Бромирование триметиленкарбоновой к., 1015.

Бромистый водородъ, д. на нитроизобутилглицоль, 23; присоединеніе къ этиленовымъ углеводородамъ въ уксуснокисломъ растворѣ, 86; упругость пара брома въ растворахъ BrH, 441; присоединеніе къ этиленамъ въ уксуснокисломъ растворѣ, 452; отнятіе отъ бромистаго изобутилена, 531.

Бромъ, присоединеніе къ изобутилену, 178; упругость пара въ растворахъ BrH, 441; электропроводность растворовъ, 563, 794; д. на дибромдимагнійдиацетиленъ и на магнійбромфенилацетиленъ, 1274.

Бутилены, полученіе изъ спиртовъ, 585; каталитическое превращеніе, 596.

Бутиловые спирты, пирогенетическое разложеніе, полученіе бутиленовъ, 585.

Бутиловый третичный спиртъ, простые эфиры, 100.

Бѣлковыя вещества, конечные продукты желудочнаго перевариванія, 421; антиальбумидъ и антигруппа въ частицѣ бѣлка, 424.

Вѣлокъ яицъ, методика отдѣления альбуминовъ, 690; грачиныхъ, альбумины, 835.

Ванадій, электропроводность растворовъ хлорокси въ водѣ, 649; сплавы съ кремніемъ, (2) 176; солеобразныя соединенія двуатомнаго, (2) 182.

Вѣлеритъ, (2) 85.

Взрывчатые вещества, (2) 141; новыя, (2) 143; (2) 148; фабрикація, (2) 144; (2) 147; детонпрующіе составы, (2) 147, (2) 148; прочность и разложеніе, (2) 149; методы изслѣдованія, (2) 156.

Водородистые: германій, щелочноземельные металлы, (2) 167.

Водородъ, темп. кип., (2) 162; соединеніе съ углеродомъ, (2) 167; дѣйствіе на хлоръ, (2) 168; реакція съ углекислотой, (2) 177; перекипъ в. продажная, (2) 179; в. какъ сравнительная единица для удѣльныхъ вѣсовъ газовъ, 1245.

Вращеніе удѣльное, опредѣленіе по Канонникову, 678; нѣкоторыхъ альбуминовъ, 688.

Временникъ Главной палаты Мѣръ и Вѣсовъ № 6 приложенъ къ № 4 Журнала.

Вѣсъ атомный, удѣльный и т. п., см. атомный в., удѣльный в. п. т. п.

Газовыя смѣси, опред. азота по Дюма, 411.

Газъ Фипсона, 186.

Газы, поглощеніе металлическимъ марганцемъ, 1238; опредѣленіе удѣльнаго вѣса, 1239; водородъ какъ сравнительная единица при удѣльныхъ вѣсахъ газовъ, 1245.

Галоидгидрины спиртовъ изомерные, подвижное равновѣсіе, 546; д. Zn, 552; синтезъ третичныхъ, 553.

Галоидоводороды, присоединеніе въ уксуснокисломъ растворѣ къ этиленамъ, 452, 541; порядокъ отнятія отъ галоидангидридовъ α-глицоловъ, 531.

Гексагидробензиловый спиртъ, 434.

Гексаметиленъ, производныя, 315.

Гексиндиолъ, синтезъ, 430.

Гелій изъ эманации радія, 709.

Геометрія молекулы, 88.

Гептанафтенъ и производныя: исторія, 1023; нефтяной гептанъ, 1036; хлориды, 1039; бромиды, 1043; иодиды, 1047.

Гептанафтиленъ, хлоргидринъ, 394; окись, 396; кетонъ охлоренный, 397; строеніе г-овъ, 397.

Гептанафтилены, строеніе, 1049; окисле-

ніе, 1055; д. сѣрной кислоты, 1061; дигептанафтиленъ, 1069; полученіе и строеніе, 397, 1267.

Германій водородистый, (2) 167.

Гидразинъ изъ мочевины, 850.

Гидратация, скорость г. неорганическими веществами, (2) 184.

Гидраты металлическіе, щелочныя растворы, (2) 177.

Гидрогенизація азота, (1) 167.

Гидрозоли металловъ, (2) 164.

Гипсъ, отношеніе между поверхностнымъ натяженіемъ и растворимостью, (2) 181; Шаро-Аргунскаго ущелья, 318.

Глицолы, дегидратация, 528; пирогенетическое контактное разложеніе, 543; превращенія γ-тетраметилбутилглицола, 832; полученіе гл. съ ацетиленовой связью, 1273.

Глутейны, 1003.

Глутиль изъ сухожилия, 1003; хрящевой, 1003.

Грачи, альбумины яйца, 835.

Двойныя связи, теорія Тиле, (2) 1.

Двууглекислыя соли, д. H₂O, 57.

Дегидратация глицоловъ, 528.

Детонаторы, (2) 146, (2) 147.

Диаллилбутиролактонъ и его свойства, 1179.

Диаллилтолуидины, 205.

Дибромдимагнійацетиленъ, д. на алдегиды и кетоны, 1273; д. брома и іода, 1274.

Дибромпентанъ 2-4, 1112.

Дигептанафтиленъ, 1069.

Диметилалленъ симметричный, 873.

Диметилосигидросорбиновая к., 285.

Диметилпролмонокрбонный эфиръ, 630.

Диметилтриметиленъ, каталитическое изомерное превращеніе, 604.

Динамтрійдиметилацетондикарбонный эфиръ, д. іода, (2) 172.

Динитрофенолы, сплавы съ нафталиномъ, 1075.

Диоксистеариновыя соли, отношеніе къ нагрѣванію, 1193.

Дипропиламинъ, д. на нитрогалоидобензолы, 114.

Дитимолламинъ, диэтиловый эфиръ и производныя, 733, 936, 947.

Дитіоксавилъ и его нитрилъ, 461.

Диффузія растворовъ черезъ перепонку, (2) 178.

Дихлорахриловоэтиловый эфиръ, полученіе, 428.

Диэтилбензидинъ симм., свойства, 161; Гоффмана, 675.

Диэтилметилэтиленъ гемъ, окисленіе, 540.

Диэтилфенилгидразинъ, 167.

Диэтилфосфористая кислота, 215.

Единица водородная при удѣльныхъ вѣсахъ газовъ, 1245.

Единство матеріи, (2) 159.

Желатина, застудиваніе растворовъ, 253.

Желудочное перевариваніе бѣлковъ, конечные продукты, 421.

Жидкости органическія; измѣненіе теплоемкости съ температурой, 119.

Жирное масло ягодъ земляники, 1275.

Жиры: изъ нефти, 316; расщепленіе ферментомъ изъ сѣмянъ растений, 831, 1197.

Законъ азота, полученіе, 59.

Законъ Трутона и другія константы при темп. кипѣнія, 319.

Заряды орудіяныя, (2) 143.

Застудиваніе, 253.

Земляника, жирное масло ягодъ, 1275.

Золото, раствореніе въ соляной кислотѣ, 714.

Изоаллплатинъ, строеніе, 559.

Изоборнеоль, превращеніе въ борнеоль и терпенъ изъ него, 537.

Изобутиленгликоль, дегидратация, 528.

Изобутиленъ, присоединеніе Br и J, 178.

Изобутиленъ бромистый, отнятіе HBr, 531.

Изобутиловый спиртъ, д. $ZnCl_2$ и H_2SO_4 , 543.

Изовалериановый эфиръ, д. фенилгидразина 71.

Изодибутиленгликоль, дегидратация, 529.

Изокроотоновая кислота, д. N_2O_4 , 479.

Изонитрилы циклическія, 461.

Изопропилэтиленъ, каталитическое превращеніе, 593.

Изотоническіе коэффициенты солей, 640.

Импдоксантиды, 185.

Индиготиндисульфокислота, окисленіе, 852.

Индикаторъ изъ цвѣтовъ ириса, 845.

Инфузорная земля изъ Тифлиса, 187.

Ирисъ, экстрактъ цвѣтовъ какъ индикаторъ, 845.

Иттротавалитъ, (2) 73.

Иодпропионовая кислота, 962.

Иодъ, присоединеніе къ изобутилену, 178; д. на динатрійдиметилацетонди-

карбоновый эфиръ, (2) 172; треххлорный, соединенія съ хлористыми ме-

таллами, (2) 185; д. іода на дибромдимагнійдиацетиленъ и на магнійбромфенилацетиленъ, 1274.

Кали, см. ѣдкое кали.

Калій, взрывъ хлорноватокалиевой соли, (2) 155.

Кальцій, атомный вѣсъ, (2) 163.

Камфенилонъ, 538.

Камфениогидраты изомерные, 1009.

Камфенъ лѣвый изъ сибирской пихты, 75.

Капсули, испытаніе, (2) 156.

Кароментавъ, 1008.

Катализаторы, влияніе на образованіе амидовъ и амидовъ, 343; химическая роль к., 399; разложеніе этилового спирта, 449.

Катализъ солей надкислотъ, 50.

Каталитическія изомерныя превращенія этиленовъ, 592; замкнутыхъ углеводовъ, 603; метамерныя превращенія окисей, 606; спиртовъ при высокихъ температурахъ и давленіяхъ, 1267.

Кетоны, характеристика циклическихъ, 146; скорости соединенія съ фенилгидразиномъ, 404; реакція съ $KHSO_5$, 406; характеристика реакцій, 515; соединенія съ солями трихлор- и трибромуксусныхъ кислотъ, 652; жирные д. цианистаго аммонія, (2) 120; терпены, д. HNO_3 , 953.

Кизельгуръ изъ Тифлиса, 187.

Кипѣніе, приведеніе темп. к. къ норм. давленію, 309; законъ Трутона и другія константы при темп. к., 319.

Кислородъ, псевдокаталитическій переносъ, (2) 163.

Кислоты, влияніе строенія на скорости амидированія, 103; непредѣльныя, д. азотноватой окиси, 358, 466, 482; отношеніе къ этиловому эфиру, 426; пирогенетическое разложеніе, 543; нейтрализация амміакомъ, 551.

Клеевыя вещества животныя, 1003.

Клюква, лимонная кислота въ ней, 811.

Клѣтчатка, нитрация и составъ, (2) 141; полученіе изъ волоконъ дѣйствіемъ перекиси натрія, 853.

Кобальтъ и никкель, взаимная нейтрализация цвѣта солей, примѣненіе къ анализу, 571; соли трехатомнаго кобальта, 1247.

Коллоидальные растворы: ртути, окиси ртути, окиси серебра, (2) 165; внутреннее треніе колл. р., 1004.

Колумбиты, (2) 70.

Комплексы $AlBr_3CS_2$, 796.

Конденсация фенола съ алдегидами, 712.

Координатія, (2) 15.

Корвинидинъ, 837.

Корвионъ, 839.

Кордиль MO , (2) 143.

Кремній, сплавъ съ ванадіемъ, (2) 176.

Кристаллизация, зависимость скорости отъ темп., 128.

Кристаллы жидкія и азоксианизолъ, 309.

Критическая температура растворовъ: исторія вопроса и методъ изслѣдованія, 742; амміакъ какъ растворитель, 766; сѣрнистый ангидридъ какъ растворитель, 897; теоретическія соображенія о кр. темп. растворовъ, 926; выводы изслѣдованія, 934.

Кротоиическія наблюденія, 642; сѣры, 642; шавелевой кислоты, 643.

Кротоиновая кислота и эфиръ, д. N_2O_4 , 466.

Кротоиновый алдегидъ, приготовленіе, 268.

Ксантоиеновая реакція, 184, 1116.

Легуиминъ, д. H_2SO_4 , (2) 67.

Лекціонные приборы по физической химіи, 292.

Ленъ камскій, изслѣдованіе, 518.

Лимонная кислота въ клюквѣ, 811.

Лучи радиоактивныя, (2) 110.

Магній, д. на бромистый этиленъ, 177; іодистый, соед. съ эфиромъ, 401; бромистый, эфиры, 610; іодистый, эфиры, 618.

Магнійбромаллиленъ, 431; д. на пинаколионъ, 1270.

Магнійбромфенилацетиленъ, д. на муравьиноэтиловый эфиръ, 1271; д. брома и іода, 1274.

Магнійбромэтиплъ, д. аллплена, 431; д. на бромгексенинъ, 1270.

Магнійорганическія соединенія, д. ацетиленовъ, 430, 1269; новыя магнійорг. соед. хлоридовъ нефтяныхъ углеводовъ, д. кислорода, 1280; магнійорг. соед., д. муравьиного эфира, 1284.

Магнійфенилацетиленъ, д. на эпихлоргидринъ, 554; на нитробензолъ, 555.

Максимитъ, (2) 149.

Марганецъ: четыреххлорный, (2) 184; металлическій, поглощеніе азота и другихъ газовъ, 1238.

Марганцовая кислота, окисленіе пндиготиндисульфокислоты, 852.

Марганцовокислыя соли, опред. строенія аминовъ, 623.

Масло жирное ягодъ земляники, 1275.

Масло русское, изслѣдованіе, (2) 158.

Масло эфирное сибирской пихты, 1005.

Ментенъ изъ *l*-ментола (ксантоиеновый

методъ), 182; ментены различнаго происхожденія, 185, 1116 слѣд.; свойства ихъ, 1143; строеніе, 1162.

Ментилксантоиенамидъ, 1134.

Ментилксантоиениды, 1126.

Ментилксантоиеновая кислота, 1116; ея этиловый эфиръ, 1124.

Ментонъ, окисленіе, 226, 234, 238.

Метакриловая кислота, д. N_2O_4 , 482.

Металлическое состояніе, (2) 162.

Металлы, рѣдкихъ земель, (2) 159; перегонка металловъ, (2) 161; раствореніе м., (2) 161; гидрозоль, (2) 164; щелочноземельные, водородистыя соед., (2) 167; структура, (2) 176; д. на нихъ окисл. натрія, (2) 178; щелочноземельные, полигаллоидныя соед., (2) 181; хлористые, соед. съ CS_2 , (2) 185.

Метилдиципновая к. α , полученіе, 223, α и β , 238 и слѣд.; соли, 244; эфиры, 245; амиллы, 247.

Метилизопропилактонъ, пинаконъ изъ него, 197.

Метилосигидросорбиновая к., 277.

Метилпропилциклогексанъ, 434; изопропиллг., 434.

Метилпропилциклопентанъ, 434.

Метилсорбиновая к., 277.

Метилтриметиленъ іодистый, д. KNO_3 , 375.

Метилциклогексанонъ, окисленіе, 235, 381.

Метилциклогексены изомерные, 1282.

Метилциклогексенъ, (2) 30.

Метилэтилкетоксимъ, теплота горѣнія, 823.

Минеральныя воды, опред. Rb и Cs, 91.

Молекула, геометрія, 88.

Молоко, изслѣдованіе русскаго, (2) 158.

Мочевина, д. хлорноватистыхъ солей, 850.

Муравьиная кислота, д. на эфиръ фенилгидразина, 61.

Муравьиноэтиловый эфиръ, д. магнійорганическихъ соединеній, 1271, 1284.

Муравьиный алдегидъ, д. на бензолъ, 824.

Мѣдь: полугаллоидныя соли, соед. съ эфирами фосфористой кислоты, 437; цѣпкость одноатомной, (2) 161; сплавы съ оловомъ, процессы окисленія, 1276; полухлористая, д. $NaHO$, (2) 178; соли, д. амміака, (2) 184; ихъ амміакаты, (2) 185.

Мышьяковая кислота, д. сѣроводорода, (2) 1.

Мышьякъ, желтое видоизмѣненіе, (2) 163.

Надборная кислота, Na соль, состояніе въ растворѣ, 55.

Надванадиевая кислота, электропров. К соли, 47.
 Надкислота, состояніе солей въ раствѣ, 42.
 Надніобіевая кислота, 457.
 Надурановая кислота, электропров. На соли, 44.
 Натріевыя производныя ацетилена, 710.
 Натрій, перекись, д. на растительныя волокна, 853; окись, д. на металлы, (2) 178.
 Натръ, см. ѣдкій натръ.
 Натяжение поверхностное и растворимость гипса, (2) 181.
 Нафталинъ, ацетилирование амидопродуктовъ, 219; сплавы съ нитрофенолами, 1072; съ пикриновой кислотой, 1073; съ динитрофеноломъ, 1075; съ ортонитрофеноломъ, 1084; съ тринитрокрезоломъ, 1097.
 Нафтенны: фенилированные, 1019.
 Гептанафтенъ и производныя: исторія, 1023; нефтяной гептанафтенъ, 1036; хлориды, 1039; бромиды, 1043; иодиды, 1047.
 Нафтилены: строение гептанафтиленовъ, 1049; окисление, 1055; д. сѣрной кислоты, 1061; дигептанафтиленъ, 1069; получение и строение, 1267.
 Нейтрализація кислотъ амміакомъ, 551.
 Некрологи: Д. П. Павлова, 78; А. А. Захаревича, 527; К. П. Лисенко, 704; В. Ф. Демакова, 706; Е. Е. Вагнера, 1250; А. А. Волкова, 1262.
 Нефтяные углеводороды, магнійорганическія соед. ихъ хлоридовъ, 1260.
 Нефть, превращеніе въ жирныя кислоты, 316; углеводороды н., превращеніе въ циклическіе спирты, 433; углестыя вещества, сопровождающія залежи на Кавказѣ, 695; кавказская, дѣйствіе формалина на поганы, 1286; холодная фракціонировка, 1287.
 Никкель и кобальтъ, взаимная нейтрализація цвѣта солей, примѣненіе въ анализѣ, 571.
 Нитробензолъ, д. магнійфенилацетилена, 555.
 Нитрогаллодобензолы, д. дипропиламина, 114.
 Нитрозокраски тимола, 718, 936.
 Нитроизобутилглицоль, д. HBr, 23.
 Нитроклѣтчатка, проба Виля, (2) 151; прочность, (2) 152.
 Нитрокрахмалъ, частичный вѣсъ, 126.
 Нитропроизводныя феноловъ и нафтоловъ для пороховъ, (2) 148; проба на стойкость, (2) 149.
 Нитрофенолы, сплавы съ нафталиномъ, 1084.

Ніобовая кислота, получение, (2) 31; отдѣленіе отъ танталовой, (2) 46; отдѣленіе отъ титановой, (2) 50.
Окиси органическія, каталитическія метамерныя превращенія, 606.
 Окисленіе гемдиэтилметилэтилена, 540; сплавовъ мѣди и олова, 1276.
 Оксигидросорбиновыя кислоты, синтезъ, 270; α -метилноксигидросорб. к., 277; этилоксенгидр., 282; диметилноксигидр. к., 285.
 Оксиль метилэтилкетона, теплота горѣнія, 823.
 Оксистерариновыя кислоты, строеніе, 1; 1—10 кислота, 7; 1—11 кислота, 12; γ -кислота, 18.
 Оксоктеноль, 533.
 Олеиновая кислота, д. N_2O_4 , 973; превращеніе въ элаидиновую, 975; мѣсто двойной связи, 716.
 Оливковое масло, д. N_2O_4 , 987.
 Олово, сплавы съ мѣдью, окисленіе, 1276.
Пентандіоль 1-2, 1112.
 Перевариваніе бѣлковъ, конечные продукты, 421.
 Перекиси, см. соотв. элементы.
 Перекись водорода, д. на двууглекислыя соли, 57; распределеніе между водою и эфиромъ, 637; продажная, (2) 179.
 Перекись натрія, д. на волокна, получение клѣтчатки, 853.
 Перекись цинка, (2) 179.
 Переносъ псевдокаталитическіи кислотъ, (2) 163.
 Пикриновая кислота, чувствительность къ ударамъ, (2) 149; сплавы съ нафталиномъ, 1073.
 Пинаколинь, д. магнійбромаллилена, 1270.
 Пинаковъ изъ метилизопропилкетона, 197; дегидратація, 532.
 Пиридинъ, соед. съ хлорнымъ хромомъ, (2) 186.
 Пировинная к. вращающая, 249; ангидриды, 251.
 Пирогенетическія контактные реакціи, 449, 543, 577, 592.
 Пирогенетическое разложеніе этилового спирта, 449; глицоль и кислотъ, 543.
 Пирометръ термоэлектрической регистрирующій, 558.
 Пиродифосфорная кислота, термохимія ея нейтрализаціи, (2) 181.
 Пирохлоры, (2) 81.
 Пирроловый рядъ, синтезы, 630.
 Пихта сибирская, эфирное масло, 1005.
 Полигаллоидныя соединенія металловъ, (2) 181.

Поликразъ, (2) 87.
 Полимеризація галоидозамѣщенныхъ этиленовъ, 178.
 Полиметиленкарбоновыя кислоты, электролизъ, 314.
 Полоній, (2) 29.
 Пороха, (2) 142.
 Пироксилиновые, удаленіе растворителей, (2) 142; производство, (2) 143; бездымные, (2) 143; усовершенствованія, (2) 144; фабрикація, (2) 145; полубездымный, (2) 146; пробы на стойкость, (2) 149.
 Превращенія каталитическія изомерныя этиленовъ, 592; замкнутыхъ углеводородовъ, 603; метамерныя окисей, 606.
 Премія имени Н. Н. Бекетова, 418.
 Приборы лекціонные по физической химіи, 292.
 Прометей, (2) 146.
 Пропилденукусная кислота, д. N_2O_4 , 970.
 Проявители, вліяніе щелочей на скорость проявленія, 498.
 Проявленіе, вліяніе щелочей, 498.
 Пулеголь, окисленіе, 226; д. азотной кислоты, 960.
Равновѣсіе подвижное между изомерными галоидгидридами спиртовъ, 546; въ системѣ окись висмута, HNO_3 и вода, (2) 185; химическое измѣненіе свободной энергіи, 1204.
 Радій и химическая энергія, 189, (2) 97; эманация его, превращеніе въ гелій, 709; атомный вѣсъ, (2) 166.
 Радиоактивность торія, (2) 166.
 Радиоактивныя вещества, обзоръ работъ, (2) 93; лучи ихъ, (2) 110; теории радиоактивности, (2) 115.
 Разсолы, опред. Kb и Cs, 91.
 Распределенія коэффициенты: H_2O_2 между H_2O и эфиромъ, 637; шавелевой кислоты между водою и эфиромъ, 639; амміака и амміаката между водою и хлороформомъ, (2) 185.
 Раствореніе, тепловой эффектъ и измѣненія упругости пара, 425.
 Растворимость: золота въ соляной кислотѣ, 714; съ сѣрнистымъ ангидридѣ, 713; KNO въ водѣ, (2) 178; гипса и поверхностное натяженіе, (2) 181.
 Растворители, удаленіе изъ пороховъ, (2) 143.
 Растворы въ водномъ C_2H_5OH , составъ и упругость пара, 548; водные, теплоемкости, 561, въ бромѣ и бромидѣхъ, электропроводность, 563; материалы къ изученію растворовъ, 637.
 Критическая температура раство-

ровъ: исторія вопроса и методъ изслѣдованія, 742; амміакъ какъ растворитель, 766; сѣрнистый ангидридъ какъ растворитель, 897; теоретическія соображенія о критич. темп. растворовъ, 926; выводы изслѣдованія, 934.
 Электропроводность бромныхъ р., 794; водные амміачные, (2) 168; коллоидальныя, внутреннее треніе, 1004; колл. рас. ртути, окиси ртути, окиси серебра, (2) 165; щелочные металлическихъ гидратовъ, (2) 177; диффузія черезъ животную перепонку, (2) 178; водные двойныхъ солей, (2) 185; амміаковыя, (2) 184; водные, ихъ теплоемкости, 1215.
 Растенія, ферментъ сѣмянъ которыхъ расщепляетъ жиры на глицеринъ и жирныя кислоты, 831, 1197.
 Растительныя волокна, получение клѣтчатки, 853.
 Реакціи кетонныя, 515.
 Реакція Гюбля, изслѣдованіе, 304.
 Рефракція, новая константа, (2) 171.
 Ртуть, хлорная, д. на алюминій и бензолъ, (2) 122; коллоидальный растворъ, (2) 165; колл. р. окиси, (2) 165.
 Рубидій, опред. въ минеральной водѣ и разсолахъ, 91.
 Рѣдкія земли, металлы, (2) 159.
Самарскитъ, (2) 77.
 Свинецъ четыреххлорный, получение, (2) 182.
 Связи двойныя, теорія Тиле, (2) 1.
 Селень, атомный вѣсъ, (2) 163.
 Серебро, азотнокислосое, д. алюминія на растворы, 555; коллоидальная окись, (2) 165.
 Силициды, (2) 176.
 Скорости: образованія уксусныхъ эфировъ кольчатыхъ спиртовъ, 93; амидирования кислотъ, вліяніе строения, 103; кристаллизаціи, зависимость отъ темп., 128; соед. фенилгидразина съ кетонами, 404; проявленія, вліяніе щелочей, 498; гидратаціи неорганическихъ веществъ, (2) 184.
 Соли: надкислотъ, состояніе въ растворѣ, 42; катализъ ихъ, 50; двууглекислыя, д. H_2O_2 , 57; углекислыя, опред. CO_2 алкалиметрами, 76; четырехатомнаго урана, 513, 1247; изотоническіе коэффициенты, 640; двойныя, водные растворы, (2) 185; хромовыя, изученіе и строеніе, (2) 183; диоксистерариновыя, отношеніе къ нагрѣванію, 1193; трехатомнаго кобальта, 1247.
 Соляная кислота, растворимость золота, 714.

Сорбиновая кислота, синтез, 270; метилсорб. к., 277; этилсорб. к., 282.
 Спирты: кольчатые, скорость образования уксусных эфиров, 93; третичные, получ. простых эфиров, 100; кольчатые, новый ряд из нефтяных углеводородов, 433; образование пирогенетической реакцией этиленов, 577; жирные, теплоты горения, 815; третичные, синтезы при участии галоидалкилов и галогидридов кислот, 1017; каталитическое разложение при высокой темп. и давлении, 1267.
 См. также отдельные спирты и галогидриды.
 Сплавы: нафталина с нитрофенолами, 1072; с пикриновой кислотой, 1073; с динитрофенолом, 1075; с орто-нитрофенолом, 1084; тринитрокрезола с нафталином, 1097; мѣди и олова, процессы окисления, 1276; сплавы вообще, (2) 176; бинарные, (2) 176.
 Среда, влияние на скорость соединения кетонов с фенилгидразином, 404.
 Средства главные и дополнительные, (2) 15, 17.
 Строение кислот, влияние на скорость амидирования, 103.
 Сурьмянистый водород, (2) 168.
 Сѣра, криоскопия разных форм, 642; абуллюскопия растворов, 644.
 Сѣрная кислота, смѣси с HN^+ , состав пара, 305; физическія свойства, 306; д. на изобутиловый спирт, 543; исследование смѣсей с азотной кислотой, 1098.
 Сѣрнистокаліевая соль кислот, реакция с кетонами, 406.
 Сѣрнистый ангидрид, критическая температура растворов в нем, 897; критическая темп. сѣрнистаго анг., 899; растворимость в нем некоторых веществ, 713.
 Сѣроводород, д. на мышьяковую кислоту, (2) 180; соединение с безводным AlCl_3 , (2) 181.
Танталиты, (2) 71.
 Танталовая кислота, получение, (2) 30; отделение от ниобовой, (2) 46; отд. от титановой к., (2) 50.
 Таугомерія, (2) 123; систематика т. соединений, (2) 124; обзор развития учения о т., (2) 132; строение таут. соединений, (2) 138.
 Теллуристый водород, (2) 168.
 Теллуровая кислота, (2) 180.
 Температура, влияние на теплоемкость

органических жидкостей, 119; на скорость кристаллизации, 128; кипѣнія, приведение к норм., давлению, 309; кипѣнія законъ Трутона и другія константы, 319.
 Тепловой эффект растворения и изменения упругости пара, 425.
 Теплоемкость органических жидкостей, изменение с темп., 119; водных растворов, 1215.
 Теплоты горѣнія жирных спиртов и одного оксима, 815.
 Тетрагидронафтиламины, ацетилирование, 220.
 Тетрагидрохинолины, ацетилирование, 221.
 Тетраметилбутиленгликоль, превращение, 882.
 Тетраметилениламинъ, д. HNO_3 , 26.
 Тимоль, нитрозокраски, 718. 936; дѣйствие HNO_3 на этиловый эфиръ т., 724.
 Тимохинонтимолимидъ, производный, 936.
 Титановая кислота, отделение от ниобовой и танталовой, (2) 50; получение, свойства, (2) 58.
 Тіоангидрид метилксантогеновой к., 184.
 Торій, радиоактивность, (2) 166.
 Трение внутреннее коллоидальных растворов, 1004.
 Триалкилпирролмонокарбонаты соед., 635.
 Трибромуксусная кислота, соед. солей с кетонами и алдегидами, 652.
 Триметилгексаметиленъ, 1,2,3 563.
 Триметиленкарбонатовая кислота, бромирование, 1015.
 Триметиленъ, каталитическое изомерное превращение, 604; производный, (2) 159.
 Триметилпентаметиленъ, 1,2,4 564.
 Триметилпирролмонокарбонатовый эфиръ, 636.
 Тринитрокрезолъ, сплавъ с нафталиномъ, 1097.
 Трихлормолочная кислота, уксуснокислый эфиръ этилового эфира, д. Zn , 428.
 Трихлоруксусная кислота, соед. солей с кетонами и алдегидами, 652.
 Туйиламинъ, 1011.
Углеводороды: нефть, превращение в циклическіе спирты, 433; новые циклическіе дѣятельные, 434; замкнутые, каталитическія изомерныя превращение, 603.
 См. также этиленовые углевод. и отдельные углеводороды.

Углекислота, опред. въ карбонатах алкалиметрами, 76; реакция с водородомъ, (2) 177.
 Углекислыя соли щелочныя и щелочноземельныя, опред. CO_2 алкалиметрами, 76.
 Углеродъ, соед. с водородомъ, (2) 167.
 Углыстыя вещества, сопровождающія нефть на Кавказѣ, 695.
 Удельный вѣсъ газовъ, опредѣление, 1239; водородная единица для них, 1245.
 Уксусноэтиловый эфиръ, д. фенилгидразина, 71.
 Уксусные эфиры кольчатых спиртов, скорость образования, 93; спиртовъ, д. Zn , 552.
 Упругость пара и тепловой эффект растворения, 425; пара брома въ растворах BrH , 441; упр. и состав пара растворовъ въ водномъ этиловомъ спиртѣ, 548.
 Уранъ, четырехатомный, соли, 513, 1247; атомный вѣсъ, (2) 163.
Фенилгидразинъ, д. на эфиръ муравьиной кислоты, 61; д. на бензойный эфиръ, 68; д. на уксусный и изовалериановый эфиры, 71; скорость реакции с кетонами, 404.
 Фенилдіазоній, д. цинкѣтила, 155, 667.
 Фенилированные нафтенны, 1019.
 Фенилформоль, 825.
 Фенилциклогексанъ, производный, 1019.
 Феноль, конденсация с алдегидами 712.
 Фенхаль, 1009.
 Фенхонъ, д. HNO_3 , 954.
 Фергуссонитъ, (2) 76.
 Ферментъ сѣмянъ, расщепляющій жиры 831, 1197.
 Фармадегидъ, см. муравьиный алдегидъ.
 Формалинъ, д. на поганы Кавказской нефти, 1286.
 Фосфорная кислота, этерификація, 211; эфиры, соед. с полугалоидной мѣдью, 437.
 Фракціонировка холодная нефти, 1287.
 Фторованадиевыя соед., строение, 1276.
Химическая энергия и радій, 189.
 Хинопинъ, ацетилирование амидопродв. 219.
 Хлориды нефтяных углеводородовъ, ихъ магнійорганическія соед., 1280.
 Хлорная кислота, гидраты, (2) 180.
 Хлорноватистая кислота, д. на аллены, 854.
 Хлорноватистыя соли, д. на мочевины, 850.

Хлорноватикаліевая соль, взрывъ ея, (2) 155.
 Хлороформъ и вода, распределение аммиака, (2) 185.
 Хлоруксусный эфиръ, д. йодистаго аллила и цинка, (2) 157.
 Хлоръ, д. на водородъ, (2) 168.
 Хромовая кислота и аммоніевыя соли, анализъ, 408; изучение солей, серебряная соль, (2) 183.
 Хромовоаммоніевыя соли, анализъ, 408.
 Хромъ, темп. плавления, (2) 163; соли окиси, д. щелочей, (2) 179; прирпдное производное хлорнаго хрома (2) 186; соединения, строение (2) 183.
Цвѣтъ солей никкеля и кобальта, примѣнение къ анализу взаимной нейтрализации, 571.
 Цези, опред. въ минеральной водѣ и разсалахъ, 91.
 Цинкмоноэтилъ йодистый, д. на аллильный галоидосоединения, 340; получение и попытка изолирования, 342.
 Цинкорганическія соединения, д. ацетиленовъ, 430; соед. ацетиленовъ, 1269, 430.
 Цинкэтилъ, д. на фенилдіазоній, 155, 667.
 Цинкъ, д. на уксусный эфиръ трихлоромолочноэтилового эфира, 428; на галогидриды спиртовъ и уксусные эфиры, 552; д. на йодистый аллиль и хлоруксусный эфиръ, (2) 157; хлористый, д. на изобутиловый спиртъ, 543; перекись, составъ, (2) 178; д. цинка на янтарноэтиловый эфиръ и йодистый аллиль, 1179.
 Цианистый аммоній, д. на жирные кетоны, (2) 120.
 Цѣпкость одноатомной мѣди, (2) 161.
Частичный вѣсъ нитрокрахмала, 126.
Щавелевая кислота, распределение между водой и эфиромъ въ присутствіи нейтральных солей, 639; криоскопия растворовъ, 643; электропроводность растворовъ, 651.
 Щавелевый эфиръ, уплстнение с адипиновымъ, (2) 172.
 Щелочи, влияние на скорость проявления, 498; д. солей окиси хрома, (2) 179.
 Щелочноземельные металлы, водородистыя соед., (2) 167.
Эбуллюскопическія наблюдения, молекулярный вѣсъ сѣры, 644; приложимость формулы Нернста для смѣси двухъ растворителей, 646.

- Эйксенить, (2) 86.
Экстракт цвѣтовъ ириса какъ индикаторъ, 845.
Элаидиновая кислота, д. N_2O_4 , 973, 985.
Электролизъ полиметилкарбонатовъ кислоты, 314.
Электропроводность растворовъ въ бромъ и бромидахъ, 563; раствора $VOCl_3$ въ водѣ, 649; растворовъ щавелевой кислоты въ присутствіи нейтральныхъ солей, 651; растворовъ въ бромѣ, 794.
Эманация, (2) 93, 102; радія, 709.
Энергия химическая и радій, 189.
Эпихлоргидрины, д. магнійфенилацетилена, 554; д. магнійорг. соед., 12.
Этерификація кольчатыхъ спиртовъ, 99; фосфористой кислоты, 211.
Этилгидросорбиновая к., 282.
Этиленовые углеводороды, присоединеніе HBr въ уксусномъ растворѣ, 86; галоидозамѣщенные, полимеризація, 178; присоединеніе Br и J къ изобутилену, 178; присоединеніе галоидоводородовъ въ уксуснокисломъ растворѣ, 452, 541; полученіе разложеніемъ спиртовъ, 577; каталитическія изомерныя превращенія, 592.
Этиловый спиртъ, разложеніе подъ вліяніемъ катализаторовъ, 449; водный растворы, уцругость и составъ пара, 548; пирогенетическое разложеніе, полученіе этилена, 579.
Этилсорбиновая к., 282.
Этилфенилэтиленмолочная кислота 1188.
Этоксильная группа, опредѣленіе по Цейзелю, 951.
Эфираты бромистаго магнія, 610; иодистаго магнія, 618.
Эфирное масло пихты, 1003.
Эфиръ этиловый, соед. съ $MgBr_2$, 177, 610; съ MgI_2 , 401, 618; отношеніе къ кислотамъ, 426.
Эфиры простые, смѣшанные третичныхъ спиртовъ, 100.
Эфиры сложные, скорость образованія уксусныхъ кольчатыхъ спиртовъ, 93; фосфористой к., соед. съ полугалоидной мѣдью, 437; уксусные, д. Zn 552.
Эшинить, (2) 88.
Ъдкій натръ, д. на полухлористую мѣдь, (2) 178.
Ъдкое кали, д. на иодистый метилтриметилень, 375; растворимость въ водѣ, (2) 187.
Яйца, методика отдѣленія альбуминовъ изъ бѣлка, 690; грациныя, альбумины бѣлка, 835.
Янтарноэтиловый эфиръ, д. иодистаго аллила и цинка, 1179.



ЧАСТЬ ХИМИЧЕСКАЯ.

АЛФАВИТНЫЙ УКАЗАТЕЛЬ

XXXVI тома.

Знакъ (2) означаетъ страницу II отдѣла, цифра безъ этого знака означаетъ I отдѣлъ.

ИМЕННОЙ УКАЗАТЕЛЬ.

- А**лександрова В. см. Челинцевъ, В. В.
Александровъ А. см. Рудаковъ, Ѳ.
Алексѣевъ, Д. В. Радиоактивность и всемирное тяготѣніе, 766.
Антоновъ, Г. Н. Электролизъ уксуснокалиевой соли въ уксусной кислотѣ, 5.
Апаринъ, И. Изслѣдованіе жирнаго масла ягодъ земляники, 581.
Арбузовъ, А. Е. Полученіе эфировъ фосфористой кислоты дѣйствіемъ PCl_3 на алкогалиты спиртовъ, 773.
- Б**айковъ, А. А. Изслѣдованіе сплавовъ сурьмы и мѣди и явленій закалки въ нихъ, 111. О контактныхъ явленіяхъ внутри пламени подъ влияніемъ твердыхъ тѣлъ, 1112.
Бекетовъ Н. Н., памяти В. В. Марковникова, 180. Радій какъ посредникъ между настоящей вѣсомой матеріей и эфиромъ, 329.
Бенингъ А., спиртоокиси изъ глицериновъ изъ аллиметилэтил- и аллиметилпропилкарбинола, 540, 541.
Бернулли Д., о свойствахъ упругихъ жидкостей, (2) 254.
Биронъ Е. В. Хлоростаннаты типовъ Me_2SnCl_6 и $MeSnCl_6$, 489; статья вторая: къ вопросу о метахлорномъ оловѣ, 933.
Богоявленскій А., см. Бородовскій В.
Богускій, Г. Г. Растворимость сѣры въ хлористомъ бензилѣ и свойства этихъ растворовъ, 1554.
Борисовъ М., см. Сапожниковъ А. В.
Бородовскій В. и Богоявленскій А., равновѣсіе системы *n*-бромтолуолъ и *n*-дибромбензолъ, 559.
- Браунеръ Б. Ф., соли комплексной сѣрноперіевой кислоты съ элементами рѣдкихъ земель, 627.
Браунъ Г. А., первый заморозилъ ртуть, (2) 205.
- В**агнеръ Д. и Львовъ В., спиртоокись изъ глицерина изъ аллиметилбутилкарбинола, 542.
Вагнеръ Д., Львовъ В., Бенингъ А., дѣйствіе H_2SO_4 на глицерины изъ непредѣльныхъ спиртовъ, 539.
Вагнеръ Е. Е., некрологъ, 31; жизнь и дѣятельность, 1337.
Вальденъ П. И., къ вопросу о происхожденіи нефти, 607.
Валяшко Н. А., глюкозидъ робининъ, 421.
Викманъ В. В., дѣйствіе цианистаго аммонія на кетоны $C_nH_{2n-7}.CO.C_nH_{2n-7}$, 28; на кетокислоты $C_nH_{2n-2}O_3$, 1332.
Витторфъ Н. М., діаграмма плавленія смѣсей двуокиси и окиси азота, 857.
Вознесенскій Н., 1.3 пентадиенъ, 532.
Волковъ А. А., некрологъ, 350.
Вольфъ Хр., профессоръ Ломоносова, (2) 244; физика его, (2) 248.
Вышинская, Л. см. Челинцевъ, В. В.
- Г**аберъ, возстановленіе нитросоединеній электрическимъ токомъ, (2) 10.
Галинъ А., см. Каблуковъ И. А.
Гарднеръ Д. Д. и Герасимовъ Д. Г., опредѣленіе растворимости солей слабыхъ кислотъ по электропроводности, 746.
Гаттерманъ, возстановленіе нитросоединеній при электролизѣ, (2) 8.

- Генкель, профессор Ломоносова, (2) 246.
 Герасимовъ Д. Г., о сродствѣ окисей щелочныхъ металловъ къ ангидридамъ 1288.
 См. Гарднеръ Д. Д.; см. Павловъ В. Е.
 Гербъ Л., соединения трехатомнаго кобальта съ этилендиаминомъ 1323.
 Германъ П., анилиды рамнозы и арабинозы, 1564.
 Глазманъ Б., объемный способ опредѣленія паранитротолуола въ сыромъ нитротолуолѣ, 312; отдѣленіе ванадія отъ алюминія и желѣза, 314; йодометрический методъ опредѣленія урана въ соляхъ окиси, 317; оксидиметрический способъ опредѣленія хрома и желѣза при совмѣстномъ присутствіи ихъ, 621.
 Годубевъ П., кристаллическіе продукты эфирнаго масла сибирской пихты, 1096.
 Горбенко В. М., дѣйствиіе галоводородовъ на кетоны, 30.
 Гулиновъ Г. Н., см. Лидовъ А. П.
 Деккеръ Г. К. и Солонина Б. А., строеніе нитрозокрасокъ тимола, 1564.
 Демьяновъ Н. Я., о тетраметилэтилендиаминѣ, 15; о нитрилѣ гексаметиленкарбоновой кислоты, аминѣ $C_6H_{11}NH_2$, и изомеризаціи его въ субериловой спиртѣ, 166; памяти В. В. Марковникова, 345.
 Дехановъ В. Н., см. Ипатьевъ В. Н.
 Добросердовъ Д., хлорноватоалюминіевая соль, гидраты и разложеніе, 468; дѣйствиіе паровъ анилина на растворъ хлорноватоалюминіевой соли, 483.
 Долгополовъ О., см. Петренко - Критченко П.
 Дуда I., см. Красускій К. А.
 Думанскій А. В., коагуляція коллоидальнаго серебра, 465; коллоидальная гидроокись желѣза, 1067.
 Душечкинъ А., дѣйствиіе перекиси натрия на растительныя волокна съ лигниномъ, 71.
 Егоровъ И. В., опредѣленіе мѣста двойной связи въ непредѣльныхъ соединеніяхъ, 201.
 Ельчаниновъ Е. С. см. Меликовъ П. Г.
 Ждановичъ М. Л., разложеніе первичныхъ спиртовъ катализаторомъ алюминіемъ, 765.
 Жемчужный С. Ф., см. Ротарскій Ф. Ф.
 Зайцевъ А. М., объ отношеніи іодцинкаллида къ уксусному ангидриду, 16.
 Зайцевъ М. М., некрологъ, 459.

- Залькиндъ Ю. С., обзоръ работъ по радиоактивнымъ веществамъ, (2) 27, 43.
 Зелинскій Н. Д., отношеніе магнійорганическихъ соединеній хлоридовъ нефтяныхъ углеводородовъ къ бромю и іоду, 12; отношеніе магнійорганическихъ соединеній ихъ къ кислороду 13, 767; о простой общей реакціи получения алдегидовъ, 194; реакція углеокиси никкеля съ магнійорганическими соединеніями, 339; о восстановленіи водородомъ въ присутствіи никкеля, 768.
 Зубовъ П., опредѣленіе теплотъ горѣнія калориметрической бомбой по Бертелю 275.
 Ивановъ В., новая двойная бюретка, 1553.
 Ильскій, присоединеніе B_2H_6 къ нитроновому ангидриду въ отсутствіи воды, 1563.
 Ипатьевъ В. Н., каталитическія реакціи при высокихъ температурахъ и давленіяхъ, VIII, 786; IX, диссоціація въ явленіяхъ катализа, 813.
 — и Дехановъ В. Н., порядокъ присоединенія галоидоводородовъ къ этиленамъ въ уксусномъ и водномъ растворахъ, 659.
 — и Лейбинъ С. П., каталитическое изомерное превращеніе бутиленовъ, 762.
 — и Тихоцкий, Н. Л., каталитическое изомерное превращеніе винилтриметилена, 760.
 — и Чернявскій В. Н. образованіе уксуснаго алдегида по Шютценбергеру, 763.
 — и Шульманъ Г. Г., каталитическое разложеніе органическихъ кислотъ, 764.
 Истоминъ А. В., порядокъ присоединенія хлористаго іода къ изобутилену, 1199.
 Иодичъ Ж. И., дѣйствиіе магнійорганическихъ соединеній на эпихлоргидринъ и эпибромгидринъ, 6; дѣйствиіе магнія на эфирный растворъ *n*-дибромбензола и *m*-дибромксилола, 8; о полученіи алдегидовъ изъ магнійорганическихъ соединеній, 196; къ синтезу галоидопроизводныхъ спиртовъ черезъ магнійорганическія соединенія, 443. Къ реакціи ацетиленовъ на цинк- и магнійорганическія соединенія; о монобром- и диодацетиленѣ, 1545. Къ реакціи цинка на галоидопроизводныя спиртовъ и ихъ уксусныя эфиры, 1551.

- Каблуковъ И. А., о температурахъ плавленія смѣсей бромистаго алюминія и четырехбромистаго олова, 4; о соединеніи бромистаго калия съ бромистымъ алюминіемъ, 5; о дѣйствиіи алюминія на SuJ_4 и $SuBr_4$, 5.
 — Соломоновъ А. и Галинъ А., упругость и составъ пара растворовъ въ водномъ этиловомъ спиртѣ, 573.
 Казанецкій П., см. Меликовъ П. Г.
 Каликинскій Г., теплоемкости водныхъ растворовъ, 335.
 Кижнеръ Н. М. присоединеніе HCN къ лѣвому ментону, 30; дѣйствиіе брома и щелочи на амиды α -галопдокислотъ, 1556; циклобутанонъ, 1556.
 Кистяковский В. А., сенсибилизаторъ и индукторъ реакціи окисленія сулемой щавелевой кислоты, 919.
 Клдашвили А., дѣйствиіе жирныхъ кислотъ на крахмалъ, 905.
 Климентьевъ В., объ увеличеніи вѣса, приобретаемомъ металлами при осажденіи, (2) 175.
 Кобозевъ Л. Д., разложеніе солей трихлор- и трибромуксусныхъ кислотъ въ ацетонѣ, 247.
 См. Тимошеевъ В. О.
 Кольшюттеръ Ф. и Кучеровъ М., къ вопросу о нитрозометаллическихъ соединеніяхъ, 1510.
 Коноваловъ М. И., дѣйствиіе слабой азотной кислоты на галоидныя соединенія, 220, 537; дѣйствиіе азотной кислоты на спирты, 224; синтезъ спиртовъ съ помощью магнійорганическихъ соединеній, 228; изслѣдованіе изъ области азотистыхъ соединеній въ ряду ментана, 237; о сходствѣ желѣзныхъ солей органическихъ кислотъ съ солями нитросоединеній, 1062.
 — и Орловъ, о кислотахъ, получающихся при нитрованіи разбавленной азотной кислотой. Кислота третичнобутилтолуиловая, 232.
 — и Сенчиковскій, нитрованіе толлилнитрометана, 462.
 Коршунъ Г. В., дѣйствиіе гидразина на диацетопропионовый эфиръ, 1324; синтезъ метиловаго эфира диметилпиролмонокарбоновой кислоты, 1325; дѣйствиіе фенилгидразина на диацетопропионовый эфиръ, 1326.
 Красускій К. А. и Дуда I., объ очищеніи органическихъ α окисей, 1124.
 Курбатовъ В. Я., о строеніи закаленной стали, статья I, 1524.
 Курнаковъ Н. С., новая форма регистрирующаго пирометра, 841.
 Кучеровъ М., см. Кольшюттеръ Ф.

- Лавровъ В. В., Егоръ Егоровичъ Вагнеръ, его жизнь и дѣятельность, 1337.
 Лѣбъ, восстановленіе нитросоединеній электролизомъ, (2) 13.
 Левинъ И., примѣненіе электрическаго тока для синтетическихъ цѣлей въ органической химіи, (2) 1, 13.
 Левитесь С. Я., материалы для изученія процесса застудиванія, 401.
 Лейбинъ С. П., см. Ипатьевъ В. Н.
 Леонтовичъ А. В., шестивольфрамовый натрій, 1555.
 Лидовъ А. П., разложеніе дициана на каленнымъ желѣзомъ, 448; новый способъ полученія окиси углерода, 450.
 — и Гулиновъ Г. Н., о зеленомъ пигментѣ гвиллой древесины, 202.
 Ломоносовъ М. В., какъ физико-химикъ (2) 77, 113, 159, 221. — Взгляды его на химію (2) 79; математическая химія (2) 81; слово о пользѣ химіи (2) 85; проекты лабораторіи (2) 89; роспись инструментамъ, посудѣ и материаламъ въ лабораторіи (2) 97; занятія въ лабораторіи (2) 106; приготовленіе стеколъ (2) 107; красокъ (2) 109; пробы (2) 109; анализъ соли (2) 110; диссертация о физическихъ частичкахъ (2) 115; размышленія о теплотѣ и холодѣ (2) 123; теорія упругой силы воздуха (2) 128; разсужденіе о дѣйствиіи химическихъ растворителей вообще (2) 134; о рожденіи селитры (2) 139, (2) 280; лекціи въ С.-Петербургскомъ Университетѣ (2) 151; по физической химіи (2) 154; курсъ истинной физической химіи (2) 159; физико-химическіе опыты (2) 177; термометръ его (2) 183; работа надъ растворами (2) 190; опыты въ пустотѣ (2) 197; о преломленіи свѣта (2) 198; фарфоръ (2) 199; теорія цвѣтовъ (2) 200, опыты замерзанія ртути (2) 205; о твердости и жидкости тѣлъ (2) 207; о свѣтлости металловъ (2) 212; о рожденіи металловъ отъ трясенія земли (2) 216; работы по электричеству (2) 221; о явленіяхъ воздушныхъ, отъ Электрической силы происходящихъ, (2) 224; записи грозъ (2) 228; математическая теорія электричества (2) 229; письмо къ Эйлеру о силѣ тяжести (2) 237; какъ физико-химикъ (2) 242; обученіе физикѣ и химіи (2) 244; атомистическая теорія (2) 249; механическая теорія теплоты (2) 251; механическая теорія строенія газовъ (2) 253; о жидкихъ и твердыхъ тѣлахъ (2) 258; строе-

- ние кристаллов (2) 259; приборы и инструменты (2) 260, (2) 281; сущность химии (2) 263; приложение атомистической теории к химии (2) 265; явления горения (2) 267; опыты в запаянных сосудах (2) 270; количественный метод исследования (2) 272; растворы (2) 272; закон сохранения энергии и вещества (2) 274; металлургия (2) 276; дом (2) 279; свидетельства (2) 282; первые основания горной науки (2) 283; предисловие к металлургии (2) 296; испытание причин северного сияния (2) 298; конспект главнейших теорем (2) 300; заслуги по астрофизикѣ (2) 302.
- Дугининъ В. Ф., нѣсколько словъ въ отвѣтъ г. Курбатову, 672.
- Дуньякъ А. И., конденсація алдегидовъ жирнаго ряда съ феноломъ, 301.
- Луцъ О. и Чижииковъ А., косвенное опредѣленіе угольной кислоты въ соляхъ, 1274.
- Люминарская А., см. Челинцевъ В. В.
- Львовъ В., см. Вагнеръ Д.
- Марко** Д., аллилметилизобутилкарбониль, 544.
- Марковниковъ В. В., о гептанафтиленахъ или метилциклогексенахъ, 39.
Скончался 30 января 1904. Памяти его рѣчи 180, 345; засѣданіе памяти его, 929.
- и Смирновъ В. А., о производныхъ β -метилциклогексана, 624.
- Меликовъ П. Г. и Ельчаниновъ Е. С., качественныя реакціи на ніобій и танталъ, 1555.
- Меликовъ П. Г. и Казанецкій П., строеніе фторованадиевыхъ соединений, 77.
- Менделѣевъ Д. И., чествованіе 70-лѣтія, 177.
- Меншуткинъ Б. Н., памяти А. А. Волкова, 350; М. В. Ломоносовъ какъ физико-химикъ, къ исторіи химіи въ Россіи (2) 77, 113, 159, 221.
- Миллеръ О. К., объ окисленіи индиготина, 20.
- Михайленко Я. И., о выводѣ стехиометрическихъ законовъ безъ помощи атомистической гипотезы, 1120.
- Мокіевскій В. А., объ изопренѣ, 912; о продуктахъ разложенія паровъ скипидара жаромъ, 913; о превращеніяхъ при дѣйствіи PCl_5 , 914.
- Настюковъ** А. М., дѣйствіе формалина на нефть и ея погоны, 881; дѣйствіе формалина на авидинъ, 1125;

- о раздѣленіи нефти на фракціи дробнымъ осажденіемъ и о классификаціи нефти, отвѣтъ г. Харичкову, 1329.
- Невядомскій А. М., ускореніе реакціи окисленія индиго хромовой кислотой посредствомъ шавелевой кислоты, 341.
- Никитинъ В. И., новые терпены алкоголи изъ карона, дигидрокарвона и фенхона, 789; новый углеводородъ $C_{12}H_{22}$ изъ туйиловаго спирта, 783.
- Оглоблинъ** В. Н., анилинтолуидиновое масло изъ кавказской нефти, 680.
- Орловъ, см. Коноваловъ М. И.
- Орловъ Е. И., введеніе въ амины бензольнаго ряда группъ CN_2OH и CN_2 и полученіе соединений имиднаго характера, 1303; анализъ растворовъ гидросѣрнистыхъ солей и формалина, 1311.
- Оствальдъ В., элементы и соединенія. Фарадеевская лекція, (2) 61.
- Павловъ** В. Е., и Герасимовъ Д. Г., опредѣленіе иодометрической степени гидролиза солей, 566.
- Петренко Г. И., о каталитическихъ явленіяхъ при полученіи надсѣрной кислоты, 1081.
- Петренко-Критченко П. И., о скорости взаимодѣйствія дибромидовъ съ цинковой пылью, 337.
- и Долгополовъ О., къ характеристикѣ ароматическихъ кетонъ и алдегидовъ, 1505.
- Писаржевскій Л., о константѣ равновѣсія одной и той же реакціи въ разныхъ растворителяхъ, 1070.
- Пищимука П. С., см. Селивановъ О. О.
- Плотниковъ В. А. Соединенія диметилпирона съ трихлоруксусной кислотой 1088; электропроводность эфирныхъ растворовъ фосфорной кислоты, 1282.
- Погоржельскій З. А., о дѣйствіи хлора на изобутиленъ, 1129; о дѣйствіи брома на изобутиленъ, 1486.
- Прилежаевъ Н. А., дѣйствіе разведенныхъ кислотъ на спирты, 771; объ оксокетонолѣ, 872.
- Пушинъ Н. А., электродвижущая сила комбинацій $Sb+Sn$, $Sb+Cu$, $Sn+Ni$ 197; координаты кривой плавленія, измѣненіе объема и теплота кристаллизаціи $Cd(NO_3)_2 \cdot 4H_2O$, 1115.
- и Трехцинскій Р. М., количественное отдѣленіе Sn отъ Ni и Co и Cu отъ Sb электролизомъ, 441.
- Ракузинъ** М. А., оптическое исследование нефти и потоновъ, 456, 554,

- 611, 777; къ вопросу о синтезѣ нефти и ея происхожденіи, 1327, 1565; объ оптической дѣятельности растительныхъ маселъ, 1327; приборъ для быстраго опредѣленія удѣльнаго вѣса твердыхъ жировъ и восковъ, 1329.
- Рихманъ Г. В., смерть отъ молнии, (2) 222.
- Ротарскій О. Ф. и Жемчужный С. Ф., пирометрическое исследование жидкихъ кристалловъ, 1116.
- Рудаковъ О. п. Александровъ А., составъ сивушнаго масла при винокурении изъ желудей, 207.
- Садиковъ** В. С., исследование животныхъ клеевыхъ веществъ. I. Глутинъ изъ сухожилия, 86; II, о хрящевыхъ глутинахъ (глутеинахъ), 100.
- Сапожниковъ А. В., микроструктура олова, выдѣляемаго при электролизѣ его хлористой соля, 334; свойства смѣсей азотной и сѣрной кислотъ, 518, 669.
- и Борисовъ М., разложеніе нитроклѣтчатки при темп. ниже воспламененія, 836.
- Селивановъ О. О. и Пищимука П. С., одинъ реактивъ на кислоту, 343.
- Сенчиковскій, см. Коноваловъ М. И.
- Сидоренко К. В. дѣйствіе азотнаго окиси на диаллилъ, 898.
- Сирано де Бержеракъ, вліяніе на Ломоносова, (2) 303.
- Скосаревскій М., о натріевыхъ производныхъ ацетилену, 863.
- Смирновъ В. А. см. Марковниковъ В. В.
- Ф. В., присоединеніе хлорноватистой кислоты къ несимметричному диметилаллену, 1184.
- Соломоновъ А. см. Каблукъ И. А.
- Солонина А. А., дѣйствіе натрацетогуксуснаго эфира на дибромиды углеводородовъ, 947, 1209.
- Б. А., нитрозокраски тимола, 1332; см. Деккеръ, Г. К.
- Стадниковъ Г., изъ области циклическихъ соединений, 485.
- Степановъ А. В., отщепленіе галоида бензольнаго ядра дѣйствіемъ натрія и этиловаго спирта, 1324.
- Танатаръ** С. М., объ атомности и атомномъ вѣсѣ бериллія, 81.
- Тафель, восстановленіе производныхъ мочевоы кислоты при электролизѣ, (2) 18.
- Телетовъ И., см. Центнершверъ М. Г.
- Тимовеевъ В. О., и Кобозевъ Л. Д., разложеніе трихлоруксусной кислоты

- и въ некоторыхъ солей въ водномъ растворѣ, 255.
- Тихвинскій М. М., дѣйствіе цинкэтила на хлористый фенилдиазоній, 1052; дѣйствіе цинкэтила на фенилазоэтилъ 1056.
- Тихоцкій Н. Л., см. Ипатьевъ В. Н.
- Трехцинскій Р. М., см. Пушинъ Н. А.
- Тутуринъ Н. Н., термоэлектрическія свойства сплавовъ, 1119.
- Фаворскій** А. Е., процессъ образованія уксуснаго алдегида при реакціи хлористаго цинка и крѣпкой сѣрной кислоты на этиленгликоль, 756.
- Харичковъ** К. В., о примѣненіи реакціи Вагнера при газовомъ анализѣ, 22; о составѣ натурального газа кавказскихъ мѣсторожденій нефти и вѣроятныя причины самовозгоранія его, 205; вода озера Эйзенашъ, 205; нефть и газы Берекейскаго мѣсторожденія, 321; къ вопросу о происхожденіи нефти, 927, 1091; къ вопросу о раздѣленіи нефти на фракціи дробнымъ осажденіемъ, 1126.
- Холинъ Н., объ окисленіи индиго хамелеономъ, 1521.
- Центнершверъ** М. Г. и Телетовъ И., вліяніе температуры на растворимость въ сѣрнистомъ ангидридѣ, 62.
- Церевитиновъ О. В., о составѣ плодовъ, ягодъ и ягодныхъ винъ, 206.
- Цѣликовъ И. А., о триметилтриметиленѣ 14; дѣйствіе галоидоводородовъ на простые эфиры, 200; матеріалы къ оксоневой теоріи, 784.
- Челинцевъ** В. В., дѣйствіе магнія на вторичныя іодуры, 29; реакція отщепленія и ея размѣры при дѣйствіи магнія на іодистый изопропилъ, 549; къ теоріи дѣйствія магнія на галоидопроизводныя, 616; вліяніе растворителей при полученіи магнійорганическихъ соединений при помощи трехзамѣщенныхъ амміаковъ, 618; комплексныя аммоніаты магнія и аналогіи ихъ съ эфиратами магнія, 619; объ аналогіи между кислородными и азотистыми органическими соединениями, 1268.
- Челинцевъ В. В. и Александрова В., дѣйствіе магнійзамѣщенныхъ аминовъ на алдегиды, полученіе апиловъ, 1558.
- и Вышинская, Л., дѣйствіе магнійзамѣщенныхъ аминовъ на сложные эфиры и амиды, 1561.

Челинцевъ В. В. и Люминарская А., дѣйствіе магнійзамѣщенныхъ аминовъ на CS_2 и CO_2 , 1560.
 Черникъ Г. П., составъ американской разности гадолинита и включеній въ него, 287; составъ скандинавскаго пироксера и вмѣстѣ съ нимъ найденныхъ минераловъ, 712.
 Чернявскій В. Н., см. Ипатьевъ В. Н.
 Чижиковъ А. см. Луцъ О.
 Чичеринъ Б. Н., законы образования химическихъ элементовъ, 359.
 Скончался 4 февраля 1904 года. Памяти его рѣчи, 183.
 Чичибабинъ А. Е., синтезъ алдегидовъ при помощи магнійорганическихъ соединений, 30; объ алдегидѣ гексагидрометатолуиловой кислоты, 418; о трехатомномъ углеродѣ: гексафенилэтанъ Ульмана и Барсума, 1557.
 Чугаевъ Л. А., цвѣтъ и спектры поглощенія органическихъ соединений, 189; возраженіе на замѣчаніе Ж. Юпица, 340; металлоамміачныя производныя сукцинимиды, 452; о происхожденіи нефти, 453; металлоамміачныя производныя имидовъ, 613; по поводу

замѣтки Вальдена о происхожденіи и оптич. дѣят. нефти, 925; ксантогеновая реакція и ея примѣненіе въ ряду терпеновъ и камфоры, 988; о триболуминисценціи, 1245; къ методикѣ получения ксантогеновыхъ соединений, 1253.
 Чугаевъ Л. А. и Шлезингеръ Н. А., опытъ снѣтза гемопиррола, 1258.

Шиловъ Н. А., кинетика окислительныхъ процессововъ, 624.
 Шлезингеръ Н. А., см. Чугаевъ Л. А.
 Шперль Л. С., окисленіе пинена, 1563.
 Шредеръ И. Ф., лекціонный опытъ, 1554.
 Шульманъ Г. Г. см. Ипатьевъ В. Н.

Эйлеръ Л., письмо Ломоносова къ нему (2) 237.

Явеловъ Я. А., дѣйствіе ціанистаго аммонія на кетоны $C_nH_{2n-7}CO_2$, H_{2n-1} , 27.
 Яковкинъ А. А., памяти В. В. Марковникова, 181. Памяти Б. Н. Чичерина, 183.

ПРЕДМЕТНЫЙ УКАЗАТЕЛЬ.

Азотная кислота, нитрованіе галоидныхъ соединений, 220, 537; дѣйствіе на спирты, 224; полученіе кислотъ при нитрованіи, 232; давленіе пара въ смѣси съ H_2SO_4 , 518; вліяніе воды на эту смѣсь, 524; примѣненіе къ нитраціи клѣтчатки, 527; удѣльные вѣса и электропроводность этихъ смѣсей, 669.
 Азотноватый ангидридъ, д. на диаллилъ, 898.
 Азотноэтиловый эфиръ, окисленіе магнійорганическихъ соединений, 768.
 Азотъ, двуокись и окись, діаграмма плавленія смѣсей, 857; двуокись, д. на диаллилъ, 898.
 Активный, (2) 36.
 Алдегидъ, гексагидрометатолуиловой кислоты, 418; искусный, процессъ образования при дѣйствіи $ZnCl_2$ и H_2SO_4 на этиленгликоль, 756; искусный, образование по Шютценбергеру, 763.
 Алдегиды, синтезъ изъ магнійорганическихъ соединений, 30, 194. 196; конденсація съ феноломъ, 301; характе-

ристичка ароматическихъ, 1505; д. на магнійзамѣщенныхъ амины, 1558.
 Алкоголяты, д. PCl_3 , 773.
 Аллилметилбутилкарбиноль, спиртоокись изъ глицерина, 542.
 Аллилметилэтилкарбиноль, 444.
 Аллилметилпропилкарбиноль, спиртоокись, 541.
 Аллилметилэтилкарбиноль, спиртоокись, 540.
 Алюминій, дѣйствіе на бромное и йодное олово, 5; отдѣленіе ванадія отъ Al и Fe, 314; катализаторъ при разложеніи первичныхъ спиртовъ, 765.
 Алюминій бромистый, плавленіе смѣсей съ $SnBr_4$, 4; соединеніе съ бромистымъ калиемъ, 5; хлорноватоалюминиевая соль, гидраты и разложеніе, 468; взаимодействіе съ парами анилина, 483.
 Амиловый третичный спиртъ, каталитич. разложеніе, 818; съ диссоціаціей, 833.
 Амиды α -галоидокислотъ, д. брома и щелочи, 1556.
 Аммины магнійзамѣщенные, д. на алде-

гиды, 1558; д. на CS_2 и CO_2 , 1560; д. на сложные эфиры и амиды, 1561.
 Аммины ароматическіе, введеніе группъ CH_2OH и CH_3 , 1303.
 Аммиаки трехзамѣщенные, полученіе магнійорганическихъ соединений, 618.
 Аммоніаты комплексныя магнія, 619.
 Аммоній, ціанистый, д. на кетоны 27, 28; хлоростаннатъ, 493; д. на кетокислоты, 1332.
 Анализъ, газовый, примѣненіе реакціи Вагнера, 22; составъ американскаго гадолинита, 287; опред. *n*-нитротолуола въ сыромъ нитротолуолѣ, 312; отдѣленіе ванадія отъ алюминія и желѣза, 314; іодометрическое опредѣленіе урана въ соляхъ окиси, 317; реактивъ на кислоту, 343; электролитическое отдѣленіе Sn отъ Ni и Co и Cu отъ Sb, 441; оксидиметрическое опредѣленіе Fe и Cr, 621; аналитическіе методы для анализа комплексныхъ солей сѣрноцеріевой кислоты, 631; анализъ скандинавскаго пироксера и другихъ минераловъ, 712; реакція чувствительная на кетоны, 1241; косвенное опредѣленіе углекислоты въ соляхъ, 1274; а. растворовъ гидросѣрнистыхъ солей и формалина, 1311; бюретка двойная, 1553; реакція на ниобій и танталъ, 1555.
 Ангидриды, средство окисей щелочныхъ металловъ, 1288.
 Анилиды рамнозы и арабинозы, 1564.
 Анилинтолуидиновое масло изъ Кавказской нефти, 680.
 Анилинъ, д. на хлорноватоалюминиевую соль, 483; калориметрическія данныя, 672; дѣйствіе на формалинъ, 1125; введеніе группъ CH_2OH и CH_3 , 1303.
 Анилы, полученіе, 1558.
 Арабиноза, анилидъ, 1564.
 Атомистическая гипотеза, выводъ безъ нея законовъ химіи, 1120.
 Атомистическая теорія М. В. Ломоносова (2) 249, (2) 253; въ приложеніи къ химіи (2) 265; Босковича (2) 251.
 Атомность бериллія, 81.
 Атомный вѣсъ бериллія, 81.
 Ацетиленъ, натріевыя производныя, 863; монобромацетиленъ, 1550; диодацетиленъ, 1551.
 Ацетилены, д. цинк- и магнійорганическихъ соед. 1545.
 Ацетонъ, каталитическое разложеніе, 809.
Барій, хлоростаннатъ, 511.
 Бензиль хлористый, растворы сѣры, 1554.

Бензолъ, отнятіе галоида въ ядрѣ дѣйствіемъ Na и C_2H_5OH , 1324.
 Берекей, нефть и газы мѣсторожденія, 321.
 Бериллій, атомность и атомный вѣсъ, 81; хлоростаннатъ, 507.
 Борнеолъ, переходъ черезъ ксантогенатъ въ терпенъ, 1029; искусный эфиръ изъ масла пихты, 1097; б. изъ масла пихты, 1101.
 Борниленъ, 1038.
 Борнилксантогеновая кислота и эфиры, 1030, 1043.
 Бромизобутиленъ, приготовленіе, 1496.
 Бромоводородъ, присоединеніе къ итаконовому ангидриду, 1563.
 Бромортоксидоль, нитрованіе, 537.
 Бромтолуолъ, *n*, равновѣсіе съ дибромбензоломъ *n*, 559.
 Бромъ, д. на магнійорганическія соед. 12; д. на изобутиленъ, 1486; д. на амиды галоидокислотъ, 1556.
 Бутилены, каталитическое изомерное превращеніе, 762.
 Бутилтолуиловая кислота, 232.
 Бюретка двойная, 1553.

Ванадій, отдѣленіе отъ Al и Fe, 314
 Венера, прохожденіе по солнцу, наблюденіе Ломоносова, (2) 302.
 Вещество, законъ сохраненія в. Ломоносова, (2) 274.
 Винилтриметилъ, каталитическое изомерное превращеніе, 760.
 Винокурение изъ желудей, составъ свишнаго масла, 207.
 Вода озера Эйзенашъ, 205.
 Опредѣленіе темпер. замерзанія разной воды В. М. Ломоносова, (2) 184; растворовъ, (2) 196.
 Водородъ, возстановленіе въ присутствіи Ni, 768.
 Воздухъ, радиоактивность, (2) 44.
 Воздухъ, теорія упругой силы М. В. Ломоносова, (2) 128; опредѣленія его плотности воздуха при разныхъ температурахъ, (2) 184; изслѣдованіе Ломоносовымъ электричества воздуха, (2) 221; опредѣленіе имъ коэффициента расширенія при нагреваніи, (2) 257.
 Возстановленіе электрическимъ токомъ, (2) 7 и слѣд.; водородомъ въ присутствіи Ni, 768.
 Волокна, д. перекиси натрія, 71.
 Вольфрамъ, шестивольфрамовый натрій, 1555.
 Воскъ, опредѣленіе удѣльнаго вѣса, 1329.
 Вулканы грязевые Кавказа, составъ газозвъ, 1094.

Гадолинитъ, составъ американскаго, 287; вообще составъ гадолинитовъ, 294.

Газовый анализъ, реакція Вагнера, 22.

Газъ натуральный кавказскихъ нефтяныхъ мѣсторожденийъ, составъ, 205; газы Берекейскаго нефтянаго мѣсторождения, 325; газы грязевыхъ вулкановъ Кавказа, 1094.

Газы, механическая теорія строенія Ломоносова, (2) 253.

Галоидныя соединения, нитрованіе, 220, 537; теорія дѣйствія магнія, 616.

Галоидоводороды, д. на кетоны, 30; д. на простые эфиры, 201; порядокъ присоединенія къ этиленамъ, 659.

Галодокислоты, д. на амиды брома и шелоци, 1556.

Галоидъ въ бензольномъ ядрѣ, отнятіе дѣйствіемъ Na и C_6H_5ON , 1324.

Гатчелиты, 740 таблица.

Гексагидрометатолуиловая кислота, алдегидъ ел, 418.

Гексаметиленкарбоновая кислота, нитрилъ ея и аминъ $C_6H_{11}CH_2NH_2$, 166.

Гексафенилэтанъ Ульмана и Варсума, 1557.

Гелий изъ эманаци, (2) 41.

Гемопирроль, опытъ синтеза, 1258.

Гептанафтилены изомерные, 39; свойства полученныхъ различными способами, 53; гептанафтиленъ 3.4, 55; г. 2.3, 58; гептанафт. 1.2, 58.

Гептанафтиленъ, дибромидъ, гликоль, 486.

Гидразинъ, д. на диацетопропионовый эфиръ, 1324.

Гидраты хлорноватоалюминевой соли, 468.

Гидролизъ солей, опред. йодометріей, 566.

Гидросѣрнистыя соли, анализъ, 1311.

Глицерины изъ непредѣльныхъ спиртовъ, д. H_2SO_4 , 539.

Глутеины, 100.

Глутинъ изъ сухожилия, 86; изъ хрящей, 100.

Глюкозидъ робининъ, 421.

Горная наука, первыя основанія, Ломоносова, (2) 283.

Горѣніе, по Ломоносову, (2) 267.

Грозы, записи Ломоносова, (2) 228.

Диаллилъ, д. двуокиси азота, 898.

Диацетопропионовый эфиръ, д. гидразина, 1324; д. фенилгидразина, 1326.

Дибромбензолъ, д. магнія, 8; *n.* равновѣсіе съ *n*-бромтолуоломъ, 559.

Дибромгексанъ 2, 5, дѣйствіе натрацетокусуснаго эфира, 1209.

Дибромиды, скорость взаимодѣйствія съ цинковой пылью, 337; д. натрацетокусуснаго эфира, 947, 1209.

Дибромкислотъ, д. магнія, 8.

Дигидрокарвеолъ, переходы въ лимоненъ, 989.

Дигидрокарвоновый спиртъ, 782.

Диметилалленъ несимм., присоединеніе хлорноватистой кислоты, 1184.

Диметилкарбинолъ, каталитическое разложеніе, 808.

Диметилпиронъ, соед. съ трихлоруксусной к., 1088.

Диметилпирромонокарбоновая кислота, метиловый эфиръ, 1325.

Диметилтриметиленъ бромистый, д. натрацетокусуснаго эфира, 965.

Диссоціація въ явленіяхъ катализа, 813.

Дифеноилгептанъ, 309.

Дифеноилэтанъ и производныя, 304.

Дицианъ, разложеніе накаленнымъ желѣзомъ, 448.

Диэтиленовый эфиръ, 756.

Диэтилтриметиленъ бромистый, д. натрацетокусуснаго эфира, 1217.

Древесина гнилая, зеленый пигментъ, 202.

Желуди, винокуреніе, составъ сивушнаго масла, 207.

Желѣзо и Al, отдѣленіе ванадія, 314; разложеніе дициана накаленнымъ ж., 448; хлоростаннатъ, 500; опредѣленіе оксидометрически въ присутствіи хрома, 621; сходство солей Fe нитросоединеній и органическихъ кислотъ, 1062; коллоидальная гидроокись, 1067.

Жидкость тѣлъ по М. В. Ломоносову, (2) 207, (2) 258.

Жирное масло ягодъ земляники, 581.

Жиры, опредѣленіе удѣльнаго вѣса, 1329.

Закалка сплавовъ, мѣди и сурьмы, 111.

Законъ М. В. Ломоносова сохраненія энергии и вещества, (2) 274.

Законы химіи, выводъ безъ помощи атомистической гипотезы, 1120.

Замерзаніе воды и растворовъ по М. В. Ломоносову, (2) 184, (2) 196.

Западные сосуды, опыты Ломоносова, (2) 270.

Застудиваніе, изученіе его, 401.

Земляника, составъ жирнаго масла, 581.

Изоамиловый спиртъ, каталитическое разложеніе, 801; съ диссоціаціей, 828.

Изобутиленъ хлористый, д. уксуснокислой соли, 1155; полимеръ, 1161.

Изобутиленъ, 1157.

Изобутиленъ, дѣйствіе хлора, 1129; приготовленіе, 1133; дѣйствіе брома, 1486; порядокъ присоединенія хлористаго юда, 1199; бромистый, д. натрацетокусуснаго эфира, 962.

Изокротилъ хлористый, д. поташа и уксуснокислой соли, 1147.

Изолимоненъ, 995.

Изопренъ, 912.

Изопропиловый спиртъ, каталитическое разложеніе, 832.

Изопропилъ иодистый, д. Mg, реакція отщепленія, 549.

Изотуйенъ, 1008.

Имиды, металлоаммиачныя производныя, 452, 613; полученіе изъ аминовъ, 1303.

Индиго, ускореніе окисленія хромовой кислотой, 341; окисленіе хамелеономъ, 1521.

Индиготинъ, окисленіе, 20.

Индукторъ и сенсibilизаторъ дѣйствія HgCl₂ на щавелевую кислоту, 919.

Итаконовый ангидридъ, присоединеніе BrH, 1563.

Йодометрическое опред.: урана въ соляхъ окиси, 317; степени гидролиза солей, 566.

Йодникаллилъ, отношеніе къ уксусному ангидриду, 16.

Йодоры вторичныя, д. магнія, 29.

Йодъ, д. на магнійорганическія соед., 12.

Йодъ хлористый, присоединеніе къ изобутилену, 1199.

Кавказъ, нефтяныя мѣстороженія, газы ихъ, 205; вода озера Эйзенашъ, 205; газы грязевыхъ вулкановъ, 1094.

Калій, бромистый, соединеніе съ $AlBr_3$, 5; уксуснокислый, электролизъ въ уксусной кислотѣ, 5; хлоростаннатъ, 491.

Калориметрія въ бомбѣ по Бертело, 275; калориметрические методы, 672; данныя для анилина, 674.

Кальцій, хлоростаннатъ, 507; хлороплатинатъ, 508.

Камфанъ новый, 769.

Камфенъ, изъ масла пихты, 1107.

Камфора, изъ масла пихты, 1105.

Каронъ, спирты, 780.

Катализъ: изомерное превращеніе винилтриметилена, 760; из. превр. бутиленовъ, 762; разложеніе органическихъ кислотъ, 764; разложеніе первичныхъ спиртовъ при катализаторѣ алюминіи, 765. Каталитическія реакціи при высокихъ температурахъ

и давленіяхъ, 786; разложеніе спиртовъ, 792 и слѣд; ацетона 809; диссоціація въ явленіяхъ катализ. 813; катализ. разложеніе этиловаго эфира, 824; катализ. явленія при полученіи надсѣрной кислоты, 1081.

Катаплетиты, 740 таблица.

Кетокислоты, д. цианистаго аммонія, 1332.

Кетоны, д. цианистаго аммонія, 27, 28; д. галоидоводородовъ, 30; чувствительная реакція на кетоны, 1241; характеристика ароматическихъ, 1505.

Кислородъ, д. на магнійорганическія соед. хлоридовъ нефтяныхъ углеводородовъ, 13, 767.

Кислоты, полученіе при нитрованіи, 232; реактивъ на кислоту, 343; органическія, каталитическое разложеніе, 764; разведенныя, д. на спирты, 771; жирныя, д. на крахмалъ, 905; органическія, сходство желѣзныхъ солей съ солями нитросоединеній, 1062.

Клеевыя вещества животныхъ, 86.

Клѣтчатка, нитрація смѣсью HNO_3 и H_2SO_4 , 527.

Коагуляція коллоидальнаго серебра, 465.

Кобальтъ, отдѣленіе отъ Sn электролизомъ, 441; хлоростаннатъ, 501; соединенія съ этилендиаминомъ, 1323.

Коллоидальныя растворы, внутреннее треніе, 401; коллоидальная гидроокись желѣза, 1067.

Конденсація алдегидовъ съ феноломъ, 301.

Контактныя явленія въ пламени, 1112.

Копиты, 740 таблица.

Краски, М. В. Ломоносова, (2) 109.

Крахмалъ, д. жирныхъ кислотъ, 905.

Кристаллизація, тепл. к. у $Cd(NO_3)_2 \cdot 4H_2O$, 1115.

Кристаллы, строеніе ихъ по Ломоносову, (2) 259.

Кристаллы жидкія, пиометрическое исследование, 1116.

Ксантогеновая реакція, въ примѣненіи къ терпенамъ и камфорѣ, 988; къ дигидрокарвеолу, 989; къ туйиловому спирту, 1003; къ борнеолу, 1029; методика полученія ксантогеновыхъ соединеній, 1253.

Ксилиленъ бромистый, орто, д. натрацетокусуснаго эфира, 1228; мета 1234.

Лаборанты М. В. Ломоносова, (2) 103, (2) 279.

Лабораторія химическая М. В. Ломоносова: проэкты, (2) 89; смѣта, (2) 94; мѣсто, гдѣ она находилась, (2) 94;

постройка ея, (2) 94; оборудование, (2) 97; лаборатория в готовом виде, (2) 100; печи ея, (2) 102; лаборанты, (2) 103; занятия в ней, (2) 106; празднование 150-лѣтія, (2) 261.
Лантанъ, соли сѣрноцеріевой кислоты, 642; кислыя соли, 649.
Лекція М. В. Ломоносова въ Спб. Университетѣ, (2) 151, (2) 159.
Лимоненъ изъ дигидрокарвеола, 989; изолимоненъ, 995.
Литій, хлоростаннатъ, 497.
Лучи радиоактивныхъ веществъ, (2) 48.

Магній, д. на эфирный растворъ *m*-дибромксилола и *n*-дибромбензола, 8; д. на вторичныя іодуры, 29; хлоростаннатъ, 499; д. на іодистый изопропиль, реакція отщепленія, 549; теорія дѣйствія на галоидопроизводныя, 616; комплексныя аммоніаты, 619.

Магнійбромамиль, д. на хлораль, 445.
Магнійбромэтиль, д. на хлораль, 444.
Магнійорганическія соединенія, д. на этилхлор- и этилбромгидринъ, 6; м. с. нефтяныхъ углеводородовъ, д. брома и іода, 12; д. кислорода, 13, 767; синтезъ алдегидовъ, 30, 194, 196, 340; синтезъ спиртовъ, 228; д. на никкелькарбониль, 339; синтезъ галоидопроизводныхъ спиртовъ, 443; вліяніе растворителей при полученіи маг. орг. соедин. при помощи трехзамѣщенныхъ амміаковъ, 618; аммоніаты магнія, 619; окисленіе азотсѣтловымъ эфиромъ, 768; аналогія кислородныхъ органическихъ соединеній съ азотистыми, 1268; д. на ацетилены, 1545; д. на бромацетиленъ, 1550; д. на дііодацетиленъ, 1551; магнійзамѣщенные амины, д. на алдегиды, 1558; на CS_2 и CO_2 , 1560; на сложныя эфиры и амиды, 1561.

Марганецъ, хлоростаннатъ, 500.
Марганцовокаліевая соль, окисленіе индиго, 1521.

Масла растительныя, оптическая дѣятельность, 1327.

Масло: жирное ягодъ земляники, 581; эфирное, пихты сибирской, кристаллическія продукты 1096.

Матерія, радій посредникъ между м. и эфиромъ, 329.

Ментонъ, нитрованіе, 237.

Ментоламинъ, 244.

Ментонаминъ, 244.

Ментонъ, присоединеніе HCN , 30.

Металлоамміачныя производныя сукцинимиды, 452; амидовъ, 613.

Металлургія М. В. Ломоносова (2) 276; предисловіе, (2) 296.

Металлы щелочныя, сродство окисей къ ангидридамъ, 1288.

Свѣтлостъ металловъ по Ломоносову, (2) 212; происхождение ихъ по Ломоносову, (2) 216; объ увеличеніи вѣса при осажденіи, (2) 185; нагреваніе въ запаянныхъ сосудахъ Ломоносовымъ, (2) 270.

Метилловый спиртъ, каталитическое разложение, 806; съ диссоціаціей, 830.

Метилтриметилъенъ бромистый, д. на трацетоуксуснаго эфира, 955.

Метилциклогексангликоль, 486.

Метилциклогексанонъ, β -производныя, 624.

Метилциклогексены см. гептанафтилены.

Микролиты, 740 таблица.

Минералы: американскій гадолинитъ и включенія, 287; скандинавскій пироклоръ и другіе минералы, 712; пироклоры, микролиты, кошпаты, гагчетолиты, катаплениты, 740 таблица.

Мочевая кислота, восстановленіе производныхъ электролизомъ, (2) 18.

Мѣдь, сплавы съ сурьмой, 111; отдѣленіе отъ Sb , 441.

Надсѣрная кислота, каталитическія явленія при полученіи, 1081.

Натрацетоуксусный эфиръ, д. на дибромиды, 947; на бр. метилтриметилъенъ, 955; на бр. изобутиленъ, 962; на бр. псевдобутиленъ, 964; на бр. диметилтриметилъенъ, 965; на бр. триметилэтиленъ, 976; на бр. триметилтриметилъенъ, 978; на 2,5 дибромгексанъ, 1209; на бр. диэтилтриметилъенъ, 1217; на бр. толиленъ, 1224; на бр. ортоксилленъ, 1228; на бр. метаксилленъ, 1234.

Натрєвыя производныя ацетиленъ, 863.

Натрій, перекись, д. на волокна съ лигниномъ, 71; хлоростаннатъ, 496; н. и этиловый спиртъ, отнятіе галоида въ бензолномъ ядрѣ, 1324; шестивольфрамовый, 1555.

Нафтиламины, введеніе группъ $.CN$, OH и $.CN_2$, 1308.

Некрологи: Вагнера, Е. Е., 31, 1337; Волкова, А. А., 350; Зайцева, М. М., 459; Марковникова, В. В., 180, 345, 929; Чичерина, Б. Н., 183.

Неодимъ, сѣрноокислая соль, 656.

Непредѣльныя соединенія, мѣсто двойной связи, 201.

Нефть изъ Берекей, 321; кавказская, анилинтолуидиновое масло изъ нея,

680; д. формалина на нефть и погонь, 881.

О происхожденіи нефти, 453, 607, 925, 927, 1091, 1327, 1565; оптическое изслѣдованіе н. и погонь, 456, 554, 611, 777, 925, 927.

Раздѣленіе на фракціи дробнымъ осажденіемъ, 1126. 1329, классификація, 1329.

Нефтяныя углеводороды, д. на магнійорганическія соединенія хлоридовъ ихъ брома и іода, 12; кислорода, 13, 767.

Никкель, отдѣленіе отъ Sn электролизомъ, 441; хлоростаннатъ, 506.

Никкелькарбониль, д. на магнійорганическія соединенія, 339.

Нитрованіе галоидосоединеній, 220, 537; спиртовъ, 224; полученіе при нитрованіи кислотъ, 232; ментана, 237; толилунитрометана, 462; клѣтчатки, 527.

Нитроокраски тимола, 1332; строеніе 1564.

Нитрозомѣдныя соединенія, 1510.

Нитроклѣтчатка, разложеніе ея, 836.

Нитросоединенія, восстановленія электролизомъ (2) 7, (2) 13; желѣзныя соли, сходство съ солями кислотъ, 1062.

Нитротолуоль, опредѣленіе *n*-нитротолуола, 312.

Ніобій, кач. реакція, 1555.

Образованіе химическихъ элементовъ, 359.

Объемъ, измѣненіе у $Cd(NO_2)_4 \cdot 4H_2O$, 1115.

Окиси α органическія, опщеніе, 1124.

Окиси щелочныхъ металловъ, сродство къ ангидридамъ, 1288.

Окисленія, электрическимъ токомъ (2) 22; о. индиго хромовой кислотой, ускореніе реакціи, 341; окисленіе индиго хамелеономъ. 1521; пинена, 1563.

Окислительныя процессы, кинетика, 624. Оксоктеноль, 872.

Оксоневая теорія, 784.

Олово, микроструктура выдѣляющагося при электролизѣ, 334; отдѣленіе отъ Ni и Co , 441.

Олово бромное, темп. плавленія смѣсей съ $AlBr_3$, 4; дѣйствіе алюминія, 5.

Олово іодное, дѣйствіе алюминія, 5.

Олово метахлорное, о существованіи его, 933.

Оловохлористоводородная кислота, 513.

Оптическое изслѣдованіе нефти и погонь, 554, 611, 777, 925, 927, 456; растительныхъ маселъ, 1327.

Опытъ лекціонный, 1554.

Органическая химія, синтезы при помощи электрическаго тока, (2) 1, 13.

Органическія соединенія, спектры поглощенія 189; непредѣльныя, опредѣленіе мѣста двойной связи, 201; галоидныя, д. слабой HNO_3 , 220, 537; электролизъ, (2) 2; восстановленіе, (2) 7; окисленіе (2) 22; пирогенетическія реакціи, (2) 24; галоидныя, къ теоріи дѣйствія магнія 616; аналогія кислородныхъ съ азотистыми 1268.

Пентадиенъ 1.3, 532.

Пигментъ зеленый гнилой древесины. 202.

Пивень, окисленіе, 1563.

Пирогенетическія явленія при д. электрическаго тока, (2) 24.

Пирометръ регистрирующій Н. С. Курнакова, 841; изслѣдованіе имъ жидкихъ кристалловъ, 1116.

Пироклоръ скандинавскій, анализъ, 712; пироклоры вообще, 740, таблица.

Пихта сибирская, продукты изъ масла, 1096.

Плавленіе, диаграмма для N_2O_4 и NO 857; координаты кривой п. для $Cd(NO_2)_4 \cdot 4H_2O$, 1115.

Пламя, контактные явленія въ немъ, 1112.

Плоды, химич. составъ, 206.

Полоній, свойства, (2) 34.

Празеедимъ, сѣрноцеріевыя соли, 650.

Преломленіе свѣта, опредѣленіе по М. В. Ломоносову, (2) 198.

Приборъ В. Н. Ипатьева для опред. высокихъ давленій, 787; М. А. Ракузина для опред. удѣльнаго вѣса жировъ и восковъ, 1329.

Приборы М. В. Ломоносова, (2) 260, 281.

Пропиловый спиртъ, каталитическое разложеніе, 800; съ диссоціаціей, 827.

Псевдобутиленъ бромистый, д. натрацетоуксуснаго эфира, 964.

Равновѣсіе, *n*-дибромбензола и *n*-бромтолуола, 539; для одной реакціи въ разныхъ растворителяхъ, 1070.

Радиоактивность, вторичная, (2) 43; воздуха, (2) 44; теорія радиоактивности, (2) 54; радій и всемірное тяготѣніе, 766.

Радиоактивныя вещества вообще, (2) 27, 43; свойства лучей, испускаемыхъ ими, (2) 48; теорія ихъ, (2) 54.

Радиотеллуръ, (2) 35.

Радій, посредникъ между матеріей и эфиромъ, 329; свойства р. (2) 27.

Рамноза, анилинъ, 1564.

Растворимость, въ сѣрнистомъ ангидри

- дѣ 62; слабыхъ кислотъ, опредѣленіе по электропроводности, 746.
- Растворители разные, величина константы равновѣсія при одной реакціи, 1070.
- Химическіе, дѣйствіе ихъ по М. В. Ломоносову, (2) 134.
- Растворы водные, теплоемкости, 335; коллоидальныя, внутреннее треніе, 401; въ водномъ этиловомъ спиртѣ, упругость и составъ паровъ, 573; сѣры въ хлористомъ бензилѣ, 1554.
- Физико-химическіе опыты М. В. Ломоносова, программа ихъ, (2) 178; опредѣленія растворимости солей, (2) 190; пониженіе температуры при этомъ (2) 193; растворы по Ломоносову, (2) 272.
- Реактивъ на кислоту, 343.
- Реактивы для фазъ стали, 1524.
- Реакція, величина константы равновѣсія въ разныхъ растворителяхъ, 1070.
- Рефракція терпеновъ, 1021.
- Робининъ, 431.
- Робининъ, глюкозиды, 421.
- Ртуть, впервые заморожена Брауномъ и Ломоносовымъ, (2) 205.
- Рубидій, хлоростаннатъ, 494.
- Рѣдкія земли, соли элементовъ съ сѣрноцеріевой кислотой, 627.
- Самовозгораніе газа нефтяныхъ мѣсторожденій, 205.
- Свинецъ радиоактивный, (2) 36.
- Свѣтлость металловъ по Ломоносову, (2) 212.
- Связь двойная, мѣсто въ непредѣльныхъ соединеніяхъ, 201.
- Селитра, диссертация М. В. Ломоносова, (2) 139, (2) 280.
- Сенсibilизаторъ и индукторъ реакціи д. $HgCl_2$ на шавелевую кислоту, 919.
- Серебро, коллоидальное, коагуляція, 465.
- Сивушное масло при винокурени изъ желудей, 207; составъ различныхъ, 217.
- Синильная кислота, присоединеніе къ 7-ментону, 30.
- Синтезы электрическимъ токомъ, (2) 1.
- Скипидаръ, продукты разложенія жаромъ, 913.
- Соединенія и элементы, фарадеевская лекція В. Оствальда, (2) 61.
- Соли, гидролизъ, опред. iодометріей, 566; слабыхъ кислотъ, опред. растворимости по электропроводности, 746; опредѣленіе углекислоты, 1274; щелочныхъ металловъ, д. сѣрнаго ангидрида, 1289; д. угольнаго ангидрида, 1298.
- Солнце, строеніе по Ломоносову, (2) 302.
- Соль поваренная, изслѣдованія М. В. Ломоносова, (2) 111.
- Спектры поглощенія органическихъ соединений, 139.
- Спиртоокси изъ глицериновъ, полученныхъ изъ непредѣльныхъ спиртовъ, 540 слѣд.
- Спирты, д. азотной кислоты, 224; синтезъ при помощи магнійорганическихъ соединеній, 228; синтезъ галогидопроизводныхъ черезъ магнійорганическія соединенія, 443; непредѣльныя, глицерины изъ нихъ, д. H_2SO_4 , 539; каталитическое разложеніе катализаторомъ алюминіемъ, 765; д. разведенныхъ кислотъ на спирты, 771; алкоголяты, д. PCl_5 , 773; каталитическое разложеніе, 792 и слѣд.; явленія диссоціаціи при этомъ, 816 и слѣд.; д. PCl_5 , 914; галогидопроизводныя, д. цинка, 1551.
- Сплавы, мѣди и сурьмы, 111; термоэлектрическія свойства сп., 1119.
- Сродство окисей щелочныхъ металловъ къ ангидридамъ, 1288.
- Сталь закаленная, микроструктура, 1110; строеніе ея 1524; реактивы для разныхъ фазъ, 1524.
- Стекла, приготовленіе Ломоносовымъ, (2) 107.
- Стехиометрическіе законы, выводъ безъ помощи атомистической гипотезы, 1120.
- Стронцій, хлоростаннатъ, 510.
- Суберилловъ спиртъ изъ амина $C_6H_{11}NH_2$, 166.
- Сукцинимидъ, металлоамміачныя производныя, 452.
- Сульфаниловая кислота, введеніе. CN_2 , 1309.
- Сурьма, сплавы съ мѣдью, 111; отдѣленіе электролитическое отъ Cu , 441.
- Сухожилия, глутинъ, 86.
- Сѣра, растворимость въ хлористомъ бензилѣ, 1554.
- Сѣрная кислота, смѣси съ HNO_3 , давленіе пара, 518; вліяніе воды, 524; примѣненіе къ нитраціи клѣтчатки, 539; смѣси съ HNO_3 , удѣльные вѣса и электропроводность, 669; сѣрная к. и $ZnCl_2$, образованіе алдегида при д. на этиленгликоль, 754.
- Сѣрнистый ангидридъ, растворимость въ немъ, 62.
- Сѣрноцеріевая кислота, комплексныя соли съ элементами рѣдкихъ земель, 627; церія, 637; лантана, 642; празеодима, 656; неодима, 656.
- Сѣрный ангидридъ, д. на соли, 1289.

- Сѣроуглеродъ, д. на магнійзамѣщенные амины, 1560.
- Танталъ, кач. реакціи, 1555.
- Твердость тѣла по М. В. Ломоносову, (2) 207, (2) 258.
- Теплоемкости водныхъ растворовъ, 335.
- Теплота и холодъ по Ломоносову, (2) 123; его механическая теорія теплоты, (2) 251.
- Теплоты: горѣнія въ бомбѣ по Бертелло, 275; кристаллизаціи $Cd(NO_3)_2 \cdot 4H_2O$, 1115.
- Термометръ Делиля, (2) 183; М. В. Ломоносова, (2) 184.
- Термоэлектрическія свойства сплавовъ, 1119.
- Терпены, новые спирты изъ карона, дигидрокарвона и фенхона, 780; новый углеводородъ C_nH_{2n-4} изъ туйиловаго спирта, 783; примѣненіе ксантогеновой реакціи, 988; молекулярная рефракція, 1021.
- См. также отдѣльныя соединенія.
- Тетраметилэтилендиаминъ, 15.
- Тимоль, нитрозокраски, 1332, 1564.
- Толиленъ бромистый, д. натрацетоуксуснаго эфира, 1224.
- Толилитрометанъ, нитрованіе, 462.
- Торій, радиоактивность, (2) 34.
- Треніе внутреннее коллоидальныхъ растворовъ, 401.
- Трибolumинисценція, 1245.
- Трибромизобутанъ, д. солей уксусной к. 1491.
- Трибромуксусныя соли, разложеніе въ ацетонѣ, 248.
- Триметилтриметиленъ, 14; бромистый, д. натрацетоуксуснаго эфира, 978.
- Триметилэтиленъ бромистый, д. натрацетоуксуснаго эф. 976.
- Трихлоруксусная кислота, разложеніе въ водномъ растворѣ, 258; соед. съ диметилпропаномъ, 1088.
- Трихлоруксусныя соли, разложеніе въ водномъ растворѣ, 263.
- Туйенъ, восстановленіе, 770; изъ туйиловаго спирта и ксантогената, 1003; изотуйонъ, 1008.
- Туйиловый спиртъ, новый углеводородъ, 783; примѣненіе ксантогеновой реакціи, 1003.
- Тяготѣніе всемірное и радиоактивность, 766.
- Тяжесть, работы Ломоносова, (2) 237.
- Углебаріевая соль, растворимость, 746.
- Углекислота, косвенное опредѣленіе въ соляхъ 1274; угольный ангидридъ, д. на соли щелочныхъ металловъ, 1298; д. на магнійзамѣщенные амины, 1560.
- Углеродъ, полученіе окиси новымъ способомъ, 450; трехатомный, 1557.
- Удѣльные вѣса смѣсей HNO_3 и H_2SO_4 , 669; приборъ для опред. уд. в. жировъ и восковъ, 1329.
- Уксуснокалиевая соль, электролизъ въ уксусной кислотѣ, 5.
- Уксусный алдегидъ, процессъ образованія при дѣйствіи $ZnCl_2$ и H_2SO_4 на этиленгликоль, 756; образованіе по Шютценбергеру, 763.
- Уксусный ангидридъ, д. на iодцинкалдилъ, 16.
- Уксусный борнилъ изъ масла сибирской пихты, 1097.
- Университетъ петербургскій, уставъ 1747 года, (2) 151; лекціи М. В. Ломоносова, (2) 152.
- Уранъ, опред. въ соляхъ окиси, 317; радиоактивность, (2) 33.
- Фарфоръ, опыты М. В. Ломоносова, (2) 199.
- Фенилазотилъ, д. цинкэтила, 1056.
- Фенилгидразинъ, д. диацетопропионоваго эфира, 1326.
- Фенилдиазоній хлористый, д. цинкэтила, 1052.
- Феноль, конденсація съ алдегидами, 301.
- Фенханъ, 770.
- Фенхилловыя спирты, 782.
- Физика, лекціи М. В. Ломоносова, (2) 153.
- Формалинъ, д. на нефть и погонь, 881; д. на апилинъ, 1125; анализъ ф. 1311.
- Фосфористая кислота, полученіе эфиромъ при д. PCl_5 на алкоголяты, 773.
- Фосфорная кислота, электропроводность эфирныхъ растворовъ, 1282.
- Фосфоръ треххлористый, д. на алкоголяты, 773; пятихлористый, д. на спирты, 914.
- Фторованадиевыя соединенія, 77.
- Химія: математическая Ломоносова, (2) 81; слово о пользѣ химіи Ломоносова, (2) 85; лекціи физической химіи Ломоносова, (2) 154; курсъ истинной физической химіи М. В. Ломоносова, (2) 159; химія въ эпоху Ломоносова, (2) 261; сущность химіи по Л—у, (2) 263; приложение къ х. атомистической теоріи Л—а, (2) 265.
- Хлораль, д. магнійбромэтила, 444; д. магнійбромамила, 445.
- Хлордибромизобутанъ, 1152.
- Хлорноватистая кислота, присоед. къ несим. диметилаллену, 1184.

Хлорноватоалюминиевая соль, гидраты и разложение, 468.
Хлороплатинаты, сравнение съ хлоростаннатами, 506, 512; кальция, 508.
Хлорспирты, синтезы, 1551.
Хлоростаннаты К, 491: NH_4 , 493; Rb, 494; Cs, 495; Na, 496; Li, 497; Zn, 499; Mg, 499; Mn, 500; Fe, 500; Co, 501; Ni, 506; Be, 507; Ca, 507; Sr, 510; Ba, 511.
Хлоръ, дѣйствіе на изобутиленъ, 1129.
Хромовая кислота, ускореніе окисленія индиго, 341.
Хромъ, оксидиметрический способъ опредѣленія въ присутствіи желѣза, 621.
Хрящи, глутины ихъ, 100.
Цвѣта, теорія Ломоносова, (2) 200.
Цвѣтъ органическихъ соединеній, 189.
Цезій, хлоростаннаты, 495.
Церій, церіевые сульфаты разные, 636; церисто-церіевые, 636; кислые, 644.
Циклобутанонъ, 1556.
Цинковая пыль, скорость взаимодѣйствія съ дибромидами, 337.
Цинкорганическія соед., д. на ацетилены, 1545.
Цинкэтилъ, д. на хлористый фенилдіаній, 1052; на фенилазотилъ, 1056.
Цинкъ, хлоростаннаты, 499; хлористый и H_2SO_4 , образованіе алдегида при дѣйствіи на этиленгликоль, 756; д. на галоидопроизводныя спиртовъ, 1551.
Ціанистый водородъ см. синильная кислота.
Частички физическія, диссертація Ломоносова, (2) 115.
Шавелевая кислота, ускоряетъ окисленіе индиго хромовой кислотой, 341; окисленіе сулемой, сенсбилизаторъ и индукторъ этой реакціи, 919.
Щелочь и Br, д. на амиды галоидокислотъ, 1556.
Эйзенашъ, вода этого озера, 205.
Электрический токъ, синтезы въ органической химіи, (2) 1; восстановленія, (2) 7; окисленія, (2) 22; пироге-нетическія реакціи, (2) 24.
Электричество, работы М. В. Ломоносова, (2) 224; математическая теорія М. В. Ломоносова, (2) 229.
Электродвижущая сила $\text{Sb} + \text{Sn}$, $\text{Sb} + \text{Cu}$, $\text{Sn} + \text{Ni}$, 197.
Электролизъ уксуснокалиевой соли въ

уксусной кислотѣ, 5; органическихъ соединеній, (2) 2; хлористаго олова, микроструктура получающагося олова, 334; отдѣленіе количественное Sb отъ Ni и Co и Cu отъ Sb, 441.
Электропроводность смѣсей HNO_3 и H_2SO_4 , 669; электр. солей, опредѣленіе растворимости, 146; э. эфирныхъ растворовъ фосфорной кислоты, 1282.
Элементы химическіе, законы образованія, 359; эл. и соединенія, фарадеевская лекція Оствальда, (2) 61.
Эманация, (2) 37; переходъ въ гелий, (2) 41.
Энергія, законъ сохраненія э. Ломоносова, (2) 274.
Эпибромгидринъ, д. магнійорганическихъ соединеній, 6.
Эпихлоргидринъ, д. магнійорганическихъ соединеній, 6.
Этиленгликоль, образованіе уксуснаго алдегида при д. ZnCl_2 и H_2SO_4 , 756.
Этилендіаминъ, соединенія трехатомнаго кобальта, 1323.
Этиленовые углеводороды, присоединеніе галоидоводородовъ, 659.
Этилизобутенильный эфиръ, 1153.
Этиловый спиртъ, растворы, упругость и составъ паровъ, 573; каталитическое разложеніе, 792; съ диссоціаціей, 816; э. с. и Na, отнятіе галоида въ бензолномъ ядрѣ, 1324.
Этиловый эфиръ, каталитическое разложеніе, 824.
Эфираты магнія, аналогія съ аммоніатами, 619.
Эфирное масло сибирской пихты, кристаллическіе продукты, 1096.
Эфиръ по представленію М. В. Ломоносова: распространеніе колебаній, (2) 227, свойства. (2) 233, (2) 259.
Эфиръ міровой, радій посредникъ между матеріей и э. 329.
Эфиръ этиловый, растворы фосфорной кислоты, электропроводность, 1282.
Эфиры простые, дѣйствіе галоидоводородовъ, 200.
Эфиры сложные, фосфористой кислоты, полученіе при д. PCl_3 на алкоголяты, 773; уксусный борнеола, 1097; д. на магнійзамѣщенные амины, 1561.
Ягодныя вины, составъ, 206.
Ягоды, химич. составъ, 206; земляники, жирное масло ихъ, 581.
Ядро бензолное, отнятіе галоида дѣйствіемъ Na и C, H, OH, 1324.

ЧАСТЬ ХИМИЧЕСКАЯ.

АЛФАВИТНЫЙ УКАЗАТЕЛЬ

XXXVII тома.

Знакъ (2) означаетъ страницу II отдѣла, цифра безъ этого знака означаетъ I отдѣлъ.

ИМЕННОЙ УКАЗАТЕЛЬ.

- А**гѣва М. Обратимый изомерный процессъ между β -фенилпропиленомъ и симм. метилфенилэтиленомъ при нагрѣваніи съ безводной щелочью 662.
Алексѣевъ Д. В. Диметилметилентриметилъ 417.
Амозовъ В. см. Кижнеръ Н.
Автоновъ Г. Н. Соединенія галоидныхъ солей металловъ съ гидросиламиномъ 476.
Байдаковский Л. Дѣйствіе цинка на смѣсь коричневаго алдегида и α -бромпропоноваго эфира 896. Дѣйствіе цинка на смѣсь салициловаго алдегида и бромпропоноваго эфира, синтезъ α -метилкумарина 902.
Байковъ А. А. Контактныя явленія въ пламени подъ вліяніемъ твердыхъ тѣлъ 156. Кристаллизація стали 1287.
Банкрофтъ В. Д. Будущее физической химіи (2) 175.
Барзильовскій, Я. Реакція желѣзосинеродистаго калия съ ароматическими полиаминами 337.
Берtrandъ Ев. Дѣйствіе KNO_3 на смѣсь фенилацетиленя и метилциклогексана, 655; и ацетофенона 657.
Биронъ Е. В. Изслѣдованіе хлоростанатовъ, III. Гидролизъ хлорнаго олова 963. IV. Диссоціація хлоростанатовъ въ водныхъ растворахъ, 994. V. Распредѣленіе хлорнаго олова между двумя хлористыми металлами 1036.
Богородскій А. Я. Замѣтка по поводу изслѣдованія іодистаго свинца въ его отношеніяхъ къ водѣ и кислороду 699. Электролизъ азотнокислыхъ со-
- лей K, Na, Li въ огнепониженномъ состояніи 703. Электропроводность KNO_3 , NaNO_3 и сплавовъ ихъ между собою и съ другими солями 760.
Богускій, І. О растворимости сѣры въ хлористомъ бензилѣ и о нѣкоторыхъ свойствахъ этихъ растворовъ 92.
Боркъ И. Дѣйствіе KNO_3 на смѣсь фенилацетиленя и метилэтилкетона 647; и метилизопропилкетона 650.
Бунге Н. А. Качественный анализъ металловъ безъ употребленія сѣрководорода 1303.
Вантъ-Гоффъ. Изслѣдованія надъ условіями образованія стассфуртскихъ соляныхъ залежей (2) 131.
Веймаръ П. П. см. Курнаковъ Н. С.
Веригъ А. А. некрологъ 469.
Войничъ-Сяноженскій С. см. Коноваловъ М. И.
Волоховичъ Л. см. Тихвинскій М. М.
Вышинская Л. см. Зелинскій Н. Д.
Гербъ Л. О соединеніяхъ трехатомнаго кобальта съ этилендиаминомъ 43.
Германъ П. Анилиды рамиозы и арабинозы 119.
Годлевскій, И. О. О твердомъ бромистомъ цикленѣ (бромистомъ пиненѣ) 424. О бромистомъ камфенѣ 459.
Голевъ см. Шапошниковъ В. Г.
Горбовъ А. И. Статическій характеръ химическаго равновѣсія 1216.
Григоровичъ П. Дѣйствіе ртути, разложеніе этой смѣси HCl и новый комплексъ 1113.

Гуревичъ Х. см. Коноваловъ М. П.
Гутта И. Ф. см. Зелинскій Н. Д.

- Деккеръ Г. и Солонина В. Остроеніи нитрозокрасокъ тимола 120.
Демьяновъ Н. Я. О продуктахъ дѣйствія N_2O_3 на винилтриметилъ 619. Изъ области изомеризацій циклическихъ аминовъ съ боковой цѣпью $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$. О природѣ спирта, получающагося при разложеніи триметиленамина 621.
— и Кочергинъ С. М. Синтетическая норм. гептадециловая (маргариновая) кислота и производныя 623.
— и Фортунатовъ К. А. Полученіе первичнаго триметиленоваго спирта и его алдегида изъ триметиленкарбоновой кислоты 622.
— и Цыпенковъ Н. С. Жирное масло аниса 624.
Добровольскій С. см. Коноваловъ М. И.
Думанскій А. В. Коллоидальная гидроксидъ желѣза; вліяніе NH_4Cl 213. Вліяніе на коагуляцію различныхъ солей 502.

Ельчаниновъ Е. см. Меликовъ П.
Еше В. А. см. Чугаевъ Л. А.

Жемчужный С. Ф. О сплавахъ цинка съ сурьмой 581. О сплавахъ магнія съ серебромъ 583. О сплавахъ мышьяка съ оловомъ, кадміемъ, свинцомъ, сурьмой 1281; см. Курнаковъ Н. С.
Жуковский Г. Ю. см. Курнаковъ Н. С.

- З**алькиндъ Ю. С. Реакція уплотненія алдегидовъ и кетонровъ въ присутствіи цианистаго калия 484. Обзоръ работъ по радиоактивнымъ веществамъ (2) 99, (2) 115. Дѣйствіе магнія на эфиры бромокислотъ 1143.
Зелинскій Н. Д. Циклическіе непредѣльные кетоны $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}\text{CO}$. C_8H_{14} 632. О метилциклопентанѣ 962.
— и Вышинская Л. Аллилгексаметилъ 630.
— и Гутта И. Ф. Синтезъ пробковой кислоты при помощи магнійорганическихъ соединеній 630. Гексагидрофенилуксусная кислота 631.
— и Наметкинъ С. С. Сим. триметилгексаметилъ (гексагидромезитилъ) 629. О сопряженныхъ реакціяхъ окисленія въ области углеродистыхъ соединеній 959.
— и Паппе И. Синт. этилпентаметилъ 625. Дѣвовращающій метилэтилцикло-

пентавъ 626. О диметилэтилциклопентанѣ 627.

- и Пржевальскій Е. С. Ортодиметилциклопентанъ 628. Симм. диметилэтилгексаметилъ 629. Тетраметилгексаметилъ 961.
— и Шведовъ Д. Синтезъ гексагидроминдальной кислоты изъ нефтянаго гексаметилена 961.
Зерновъ В. С. О разложеніи свѣтомъ нѣк. галоидныхъ соединеній 365.

Ивановъ В. Н. Новая бюретка для объемнаго анализа 91.
Ильинъ Л. Ф. О дубильныхъ веществахъ корневища змѣевика 354.
Ильскій Л. Присоединеніе бромистаго водорода къ итаконовому ангидриду 116.
Ипатьевъ В. Н. Каталитическія реакціи при высокихъ температурахъ и давленіяхъ. Вліяніе давленія на ходъ реакцій 1293. Возстановительный катализъ 1295. Дегидратация подъ вліяніемъ катализатора глинозема 1296.

Каблуковъ И. А. О соединеніи бромистаго алюминія съ анилиномъ 143.
Владиміръ Васильевичъ Марковниковъ, некрологъ 247. О явленіяхъ при обменномъ разложеніи между азотно-серебряной солью и галоидными солями K въ отсутствіи растворителя 355. Реакція обменнаго разложенія между галоидными солями K и AgNO_3 въ отсутствіи растворителя 577. Изслѣдованія вантъ-Гоффа и сотрудниковъ надъ условіями образованія стассфуртскихъ соляныхъ залежей (2) 131.

— и Фортунатовъ К. А. Кривыя плавленія смѣсей AlBr_3 съ SnBr_4 , SnJ_4 , SbBr_3 , SbJ_3 и т. п. 576.

Калишевъ А. Полученіе и свойства этилкуменилэтиленмолочной кислоты 905.
Кижнеръ Н. Превращенія амидовъ α -галлоидзамѣщенныхъ кислотъ при д. брома и ѣдкой щелочи 103. О циклобутанонѣ 106. Объ аминциклопропанѣ 304. Эфиръ тетраметилдикарбоновой кислоты 507. О циклобутилдиметилкарбинолѣ и его превращеніяхъ 509.

— и Амозовъ В. О циклобутилдизтилкарбинолѣ и его превращеніяхъ 517.
Клдиашвили А. Дихлоруксусный эфиръ декстрина 421.

Коноваловъ М. И. Нитрованіе о-ксиола и продукты его 530. Новый изомеръ гептана симм. тетраметилпропанъ 910.

- Нитрование предельных углеводородов с двумя изопробильными группами и продукты этого нитрования 1119, 1297.
- и Войничъ-Сяноженский С. Получение новых полиметилениминов по Ладенбургу 523.
- и Гуревичъ, Х. Нитрование в растворе уксусной кислоты 537.
- и Добровольский С. О дифенилпропанах вообще и 11 дифенилпропанъ в частности 547. Отношение къ HNO_3 дифенилпропановъ 551.
- и Миллеръ К. Оригинальное самопроизвольное превращение бензофеноноксима 1125.
- и Яцевичъ М. Г. Отношение къ HNO_3 несимм. дифенилэтана 542.
- Константиновъ Н. С. см. Курнаковъ Н. С.
- Коншинъ А. Ю. см. Петренко-Критченко П. И.
- Коршунъ Г. Реакция диацетопропионового эфира с гидразиномъ и фенилгидразиномъ 16. Синтез метилового эфира 25 диметилпирролмонокарбонной кислоты 35. Реакция между фенилгидразиномъ и диацетопропиономъ эфиромъ 36. Синтез диацетомасляного эфира и триметилпирролмонокарбонного 224.
- Котковский Я. Действие KNO на смесь фенилацетилена и камфоры 659.
- Кочергинъ С. М. см. Демьяновъ Н. Я.
- Кочубей А. Состав хромовокислого бензидина 349.
- Красовский Н. П. Жирное масло изъ семянъ ягодъ слабительной крушины 1302.
- Кузнецовъ М. И. Новый эксикаторъ для высушивания газовъ 1302. См. Лидовъ А. П.
- Курбатовъ В. Я. Къ вопросу о строении закаленной стали 169.
- Куриловъ В. В. Неорганическая химия въ 1903 году (2) 65. Въ 1904 году (2) 81.
- уринаковъ Н. С. Определение твердыхъ растворовъ регистрирующимъ пирометромъ 578.
- и Веймарнъ П. П. Промежуточные продукты реакции между бариевыми и сѣрнокислыми солями 949.
- и Жемчужный С. Ф. Изоморфизмъ соединенийъ калия и натрия 230. Твердые растворы галогидныхъ солей калия и натрия 352.
- и Жуковский Г. Ю. О меркуридахъ цезия и рубидия 947.
- и Константиновъ Н. С. Сплавы калия с сурьмой 580.
- и Подкопаевъ Н. И. Антимониды никкеля 1280.
- и Степановъ Н. С. Сплавы магния с оловомъ и свинцомъ 668.
- Лебедевъ С. Владиміръ Андреевичъ Мокіевскій, некрологъ 1155.
- Левинъ И. Терпены и ихъ производныя (2) 1, 25.
- Лемке Н. Электропроводность и внутреннее трение 1134. См. Писаржевский Л.
- Леонтовичъ А. В. Шестивольфрамовый натрій 130.
- Лидовъ А. П. Объ азотимидѣ, или димидѣ, инертномъ азотоводородистомъ газѣ 1298. Къ методикѣ опредѣленія азота въ газовыхъ смѣсяхъ 1299.
- и Кузнецовъ М. И. Отношение газобразныхъ углеводородовъ къ накаленному магнию 940.
- Максимовичъ С. Одно изъ бѣлковыхъ тѣлъ кровяной сыворотки коровы 931.
- Мангуби см. Харичковъ К. В.
- Марковниковъ В. В. Некрологъ 247.
- Меликовъ П. Некрологъ А. А. Вериги 469.
- и Е. Ельчаниновъ. Качественныя реакции на ніобій и танталъ 99.
- Меншуткинъ В. Н. Действие сложныхъ эфировъ на эфираты галогидныхъ соединенийъ магния: соединения йодистаго магния со сложными эфирами 455. Объ эфиратахъ галогидныхъ соединенийъ магния. II. Действие на эфираты бромистаго магния безводныхъ спиртовъ, кристаллалкоголяты бромистаго магния 1063. III. Действие на эфираты йодистаго магния безводныхъ спиртовъ, кристаллалкоголяты йодистаго магния 1090. IV. Действие на эфираты воды; растворимость въ водѣ гидратовъ бромистаго и йодистаго магния 1161. V. Действие сложныхъ эфировъ, соединения бромистаго и йодистаго магния со сложными эфирами 1186. О соединенияхъ бромистаго магния со вторичными и третичными спиртами 1290. Действие на эфираты одноосновныхъ предельныхъ кислотъ, соединения бромистаго и йодистаго магния съ кислотами 1291. О нѣкоторыхъ молекулярныхъ соединенияхъ хлористаго кальция 1292.
- Миллеръ К. см. Коноваловъ М. И.
- Миллеръ О. К. Отношение клѣтчатки къ воднымъ щелочамъ 361.
- Мокіевскій В. А. Некрологъ 452, 1155.

- Наметкинъ С. С. см. Зелинский Н. Д.
- Настюковъ К. О бинагадынской нефти 151.
- Невѣровичъ, Н. Действие KNO на смѣсь фенилацетилена и пинакона 652.
- Орловъ Е. И. Кристаллическая и жидкая форма форманилида и формтолуидовъ 439. Комплексныя ртутно-роданистокобальтовая и никкелевая соли 952. Введение въ нѣкоторые перв. аминны бензолънаго ряда группъ C_2OH и C_2 , и получение соединений имиднаго характера 1255. О комплексныхъ ртутно-роданистокобальтовой и никкелевой солей 1269. Новый синтезъ бензиленимидовъ 1272.
- Панормовъ А. А. Колумбинъ, альбуминъ изъ бѣлка голубиныхъ яицъ 915. Альбумины изъ бѣлка утиныхъ яицъ 923.
- Паппе И. см. Зелинский Н. Д.
- Петренко-Критченко П. И. и Коншинъ А. Ю. О легкости образования кольчатыхъ соединений 1127.
- Писаржевский Л. и Лемке Н. Электропроводность и внутреннее трение 492.
- Плотниковъ В. А. Изслѣдованія по электропроводности небодныхъ растворовъ. IV. Растворы въ бромистомъ этилѣ. Соединения диметилпирона съ кислотами 318. V. Электропроводность растворовъ соединений диметилпирона съ трихлоруксусной кислотой въ хлороформѣ и бензолѣ 875.
- Погоржельскій З. А. О тетрабромидѣ дизобутенила 809. Къ реакции йода съ изобутиленомъ 814.
- Подкопаевъ Н. И. см. Курнаковъ Н. С.
- Пржевальскій Е. С. см. Зелинский Н. Д.
- Пушинъ Н. А. Координаты кривой плавления, измѣненіе объема и теплота кристаллизации $\text{Cd}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$, въ зависимости отъ давленія 382. Объ электродвижущей силѣ сплавовъ 585.
- Пушинъ Н. А. и Трехцинскій Р. М. Къ методикѣ электроанализа 392. Количественное отдѣленіе Sn отъ Ni и Cu отъ Sb путемъ электролиза 828.
- Ракузинъ М. А. Къ вопросу о синтезѣ нефти и ея происхожденіи 79. Новый приборъ для опредѣленія удѣльнаго вѣса твердыхъ жировъ и восковъ 83. Оптическое изслѣдованіе нефти и продуктовъ ея перегонки 85. Объ отношеніи пенсильванской нефти и ея продуктовъ къ поляризованному свѣту 221. Къ вопросу объ оптической дѣятельности хлорофилла 150. Критическій обзоръ теории нефтеобразования 365. Объ оптической дѣятельности важнѣйшихъ растительныхъ маселъ 442. Тоже, статья II 463. Видоизмѣненіе пикнометра Гинтля 464. Объ отношеніи жировъ животныхъ къ поляризованному свѣту 638. Феноменъ Тивдаля какъ характерный признакъ псевдорастворовъ 639. Видоизмѣненіе пикнометра Гинтля 1253.
- Реформатскій А. Н. Действие йодистаго аллила и цинка на бромпропионовый эфиръ, синтезъ аллилэтиллилликарбинола 1147. Действие $\text{C}_2\text{H}_5\text{J}$ и Zn на броммасляный эфиръ, син. аллилпропилдиаллилкарбинола 1148. Дѣй. $\text{C}_2\text{H}_5\text{J}$ и Zn на бромизомасляный эфиръ, с. аллилизопропилдиаллилкарбинола 1149. Къ синтезу одноатомныхъ непредѣльныхъ спиртовъ ряда $\text{C}_n\text{H}_{2n-4}\text{O}$ 1150.
- Реформатскій С. Н. Къ вопросу о способности метоксильной и этоксильной группъ къ замѣщенію на радикалы. Синтезъ многоосновныхъ кислотъ 881. См. Целтнеръ I.
- Россолимо А. И. Окислительное дѣйствие нечистаго эфира 241.
- Ротарскій Т. Возстановленіе нитросоединенийъ алкоголями въ щелочной средѣ 569.
- Рыбалкинъ М. П. Механизмъ реакции растворимости золота въ растворѣ KCN 237.
- Сабатье и Сандеренъ. Гидрогенизация органич. соед. при помощи металловъ (2) 189.
- Сандеренъ см. Сабатье.
- Сапожниковъ А. В. Кристаллизация олова и цинка электролизомъ ихъ солей 153. Упругость и составъ паровъ азотной кислоты уд. в. 1,4 въ смѣсяхъ съ 100% сѣрной кислотой 374.
- и Ягелловичъ, В. Разложеніе нитроклѣтчатки при температурахъ ниже воспламененія 822.
- Святославскій В. см. Шапошниковъ В. Г.
- Скосаревскій М. Действие KNO на смѣсь фенилацетилена и ацетона 645.
- Соковнинъ Н. Сабатье и Сандеренъ. Новые общіе методы гидрогенизации и распада органическихъ соединений, основанные на каталитическомъ дѣйствіи мелкораздробленныхъ металловъ (2) 189.
- Соколовскій С. Действие цинка на смѣсь ортомуравьяннаго и бромпропионового

- эфиров: синтез триметилизобутан-трикарбоновой кислоты 889.
- Соколов Н. В. О теплопроизводительной способности пчелиного воска и о приложимости калориметрического метода к решению аналитических вопросов 818.
- Солонина В. см. Деккер Г.
- Сперанский А. В. Об упругости пар твердых растворов 186.
- Степанов А. Отщепление галоида бензольного ядра натрием и этиловым спиртом 12.
- Стенанов Н. И. Сплавы магния с висмутом 1285; см. Курнаков Н. С.
- Съченков И. М. Некролог 1277.
- Т**изенгольц В. Р. О состав билирной извести 834.
- Тищенко В. Е. О взрыв бомбы с кислородом 1145.
- Тихвинский М. М. и Волохович Л. Ацелирование дигидрофеназина 8.
- Трехтинский Р. М. Электролитическое получение хлороформа и бромформа 1145; см. Пушкин Н. А.
- Тутурий Н. Н. Термоэлектрические свойства сплавов 1286.
- У**шakov А. Азотнокислые соли дифениламина 911. Действие перекиси водорода на сѣрнистый дифениламин 913.
- Ф**аворский Ал. Е. Действие ѣдкаго кали на смеси кетонов с фенилацетиленом 643.
- Флавицкий Ф. М. Химическая теория взаимодействия твердых веществ в холодильных смесях и эвтектических сплавах 590. Законы взаимодействия твердых веществ в холодильных смесях и эвтектических сплавах 862.
- Фортунатов К. А. см. Каблуков И. А., см. Демьянов Н. Я.
- Х**аричков К. В. Извлечение олеиновой кислоты из смеси с твердыми жирными кислотами бензином и спиртом 244. Об определении NH_3 в природных водах 584.
- и Мангуби. Газообразные продукты разложения натриевых и кальциевых солей нафтеновых кислот 244.
- Ховин Г. Новый изомер гептана 521.
- Ц**ельтнер И. и Реформатский С. Н.

- Действие магния на эфиры бромкислот и на смеси этих эфиров с алдегидами 1297.
- Цыпленков Н. С. см. Демьянов Н. Я.
- Ч**елинцев В. В. Теория реакции Гриньяра и новый метод получения магнийорганических соединений 367. Соединения магнийгаллоидалкилов с простыми эфирами 464. Превращение индивидуальных магнийорганических соединений в Гриньяр-Байеровские оксоневые основания и их термодинамическое изслѣд. 1100.
- Чичибабин А. Е. К вопросу о трехатомном углеродѣ: о т. наз. гексафенилэтанѣ Ульмана и Барсума 109. Новые синтезы при помощи магнийорганических соединений 180. Замѣтки к вопросу о формулѣ трифенилметила Гомберга 239. О синтезѣ пиридиновых оснований из предѣльных алдегидов и аммиака 1229.
- Чугаев Л. А. Комплексные соединения диметилпирона 146. Металлическія соединения α -диоксимов 243. Соединения никкельсукцинимидов с аминами жирнаго ряда 357. Циклическія группировки в комплексных соединениях 358. Новый метод для определения конфигураціи стереоизомерных оксимов 360. Новый ряд замѣщенных кобальтатов 610. О диоксиминокобальтатах 956.
- и Еше В. А. Искусственное получение пшена и строение пинакамфолола 958.
- Чуманов С. М. Действие растворов ѣдкаго кали на окис цинка 608.
- Ш**апошников В. Г. О дигидрофеназинѣ 567.
- и Голевъ. О дихлординафтиламинѣ 556.
- и Свѣтославский В. Мѣдное соединение нитробензолазонафтаола 559.
- Шведов Д. см. Зелинский Н. Д.
- Шестаков П. И. Действие хлорноватистых солей на мочевины и новый синтез гидразина 1.
- Щ**ербаков М. А. Изслѣдование иодистаго свинца в его отношеніях къ водѣ и кислороду 682.
- Я**геллович В. см. Сапожников А.
- Ядвичъ М. Г. см. Коновалов М. И.

ПРЕДМЕТНЫЙ УКАЗАТЕЛЬ.

- А**бсорбция (2) 80.
- Азотимидъ 1298.
- Азотистая кислота, соли (2) 75.
- Азотистоводородная кислота (2) 70; свойства, соли (2) 86.
- Азотная кислота, соли и т. п. (2) 92; смеси с H_2SO_4 , упругость паровъ 374; влияние воды на эти смеси 377; удѣлъ ихъ 378; упругость паровъ в водныхъ растворахъ 380; соли Li, K, Na, электролизъ расплавленныхъ 703; электропроводность ихъ 760; соли дифениламина 911.
- Азотноватистый ангидридъ, д. на винилтриметиленъ 619.
- Азотъ, окисъ, синтезъ (2) 71; опред. в газovýchъ смесяхъ 1299.
- Активный (2) 115.
- Алдегиды: уплотнение с кетонами от KCN 484; триметиленовый а. 622; и аммиакъ синтезъ пиридиновыхъ оснований 1229; д. магния на смеси ихъ с эфирами бромкислотъ 1297.
- Аллилгексаметиленъ 630.
- Аллилизопропилдиаллилкарбинолъ 1149.
- Аллилпропилдиаллилкарбинолъ 1148.
- Аллилэтиллиаллилкарбинолъ 1147.
- Аллилъ иодистый и Zn, д. на бромпропионовый эфиръ 1147; на броммасляный 1148; на бромизомасляный 1149.
- Альбумины бѣлка голубиныхъ яицъ 915; утиныхъ 923.
- Алюминій: бромистый, соед. с ангилномъ 143; гидратъ окиси (2) 86; бромистый, т. п. смесей с SnBr_4 , SnJ_4 , SbBr_3 и т. п. 576.
- Амидодиметилпирролмонокарбонный эфиръ 33.
- Амиды α -галопдозамѣщенныхъ кислотъ, д. Br и KOH 103.
- Аминоциклопропанъ 304.
- Амины, соед. с никкельсукцинимидомъ 357; циклическія, изомеризація ихъ 621; введение группъ $-\text{CH}_2\text{OH}$ и $-\text{CH}_2-$ 1255.
- Аммиакаты (2) 91; азотносеребряной соли (2) 76.
- Аммиакъ, тепловыя константы (2) 70; д. на галоидныя соединения As (2) 87; д. на VBr_3 и PCl_3 (2) 87; растворимость в водѣ (2) 76; д. на хлорный хромъ (2) 92; определение в природныхъ водахъ 584; и алдегиды, синтезъ пиридиновыхъ оснований 1229; д. изовалериановаго алдегида 1233; д. н. маслянаго алдегида 1248.
- Анализъ: новая бюретка 91; качествен-
- ная реакція на ниобій и танталъ 99; раздѣление Ni и Co (2) 72; электроанализъ, методика его 392; калориметрический способъ анализа восковъ 818; отдѣление Sn отъ Ni и Co и Sn отъ Sb электролизомъ 828; газообразныхъ углеводородовъ при помощи Mg 940; опред. N в газovýchъ смесяхъ 1299; а. безъ сѣрводорода 1303.
- Анатининъ 923.
- Анатинъ 923.
- Анилиды рамнозы и арабинозы 119.
- Анилинъ, соед. с AlBr_3 143.
- Анисъ, жирное масло 624.
- Антимониды никкеля 1280.
- Арабиноза, анилиды 120.
- Аргонъ, содержание в воздухѣ (2) 67.
- Атмосфера, радиоактивность (2) 116.
- Атомные вѣса: фтора (2) 68; цезія (2) 68; церія (2) 68; висмута (2) 68; іода (2) 82; бериллія (2) 82.
- Ацетиленилкарбинолы разные 643.
- Ацелирование дигидрофеназина 8.
- Ацетилметилциклогексанъ 634.
- Ацетилметилциклопентанъ 633.
- Ацетилциклогексанъ 632.
- Ацетонъ, растворимость солей в водныхъ растворахъ его (2) 90; и фенилацетиленъ, д. KNO 645.
- Ацетофенонъ и фенилацетиленъ, д. KNO 657.
- Б**арій, соли, промежуточные продукты обмена ихъ с сѣрнистыми солями 949.
- Барійамидъ (2) 73.
- Бензидинъ, д. $\text{K}_3\text{Fe}(\text{CN})_6$ 337; хромовокислый, составъ 349.
- Бензиленимиды, синтезъ 1272.
- Бензилъ хлористый, растворимость сѣры 92.
- Бензойная кислота, эфиры, соед. с MgBr_2 и MgJ_2 1213.
- Бензолъ, электропроводность растворовъ соед. диметилпирона с CCl_3COOH 875.
- Бензольное ядро, отщепление галоида 12.
- Бензофеноноксимъ, самопроизвольное превращение 1125.
- Бериллій, атомный вѣсъ (2) 82.
- Бинагадинская нефть 151.
- Бисдиметилпирролмонокарбонная кислота 30.
- Бомба с кислородомъ, взрывъ 1145.
- Борная кислота, д. перекисей (2) 93.
- Борный ангидридъ, смѣшиваемость с боратами при сплавлении (2) 85.

Борь азотистый (2) 73; бромистый, д. NH_3 (2) 87; фтористый (2) 88.
 Бромистый водород, присоединение къ итаконовому ангидриду 116.
 Бромизомасляный эфиръ и $\text{C}_3\text{H}_5\text{J}$, д. Zn 1149.
 Броммасляный эфиръ и $\text{C}_3\text{H}_5\text{J}$, д. Zn 1148.
 Бромокислоты, д. магния на эфиры ихъ 1143, 1297; на смѣсь ихъ съ алдегидами 1297.
 Бромокись магния. эфиратъ 1162.
 Бромоформъ, электролитическое получение 1145.
 Бромпропионовый эфиръ и ортомуравьиный, д. Zn 889; и коричный алдегидъ, д. Zn 896; и салициловый алдегидъ, д. Zn 902; и $\text{C}_3\text{H}_5\text{J}$, д. Zn 1147.
 Бронзы вольфрамовыя (2) 79.
 Бюретка новая для газоваго анализа 91.
 Бѣлая известь, составъ 834.
 Бѣлокъ голубиныхъ яицъ, колюмбинъ 915; утиныхъ яицъ, альбумины 923; кровавой сыворотки коровы 931.
Валеритринъ 1235.
 Ванадій четырехатомный (2) 78.
 Взаимодействие твердыхъ веществъ, химическая теорія 590.
 Взрывъ бомбы съ кислородомъ 1145.
 Винилтриметиленъ, д. N_2O_3 619.
 Висмутъ, атомный вѣсъ (2) 69; окиси (2) 72; сплавы съ магниемъ 1285.
 Вода, природная, опред. NH_3 584; д. на иодистый свинецъ 682, 699; морская, высыхание (2) 170.
 Водородистые металлы (2) 69.
 Водородъ, восстановление окисловъ (2) 67; соединеніе съ O (2) 70; перекись, д. на сѣрниокислый растворъ дифениламина 913.
 Воздухъ, содержаніе аргона (2) 67.
 Восстановленіе нитросоединеній въ щелочной средѣ 569.
 Вольфрамовый натрій 130.
 Вольфрамъ, соединенія и бронзы (2) 96.
 Воски, опредѣленіе удѣльнаго вѣса 83; калориметрія ихъ и калориметрической анализъ 818.
 Вывѣтриваніе глинистыхъ почвъ (2) 98.
 Высыхание морской воды (2) 170.
Газы, опредѣленіе азота въ смѣсяхъ 1299; новый эксикаторъ для высушивания г. 1302.
 Галоидзамѣщенные кислоты, д. на амиды Br и CON 103.
 Галовдъ, отщепленіе отъ бензолнаго ядра 12.

Гексагидроалеритринъ 1237.
 Гексагидрометилетиленъ 629.
 Гексагидроминдальная кислота изъ нефтянаго гексаметиленна 961.
 Гексагидрофенплуксусная кислота 631.
 Гексафенилэтанъ Ульмана и Барсума 109.
 Гелій изъ эманации (2) 103.
 Гептадециловая норм. кислота 623.
 Гептанъ, новый изомеръ 521, 910.
 Гидразинъ, новый синтезъ 1; реакція съ диацетопропионовымъ эфиромъ 16, 19.
 Гидраты бромистаго и иодистаго магния, растворимость въ водѣ 1164.
 Гидроалеритринъ 1244.
 Гидрогенизація орган. соед. мелко раздробленными металлами (2) 189.
 Гидрозоль серебряный Вредига (2) 98.
 Гидроксиламинъ, соед. съ галоидными солями 476.
 Гидролизъ: солей 700; хлорнаго олова 963.
 Гидросѣрнистая кислота, соли (2) 75.
 Гипсъ, т. превращенія (2) 74; мертвообожженный (2) 74.
 Гликоли, скорость дѣйствія на монохлоргидрины KNO 1129.
 Глиноземъ, катализаторъ, дегидратация 1296.
 Голуби, яйца, колюмбинъ изъ нихъ 915.
 Гремучая ртуть, д. меркурдиетила 1113.
 Группировки циклическія комплексныхъ соединеній 358.
Давленіе, влияніе на реакціи катализа 1293.
 Дегидратация при катализѣ 1295.
 Декстринъ, дихлоруксусный эфиръ 421.
 Диацетомасляный эфиръ 224.
 Диацетопропионовый эфиръ, д. на гидразинъ и фенилгидразинъ 16; на гидразинъ 19; на фенилгидразинъ 36; дифенилгидразонъ его 37.
 Дибромдидилендиаминкобальтбромидъ 54.
 Дибромиды, скорость дѣйствія Zn пыли 1132.
 Дигидрофеназинъ 567; ацетилованіе 8.
 Дизобутениль, тетрабромидъ 809.
 Диизопропилметанъ, нитрованіе 1122.
 Диизопропилъ, нитрованіе 1119.
 Димидъ 1298.
 Диметилдигидропиридазинмонокарбонный эфиръ 20.
 Диметилметилентриметиленъ 417.
 Диметилпентаметиленъ о 628.
 Диметилциклопентанъ о 628.
 Диметилпентаноноль 488.
 Диметилпентанъ 521.

Диметилпиридазинмонокарбонный эфиръ 23.
 Диметилпиронъ, соединенія съ солями марганца и урана 146; соед. съ кислотами 318; соед. съ CCl_3COOH , электропроводность растворовъ въ CHCl_3 и C_6H_6 875.
 Диметилпирролломонокарбонметиловый эфиръ 35.
 Диметилфуранмонокарбонный эфиръ 25.
 Диметилэтилгексаметиленъ 629.
 Диметилэтилциклопентанъ 627.
 Диоксиминокобальтаки 956.
 Диоксиды, металлическія соединенія 243.
 Диссоциация хлоростанатовъ въ водныхъ растворахъ 994 и слѣд.
 Дитимолиламинъ и производныя 122.
 Дифениламинъ, азотнокислыя соли 911; сѣрниокислый раств., д. H_2O 913.
 Дифенилпропаны 547; нитрованіе 551.
 Дифенилэтанъ несимм. нитрованіе 542.
 Дихлординафтиламинъ 556.
 Дихлордидилендиаминкобальтхлоридъ, д. NaN_2O_2 56.
 Дихлоруксусный декстринъ 421.
 Дубильныя вещества корневища змѣевика 354.
Желѣзносинеродистый калий, реакція съ полиаминами 337.
 Желѣзо, коллоидальная гидроокись, влияніе NH_4Cl 213; хлорное, двойныя соединенія (2) 96; соед. съ уксусной кислотой (2) 97; гидроокись, влияніе солей на коагуляцію 502.
 Жирное масло аниса 624; изъ сѣмянъ ягody слабительной крушины 1302.
 Жирныя кислоты, извлеченіе олеиновой изъ смѣси съ ними 244.
 Жиры твердые, опред. удѣльнаго вѣса 83; животныхъ, оптическая дѣятельность 638.
Законъ взаимодействия твердыхъ веществъ въ холодильныхъ смѣсяхъ и эвтектическихъ сплавахъ: законъ равныхъ частичныхъ пониженій 863; з. кратныхъ част. пониженій 868.
 Замищеніе метоксильной и этоксильной группъ радикалами 881.
 Змѣевикъ, дубильныя вещества корневища 354.
 Золото, механизмъ растворимости въ растворѣ KCN 237; красное коллоидальное (2) 98.
Извѣсть, д. углерода (2) 83; плавленіе (2) 72; хлорная (2) 76; бѣлая, составъ 834.

Изобутиленъ, д. іода 814.
 Изовалериановый алдегидъ, д. амміака 1233.
 Изомеризація циклическихъ аминовъ 621; фенилпропиленна въ метилфенилэтиленъ 662.
 Изоморфизмъ соед. K и Na 230.
 Имиды, полученіе изъ аминовъ 1255.
 Индій (2) 82.
 Источники, радиоактивность (2) 118.
 Итаконовый ангидридъ, д. HBr 116.
Иодъ, атомный вѣсъ (2) 82; реакція съ изобутиленомъ 814.
Кадмій, мышьяковистый (2) 84; азотнокислый, плавленіе, уд. объемъ и теплота кристаллизація 382; сплавы съ сурьмой 580; сплавы съ мышьякомъ 1281.
 Кали ѣдкое, д. растворовъ на ZnO 608; д. на смѣси фенилацетиленна съ кетонами 643; скорость дѣйствія на монохлоргидрины гликолей 1129.
 Калий, изоморфизмъ соединеній съ соед. Na 230; цианистый, механизмъ растворимости золота 237; желѣзносинеродистый, д. на полиамины 337; соли, твердые растворы съ солями Na 352; соли галоидныя, обѣнное разложеніе съ AgNO_3 безъ растворителя 355; цианистый, уплотненіе алдегидовъ и кетонв 486; галоидныя соед., д. AgNO_3 безъ растворителя 577; азотнокислый, электролизъ 724 и 736; азотнокислый и сплавы, электропроводность 778.
 Калориметрія восковъ и приложеніе къ анализу ихъ 818.
 Кальцій, карбидъ, образованіе (2) 83; этилатъ (2) 75; хлористый, соед. съ гидроксиламиномъ 476; хлористый, соед. со спиртами и кислотами 1292.
 Камфанъ и его группа (2) 49.
 Камфенъ бромистый 459.
 Камфора (2) 50; п фенилацетиленъ, д. KNO 659.
 Карналлитъ, образованіе и растворимость (2) 143.
 Каронъ и его группа (2) 38.
 Катализъ: реакціи к. при высокихъ темп. и давленіяхъ. Вліяніе давленія 1293; восстановительный к. 1295; дегидратация подъ влияніемъ катализатора глинозема 1296; дѣйствіе мелко раздробленныхъ металловъ (2) 189.
 Кетоны, уплотненіе съ алдегидами отъ KCN 484; циклическія непредѣльные $\text{C}_n\text{H}_{2n-1}\text{CO.OH}$ 632; д. KNO на смѣси кетонв съ фенилацетиленомъ 643.

Кислородъ, превращеніе въ озонъ (2) 68; соединеніе съ Н (2) 70; взаимодействіе съ Сu (2) 86; д. на иодистый свинецъ 682, 699; взрывъ бомбы 1145.
 Кислоты: галоидзамѣщенные, д. на амиды Вг и КОН 103; соединенія съ диметилпирономъ 318; многоосновныя, синтезъ 881; одноосновныя предѣльныя, соединенія съ $MgBr_2$ и MgJ_2 1291.
 Кальтчатка, отношеніе къ воднымъ ѣдкимъ щелочамъ 361.
 Коагуляція гидроокиси желѣза, вліяніе солей 213, 502.
 Кобальтаки, новый рядъ замѣщенныхъ 610; диоксиминокоб. 956.
 Кобальтъ, соединенія трехатомнаго съ этилендиаминомъ 43; отдѣленіе отъ Ni (2) 72, соли (2) 79; кобальтаминновыя соли (2) 79; отдѣленіе отъ Sn электролизомъ 828; ртутнороданисто-кобальтовая соль 952, 1269.
 Коллоиды, классификація (2) 69; библиографія (2) 97; химическая природа (2) 97; коллоидальные металлы Pt группы (2) 98; серебро и золото (2) 98; гидраты окисей (2) 98; гидроокись желѣза, вліяніе NH_4Cl 213; вліяніе солей 502.
 Кольчатые соединенія, легкость образованія 1127.
 Колумбинъ 915.
 Комплексныя соединенія (2) 94, (2) 95; циклическія группировки ихъ 358; новое соединеніе 5 $HgCl_2 \cdot 2NH_3 \cdot OH \cdot HCl \cdot 2NH_4Cl \cdot 2(CH_3)_2CO$ 1113.
 Контактныя явленія пламени 156.
 Конфигурація стереоизомерныхъ оксимовъ 360.
 Корова, кровяная сыворотка, бѣлковое тѣло 931.
 Краски: нитрозокраски тимола 120; Либрмановская, метилированіе 125.
 Кремнекислота коллоидальная 371.
 Кремній фтористый (2) 88.
 Кристаллалкоголяты бромистаго магнія 1063; растворимость ихъ въ спиртахъ 1071; иодистаго магнія 1090; раствор. ихъ въ спиртахъ 1093.
 Кристаллизація Sn и Zn электролизомъ солей 153; теплота кр. $Cd(NO_3)_2 \cdot 4H_2O$ 382; смѣси солей (2) 133; въ Стафф. соляныхъ отложеніяхъ (2) 131 и слѣд.; крист. стали 1287.
 Крушина слабительная, жирное масло сѣмянъ 1302.
 Кислоть орто, нитрованіе 530.
 Ланолинъ, оптическая дѣятельность 638.

Лантанъ, азотистый (2) 74.
 Латій, азотнокислый, электролизъ 719 и 744.
 Лучи радиоактивныхъ веществъ (2) 121.
 Магній, углемагніевая соль (2) 78; иодистый, соединенія съ сложными эфирами 455; сплавы съ серебромъ 583; сплавы съ оловомъ и свинцомъ 668; накаленный, отношеніе газобразныхъ углеводородовъ 940; хлористый, растворимость (2) 132, 1167; бромистый, кристаллалкоголяты 1063; растворимость ихъ въ спиртахъ 1071; иодистый, кристаллалкоголяты 1090; растворимость ихъ въ спиртахъ 1093; д. на эфиры бромокислотъ 1143, 1297; бромистый и иодистый, гидраты, растворимость ихъ 1161; бромокись и иодокись, эфиры ихъ 1162; Mg иодистый, соед. съ уксусными эфирами 1186; соед. съ муравьинымъ эфиромъ 1210; съ бензойными эфирами 1213; съ малоновозгилевымъ 1214; бромистый, соед. съ вторичными и третичными спиртами 1290; бромистый и иодистый, соед. съ предѣльными одноосновными кислотами 1291; сплавы Mg съ висмутомъ 1292.
 Магнійорганическія соединенія, новые синтезы 180; полученіе сложныхъ эфировъ 181; ортоэфировъ 183; теорія реакціи Гриньяра и новый способъ полученія 367; эфиры магнійгалоидкиловъ 464; синтезъ пробковой к. 630; индивидуальныя, превращенія въ оксоневыя соед. и теплота этой реакціи 1100.
 Малоновая кислота, этиловый эфиръ, соед. съ MgJ_2 1214.
 Марганецъ, соед. солей съ диметилпирономъ 146; перекись (2) 73.
 Маргариновая норм. кислота 623.
 Масла растительныя, оптическая дѣятельность 442, 463.
 Масло жирное аниса 624; сѣмянъ ягодъ крушины 1302.
 Масляный алдегидъ, д. амміака 1248.
 Ментадиены и производныя (2) 25, 28.
 Ментенолы и производныя (2) 19.
 Ментеноны и производныя (2) 15.
 Ментены и производныя (2) 21.
 Ментонъ и производныя (2) 7.
 Меркурдиэтилъ, д. на гремучую ртуть 1113.
 Меркуриды цезія и рубидія 947.
 Металлическія соединенія диоксимвъ 243.
 Металлы, электролитическое полученіе

(2) 82; водородистые (2) 69; перегонка смѣсей (2) 83; хлористые, распределеніе между двумя хлорнаго олова 1036; мелко раздробленныя, реакціи гидрогенизаціи и распада (2) 189.
 Метилипропилкетонъ и фенилацетиленъ, д. КНО 650.
 Метилкумаринъ 902.
 Метилпентаноль 484.
 Метилфенилэтиленъ, переходъ въ фенилпропиленъ 662.
 Метилциклогексанонъ и фенилацетиленъ, д. КНО 655.
 Метилциклопентанъ 962.
 Метилэтилкетонъ и фенилацетиленъ, д. КНО 647.
 Метилэтилциклопентанъ лѣвый 626.
 Метоксильная группа, замѣщеніе на радикалы 881.
 Минералы, продукты вторичнаго превращенія (2) 172.
 Молибденовая кислота, гидраты (2) 72.
 Морская вода, высыханіе (2) 170.
 Мочевина, д. хлорноватистыхъ солей 1.
 Муравьиная кислота, соед. этиловаго эфира съ MgJ_2 1210.
 Мѣдь, соединенія съ O (2) 86; цианистая, комплексныя соединенія (2) 94; мѣдное соед. нитробензолазонафта 539; отдѣленіе Cu отъ Sb электролизомъ 828.
 Мышьякъ, сплавы съ Sn, Cd, Pb и Sb 1281.
 Натрій, изоморфизмъ соед. съ соед. K 230.
 Натрій, шестивольфрамовый 130; соли, изоморфизмъ съ солями K 230; твердые растворы съ солями K 352; азотнокислый, электролизъ 724 и 741; азотнокислый и сплавы, электропроводность въ огненножидкомъ видѣ 778; азотнокислый, электропроводность растворовъ солей въ расплавленномъ 791.
 Нафтеновыя кислоты, газообразные продукты разложенія солей 244.
 Нашатырь, вліяніе на коллоидальную гидроокись желѣза 213.
 Некрологи: В. В. Марковникова 247; В. А. Мокіевского 452, 1155; А. А. Верига 469; И. М. Сѣчнова 1277.
 Неодимій, соед. (2) 90; свойства (2) 68.
 Неорганическія соединенія (2) 65, (2) 66.
 Нефтеобразование, теорія его 365.
 Нефть, къ вопросу о синтезѣ и происхожденіи 79; оптическое изслѣдованіе русской н. и продуктово перегонки 85; пенсильванской 221; бинагаднская нефть 151.

Никкель, отдѣленіе отъ Co (2) 72; отдѣленіе отъ Sn электролизомъ 828; ртутнороданистая соль 952, 1259; антимониды н. 1280.
 Никкельсукцинимидъ, соед. съ амнами 357.
 Нитритонитратодиэтилендиаминкобальтинитратъ 76.
 Нитритороданатоидиэтилендиаминкобальтибромидъ 75.
 Нитритороданатоидиэтилендиаминкобальтинитратъ 74.
 Нитритороданатоидиэтилендиаминкобальтироданидъ 75.
 Нитритороданатоидиэтилендиаминкобальтихлоридъ 69.
 Нитробензолазонафтоль, мѣдное соединеніе 559.
 Нитрованіе оксида 530; въ уксусной кислотѣ 537; несимм. дифенилэтана 542; дифенилпропановъ 551; предѣльныхъ углеводородовъ съ двумя изопрпилами 1119, 1297.
 Нитрозиль хлористый (2) 88.
 Нитрозокраски тимола, строеніе 120.
 Нитрокальтчатка, разложеніе ниже воспламененія 822.
 Нитросоединенія, восстановленіе спиртами въ щелочной средѣ 569.
 Нюбій, качественныя реакціи 99.
 Обмѣнъ двойной между баріевыми и сѣрнокислыми солями, промежуточные продукты 949.
 Объемъ удѣльный $Cd(NO_3)_2$ 382.
 Огненножидкое состояніе, электролизъ солей 703; электропроводность солей 760.
 Озонъ изъ кислорода (2) 68.
 Окисленіе, сопряженныя реакціи о. въ углеродистыхъ соединеніяхъ 959.
 Окислы, восстановленіе водородомъ (2) 67.
 Оксимы стереоизомерныя, опред. конфигураціи 360.
 Оксоневыя соединенія, теплота образованія изъ магнійорганическихъ соед. 1100.
 Олеиновая кислота, извлеченіе изъ смѣси съ твердыми жирными кислотами 244.
 Олово, кристаллизація электролизомъ солей 153; $SnBr_4$ и SnJ_4 , т. пл. смѣсей съ $AlBr_3$ 576; сплавы съ магніемъ 668; отдѣленіе отъ Ni и Co электролизомъ 828; хлорное, гидролизъ 963; хлорное, распределеніе между двумя хлористыми металлами 1036; сплавы съ мышьякомъ 1281.
 См. также хлоростаннаты.

Оптическое исследование русской нефти и продуктов перегонки 85; пенсильванской 221; хлорофилла 150; растительных масел 442, 463; животных жиров 638.

Органические соединения, гидрогенизация и распад по способу Сабатье и Сандерена (2) 189.

Ортомуравьиный эфир и бромпропоновый, д. Zn 889.

Ортоэфиры, получение из магнийорганических соед. 183.

Перекиси, д. на борную кислоту (2) 93.

Пинометр Гинтля измененный 464, 1253.

Пиванов и фенилацетилен, д. КНО 652.

Пивань и его группа (2) 43.

Пивень, бромистый твердый 424; искусственное получение пивена 958.

Пинокамфеоль, строение 958.

Пиридиновые основания, синтез из алдегидов и аммиака 1229.

Пиридин, продукты присоединения (2) 76.

Пирометр регистрирующий, определ. твердых растворов 578.

Пионовые соединения, строение 324.

Плавление, координаты кривой $\text{Cd}(\text{NO}_3)_2$ 382; кривая п. смесей AlBr_3 с галлоидными металлами 576.

Пламя, контактные явления 156.

Платина, кислородные соед. (2) 86; чернь, каталитическое дѣйс. (2) 86.

Платиновая группа, коллоидальные металлы (2) 98.

Полиаминны ароматические, д. желѣзносинеродистого калия 337.

Polygonum bistorta, дубильные вещества корневища 354.

Полиметиленимины новые 523.

Полоний (2) 111.

Понижения частичные, закон равных ч. п. 863; закон кратных 868.

Поташь, получение (2) 77.

Почвы глинистые, выветривание (2) 98.

Празеодимий, соединения (2) 90.

Преципитат бѣлый (2) 77.

Приборы: для опред. удѣльного вѣсатвердых жиров и восков 83, 464, 1253.

Пробковая кислота из магнийорганических соединений 630.

Псевдоразтворы, феномен Тиндала 639.

Равновѣсие химическое (2) 78; статический характер х. р. 1216.

Радий, д. на хлористые соли (2) 89;

соли (2) 90; свойства (2) 99; эманация (2) 101; ходь распада (2) 105; выдѣление тепла (2) 107; продолжительность существования (2) 108.

Радиоактивность и материя (2) 82; влияние на р. эманации (2) 104; вторичная э. радия (2) 105; атмосферы (2) 116; источников (2) 118.

Радиоактивные вещества, обзор за 1904 г. (2) 99; лучи, испускаемые ими (2) 121.

Рамноза, анилин 119.

Распределение хлорного олова между двумя хлористыми металлами 1036.

Растворимость: сѣры в хлористом бензилѣ 92; солей в водном ацетонѣ (2) 90; кристаллалкоголятов MgBr_2 в спиртах 1071; кристаллалкоголятов MgJ_2 в спиртах 1093; гидратов $\text{MgBr}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ и $\text{MgJ}_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ и $6\text{H}_2\text{O}$ в водѣ 1161; соединений MgJ_2 с искусными эфирами в искусных эфирах 1186; соединения MgJ_2 с муравьиноэтиловым эфиром в муравьиноэтиловым эфирѣ 1210; кристаллалкоголятов вторичных и третичных спиртов MgBr_2 , 1290; соед. MgBr_2 и MgJ_2 с кислотами в кислотах 1291; соед. CaCl_2 со спиртами в спиртах 1292.

Растворы твердые, упругость пара 186; галлоидных солей калия и натрия 352; определение регистрирующим пирометром 578.

Растительные масла, оптическая дѣятельность 442, 463.

Ртутнороданистокобальтовая и никкелевая соли 952, 1269.

Ртуть, желтая и красная окиси (2) 72; юдная (2) 74; бѣлый преципитат (2) 77; соед. с цезием и рубидием 947; гремучая, д. ртутидѣтила 1113 ртутнороданистокобальтовая и никкелевая соли 1269.

Рубидий, ртутиды 947.

Рыбий жир, оптическая дѣятельность 638.

Салициловый алдегид и бромпропоновый эфир, д. Zn 902.

Свинец, сплавы с магнемь 668; иодистый, отношение к водѣ и кислороду 682, 699; сплавы с мышьяком 1281.

Свѣтъ, разложение галлоидных соединений 365.

Серебро, азотнокислосое, д. на галлоидные соли К безь растворителя 355; аллотропическое (2) 69; бромистое и иодистое, коллоидальные растворы (2)

74; азотносеребряная соль, аммиакаты (2) 76; бромистые и роданистые соли (2) 77; серебряный гидрозоль Бредига (2) 98; азотнокислосое, д. галлоидных соед. К безь растворителя 577; сплавы с магнемь 583.

Сесквиптерены (2) 62.

Силикаты: бария (2) 89; щелочноземельные (2) 89; (2) 75; темп. плавления (2) 78.

Синтез многоосновных кислот 881.

Система периодическая (2) 65; (2) 81.

Скорости: дѣйствы КНО на хлоргидрины гликолей 1129; цинковой пыли на дибромиды 1132.

Соединения элементов (2) 66.

Соли: нафтеновых кислот, газообразные продукты разложения 244; калия и натрия, изоморфизм 230; твердые растворы их 352; обмѣнное разложение солей К с AgNO_3 безь растворителя 355; растворимость в водном ацетонѣ (2) 90; реакции в неводных растворах (2) 91; двойные и тройные смѣси (2) 74; азотной к. (2) 75; гидросѣрнистой к. (2) 75; галлоидных, соед. с гидроксил-аммонь 476; влияние на коагуляцию 502; гидролиз в растворѣ 700; электролиз расплавленных селитр 703; электропроводность расплавленных селитр 760; двойные, образования (2) 135; кристаллизация из растворов KCl , K_2SO_4 , MgCl_2 , MgSO_4 (2) 145; двойные, образование хлорооснованиями 1051.

Соляные залежи Стассфурта, условия образования (2) 131.

Сопротивление жидкости, опред. 398.

Сопряженные реакции окисления в области углеродистых соединений 959.

Состав, определение по кривой плавления (2) 71.

Спирты: триметиловый 622; тетраметиловый 623; первичные предѣльные, соед. с MgBr_2 и растворимость этих соединений в спиртах 1063; соед. с MgJ_2 , растворимость их в спиртах 1090; непредѣльные $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}\text{O}$, синтез их 1150; вторичные и третичные, соед. с MgBr_2 , 1290; соединения с CaCl_2 , 1292.

Сплавы вообще (2) 70; Hg и Sn, Cu и Mg, Au и Ag, Li и Sb, Sb и Te, Pb и Te (2) 70; Si и Zn и Pb, Si и Ag (2) 83; амальгамы Na (2) 83; кадмия с сурьмой 580; цинка с сурьмой 581; магния с серебром 583; электродвижу-

щая сила сплавов 585; эвтектические, взаимодействие твердых веществ в них 590. 862; магния с оловом и свинцом 668; KNO_3 , NaNO_3 и других солей, электропроводность их 778; антимоиды Ni 1280; сплавы As с Sn, Cd, Pb и Sb 1281; Mg с Bi 1285; термоэлектрические свойства 1286.

Сталь закаленная, строение 169; кристаллизация стали 1287.

Стассфуртские соляные залежи (2) 131.

Статический характер химического равновѣсія 1216.

Сурьма, бромистая и иодистая, т. пл. смѣсей с AlBr_3 576; сплавы с кадмием 580; с цинком 581; отдѣление от Cu электролизом 828; сплавы с мышьяком 1281; с никкелем 1280.

Сѣра, растворимость в хлористом бензилѣ 92; т. кип. элементов группы сѣры (2) 68.

Сѣрная кислота, смѣси с HNO_3 , упругость паров 374; влияние воды на эти смѣси 377; уд. вѣс 378; с. соли и бариевые, промежуточные продукты реакции 949.

Сѣрнистые соединения (2) 73.

Сѣрносеревая кислота, комплексные соединения (2) 95.

Сѣрный ангидрид, образование (2) 72.

Сѣроводород, анализ безь него 1302.

Сыворотка коровы, бѣлковое тѣло 931.

Тантал, качественные реакции 99.

Тахидрит, образование и растворимость (2) 140.

Твердые вещества, взаимодействие в холодильных смѣсях и в эвтектикѣ 862, 590.

Теплота кристаллизации $\text{Cd}(\text{NO}_3)_2$ 382.

Термохимия реакции превращения магнийорганических соединений в оксоневые 1100.

Термоэлектрические свойства сплавов 1286.

Терпены и их производные (2) 25; полициклические производные (2) 33; сесквиптерены (2) 62.

Тетрабромид динзобутенила 809.

Тетраметилгексаметилен 961.

Тетраметилендикарбоновая к., эфир 507.

Тетраметиловый спирт 623.

Тетраметилпропань, новый гептань 521, 910.

Тетрампинокобальтики 43.

Тимоль, нитрозокраски, строение 120; бутиловый эфир, д. HNO_3 , 126.

Тимохинотимолимидь 124.
 Толлинитрометань орто 533; соли 535.
 Торій, соединения (2) 80; радиоактивности (2) 110.
 Трение внутреннее и электропроводность 492, 1134.
 Триметилгексаметиленъ симм. 629.
 Триметиленкарбоновая кислота, приг. 305.
 Триметиленовый спиртъ 629; алдегидъ изъ него 622.
 Триметилизобутантрикарбоновая кислота 889.
 Триметилпирролмонокарбоновый эфиръ 224.
 Трисульфоксимышьяковая кислота (2) 93.
 Трифенилметиль Гомберга 109, 239.
 Трихлоруксусная кислота, соед. съ диметилпирономъ 318; соед. съ диметилпирономъ, электропроводность въ CCl_3H и C_6H_6 875.
 Углеводороды газообразные, д. на накалиенный магній 940; предѣльные съ двумя изопропилами, нитрование 1119, 1297.
 Углеродистыя соединения, сопряженные реакци окисления 959.
 Углеродъ, д. на известь (2) 83.
 Углеродъ трехатомный 109, 239.
 Угольный ангидридъ, восстановление (2) 84.
 Удѣльный вѣсъ, опредѣленіе твердыхъ жировъ и восковъ 83, 464, 1253.
 Уксусная кислота, соед. съ солями желѣза (2) 97; нитрование въ у. кисл. 537; соединения сложныхъ эфировъ съ бромистымъ и иодистымъ магниемъ 1186.
 Уплотненіе алдегидовъ и кетонв отъ KCN 484.
 Упругость пара твердыхъ растворовъ 186; HNO_3 въ смѣсяхъ съ H_2SO_4 374; HNO_3 въ водныхъ растворахъ 380.
 Уранъ, соединения солей съ диметилпирономъ 146.
 Установка электроанализа 412.
 Утки, яйца, альбумины бѣлка 923.
 Фенилацетиленъ, д. KNO_3 на смѣсь съ кетонами 643; съ ацетономъ 645; съ метилэтилкетонв 649; съ метилпропилкетонв 650; съ пинакономъ 652; съ пулегонв 655; съ ацетофенономъ 657; съ камфорой 659.
 Фенилгидразинъ, д. диацетопропионоваго эфира 16, 36.
 Фенилпропиленъ, превращеніе въ метилфенилэтиленъ 662.

Формалинь, конденсація съ анилидами и толуидами 1261.
 Форманилидъ 439.
 Формтолуиды крист. и жидкій 439, 441.
 Фосфорныя (мета) соли (2) 71.
 Фосфоръ шестисѣрнистый (2) 73; треххлористый, д. NH_3 (2) 87; фтористыя соед., т. кип. (2) 88; PBr_3 (2) 88.
 Фторобромистыя соли (2) 93.
 Фтороидистыя соли (2) 93.
 Фторъ, атомный вѣсъ (2) 68; т. плавленія (2) 68.
 Химія неорганическая въ 1903 году (2) 66; въ 1904 году (2) 81.
 Химія физическая, будущее ея (2) 175.
 Хлоргидрины гликолей, скорость дѣйствія KNO_3 1129.
 Хлористыя соли: безводныя, получение (2) 88; отношеніе къ HCl (2) 89; д. радія (2) 89.
 Хлорнитриодиэтилендиаминкобальтирідъ 58.
 Хлорнитриодиэтилендиаминкобальтибромидъ 68.
 Хлорнитриодиэтилендиаминкобальтиоидъ 68.
 Хлорнитриодиэтилендиаминкобальтинитратъ 63.
 Хлорнитриодиэтилендиаминкобальтинитритъ 67.
 Хлорнитриодиэтилендиаминкобальтироданидъ 69.
 Хлорнитриодиэтилендиаминкобальтисульфатъ 66.
 Хлорноватистыя соли, д. на мочевины 1.
 Хлоростаннаты, диссоціація въ водныхъ растворахъ 994 и слѣд.
 Хлорофилль, оптическая дѣятельность 150.
 Хлороформъ, электропроводность растворовъ соед. диметилпирона съ CCl_3COOH 875; электролитическое получение 1145.
 Холодильныя смѣси, взаимодѣйствіе твердыхъ веществъ 590; законы взаимодѣйствія 862.
 Хромовокислый бензидинъ 349.
 Хромъ хлорный, зеленый гидратъ (2) 90; д. амміака (2) 92; д. этиламнина и этилендиамнина (2) 92.
 Цезій, атомный вѣсъ (2) 68; водородистый (2) 69; меркуріды 947.
 Церій, атомный вѣсъ (2) 68; свойства (2) 68; азотистый (2) 74; сѣрноцеріевая кислота, комплексныя соединения (2) 95; сѣрнокислыя соли (2) 95.
 Цикленъ бромистый твердый 425.
 Циклобутанонъ 106.

Циклобутилдиметилкарбиноль 509.
 Циклобутилдидиэтилкарбиноль 517.
 Циклогексилметилкетонъ 632.
 Цинковая пыль, скорость дѣйствія на дибромиды 1132.
 Цинкъ, темп. кипѣнія (2) 69; перекиси (2) 85; комплексныя соли (2) 94; кристаллизація при электролизѣ солей 153; сплавы съ Sb 581; окись, д. растворовъ KNO_3 608; д. на смѣсь ортомуравьиного и бромпропионоваго эфировъ 889; д. на смѣсь коричневаго алдегида и бромпропионоваго эфира 896; на смѣсь салициловаго алдегида и α -бромпроп. эф. 902; на смѣсь куминола и броммаслянаго эф. 905; д. на иодистый аллиль и бромпропиононовый эфиръ 1147; и броммасляный 1148; и бромизомаляный 1149.
 Циннаменилкрогоновая к. 896.
 Цирконъ, соли, д. щавелевой к. (2) 90.
 Цианъ, растворимость (2) 89.
 Щелочи водныя, д. на клетчатку 361.
 Эвтектическіе сплавы, взаимодѣйствіе твердыхъ веществъ 590; законы его 862.
 Эскалаторъ для высушиванія газовъ 1302.
 Электроанализъ, методика его 392.
 Электроаналитическая константа 400.
 Электродвижущая сила сплавовъ 585.
 Электроды при электроанализѣ 394.
 Электролизъ, получение металловъ (2) 83; солей въ огненножидкомъ состояніи 703; матеріалъ изслѣдованія 704; нагреваніе 706; токъ 708; электроды 710; анодные газы 712; постановка опыта 716; анализъ электролита 719; качественныя наблюденія 724; количественныя 735; результаты 755; отдѣленіе Sn отъ Ni и Co и Cu отъ Sb 828; электролитическое получение хлороформа и бромформа 1145.
 Электропроводность растворовъ въ бромистомъ этилѣ 318; э. и внутреннее трение 492, 1134; электропроводность солей въ огненножидкомъ видѣ 760; аппаратъ 761; нагреватель 764; под-

готовка 769; матеріалы 771; перечисленіе данныхъ 772; обработка опытнаго матеріала 775; э. KNO_3 , $NaNO_3$ и сплавовъ ихъ 778; растворовъ солей въ расплавленномъ $NaNO_3$ 791; выводы 802; э. растворовъ соед. диметилпирона съ CCl_3COOH въ хлороформѣ и бензолѣ 875; хлоростаннатовъ и хлорнаго олова 963 и слѣд.
 Элементы, степени соединенія (2) 66; систематика и свойства (2) 82.
 Эманация радія (2) 101; влияніе на радиоактивность (2) 404.
 Этиламинъ, д. на $CrCl_3$ (2) 92.
 Этилатъ кальція (2) 75.
 Этилендиаминъ, соединенія съ кобальтомъ 43; д. на $CrCl_3$ (2) 92.
 Этилкуменилэтиленмолочная кислота 905.
 Этилпентаметиленъ синт. 625.
 Этиль бромистый, электропроводность растворовъ 318, 335.
 Этоксильная группа, замѣщеніе на радикалы 881.
 Эфираты галлоидныхъ соединеній магнія, д. сложныхъ эфировъ 455; эфираты магнійгаллоидалкиловъ 464; д. на эфираты $MgBr$, спиртовъ 1063; д. спиртовъ на э. MgJ_2 1090; магнійорганическихъ соединеній, образованіе и теплота реакци 1100; д. воды, образованіе гидратовъ $MgBr_2$ и MgJ_2 1161; эф. бромокси и иодоокси магнія 1162; д. сложныхъ эфировъ, образованіе соед. $MgBr$, и MgJ_2 съ сложными эфирами 1186; д. вторичныхъ и третичныхъ спиртовъ, соед. $MgBr$, съ ними 1290; дѣйствіе одноосновныхъ предѣльныхъ кислотъ, соед. $MgBr_2$ и MgJ_2 , съ ними 1291.
 Эфиръ этиловый, окислительное дѣйствіе нечистаго 241.
 Эфиръ сложный, полученіе изъ магнійорганическихъ соединеній 181; д. эфиратовъ галлоиднаго магнія, соединенія съ MgJ_2 455; бромовкислотъ, д. магнія 1143, 1297; соединенія съ бромистымъ и иодистымъ магниемъ 1186.
 Яйца голубей, коломбинъ изъ нихъ 915; утиныя, альбумины 923.

АЛФАВИТНЫЙ УКАЗАТЕЛЬ

къ XXXVIII ТОМУ.

I. ИМЕННОЙ УКАЗАТЕЛЬ.

Знакъ (2) означаетъ стран. втораго отдѣла; цифра безъ этого знака означаетъ стран. перваго отдѣла.

- А**лександровъ, А. см. Тищенко, В. Е.
Алексѣевъ, Д. А. О периодическихъ явленіяхъ при кристаллизаци 1120.
Антоновъ, Г. Н. О поверхностномъ натяженіи въ критической области растворовъ 1258.
Антоновъ, Г. Н. и Малышевъ, Б. В. О процессахъ, наблюдаемыхъ при раствореніи мѣди или ея окиси въ фдкомъ кали 884.
Арбузовъ, А. Е. О строеніи фосфористой кислоты и ея производныхъ. I. Историческій очеркъ 161. II. О полученіи эфировъ фосфористой кислоты типа $P(OR)_3$ 187. III. О соединеніяхъ производныхъ трехатомнаго фосфора съ однокислотными солями мѣди 293. IV. Изомеризаци и переходъ соединеній трехатомнаго фосфора въ соединенія пятиатомнаго 687.
- Б**евадъ, И. И. Симметричные третичные α -динитропарафины 799.
Бейльштейнъ, Ф. Ф. некрологъ 1278.
Бекетовъ, Н. Н. Некрологъ Бейльштейна 1278.
Бертело, М. Недокисъ углерода (2) 112.
Богускій, І. Ю. О дибензилнафталинѣ 1110.
Боргманъ, И. И. см. Фаворскій, А. Е.
Бѣляевъ, Н. Т. Висимо-уткинскій термолуминесцирующій известнякъ 1240.
- В**антъ-Гоффъ, І. Отношеніе физической химіи къ физикѣ и химіи (2) 3.
Вагнеръ, Е. Е. младшій, некрологъ 280.
- Веймарнъ, П. П. Приборъ для опредѣленія растворимости твердыхъ тѣлъ въ жидкостяхъ 228. Коллоидальное состояніе какъ общее свойство вещества 263, 624. Структура коллоидальныхъ пленокъ и осадковъ; твердые коллоиды 466. Кристаллизационная способность веществъ 933. Положеніе такъ называемыхъ коллоидальныхъ веществъ въ области растворовъ; взаимная растворимость твердыхъ жидкостей 938. О природѣ такъ наз. аморфныхъ осадковъ 1087. Пересыщеніе какъ основная причина коллоидальнаго состоянія 1088. Механизмъ растворенія такъ называемыхъ коллоидальныхъ простыхъ тѣлъ 1089. Самостоятельность коллоидальнаго и аморфнаго состояній 1399. Переходъ кристаллическихъ веществъ въ твердыя жидкости 1401.
- Вишняковъ, М. Н. см. Тищенко, В. Е.
Волхонскій, Е. Д. Матеріалы къ изученію химическихъ равновѣсій въ растворахъ 922.
Вольфъ, Б. см. Дильсъ, О.
Вормсъ, В. В. Альбумины бѣлка индюшечьихъ яицъ 597.
Воронковъ, М. П. см. Тищенко, В. Е.
- Г**ольдсобель, Г. Л. О 9. 12 дикетостеариновой кислотѣ 900. О такъ называемой пирроловой реакци 901. О строеніи кислотъ высыхающихъ маселъ 904.
Горбенко, В. М. О чистомъ іодѣ 1054.
Григорьевъ, А. А. см. Тищенко, В. Е.

Григорьевъ, Г. Н. см. Тищенко, В. Е.
Гужовъ, М. см. Тищенко, В. Е.
Гулевичъ, В. С. О значеніи систематическаго изученія аминокислотъ предѣльнаго ряда 1096. О тождествѣ инготина и карнозина 1413.
Гутта, И. Ф. см. Зелинскій, Н. Д.

Дементьевъ, К. Опредѣленіе составныхъ частей гидравлическихъ цементовъ титрованіемъ 1082.

Диксонъ Г. В. О волнахъ взрыва (2) 10, (2) 17.

Дильсъ, О. и Вольфъ, Б. Недокись углерода (2) 105.

Добросердовъ, Д. К. О составѣ и свойствахъ гидрата бромоватоалюминевой соли 1398.

Долголенко, В. И. О нижней критической температурѣ растворимости жидкостей 1174.

Думанскій, В. А. Коллоидальная гидрокись желѣза 595.

Егоровъ, И. В. Обь этоксиундециленовой кислотѣ 1093. О линолевой кислотѣ 1095.

Ельчаниновъ, Е. А. Г. Клдѣшвили, некрологъ 281.

Жемчужный, С. Ф. Сплавы цинка и сурьмы 17. О сплавахъ магнія и серебра 33. Сплавы хлористыхъ солей щелочныхъ металловъ 248. Сплавы хлористаго калия съ хромо- и двухромовокалиевой солями и хлористымъ серебромъ 1135. См. Н. С. Курнаковъ.
Жемчужный, С. Ф., Уразовъ Г. Г. и Рыковсковъ, А. Е. Сплавы марганца съ мѣдью и никкелемъ 1050.

Жуковский, Г. Ю. см. Курнаковъ, Н. С.
Жуковъ, И. И. О новомъ вольтметрѣ 460. Анодное раствореніе мѣди и ртути 1253.

Залькиндъ, Ю. С. Дѣйствіе магнія на бромизомасляный эфиръ 97. О дѣйствіи магнія на спирты 666. Обзоръ работъ по радиоактивнымъ веществамъ (2) 115.

Захаріась, П. и Куриловъ, В. Важнѣйшіе вопросы въ химіи коллоидовъ (2) 165.

Здзвитовецкій, В. С. см. Ипатьевъ, В. Н.
Зелинскій, Н. Д. Полученіе адипиновой кислоты окисленіемъ циклогексанола 472. О пропилгептаметиленѣ 473. О циклическихъ алдегидахъ общей формулы $C_nH_{n-1}COH$ и производныхъ ихъ 929. О гликолѣ $C_{10}H_{20}O_2$ 931. О кис-

ломъ эфирѣ адипиновой кислоты 931. О новыхъ представителяхъ пентаметиленовыхъ углеводородовъ 1288. О природѣ углеводорода изъ диметилциклогексанола 1291.

Зелинскій, Н. Д. и Гутта, И. Ф. Изомерные метилциклогексены 476. Метилциклогексанкарбоновая кислота 477. Обь изомеризации метиленициклогексана въ третичный метилциклогексанъ 1062. Данныя по изомеризации непредѣльныхъ циклическихъ углеводородовъ 1289. Изомеризация въ ряду диметилциклогексеновъ 1403.

Зелинскій, Н. Д. и Стадниковъ, Г. Реакція гидразина и синильной кислоты на циклическіе кетоны 475. О простомъ общемъ методѣ синтеза α амидокислотъ 722.

Зубовъ, П. В. О примѣненіи электролитическаго кислорода для калориметрической бомбы Вертело 1123.

Ильинъ, Л. Ф. О дигалловой кислотѣ Шиффа 921.

Ипатьевъ, В. Н. Каталитическія реакціи при высокихъ температурахъ и давленіяхъ. X. Вліяніе давленія на ходъ катализа 63. XI. Возстановительный катализъ 75. XII. Дегидратация подь вліяніемъ катализатора глинозема 92. Возстановительный катализъ 1180. Возстановительный катализъ въ присутствіи окиси никкеля 1182.

Ипатьевъ, В. Н. и Здзвитовецкій, В. С. О каталитическомъ изомерномъ превращеніи бутиленовъ 1178.

Иоичъ, Ж. И. полученіе цинкмоноалкиловъ и синтезы съ ними 251. Мономагнійацетиленъ и синтезы при помощи его 252. Синтезы при помощи ацетиленъ и диацетиленмагнѣвыхъ соединеній 656. Дѣйствіе броммагнійфенилацетилена на несим. дихлорэтиловый эфиръ: синтезъ фенилацетиленомонохлорэтилового эфира 920. Дѣйствіе кислорода на броммагнійфенилацетиленъ 921. Полученіе галоидмагнійацетиленовъ и синтезы съ ними 1040. Дѣйствіе цинковыхъ стружекъ на спиртовый растворъ укуснаго эфира хлоральфенилацетилена 1041.

Калининъ, М. Н. Броммагнійизопропилацетиленъ и синтезы съ нимъ 1042.

Калишевъ, А. П. Синтезъ гексаметилтриметиленгликола 464.

Каневскій, Я. см. Сапожниковъ, А. В.
Канчевъ, В. см. Петренко-Критченко, П. И.

Кижнеръ, Н. М. Азины ментона 463. Возстановленіе азина метилциклогексанола 463.

Клдѣшвили, А. Г. Некрологъ 281.

Коноваловъ, Д. П. Обь измѣненіи упругости пара при раствореніи 1173. О вліяніи химической природы тѣлъ на измѣненіи упругости пара растворовъ 1282. Къ теории оксонія 1283. О вліяніи растворителя на предѣлъ и скорость реакціи 1396.

Коноваловъ, М. И. Нитрующее дѣйствіе азотной кислоты на углеводороды предѣльные. Нитрованіе углеводородовъ съ двумя изопропилами, II, 109; III, 124; IV, 949. Исслѣдованія въ области азотистыхъ соединеній ряда ментана 449. Дѣйствіе разведенной азотной кислоты на галоидныя соединенія, III, 607. О нѣкоторыхъ производныхъ дегидрокамфениловой кислоты 718.

Коноваловъ, М. И., Миллеръ, К. и Тимченко. Синтезъ спиртовъ съ помощью магнійорганическихъ соединеній 447.

Константиновъ, Н. С. см. Курнаковъ, Н. С.
Красовскій, Н. Жарное масло съмянь ягодъ крушины 144.

Кребебахъ, В. В. Обь аминомасляныхъ кислотахъ 1096.

Кримбергъ, Р. П. Экстрактивные вещества мышечной ткани 1096. Соединенія карнитина 1412.

Кузнецовъ, А. Н. см. Курнаковъ Н. С.
Кузнецовъ, М. И. Разложеніе газобразныхъ углеводородовъ металлами 12. Новый эксикаторъ для высушивания газвъ 453.

Куриловъ, В. В. О переходѣ отъ кристаллическихъ къ коллоидальнымъ тѣламъ 820. См. Захаріась, П. Д.

Курнаковъ, Н. С. и Жемчужный, С. Ф. Изоморфизмъ соединеніи калия и натрія 49. О сплавахъ мѣди съ никкелемъ 894. Неопредѣленныя соединенія таллія съ висмутомъ 898. Изоморфныя смѣшенія мѣди и золота; электропроводность твердыхъ металлическихъ растворовъ 1048.

Курнаковъ, Н. С. и Жуковский, Г. Ю. Меркуриды цезія и рубидія 1216.

Курнаковъ, Н. С. и Константиновъ, Н. С. О соединеніяхъ желѣза съ сурьмой 461.

Курнаковъ, Н. С. и Кузнецовъ, А. Н. О кадмидахъ натрія 809.

Курнаковъ, Н. С. и Пушинъ, Н. А. О твердыхъ растворахъ свинца съ талліемъ и индіемъ 896. Сплавы свинца съ талліемъ и индіемъ 1146.

Курсановъ, Н. И. О нѣкоторыхъ производныхъ фенилциклогексана 1295. Фенилированные нафтены 1304.

Кучеровъ, Л. М. Синтезы при помощи броммагнійаллилена 1176.

Лидовъ, А. П. Существованіе двухъ изомеровъ хлористаго щана 1058. Объемное опредѣленіе водорода въ минеральныхъ и органическихъ веществахъ 1405.

Мазуревичъ, И. этилтолиэтиленмолочная кислота 1403.

Маковецкій, А. Упрощенный ходъ анализа металловъ первой группы съ магніемъ 769.

Мальшевъ, В. В. см. Антоновъ, Г. Н.
Мельдола, Р. Живой организмъ какъ химическій агентъ; обзорніе вопросовъ фотосинтеза въ растеніяхъ (2) 147.

Меншуткинъ, Б. Н. Обь эфиратахъ галоидныхъ соединеній магнія. VI. Соединенія бромистаго магнія съ производными кислотъ 3. VII. О соединеніяхъ бромистаго и иодистаго магнія съ нѣкоторыми производными мочевины 4. Обь одноэфиратѣ бромистаго магнія и растворимости его въ эфирѣ 554. О нѣкоторыхъ молекулярныхъ соединеніяхъ хлористаго кальція 1010. О молекулярныхъ соединеніяхъ бромистаго и иодистаго магнія 1039. О растворимости молекулярныхъ соединеній бромистаго и иодистаго магнія 1171. Соединенія бромистаго и иодистаго магнія съ анилиномъ и фенилгидразиномъ 1229. Соединенія бромистаго и иодистаго магнія съ ацетальдами, алдегидами и кетонами 1317. Дѣйствіе одноосновныхъ кислотъ на эфираты; соединенія бромистаго и иодистаго магнія съ этими кислотами 1335. Соединеніе эфира съ бромистымъ алюминіемъ 1398. О полученіи соединеній азота изъ воздуха (2) 175.

Меншуткинъ, Н. А. Вліяніе катализаторовъ на образованіе анилидовъ 285. О скорости химическихъ превращеній въ полиметиленовыхъ рядахъ 980.

Миллеръ, К. см. Коноваловъ, М. И.

Настюковъ, А. М. Конденсация ароматическихъ углеводородовъ съ угле-

водами, съ целлюлозой и глюкозой 478.

Орловъ, Е. И. Объ изомерномъ диазоамидобензолѣ 587. Конденсація ацетоуксуснаго эфира и формалина въ присутствіи ѣдкаго натра 1200. Йодированіе феноловъ въ присутствіи бургы; псевдоіодозіодбензолъ 1204. Конденсація оксикислотъ и формальдегида подъ вліяніемъ пикриновой кислоты 1211.

Орловъ, Н. А. Полученіе соединений праезодимія 1055. О нѣкоторыхъ соединеніяхъ церія 1056.

Осендовскій, А. М. Пльсьевые грибы, культивируемые въ Японіи и Китаѣ 1070. Глицеринъ какъ растворитель 1071. Вращеніе нѣкоторыхъ эфирныхъ маселъ дальняго востока 1073. Гидрологія нашего дальняго востока 1074. Показатели преломленія маселъ и жировъ дальняго востока 1079. Извлеченіе сѣры изъ рудъ по Дюбрейлю 1080. Японскій Metalpasta 1080. Японскій юдъ 1081. Каталитическія реакціи 1402. Испытаніе жировъ дальняго востока 1402.

Остромысленскій, И. Къ бензолной проблемѣ 1351. Органическіе растворители углерода 1412.

Павловъ, П. Н. О равновѣсіи между жидкой и кристаллической фазами 319.

Петренко, Г. И. О сплавахъ серебра съ талліемъ, висмутомъ, сурью, свинцомъ и оловомъ 670.

Петренко-Критченко, П. И. Вліяніе циклической связи на реакционную способность 1397

Петренко-Критченко, П. И. и Канчевъ, В. О скорости образованія кетоксимовъ 773.

Петренко-Критченко П. И. и Цоневъ, Н. Конденсація ацетондикарбоновыхъ эфировъ съ бензалдегидомъ 551.

Плотниковъ, В. А. Изслѣдованіе электропроводности неводныхъ растворовъ. VI. Бромъ и эфиръ 1097. О соединеніи бромистаго алюминія съ эфиромъ 1398

Погоржельскій, З. А. Забѣтка по поводу статьи К. Гарріеса о дѣйстви озона на органическія соединенія 471. Удобный способъ полученія изобутенола 686.

Подкопаевъ, Н. И. О сплавахъ кобальта съ сурью 463.

Поповъ, М. Н. Комплексы аминныхъ

магнійорганическихъ соединеній съ первичными аминами 681.

Поповъ, С. Ф. О распаденіи іодоформа и хлороформа въ растительныхъ маслахъ 1114.

Порай-Кошицъ, А. Е. О пигментныхъ свойствахъ метинаммоніевыхъ соединеній 1283.

Пушинъ, Н. А. Электродвижущая сила и природа металлическихъ комбинацій 659. Количественное отдѣленіе олова отъ марганца, желѣза и хрома электролизомъ 764. Потенціалъ и природа сплавовъ 942. См. Курнаковъ, Н. С.

Ракузинъ, М. А. Косвенное опредѣленіе воды въ маслахъ, жирахъ, воскахъ 676. Оптический феноменъ Тиндалля и его значеніе для микроскопии и геологіи нефти 790. Оптическое изслѣдованіе Галиційскихъ нефтей 1087. О содержаніи холестерина въ жирахъ и нефтяхъ и о вытекающей отсюда генетической связи между ними 1129. Оптическое изслѣдованіе нефтей Ферганскихъ, Святого острова и Берекейской 1183. Оптическія свойства животныхъ жировъ 1266. Оптическое изслѣдованіе румынскихъ нефтей 1293.

Реформатскій, С. Н. Къ вопросу о способности метоксильной и этоксильной группъ къ замѣщенію радикалами 677. См. Целтнеръ, I.

Розенкранцъ, К. В. Беззолный бѣлокъ 2.

Ротарскій, Т. Ф. Такъ называемыя кристаллическижидкія и обыкновенныя азоксисоединенія 932. См. Ротинянецъ Л. А.

Ротинянецъ, Л. и Ротарскій, Т. Термическое изслѣдованіе одной анизотропной жидкости 782.

Рыковсковъ, А. Е. см. Жемчужный С. Ф.

Сабанѣевъ, А. П. Поправки, касающіяся литературы о коллоидахъ 141. О коллоидахъ и ультрамикроскопии 763.

Садиковъ, В. С. Изслѣдованіе животныхъ клеевыхъ веществъ. IV. Отношеніе къ солянымъ растворамъ и кислотѣ 234.

Сапожниковъ, А. В. Разложеніе нитроклѣтчатки при температурахъ ниже воспламененія 1186. Къ теоріи нитраціи клѣтчатки 1192.

Сапожниковъ, А. В. и Каневскій, Я. О твердости сплавовъ свинца и олова 246.

Сидоренко, К. Дѣйствіе азотистой кислоты на изобутиленъ 955.

Славяновъ, А. Н. О гексаметилтриметиленгликолѣ 465.

Смирновъ, В. И. О разслаиваніи жидкостей 5. Распредѣленіе хлорнаго олова между водою и кеилоломъ 1243.

Соковинъ, Н. Н. Изомерныя превращенія бромистыхъ пропиленовъ и бутиленовъ подъ вліяніемъ высокихъ температуръ 917. О реакціи порошокватаго ѣдкаго кали съ ацетиленовыми углеводородами 918.

Солонина, В. А. Дѣйствіе вторичныхъ аминовъ на двубромопроизводныя 1284. Разложеніе азотистокислыхъ солей третичныхъ аминовъ 1286. Разложеніе хлористоводородныхъ солей и гидратовъ окисей четвертичныхъ аммоніевъ 1287.

Сперанскій, Н. А. Дѣйствіе трехсѣрнистаго фосфора на ментонъ 1346.

Станиковъ, Г. Л. О мѣдныхъ соляхъ фениламиноуксусной кислоты 943. См. Зелинскій, Н. Д.

Степановъ, Н. И. Сплавы магнія съ никкелемъ 942.

Сумъ, Н. Н. см. Тищенко, В. Е.

Танатаръ, С. М. Атомность и атомный вѣсъ бериллія 850.

Тимченко см. Коноваловъ, М. И.

Тихвинскій, М. М. Гидроазины 615.

Тихомировъ, В. И. Системы изъ воды, сулемы и хлористаго кали 1397.

Тищенко, В. Е. О дѣйстви алкоголятовъ алюминія на алдегиды. Сложноэфирная конденсація какъ новый видъ уплотненія алдегидовъ 355. Литература 355; дѣйствіе алкоголятовъ на алдегиды 382, 482.

Тищенко, В. Е. и Александровъ, А. Дѣйствіе этилата алюминія на зянтоль 508.

Тыщенко, В. Е. и Вишняковъ, М. Н. Дѣйствіе этилата алюминія на бромизомасляный алдегидъ 511.

Тищенко, В. Е. и Воронковъ, М. П. Дѣйствіе амальгамы магнія на уксусный алдегидъ 547.

Тищенко, В. Е. и Григорьевъ, А. А. Дѣйствіе этилата алюминія на хлораль и бромаль 511

Тищенко, В. Е. и Григорьевъ, Г. Н. Дѣйствіе амальгамы магнія на изомаляный алдегидъ 540.

Тищенко, В. Е. и Гужовъ, М. Дѣйствіе этилата алюминія на орто- и паранитробензойные алдегиды 515.

Тищенко, В. Е. и Сумъ, Н. Н. Дѣйствіе этилата алюминія на метанитробензойный алдегидъ 513.

Трефильевъ, И. А. Образованіе тетрагидрохинондикарбоноваго эфира 343. О строеніи метроновой кислоты 348.

Трехцинскій, Р. М. Полученіе хлороформа при помощи электролиза 734.

Уразовъ, Г. Г. см. Жемчужный, С. Ф. Ушаковъ, А. Дѣйствіе перекиси водорода на дифениламинъ въ сѣрно-кисломъ растворѣ 959.

Фаворскій, А. Е. О диэтиленовомъ эфирѣ, полномъ, простомъ эфирѣ этиленгликоля; къ вопросу о превращеніи этиленгликоля въ уксусный алдегидъ 741. Къ реакціи пятихлористаго фосфора на жирные кетоны 757. Объ особенностяхъ въ отношеніяхъ магнійхлортретичныхъ алколовъ при синтезахъ спиртовъ по Гриньяру 759. Соединенія оксоніеваго типа жирныхъ спиртовъ съ галоидоводородами 760. Объ изомерномъ превращеніи между метиленициклогексаномъ и метилциклогексаномъ подъ вліяніемъ іодистоводороднаго хинолина 912. Объ обратимыхъ изомерныхъ процессахъ при нагрѣваніи бромгидриновъ одноатомныхъ и двуатомныхъ спиртовъ 914.

Фаворскій, А. Е. и Боргманъ, И. И. О метиленициклогексанѣ 477.

Фишеръ, Э. Изслѣдованія въ области аминокислотъ, полипептидовъ и протеиновъ (2) 35, (2) 71.

Фокинъ, С. А. Роль водородистыхъ металловъ въ реакціяхъ восстановленія; о составѣ жировъ и ворваней 419. Добавленіе къ этой статьѣ 855. Ферментативное расщепленіе жировъ 858.

Фрицманъ, Э. X. Синтезъ и превращенія трихлорметалксилкарбинола 1046.

Харичковъ, К. В. Опредѣленіе амміака въ природныхъ водахъ и въ присутствіи въ нихъ метиламина 480. Объ искусственной нефти 878. Признаки полимеризаціи въ продуктахъ контактной реакціи Сабатье и Сандерена 880. Анализъ водъ изъ буровыхъ Грозненскаго бассейна 881. Отношеніе аминовъ къ реактиву Несслера 1067. Амины въ метеорныхъ водахъ 1078. О неорганическомъ азотѣ 1275. Случай окисленія первичнаго

жирного амина 1294. Раздѣленіе ароматическихъ углеводородовъ дробнымъ осажденіемъ изъ растворовъ въ спиртѣ 1388. Къ химіи замѣщенныхъ меркураммоніевъ 1407. Качественное различіе аминовъ разнаго замѣшенія 1407. Качественная реакція на нафтены 1409.

Цельтнеръ, I. и Реформатскій, С. Н. Дѣйствіе магнія на эфиры бромокислотъ и на смѣсь этихъ эфировъ съ алдегидами 103.

Цоневъ, Н. см. Петренко Критченко, П. И.

Челинцевъ, В. В. О новыхъ эфирахъ 258. О соединеніи магнійгалоидалкиловъ съ третичными аминами 259. Новый рядъ эфирныхъ комплексовъ магнійорганическихъ соединений 579. Термохимическое изслѣдованіе разложенія водой магнійорганическихъ эфиратовъ 962. Термохимическое изслѣдованіе реакціи разложенія водою индивидуальныхъ смѣшанныхъ магнійорганическихъ соединений 971. Теплота образованія магнійорганическихъ соединений и реакціи образованія изъ галоидныхъ органическихъ соединений и магнія

975. Къ вопросу объ оксоневыхъ соединенияхъ 1096. Вліяніе радикаловъ на характеръ дополнительныхъ средствъ кислорода и азота 1412.

Чичибабинъ, А. Е. Замѣшеніе этоксила радикалами; синтезъ ацеталей алдегидокислотъ и этоксиакриловыхъ кислотъ 327. О кристаллическомъ соединеніи уксусной кислоты съ бромистымъ водородомъ 1104. О дифенилпиридилкарбинолѣ 1105. Объ этилпропениловомъ эфирѣ 1408.

Чугаевъ, Л. А. О кобальтамминитритодиметилглиоксиминѣ 7. О комплексныхъ соединеніяхъ α -безоилпиридиноксиама 7. О соотношеніи между химической природой аминовъ и способностью ихъ къ образованію комплексныхъ соединеній 9. Строеііе неорганическихъ соединеній по Вернеру 16. Памяти Е. Е. Вагнера младшаго 280. Біуретовая реакція 1083.

Шимковъ, И. П. Объ аминомасляной и изомасляныхъ кислотахъ 1096. **Шпирельманъ, Г.** Объ аланинахъ 1096.

Щербина, Н. Моно- и диацетилдигидрофеназины 613.

II. ПРЕДМЕТНЫЙ УКАЗАТЕЛЬ.

Адипиновая кислота, при окисленіи циклогексанола 472; кислый эфиръ 193.
Азины: ментона 463; метилциклогексанола, восстановленіе 463.
Азоксисоединенія, кристаллически жидкія и обыкновенныя 932.
Азотистая кислота, д. на изобутиленъ 955; соли третичныхъ аминовъ, разложеніе 1286.
Азотная кислота изъ воздуха (2) 178.
Азотъ, неорганическій 1275; полученіе соединенія изъ воздуха (2) 175; дополнительныя валентности 1412.
Актиній (2) 129.
Аланинъ, выдѣленіе и распознаваніе 2) 88; аланины 1096.
Алдегидокислоты, ацетали ихъ 327.
Алдегиды, восстановленіе катализомъ 75; д. магнія на смѣсь ихъ съ бромозфирами 103; д. алкоголятовъ алюминія, сложноэфирная конденсація 355, 482; см. для конденсаціи отдѣльные алде-

гиды; галоидзамѣщенные, д. этилата алюминія 510; роль алдегидной группы и связаннаго съ ней радикала въ сложноэфирной конденсаціи 518; циклическіе и производныя 929.

Алкилирование полиметиленовыхъ аминовъ 985.

Алкоголяты алюминія, д. на алдегиды 355; д. на формалдегидъ 389; д. этилата на бензойный алдегидъ 394; д. на уксусный алдегидъ 398; д. пропюната на пропюновый алдегидъ 482; д. изобутилата на изомасляный алдегидъ 490; для изоамилата на изовалериановый алдегидъ 499; этилатъ, д. на энантоль 508; на хлораль и бромаль 511; на α -бромизомасляный алдегидъ 511; магнія, на формалдегидъ 391; д. на нитробензойный алдегидъ 513, 515; способность различныхъ алк. вызывать сложноэфирную конденсацію 20.

Алкоголяты хлористаго кальція 1010.
Аллиленъ; броммагнійаллиленъ и синтезы съ нимъ 1176.

Алюминій, алкогольаты, д. на алдегиды 355; д. на формалдегидъ 389; д. этилата на бензалдегидъ 394; д. на уксусный алдегидъ 398; д. пропюната на пропюновый алдегидъ 482; д. изобутилата на изомасляный алдегидъ 490; д. изоамилата на изовалериановый алдегидъ 499; этилатъ, д. на энантоль 508; этилатъ, д. на галоидзамѣщенные алдегиды 510; д. на нитробензойный алдегидъ 513, 515.

Алюминій, д. раскаленнаго на углеводороды 12; бромноватый, составъ гидрата 1398; бромистый, соединеніе съ эфиромъ 1398.

Альбумины бѣлка индюшечьихъ яицъ 597.

Альбумозы (2) 100.

Амальгама магнія, д. на изомасляный алдегидъ 540; д. на уксусный алдегидъ 547.

Амидокислоты см. аминокислоты.

Аминовалериановая кислота, выдѣленіе и распознаваніе (2) 90.

Аминоизомасляная кислота, приготовленіе 726.

Аминокислоты, работы Э. Фишера (2) 37; диаминок. (2) 38; оксиаминок. (2) 40; производныя (2) 42; распознаваніе и раздѣленіе α -к. (2) 48; распознаваніе при гидролизѣ протеиновъ (2) 87. Общій методъ синтеза α -аминокислотъ 722; систематическое изученіе 1096.

Аминомасляныя кислоты 1096.

Амины, соединенія съ бромистымъ магниемъ 5; химическая природа ихъ и способность къ образованію комплексныхъ соединеній 9; третичные, соединенія съ магнійгалоидалкилами 259; первичные, соединенія съ аминными магнійорганическими соединеніями 681; полиметиленовые, скорость алкилированія 985; отношеніе къ реактиву Несслера 1067; въ метеорныхъ водахъ 1068; д. дибромидовъ 1284; разложеніе азотистокислыхъ солей третичныхъ 1286; окисленіе первичнаго жирнаго 1294; различнаго замѣшенія, качественное различеніе 1407.

Амміакаты, классификація 821; хлористаго цинка 824 и слѣд.

Амміакъ, опредѣленіе въ водѣ въ присутствіи метиламина 480; д. на хлористый цинкъ 824.

Аммоніи, разложеніе хлористоводородныхъ солей и гидратовъ окисей 1287. Аморфное состояніе, сущность 624; универсальность 624; а. осадки 1087; самостоятельность 1399.

Анализъ: опредѣленіе амміака въ водѣ въ присутствіи метиламина 480; опредѣленіе воды въ жирахъ, воскахъ, маслахъ 676; отдѣленіе олова отъ марганца, желѣза и хрома 764; упрощенный ходъ а. первой группы металловъ въ присутствіи магнія 759; воды буровыхъ скважинъ Грозненскаго бассейна 881; отношеніе аминовъ къ реактиву Несслера 1067; воды рѣкъ и морей дальняго востока 1074; цементовъ титрованіемъ 1082; біуретовая реакція 1083; опредѣленіе холестерина въ жирахъ и нефтяхъ 1129; опредѣленіе воды въ жирахъ 1267; объемное опредѣленіе водорода 1403; реакціи на нафтены 1409.

Анизолоксифенетолъ, термическое изслѣдованіе 782.

Анилиды, образованіе подъ вліяніемъ катализаторовъ 285.

Анилинъ, соединенія съ бромистымъ и іодистымъ магниемъ 1229.

Анодное раствореніе мѣди и ртути 919.

Аспарагиновая кислота, выдѣленіе, распознаваніе (2) 92.

Aspergillus oryzae 1070.

Атомность бериллія 850.

Атомный вѣсъ бериллія 850.

Ацетали, соед. бромистаго и іодистаго магнія 1328.

Ацетали алдегидокислотъ 327.

Ацетилдигидрофеназины 613.

Ацетиленистый магній, синтезы съ нимъ 252, 656; диацетиленмагнійорганическія соединенія, синтезы съ ними 656; галоидмагнійацетилены и синтезы съ ними 1040; броммагнійизопропилацетиленъ и синтезы съ нимъ 1042.

Ацетилены, д. фдлага кали 918.

Ацетилирование метатолуидина 285.

Ацетондикарбоновые эфиры, конденсація съ бензалдегидомъ 551.

Ацетонъ, соед. съ бромистымъ и іодистымъ магниемъ 1320.

Ацетоуксусный эфиръ и формалинъ, конденсація 1200.

Бензалдегидъ, д. этилата алюминія 394; конденсація съ ацетондикарбоновымъ эфиромъ 551; соед. съ бромистымъ и іодистымъ магниемъ 1317. Замѣщенные, конденсація съ хивал-

- диномъ 1281; съ метилакридиномъ 1282.
 Бензоилпиридиноксимъ, комплексныя соединения 7.
 Бензолъ, строение 1351.
 Бензольная проблема 1351; попытка приложенія кристаллографическихъ данныхъ 1382.
 Берекей, нефть 1183.
 Бериллий, атомность, атомный вѣсъ, теплоемкость окиси 850.
 Биби Эйбатъ, нефть 1405.
 Бюретовая реакція 1083.
 Бомба Бертело, электролитическій кислородъ для нея 1123.
 Бромаль, д. этилата алюминія 511.
 Бромгидрины одно- и двуатомныхъ спиртовъ, изомеризація при нагрѣваніи 914, 917.
 Бромизомаляный алдегидъ, д. этилата алюминія 511.
 Бромизомаляный эфиръ, д. магнія 97.
 Бромистый водородъ, соединеніе съ уксусной кислотой 1104.
 Броммагнияаллиленъ и синтезы съ нимъ 1176.
 Броммагнійизопропилацетиленъ и синтезы съ нимъ 1042.
 Броммагнійфенилацетиленъ, д. кислорода 926; д. несимм. дихлорафира 920.
 Бромнитроизобутанъ 610.
 Бромнатовоалюминиевая соль, гидратъ 1398.
 Бромокислоты, д. на эфиры ихъ алдегидовъ и магнія 103.
 Бромпропоновый эфиръ, д. Zn и ортомуравианаго эфира 334.
 Бромуксусный эфиръ, д. цинка и ортомуравианаго эфира 340.
 Бромюры спиртовъ, изомеризація при нагрѣваніи 914; изомеризація бромистыхъ пропиленовъ и бутиленовъ 917.
 Бромъ, соединеніе съ диэтиленовымъ эфиромъ 747.
 Буровыя скважины Грознаго, анализъ воды 881.
 Бутилены, бромистые, изомеризація при нагрѣваніи 917; б., каталитическое изомерное превращеніе 1178. См. также изобутиленъ.
 Вѣлокъ беззольный 2; индюшечьихъ яицъ 597.
 Варывы, волны (2) 10, (2) 17; опредѣленіе давленія (2) 13; скорость распространенія въ газахъ (2) 23; фотографическій анализъ пламени взрыва (2) 26; скорость звука въ пламени взрыва (2) 30; возникновеніе волны взрыва (2) 32.
 Висимо-Уткинскій термолуминесцирующий известнякъ 1240.
 Висмутъ, сплавы съ серебромъ 671; неопредѣленные соединенія съ талліемъ 898.
 Вода, опредѣленіе амміака въ присутствіи метиламина 480; опредѣленіе воды въ жирахъ, маслахъ, воскахъ 676; буровыхъ скважинъ Грознаго, анализъ 881; термохимія дѣйствія воды на эфиры магнійорганическихъ соединеній 962; на индивидуальныя магнійорганическія соединенія 971; радиоактивность (2) 133; метеорный воды, амины ихъ 1068; рѣкъ и морей дальняго востока 1074; и ксилоль, распредѣленіе хлорнаго олова 1243; опредѣленіе въ жирахъ 1267; системы изъ воды, сулемы и хлористаго калия 1397.
 Водородистые металлы въ реакціи восстановления 419, 855.
 Водородъ, перекись, д. на дифениламинъ 959; объемное опредѣленіе 1405.
 Воздухъ, радиоактивность (2) 132; приготовленіе азотной кислоты (2) 178.
 Возстановленіе, роль водородистыхъ металловъ 419, 855.
 Волны взрыва (2) 10, (2) 17, (2) 26, (2) 32.
 Вольтаметръ новый 460.
 Ворвани, составъ 419.
 Воски, опредѣленіе воды 676.
 Вращательная способность эфирныхъ маселъ дальняго востока 1073.
 Высыхающія масла, строеніе кислотъ 904.
 Газы: эксикаторъ для высушиванія 453; скорость распространенія взрывовъ (2) 23.
 Галицкія нефти, оптическое изслѣдованіе 1087.
 Галоидоводороды, соединенія оксоніеваго типа съ спиртами 760.
 Гексагидробензиловый алдегидъ 930.
 Гексагидробензойный алдегидъ 930.
 Гексаметиленъ какъ среда для химическихъ реакцій 1007.
 Гексаметилтриметиленгликоль 464, 465.
 Геология нефти и феноменъ Тиндала 790.
 Гидразинъ и HCN, д. на циклическіе кетоны 475.
 Гидразокислоты 475.
 Гидразины 615.
 Гидрогенизація при катализѣ 1180.
 Гидрология дальняго востока 1074.
 Гидроокись желѣза коллоидальная, приготовленіе въ присутствіи солей 595.
 Гликоколь (2) 87.

- Гликоль $C_{10}H_{22}O_2$ 931.
 Глиноземъ, дегидратация при катализѣ 92.
 Глицеринъ какъ растворитель 1071.
 Глутаминовая кислота, выдѣленіе, распознаваніе (2) 93. Глюкоза, конденсація съ ароматическими углеводородами 478.
 Горѣніе, вліяніе водяного пара (2) 17.
 Грибы плѣсневые Японіи и Китая 1070.
 Грозный, буровыя скважины, анализъ воды 881.
 Дегидратация при катализѣ 92.
 Дегидрокамфениловая кислота, производныя 718.
 Дибензилнафталинъ 1110.
 Дибромиды, д. аминовъ 1284.
 Дигалловая кислота Шиффа 921.
 Дигидрофеназины, апетильныя производныя 613.
 Диизоамиль, нитрованіе 124.
 Диизобутиленъ 471.
 Диизобутиль, нитрованіе 109.
 Диизопропилацетиленкарбиноль 1045.
 Диизопропилкарбиноль, соединенія съ галоидоводородами 760.
 Дикетостеариновая кислота 900.
 Диметилдиаминобутанъ 803.
 Диметилфосфористая кислота 210.
 Диметилциклогексаноль, углеводородъ изъ него 1291.
 Диметилциклогексенъ, изомеризація 1403.
 Динитрогексанъ 800.
 Динитрооктанъ 806.
 Динитропарафины третичные 799.
 Дифениламинъ, д. перекиси водорода 959.
 ДифенилпиперидондикарбонOMETИЛОВЫЙ эфиръ и другіе 551.
 Дифенилпиридилкарбиноль 1105.
 Диффузия коллоидальныхъ растворовъ 624.
 Дихлорэтиловый эфиръ, д. броммагнійфенилацетилена 920.
 Диэтиленовый эфиръ 741; соединенія съ бромомъ, іодомъ, сѣрной и пикриновой кислотами 747.
 Диэтилфосфористая кислота 196.
 Диэзоамидобензолъ изомерный 587.
 Звукъ, скорость въ пламени взрывныхъ газовъ (2) 30.
 Золото, сплавы съ мѣдью 1048.
 Желѣзо, соединенія съ сурьмой 461; коллоидальная гидроокись, приготовленіе въ присутствіи солей 595; отдѣленіе отъ олова 764.
 Живой организмъ какъ химическій агентъ (2) 145.
 Жидкая и кристаллическая фазы, равновѣсіе 319.
 Жидкости, разслаиваніе 5; отношеніе къ твердымъ тѣламъ 624; анизотропная ж., изслѣдованіе термическое 782; твердыя, взаимная растворимость 938; растворимость, нижняя критическая температура 1174; твердыя, переходъ отъ кристаллоидовъ 1401.
 Жиры, составъ 419, 855; опредѣленіе воды 676; ферментативное расщепленіе 858; дальняго востока жидкіе, показ. преломленія 1079; испытаніе ихъ 1402; содержаніе холестерина, связь съ нефтями 1229; оптическія свойства 1266; опредѣленіе воды 1267.
 Известнякъ Висимо-Уткинскій 1240.
 Изоамиль хлористый, нитрованіе 610.
 Изобутеноль, хорошій способъ полученія 686.
 Изобутиленъ, д. азотистой кислоты 955.
 Изобутилизоамиль, нитрованіе 118.
 Изобутиль хлористый и бромистый, нитрованіе 607.
 Изовалеріановый алдегидъ, д. изоамилата алюминія 499.
 Изомасляный алдегидъ, д. изобутилата алюминія 490; д. амальгамы магнія 540.
 Изомеризація, соединеній трехатомнаго фосфора въ соединенія пятиатомнаго 687; механизмъ ея 709; метиленициклогексана въ метилциклогексенъ 912, 1062; обратимые изом. процессы при нагрѣваніи бромюровъ 914; каталитическая бутиленовъ 1178; циклическихъ непредѣльныхъ углеводородовъ 1289; диметилциклогексеновъ 1403.
 Изоморфизмъ соединеній калия и натрія 49.
 ИзопропилацетиленкарбонОВАЯ кислота 1045.
 Изопропилтретичнобутилкарбиноль, соединенія съ галоидоводородами 761.
 Инготинъ, тождество съ карнозиномъ 1412.
 Индій, твердые растворы со свинцомъ 896, 1159.
 Индюшки, альбумины бѣлка яицъ 597.
 Иодизопропилацетиленъ 1044.
 Иодированіе феноловъ 1204.
 Иодоформъ, распаденіе въ растительныхъ маслахъ 1114.
 Іодъ, соединеніе съ диэтиленовымъ

- эфиромъ 748; чистый 1054; японскій 1081.
- Б**адмиды натрія 809.
- Кадмій, сплавы съ натріемъ 809.
- Кали ѣдкое, д. на мѣдь или ея окисъ 884; на ацетилены 918.
- Калій, изоморфизмъ съ соединениями натрія 49; хлористый, сплавы съ NaCl 50; бромистый, сплавы съ NaBr 57; иодистый, сплавы съ NaI 57; фтористый, сплавы съ NaF 60; хлористый, сплавы съ LiCl 248; съ RbCl 250; съ хромовокалиевой солью 1136; съ двухромовокалиевой солью 1139; съ хлористымъ серебромъ 1143; хлористый, сулема и вода 1397.
- Калориметрія: электролитическій кислородъ для бомбы Бертело 1123.
- Кальцій хлористый, молекулярныя соединения 1010; алкоголяты 1010; соединения съ жирными кислотами 1027; соед. со сложными и простыми эфирами 1033.
- Кальційцианамидъ (2) 177.
- Карнитинъ, соединения 1412.
- Карнозинъ, тождество съ ингогиномъ 1412.
- Катализаторы, вліяніе на образованіе анилидовъ 285.
- Катализъ, вліяніе давления 63; восстановительный катализъ 75, 1180; дегидратация при к. 92; изомерное превращеніе бутиленовъ 1178; восстановительный въ присутствіи окиси никкеля 1182; реакція каталитическая 1402.
- Кетоксимы, скорости образованія 773.
- Кетоны, восстановленіе катализомъ 75; циклическіе, д. гидразина и синильной кислоты 475; жирные, д. пятихлористаго фосфора 757; скорости образованія оксимовъ 773.
- Кислородъ, д. на броммагнійфенилацетилень 921; электролитическій въ бомбѣ Бертело 1123; дополнительныя средства 1412.
- Кислоты предѣльныя, производныя, соединения съ бромистымъ магніемъ 3; высыхающихъ маселъ, строеніе 904; жирныя, соединения съ хлористымъ кальцемъ 1027; жирныя, соед. съ бромистымъ и иодистымъ магніемъ 1335.
- Клеевыя вещества, отношеніе къ солямъ и кислотамъ 234.
- Клещевина, расщепленіе жировъ 870.
- Клѣтчатка, нитрация 1192.
- Кобальтамминнитритодиметилглюксинъ 7
- Кобальтъ, сплавы съ сурьмой 463; сплавы съ мѣдью 1049.
- Коллоидальное состояніе какъ общее свойство вещества 263; сущность его 624; универсальность 624; причина пересыщеніе 1088.
- Коллоиды, поправки къ литературѣ 141; строеніе пленокъ и осалковъ 466; твердые коллоиды 466; колл. пленки, осмозъ 624; колл. растворы и диффузія ихъ 624; универсальность колл. состоянія 624; к. и ультрамикроскопія 763; переходъ отъ кристаллоидовъ 820; положеніе въ области растворовъ 938; коллоидальныя простыя тѣла, механизмъ растворенія 1089; самостоятельность колл. состоянія 1399; важнѣйшіе вопросы химіи коллоидовъ (2) 165.
- Кольца полиметиленовыя, образованіе 987.
- Комплексныя соединения: кобальтамминнитратодиметилглюксинъ 7; α -бензоилпиридиноксиа 7; аминовъ въ зависимости отъ химической природы послѣднихъ 9. См. также эфира ты и магнійорганическія соединенія.
- Конденсация сложноэфирная алдегидовъ 355, 482; к. ароматическихъ углеводородовъ съ члведами 478.
- Кристаллизация, периодическія явленія 1120.
- Кристаллизационная способность веществъ 933.
- Кристаллическая и жидкая фазы, равновѣсіе 319.
- Кристаллическое состояніе, универсальность 624.
- Кристаллоиды, переходъ къ коллоидамъ 820, переходъ въ твердыя жидкости 1401.
- Кристаллы жидкіе 782; у азокиссоединеній 932.
- Крушина, масло сѣмянъ ягодъ 144.
- Ксилолъ и вода, распредѣленіе хлорнаго олова 1243.
- Л**ейцинъ, выдѣленіе и распознаваніе (2) 90.
- Линоленовая кислота 1095.
- Линоловая кислота, строеніе 905.
- Литій хлористый, сплавы съ KCl, NaCl, RbCl 248.
- М**агній, сплавы съ серебромъ 33; д. на бромизомасляный эфиръ 97; д. на эфиры бромокислотъ и на смѣсь ихъ съ алдегидами 103; д. на спирты 666; сплавы съ никкелемъ 942.

- Алкоголяты, д. на формалдегидъ 391; амальгама, д. на изомасляный алдегидъ 540; д. на уксусный алдегидъ 547.
- Магній, бромистый, соединения съ производными кислотъ 3; съ производными мочевины 4; съ нѣкоторыми аминами 5; одноэфирать, растворимость въ эфирѣ 554; молекулярныя соединения вообще 1039; ихъ растворимость 1171; соед. съ анилиномъ и фенилгидразиномъ 1229; соед. съ бензалдегидомъ 1317; соед. съ ацетонемъ 1320; соед. съ хлоральгидратомъ 1326; съ метилалемъ 1329; съ ортомуравьинымъ эфиромъ 1332; съ кислотами 1335. Магній иодистый, соед. съ анилиномъ 5; молекулярныя соединения вообще 1039; ихъ растворимость 1171; соед. съ анилиномъ 1229; соед. съ бензалдегидомъ 1317; соед. съ ацетонемъ 1320; съ ацеталемъ 1331; съ кислотами 1335.
- Магнийацетилень моно, синтезы съ нимъ 253; ацетилень и диацетиленмагнійорганическія соединенія, синтезы съ ними 656; галоидмагнійацетилены и синтезы съ ними 1040; броммагнійизопропилацетилень и синтезы съ нимъ 1042.
- Магнійорганическія соединения, новые эфира ты 258, 579; соединения съ третичными аминами 259; синтезы спиртовъ 447; аминныя, комплексы съ аминами 681; магнійхлортретичныя алкылы, особенности при синтезѣ спиртовъ 759; броммагнійфенилацетилень, д. несим. дихлорэтиловаго эфира 920; д. кислорода на броммагнійфенилацетилень 921; эфира ты, термохимія реакціи разложенія ихъ водою 962; индивидуальныя, термохимія разложенія водою 971; теплота образованія изъ элементовъ и изъ органическихъ галоидныхъ соединеній и магнія 975; магнійбромаллиленъ, синтезы съ нимъ 1176.
- Марганецъ, отдѣленіе отъ олова 764; сплавы съ мѣдью 1050.
- Масла, опредѣленіе воды 676; высыхающія, строеніе кислотъ 904; эфирныя дальняго востока, вращательная способность 1073; преломленіе маселъ дальняго востока 1079; растительныя, распадненіе хлороформа и бромформа 1114.
- Масло жирное сѣмянъ ягодъ крушины 144.
- Ментанъ, азотистыя соединения 449; нитрованіе 449.
- Ментонизопропилацетилень 1044.
- Ментонъ, азины 463; д. трехсѣрнистаго фосфора 1346.
- Меркураммоніи замѣщенные 1407.
- Металлы, д. раскаленныхъ на углеводороды 12; водородистые, въ реакціяхъ восстановленія 419, 855; электродвижущая сила и природа металлическихъ комбинацій 659; анализъ первой группы съ магніемъ 769; твердые металлическіе растворы 1048.
- Metalpasta японскій 1080.
- Метеорныя воды, амины въ нихъ 1068.
- Метилакридинъ мезо, конденсация съ бензалдегидами 1282.
- Метилаль, соед. съ хлористымъ кальцемъ 1035; соед. съ бромистымъ магніемъ 1329.
- Метиламинъ, опредѣленіе амміака въ его присутствіи 480.
- Метиленициклогексанъ 477; превращеніе въ метилциклогексанъ 912, 1062.
- Метилпропилциклопентанъ 1289.
- Метилфосфиновометилловый эфиръ изъ фбсфористометиловаго эфира 690.
- Метилциклогексанаминокарбонвая кислота 730.
- Метилциклогексанкарбонвая кислота 477.
- Метилциклогексанонъ, восстановленіе азина 463.
- Метилциклогексаны изомерныя 476; превращеніе м. 1.2 въ метиленициклогексанъ 912, 1062.
- Метилциклогексилбензолъ 1313.
- Метилциклопентанаминокарбонвая кислота 728.
- Метилциклопентиловый алдегидъ 930.
- Метилэтилтретичноамилкарбинолъ 447.
- Метилэтилциклопентанъ 1289.
- Метиль иодистый, д. на фосфористоэтиловый эфиръ 693; д. на фосфористофениловый эфиръ 696.
- Метинаммоніевыя соединения, пигментныя свойства 283.
- Метоксильная группа, замѣщеніе ея радикалами 677.
- Метроновая кислота, строеніе 348.
- Механизмъ выдѣленія твердыхъ веществъ изъ жидкихъ системъ 624.
- Микроскопія нефти и феноменъ Тиндаля 790.
- Молекулярныя соединения хлористаго кальция 1010; бромистаго и иодистаго магнія 1039; уксусной кислоты и бромистаго водорода 1104; бромистаго и иодистаго магнія, растворимость ихъ 1171; бромистаго и иодистаго магнія съ анилиномъ и фенилгидразиномъ 1229. См. также

отдельные соли и вещества и эфиры.
 Мотоизомеры 1359.
 Мочевина и производные, соединения с бромистым магнием 4.
 Muscor Rouxii 1071.
 Муравьиная кислота, соединение с бромистым магнием 1335.
 Муравьиный альдегид, д. алкоголятов алюминия 382.
 Мышечная ткань, экстрактивные вещества 1096.
 Медь, одногалогидные соли, соединения с производными фосфора 293; фосфористыми эфирами 295; триэтилофосфином 313; хлорангидридами фосфористоэфирных кислот 316; м. и окись, растворение в жидком кали 884; медь и никкель, сплавы 894; анодное растворение меди 1253; соли фениламиноуксусной кислоты 943; сплавы с золотом 1048; с кобальтом 1049; с марганцем 1050.
Натрий, изоморфизм с соединениями кали 49; хлористый, сплавы с KCl 50; бромистый, сплавы с KBr 56; иодистый, сплавы с KI 57; фтористый, сплавы с KF 60; хлористый, сплавы с LiCl 249; с RbCl 250; кадмиды натрия 809.
 Натяжение поверхностное в критической области растворов 1258.
 Нафты фенилированные 1304.
 Недокись углерода (2) 105, (2) 112.
 Некрологи: Е. Е. Вагнера младшего 280; А. Г. Кладшвили 281.
 Неорганический азот 1275.
 Нефть, значение феномена Тиндала для микроскопии и геологии нефти 790; искусственная нефть 878; полимеризация в искусственной нефти 880; галицкая, оптическое исследование 1087; содержание холестерина и связь с жирами 1129; ферганская, берекейская и Святого острова 1183; румынская, оптическое исследование 1293; биби-эбатская, оптическое исследование 1406.
 Никкель, сплавы с медью 894; сплавы с магнием 942; сплавы с марганцем 1050; окись, восстановительный катализ 1182.
 Нитробензойный альдегид, д. этилата алюминия 513, 515.
 Нитрование углеводородов с двумя изопримилами 109, 124, 949; диизобутила 109; изобутилизоамала 118; диизоамила 124; хлористого и бромистого изобутила 607; хлористого изоамила 610; клетчатки 1192.

Нитродизоамила 135.
 Нитродизобутила 113.
 Нитроклѣтчатка, разложение ниже темп. воспламенения 1186.
 Нитротолуол орто 2 изомера 1359.
Озон, действие на органические соединения 471.
 Окиси, гидраты о. четвертичных аммониев, разложение 1287.
 Окисление первичного жирного амина 1294.
 Оксикислоты, конденсация с формальдегидом 1211.
 Оксими кетонов, скорости образования 773.
 Оксипролин, выделение, распознавание (2) 94.
 Оксоневые соединения 1096. См. также эфиры и молекулярные соединения.
 Оксоний, к теории 1283.
 Октиленгликоль 471.
 Олово, сплавы с свинцом, твердость 246; сплавы с серебром 674; отделение от марганца, железа и хрома 764; хлорное, распределение между водою и ксилолом 1243.
 Оптическое исследование галицкой нефти 1087; ферганских, берекейских и Святого острова 1183; животных жиров 1266; румынских нефтей 1293; биби-эбатской нефти 1406.
 Ортомуряный эфир, д. цинка и α бромпропионового эфира 333; и бромуксусного эфира 340; соед. с бромистым магнием 1332.
 Осадки коллоидальные 466; аморфные 1087.
 Осаждение дробное при разделении ароматических углеводородов 1388.
 Осмос при коллоидальных пленках 624.
Пентаметиленовые углеводороды новые 1288.
 Пентоны (2) 100.
 Перекись водорода, д. на дефениламин 959.
 Пересыщение — причина коллоидального состояния 1088.
 Пигментные свойства метинаммониевых соединений 1238.
 Пикриновая кислота, соединение с диэтиленовым эфиром 747; конденсация оксикислот с формальдегидом 1211.
 Пирроловая реакция 901.
 Пленки коллоидальные 466.
 Плесневые грибы Японии и Китая 1070.

Полимеризация при реакции Сабатье и Сандерена 880.
 Полиметилены, скорости химических превращений 980; образование кольца полиметиленового 987; вторичные и третичные спирты 993; положение боковых цепей 998.
 Полипептиды, работы Э. Фишера (2) 53; синтезы их (2) 57; таблица полученных (2) 66; строение (2) 68; конфигурация (2) 71; свойства (2) 76.
 Полоний (2) 131. Потенциал и природа сплавов 659, 942.
 Празеодимий, получение соединений 1055.
 Превращение изомерное метиленициклогексана в метилциклогексен 912.
 Преломление масел и жиров дальнего востока 1079.
 Прибор для определения растворимости 228.
 Пролин, выделение и распознавание (2) 89.
 Пропилгептаметилен 473.
 Пропилены бромистые, изомеризация при нагревании 917.
 Пропилциклопентан 1289.
 Пропил бромистый, д. на фосфористоэтиловый эфир 695.
 Пропиловый альдегид, д. пропилата алюминия 482.
 Протеины, работы Э. Фишера (2) 80; гидролиз (2) 81; выделение и распознавание аминокислот (2) 87; применение эфирного метода (2) 96; гидролиз щелочами или ферментами (2) 98; строение и систематика (2) 101.
 Процессы изомерные обратимые при нагревании бромуров 914; при нагревании бромистых пропиленов и бутиленов 917.
 Псевдоортодоисбензол 1204.
Равновесие между кристаллической и жидкой фазами 319; химическое в растворах 922.
 Радикалы, влияние на характер дополнительных средств кислорода и азота 1412.
 Радий (2) 115.
 Радиоактивные вещества (2) 115; свойства лучей их (2) 136.
 Радиотеллур (2) 131.
 Расслаивание жидкостей 5.
 Распределение хлорного олова между водою и ксилолом 1243.
 Растворение, механизм раств. коллоидальных простых тел 1089; изменение упругости пара при раств. 1173, 1282; анодное меди и ртути 1253.

Растворимость: прибор для определения 228; ортоэфира бромистого магния в эфире 554; анодная меди и ртути 919; взаимная твердых жидкостей 938; молекулярных соединений бромистого и иодистого магния 1171; нижняя критическая температура раст. жидкостей 1174; соед. бромистого и иодистого магния с анилином и фенилгидразином 1229.
 Растворители органические углерода 1412.
 Растворитель глицерин 1071.
 Растворитель, влияние на предель и скорость реакции 1396.
 Растворы, коллоидальные и диффузия их 624; твердые, свинца с таллием и индием 896; химические равновесия в них 922; положение в области р. коллоидов 938; твердые металлические, электропроводность 1048; поверхностное натяжение в критической области р. 1258.
 Растения, фотосинтез в них (2) 145.
 Растительные масла, распад хлороформа и иодоформа 1114.
 Расщепление ферментативное жиров 858.
 Реактив Несслера, отношение аминов 1067.
 Реакция, влияние растворителя на предель и скорость 1396; влияние циклической связи на р. способность 1397.
 Ртуть, анодное растворение 1253; сплавы с цезием и рубидием 1216.
 Рубидий хлористый, сплавы с LiCl 249; с KCl и NaCl 250; меркуриды 1216.
 Румыния, исследование нефтей 1293.
Свинец, сплавы с оловом, твердость 246; сплавы с серебром 674; твердые растворы с таллием и индием 896; сплавы с таллием 1146; с индием 1159.
 Связь циклическая влияние на реакционную способность 1397.
 Святой остров, нефть 1183.
 Серебро, сплавы с магнием 33; сплавы с таллием, висмутом, сурьмою, оловом и свинцом 670; хлористое, сплавы с хлористым калием 1143.
 Серин, выделение, распознавание 93.
 Синильная кислота и гидразин, д. на циклические кетоны 475.
 Скважины буровые Грозного, анализ воды их 881.

Скорости образования кетоксимовъ 773; ск. химическихъ превращеній въ полиметиленовыхъ рядахъ 980.

Сложноэфирная конденсация алдегидовъ 355; 482; роль алдегидной группы и связаннаго съ ней радикала 518; способность различныхъ алкоголятовъ къ конденсации 520; механизмъ реакци Канницаро 523.

Соединения неопредѣленные таллія съ висмутомъ 898.

Спирты, каталитическое разложение 63; синтезъ съ помощью магнійорганическихъ соединений 447; дѣйствіе магнія 666; третичные, особенности при синтезѣ по Гриньяру 759; соединения жирныхъ сп. съ галоидоводородами 760; одноатомные и двуатомные, изомеризация бромгидриновъ при нагрѣваніи 914; полиметиленовые, скорость этерификаціи 981; полиметиленовые, вторичные и третичные 993; соединения съ хлористымъ кальциемъ 1010.

Сплавы цинка и сурьмы 17; магнія съ серебромъ 33; хлористыхъ калия и натрія 50; бромистыхъ калия и натрія 57; иодистыхъ калия и натрія 60; олова и свинца, твердость 246; хлористыхъ солей щелочныхъ металловъ 248; желѣза и сурьмы 461; кобальта и сурьмы 463; серебра съ талліемъ, висмутомъ, сурьмою, свинцомъ и оловомъ 670; кадмиды натрія 809; мѣди съ никкелемъ 894; свинца съ талліемъ и индіемъ 896; электродвижущая сила и природа металлическихъ комбинацій 659, 942; сплавы таллія съ висмутомъ 898; магнія съ никкелемъ 942; мѣди съ золотомъ 1048; мѣди съ кобальтомъ 1049; мѣди съ марганцомъ и никкелемъ 1050; хлористаго калия съ хромо-во-, двухромовокалиевой солями и хлористымъ серебромъ 1135; сплавъ свинца съ талліемъ и индіемъ 1146; меркуриды цезія и рубидія 1216.

Строеніе кислотъ высыхающихъ маселъ 904.

Суберановый алдегидъ 931.

Сулема, вода и хлористый калий 1397.

Сурьма, соединения съ желѣзомъ 461, сплавы съ кобальтомъ 463; сплавы съ цинкомъ 17; сплавы съ серебромъ 672.

Сѣра, извлеченіе изъ рудъ по Дюбрейлю 1080.

Сѣрная кислота, д. на этиленгликоль 743; соединеніе съ диэтиленовымъ эфиромъ 747.

Таллій, сплавы съ серебромъ 670; сплавы со свинцомъ 896; неопредѣленные соединения съ висмутомъ 898; сплавы со свинцомъ 1146.

Твердое тѣло, отношеніе къ жидкости 624.

Твердость сплавовъ свинца и олова 246.

Твердые растворы свинца съ талліемъ и индіемъ 896.

Твердые вещества, выдѣленіе изъ жидкихъ системъ 624.

Твердые жидкости, взаимная растворимость 938.

Теплоемкость окиси бериллія 850.

Термолуминесценція известняка 1240.

Термохимія реакци дѣйствія воды на эфиры магнійорганическихъ соединений 962; д. воды на индивидуальныя магнійорганическія соединения 971; реакци образования магнійорганическихъ соединений 975.

Тетрагидроортохинондикарбонный эфиръ, образование 343.

Тирозинъ, выдѣленіе, распознаваніе (2) 94.

Титрованіе при опредѣленіи составныхъ частей цемента 1082.

Тиоментонъ 1347.

Толилциклогексанъ 1311.

Толилциклогексаны 1305.

Толуидинъ-мета, ацелирование 285.

Торій, радиоактивность (2) 125.

Триптофанъ, выдѣленіе, распознаваніе (2) 95.

Трихлорметилизопропилацетиленкарбиноль 1043.

Трихлорметилксилилкарбиноль 1046.

Триэтилфосфинъ, соединения съ солями мѣди 313.

Углеводороды, разложеніе раскаленными металлами 12; нитрованіе предѣльныхъ съ двумя изопропилами 109; 124; 949; ароматическіе, конденсация съ углеводами 478; ацетиленовые, д. ѣдкаго кали 918; циклическіе непредѣльные, изомеризация, 1289; ароматическіе, раздѣленіе дробнымъ осажденіемъ 1388.

Углеводы, конденсация съ ароматическими углеводородами 478.

Углеродъ, недокись (2) 105, (2) 112.

Уксусная кислота, соединеніе съ хлористымъ кальциемъ 1027; у. эфиръ хлоральфенилацетиленна, д. цинковыхъ стружекъ 1041; соединеніе съ бромистымъ водородомъ 1104; соед. съ бромистымъ и иодистымъ магніемъ 1335.

Углеродъ, органическіе растворители его 1412.

Уксусный алдегидъ, д. этилата алюминія 398; д. амальгамы магнія 547; механизмъ образования изъ этиленгликоля 751.

Ультрамикроскопія и коллоиды 763.

Упругость пара, измѣненіе при раствореніи 1173, 1282.

Уранъ, радиоактивность (2) 125.

Фенилаланинъ выдѣленіе, распознаваніе (2) 92.

Фениламиноуксусная кислота, приготовленіе 725; мѣдныя соли 943.

Фенилацетиленмонохлорэтиловый эфиръ 920.

Фенилгидразинъ, соед. съ бромистымъ магніемъ 1229.

Фенилизопропилацетиленкарбиноль 1044.

Фенилциклогексанъ, производныя 1295; нитрованіе 1296; фенилциклогексаноль 1300.

Фенолы, иодированіе 1204.

Феномень Тиндаля въ приложеніи къ нефти 790.

Фергана, изслѣдованіе нефти 1183.

Ферментативное расщепленіе жировъ 858.

Физическія свойства нитроуглеводородовъ 951.

Формалдегидъ, д. алкоголятовъ алюминія 389.

Формалинъ и ацетоуксусный эфиръ, конденсация 1200; и окисилоты, конденсация 1211.

Форфористая кислота и производныя, строеніе ихъ. Историческій очеркъ 161; полученіе эфировъ P(OR)₃ 187; свойства ихъ 224; соединенія съ солями мѣди 293; изомеризация эфировъ въ соединенія пятиатомнаго фосфора 687.

Фосфористоизобутиловый эфиръ 219; соединенія съ солями мѣди 311.

Фосфористоизопропиловый эфиръ 216; соединенія съ солями мѣди 304.

Фосфористометиловый эфиръ 205; соединенія съ солями мѣди 294; изомеризация въ метилфосфинометиловый эфиръ 690.

Фосфористопропиловый эфиръ 213; соединенія съ солями мѣди 303.

Фосфористофениловый эфиръ, соединенія съ солями мѣди 306; дѣйствіе иодистаго метила 696.

Фосфористоэтиловый эфиръ 187; соединенія съ солями мѣди 299; изомеризация въ этилфосфиноэтиловый эфиръ 688; дѣйствіе иодистаго метила 693; д. бромистаго пропила 695; д. хлористаго водорода 703.

Фосфористоэфирныя кислоты, соединенія хлорангидридовъ съ солями мѣди 316.

Фосфористые эфиры см. отд. эфиры; изомеризация въ соединенія пятиатомнаго фосфора 687.

Фосфоръ пятихлористый, д. на кетоны 757.

Фосфоръ трехсѣрный, д. на ментонъ 1346.

Фосфоръ треххлористый, соединенія съ солями мѣди 317.

Фотосинтезъ въ растеніяхъ (2) 145.

Химія физическая, отношеніе къ химии и физикѣ (2) 3.

Химическія превращенія, скорость въ полиметиленовыхъ рядахъ 980.

Хиналдинъ, конденсация производныхъ съ бензалдегидами 1281.

Хинолинъ иодистоводородный, изомерное превращеніе метиленициклогексана въ метилциклогексанъ 912.

Хлораль, д. этилата алюминія 511.

Хлоральгидратъ, соед. съ бромистымъ магніемъ 1326.

Хлораль фенилацетиленъ, д. цинковыхъ стружекъ на уксусный эфиръ 1041.

Хлоргептилэтиловый эфиръ 1045.

Хлординитробензолъ 1.3.4, 2 изомера 1365; 1.2.4 2 изомера 1369; вліяніе катализаторовъ 1377.

Хлористые аммоніи, разложеніе ихъ 1287.

Хлористые щелочные металлы, сплавы 248.

Хлористый водородъ, д. на фосфористоэтиловый эфиръ 703.

Хлорнитроизоамилъ 612.

Хлорнитроизобутанъ 608.

Хлороформъ, полученіе при электролизѣ 734; распаденіе въ растительныхъ маслахъ 1114.

Хлорфеноль орто 2 изомера 1364.

Холестеринъ въ жирахъ и нефтяхъ 1123.

Хромъ, отдѣленіе отъ олова 764.

Цезій, меркуриды 1216.

Целлюлоза, конденсация съ ароматическими углеводородами 478.

Цементы гидравлическіе, опредѣленіе составныхъ частей титрованіемъ 1082.

Церій, соединенія 1056.

Циклогексанаминокарбонная кислота 729.

Циклогексанаминоуксусная кислота 727.
 Циклогексаноль, алипиновая к. при окислении его 472.
 Циклогексанъ какъ среда для химическихъ реакций 1007.
 Циклогептанаминокарбоновая кислота 731.
 Циклопентаны новые 1288.
 Цинкмоноалкилы, синтезы съ ними 251.
 Цинкъ, д. на ортомуравьиный и бромпропоновый эфиры 334; и бромуксусный эфиръ 340; сплавы съ сурьмой 17; хлористый, аммиакаты 821; стружки, д. на уксусный эфиръ хлоральфенилацетилена 1041.
 Цистинъ, выдѣленіе, распознаваніе (2) 95.
 Цпанъ хлористый, два изомера 1058.
 Цѣпь химическая непрерывная 824.
Чистотѣль, расщепленіе жировъ 866.
Эксикаторъ для высушиванія газовъ 453.
 Экстрактивные вещества мышечной ткани 1096.
 Электродвижущая сила и природа металлическихъ комбинацій 659, 942.
 Электролизъ, получение хлороформа 734; раздѣленіе олова отъ марганца, желѣза и хрома 764.
 Электропроводность твердыхъ металлическихъ растворовъ 1048; эфирныхъ растворовъ брома 1097.
 Эманій (2) 129.
 Энантоль, д. этилата алюминія 508.
 Этантетракарбонный эфиръ, кристаллизація 1120.
 Этерификація полиметилонов. спиртовъ 981; зависимость константы этерификации отъ числа С-атомовъ кольца 990; вліяніе гексаметиленнаго кольца на этер. спиртовъ съ открытыми цѣпями 1006.
 Этиленгликоль, д. сѣрной кислоты 743; д. хлористаго цинка 750; механизмъ

превращенія въ уксусный алдегидъ 751.
 Этиленъ, уплотненіе при катализѣ 68.
 Этилпропениловый эфиръ 1108.
 Этилтолилэтиленмолочная кислота 1403.
 Этилфосфиноэтиловый эфиръ изъ фосфористоэтиловаго эфира 638.
 Этилциклогексильный эфиръ, скорость образованія 984.
 Этоксинакриловыя кислоты, синтезъ 327.
 Этоксилъ, замѣщеніе радикалами 327, 677.
 Этоксиметакриловая кислота 339.
 Этоксидециленовая кислота 1093.
 Эфиратъ бромистаго магнія, растворимость въ эфирѣ 554.
 Эфираты новые магнійорганическихъ соединений 258, 579; магнійорганическихъ соединений, термохимія разложенія водою 962.
 Эфираты галоидныхъ соединений магнія. VI. Соединенія бромистаго магнія съ производными кислотъ 3. VII. Соединенія съ производными мочевины 4.
 Эфирныя масла дальняго востока, вращеніе 1073.
 Эфиры простые: этиловый, растворимость одноэфирата бромистаго магнія 554, этилциклогексильный, скорость образованія 984; эфиры простые, соединенія съ хлористымъ кальціемъ 1035; этиловый, электропроводность растворовъ брома 1097; этилпропениловый 1108. Этиловый, соединеніе съ бромистымъ алюминіемъ 1397.
 Эфиры сложные: кислый эфиръ адипиновой кислоты 931; соединенія съ хлористымъ кальціемъ 1033.
Ѣдкое кали, д. на мѣдь или ея окись 884; д. на ацетиленистые углеводороды 918.
Ягоды крушины, масло сѣмянъ 144.
 Яйца, индюшечьи, альбумины бѣлка 597.

ГАНТЪ СВЯН СССР
 Гос. Вузовъ Науч.-Техн.
 Библиотека

~~Библиотека
 Института
 Технической
 Физики~~

727

АЛФАВИТНЫЙ УКАЗАТЕЛЬ.

XXXIX

Знакъ (2) обозначаетъ страницу второго отдѣла, цифра безъ этого знака означаетъ первый отдѣлъ.

ИМЕННОЙ УКАЗАТЕЛЬ.

- Аваловъ**, I. Д. Растворимость серебра въ ѣдкихъ щелочахъ 627.
- Александровъ**, Д. К. Соли и эфиры гексанитродифениламина 1391.
- Андреевъ**, И. И. Скорость роста и растворения кристалловъ и ихъ плоскостей 624, 1637. Дѣйствіе озона и перекиси водорода на раствореніе золота и серебра въ водныхъ растворахъ цианистаго калия 1637.
- Антоновъ**, Г. Н. О натяженіи на границѣ двухъ словъ 342.
- Афанасьевъ**, Б. П. см. Биронъ, Е. В.
- Байковъ**, А. А. Кристаллизація и структура стали 399. Гидраты полуторныхъ окисей желѣза, алюминія и хрома 660.
- Бевадъ**, И. И. Къ реакціи азотистокислородныхъ соединеній съ цинкорганическими и магнійорганическими соединеніями 947.
- Биронъ**, Е. В. Изслѣдованіе кадмевыхъ электродовъ 1455. Удѣльные вѣса водныхъ растворовъ хлористаго кадмія 1502. Изслѣдованіе концентрационныхъ цѣпей. I. Хлористый кадмій 1506.
- Биронъ**, Е. В. и Афанасьевъ, Б. П. Изслѣдованіе хлорокадматовъ щелочныхъ металловъ 1456.
- Богоявленскій**, А. Д. и Виноградовъ, Н. п-Азофеноль, какъ продуктъ восстановления п-нитроанизола и его производныхъ, дающія явленія жидкихъ кристалловъ 668. Кривыя плавленія смѣсей п-азоксианизола и п-азоанизола 669.
- Боргманъ**, И. И. см. Фаворскій, А. Е.
- Брейтфусъ**, В. Л. см. Ющичъ, Ж. И.
- Бронштейнъ**, Г. Синтезъ куменилэтиленмолочной кислоты 578.
- Бушковъ**, Н. А. см. Яковлевъ, В. А.
- Вѣлынскій**, С. см. Жемчужный, С. Ф.
- Веймарнъ**, П. П. О гидрозольяхъ 304. Объ обратимыхъ коллоидахъ 307. Къ ученію о состояніяхъ матеріи 619. Ультрамикроскопическое строеніе студенистыхъ осадковъ и студней 621. Эмульсии и растворы 622. Кристаллизація подъ вліяніемъ осмотическаго давления. Растворитель какъ пустота или пустота какъ растворитель 623. Общій способъ получения въ эмульсированномъ и студенистомъ видѣ кристаллическихъ веществъ 650. Объ опредѣленіи порядка величины растворимости практически полногъ не растворимыхъ тѣлъ по виду и строенію осадка; химич. составъ микро- и ультрамикроскопическихъ осадковъ 650. Свойства кристаллическаго вещества въ чрезвычайной степени измельченія 651. Матерія и ея состоянія 1153. Полученіе золь и студней хорошо растворимыхъ веществъ безъ измѣненія растворяющей способности растворителя 1446. Условія равновѣсія системы роданистаго марганца и воды и явленія пересыщенія, въ ней наблюдаемыя 1447. Гекса- и тетрароданиды марганца, натрія, калия, аммонія и барія 1448. Скорость реакцій и концентрація; добавленія къ закону Гульдберга и Вааге; кинетика неоднородныхъ системъ 1459. О неопредѣленныхъ химическихъ соединеніяхъ 1461. Объ измѣненіяхъ съ теченіемъ времени коллоидальнаго серебра 1461. Къ химической кинетикѣ; реакціи между растворами солей, кислотъ и оснований и суспензіями 1641. Кристаллическое состояніе—внутреннее свойство матеріи 1645.
- Виноградовъ**, Н. см. Богоявленскій, А. Д.
- Волхонскій**, Е. Д. Химическія равновѣсія въ растворахъ 1655.

Глинка, Л. Н. см. Зелинский, Н. Д.
Голубевъ, П. Дѣйствіе пиперидина на хлорокись пинена 1448.
Гулевичъ, В. С. О строеніи карнозина 467.

Гуттъ, Н. Ф. см. Зелинский, Н. Д.

Дворжанчикъ, С. В. см. Дорошевскій, А. Г.

Демьяновъ, Н. Я. Перегруппировка тетраметилового соединения въ пентаметиловое 671. Изъ области изомеризации циклическихъ аминовъ съ боковой дѣлью. О природѣ спирта изъ азотистокислой соли триметиленилкарбиламина 1077. О получении и свойствахъ триметиленилкарбинола и его производныхъ 1085. Изъ области изомеризаций: о спиртѣ тетраметиловомъ изъ тетраметиленамина 1466.

Демьяновъ, Н. Я. и Дояренко, М. Н. Дѣйствіе іода на серебряную соль тетраметиленилкарбиновой кислоты 672. О продуктахъ дѣйствія азотистой кислоты на пентаметиленилдиаминъ 1000. Нѣкоторыя превращенія циклобутанола 1649.

Добросердовъ, Д. Составъ и свойства гидрата бромноватоалюминіевой соли 133.

Долголенко, В. И. О нижней критической темп. растворимости двухъ жидкостей 841.

Дорошевскій, А. Г. и Дворжанчикъ, С. В. Показатель преломленія смѣсей спирта съ водою 1464.

Дорошевскій, А. Г. и Раковский, А. Дѣйствіе азотной кислоты на крахмалъ 427.

Дояренко, М. Н. см. Демьяновъ, Н. Я.

Дуда, Л. см. Красускій, К. А.

Дукельскій, М. П. Равновѣсія въ водныхъ борнокислыхъ соляхъ 975. Новый случай образованія основныхъ хлорокисей ртути 988.

Думанскій, А. В. Коллоидальная гидрокись желѣза и мочевины 743. Электропроводность электролитовъ въ водныхъ растворахъ желатинны 1379.

Елифановъ, П. Объ оксигеновой кислотѣ 1473.

Ерчиковскій, Г. О. Химическія равновѣсія второго порядка: системы съ нижней критической температурой 1645. Два лекціонныхъ опыта по теоріи химическаго равновѣсія 1647.

Ефремовъ, Н. Н. см. Жемчужный, С. Ф.
Еше, В. А. Искусственное получение пинена и строеніе пинокамфеола 1325.

Ждановичъ, М. Л. Дѣйствіе цинка на смѣсь α бромизомалянаго угольнаго эфировъ 1164. Синтезъ метилэтил-яблочной кислоты 1411.

Жемчужный, С. Ф. Сплавъ никкеля и мышьяка 123. Температура плавленія мышьяка 1462. См. Курнаковъ, Н. С.
Жемчужный, С. Ф. и Бѣлынский, С. Сплавы кобальта съ оловомъ 1463.
Жемчужный, С. Ф. и Ефремовъ, Н. Н. Фосфористыя соединенія марганца 777.

Жемчужный, С. Ф., Уразовъ, Г. и Рыковскій, А. Сплавы марганца съ мѣдью и никкелемъ 787.

Жиневскій см. Соковнинъ, Н. Н.

Жуковъ, А. А. и Шестаковъ, П. И. Образованіе γ -лактоновъ 652.

Жуковъ, И. И. Взаимодѣйствіе между азотомъ и металлами 667. Магнитныя свойства азотистыхъ металловъ 1638.

Жуковъ, И. И. и Курбатовъ, В. Я. Новый методъ опредѣленія точки плавленія металловъ 1546.

Зайцевъ, А. Дѣйствіе іодцинкаллыла на ангидриды одноосновныхъ кислотъ 1232.

Залькиндъ, Ю. С. Обзоръ работъ по радиоактивнымъ веществамъ (2) 71, 89.
Здзиковецкій, В. С. см. Ипатьевъ, В. Н.
Зелинский, Н. Д. Гексагидрофенилнитрометанъ 1171.

Зелинский, Н. Д. и Глинка, Л. Н. Диметилэтилпентаметилень 1170.

Зелинский, Н. Д. и Гуттъ, И. Ф. Тетраметиловыя производныя 1655.

Зелинский, Н. Д. и Кравецъ, В. П. Тетраметилпентаметиленилгликоль 1170.

Зелинский, Н. Д. и Пржевальскій, Е. С. Исслѣдованія въ ряду гексилена и гептилена 1168.

Зубковская, В. И. Равновѣсія въ системѣ изъ сѣрнокислой соли, аммиака и воды 989.

Ижевскій, В. П. Михаилъ Ивановичъ Коноваловъ 1477.

Ильинъ, Л. Ф. Дѣйствіе сѣрной кислоты на галловую 678; составъ и свойства таннина 1449.

Ипатьевъ, В. Н. Полученіе этиленовъ изъ спиртовъ при помощи катализаторовъ 662. Каталитическія реакціи при высокихъ температурахъ и давленіяхъ: XIII. Восстановительный катализъ 681. XIV. Восстановительный катализъ въ присутствіи окисловъ металловъ 693.

Ипатьевъ, В. Н. и Здзиковецкій, В. С. Каталитическія реакціи при высокихъ температурахъ и давленіяхъ. XV. Каталитическое изомерное превращеніе бутиленовъ 897.

Иоичъ, Ж. И. и Брейтфусъ, В. А., Рудольфъ, К. И., Стасевичъ, Н. Н., Эльмановичъ, Н. А., Кондыревъ, Н. В., Оминъ, Д. А. Синтезы при помощи галоидмагнійацетиленовъ 652.

Каблуковъ, И. А. Памяти Н. А. Меншуткина 467. Новѣйшія теоріи строенія атомовъ 467. Объ обмѣнномъ разложеніи между AgNO_3 и галоидными солями въ отсутствіи растворителя 914. Памяти Бертелло 1177.

Каневскій, Я. см. Сапожниковъ, А. В.
Кижнеръ, Н. М. О циклобутановѣ 922. О переходѣ азина метилциклогексана въ метилциклогексилгидразинъ 1240. О ментазинахъ 1246.

Кистяковскій, В. А. Опасности магнія 1445. О методѣ опредѣленія электродныхъ потенциаловъ 1453. Классификація явлений наблюдаемыхъ при раствореніи магнія въ нейтральныхъ щелочныхъ растворахъ 1454. Активированіе и пассивированіе магнія 1455.

Кондыревъ, Н. В. см. Иоичъ, Ж. И.
Коновалова, В. К. см. Челинцевъ, В. В.
Коноваловъ, Д. П. О взаимодѣйствіи тѣлъ въ растворѣ по даннымъ ихъ упругости пара 54, 315. О каталитическомъ дѣйствіи кислотъ 825.

Коноваловъ, М. И. Некрологъ 1477.

Константиновъ, Н. С. О сплавахъ кобальта и мѣди 771. О сплавахъ никкеля съ фосфоромъ 1153.

Кравецъ, В. П. см. Зелинский, Н. Д.

Красускій, К. А. Порядокъ присоединенія аммиака къ окиси триметилэтилена 460. Порядокъ присоединенія хлористаго водорода къ окиси изобутилена 520. Двувторичный хлоргидринъ бутилена 1468. Порядокъ присоединенія аммиака къ окиси изобутилена 1469.

Красускій, К. А. и Дуда, Л. Дѣйствіе аммиака на окиси и хлоргидрины гексилена и тетраметилэтилена 1061.

Кримбергъ, Г. П. Строеніе карнитина 1179.

Курбатовъ, В. Я. Природа металлическаго состоянія 618. Способъ полученія аустенита 664. Соответственныя температуры для кристаллическаго состоянія 1139. Измѣненіе константы Трутона съ температурой 1140. Теорія лучеиспусканія 1141. Законъ

Дюлонга и Шти 1141. Характеристика металлическаго состоянія и электропроводность іода 1141. Теплоемкость и скрытая теплота испаренія уксуснаго ангидрида 1142. Теплоемкость сѣры 1143. Изученіе явленія испаренія амилевого эфира 1143. Скрытая теплота испаренія паратолуидина 1144. Теплоемкость и скрытая теплота испаренія изобутилбензойнаго эфира 1144. Значеніе атомистической гипотезы 1181. Добавленіе къ этой статьѣ 1216. Измѣненіе теплоемкости ртути 1442. Значеніе теорій лучеиспусканія для теорій строенія 1443. Къ характеристикѣ понятія объ элементѣ 1444. Строеніе сорбитотрооститныхъ составляющихъ стали 1456. Къ вопросу о строеніи закаленной стали 1458. Зависимость окраски тѣла отъ температуры (теорія луминисценціи) 1521. О новой полиморфной формѣ іода 1543. Объ испареніи нафталина 1640. О константѣ Трутона 1641. См. Жуковъ, И. И.

Курбатовъ и Маковецкій, А. Е. Скрытая теплота испаренія изовалериановоизоамилевого эфира 1640.

Курбатовъ, В. Я. и Матвѣевъ, М. М. Строеніе и превращенія маргенитноаустенитныхъ составляющихъ стали 1457.

Куриловъ, В. Неорганическая химія въ 1905 году (2) 1, (2) 11; въ 1906 году (2) 103, (2) 113.

Курнаковъ, Н. С. Электропроводность сплавовъ таллія и свинца 657. Электропроводность простыхъ тѣлъ 659.

Курнаковъ, Н. С. и Жемчужный, С. Ф. Сплавы мѣди съ никкелемъ и золотомъ. Электропроводность твердыхъ металлическихъ растворовъ 211. О твердости металлическихъ твердыхъ растворовъ и опредѣленныхъ химическихъ соединеній 1148.

Куровскій, Э. см. Танатаръ, С. М.

Кучеровъ, Л. М. Равновѣсная изомерія при нагрѣваніи дибромизопентановъ 510.

Левитесь, С. Я. Объ органическихъ коллоидахъ 1146.

Лепешкинъ, Н. Н. Сесквитерпенъ, находящійся въ Oleum Cadinum вмѣстѣ съ кадиномъ 1466.

Лидовъ, А. П. Къ методикѣ объемнаго опредѣленія водорода 208. Объемное опредѣленіе водорода 195.

Лондонъ, Е. С. Расщепленіе и ассимиляция бѣлка въ организмѣ 617.

- Лепковский, В. Б. Сплавы висмута съ оловомъ 626.
- Маковецкій, А. Е.** Упругость пара водноацетовыхъ растворовъ 651. См. Курбатовъ, В. Я.
- Марковниковъ, В. В. и Смирновъ, В. Производныя β -метилциклогексана 1.
- Матвѣевъ, М. М. см. Курбатовъ, В. Я.
- Мацуревичъ, И. Синтезъ этилтолилэтиленмолочной кислоты 183.
- Менделѣевъ, Д. И. Кончина и погребение 241.
- Меншуткинъ, Б. Н. Соединенія бромистаго и йодистаго магнія съ производными кислотъ 102. Ацетамидъ какъ растворитель 121. О соединеніяхъ бромистаго и йодистаго магнія съ производными углекислоты 168. О кристаллизаціи и температурахъ плавленія молекулярныхъ соединеній бромистаго и йодистаго магнія 814. О вытѣсненіи однихъ веществъ другими въ молекулярныхъ соединеніяхъ и о прочности этихъ соединеній 1548. Жизнь и дѣятельность Николая Александровича Меншуткина, приложение, VIII—376 стр.
- Меншуткинъ, Н. А. Кончина и погребение 278. Жизнь и дѣятельность, VIII—376 стр., приложение.
- Милобендзкій, О. Кислородныя производныя камфена 1395. Установка титра сѣрноватистонатріевой соли 1404.
- Мосешвили, Я. П. Осмосъ между минеральными кислотами и органическими солями 423.
- Настюковъ, А. М.** Конденсація ароматическихъ углеводовъ съ углеводами—съ целлюлозой и глюкозой 1109.
- Омельянский, В. Л.** Примѣненіе бактериологическаго метода при химическомъ изслѣдованіи (2) 28, 41.
- Орловъ, Е. И. Превращеніе метиловаго спирта въ формалдегидъ и добываніе формалина I 855; II 1023; III 1414. О строеніи гидросѣрнистаго и формалдегидсульфокислого натрія и анализъ техническихъ продуктовъ 1588.
- Остромысленскій, И. И. Новый синтезъ мочевоы кислоты и связь съ образованіемъ ея въ организмѣ 467. О мочевоы кислотѣ 1178.
- Павловъ, В. Е. и Шейнъ, С. Д.** Дѣйствіе AgNO_3 на J: установка титра

- растворовъ по насыщенію и иодометри черезъ AgNO_3 943.
- Петренко-Кратченко. О вліяніи циклической связи на реакціонную способность 179.
- Пикте, А. Изслѣдованіе алкалоидовъ табака (2) 53.
- Плотниковъ, В. А. О соединеніи бромистаго алюминія съ эфиромъ 163. Соединенія диметилпирона съ трибромуксусной кислотой 1459.
- Плотниковъ, И. С. Равновѣсіе при фотохимическихъ реакціяхъ 1655.
- Погоржельскій, З. А. Омыленіе бромистаго изобутилена воднымъ растворомъ поташа 462.
- Подкопаевъ, Н. И. Сплавы платины съ оловомъ 1163.
- Покровский, В. Производныя лѣвой дигидрокарвилксантогеновой кислоты 1333.
- Пржевальскій, Е. С. см. Зелинскій, Н. Д.
- Прилежаевъ, Н. А. Строеніе β бензпинаколина 675. Дѣйствіе амилата натрія на окись изобутилена 676. Дѣйствіе уксуснаго ангидрида на диизобутиленгликоль 759. Сравнительное окисленіе диизобутилена KMnO_4 и $\text{Mg}(\text{MnO}_4)_2$ 769.
- Пушинъ, Н. А. Потенціалъ и природа металлическихъ сплавовъ: введение 13; экспериментальная часть 39; типъ сѣрво водорода 41; сплавы олова съ висмутомъ 353; группа латуней 357; группа бронзъ 385; группа алюминиевыхъ бронзъ 528; типъ фосфористаго водорода 539; сплавы свинца 869; олова съ металлами желѣзнаго ряда 878; заключеніе 894.
- Райхштейнъ, В.** Синтезъ и свойства α -метиль - β -изобутилэтиленмолочной кислоты 587.
- Раковский, А. В. Химическое исправленіе воды 1044.
- Раковский, А. см. Дорошевскій, А. Г.
- Ракузинъ, М. А. Современное состояніе вопроса объ оптической дѣятельности нефтей 312. Оптическое изслѣдованіе нефти со Святаго острова 566. Оптическое изслѣдованіе Берекейской нефти 574. Объ оптически-пустыхъ нефтяхъ 634. О холестериновой реакціи нефтей 634. Оптическое изслѣдованіе Биби-Эйбатской нефти 802, 1343. Оптическое изслѣдованіе нефтей Ухтинскаго района 1175. Оптическое изслѣдованіе нефти изъ Тергерзее 1176.

- Рудольфъ, К. И. см. Юдичъ, Ж. И.
- Рыковсковъ, А. см. Жемчужный, С. Ф.
- Садиковъ, В. Е.** О поглотитѣ 411.
- Сапожниковъ, А. В. Твердость сплавоы свинца и олова 1638. Твердость сплавоы алюминія и цинка 1639.
- Сапожниковъ, А. В. и Каневскій, Я. Твердость и микроструктура сплавоы свинца и сурьмы 901.
- Сапожниковъ, А. В. и Сахаровъ, М. Твердость и микроструктура сплавоы кадмія и цинка 907.
- Сахаровъ, М. см. Сапожниковъ, А.
- Сикорскій, С. см. Хардинъ, Д.
- Славяновъ, А. Н. Синтезъ гексаметилтриметиленгликоля и его превращенія 140.
- Смирновъ, В. А. Гидратація праваго пинена 1648. См. Марковниковъ, В. В.
- Смирновъ, В. И. Разслаиваніе жидкостей подъ вліяніемъ солей 78.
- Соболевъ, М. Н. Памяти Муассана 1177.
- Соковнинъ, Н. Н. Равновѣсная изомерія при нагрѣваніи дибромпропановъ 495. Равновѣсная изомерія при нагрѣваніи дибромизобутановъ 500. Равновѣсная изомерія при нагрѣваніи нормальныхъ дибромбутановъ 505.
- Соковнинъ, Н. Н. и Жиневскій. Равновѣсная изомерія при нагрѣваніи бромистаго этилена и этилидена 492.
- Солонина, В. Строеніе нитрозокрасокъ тимола. Производныя бензиловаго эфира тимола 751.
- Стадниковъ, Г. Л. Взаимодѣйствіе оксинитриловъ съ аминонитрилами и эфирами аминокислотъ 312. Механизмъ образованія аминио- и иминокислотъ 439. Пропіоиминоуксусная кислота 1581. О пропіоиминомасляныхъ кислотахъ 1584. Синтезъ пропіоиминоциклопентанкарбоновой кислоты 1648.
- Стасевичъ, Н. Н. см. Юдичъ, Ж. И.
- Степановъ, Н. И. Электропроводность сплавовъ магнія со свинцомъ 1151.
- Суреньянецъ, Е. С. Комплексныя соединенія оксаминдиамидоксима 314. Эфирное масло изъ сахгыза 1339.
- Тананаевъ. Полученіе электролизомъ наиболѣе способнаго къ реакціямъ серебра 1651.
- Танатаръ, С. М. и Куровскій, Э.** Нѣкоторыя соли бериллія и цирконія 936. Бензойныя соли бериллія и цирконія 1630.
- Телетовъ, И. С. Разложеніе перекиси водорода платиновой жестью и сравненіе результатовъ съ катализомъ H_2O_2 коллоидальной платиной 1358.

- Тихомировъ, В. И. Изслѣдованіе равновѣсія въ системѣ изъ воды, сулемы и хлористаго калия 731.
- Толетопятовъ, В. Равновѣсная изомерія при нагрѣваніи бромистыхъ изобутила и трет. бутила 483.
- Трефильевъ, И. Къ реакціи уплотненія малеиновой кислоты съ ацетоуксуснымъ эфиромъ 1618. Бромистыя производныя диметил- и триметилфурановыхъ дикислотъ 1621.
- Уразовъ, Г.** Сплавы мѣди и магнія 1566; см. Жемчужный, С. Ф.
- Фаворскій, Ал. Е.** Явленія равновѣсной изомеріи при нагрѣваніи бромгидриновъ 469.
- Фаворскій, А. Е. и Боргманъ, И. И. Къ вопросу объ изомерныхъ превращеніяхъ. О метиленициклогексанѣ 1218.
- Флавицкій, Ф. М. Пониженіе температуры кипѣнія растворенныхъ веществъ въ ихъ наиболѣе летучихъ растворахъ 665. Повышеніе упругости пара амилена и муравейнаго метила въ ихъ эвзеистическомъ растворѣ 666.
- Фокинъ, С. А. Полимеризація растительныхъ маселъ 308. Роль водородистыхъ металловъ въ реакціяхъ восстановления 607. Процессъ окисленія высыхающихъ растительныхъ маселъ 669.
- Фрицманъ, Э. X. Равновѣсная изомерія при нагрѣваніи бромизопентановъ 487.
- Хардинъ, Д. и Сикорскій, С.** Зависимость между вращательной способностью оптически дѣйствующихъ веществъ и ихъ химическимъ строеніемъ 703.
- Харичковъ, К. В. Примѣнимость реакціи Чугаева для обнаруженія холестерина въ жирахъ и нефтяхъ 129. Къ химии замѣщенныхъ меркураммоніевъ 230, 463. О реакціяхъ Розенталера и Кучерова на кетоны 465. Объ образованіи соды въ коллоидальномъ состояніи 466. Новый типъ кольчатыхъ кислотъ изъ нефти 673. О связи между темп. вспышки и упругостью паровъ горючихъ жидкостей съ низкой темп. кипѣнія 1473. Новые принципы для качественнаго различенія аминовъ различной степени замѣщенія 1474.
- Черевитиновъ, О. В.** Новый способъ опредѣленія гидроксильныхъ группъ 1178.

Челинцевъ, В. В. Вліяніе радикаловъ на характеръ дополнительныхъ сродствъ кислорода 1015. Изомерія среди Гриньяръ-Байеровскихъ оксимевыхъ соединений и ихъ термодимическое изслѣдованіе 1019. Новыя опредѣленія теплоты образ. іодуровъ и тепловой эффектъ Гриньяровской реакціи 1179. Превращеніе индив. магнійорганическихъ соединений въ аминные комплексы; термодиміа его 1250. Къ вопросу о строеніи магнійорганическихъ комплексовъ 1470. Отношеніе индивид. магнійорганическихъ соединений къ сульфидамъ 1471. См. Щукаревъ, А. Н.

Челинцевъ, В. В. и Коновалова, В. К. Комплексныя соединенія брома съ простыми эфирами и сульфидами 1472.

Чеховичъ, В. Кислый фталевый эфиръ β -метилциклогексанола 6.

Чичибабинъ, А. Е. Способность этонильной группы къ замѣщенію на радикалы 8. О пентафенилэтанъ и гексафенилэтанъ 160. О фенилированныхъ производныхъ пп датолила 925. О трифенилметилъ 1157. Къ во-

просу о строеніи трифенилметила 1159.

Чугаевъ, Л. А. О кобальтіакахъ, не проводящихъ тока 1179. Исслѣдованія въ области комплексныхъ соединений. Комплексныя соединенія органическихъ имидовъ 1262. Исслѣдованія въ ряду терпеновъ и камфоры 1324.

Шейнъ, С. Д. см. Павловъ, В. Е.

Шестаковъ, П. И. см. Жуковъ, А. А.

Шкателовъ, В. В. Нахожденіе щавелевой кислоты на плотныхъ известнякахъ южнаго берега Крыма 1173.

Шорыгинъ, П. Конденсація гидрохинона съ бензалдегидомъ и формалдегидомъ 1094.

Щукаревъ, А. Н. и Челинцевъ, В. В. Теплота образованія эфирныхъ комплексовъ бромистаго и іодистаго магнія 1179.

Эльмановичъ, Н. А. см. Іоцичъ, Ж. И.

Яковлевъ, В. А. и Бушковъ, Н. А. Полученіе жирныхъ аминовъ при помощи азотистыхъ металловъ 1150.

Юминъ, Д. А. см. Іоцичъ, Ж. И.

ПРЕДМЕТНЫЙ УКАЗАТЕЛЬ.

Абсорпціонныя тѣла въ 1905 году (2) 22; въ 1906 (2) 120.

Азинъ метилциклогексанола, переходъ въ метилциклогексилгидразинъ 1240. Ментазины 1246.

Азоанизолъ и азоксианизолъ, кривая плавленія 669.

Азоксанизолъ и азоанизолъ, кривая плавленія 669.

Азотистая кислота: эфиры, д. на магній- и цинкорганическія соед. 950; д. аз. к. на пентаметилендиаминъ 1000.

Азотистокислородныя соед. д. на цинк- и магнійорганическія соед. 947.

Азотистые металлы, полученіе аминовъ 1150; магнитныя свойства 1638.

Азотистыя неорганическія соед. въ 1905 году (2) 8; въ 1906 (2) 111.

Азотная кислота, д. на крахмаль 427.

Азотъ, д. на металлы 667.

Азофеноль и производныя, жидкіе кристаллы 668.

Актиній (2) 79.

Алдегиды: изобутиловый, восстановленіе, катализаторъ Fe 684; конденсація съ фенолами 1094.

Алкалоиды: табака (2) 53; механизмъ образованія въ растеніяхъ (2) 64.

Алюминій: бромноватый, гидраты 133; бромистый, соединеніе съ эфиромъ 163; сплавы: съ Сд, потенциалъ 529; съ серебромъ 531; полугорная окись, гидраты 660; сплавы съ цинкомъ, твердость 1639.

Амилать натрія, д. на окись изобутилена 676.

Амиленъ и муравьинометиловый эфиръ, повышеніе упругости пара въ эвзеистическомъ растворѣ 666.

Амиловый эфиръ, испареніе 1143.

Аминокислоты, д. нитриловъ и эфировъ на оксинитрилъ 312; механизмъ реакціи образованія 439.

Амины: циклическія, изомеризація 1077; жирныя, полученіе изъ азотистыхъ металловъ 1150; первичныя, соед. съ сукцинимидомъ 1278; вторичныя, соед. съ сукцинимидомъ 1290; третичныя 1292; жирныя, соед. съ никкельсукцинимидомъ 1305; съ диаминами 1309; различеніе а. разнаго замѣщенія 1474; магнійорганическія соединенія 1250.

Амміакъ, порядокъ присоединенія къ окиси триметилэтилена 460; а., вода и сѣрноцинковая соль, равновѣсія 989; д. на окиси и хлоргидрины гексилена и тетраметилэтилена 1061; соед. съ сукцинимидомъ 1272; присоед. къ окиси изобутилена 1469.

Анализъ: методика опредѣленія водорода 208; объемное опредѣленіе водорода 195; установка титра растворовъ по насыщенію и іодометриі посредствомъ AgNO₃ 943; химическое исправленіе водъ 1044; опредѣленіе гидроксильныхъ группъ 1178; установка титра сѣрноватистонатріевой соли 1404.

Ангидриды кислотъ, д. іодцинкаллина 1232.

Ассоціація въ растворѣ 315.

Атомистическая гипотеза, значеніе 1181.

Атомные вѣса эл. въ 1905 году (2) 1; въ 1906 г. (2) 103.

Атомы, новѣйшія теоріи строенія 467; значеніе атомистической гипотезы 1181.

Аустенитъ, полученіе 664.

Ацетали ацетиленовые, синтезы 655.

Ацетамидъ, соединенія съ MgJ₂ и MgBr₂ 102, 107. Какъ растворитель 121.

Ацетанилидъ, соединеніе съ MgBr₂ 10

Ацетилъ хлористый, соед. съ MgBr₂ 116.

- Ацетонитрилъ, соед. съ MgJ_2 111; съ $MgBr_2$ 113.
- Ацетонъ, упругость пара водныхъ растворовъ 651; восстановление, катализаторъ Fe 682.
- Ацетоуксусный эфиръ, уплотнение съ малеиновой кислотой 1618.
- Бактериология**, примѣненіе къ химическому изслѣдованію (2) 28, 41.
- Бензалдегидъ, конденсація съ гидрхинономъ 1099.
- Бензойная кислота, соли бериллія и цирконія 1630.
- Бензолъ, конденсація съ целлюлозой 1109; гомологи, конд. съ целл. 1122; конд. съ глюкозой 1133.
- Бензпинаколинъ, строеніе 675.
- Берекей, нефть 574.
- Бериллій, соли органическихъ к. 936; бензойной кислоты 1630.
- Биби-Эйбатъ, нефть, оптическое изслѣдованіе 802, 1343.
- Борнокислыя соли, равновѣсія въ водныхъ растворахъ 975.
- Бромгидрины, равновѣсная изомерія при нагрѣваніи ихъ 469; бромистыхъ изобутила, трет. бутила 483; бромизопентановъ 487; бром. этилена и этилидена 492; дибромпропановъ 495; дибромизобутановъ 500; норм. дибромбутановъ 505; дибромизопентановъ 510.
- Бромизомаэляный и угольный эфиры, д. цинка 1164.
- Бромистый алюминій; соединеніе съ эфиромъ 163.
- Броммасляный эфиръ и паратолуоловый алдегидъ, д. на цинкъ 183.
- Бромоватоалюминіевая соль, гидраты 133.
- Бромъ, комплексныя соединенія съ эфирами и сульфами 1472.
- Бронзы, потенциалы 385; б. алюминіевыя, потенциалы 528.
- Бутиленъ, хлоргидринъ двувторичный 1468.
- Бутилены, каталитическое изомерное превращеніе 897.
См. изобутиленъ.
- Бѣлокъ, расщепленіе и ассимиляція въ организмѣ 617.
- Валериановоизоамиловый эфиръ**, скрытая теплота испаренія 1640.
- Взаимодѣйствіе тѣлъ въ растворѣ по даннымъ ихъ упругости паровъ 54, 315.
- Висмутъ, сплавы съ оловомъ, потенциалъ 353; съ сурьмой 534; съ оловомъ, кривая плавленія 626; со свинцомъ, потенциалъ 872.
- Вода, растворы ацетона, упругость пара 651; в., сулема и KCl, равновѣсія 731; в., амміакъ и сѣрницанковая соль, равновѣсія 989; химическое испареніе 1044; смѣси со спиртомъ, пок. преломленія 1464.
- Водородистые металлы въ реакціи восстановления 607.
- Водородистыя неорганическія соед. въ 1905 году (2) 8.
- Водородъ, методика опредѣленія 208; объемное опредѣленіе 195; перекись, разложеніе платиновой жестью и катализъ 1358.
- Восстановленіе: водородистыми металлами 607; при катализаторѣ желѣзѣ 681; при кат. Ni 687; при окислахъ металловъ 693.
- Вращеніе, зависимость угла отъ произведенія асимметрии 703.
- Вспышка жидкостей, связь съ ихъ упругостью паровъ 1473.
- Вытѣсненіе однихъ веществъ другими въ молекулярныхъ соединеніяхъ 1548.
- Галловая кислота**, д. сѣрной к. 678.
- Галоидмагнійацетилены, синтезы 652.
- Галоидныя неорганич. соед. въ 1905 г. (2) 8; въ 1906 (2) 111.
- Гексагидрофенилнитрометанъ 1171.
- Гексаметилтриметиленгликоль, синтезъ и превращенія 140.
- Гексанитродифениламинъ, соли и эфиры 1391.
- Гексафенилэтанъ 160.
- Гексилень, окись и хлоргидринъ, д. амміака 1061; изслѣдованія въ ряду г. 1168.
- Гептень, изслѣдованія въ ряду г. 1186.
- Гидратация праваго пинена 1648.
- Гидраты бромоватоалюминіевой соли 133; полуторныхъ окисей Fe, St, Al 660.
- Гидрозоли 304.
- Гидроксильныя группы, опредѣленіе 1178.
- Гидросѣрнистый натрій, строеніе 1588.
- Гидрохиноны, конденсація съ бензалдегидомъ 1099.
- Гликолы съ ацетиленовой связью, синтезы 656.
- Глутаримидъ, комплексныя соед. 1296.
- Дезоксинъ** 1115.
- Декагидронафталинъ 699.
- Декагидронафтоль 700.
- Дигидрокарвилксантогеновая кислота 1333.

- Диизобутиленгликоль, д. уксуснаго ангидрида 759.
- Диизобутиленъ, сравнительное окисленіе $KMnO_4$ и $Mg(MnO_4)_2$ 769.
- Диметиламинъ, меркураммоній 236.
- Диметилмалоновая кислота 1164.
- Диметилпиронъ, соед. съ трибромуксусной кислотой 1459.
- Диметилфурановыя кислоты, бромпроизводныя 1621.
- Диметилпентаметилены 1170.
- Дитолилъ, фенилированные производныя 925.
- Дициклогексилэтанъ 700.
- Дициклогексилъ 699.
- Диэтиламинъ, меркураммоній 238.
- Дополнительныя средства кислорода, вліяніе радикаловъ 1015.
- Законъ Дюлонга и Пти** 1141.
- Золи хорошо растворимыхъ веществъ 1446.
- Золото, сплавы съ мѣдью 219; съ цинкомъ, потенциалъ 373; съ оловомъ 375; раствореніе въ KCN 1637.
- Желатинъ**, водные растворы, электропроводность 1379.
- Желѣзо, полуторная окись, гидратъ 660; восстановительный катализъ при Fe 682; коллоидальная гидроокись и мочевины 743; сплавы съ оловомъ 889.
- Жидкіе кристаллы 668.
- Жидкости, разслаиваніе 78; натяженіе на границѣ двухъ слоевъ 342; нижняя критическая темп. растворимости 841; связь тем. вспышки съ упругостью паровъ 1473.
- Жиры, обнаруженіе холестерина по реакціи Чукаева 129.
- Известняки** Крыма, щавелевая кислота на нихъ 1173.
- Изобутилбензойный эфиръ, теплоемкость и скрытая теплота испаренія 1144.
- Изобутиленъ: бромистый, омыленіе воднымъ растворомъ поташа 462; окись и., порядокъ присоединенія HCl 520; окись, д. амилата натрія 676; окись, присоединеніе амміака 1469.
- Изомаэляная кислота, растворимость въ водѣ 88.
- Изомеризація циклическихъ аминовъ 1077; циклическихъ соединеній 1466.
- Изомерія равновѣсная при нагрѣваніи бромгидриновъ 469; бромистыхъ изобутила и трет. бутила 483; бромизопентановъ 487; бромистыхъ этилена и этилидена 492; дибромпропановъ 495; норм. дибромбутановъ 505; дибромизопентановъ 510; каталитическое изом. превращеніе бутиленовъ 897; оксоніевыхъ соединеній 1019; изомерныя превращенія 1218.
- Имиды, комплексныя соединенія 1262.
- Иминодипропионовая кислота 444.
- Иминокислоты, реакція образованія 439.
- Иминотрикарбонная кислота 447.
- Испаренія скрытая теплота изовалериановоизоамилового эфира 1640; нафталина 1640.
- Исправленіе химическое водъ 1044.
- Иодометрія** посредствомъ $AgNO_3$ 943.
- Иодцинкаллий, д. на ангидриды кислотъ 1232.
- Иодуры, теплота образованія 1179.
- Иодъ, д. на Ag соль тетраметиленакарбонной кислоты 672; д. на $AgNO_3$ 943; электропроводность 1141; новая полиморфная форма 1543.
- Кадмій**, сплавъ съ цинкомъ, потенциалъ 355; съ мѣдью 377; съ цинкомъ, твердость, микроструктура 907; электроды, изслѣдованіе 1455; хлорокадматъ 1456; хлористый, удѣльный вѣсъ растворовъ 1502; концентраціонныя цѣпи 1506.
- Калій, хлористый, вода и сулема, равновѣсія 731; галоидныя соли, обитное разложеніе съ $AgNO_3$ безъ растворителя 914; цианистый, раствореніе Ag и Au 1637.
- Камфень, кислородныя производныя 1395.
- Карнитинъ, строеніе 1179.
- Карнозинъ, строеніе 467.
- Катализаторы: полученіе этиленовъ изъ спиртовъ 662.
- Катализъ: восстановительный кат. 681; возст. въ присутствіи окисловъ металловъ 693; каталитическое дѣйствіе кислотъ 825; каталитическое изомерное превращеніе бутиленовъ 897; к. перекиси водорода платиной 1358.
- Кетоны, реакція на нихъ Розенталера и Кучерова 465.
- Кинетика: неоднородныхъ системъ 1459; химическая 1645.
- Кипѣніе, пониженіе темп. кип. растворенныхъ веществъ въ растворахъ 665.
- Кислородныя соединенія въ 1905 году (2) 11; въ 1906 году (2) 113; ионизующая способность кисл. соед. 329.
- Кислородъ: вліяніе радикаловъ на дополнительные средства 1015.

Кислоты: минеральные и соли органические, осмось 124; кольчатая к. изъ нефти 673; каталитическое дѣйствие к. 825.

Кобальтъиакі, не проводящіе тока 1179.

Кобальтъ, сплавы съ мѣдью 771; съ оловомъ 883, 1463.

Коллоиды: обратимые 307; к. въ 1905 году (2) 22; въ 1906 году (2) 120; коллоид. гидроксидъ желѣза и мочевины 743; органические 1146; коллоидное серебро, измѣненія 1461.

Комплексныя соединенія органическихъ имидовъ 1262; мѣдныя сукцинимиды 1267; фталымиды 1295; глутаримиды 1296; строеніе 1299; никкелевыя сукцинимиды 1304; серебряныя сукцинимиды 1318; брома съ эфирами и сульфидами 1472.

Конденсація гидрохинона съ бензалдегидомъ и формалдегидомъ 1094; целлюлозы съ бензоломъ 1109; съ гомологами бензола 1122; глюкозы съ бензоломъ 1133.

Константа Трутона, измѣненія съ температурой 1140, 1641.

Крахмалъ, д. азотной кислоты 427.

Кристаллизація: подъ вліяніемъ осмотического давленія 623; молекулярныхъ соединеній бромистаго и йодистаго магнія 814.

Кристаллическое вещество чрезвычайно измельченное 651.

Кристаллическое состояніе, соответственныя температуры 1139; какъ внутреннее свойство матеріи 1645.

Кристаллъ, скорость роста и растворенія его и плоскостей 624; 1637.

Крымъ, кислота на известнякахъ 1173.

Куменилэтиленмолочная кислота 578.

Лактоны γ 652.

Латуни, потенциалъ ихъ 357.

Луминисценція, теорія 1521.

Лучейспусканіе, теорія 1141; теорія, значеніе для строенія 1443.

Лучи радиоактивныхъ веществъ (2) 89.

Магнитныя свойства азотистыхъ металловъ 1566.

Магній, сплавы со свинцомъ, электропроводность 1150; пассивность 1445; явленія при раствореніи 1454; активированіе и пассивированіе 1455; сплавы съ мѣдью 1566.

Магній бромистый, соединенія съ ацетамидомъ 102; съ ацетанилидомъ 109; съ ацетонитриломъ 113; съ уксуснымъ ангидридомъ 114; съ хлористымъ ацетилкомъ 116; съ уретаномъ 168; съ

мочевинной 174; кристаллизація и темп. плавленія молекулярныхъ соединеній 814; теплоты образованія комплекса съ эфиромъ 1179.

Магній йодистый, соединенія съ ацетамидомъ 107; съ ацетонитриломъ 111; съ уретаномъ 171; съ угольноэтиловымъ эфиромъ 177; кристаллизація и темп. плавленія молекулярныхъ соединеній 814. Теплота образованія комплекса съ эфиромъ 1179.

Магнійорганическія соед., д. на азотистые эфиры и нитропараффины 950; вліяніе радикаловъ на дополнительные сродства кислорода 1015; изомерія оксоневыхъ соединеній и ихъ термодимическое изслѣдованіе 1019; превращеніе въ аминные комплексы 1250; строеніе 1470; отношеніе къ сульфидамъ 1471.

Малеиновая кислота, уплотненіе съ ацетоуксуснымъ эфиромъ 1618.

Марганецъ, соединенія съ фосфоромъ 777; сплавы съ мѣдью и никкелемъ 787; сплавы съ оловомъ 886; роданистый и вода, условия равновѣсія 1447.

Марганцовокаліевая и магниевая соли, окисленіе диизобутилена 769.

Мартенситноаустенитныя составляющія стали 1457.

Масла растительныя, полимеризація 308; окисленіе 609.

Матерія, ея состоянія 619, 1153; кристаллическое состояніе — внутреннее ея свойство 1645.

Ментазины 1246.

Меркураммоніи замѣщенные 230, 463.

Металлическое состояніе 618; характеристика 1141.

Металлы, д. азота 667; твердость мет. твердыхъ растворовъ и химическихъ соединеній 1148; азотистые, полученіе аминовъ 1140; щелочные, хлорокадміаты 1456; новый способъ опредѣленія тем. плавленія 1546; азотистые, магнитныя свойства 1638. См. также сплавы.

Метиламинъ, меркураммоній 232.

Метилциклогексанъ 1220; превращеніе въ метилциклогексенъ 1224.

Метилизобутилэтиленмолочная кислота 587.

Метиловый спиртъ, превращеніе въ формалдегидъ 855, 1023, 1414; механизмъ реакціи 1414.

Метилциклогексанолъ, фталевый эфиръ кислый 6.

Метилциклогексанонъ, переходъ азина въ метилциклогексилгидразинъ 1240.

Метилциклогексанъ, производныя 1.

Метилэтиляблочная кислота 1411.

Микроструктура сплавовъ свинца съ сурьмой 901; кадмія и цинка 907.

Молекулярныя соединенія, ихъ кристаллизація 814; температуры плавленія 819; прочность и вытѣсненіе однихъ веществъ другими 1548.

Мочевая кислота, новый синтезъ и образованіе въ организмѣ 467.

Мочевина, соединенія съ бромистымъ магніемъ 174; и коллоидальная гидроксидъ желѣза 743.

Муравьинометиловый эфиръ и амилень, повышеніе упругости пара въ эвастическомъ растворѣ 666.

Мышьякъ, сплавы съ Ni 123; сплавы съ оловомъ 544; съ свинцомъ 876; темп. плавленія 1462.

Мѣдь, сплавъ съ теллуромъ, потенциалъ 45; съ никкелемъ 213; съ золотомъ 219; съ цинкомъ 357; съ кадміемъ 377; съ оловомъ 385; съ серебромъ и оловомъ 393; съ алюминіемъ 529; сплавы съ кобальтомъ 771; сплавы съ марганцемъ 787; съ свинцомъ, потенциалъ 869; соединенія съ сукцинимидомъ 1267, 1282; сплавы съ магніемъ 1566.

Натрій, амилать, д. на окись изобутилена 676; гидросѣрнистый и формалдегидсульфосиловый строеніе 1588.

Натяженіе на границѣ двухъ слоевъ 342.

Нафталинъ, испареніе 1640.

Нефтеобразовательные процессы 811.

Нефть, обнаруженіе холестерина по Чу гаеву 129; оптическая дѣятельность н. 312; опт. дѣят. нефти Святаго острова 566; берекейской н. 574; оптически пустыя н. 624; холестериновая реакція н. 624; новый типъ кольчатыхъ кислотъ изъ н. 673; бибиэйбатская, оптическое изслѣдованіе 802, 1343; Ухтинская, опт. изслѣд. 1175; изъ Тегернае, опт. дѣят. 1176; древность нефтей 1351.

Никкель, сплавы съ мышьякомъ 123; съ мѣдью 213; съ сурьмой 561, восстановительный катализъ 687; окись Ni, возст. катализъ 693; сплавы съ марганцемъ 787; сплавы съ оловомъ 878; сплавы съ фосфоромъ 1153; комплексныя соединенія съ сукцинимидомъ 1304.

Никотинъ (2) 61.

Никотеллянъ (2) 63.

Никотиминъ (2) 63.

Никотинъ (2) 54.

Нитрозиль хлористый, д. цинкэтила 947.

Нитрозокраски тимола 751.

Нитропараффины, д. магній- и цинк-органическихъ соединеній 950.

Обмѣнное разложеніе AgNO₃ и галоидныхъ солей калия безъ растворителя 914.

Озонъ, вліяніе на раствореніе золота и серебра въ KCN 1637.

Окисленіе растительныхъ маселъ 609.

Окись триметилэтилена, порядокъ присоединенія амміака 460; изобутилена, порядокъ присоединенія HCl 520; изобутилена, д. амилата натрія 676; тетраметилэтилена и гексилена, д. амміака 1061; изобутилена, присоединеніе амміака 1469.

Окиси полуторныя Cr, Fe, Al, гидраты 660.

Окраска тѣлъ, зависимость отъ температуры 1521.

Оксаминдиамидоксимъ, комплексныя соединенія 314.

Оксибегеновая кислота 1473.

Оксинитрилы, д. аминонитриловъ и эфировъ аминокислотъ 312.

Оксоневыя соединенія, изомерія и термодимія ихъ 1019.

Олово, сплавъ съ теллуромъ, потенциалъ 52; съ висмутомъ, потенциалъ 353; съ мѣдью 385; съ серебромъ 389; съ свинцомъ 395; съ сурьмой 537; съ мышьякомъ 544; съ золотомъ 549; съ никкелемъ 878; съ кобальтомъ 883; съ марганцемъ 886; съ желѣзомъ 888; съ хромомъ 892. Сплавы съ висмутомъ 626; съ платиной 1163; съ кобальтомъ 1463; сплавы со свинцомъ, твердость 1638.

Омыленіе бромистаго изобутилена воднымъ растворомъ поташа 462.

Оптическая дѣятельность нефтей 312; нефти Святаго острова 566; берекейской нефти 574; вращательная способность и химическое строеніе 703; бибиэйбатской нефти 802, 1343; Ухтинской нефти 1175; нефти изъ Тегернее 1176.

Опыты лекционные по химическому равновѣсію 1647.

Организмъ, расщепленіе и ассимиляція бѣлка 617.

Осадокъ микро- и ультрамикроскопическія 650.

Осмось между минер. кислотами и орг. солями 423.

Осмотическое давленіе, кристаллизація 623.

Пассивированіе магнія 1455.

Пассивность магнія 1445.

Пентаметилендиаминъ, д. азотистой кислоты 1000.
 Пентаметиленовое соед. изъ тетраметиленоваго 671.
 Пентафенилатанъ 160.
 Перекись водорода, разложение платиновой жостью и катализъ коллоидальной платиной 1358; влияние на растворение золота и серебра въ KCN 1637.
 Пересыщение въ системѣ роданистаго марганца и воды 1447.
 Периодическая система и свойства элементовъ 1195 слѣд.
 Пинень, искусственное получение 1325; хлорокись, д. пиперидина 1448; правый гидратация 1648.
 Пинокамфеоль, строение 1325.
 Пиперидинъ, д. на хлорокись пинена 1448.
 Плавление: смѣсей азоксианизола и азоксианола 669; температуры пл. молекулярныхъ соединений 818; при нулѣ давления 1216; темп. п. мышьяка 1462; новый способъ опредѣленія 1546.
 Платина, сплавы съ оловомъ 1163; жость, разложение перекиси водорода и сравнение съ катализомъ коллоидальной п. 1358.
 Поташъ, омыление растворомъ бромистаго изобутилена 462.
 Потенціалъ и природа металлическихъ сплавовъ 13, 353, 524, 869; кривыя потенциала и типы ихъ; влияние электролита на п. 24; изменение п. во времени 32; способъ измѣренія 36.
 Преломление, показатель п. смѣсей спирта и воды 1464.
 Пропиламинъ, меркураммоній 237.
 Пропиоминомасляныя кислоты 1584.
 Пропиоминоуксусная кислота 1581.
 Пропиоминоциклопентанкарбоновая кислота 1648.
 Прочность молекулярныхъ соединений 1548.
 Пустота какъ растворитель 623.
Равновѣсіе системы: вода, HgCl₂, KCl, 731; водныхъ борнокислыхъ солей 975; системы сѣрноцинковой соли, амміака и воды 989; системы роданистаго марганца и воды 1447; р. химическое второго порядка 1645; опыты по хим. р. 1647; въ растворахъ 1655; при фотохимическихъ реакціяхъ 1655.
 Радикалы, замѣщеніе этоксилиной группы 8; влияние на дополнительныя средства кислорода 1015.
 Радиоактивность (2) 71; минераловъ, металловъ, источниковъ (2) 85.

Радиоактивныя вещества (2) 71; лучи ихъ (2) 89.
 Радій (2) 31.
 Разложение обмѣнное AgNO₃ и галоидныхъ солей калия безъ растворителя 914.
 Разслаиваніе жидкостей 78.
 Раствореніе магнія 1454; золота и серебра въ KCN 1637.
 Растворимость: изомаляной кислоты въ водѣ 88; практически нерастворимыхъ веществъ 650; нижняя критическая темп. р. двухъ жидкостей 841.
 Растворитель какъ пустота 623.
 Растворы: взаимодѣйствіе тѣлъ въ нихъ по даннымъ упругости паровъ 54, 315; критическая область 60; парціальныя упругости пара въ связи съ химической природой тѣлъ 66; твердые металлические, электропроводность 219; ассоциация въ р. 315; водноацетоновые, упругость паровъ 651; понижение темп. кипѣнія раствореннаго въ растворахъ 665; эвзеистические 666; установка титра по насыщению 943; твердые металлические, твердость 1148; желатины, электропроводность 1379; хлористаго кадмія, удѣльные вѣса 1502; равновѣсіе въ нихъ 1655.
 Растительныя масла, полимеризация 308; процессъ окисления 609.
 Реакція между растворами солей кислотъ и оснований и суспензіями 1641.
 Реакционная способность, влияние циклической связи 179.
 Роданистыя соед. Mn, K, Na, NH₄, Ba 1448.
 Ртуть, новыя хлорокиси 988; теплоемкость 1442.
Сахгызъ, эфирное масло 1339.
 Свинецъ, сплавъ съ теллуромъ, потенциалъ 49; съ оловомъ 537; съ таліемъ, электропроводность 657; съ мѣдью, потенциалъ, 869; съ серебромъ 870; съ висмутомъ 872; съ мышьякомъ 876; сплавы съ сурьмой, твердость 901; сплавы съ магніемъ, электропроводность 1150; сплавы съ оловомъ, твердость 1638.
 Святой островъ, нефть 566.
 Селень, сплавъ съ серебромъ, потенциалъ 41.
 Серебро, сплавъ съ селеномъ, потенциалъ 41; пот. сплава съ теллуромъ 43; съ цинкомъ 365; съ оловомъ 389, съ оловомъ и мѣдью 393; съ алюминіемъ 531; съ сурьмой 555; растворимость въ ѣдкихъ щелочахъ 627; сплавъ

со свинцомъ, потенциалъ 870; азотно-кислое и галоидныя соли калия, обмѣнное разложение безъ растворителя 914; AgNO₃, д. на іодъ 943; комплексныя соединенія сукцинимида 1318; коллоидное 1461; раствореніе въ KCN 1637; наиболѣе способное къ реакціямъ 1651.
 Сесквитерпенъ Olei Cadinum 1466
 Системы: неоднородныя, кинетика 1459; съ нижней критической температурой 1645.
 Скорость реакцій и концентрація 1459.
 Сода въ коллоидальномъ состояніи 466.
 Соединенія химическія неопредѣленныя 1461.
 Соли, влияние на разслаиваніе жидкостей 78; органическія, осмось между ними и кислотами 423; органическія бериллія и цирконія 936, 1630; борнокислыя, равновѣсія въ водныхъ растворахъ 975.
 Соли: простыя въ 1905 году (2) 14; въ 1906 (2) 115; двойныя, кислоты, основныя, комплексныя въ 1905 году (2) 16; въ 1906 году (2) 115.
 Соответственныя температуры для кристаллическаго состоянія 1139.
 Сорбитотрооститныя составляющія стали 1456.
 Спиртъ винный, показ. преломления смѣсей съ водою 1464.
 Спирты, превращеніе въ этилены катализаторами 662; изопропиловый, восстановление при катал. Ni 687; спирты и кат. Ni 690.
 Спирты: ацетиленовые, синтезы 652; бутиловый вторичный, критическая темп. растворимости 845.
 Сплавы Ni и As 123; въ 1905 году (2) 5; въ 1906 году (2) 106; Cu и Ni 213; Cu и Au 219; Bi и Sn 626; электропроводность сп. таллія со свинцомъ 657; кобальта и мѣди 771; марганца съ Cu и Ni 787; Sb и Pb, твердость и микроструктура 901; твердость растворовъ и химическихъ соединений 1148; электропроводность с. магнія со свинцомъ 1150; Ni съ фосфоромъ 1153; платины съ оловомъ 1163; кобальта и олова 1463; мѣди и магнія 1566; свинца и олова, твердость 1638; Al и Zn 1639.
 Сплавы металлическіе, потенциалъ и природа 13, 353, 524, 869; пот. сплавовъ: Ag и Se 41; Ag и Te 43; Cu и Te 45; Pb и Te 49; Sn и Te 52; Sn и Bi 353; Zn и Cd 355; Zn и Cu 357; Zn и Ag 365; Zn и Au 373; Cd и Cu

377; Cu и Sn 385; Sn и Ag 389; Cu, Sn и Ag 393; Au и Sn 395; Al и Cu 525; Al и Ag 531; Sb и Bi 534; Sn и Pb 537; Zn и Sb 539; As и Sn 544; Sn и Sb 549, Ag и Sb 555; Ni и Sb 561; Pb и Cu 869; Ag и Pb 870; Pb и Bi 872; Sb и Pb 875; Pb и As 876; Sn и Ni 878; Sn и Co 883; Sn и Mn 886; Fe и Sn 889; Sn и Cr 892.
 Сталь кристаллизация и структура 399; сорбитотрооститныя составляющія 1456; мартенситоаустенитныя 1457; строение закаленной 1458.
 Строение химическое и вращательная способность 703; значение теорій лучеиспускания 1443; магнійорганическихъ соединений 1470.
 Студни, ультрамикроскопія ихъ 621; с. кристаллическихъ веществъ 650; хорошо растворимыхъ веществъ 1446.
 Сукцинимидъ, получение, свойства 1264; мѣдныя производныя 1267, 1282; амміачныя соед. 1272; соед. съ первичными аминами 1278; съ вторичными 1290; съ третичными 1292.
 Никкелевыя производныя 1304; съ аминами жирнаго ряда 1305; съ аминами 1309. Серебряныя соединенія 1318.
 Сулема, вода и KCl, равновѣсіе 731.
 Сульфиды, отношеніе къ магнійорганическимъ соединеніямъ 1471; комплексныя соед. съ бромомъ 1472.
 Сурьма, потенциалъ сплава съ висмутомъ 584; съ цинкомъ 539; съ оловомъ 549; съ серебромъ 555; съ никкелемъ 561; со свинцомъ 875; сплавы со свинцомъ, твердость и строение 901.
 Суспензіи, реакціи 1641.
 Сѣра, теплоемкость 1143.
 Сѣрная кислота, д. на галловую 678.
 Сѣрнистыя соед. неорганич. въ 1905 г. (2) 8; въ 1906 (2) 111.
 Сѣрноватистонатріевая, соль, установка титра 1404.
 Сѣвядъ Менделѣева 625.
Табакъ, алкалоиды (2) 53.
 Таллій, сплавъ со свинцомъ, электропроводность 657.
 Таннинъ, составъ и свойства 1449.
 Твердость и строение сплавовъ свинца и сурьмы 901; кадмія и цинка 907; металлическихъ твердыхъ растворовъ и опредѣленныхъ химическихъ соединений 1148; сплавовъ Al и Zn 1639; Pb и Sn 1638.
 Тегернзее, нефть, оптическое изслѣдованіе 1176.

- Теллуръ, сплавъ съ Ag, потенциалъ 43; пот. сплава съ Cu 45; сплава съ Pb 49; сплава съ Sn 52.
- Температура: критическая растворимости 841; вспышки, связь съ упругостью паровъ 1473; зависимость отъ т. окраски тѣль 1521.
- Теплоемкость: атомная элементовъ 1213; ртути 1442.
- Термохимія оксоніевыхъ соединений 1019; эфирныхъ комплексовъ бромистаго и иодистаго магнія 1179; иодюровъ и Гриньярской реакціи 1179; превращенія магниорг. соед. въ амминные комплексы 1250.
- Тетраметилкарбоновая кислота, д. J на Ag-соль 672.
- Тетраметиленовое соед., переходъ въ пентаметиленовое 671.
- Тетраметиленовыя производныя 1649.
- Тетраметиленовый спиртъ изъ амина 1466.
- Тетраметилпентаметиленгликоль 1170.
- Тетраметилэтиленъ, окись и хлоргидрины, д. амміака 1061.
- Тимоль, нитрозокраски и производныя бензиловаго эфира 751.
- Титры растворовъ, установка по насыщенію 943; сѣрноватистонатріевой соли 1404.
- Тюглутинъ 411.
- Толуидинъ, пара, скрытая теплота испаренія 1144.
- Толуоловый алдегидъ, д. на бромасляной эфиръ и цинкъ 183.
- Торій, радиоактивность (2) 80.
- Трибромуксусная к., соединения диметаллпирона 1459.
- Триметиленилкарбиламинъ, природа спирта изъ азотистокислой соли 1077.
- Триметиленилкарбинолъ и производныя 1085.
- Триметилфурановыя кислоты, бромпроизводныя 1621.
- Триметилэтиленъ, окись, порядокъ присоединенія амміака 461.
- Трифенилметиль 1157; строеніе 1159.
- У**глеводороды этиленовые, полученіе изъ спиртовъ помощью катализаторовъ 662.
- Углекислота, соединения солей магнія съ производными ея 168.
- Углеродъ асимметрической, вліяніе химическаго строения на вращеніе 703.
- Угльноэтиловый эфиръ, соединеніе съ MgJ_2 177; и бромизомасляной, д. цинка 1164.
- Удѣльные вѣса растворовъ хлористаго кадмія 1502.
- Уксусный ангидридъ, соед. $MgBr_2$ 114; д. на дивизобутиленгликоль 759; теплоемкость и скрытая теплота испаренія 1142.
- Ультрамикроскопія студней 621.
- Упругость паровъ какъ показатель взаимодѣйствія тѣль въ растворѣ 54,315; критическая область 60; парціальныя у. п. въ связи съ химической природой тѣль 66; асимметриа изотермъ парціальныхъ уп. п. 336; у. п. водно-ацетоновыхъ растворовъ 651; повышение уп. п. въ эвзеистическомъ растворѣ 666; связь уп. п. съ темп. вспышки 1473.
- Уранъ, радиоактивность (2) 77.
- Уреганъ, соединенія съ $MgBr_2$ 168; съ MgJ_2 171.
- Ухта, нефть, оптическое изслѣдованіе 1175.
- Ф**енолы, конденсація съ алдегидами 1094.
- Ферменты (2) 30.
- Формалдегидсульфокислый натрій, строеніе 1605.
- Формалдегидъ изъ метиловаго спирта 855, 1023, 1414; конденсація съ гидрохинономъ 1105; приборъ для полученія 1436.
- Формалинь, полученіе 855, 1023, 1436.
- Фосфоръ, соединенія съ марганцемъ 777; сплавы съ никкелемъ 1153.
- Фотохимическія реакціи, равновѣсія 1655.
- Фталевый эфиръ метилциклогексанола 6.
- Фталымидъ, соед. комплексныя 1295.
- Х**имія, примѣненіе бактериологіи (2) 28, 41; неорганическая въ 1905 году (2) 1, 11; въ 1906 году (2) 103, 113.
- Хлоргидрины гексилена и тетраметилэтилена, д. амміака 1061; бутилена двувторичный 1468.
- Хлористый водородъ, присоединеніе къ окиси изобутилена 520.
- Хлорокадміаты 1456.
- Хлорокиси ртути новыя 988.
- Холестериновая реакція нефтей 624.
- Холестеринъ, реакція Чугаева въ жирахъ и нефтяхъ 129.
- Хромъ, гидратъ полуторной окиси 660; сплавы съ оловомъ 892.
- Ц**еллюлоза, конденсація съ бензолемъ 1109; съ гомологами бензола 1122.
- Циклическая связь, вліяніе на реакціонную способность 179.
- Циклобутаноль, нѣкоторыя превращенія 1649.

- Циклобутанонъ 922.
- Цинкорганическія соед., д. на хлористый нитрозиль 947; д. на азотистые эфиры и нитропараффины 950.
- Цинкъ, дѣйств. бромаслянаго эфира и паратолуиловаго алдегида 183; сплавъ съ кадміемъ, потенциалъ 355; съ мѣдью, потенциалъ 357; съ серебромъ 365; съ золотомъ 373; съ сурьмой 539; сплавы съ кадміемъ, твердость и микроструктура 907; сѣрноцинковая соль, NH_3 и вода, равновѣсія 989; д. на смѣсь бромизомаслянаго и угольнаго эфировъ 1164; твердость сплавовъ съ Al 1639.
- Цирконій, соли органическихъ кислотъ 936; бензойной кислоты 1630.
- Ціанистый кали, раствореніе Ag и Au 1637.
- Цѣпи концентраціонныя, хлористаго кадмія 1566.
- Ш**авелевая кислота на известнякахъ Крыма 1173.
- Щелочи ѣдкія, растворимость серебра 627.
- Э**взеистическій растворъ 666.
- Электроды, опредѣленіе потенциаловъ 1453; кадміевые, изслѣдованіе 1455.
- Электронная теорія 1191.
- Электропроводность твердыхъ металлическихъ растворовъ 219; сплавовъ таллія со свинцомъ 657; простыхъ тѣль 659; іода 1141; сплавовъ магнія со свинцомъ 1150; въ водныхъ растворахъ желатинны 1379.
- Элементы: атомные вѣса въ 1905 году (2) 1; въ 1906 (2) 103; электропроводность ихъ 659; сводка разныхъ свойствъ 1195 слѣд.; атомная теплоемкость 1213.
- Эмульсии и растворы 622; э. кристаллическихъ веществъ 650.
- Энзимы (2) 30.
- Этилены, полученіе изъ спиртовъ катализаторами 662.
- Этиламинъ, меркураммоній 234.
- Этилтолилэтиленмолочная кислота 183.
- Этоксильная группа, замѣщеніе радикалами 8.
- Эфирное масло сахгыза 1339.
- Эфиръ этиловый, соединеніе съ бромистымъ алюминіемъ 163; теплота образованія комплексовъ съ $MgBr_2$ и MgJ_2 1179.
- Эфиры простые, комплексныя соединенія съ бромомъ 1472.
- Эфиры сложные съ ацетиленовой связью, синтезы 657; изовалерианово-изоамиловый, скрытая теплота испаренія 1640.



Алфавитный указатель къ ХІ тому.

Знакъ (2) означаетъ страницу второго отдѣла; цифра безъ знака — страницу перваго отдѣла. Цифры, напечатанныя жирнымъ шрифтомъ, относятся къ протокольнымъ рефератамъ.

І. ИМЕННОЙ УКАЗАТЕЛЬ.

- А**веркиевъ, Н. Д. О раствореніи металлическаго золота въ соляной кислотѣ въ присутствіи орган. веществъ 840.
Александровъ, И. Я. Обь огнегасительѣ Эврика 325.
Андреевъ, И. И. Скорость роста и растворимость кристалловъ 397; наблюдения надъ растворимостью кубич. и тетраэдр. кристалловъ хлорноватокаліев. Na въ маточномъ растворѣ 560.
Андреевскій, В. Синтезъ β -паратолілэтиленмолочной к. 770, 730; синтезъ β -фенилэтиленмолочной к. 1935.
Арбузовъ, А. Е. О полученіи ацеталей по способу Кляйзена 637.
Афанасьевъ, В. П. см. Биронъ, Е. В.
- Б**айковъ, А. А. и Трутневъ, Н. Н. Предѣленіе S между Cu и Fe 1131.
Бардинъ, А. Я. см. Дорошевскій.
Басковъ, А. В. см. Залькиндъ, Ю. С.
Бекетовъ, Н. Н. Обь энергии элементовъ 451.
Биронъ, Е. В. Теплоемкость и осмотическое давленіе растворовъ 326; изслѣдованіе концентрационныхъ связей 79; теплоемкость и осмотическое давленіе растворовъ 341; темп. плавл. $C_2H_4Br_2$ 1609.
— и Мальчевскій, С. П. Измѣненіе точки превращенія Na_2SO_4 третьимъ тѣломъ 1608, 1619.
— и Афанасьевъ, В. П. Изслѣдованіе хлороксаміатовъ щелочныхъ металловъ 70.
Богородскій, А. Удѣльная электропроводность расплавленныхъ KNO_3 и $NaNO_3$ 192.
Бородовскій, В. А. Обь энергии радія 460.
Бредигъ, Г. Старое и новое о катализѣ (пер. В. С. Садыкова) (2) 23.
Бурдаковъ, В. Я. О полученіи двойной соли $PdJ_2 \cdot 2NH_3 \cdot 3(PdJ_2 \cdot 4NH_3)$ 742.
Бѣляевъ, Н. Т. О кристаллизаціи стали при медленномъ охлажденіи 556.
- В**аляшко, Н. и Красовскій, Н. О составныхъ частяхъ плодовъ колючей крушины 1502, 1409.
Ванюковъ, В. О процессѣ выгорания примѣсей при рафинированіи мѣди въ отражат. печи 1613, 1649.
ф. Веймарнъ, П. П. Кристаллическое состояніе—внутреннее свойство матеріи 27; такъ называемыя „аморфныя“ (коллоидныя) видоизмѣненія металловъ 548; о полученіи въ такъ называемыхъ коллоидноаморфныхъ образованіяхъ хорошо кристаллизующихся и хорошо растворимыхъ въ водѣ солей щелочныхъ и щелочноземельныхъ металловъ 1124, 1147; кристаллическожидкое состояніе, какъ общее свойство матеріи 1147, 1323; физ. и хим. свойства, какъ функция величины зерна (замѣч. на ст. Павлова) 1434; фіолетовыя и зеленныя видоизмѣненія солей окиси хрома 550; параллелизмъ между пептизаціей и раствореніемъ 1785; о застуднѣваніи растворовъ 1787.
Величко, Н. И., см. Меншуткинъ.
Войничъ-Снюженцкии, С. Законъ Гульд-

- берга и Вааге съ точки зрѣнія теоріи вѣроятностей, 1613, 1676.
- Волжинъ, В. Обь условіяхъ равновѣсія въ системахъ изъ FeCl_3 , $\text{K}_4(\text{FeC}_5\text{O}_6)$ и H_2O 480.
- Волхонскій, Е. Д. Равновѣсіе двухъ веществъ въ смѣшанномъ бинарномъ растворителѣ 941.
- Вревскій, М. С. Методъ опредѣленія упругости и состава сложнаго пара растворовъ 539; упругость и составъ пара этилового спирта и воды 541; упругость и составъ пара водныхъ растворовъ метилового, этилового и пропилового спиртовъ 1778; обь измѣненіи состава нераздѣльно кипящихъ смѣсей 1779.
- Гадаскинъ, Д. Д. О методахъ раздѣленія близко кипящихъ жидкостей въ лаборатор. практикѣ путемъ перегонки 1612.
- Гайдукъ см. Сапожниковъ.
- Голубевъ, П. Г. О дѣйствіи пиперидина на хлороксимъ 1-пинена 1015; о недѣят. камфенѣ изъ масла сиб. пихты 734.
- Голубинцевъ см. Харичковъ.
- Горбовъ, А. И. О законотѣрности состава нѣкоторыхъ зветктикъ 328.
- Горскій, А. см. Зелинскій.
- Гришкевичъ-Трохимовскій. Синтезъ и свойства α -этил- β -метатолилэтиленмолочной кисл. 761, 730; дѣйствіе Mg на смѣсь метил-п-толилкетона съ $\text{C}_3\text{H}_5\text{J}$ 1685, 1789.
- Дворжанчикъ, С. В. см. Дорошевскій, А. Г.
- Дементьевъ, Л. см. Петренко-Критченко.
- Добросердовъ, Д. см. Фишеръ.
- Дорошевскій, А. Г. и Дворжанчикъ, С. В. Показатель преломлен. смѣсей спирта съ водою 101, 908, 736.
- и Раковскій А. В. Теплоемкость спирта и его смѣсей съ водою 860, 738.
- Раковскій, А. В. и Бардинъ, А. Я. Дѣйствіе азотной кисл. на крахмалъ (2-я ст.) 932.
- и Рождественскій, М. С. Обь электропроводности смѣсей спирта съ водою 887, 739.
- Думанскій, А. Диффузія въ коллоидальной средѣ 1579, 1613.
- Елифановъ, Ф. Обь оксигеновой кислотѣ 133.
- Ждановичъ, А. Л. О дѣйствіи Zn на смѣсь α -бромизомаслянаго и угольнаго

- эфировъ 1347; къ вопросу о синтезѣ арсиновъ 1139.
- Жемчужный, С. Ф. см. Курнаковъ.
- Жуковъ, А. А. и Шестаковъ, П. И. Обь образованіи γ -лактоновъ 830.
- и Касаткинъ, О. С. О соединеніи кетонныхъ и алдегидовъ съ кислотами 548.
- Жуковъ, И. И. Азотистые металлы и ихъ магнитныя свойства 457; о магнитной окиси Cr 544; о тепловомъ эффектѣ магнитнаго превращенія Co и Ni 1607, 1748.
- Заврѣевъ, Д. X. О диссоціаціи CaCO_3 543, 726.
- Залькинъ, Ю. С. О дѣйствіи Mg на β -бром- β -фенилпропионовый эфиръ 326; дѣйствіе Mg на эфиры бромбензойной кисл. и окисленіе сложныхъ эфировъ активир. Mg 559; обь α -бромтолуиловыхъ кислотахъ 1781; обзоръ работъ по радиоактивн. веществамъ (VII) 141(2);
- и Басковъ А. В. О дѣйствіи Mg на эфиръ α -бромфенилуксусной кислоты 327.
- Зелинскій, П. Д. и Горскій, А. Нѣк. данныя обь изом. дигидробензолахъ и опт. дѣят. дигидротолуолѣ 1388; изслѣдованія углеводородовъ ряда циклогексана 1397.
- и Изгарышевъ, Н. Константы электр. диссоціаціи циклопарафф. кислотъ 1379, 1143.
- и Стадниковъ, Г. Л. Къ синтезу α -аминовитриловъ 790; новыя данныя къ синтезу аланина и α -аминомасляной к. 792.
- и Шлезингеръ, Н. Бром. триметилень въ его отношеніи къ цинковой пыли и уксу. к. 1018.
- и Пржевальскій, Е. С. Изслѣдованія въ ряду гексена и гептена 1105.
- Ивановскій, В. Приспособленіе для обратнаго фильтрованія и его примѣненіе въ Веендевскомъ способѣ опредѣленія клѣтчатки 1790, 1753.
- Ивановъ, В. Н. Новое соединеніе „Роданоселенистая к.“ и новый способъ опредѣленія селена помощью этого соединенія 661, 542.
- Изгарышевъ, Н. см. Зелинскій.
- Ильинъ, Л. Ф. Къ вопросу о строеніи танина 740.
- Ипатьевъ, В. Н. Роль окисловъ въ явленіяхъ катализа 1; гидрогенизація въ присутствіи Fe бензойнаго алдегида и спирта 489;— въ присутствіи

- окиси Ni аромат. амминовъ и хинолина 491; разложеніе алкогелей въ присутствіи окисловъ металловъ 508; катал. разложеніе кислотъ 514.
- Яковлевъ, В. и Ракитинъ, А. Гидрогенизація антрацена и фенантрена въ присутствіи окиси Ni 499.
- и Филипповъ, О. Гидрогенизація ароматическихъ эфировъ и кислотъ въ присутствіи Ni 500.
- Юичъ, Ж. И. Полученіе непредѣльныхъ углеводородовъ при низкой температурѣ 545; дѣйствіе галоидмагній орган. соед. на пропаргиловый спиртъ 546.
- и Рождественскій. Полученіе углеводородовъ терпеноваго ряда при низкой темп. 1133.
- и Славскій, М. Дѣйствіе галоидмагнійацетиленовъ на окиси жирнаго ряда 1135.
- Каблуковъ, И. О приготовленіи AlBr_3 и его скрытой теплотѣ плавленія 485.
- Карпъ, Э. см. Писаржевскій.
- Касаткинъ, О. С. см. Жуковъ.
- Кажнеръ, Н. О восстановленіи производныхъ тетраметилена 332; о гептинѣ C_7H_{12} изъ циклобутилдиметилкарбинола 334; о гидрогенизаціи тетраметиленкарбоновой к. 673; о превращеніяхъ циклобутилдиметилкарбинола (2-ая ст.) 676; о явленіяхъ изомеризаціи при превращеніяхъ циклобутилдиметилкарбинола 994; о строеніи углеводородовъ изъ циклобутилдиметилкарбинола 733; о дѣйствіи хлорангирида триметиленкарбоновой к. на C_6H_6 въ прис. AlCl_3 1143; о дѣйств. хлоранг. бромизобутириновой к. на C_6H_6 въ прис. AlCl_3 1145.
- Киндъ, В. см. Шестаковъ.
- Кистяковский, В. А. О своеобразномъ случаѣ растворенія хрома въ покоѣ и нерастворенія въ движеніи 1782; о причинѣ периодическихъ явленій при раствореніи хрома 1783.
- Константиновъ, Н. О фосфористыхъ соединеніяхъ Ni 714; о сплавахъ теллура съ сурьмой 1408; см. также Курнаковъ.
- Красовскій, Н. Химич. изслѣдованіе плодовъ колючей крушины 1410, 1510; см. также Валяшко.
- Красускій, К. О порядкѣ присоединенія NH_3 къ органическимъ α -окисямъ несимм. строенія 155.
- Курбатовъ, В. Я. Къ вопросу о теплоемкости Hg 811; къ вопросу о пра-

- вилѣ Авогадро-Гульдберга 813; къ вопросу обь эфирѣ 1468; скрытая теплота испаренія изоамиловаго эфира 1471;—нафталина 1474;—бензойноизобутиловаго эфира 1477;—уксуснаго ангирида и опредѣленіе ассоціаціи жидкостей 1480;—паратолуидина 1487; обь измѣненіи константы Трутона въ данномъ ряду гомологовъ 1493; къ вопросу о твердомъ состояніи 1406; о соотношеніи между электро- и теплопроводностью металловъ 1407; о теоріяхъ металлич. проводимости 1607.
- Куриловъ, В. Эволюціонный принципъ въ химіи 471.
- Курнаковъ, Н. С. и Константиновъ, Н. С. Антимониды желѣза и кадмія 227.
- и Жемчужный, С. Ф. Твердость металлическихъ твердыхъ растворовъ и опредѣленныхъ химич. соединеній 1067; обь электропроводности и текучести и зоморфныхъ смѣсей Pb съ In и Pl, 722.
- и Нагорновъ, Н. Н. Текучесть изоморфнымъ смѣшеній: а) п—хлорбромбензола съ п—дихлор- и дибромбензоломъ и б) п—бромтодбензола съ п—дибром- и диодбензоломъ 724.
- и Смирновъ, Н. И. Электропроводность сплавовъ Ag и Mg 726.
- Куровскій, Э. см. Танатаръ.
- Лебедевъ, С. В. Наблюденія надъ скоростями полимеризаціи нѣкот. непредѣльныхъ соединеній 1133.
- Левитесь, С. Я. Къ ученію обь орган. коллоидахъ (IV и V ст.) 174.
- Левитесь, Я. Фильтръ, служащій для фильтрованія растворовъ опредѣл. концентр., температура которыхъ выше или ниже температуры окружающей среды 623; см. также Писаржевскій.
- Лепешкинъ, Н. О сесквитерпенѣ, находящемся вмѣстѣ съ кадиномъ въ *Os. Cadinum* 126; о явленіяхъ изомеризаціи при полученіи кадиена 698.
- Лидовъ, А. П. Качественная проба на присутствіе фосфорной к. въ ископаемыхъ 727, 817; новый приемъ полученія чистаго N 561; о сжиганіи металл. Са въ воздухѣ и смѣси воздуха и кислорода 563.
- Луньякъ, А. И. О продуктахъ конденсаціи алдегидовъ жирнаго ряда съ феноломъ 466.
- Лѣпковскій, В. Б. О зависимости состава твердыхъ растворовъ отъ быстроты охлажденія жидкихъ системъ 1781.

Маковецкий, А. Е. Скрытые теплоты испарения, теплоемкости и теплоты смѣшенія нѣкоторыхъ нераздѣльно кипящихъ смѣсей 326; объ упругости пара водноацетоновыхъ растворовъ, 216; объ упругости и составѣ пара растворовъ эфира этиленгликола и воды 752; нѣкоторыя соотношенія между составомъ пара и раствора и между скрытыми теплотами испарения и упругостями пара при бинарныхъ смѣсяхъ, обладающихъ особыми точками, 555; законъ зависимости между составомъ пара и составомъ раствора при бинарныхъ смѣсяхъ, обладающихъ максимумомъ или минимумомъ 1606, 1715.

Мальчевский, С. П. см. Биронъ.
Марквальдъ, В. Радиоактивность (пер. Т. Фаворской) 163 (2) и 179 (2).

Меншуткинъ, Б. Н. Ацетамидъ какъ растворитель 1415; новые приемы анализа орган. соедин. 1(2).

— и Величко, Н. И. О молекулярн. соединенияхъ Mg Br₂ съ этил. эфиромъ и феноломъ, этил. эфиромъ и крезолами и циклогексаноломъ 1610.
Миллеръ, О. и Смирновъ, И. Обь окисленіи индиготина марганцовокислымъ калиемъ 625.

Мусселіусъ, Р. Обь полимерномъ кристал. изобутиралдолѣ 822, 719.

Нагорновъ, Н. Н. см. Курнаковъ.
Наметкинъ, С. С. Къ вопросу о дѣйствіи HNO₃ на углеводороды предѣльнаго характера 181, 1570.

Настюковъ, А. М. Замѣтка о полученіи дифенилметана 1376, 1141.

Неминский, В. В. см. Плотниковъ, В. А.

Орловъ, Н. А. О ванадіево-цезіевыхъ квасцахъ 1616.

Орловъ, М. Анализъ выцвѣта изъ солончака Самарской губерніи 331.

Орловъ, Е. И. О контактномъ окисленіи этилового, пропилового, изобутилового и амилового спиртовъ 203;— углеводородовъ 566, 652;— NH₃ и орган. основаній 566, 659; превращеніе метилового спирта въ формалдегидъ и полученіе формалина (4-ая ст.) 728, 796; этилового эфира 728, 799; способъ полученія смолы изъ скипидаровъ 728, 800; синтезъ этилена изъ СО и Н при посредствѣ смѣщ. никк. и паллад. контакта 1142, 1588; конт. пирогенет. окисленіе водорода и СО воздухомъ 1143, 1590; общ. поло-

женія о конт. реакціяхъ окисленія 1596.

Оствальдъ, В. Къ систематикѣ коллоидовъ 717.

Павловъ, П. Н. О зависимости темп. плавленія отъ поверхностной энергии твердаго тѣла 1022.

Пашский, Н. П. см. Пушинъ.
Петренко-Критченко, П. и Дементьевъ, А. Замѣтка о тетрагидропиронныхъ соединенияхъ 794, 731.

Писаржевскій Л. Къ вопросу о существованіи различныхъ модификацій обыкновеннаго сѣраго серебра 336, 367; атомная гипотеза и энергетическое міровозрѣніе 444.

— и Карпъ, Э. Соотношеніе между константой диффузии, внутреннимъ треніемъ и электропроводностью 599, 564.

— и Левитесь, Я. Вліяніе растворителя на константу равновѣсія 611, 565.

Плотниковъ, В. А. О соединенияхъ диметилпирона съ трибромуксусной к. 64; электропроводность растворовъ въ С₂H₅Br диметилпиронатовъ трибромуксусной к. 1238; аномальный ходъ кривыхъ, выражающихъ измѣненіе молекулярной электропроводности съ концентраціей 1243; о разложеніи комплекснаго іона 1247.

— и Неминскій, В. В. Электролизъ соединений AlBr₃ съ толуоломъ и бензолемъ 337, 391.

Плотниковъ, И. С. Краткій очеркъ современнаго состоянія фотохиміи 99 (2) и 115 (2).

Подкопаевъ, Н. И. О силовыхъ Pt съ Sn 249.

Порай-Кошицъ, А. Обзоръ изслѣдованій о связи между спектрами поглощенія и строеніемъ орган. соединений 61 (2).

Пржевальскій, Е. С. см. Зелинскій.

Пушинъ, Н. А. и Пашскій, Н. П. Природа сплавовъ палладія со свянцомъ 826.

Ракитинъ, Л. см. Ипатьевъ.
Раковский, А. В. см. Дорошевскій.

Ракузинъ, М. А. Оптическое изслѣдованіе Раманинскихъ нефтей 335, 260; объ измѣненіи оптическихъ и другихъ свойствъ нефти при прохожденіи ея черезъ пористыя среды 336; нефтелогическія данныя по вопросу о „черномъ“ предметѣ 336; о вліяніи центрофугирования на оптич.

и др. свойства нефтей 1136, 1583; опт. изслѣдованія Балахинскихъ нефтей 550;—эльзасской нефти 551;—сураханскихъ нефтей 552;—сахалинскихъ нефтей 1137, 1735;—нефти съ горы Аташка 1612;—челекенской нефти 1784.

Рейхштейнъ, В. Проблема амфотерности и электродвигательная способность 1790.

Реформатскій, А. Синтезъ спиртовъ ряда С_n Н_{2n-8}ОН 1182.

Рождественскій, М. С. см. Дорошевскій.
Рождественскій см. Іоичъ.

Сабанѣевъ см. Сапожниковъ.
Садиковъ, В. С. см. Бредигъ.

Сапожниковъ, А. Твердость сплавовъ Pb и Sn 92,—Al и Zn 95,—Al и Sn 539;—Sb и Bi 539; твердость металл. сплавовъ 665; теорія нитраціонныхъ смѣсей 719;

— и Гайдукъ. Твердость сплавовъ Sb и Zn 720.

— и Сабанѣевъ. Дѣйствіе свѣта на AgBr 721.

Свѣтославскій, В. Термохимическія изслѣдованія орган. соединений (жирный рядъ) 1257, 1141;—(аромат. рядъ) 1789 1692.

Селивановъ, Ф. Ф. Біогр. очеркъ Н. Л. Потылицына 1149.

Славскій, Н. см. Іоичъ.

Смирновъ, В. О гидратаціи праваго пинена 150.

Смирновъ, И. см. Миллеръ.

Смирновъ, Н. И. см. Курнаковъ.

Стадниковъ, Г. Л. Процессъ образованія производныхъ имино- и нитрило-кислотъ 140; опытъ синтеза пропаноимино - циклогептанкарбоновой к. 142; финилированные иминоди-уксусн. к. и ихъ производныя 1638, 1784. См. также Зелинскій.

Степановъ, Н. И. Электропроводность сплавовъ Mg съ Pb 1448; теплота образованія цинкида Mg 1137.

Тананаевъ, Н. Условія полученія путемъ электролиза наиболѣе способнаго къ химич. реакціямъ серебра 197.

Танатаръ, С. Двойныя соединения перекиси водорода съ органическими веществами 337, 376; превращеніе однихъ изомеровъ въ другіе подъ вліяніемъ химической индукціи 806, 735.

— и Куровскій, Э. Ацетил-ацетонаты металловъ II группы 550, 580; къ вопросу о строеніи солей Be 787, 736.

Трефилюевъ, Ипп. Матеріалъ къ изученію метровой к. 1139, 1337; къ выясненію вопроса о положеніи Br въ диметил- и триметил-фурановыхъ к. 1341, 1138.

Трутневъ, Н. Н. см. Байковъ.

Уразовъ, Г. Г. О соединенияхъ Mg съ Au 1146.

Фаворская, Т. см. Марквальдъ.
Филипповъ, О. см. Ипатьевъ.

Фишеръ, Э. Органическіи синтезъ и биология (пер. Д. Добросердова), 125(2).

Фокинъ, С. Каталитическія реакціи окисленія и возстановленія непредѣльныхъ органич. соединений 276; „водородное число“ какъ методъ опредѣленія непредѣльности орг. соед., подобно одному числу по Гюблю и Війсу 700, 729.

Хардинъ, Д. Къ вопросу о зависимости между вращательной способностью оптически дѣйствующихъ веществъ и ихъ химическимъ строеніемъ 592, 547.

Харичковъ, К. О связи между темп. вспышки и упругостью паровъ горючихъ жидкостей съ низкой темп. кипѣнія 138; углистые вещества и бутимы 1139, 1327; опредѣленіе плотности пара смѣшанныхъ жидкостей 1140, 1335; дѣйствіе H и Ni на ментенъ 1412; о полиацетиленовыхъ кислотахъ 1413, 1614, 1790, 1757.

— и Голубинцевъ. Колорическая реакція Ферд. Шульца на нефтяные углеводороды 1140.

Хонинъ, Г. В. О присутствіи симметр. тетраметилпропана въ кавк. нефти 731.

Цельтнеръ, І. Къ вопросу о синтезахъ помощью металло-органическихъ соединений 331, 381.

Циглеръ, М. Оптический методъ опредѣленія относительной твердости сложныхъ структурныхъ элементовъ сплавовъ 584.

Челинцевъ, Вл. О взаимныхъ превращеніяхъ между магній-аммоніевыми и магній-оксоніевыми соединениями 570.

Чернай, Н. Я. Нѣсколько опредѣлений температуръ наибольшей плотности растворовъ HCl въ водѣ и расширеніе ихъ отъ нагрѣванія 518.

- Чиликинъ, М. Къ изслѣдованію сѣрнистаго натрія 1613.
- Чячибабинъ, А. Е. О парабензгидрилтетрафенилметанѣ 1367.
- Чугаевъ, Л. А. Къ вопросу о стереохимическихъ условіяхъ образованія комплексныхъ соединеній 1781; объ электропроводности нѣкоторыхъ комплексныхъ соединеній 1781.
- Чумаковъ, С. Матеріалъ по изученію электропроводности въ системахъ, построенныхъ изъ $ZnSO_4$, NH_3 и H_2O 476.
- Шестаковъ, П. и Киндъ, В. Къ реакціи между карбамидами и хлорноватистыми солями 330.
- Шестаковъ, П. И. см. Жуковъ, А. А.
- Шиндельмайзеръ, И. О сесквитерпенѣ изъ *Ol. Cadinum*, 181.
- Шлезингеръ, Н. см. Зелинскій.
- Шредеръ, И. Объ измѣненіи теплоемкости этилового спирта при раствореніи въ жидкостяхъ углеводороднаго типа 360.
- Яворскій, В. Къ вопросу о замѣнѣ Zn магніемъ въ синтезахъ спиртовъ аллилового ряда 782, къ реакціи магнія со смѣсью C_3H_5Br и терпеновыхъ кетоновъ 1785, 1746.
- Яковлевъ, В. см. Ипатьевъ.
- Ярковскій, В. Образование Al изъ его карбида 1611.

II. ПРЕДМЕТНЫЙ УКАЗАТЕЛЬ.

- Авогардо-Гульдберга правило 813.
- Агарь-агаръ; опредѣленіе внутренняго тренія 177.
- Адиабатическая реакціонная кинетика 32(2).
- Азотъ, новый приемъ полученія его въ чистомъ видѣ 561.
- Азотная к., дѣйствіе на углеводороды пред. хар. 181, 1570.
- Азотнокислые K и Na ; удѣльная электропроводность ихъ въ расплавленномъ состояніи 192.
- Азотистые металлы и ихъ магнитныя свойства 457.
- Активнѣйшій 187(2).
- Аланинъ и α -аминоасляная к., синтезъ ихъ 792; аланина этиловый эфиръ, полученіе изъ него аминоктилдиметилкарбинола 163.
- Алдегиды жирнаго рода, ихъ конденсація съ феноломъ 466; алдегиды жирн., термхим. данныя 1316; алдегиды аром. (термхим. изслѣд.) 1705; алдегиды жирные, ихъ соединеніе съ кислотами 548.
- Алкоголи, разложеніе ихъ въ присутствіи окисловъ металловъ 508; алкоголь первичный $C_7H_{13}OH$ изъ циклобутилдиметилкарбинола 679; непредѣльный углеводородъ C_7H_{12} изъ него 683.
- Аллиль бромистый, реакція его и Mg на терпенов. кетоны 1785, 1746.
- Аллиль—2—борнеолъ 1747.
- Аллиль иодистый, дѣйствіе его и Mg на метил-п-толил-кетонъ 1685, 1789.
- Аллилового ряда спирты, синтезъ ихъ при замѣнѣ Zn магніемъ 782.
- Аллилдиметилкарбинолъ, синтезъ 784.
- Аллиль-3-метанолъ-3, 1746; $\Delta 4(8)$ аллиль-3-п-ментенонъ-3, 1747.
- Аллилметилфенилкарбинолъ, синтезъ 785.
- Аллилдифенилкарбинолъ, синтезъ 785.
- Аллилметилпропилкарбинолъ 786.
- Аллилированный метилдиаллилкарбинолъ, синтезъ 1200, аллирированный этилдиаллилкарбинолъ, синтезъ 1210; аллиларованный пропилдиаллилкарбинолъ, синтезъ 1216; аллилированный изопропилдиаллилкарбинолъ, синтезъ 1222.
- Алюминій и олово, твердость сплавовъ 539, 670.
- Алюминій—органич. соединенія, 384, алюминій бромистый, его приготовленіе 485; $AlBr_3$, скрытая теплота плавленія 487; алюминій бромистый, строеніе и электропроводность его соединеній съ толуоломъ и бензолемъ 1255; алюминій, его образование изъ карбида 1611.
- Аммиакъ, его контактное окисленіе 659; аммиакъ, $ZnSO_4$ и H_2O , электропроводность 476.
- Амины аром., гидrogenизація ихъ 491; аминъ бензгидрилтетрафенилметана 1373.
- α -Аминоасляная к. и аланинъ, синтезъ ихъ 792; аминоктриметилкарбинолъ 169, 170; α -аминонитрилы, синтезъ 790; аминоктилдиметилкарбинолъ 158, 163.
- Аморфное соединеніе, влѣяютъ-ли на него кристаллообр. силы 1487; аморфныя (коллоидныя) водоизмѣненія металловъ 548, 1124, 1147.
- Амфотерные электролиты 30(2); амфотерность и электродвигательная способность 1790.
- Анализъ выпѣвѣта изъ солончака Самарской губерніи 331.
- Ангидридъ уксусный, скрыт. теплота испаренія 1480.
- Анилинъ, гидrogenизація 492.
- Аномальный ходъ кривыхъ, выражающихъ измѣненіе молекулярной электропроводности съ концентраціей 1243.
- Антимониды Fe и Cd 227.

Антраноль эмодаина 1558.
 Антраценъ, гидрогенизация его, 494.
 Арсины, къ вопросу объ ихъ синтезѣ 1139.
 Аспарагинъ, соединеніе съ H_2O_2 379.
 Ассоциация жидкостей 1480.
 Атомная гипотеза и энергетическое міровоззрѣніе 444.
 Ацетали, полученіе ихъ по способу Кляйзена 637; ацеталь ацетона 639, 640; ацеталь ацетофенона 640,—монохлорацетона 641,—камфоры 647.
 Ацетамидъ, какъ растворитель 1415; ацетамидъ, растворимость въ немъ KJ —1417;— KBr —1420;— NaJ , 1423;— $CaCl_2$ 1427.
 Ацетилацетонаты металловъ II группы 580, 550,—магнія 581,—цинка 581,—кальція 581,—стронція 582,—кадмія 583,—ртути 583.
 Ацетиль-кверцетинъ изъ ягодъ крушины 1523.
 Ацетилэмодинъ 1540.
 Ацетонъ, упругость пара его водныхъ растворовъ 216; ацетонъ, показатель преломленія водноацетоновыхъ растворовъ 220; ацетонъ-ацеталь, полученіе его въ присутствіи спирта 639; ацетонъ-ацеталь, полученіе его въ присутствіи H_2SO_4 640.
 Ацетофеноль-ацеталь, полученіе его въ присутствіи спирта 640.
 Балахинскія нефти 550.
 Баритовая олифа 292.
 Барія ацетилацетонатъ 583; барій-органич. соединенія 384.
 Бегенолактонъ, полученіе изъ эруковой к. 836.
 Бегеновая кислота 137.
 Бензидрилтрифенилкарбиноль 1370; его этиловый эфиръ 1371; его хлоргидринъ и бромгидринъ 1372; бензидрилтетрафенилметанъ, его аминъ 1373, 1367, 1374.
 Бензоилтрифенилметанъ 1369; бензоилэмодинъ 1541.
 Бензойный альдегидъ и спиртъ, гидрогенизация ихъ 489.
 Бензойноизобутиловый эфиръ, скрытая теплота испаренія 1477.
 Бензойная к., гидрогенизация 505.
 Бензолъ, теории его строенія 88(2); бензолъ, строеніе и электропроводность его соединеній съ $AlBr_3$ 1255; бензолъ, дѣйствіе на него хлорангидрида триметиленкарбоновой к. въ присутствіи $AlCl_3$ 1143; бензолъ, дѣйствіе на него въ присутствіи $AlCl_3$

бромангидрида бромизобутириновой к. 1145; бензолъ и толуолъ, электролизъ ихъ соединеній съ $AlBr_3$ 391.
 Бериллій-органич. соединенія 383; бериллія соли, ихъ структура 736, 787; бериллія соль съ трикарбаллиловой к. 787,—съ лимонной кислотой 787,—съ салициловой к. 788,—со фталевой к. 788,—съ молочной кислотой 789.
 Бинарные смѣси, скрытыя теплоты испаренія и упругости пара 555; бинарные смѣси, законъ зависимости между составомъ пара и раствора, 1606, 1715; бинарный растворитель, равновѣсіе въ немъ двухъ веществъ 941.
 Биология и органической синтезъ 125(2).
 Битумы 1139, 1327.
 Бромистый алюминій, электролизъ его соединеній съ аром. углеводородами 391; бромистый алюминій, соединеніе съ толуоломъ и бензоломъ (строеніе, электропроводность) 1255.
 Бромистый калий, растворимость въ ацетамидѣ 1420.
 Бромистый этиленъ, темп. плавленія 1609.
 Бромистый триметиленъ въ его отношеніи къ Zn и уксусной к. 1018.
 Бромистое серебро, дѣйствіе свѣта 721; бромистое и хлористое Ag , твердые растворы 1093.
 Бромангидридъ бромизобутириновой к., дѣйствіе его на C_6H_6 въ присутствіи $AlCl_3$ 1145.
 Бромбензойныя кислоты, дѣйствіе Mg на ихъ эфиры 559.
 α -бромбутириновозтил. эфиръ, дѣйствіе C_2H_5J и Zn 1216.
 α -бромизобутириновозтилов. эфиръ, дѣйствіе C_2H_5J и Zn 1222.
 α -бромизомасляный и угольный эфиры, дѣйствіе на ихъ смѣсь Zn 1347.
 p -бромидбензолъ и p -дибром-и дюдбензолъ, текучесть изоморфныхъ смѣшеній 724.
 α -бромпропоновозтиловый эфиръ, дѣйствіе C_2H_5J и Zn 1210.
 Бром-и хлоро-уксусно-этил. эфиръ, дѣйствіе C_2H_5J и Zn 1200.
 Бромуксусный эфиръ и паратолуиловый альдегидъ, дѣйствіе Zn на ихъ смѣсь 770.
 β -бром- β -фенилпропоновый эфиръ 327.
 α -бром-фенилуксусный эфиръ 327.
 Бутиловый спиртъ, показатель преломленія его смѣсей съ водою 917.

Ванадіево-пезіевые квасцы 1615.
 Висмутъ и сурьма, ихъ сплавы 539, 665; висмутъ-органич. соединенія 385.
 О взаимныхъ превращеніяхъ между магни-аммоніевыми и магни-оксоніевыми комплексными соединеніями 569.
 Вліяютъ-ли кристаллообразующія силы на свойства аморфнаго состоянія 1487.
 Вліяніе температуры на равновѣсіе системъ 981; вліяніе растворителя на константу равновѣсія 565, 611.
 Вліяніе центрофугированія на оптич. свойства нефтей 1136, 1583.
 Внутреннее треніе, электропроводность и константа диффузіи, соотношеніе между ними 564, 599.
 Вода, $ZnSO_4$ и NH_3 , электропроводность 476.
 Водноацетоновые растворы, упругость пара ихъ 216.
 Водородное число, какъ методъ опредѣленія непрелѣльности органическихъ соединеній, подобно числу по Гюблю и Вйсу 700, 729.
 Водородъ, контактное его окисленіе, 1591, 1143.
 Возстановленіе (катал.) непр. орган. соедин., 276; возстановленіе производныхъ тетраметилена 332; возстановительный катализъ 304.
 Вращеніе плоскости поляризации 106(2); вращательная способность оптически дѣйствующихъ веществъ и ихъ химическое строеніе 592, 547.
 Выгораніе примѣсей при рафинированіи мѣди 1649, 1613.
 Выцвѣтъ изъ солончака, анализъ его 331.
 δ -Галактанъ опредѣленіе внутренняго тренія 177.
 Галоидмагнийорганическія соединенія, дѣйствіе ихъ на пропаргиловый спиртъ 546; галоидмагнійацетилены, дѣйствіе ихъ на окиси жирнаго ряда 1135.
 Гексаметиленъ, дѣйствіе на него HNO_3 1572.
 Гексенъ, изслѣдованія въ его ряду 1105.
 Гексилень, его окисленіе перманганатомъ 1107.
 Гексильовый спиртъ изъ масла римской ромашки, его оптич. свойства 593; гексильовый спиртъ, нормальный 1105, его юдиуръ 1105.
 Гептенъ, изслѣдованія въ его ряду 1105; гептенъ циклическій, 1121, его окисленіе 1121.
 Гептенъ изъ циклобутилдиметилкарбинола 334.

Гетероциклич. соединенія 92(2).
 Гидратация праваго пинена 150.
 Гидрогенизация тетраметиленкарбоновой к. 673; гидрогенизация въ присутствіи Fe бензойнаго альдегида и спирта 489;—въ присутствіи окиси никкеля аром. аминовъ и хинолина 491;—антрацена и фенантрена 494;—аром. эфировъ и кислотъ 500.
 Гипотеза дезагрегации 173(2).
 Гіосціаминовое перемѣшеніе 24(2).
 Глауберова соль, измѣненіе точки превращенія ея третьимъ тѣломъ 1608, 1619.
 Глютанъ, опредѣленіе внутренняго тренія 175.
 Горючія жидкости съ низкой температурой капѣнія (связь между температурой вспышки и упругостью паровъ ихъ) 138.
 Гульдберга-Авогадро правило 813; Гульдберга и Вааге законъ съ точки зрѣнія теории вѣроятностей 1613, 1676.
 Двойныя соединенія перекиси водорода съ органич. веществами 337, 376; Двойная соль $PdJ_2 \cdot 2NH_3 \cdot 3(PdJ_2 \cdot 4NH_3)$ 742.
 Двухромкал. соль, кислотность ионовъ 29 (2).
 Дезагрегации гипотеза 173(2).
 Диазоуксусный эфиръ (катализъ) 27(2).
 p -дибромъ—и дюдбензолъ и p -бромидбензолъ, текучесть ихъ изомерныхъ смѣшеній 724.
 Дибромидъ фенилпропоновой эфирокислоты 1346.
 Дигидробензолы 1388.
 Дигидробензолъ изъ паралибромгексаметилена 1389;—изъ ортодибромгексаметилена 1391.
 Дигидротолуолъ, 1388, 1394.
 1, 1, 2-диметилбромциклопентанъ, возстановленіе HJ 1009.
 Диметилпропанатъ трибромуксусной к., электропроводность ихъ растворовъ въ C_2H_5Br 1238.
 Диметилфурандикарбоновая к., ея трибромидъ 1346; Диметил-и триметилфурановыя к., положеніе Br въ нихъ 1341.
 Диметил- (1.4) циклогексадиень (2.4) 1400; диметил. (1.3) циклогексадиень (2.4) 1399.
 1, 1-диметилциклопентанъ 1006; 1, 2-диметилциклопентанъ 1014.
 1—2, Диметилциклопентень, 733, 734; 1, 2 — диметилциклопентень—1, 1010; окисленіе его HNO_3 1013; 1, 1 — диметилциклопентень—2, 733, 1002; возстановленіе H_2SO_4 и HJ 1008.

Диметилэтоксилламинъ 169 и 170.
 Дисперсныя фазы (величина зерна — функция свойствъ) 1434.
 Диссоціація электрическая циклопарафиновыхъ к. 1143, 1379; диссоціація CaCO_3 726, 543.
 п — дихлоръ — и дибромбензолъ и п — хлорбромбензолъ, текучесть ихъ изоморфныхъ смѣшеній 724.
 Дифениламинъ, гидрогенизація 492.
 Дифенилимидиуксусныя к. 1647.
 Дифенилметанъ, его получение 1140, 1376.
 Диффузія, соотношение между ея константой, внутреннимъ трениемъ и электропроводностью 564, 599.
 Диффузія въ коллоидальной средѣ 1579, 1613.
 Древесное масло 295.
 Дѣйствие HNO_3 на углеводороды предѣльнаго характера 1570, 181; дѣйствие азотной к. на крахмалъ 932; дѣйствие амміака на окись изобутилена 168; дѣйствие галоидмагній ацетиленовъ на окиси жирнаго ряда 1135; дѣйствие галоидмагнійорганическихъ соединений на пропаргиловый спиртъ 546; дѣйствие водорода и Ni на ментенъ 1412; дѣйствие смѣси бромуксуснаго эфира и паратолуиловаго алдегида на Zn 770; дѣйствие Mg на β -бром — β фенилпропионовый эфиръ, 326; — на — бром-фенилуксусной к. 327; дѣйствие Mg на смѣсь метил-п-толилкетона съ $\text{C}_3\text{H}_7\text{I}$ 1789, 1685; дѣйствие Mg на эфиры бромбензойной к. и окисление сложныхъ эфировъ активированнымъ Mg 559; дѣйствие на C_6H_6 въ присутствіи AlCl_3 бромангидрида бромизобутириновой к. 1143; дѣйствие ортомуравьянаго эфира на пулегонъ въ присутствіи H_2SO_4 646; дѣйствие ортомуравьянаго эфира на ментонъ въ присутствіи H_2SO_4 642; дѣйствие пиперидина на хлороксимъ 1-пипена 1015; дѣйствие H_2SO_4 на крононовую и α -оксимаслянную к. 839; дѣйствие хлорангидрида триметиленкарбонной к. на C_6H_6 въ присутствіи AlCl_3 1143; дѣйствие Zn на смѣсь норм. α -моноброммаслянаго эфира и метатолуиловаго алдегида 761; дѣйствие Zn на смѣсь α -бромизомаслянаго и угольнаго эфировъ 1347.
 п — оксидифенилбутанъ 468, его дибензоиловое производное 468; его диметилловый эфиръ 468, окисление его 469.
 п — оксидифенилпропанъ 466, его ди-

бензоилпроизводное 467, его диметилловый эфиръ 467, окисление его 469.

Желѣза антимиониды 227; желѣзо и мѣдь, распределение между ними S 1131; желѣзо и сурьма, сплавы 228; желѣза сплавы, твердость ихъ 1069; желѣзо — органич. соединения 385.

Жестеринъ изъ ягодъ крушины 1552.
 Жидкости, опредѣленіе ихъ ассоціаціи 1480.

Жирныя соединения, термохимическія ихъ изслѣдованія 1141.

Жиръ тресковый, 298.

Зависимость температуры плавления отъ поверхностной энергии твердаго тѣла 1022.

Зависимость состава твердыхъ растворовъ отъ быстроты охлаждения жидкихъ системъ 1781.

Законъ зависимости между составомъ пара и составомъ раствора при бинарныхъ смѣсяхъ обладающихъ максимумомъ или минимумомъ 1606, 1715; законъ Гульдберга и Вааге съ точки зрѣнія теории вѣроятностей 1613, 1676.

Закономѣрность состава нѣкоторыхъ эвтектикъ 328.

Замѣна Zn магнемъ въ синтезахъ спиртовъ аллилового ряда 782.

Замѣтка о полученіи дифенилметана 1376; замѣтка о тетрагидропиронныхъ соединенияхъ 794.

Замѣчанія на статью П. Н. Павлова 1434.

Застудневаніе коллоидовъ въ присутствіи алдегидовъ 178; застудневаніе растворовъ 1785.

Зерна величина какъ функция свойствъ 1434.

Золото металлическое, раствореніе его въ HCl въ присутствіи нѣкотор. органич. соединений 840, — въ присутствіи формалдегида 842, — въ присутствіи $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, 845, — въ присутствіи $\text{C}_6\text{H}_{11}(\text{OH})$ 847, — въ присутствіи CHCl_3 850, — въ присутствіи CCl_4 — $\text{CH}(\text{OH})_2$, $\text{C}_3\text{H}_5(\text{OH})$, $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$, $\text{C}_3\text{H}_5(\text{OH})_2$, павелевой, муравьиной и уксусной к. 851; золота и магній, соединения 1146; золота и мѣди сплавы, твердость ихъ, 1085; золота и серебра сплавы, твердость ихъ 1082.

Измѣненіе точки превращенія глауберовой соли третьимъ тѣломъ 1608, 1619; измѣненіе оптическихъ и другихъ свойствъ нефти при прохожденіи ея черезъ пористыя среды 336;

измѣненіе константы Трутона въ данномъ ряду гомологовъ 1493; измѣненіе теплоемкости этиловога спирта при раствореніи въ жидкостяхъ углеводороднаго типа 360; измѣненіе состава нераздѣльно кипящихъ смѣсей 1779.

Изоамиловый спиртъ, его контактное окисленіе 215; изоамиловый эфиръ, скрытая теплота испаренія 1471.

Изобутиловый спиртъ, его контактное окисленіе 214; изобутиловый спиртъ, показатель преломленія его смѣсей съ водою 917.

Изобутиралдоль, полимерный кристаллическій 719, 822.

Изомеризація при полученіи кадинена 698.

Изоморфныя смѣшенія; а) п-хлорбромбензола съ п-дихлори-и дибромбензоломъ и б) п-бромидбензола съ п-дибром- и диодбензоломъ, текучесть ихъ 724; изоморфныя смѣси Pb съ In и Tl, электропроводность и текучесть ихъ 722.

Изоолеиновая к., превращеніе въ стераолактонъ 835.

Изопропиловый спиртъ, показ. преломленія его смѣсей съ водою 917.

Изопропидиаллилкарбиноль аллилированный, синтезъ 1222.

Изорропія 80(2), 85(2), 91(2).

Изслѣдованія въ ряду гексена и гептена 1105; изслѣдованіе смѣсей спирта съ водою въ универсальномъ рефрактометрѣ 107; изслѣдованіе смѣсей спирта съ водою въ погружательномъ рефрактометрѣ 111; изслѣдованіе углеводородовъ ряда циклогексана 1397.

Имино- и нитрило-кислоты (процессъ образованія ихъ производныхъ) 140.

Иминодиуксусныя фенилированные кислоты 1638, 1784.

Инверсія крахмаловъ различнаго происхожденія 932.

Индиготинъ, окисленіе его марганцево-кислымъ калемъ 625.

Индій, свинецъ и таллій, электропроводность и текучесть ихъ изоморфныхъ смѣсей 722.

Индукція химическая, превращеніе подъ ея влияніемъ однихъ изомеровъ въ другіе 735.

Иодбегеновая кислота 136.

Иодистый аллилъ и Zn, дѣйствие на хлороугольный этиловый эфиръ 1187; — на бромъ (и хлоръ) уксусноэтиловый эфиръ 1200; — на α -бромпропионов-

этил. эфиръ 1210, — на α -бромбутириновоэтиловый эфиръ 1216; — на α -бромизобутириновоэтиловый эфиръ 1222.

Иодистый кали, растворимость въ ацетамидѣ 1417; — натрій, тоже 1423.

Иод (1) метил, (2) гексанъ 1114.

Ионъ комплексный, его разложеніе, 1247.

Кадиненъ, явленіе изомеризаціи при его полученіи 698.

Кадмія антимиониды 227, 239; кадмія ацетилацетонаты 583; кадміи и сурьма, сплавы 239.

Кали иодистый, растворимость въ ацетамидѣ 1417; — бромистый, тоже, 1420; кали органич. соединения 382.

Кальція ацетилацетонаты 581; кальцій органич. соединения 384; кальцій, сожиганіе его 563; кальцій углекислый, его диссоціація 726, 543; кальцій хлористый, растворимость въ ацетамидѣ 1427.

Камфенъ, недѣятельный изъ масла сибирской пихты 734.

Камфора, полученіе ея ацетала при дѣйствіи на нее ортомуравьянаго эфира 647.

Карбамиды и хлорноватистыя соли 330.

Катализы неорганическія 49 (2).

Катализъ восстановительный 304; — съ платиновой чернью 306; — съ палладіемъ 319; — съ никелемъ 320; катализъ, старое и новое о немъ 23 (2); катализъ микрогетерогонный 50 (2); катализъ микрогетерогонный 50 (2); — пульсирующій 55 (2); катализаторные яды, 52 (2); катализаторъ, измѣненіе порядка уравненія реакціи 38 (2); — специфичность 39 (2); — отклоненіе пути реакціи 39 (2); катализъ при помощи гидроксидоваго іона 24 (2); — и химическое равновѣсіе 26 (2); — значеніе его въ ученіи о фазахъ 26 (2); — при помощи водороднаго іона 27 (2); — способъ диазоуксуснаго эфира, 27 (2); — при помощи іоднаго іона 30 (2); — при помощи циановаго іона 34 (2); — при помощи дихроматнаго іона 35 (2); — при высокой температурѣ 41 (2); — въ гетерогонной системѣ 47 (2).

Каталитическія реакціи окисленія и восстановленія непредѣльныхъ органическихъ соединений 276; каталитическія реакціи при высокихъ температурахъ и давленіяхъ; гидрогенизація въ присутствіи Ge бензойнаго алдегида и спирта 489; гидрогенизація ароматическихъ аминовъ и хиолина въ присутствіи окиси никкеля 491; гидрогенизація антрацена и

- фенавтрена въ присутствіи окиси никкеля 494, гидрогенизація аром. эфировъ и кислотъ въ присутствіи Ni 500; разложение алкогелей въ присутствіи окисловъ металловъ 508; разложение кислотъ 514.
- Качественная проба на присутствіе фосфора въ камняхъ 727, 817.
- Кваспы ванадіево-цезіевые 1615.
- Кверцетинъ изъ ягодъ крушины 1521; расщепление его 1525.
- Кетоны аром. (термохим. изслѣд.) 1705; кетоны, ихъ соединеніе съ кислотами 548; кетоны жирн., термохим. данныя 1316.
- Кето-энолтавтомерія 74 (2).
- Кислоты аром. (термохим. изслѣд.) 1702; кислоты жирн., термохим. данныя, 1311; кислоты циклопарафиновыя, константы ихъ электролит. диссоціаціи 1379; кислоты аром., гидрогенизація 500;—катал. разложение 514; кислоты изъ льняного масла 296; к. иминодиуксусныя к. 1638, 1784; кислоты полинафтенныя 1413, 1615, 1790, 1757.
- Кислотность іоновъ $K_2Cr_2O_7$ и хром. к., 29 (2).
- Классификація реакцій, осуществляющихъ равновѣсную систему 987.
- Клѣтчатка; ея колич. опредѣленіе 1790, 1753.
- Кобальтъ и никкель, тепловой эффектъ магнитнаго превращенія 1607, 1748.
- Кобальтовая олифа 285.
- Коллоиды, ихъ систематика 717; коллоиды; застудневаніе ихъ въ присутствіи алдегидовъ 178; коллоидно-аморфное состояніе солей щелочныхъ и щелочноземельныхъ металловъ 1124; коллоидныя видоизмѣненія металловъ 548; коллоидальная среда, диффузія въ ней 1579, 1613.
- Колорическая реакція на нефтяные углеводороды 1140.
- Комплексный іонъ, его разложение 1247.
- Комплексныя соединенія, стереохимическія условія ихъ образованія 1781;—электропроводность 1781.
- Кинетика адиабатическая 32 (2).
- Константа Трутона, измѣненіе ея въ ряду гомологовъ 1493;—ея измѣненіе для неорг. соединеній 1496;—пред. углеводороды 1496; полиметилен. углеводороды 1497;—гомологи бензола 1497;—простые эфиры 1498;—сложные эфиры 1498; константы элект. диссоціаціи циклопарафинов. к. 1143, 1379; константа равновѣсія, вліяніе на нее растворителя 565, 611.
- Контактное окисленіе амміака и органич. основаній 659; контактное окисленіе этилового эфира 728, 799; контактное окисленіе спиртовъ этилового, пропилового, изобутилового и изоамилового 203; контактное окисленіе углеводородовъ 566, 652;—амміака и органич. основаній 566; контактное пирогенетическое окисленіе H и CO, 1143, 1591; контактные реакціи окисленія (общія положенія) 1596; контактный синтезъ этилена 1588; контактъ смѣшанный никкелевый и палладіевый 1142.
- Коэффициентъ распредѣленія въ однородной системѣ 941.
- Краткій очеркъ современнаго состоянія фотохиміи 99(2), 115 (2).
- Крахмалъ, дѣйствіе на него HNO_3 , 932; крахмалы различнаго происхожденія, инверсія ихъ 932.
- Кристаллы, скорость роста и растворенія 397;—растворимость различныхъ плоскостей 416; кристаллолюминисценція 109 (2); кристаллизація стали при медленномъ охлажденіи 556; кристаллическо-жидкое состояніе какъ общее свойство матеріи 1147, 1323; кристаллообраз. силы, вліяніе ихъ на свойства аморфнаго состоянія, 1437; кротоновая и α -оксимасляная к., дѣйствіе на нихъ H_2SO_4 839.
- Крушина колючая, составныя части плодовъ 1502, 1409; химическое ихъ изслѣдованіе 1410, 1510;—извлеченіе водой ягодъ и изслѣдованіе водной жидкости 1510;—извлеченіе этиловымъ эфиромъ ягодъ, обработанныхъ водою 1512;—извлеченіе ягодъ спиртомъ 1514;—извлеченіе ягодъ этиловымъ эфиромъ 1518;—изслѣдованіе ягодъ извлеченныхъ уже этиловымъ уксуснымъ эфиромъ 1520;—изслѣдованіе веществъ, выдѣленныхъ изъ ягодъ 1521.
- Ксанторамнинъ 1533;—расщепленіе его 1535;—опредѣленіе рамнозы 1536.
- Къ вопросу о дѣйствіи HNO_3 на углеводороды предѣльнаго характера 185, 1570; къ вопросу о дѣйствіи свинца на бромистое серебро 721; къ вопросу о зависимости между вращательной способностью оптически дѣйствующихъ веществъ и ихъ химическимъ строеніемъ 592, 547; къ вопросу о замѣнѣ цинка магніемъ въ синтезахъ спиртовъ аллилового ряда 782; къ вопросу о правилѣ Авогадро-Гульдберга 813; къ вопросу о синтезѣ помощью металлоорганическихъ соединеній 381;

- къ вопросу о строеніи танина 740; къ вопросу о структурѣ солей берилля 787; къ вопросу о существованіи различныхъ модификацій обыкновеннаго сѣраго серебра 367; къ вопросу о твердомъ состояніи 1406; къ вопросу о теплоемкости ртути 811; къ вопросу объ эфирѣ 1468.
- Къ выясненію вопроса о положеніи Вг въ диметил—и триметилфурановыхъ к. 1341.
- Къ изслѣдованію сѣрнистаго натрія 1613.
- Къ синтезу α -аминонитриловъ 790.
- Къ систематикѣ коллоидовъ 717.
- Къ ученію объ органическихъ коллоидахъ 174.
- γ—Лактоны, образованіе 830.
- Лимонная к., скорость растворенія кристалловъ 410; лимонная к. соль берилля 787.
- Лучи радиоакт. веществъ 170(2).
- Льняное масло 296.
- Магнитная окись хрома 544.
- Магнитное превращеніе Co и Ni (тепловой эффектъ) 1607, 1748.
- Магнитныя свойства азотистыхъ металловъ 457.
- Магній—органич. соединенія 383; магній—органическія соединенія, полученіе при помощи ихъ терпенсвыхъ углеводородовъ 1133; магній, его дѣйствіе на смѣсь C_3H_5J и метил-п-толилкетона 1685, 1789. Магній, его дѣйствіе на смѣсь C_3H_5Br и терпеновыхъ кетоновъ 1785, 1746; магнія ацетилацетонатъ 581; магній-аммоніевыя и магній-оксоніевыя соединенія, ихъ взаим. превращенія 569; магній и золото, соединенія 1146; магній и свинецъ (электропр.) 1448; магній и серебро, электропроводность ихъ сплавовъ 726.
- Маннитъ, соединеніе съ H_2O_2 379.
- Марганца, мѣди и никкеля сплавы, твердость ихъ 1076; марганцовая олифа 294.
- Масло древесное или тунгіевое 295; подсолнечное 296;—миндальное—297; льняное 297;—пахты, полученіе изъ него недѣятельнаго камфена 734.
- Матеріалы къ изученію строения метровой к. 1337.
- Матерія, кристаллическо-жидкое состояніе, какъ общее ея свойство 1323.
- Матеріаль по изученію электропроводности въ системахъ, построенныхъ изъ $Zn SO_4$, NH_3 и H_2O 476.
- Ментенъ, дѣйствіе на него H и Ni 1412.
- Ментонъ, дѣйствіе на него ортомуравьянаго эфира 642;—полученіе изъ него при дѣйствіи $MgJCH_3$, метилментола, 644.
- Меркурій—органич. соединенія 384.
- Металлы щелочные и щелочноземельные, полученіе ихъ солей въ коллоидноаморфномъ состояніи 1124; металлы, ихъ коллоидныя (аморфныя) видоизмѣненія 548; металлы азотистые и ихъ магнитныя свойства 457; металлы II группы, ихъ ацетилацетонаты 580; металлическая проводимость 1607; металлоорганическія соединенія, синтезъ при ихъ помощи 381.
- Метиловый спиртъ, превращеніе въ формалдегидъ 728, 796; метиловый спиртъ упругость пароводныхъ растворовъ 1778.
- Метилаллил- - - толилкарбинолъ 1685 окисленіе его въ глицеринъ 1689.
- Метил-п-бутилкарбинолъ 1115.
- Метил(2)гексаноль (1) 1116.
- Метилдиаллилкарбинолъ аллилированный, синтезъ 1200.
- п—метилкоричная к., полученіе ея изъ β—паратоллилэтиленмолочной к. 777.
- Метилметроновая к., ея тетрабромюръ 1138.
- Метилментонъ, полученіе его при дѣйствіи $MgJCH_3$ на ментонъ 644.
- Метилпропилтриметилень 1123.
- п—метилстироль, полученіе его изъ β—паратоллилэтиленмолочной к. 778.
- Метилтриоксидантраноль 1558.
- Метил-п-толилкетонъ, дѣйствіе Mg и C_3H_5J на него 1685, 1789.
- Метилфенилиминодиуксусная к. 1643.
- Метил(1)циклогексадиень (2.6) 1398; метил(1)циклогексадиень (2.4) 1394.
- Метилэтоксилциклогексенъ 1396.
- Метроновая к., строеніе ея 1337; метроновая к., ея тетрабромюръ 1138; метроновая к., матеріалы къ изученію ея строенія 1139.
- Методъ опредѣленія упругости и состава сложнаго пара растворовъ 539; методы раздѣленія близкоккипящихъ жидкостей въ лабораторной практикѣ путемъ перегонки 1612.
- Миндальное масло 296.
- Молекулярныя соединенія бромистаго магнія съ этиловымъ эфиромъ и феноломъ, съ этиловымъ эфиромъ крезолами и циклогексаноломъ 1610.
- Молекулярная электропроводность, аномальный ходъ кривыхъ, выражающихъ измѣненіе ея съ концентраціей 1243.

Молочная к., соль берилля 789.
 Моноацетилтриметилрамнетинъ 1532.
 α -моноброммасляный эфиръ (норм.) и метатолупловый алдегидъ, дѣйствіе на ихъ смѣсь цинка 761.
 Моно—и полициклическіе углеводороды (термохим. изслѣдованія) 1694.
 Монохлорацетонъ—ацеталь, получение въ присутствіи H_2SO_4 641.
 Мочевина, соединеніе съ H_2O_2 378.
 Мѣдь, выгораніе примѣсей при ея рафинированіи 1649, 1613; мѣди, марганца и никкеля сплавы, твердость ихъ 1076; мѣди и золота сплавы, твердость ихъ 1085; мѣди и олова сплавы, твердость ихъ 1073; мѣди и цинка сплавы, твердость ихъ 1070; мѣдь и желѣзо, распредѣленіе между ними S 1131; мѣди и никкеля сплавы, твердость ихъ 1079 мѣдно-органич. соединенія 382.

Наблюденія надъ растворимостью кубическихъ и тетраэдрическихъ кристалловъ хлорноватокислаго натрія въ чистомъ маточномъ растворѣ 560; наблюденія надъ скоростями полимеризаціи нѣкоторыхъ непредѣльныхъ соединеній 1133.

Натрій іодистый, растворимость въ ацетамидѣ, 1423; натрій-органич. соединенія 382; натрій сѣрнистый, изслѣдованіе его 1613; натрій сѣрнистый, измѣненіе точки превращенія его третьимъ тѣломъ 1619; натрій хлорноватокислый, растворимость его кристалловъ 560.

Нафталинъ, скр. теплота испаренія и теплоемкость 1474.

Непредѣльные соединенія, скорость ихъ полимеризаціи 1133.

Нефть, вліяніе центрофугированія на ея свойства 1136, 1583; нефть изъ южнаго склона горы Аташка, оптическое изслѣдованіе 1612; нефти Раманинскія, ихъ оптич. изслѣдованія 260, 335; нефти сахалинскія, оптическое ихъ изслѣдованіе 1137, 1735; нефть кавказская, присутствіе въ ней тетраметилпропана 731; нефти балахнинскія 551; нефть эльзасская 551,—сураханская 551,—челекенская 1784; нефть, отношеніе ея дериватовъ къ CCl_3COOH и другимъ реактивамъ на холестеринъ 269; нефть, измѣненіе оптич. и другихъ свойствъ ея при прохожденіи черезъ пористыя среды 336; нефтяные углеводороды, колорическая реакція на нихъ 1140; нефтеологич.

данныя по вопросу о „черномъ“ предметѣ 336.

Никкель, его фосфористыя соединенія 744; никкеля, мѣди и марганца сплавы, твердость ихъ 1076; никкеля и мѣди сплавы, твердость ихъ 1079; никкель и кобальтъ, тепловой эффектъ магнитнаго превращенія 1607-1748; никкелевая олифа 293.

Нитраціонныя смѣси, ихъ теорія 719.

Нитрило—и имино-кислоты (процессъ образованія ихъ производныхъ) 140.

Новыя данныя къ синтезу аланина и α -аминомасляной к. 792; новый приемъ получения чистаго азота 561; новые приемы анализа органическихъ соединеній 1(2); новое соединеніе „Роданоселенистая кислота“ и новый способъ опредѣленія селена помощью этого соединенія 661, 542.

Нѣкоторыя данныя объ изомерныхъ дигидробензолахъ и опт. дѣятельномъ дигидротолуолѣ 1388.

Нѣсколько опредѣленій температуръ наибольшей плотности растворовъ HCl въ водѣ и расширенія ихъ отъ нагреванія 518.

Обзоръ работъ по радиоактивнымъ веществамъ за 1907 г. 141(2); обзоръ изслѣдованій о связи между спектрами поглощенія и строеніемъ органическихъ соединеній 61(2).

Образованіе Al изъ его карбида 1611; образованіе γ -лактоновъ 830.

Обратимая система, ея условія существованія 946.

Общая положенія о контактныхъ реакціяхъ окисленія, сопровождающихся самонакачиваніемъ контактнаго слоя 1596.

Отпугиватель Эврика 325.

Окиси жирнаго ряда, дѣйствіе на нихъ галоидмагнійацетиленовъ 1135; окись углерода, контактное ея окисленіе 1594, 1143; окись и хлоргидринъ триметилэтилена; дѣйствіе на нихъ NH_3 156; α -окиси несим. строенія, порядокъ присоединенія къ нимъ амміака 155; окись изобутилена, дѣйствіе на нее NH_3 168.

Окисленіе индиготина марганцовокислымъ калиемъ 625; окисленіе контактное этилового эфира 799; окисленія контактныхъ реакціи (общ. положенія) 1596; окисленіе контактное водорода 1591; окисленіе контактное CO 1594; окисленіе (катал.) непр. органич. соедин. 276.

Оксибегеновая кислота 133; ея растворимость 135; ея соли 136; ея укусуный эфиръ 137.

α -оксимасляная и кротоновая к., дѣйствіе на нихъ H_2SO_4 839.

10-оксистеариновая к., превращеніе въ γ -стеаролактонъ 838; 11-оксистеариновая к., превращеніе въ γ -стеаролактонъ 839.

$Ol. Cadinum$, сесквитерпенъ изъ него 181.

Олеиновая к., превращеніе въ γ -стеаролактонъ 832.

Олифа кобальтовая 285;—свинцовая 291; баритовая 292;—церитовая 292;—хромовая 292;—никкелевая 293;—марганцовая 294.

Олово и алюминій, ихъ сплавы 670; олово и алюминій, твердость сплавовъ 539; олова и мѣди сплавы, твердость ихъ 1073; олово и платина, сплавы 249; олово и свинецъ (твердость сплава ихъ) 92

Опредѣленіе ассоціаціи жидкостей 1480; опредѣленіе плотности пара смѣшанныхъ жидкостей 1335, 1140.

Оптический методъ опредѣленія относительной твердости смежныхъ структурныхъ элементовъ сплавовъ 584; оптическое изслѣдованіе Раманинскихъ нефтей 260, 335; Балахнинскихъ нефтей 550,—Эльзасской нефти 551;—Челекенской нефти 1784; оптическія свойства нефти, вліяніе на нихъ центрофугированія 1136; оптическое изслѣдованіе Сахалинскихъ нефтей 1137, 1735; оптическое изслѣдованіе нефти изъ южнаго склона горы Аташка 1612.

Органическіе коллоиды; къ ученію о нихъ 174; органическія основанія, ихъ контактное окисленіе 659; органическій синтезъ и биологія 125(2).

Ортомуравинный эфиръ, дѣйствіе его на ментонъ 642;—на пулегонъ 646,—на камфору 647.

Осмотическое давленіе и теплоемкость растворовъ 339.

Осцилляція связей 81(2).

Палладія и свинца сплавы 826.

Параллелизмъ между пептизаціей и раствореніемъ 1785.

Перегрѣваніе твердыхъ тѣлъ 1058.

Перекись водорода, двойныя ея соединенія съ органическими веществами 376, 337.

Переохлажденіе жидкостей 1061.

Пигменты 93 (2).

Пинаконъ, соединеніе съ H_2O_2 380.

Пинень (правый), его гидратація 150; l-пинень, дѣйствіе пиперидина на его хлороксимъ 1015.

Пиперидинъ, дѣйствіе его на хлороксимъ l-пинена 1015.

Плавленія скрытая теплота $AlBr_3$ 487. Платина и олово, сплавы, 249.

Плотность, наибольшая растворовъ HCl въ водѣ, температуры ей отвѣчающія 518; плотность пара смѣшанныхъ жидкостей 1140; плотность пара, опредѣленіе ея для смѣшанныхъ жидкостей 1335.

Поверхностная энергія твердаго тѣла, зависимость отъ нея темп. плавленія 1022.

Подсолнечное масло 296.

Показатель преломленія смѣсей спирта съ водою въ рефрактометрѣ Пульфриха при 10° и 15° для луча D 108; показатель преломленія водноацетоновыхъ растворовъ 220; показатель преломленія смѣсей спиртовъ съ водою 736, 908 — для лучей Tl и Li 909, — при высокаихъ температурахъ 913; показатель преломленія смѣсей съ водою изоамилового, изопропилового, бутилового и изобутилового спиртовъ 917; показатель преломленія смѣсей спирта съ водою; вліяніе на него молекулярнаго вѣса и строенія спирта 922;—зависимость его отъ сжатія 923;—формула Гладстона и поправка къ ней Пульфриха 927;—о тепловомъ его измѣненіи 930.

Полимерный изобутиралдолъ 719, 822. Полимеризація непредѣльныхъ соединеній 1133.

Полиафтаеновыя кислоты 1413, 1615, 1790, 1757.

Положеніе Br въ тетрабромюрахъ метроновой и метилметроновой к. 1138.

Полоній и радій 166(2).

Полученіе ацеталей по способу Клейзена 637.

Полученіе въ такъ называемыхъ коллоидно-аморфныхъ образованіяхъ хорошо кристаллизующихся и хорошо растворимыхъ въ водѣ солей щелочныхъ и щелочноземельныхъ металловъ 1124, 1147.

Полученіе непредѣльныхъ углеводородовъ при низкой температурѣ 545; полученіе непредѣльныхъ углеводородовъ терпеноваго ряда при низкой температурѣ при помощи Mg орган. соединеніи 1133.

Порядокъ присоединенія амміака къ органическимъ α окисямъ несимметрическаго строенія 155.

Потылицынъ, А. Л., биографическій очеркъ 1149.
 Правило Авогадро-Гульдберга 813.
 Превращение метилового спирта въ формалдегидъ и получение формалина 728, 796; превращение однихъ изомеровъ въ другіе подъ влияніемъ химической индукціи 735, 806; превращенія циклобутилдиметилкарбинола 994, 676.
 Предѣльнаго характера углеводороды, дѣйствіе HNO_3 1570, 185.
 Приготовление AlBr_3 и его скрытая теплота плавленія 485.
 Принципъ Лешателье 946.
 Природа сплавовъ палладія со свинцомъ 826.
 Присутствіе симметричнаго тетраметилпропана въ кавказской нефти 731.
 Проводимость металловъ 1607.
 Продукты конденсаціи алдегидовъ жирнаго ряда съ феноломъ 466.
 Производныя имино- и нитрило-кислоты (процессъ образования ихъ) 140.
 Пропаргиловый спиртъ, реакція съ Mg-органическими соединениями 546.
 Пропиловый спиртъ, его контактное окисленіе 213; —показат. преломленія его смѣсей съ водою 917; —упругость пара водныхъ растворовъ 1778.
 Пропилдиаллилкарбинолъ аллилированный, синтезъ 1216.
 Пропониминоциклопентанкарбоновая кислота (опытъ ея синтеза) 142.
 Процессъ образования производныхъ имино- и нитрило-кислотъ 140.
 Процессъ выгорания примѣсей при рафинированціи мѣди въ отражательной печи 1613, 1649.
 Пулегонъ, дѣйствіе на него ортомуравьиного эфира 646.
Равновѣсіе въ системахъ изъ FeCl_3 , $\text{K}_4(\text{FeCy}_6)$ и H_2O 481; равновѣсія двухъ веществъ въ смѣшанномъ бинарномъ растворителѣ 941; равновѣсія константа, влияние на нее растворителя 611; равновѣсіе неоднородной системы 949.
 Радій и полоній 166 (2); радій, энергія его 460; радій, происхожденіе и преобразование 147, 179 (2); радий и продукты его распада 141 (2); радиоактивность 163 (2); радиоактивность обикнов. металловъ 153 (2); радиоактивн. вещества, ихъ лучи 170 (2); радиоактивн. вещества, обзоръ работъ за 1907 г. 141 (2); — свойства лучей ими испускаемыхъ 156 (2); радиоак-

тивность воздуха, воды и земли 154 (2).
 Разложеніе алкоголей въ присутствіи окисловъ металловъ 508.
 Разложеніе комплекснаго іона 1247.
 Рамнетинъ изъ кварцетина 1526; опредѣленіе въ немъ метильной группы 1530.
 Рамнокатартинъ изъ ягодъ крушины 1554; его расщепленіе 1555.
 Рамноксантинъ изъ ягодъ крушины 1544; —его ацетилированіе 1547; —его расщепленіе 1549.
 Рамнонигринъ изъ ягодъ крушины 1563.
 Распаденіе α -этил- β -метатолилэтиленмолочной кисл. подъ влияніемъ сѣрной кислоты 767.
 Распредѣленіе S между Cu и Fe 1131.
 Раствореніе металлическаго золота въ HCl въ присутствіи нѣкоторыхъ органическихъ веществъ 840.
 Растворитель—ацетамидъ 1415; растворитель, какъ катализаторъ 40(2).
 Растворимость различныхъ плоскостей кристалла 416.
 Растворы диметилпиронатовъ трибромуксусной кисл. въ $\text{C}_2\text{H}_5\text{Br}$ (электропроводность) 1258; растворы металлическіе твердые, ихъ твердость 1067; растворы, осмотическое давленіе и теплоемкость 339; растворы, упругость и составъ сложнаго пара растворовъ 539; растворы HCl въ водѣ, температуры наибольшей ихъ плотности и расширеніе ихъ отъ нагрѣванія 518; растворы этиленгликола и воды; составъ пара и упругость ихъ 753; растворы волные, этилового, метилового и пропилового спиртовъ, упругость и составъ ихъ пара 1778; растворы твердые, зависимость ихъ состава отъ быстроты охлажденія жидкихъ системъ 1781.
 Растворы, застудиваніе ихъ 1787.
 Расщепленіе кварцетина 1525.
 Рафинированіе Cu (выгораніе примѣсей) 1649, 1613.
 Рефракція и дисперсія 105 (2).
 Реакція между карбамидами и хлорноватистыми солями 330.
 Реакція Mg и $\text{C}_3\text{H}_5\text{Br}$ съ терпеными кетонами 1785, 1746.
 Роданоселенистая кислота, примѣненіе ея къ опредѣленію селена 661, 542.
 Раманинскія нефти, ихъ оптич. изслѣдованіе 260, 335.
 Ртути ацетилацетонатъ 583.
 Рубидій—органич. соединенія 383.
Салициловая кисл., соль бериллія 788.
 Сахары изъ ягодъ крушины 1564.

Сахалинскія нефти, оптическое ихъ изслѣдованіе 1137, 1735.
 Свинецъ и магній (электропр.) 1448; свинца и палладія сплавы 826; свинецъ, индій и таллій, электропроводность и текучесть ихъ изоморфныхъ смѣсей 722; свинецъ органич. соединенія 384; свинцовая олифа 291.
 Связь между температурой вспышки и упругостью паровъ горюч. жидкостей съ низкой температурой кипѣнія 138.
 Селень, опредѣленіе его помощью роданоселенистой кислоты 661.
 Серебро, полученіе электролизомъ его въ наиболѣе способномъ къ хим. реакціямъ состояніи 197; серебро, обыкновенное сѣрое, къ вопросу о существованіи его различныхъ модификацій 367; серебро бромистое, дѣйствіе свѣта 721; серебро и магній, электропроводность ихъ сплавовъ 726; серебра и золота сплавы, твердость ихъ 1082; серебро-органич. соединенія 383.
 Сесквитерпенъ изъ Ol. Cadinum 181; Сесквитерпенъ, находящійся вмѣстѣ съ кадиеномъ въ Oleum Cadinum 126; — дѣйствіе на него HJ 129.
 Синтезъ аланина и α -аминомасляной к. 792; синтезъ аминоктилдиметилкарбинола изъ этилового эфира аланина 163; синтезъ α -аминонитриловъ 790; синтезъ аминотриметилкарбинола изъ этилового эфира гликоля 170; синтезъ и свойства β -патолилэтиленмолочной к. 730; синтезъ и свойства α -этил- β -метатолилэтиленмолочной к. 730, 761; синтезъ контактный этилена 1588; синтезъ β -патолилэтиленмолочной к. 770; синтезъ помощью металло-органич. соединеній 331; синтезъ пропониминоциклопентанкарбиновой к. 142; синтезы спиртовъ аллилового ряда при замѣнѣ Zn магніемъ 782; синтезъ спиртовъ ряда $\text{C}_n\text{H}_{2n-5}\text{OH}$ 1182; синтезъ β -фенилэтиленмолочной кислоты 1635; синтезъ этилена изъ CO и H при посредствѣ смѣшаннаго никкелеваго и палладіеваго контакта 1142.
 Скипидаръ, полученіе изъ него смолы 800.
 Скорость роста и растворенія кристалловъ 397.
 Скрытыя теплоты испаренія, теплоемкости и теплоты смѣшенія нѣкот. нераздѣльно кипящихъ смѣсей 326; скрытыя теплоты испаренія бинарныхъ смѣсей 555; скрытая теплота испаренія изоамилового эфира 1471—

и теплоемкость нафталина 1474; —бензойноизобутилового эфира 1477; —уксуснаго ангидрида 1480; —патолиудина 1487; скрытая теплота плавленія AlBr_3 487.
 Сложные эфиры аром. (терм. изслѣд.) 1702.
 Смола изъ скипидаровъ, способъ ея полученія и приготовленіе изъ нея лаковъ и т. д. 800, 728.
 Смѣшанныя жидкости, опредѣленіе плотности пара ихъ 1140.
 Соединенія алдегидовъ и кетонновъ съ кислотами 548.
 Соединенія Mg съ Au 1146.
 Сожиганіе Ca въ воздухѣ и смѣси воздуха и кислорода 563.
 Соли бериллія, ихъ структура 787.
 Солончакъ, анализъ выщѣта изъ него 331.
 Соотношеніе между константой диффузіи, внутреннимъ треніемъ и электропроводностью 564, 599; соотношенія между составомъ пара и раствора и между скрытыми теплотами испаренія и упругостями пара при бинарныхъ смѣсяхъ, обладающихъ особыми точками 555; соотношеніе между электро- и теплопроводностями металловъ 1407.
 Составъ пара и упругость растворовъ эфира этиленгликола и воды 753; составъ пара и соотношеніе между нимъ и составомъ раствора при бинарныхъ смѣсяхъ 1606.
 Составныя части плодовъ колючей крушины 1409 и 1502.
 Спектрохимія 100 (2); спектры поглощенія 102(2); спектры поглощенія, связь между ними и строеніемъ органич. соединеній 61 (2); спектры излученія 100(2).
 Сплавы алюминія и цинка (твердость ихъ) 95; сплавы алюминія и олова 670; сплавы Mg и Pb (электропроводность) 1448; сплавы металлическіе, ихъ твердость 665; сплавы, оптич. методъ опредѣленія относительной твердости ихъ смежныхъ структурныхъ элементовъ 584; сплавы палладія со свинцомъ 826; сплавы платины съ оловомъ 249; сплавы платины и олова, темпер. плавленія 254; сплавы Ag съ Mg, электропроводность ихъ 726; сплавы сурьмы съ желѣзомъ 228; сплавы сурьмы съ кадміемъ 239; сплавы сурьмы и висмута 665; сплавы сурьмы и цинка, ихъ твердость 719; сплавы, твердость ихъ 539; сплавы, твердость ихъ, желѣза 1069; —мѣди и цинкъ 1070;—

мѣдь—олово 1073;—мѣди съ марганцемъ и никкелемъ 1076;—мѣди и никкеля 1079;—золота и серебра 1082;—золота и мѣди 1085; сплавы теллура съ сурьмой 1408.

Спирты аллиловаго ряда, синтезы при замѣнѣ Zn магнемъ 782; спирты ряда $C_n H_{2n-5} OH$ 1182; спиртъ и его смѣси съ водою, теплоемкость ихъ 860; спирты, показатель преломленія ихъ смѣсей съ водою 908; спиртъ, электропроводность его смѣси съ водою 887; спирты, термохим. данныя 1296.

Способъ получения смолы изъ скипидаровъ 728. 800; способъ быстрого опредѣленія углерода и водорода въ органическихъ соединенияхъ П. Брето и А. Леру 20(2).

Сталь, кристаллизація при медленномъ охлажденіи 556.

Станнъ — органич. соединенія 384.

Старое и новое о катализѣ 23(2).

Стеаролактонъ, полученіе его изъ олеиновой к. 832;—полученіе его изъ алаидиновой к. 835;—полученіе изъ 10 — оксистеариновой к. 838; — полученіе его изъ 11—оксистеариновой к. 839;—полученіе его изъ изоолеиновой к. 835.

Стереохимическія условія образованія комплексныхъ соединеній 1781.

Стронція ацетилацетонатъ 582; стронцій — органич. соединенія 384.

Строеніе органическихъ соединеній, связь между нимъ и спектрами поглощенія 61(2); строеніе углеводородовъ изъ цикло-бутилдиметилкарбинола 733.

Структура солей бериллія 787.

Сукцинимидъ, соединеніе съ H_2O_2 378.

Сураханская нефть 552.

Сурьма и теллуръ, сплавы 1408; сурьма и висмутъ, ихъ сплавы 655; сурьма и цинкъ, твердость ихъ сплавовъ 719; сурьма и кадмій, сплавы 239; сурьма и желѣзо, сплавы 228.

Сѣрнистый натрій, изслѣдованіе его 1613.

Сѣрое, обыкновенное серебро, различн. его модификаціи 336.

Сѣры распредѣленіе между Cu и Fe 1131.

Тавомерія и іонизація 78(2).

Талий — органич. соединенія 384; талий, свинецъ и индій, электропроводность и текучесть ихъ изоморфныхъ смѣсей 722.

Танинъ, его строеніе 740.

Твердость металлическихъ сплавовъ

665; твердость металлическихъ сплавовъ: 1) Sb и Bi, 2) Al и Sn 539; твердость сплавовъ сурьмы и цинка 719; твердость металлическихъ твердыхъ растворовъ и опредѣленныхъ химич. соединеній 1067; твердые растворы—хлористые и бромистое серебро 1093; твердые растворы: р-дихлор- и р-дибромбензолъ 1091; твердое состояніе 1406; твердость сплавовъ алюминія и цинка 95.

α —тимонуклеиновонатриевая соль; опредѣленіе внутренняго тренія 176.

Текучесть изоморфныхъ смѣшеній: а) р-хлорбромбензола съ р-дихлор- и дибромбензоломъ и б) р-броміодъ-бензола съ р-дибром- и диодбензоломъ 724.

Текучесть и электропроводность изоморфныхъ смѣсей свинца, индія и таллія 722.

Терпеновые углеводороды, полученіе ихъ при низкой температурѣ при помощи Mg, органич. соединеній 1133.

Теллуръ и сурьма, сплавы 1408.

Температура вспышки и упругость паровъ горючихъ жидкостей съ низкой температурой кипѣнія 138; температуры наибольшей плотности растворовъ HCl въ водѣ 518; температура плавленія сплавовъ платины съ оловомъ 254; температура плавленія, зависимость ея отъ поверхностной энергии твердаго тѣла 1022; температура плавленія зеренъ разной величины 1026; температура плавленія бромистаго этилена 1609.

Теорія металлической проводимости 1607.

Тепловой эффектъ магнитнаго превращенія Co и Ni 1607, 1748.

Теорія нитрационныхъ смѣсей 719.

Теплоемкость и осмотическое давленіе растворовъ 326, 339; теплоемкость и скр. теплота испаренія нафталина 1474; теплоемкость ртути 811; теплоемкость смѣсей спирта съ водою 738; теплоемкость спирта и его смѣсей съ водою 860; теплоемкость этиловаго спирта, измѣненіе ея при раствореніи въ жидкостяхъ углероднаго типа 360; теплопроводность металловъ, соотношеніе между ними и электропроводностью 1407.

Теплота образованія цинкида магнія 1137.

Термолюминисценція 116 (2).

Термохимическія данныя французской школы, поправки къ нимъ 1287; термохимическія изслѣдованія жирныхъ соединеній 1141, 1257;—аром. соеди-

неній 1789, 1692; углеводородовъ 1275;—углеводородовъ съ двойными связями 1279;—углеводородовъ съ тройными связями 1285;—простыхъ эфировъ 1291;—спиртовъ 1296;—сложныхъ эфировъ 1303;—кислотъ 1311;—алдегидовъ и кетонввъ 1316;—моно- и полициклическіе углеводороды 1694;—эфиры фенола 1699;—фенолы [1700;—сл. эфиры и кислоты 1702;—аром. алдегиды, кетоны и хиноны 1705;—общ. заключенія 1708; термохимическія константы Томсена 1262.

Терпеновые кетоны, дѣйствіе на нихъ Mg и C_6H_5Br 1785, 1746.

Тетраацетилрамнетинъ 1528.

Тетраацетилзамодинъ антранола 1558.

Тетрабромюры метроновой и метилметроновой к. 1138.

Тетрагидропиронныя соединенія 731, 794.

Тетраметилпропанъ въ кавказской нефти 731.

Тетраметиленъ, восстановленіе его производныхъ 332.

Тетраметиленкарбоновая к., ея гидрогенизація 673.

1, 3, 4', 5' — тетраоксифлавонолъ изъ ягодъ крушины 1521.

2—п — толилпентатриоль (2, 4, 5) 1690.

β —п — толилэтиленмолочная к., синтезъ ея 730, 771;—ея эфиръ—771;—ея соли—774;—дѣйствіе сѣрной к. на нее 777;—сухая перегонка ея—779.

Толуоль и бензолъ, электролизъ соединеній съ $AlBr_3$, 337, 391; толуоль, строеніе и электропроводность его соединеній съ $AlBr_3$ 1255.

п—толуидинъ, скр. теплота испаренія 1487.

п—толуиловый алдегидъ и норм. α —моноброммасляный эфиръ, дѣйствіе на ихъ смѣсь Zn 761.

п—толуиловый алдегидъ и бромуксусный эфиръ, дѣйствіе Zn на ихъ смѣсь 770.

Торій 150 (2); торій, продукты его превращенія 175 (2).

Триаллилкарбинолъ, синтезъ 1187.

Триблуминисценція 109 (2).

Трибромидъ диметилфурандикарбоновой к., 1346.

Трикарбаллиловая к., соль бериллія 787.

Триметиленъ бромистый въ его отношеніи къ Zn и уксусной к. 1018.

Триметилрамнетинъ 1531.

Триоксиметилантрахинонъ изъ ягодъ крушины 1539.

1,4,5' — три-окси-3- метоксифлавонолъ 1526.

Тресковый жиръ 298.

Труттона константа, измѣненіе ея въ ряду гомологовъ 1493;—пред. углеводородовъ 1496;—полиметил. углеводор. 1497;—гомологовъ бензола 1497;—простыхъ эфировъ 1498;—сложныхъ эфировъ 1498.

Тунгвеевое масло 295.

Углеводороды изъ циклобутилдиметилкарбинола 733; углеводороды, ихъ контактное окисленіе 652; углеводороды моно- и полициклическіе (термохим. изслѣд.) 1694; углеводороды непредѣльные, полученіе ихъ при никакой температурѣ 545; углеводородъ (непредѣльный) C_7H_{12} изъ циклобутилдиметилкарбинола 684;—возстановленіе его сѣрной и йодистоводородной кислотой 687;—дѣйствіе на него HBr , 691—его нитрозилхлоридъ 692;—его бромюры 694; углеводороды нефтяные, колорическая на нихъ реакція 1140; углеводороды предѣльнаго ряда, термохимическ. данныя 1275;—съ двойными связями, тоже 1279;—съ тройными связями 1285; углеводороды предѣльнаго характера, дѣйствіе HNO_3 1570, 185; углеводороды ряда циклогексалиена 1397.

Углекислый кальцій, его диссоціація 726, 543.

Угlistыя вещества и битумы 1139, 1327.

Углерода и водорода способъ быстрого опредѣленія въ органическихъ соединеніяхъ по П. Брето и А. Леру 20 (2).

Угольный и α -бромизомасляный эфиры, дѣйствіе на ихъ смѣсь Zn 1347.

Удѣльная электропроводность расплавленныхъ KNO_3 и $NaNO_3$ —192.

Уксусный ангидридъ, скрыт. теплота испаренія 1480.

γ -ундекалактонъ, полученіе изъ 10-11-ундециленовой к. 837.

10-11-ундециленовая к., превращеніе въ γ -ундекалактонъ 837.

Упругость пара водноацетонныхъ растворовъ—216; упругость пара зеренъ разной величины 1023; упругость и составъ пара этиловаго спирта и воды 541; упругость и составъ пара водныхъ растворовъ метиловаго, этиловаго и пропиловаго спиртовъ 1778; упругость и составъ пара растворовъ эфира, этиленгликола въ водѣ 753; упругость и составъ сложнаго пара растворовъ 539; упругость пара бинарныхъ смѣсей 555.

Уравненія горѣнія органич. соединеній 1290.

Уранъ 149(2); уранъ, открытие его лучей 166(2); уранъ и уранъ х 173(2). Условия равновѣсія въ системахъ изъ FeCl_3 , $\text{K}_4(\text{FeCy}_6)$ и H_2O 481; условия получения путемъ электролиза наибольше способнаго къ химическимъ реакціямъ серебра 197.

Фазы дисперсныя (величина зерна-функция свойствъ) 1434.

Фенантренъ, гидрогенизація его 494.

Фениловый эфиръ, гидрогенизація 501.

Фенилдрованныя имидодиуксусныя к и ихъ производныя 1638, 1784.

Фениламинодиуксусная к. 1639.

β -фенилэтиленмолочная кислота, синтезъ ея 1635.

Фенитроновая эфирокислота, ея дибромидъ 1346.

Феноль, его конденсація съ алдегидами 466; фенола эфиры (термохим. изслѣд.) 1699; фенолы (терм. изслѣд.) 1700.

Физическія и химическія свойства какъ функции величины зерна (числа частицъ въ зернѣ) твердыхъ и жидкихъ дисперсныхъ фазъ 1434.

Фильтръ, служащій для фильтрованія растворовъ определенной концентраціи, температура которыхъ выше или ниже t° окружающей среды 623; фильтрованіе обратное 1790, 1753.

Фиолетовыя и зеленыя видоизмѣненія солей окиси хрома 550.

Флюоресценція 115(2).

Формальдегидъ, превращеніе въ него метилового спирта 728, 796.

Формалинъ, его получение 728, 796.

Фосфоръ, качественная проба на него 727.

Фосфористыя соединения никкеля 744.

Фосфорная к., качественное ея открытіе въ камняхъ, рудахъ и др. ископаемыхъ 817.

Фосфоресценція 112(2).

Фотокаталитическія реакціи: молекулярныя измѣненія 118(2), газовыя реакціи 118(2), реакціи въ растворахъ; 119(2); фотолюминисценція 108(2); фотохимія, краткій очеркъ ея современнаго состоянія 99(2), 115(2); фотохимическая статика 100(2); фотохимическая динамика 117(2).

Фталевая кислота, гидрогенизація 503; — соль берилля 788; фталево-этиловый эфиръ, гидрогенизація 502.

Хемилюминисценція 110(2).

Химическая индукція, превращеніе подъ ея влияніемъ однихъ изомеровъ въ

другіе 806; химическое изслѣдованіе плодовъ колючей крушины 1410, 1510.

Хинолинъ, гидрогенизація его 491.

Хиноны (термох. изслѣд.) 1705.

Хлораль и магнеорганическія соединения, получение терпеновыхъ углеводородовъ 1133.

Хлорангидридъ триметиленкарбонной к., дѣйствіе его на C_6H_6 въ присутствіи AlCl_3 1143.

p-хлорбромбензолъ и p-дихлоръ- и дибромбензолъ, текучесть ихъ аморфныхъ смѣшеній 724.

Хлоргидринъ и окись триметиленга, дѣйствіе на нихъ NH_3 156.

Хлористое и бромистое Ag, твердые растворы 1093.

Хлористый кальцій, растворимость въ ацетамидѣ 1427.

Хлорокалмты щелочныхъ металловъ 70.

Хлорноватистыя соли и карбамиды 330.

Хлороксимъ-1-пинена, дѣйствіе на него пиперидина 1015.

Хлороугольн. эфиръ, дѣйствіе $\text{C}_8\text{N}_8\text{JuZn}$ 1187.

Хромъ, магнитная его окись 544; хромъ, своеобразный случай растворенія его въ покой и нерастворенія въ движениі 1782; хромъ, причина періодическихъ явленій при его раствореніи 1783; хрома окись, фиолетовыя и зеленыя видоизмѣненія ея солей 550; хромовая к., кислотность іоновъ 29(2); хромовая олифа 292.

Цезіево-ваннадіевые квасцы 1615.

Центрофугированіе нефти и влияніе его на ея свойства 1136, 1583.

Церитовая олифа 292.

Циклобутилдиметилкарбиноль, строеніе углеводородовъ изъ него полученныхъ 733; циклобутилдиметилкарбиноль, о его превращеніяхъ 676, 994; — дѣйствіе на него щавелевой кислоты 678; — изомеризація въ первичный спиртъ 678; — окисленіе въ алдегидъ 681; циклобутилдиметилкарбиноль, дѣйствіе HBr 999; — дѣйствіе HJ 1005.

Циклогексадиенъ, углеводороды ея ряда 1397; циклогексадиенъ, (1, 3) 1391; циклогексадиенъ (1, 4) 1389.

Циклопарафинновыя кислоты, константы ихъ электролитической диссоціаціи 1379, 1143.

Цинкъ и сурьма, твердость ихъ сплавовъ 719; цинка и мѣди сплавы, твердость ихъ 1070; цинкъ сѣрноокислый, NH_3 и H_2O ; электропроводность 476; цинка ацетилацетонатъ 581; цинкидъ магне, теплота его образованія 1137.

Цинкъ и сурьма, твердость ихъ сплавовъ 719; цинка и мѣди сплавы, твердость ихъ 1070; цинкъ сѣрноокислый, NH_3 и H_2O ; электропроводность 476; цинка ацетилацетонатъ 581; цинкидъ магне, теплота его образованія 1137.

Цинкъ и сурьма, твердость ихъ сплавовъ 719; цинка и мѣди сплавы, твердость ихъ 1070; цинкъ сѣрноокислый, NH_3 и H_2O ; электропроводность 476; цинка ацетилацетонатъ 581; цинкидъ магне, теплота его образованія 1137.

Цинкъ и сурьма, твердость ихъ сплавовъ 719; цинка и мѣди сплавы, твердость ихъ 1070; цинкъ сѣрноокислый, NH_3 и H_2O ; электропроводность 476; цинка ацетилацетонатъ 581; цинкидъ магне, теплота его образованія 1137.

Цинкъ и сурьма, твердость ихъ сплавовъ 719; цинка и мѣди сплавы, твердость ихъ 1070; цинкъ сѣрноокислый, NH_3 и H_2O ; электропроводность 476; цинка ацетилацетонатъ 581; цинкидъ магне, теплота его образованія 1137.

Цинкъ и сурьма, твердость ихъ сплавовъ 719; цинка и мѣди сплавы, твердость ихъ 1070; цинкъ сѣрноокислый, NH_3 и H_2O ; электропроводность 476; цинка ацетилацетонатъ 581; цинкидъ магне, теплота его образованія 1137.

Цинкъ и сурьма, твердость ихъ сплавовъ 719; цинка и мѣди сплавы, твердость ихъ 1070; цинкъ сѣрноокислый, NH_3 и H_2O ; электропроводность 476; цинка ацетилацетонатъ 581; цинкидъ магне, теплота его образованія 1137.

Цинкъ и сурьма, твердость ихъ сплавовъ 719; цинка и мѣди сплавы, твердость ихъ 1070; цинкъ сѣрноокислый, NH_3 и H_2O ; электропроводность 476; цинка ацетилацетонатъ 581; цинкидъ магне, теплота его образованія 1137.

Цинкъ и сурьма, твердость ихъ сплавовъ 719; цинка и мѣди сплавы, твердость ихъ 1070; цинкъ сѣрноокислый, NH_3 и H_2O ; электропроводность 476; цинка ацетилацетонатъ 581; цинкидъ магне, теплота его образованія 1137.

Цинкъ и сурьма, твердость ихъ сплавовъ 719; цинка и мѣди сплавы, твердость ихъ 1070; цинкъ сѣрноокислый, NH_3 и H_2O ; электропроводность 476; цинка ацетилацетонатъ 581; цинкидъ магне, теплота его образованія 1137.

Цинкъ и сурьма, твердость ихъ сплавовъ 719; цинка и мѣди сплавы, твердость ихъ 1070; цинкъ сѣрноокислый, NH_3 и H_2O ; электропроводность 476; цинка ацетилацетонатъ 581; цинкидъ магне, теплота его образованія 1137.

Цинкъ и сурьма, твердость ихъ сплавовъ 719; цинка и мѣди сплавы, твердость ихъ 1070; цинкъ сѣрноокислый, NH_3 и H_2O ; электропроводность 476; цинка ацетилацетонатъ 581; цинкидъ магне, теплота его образованія 1137.

Цинкъ и сурьма, твердость ихъ сплавовъ 719; цинка и мѣди сплавы, твердость ихъ 1070; цинкъ сѣрноокислый, NH_3 и H_2O ; электропроводность 476; цинка ацетилацетонатъ 581; цинкидъ магне, теплота его образованія 1137.

Черный предметъ 336.

Челекенская нефть, опт. изслѣдованіе 1784.

Щелочные и щелочноземельные металлы, получение ихъ солей въ коллоидноаморфномъ состояніи 1124.

Эволюционный принципъ въ химіи 471.

Эвтектика, законотѣрность состава 328.

Элаидиновая к., превращеніе въ стераолактонъ 835.

Электричество газовъ 163(2).

Электродвигательная способность и амфотерность 1790.

Электролизъ соединений бромистаго алюминія съ толуоломъ и бензоломъ 391; электролизъ соединений AlBr_3 съ толуоломъ и бензоломъ 337; электролиты амфотерные 30(2) электролитич. диссоціація циклопарафинныхъ кислотъ 1379, 1143.

Электролюминисценція 116(2).

Электропроводность удѣльная расплавленныхъ KNO_3 и NaNO_3 192; электропроводность системъ изъ ZnSO_4 , NH_3 и H_2O 476; электропроводность, внутреннее треніе и константа диффузіи, соотношеніе между ними 564, 599; электропроводность и текучесть изоморфныхъ смѣсей Pb съ In и Tl 722; электропроводность сплавовъ Ag съ Mg 726; электропроводность смѣсей спирта съ водою 739, 887; электропроводность растворовъ въ бром. этилѣ диметилпиронатовъ трибромуксусной к. 1238; электропроводность (молекулярная), аномальный ходъ кривыхъ, выражающихъ измѣненіе ея съ концентраціей 1243; электропроводность и строеніе соединений AlBr_3 съ толуоломъ и бензоломъ 1254; электропроводность металловъ, соотношеніе между нею и теплопроводностью 1407; электропроводность нѣкоторыхъ комплексныхъ соединений 1781; электропроводность сплавовъ Mg и Pb 1448.

Элементарный анализъ по М. Деннштету 2(2); элементарный анализъ

по Карраско-Планше 17(2); элементарный анализъ по Морзе и Тэйлору 15(2).

Эльзасская нефть 551.

Эмодинъ изъ ягодъ крушины 1539; — восстановление въ метилантраценъ 1542; — молек. вѣсъ 1543; — его антраноль 1558; — окисленіе его 1559.

Энергія радія 460; энергія элементовъ 451.

Эритритъ, соединеніе съ H_2O_2 379.

Эруковая к., превращеніе въ γ -бегенолактонъ 836.

Этилдиаллилкарбиноль аллилированный, синтезъ 1210.

Этиленгликоль, составъ пара и упругость его водныхъ растворовъ 753.

Этиленъ, его синтезъ изъ CO и H 1142; этиленъ, его синтезъ при помощи контакта 1588; этиленъ бромистый, температура плавленія 1609.

α -этил- β -метатолилэтиленмолочная к., синтезъ и свойства 730, 761; — соли — 765; — эфиръ 762; — распаденіе подъ влияніемъ H_2SO_4 767.

Этиловый спиртъ, его контактное окисленіе 208, 210; этиловый спиртъ, измѣненіе его теплоемкости 360; этиловый спиртъ и вода, упругость и составъ пара 541, 1778; этиловый эфиръ, его контактное окисленіе 728, 799; этиловый эфиръ аланина, получение изъ него аминоэтилдиметилкарбинола 163.

Эфиры аром., гидрогенизація ихъ 500; эфиръ изоамиловый, скрытая теплота испаренія 1471; бензойноизобутиловый, тоже 1477; эфиры простые, термохимич. данныя 1291; сложные, тоже 1303; эфиры сложн. аром. (термохим. изслѣд.) 1702; эфиры фенола (термох. изслѣдов.) 1699; эфиръ, къ вопросу о немъ 1468.

Янтарная к. изъ ягодъ крушины 1569. Явленія изомеризаціи при превращеніяхъ циклобутилдиметилкарбинола 994; явленія изомеризаціи при получении кадинена 698.

Янтарная к. изъ ягодъ крушины 1569. Явленія изомеризаціи при превращеніяхъ циклобутилдиметилкарбинола 994; явленія изомеризаціи при получении кадинена 698.

Янтарная к. изъ ягодъ крушины 1569. Явленія изомеризаціи при превращеніяхъ циклобутилдиметилкарбинола 994; явленія изомеризаціи при получении кадинена 698.

Янтарная к. изъ ягодъ крушины 1569. Явленія изомеризаціи при превращеніяхъ циклобутилдиметилкарбинола 994; явленія изомеризаціи при получении кадинена 698.

Янтарная к. изъ ягодъ крушины 1569. Явленія изомеризаціи при превращеніяхъ циклобутилдиметилкарбинола 994; явленія изомеризаціи при получении кадинена 698.

Янтарная к. изъ ягодъ крушины 1569. Явленія изомеризаціи при превращеніяхъ циклобутилдиметилкарбинола 994; явленія изомеризаціи при получении кадинена 698.

Янтарная к. изъ ягодъ крушины 1569. Явленія изомеризаціи при превращеніяхъ циклобутилдиметилкарбинола 994; явленія изомеризаціи при получении кадинена 698.

Янтарная к. изъ ягодъ крушины 1569. Явленія изомеризаціи при превращеніяхъ циклобутилдиметилкарбинола 994; явленія изомеризаціи при получении кадинена 698.

Янтарная к. изъ ягодъ крушины 1569. Явленія изомеризаціи при превращеніяхъ циклобутилдиметилкарбинола 994; явленія изомеризаціи при получении кадинена 698.

Янтарная к. изъ ягодъ крушины 1569. Явленія изомеризаціи при превращеніяхъ циклобутилдиметилкарбинола 994; явленія изомеризаціи при получении кадинена 698.



Алфавитный указатель къ ХLI тому.

(Первый отдѣлъ).

Цыфры, напечатанныя жирнымъ шрифтомъ относятся къ протоколнымъ рефератамъ. Сообщенія, для которыхъ въ протоколѣ помѣщены только заголовки въ алфавитный указатель не введены.

ИМЕННОЙ УКАЗАТЕЛЬ.

- А**лексѣевъ, Д., къ вопросу объ электрокатализѣ, 1155.
Андерегъ, Вл. см. Юичъ, Ж. I.
Арбузовъ, А. Е., объ эфирахъ сѣрнистой к., 429; къ вопросу о существованіи изомеровъ двойн. солей Ки На сѣрнистой к., 447.
— и Пишимука, П. С., о приготовленіи сульфоновъ кислотъ жирнаго рода, 451.
Афанасьевъ, Б. П. см. Биронъ, Е. В.
- Б**аранчикъ, З. см. Юичъ, Ж. I.
Бебуришвили, Т. М. и Залькиндъ, Ю. С., къ вопросу о синтезѣ кетоновъ съ помощью магній-органич. соединений, 725.
Биронъ, Е. В., о взаимодействіи веществъ въ растворахъ, 569.
— поправка на тепловой обмѣнъ съ окружающей средой при маленькомъ калориметрѣ, 1406.
— и Афанасьевъ, Б. П., изслѣдованіе концентрационныхъ цѣпей хлористаго кадмія, 1173.
Божовскій, Вад., см. Юичъ, Ж. I.
Бройде, см. Писаржевскій, Л.
Будрихъ, В. см. Юичъ, Ж. I.
Бунге, Н. Н., о дѣйствиію юда на бензойнокисл. и салициловокисл. серебро, 455; синтезъ метоксикоричной к., 460.
Бурдаковъ, В. Я., о полученіи и составѣ двойныхъ соединеній $Pd(NH_3)_2X_2$ съ $Pd(NH_3)_4X_2$. О полученіи соединенія $Pd(NH_2 - NH_2) Cl_2$, 757.
- Бушуевъ, Л. В., о дѣйствиію пиперидина на хлороксамъ d-пинена, 1481; о новомъ случаѣ образованія эллаговой к., 1484.
Бѣляевъ, Н. Т., появленіе „Видманштеровою“ структуры въ технич. сплавахъ Fe и C, 723; структурное равновѣсіе медленно охлажденной стали, 724.
— и Свининъ, В. А., примѣненіе цвѣтной фотографии къ различію цементита и феррита, 724.
Бѣлынский, С. В. см. Жемчужный, С. Ф.
- В**анюковъ, В. О процессѣ выгоранія примѣсей при рафинированіи мѣди, 524; о разложеніи $CuSO_4$ въ токѣ сухого воздуха, 688.
Васильевъ, А., гидраты азотнокислыхъ солей Mg и Zn, 744; изслѣдованіе взаимодействия между ними, 748; криоацетаты уксусныхъ солей K, Na и Li, 753.
Ф.-Веймарнъ, П. П., Ультрамикроскоп. изслѣдованія жидкихъ кристалловъ, 28; о вліяніи концентрации реагирующихъ растворовъ на видъ и строеніе осадковъ, при осуществленіи реакціи въ присутствіи агарь-агара и желатинны, 728; о пептизации агарь-агаромъ студенистыхъ осадковъ $BaSO_4$ и т. п. тѣлъ, 729; не застудѣвающие при комн. темп. растворы желатинны и агарь-агара суть-ли „эмульсоиды“ или „суспензоиды“, 730 фактич. существованіе въ неустойч. пересыщ. рас-

- творахъ сверхъ ультрамикроскопич. крист. массъ, 322; влияние центробѣжной силы на кристалл. процесъ, 323.
- Верховскій, В. см. Ипатьевъ, Вл.
- Волконскій, Е. Равновѣсіе двухъ веществъ въ смѣшанномъ бинарномъ растворителѣ, 1763.
- Вржесневскій, І., о плавкости и давленіи истечения изоморфныхъ соляныхъ смѣсей, 1381; см. также Курнаковъ, Н.
- Вурцель, Е. см. Юичъ, Ж. І.
- Гадаскинъ, Д. Д. см. Маковецкій А. Е.
- О методахъ раздѣленія близкипящихъ жидкостей въ лабораторной практикѣ, 66.
- Гандуринъ, А. Л. Исслѣдованіе въ ряду терпеновъ и камфоры, 289.
- Голубевъ, П. Г., къ характеристикѣ 1-камфена, 1004.
- Горбовъ, А., объ инвариантныхъ системахъ и о закономерности состава нѣкоторыхъ эвтектикъ, 1241.
- Гребенщиковъ, И. см. Юичъ, Ж. І.
- Гришкевичъ-Трохимовскій, Е., о соединенияхъ гексаметилентетрамина съ многоатомн. фенолами, 1324; третичные спирты толилаллилового ряда, 1326.
- Дворжанчикъ, С. В. см. Дорошевскій, А. Г.
- Демьяновъ, Н., Біогр. очеркъ Г. Г. Густавсона, 549.
- и Сидоренко, К. В., о дѣйстви азотновой окиси на тетраметилэтиленъ, 832.
- Деньгинъ, Е. Ф. см. Зелинскій, Н. Д.
- Добросердовъ, Д. К., о діэлектрич. свойствахъ простыхъ веществъ, 1167; о нѣкоторыхъ правильностяхъ установив. количеств. связь между діэлектрич. постоянной и другими свойствами веществъ, 1335.
- Дорошевскій, А. Г., опытные данныя по теплоемкости смѣсей предѣльн. спиртовъ съ водою, 958.
- и Дворжанчикъ, С. В., замѣтка о примѣненіи формулъ Пульфриха и Гесса къ смѣсямъ этилового спирта съ водою, 849; показ. преломленія смѣсей метилового спирта съ водою, 951.
- и Полянскій, Е. Объ упругости пара и темп. кипѣнія смѣси пред. спиртовъ, 1819.
- и Раковскій, А. В., къ вопросу о теплоемкостяхъ растворовъ солей въ водѣ и спиртѣ, 1110.
- и Рождественскій, М. С., удѣль-
- ные вѣса смѣсей метилового спирта съ водою, 977; удѣльные вѣса смѣсей пропилового спирта съ водою, 1428.
- Думанскій, А., влияние центробѣжной силы на равновѣсіе химич. системы, 1306.
- Егорова, В. И., дѣйствіе магнійхлор-третичнаго бутила на шавелевый эфиръ, 1454.
- Елисѣевъ, Г. Г. см. Курбатовъ, В. Я.
- Ельчаниновъ, Е. см. Меликовъ, П.
- Жемчужный, С. Ф. и Бѣлынский, С. В., сплавы Со съ Sn, 862.
- и Рамбахъ, Ф. Сплавы хлористыхъ солей щелочныхъ металловъ, 1785.
- и Шепелевъ, И., фосфорист. соединения Со, 862.
- см. Курнаковъ, Н. С.
- Жуковъ, А. А. и Касаткинъ, Ф. С., о соединенияхъ кетоновъ и алдегидовъ съ кислотами, 157.
- Жуковъ, И. И., о магнитной окиси хрома, 302.
- Жураковскій, Э., взаимод. α -бромнафталина и Mg съ нѣкоторыми карбонильными соединениями, 1687.
- Завриевъ, Д., опытное изслѣдованіе диссоціаціи CaCO_3 , 34.
- Зайцевъ, М., синтезы въ ряду моноциклическихъ кетоновъ при помощи $\text{C}_2\text{H}_5\text{ZnI}$, 105.
- Залькиндъ, Ю. С. и Семеновъ, А., дѣйствіе воды на α -бромтолуиловыя к., 1591.
- Залькиндъ Ю. С. см. Бебуришвили, Т. М.
- Зелинскій, Н. Д., объ отношеніи „винилтриметилена“ къ каталитическому возстановленію, 719; синтезъ циклоэкозана и циклотессараконтана, 720; изомеризація пентаметиленоваго кольца въ тетраметиленовое, 324, циклонаноль, 325.
- и Кравецъ, В. П., о спироциклонѣ и его синтезѣ, 720; о циклопропандиметилолѣ, 325.
- и Ряховскій, В., о хлорированіи въ вакуумѣ, 722.
- и Макъ-Киббинъ, о металорганическихъ соединенияхъ полиметиленоваго ряда, 722.
- и Деньгинъ, Е. Ф., синтезъ циклопропилаланина δ -окси- α -аминокапроновой к., 722.
- Ипатьевъ, Вл. Каталит. реакціи при высокихъ темп. и давлен.: гидрогенизація алифат. соединеній съ эти-

- лен. связью въ присутствіи CuO , 760; гидрогенизація флуорена, аденaftена и ретена въ присутствіи Ni_2O_3 , 763; гидрогенизація ароматич. кислотъ въ присутствіи Ni_2O_3 и CuO , 1414.
- и Верховскій, В., о вытѣсненіи металловъ изъ водныхъ растворовъ ихъ солей водородомъ при высок. давлен. и темп., 320, 769.
- Юичъ Ж. І., полученіе этиловыхъ эф. γ -трихлоро- β -оксикислотъ и эфировъ γ -дихлорокислотъ акрилового ряда, 543.
- и Будрихъ, В., дѣйствіе Zn на эфирный растворъ хлорала и α -броммаслянаго эфира, 546.
- и Божовскій, Вад., дѣйствіе Zn на эфирный растворъ хлорала и α -бромизомаслянаго эфира, 546.
- и Баранчикъ, З., дѣйствіе Zn на эфирн. растворъ хлорала и α -бромизовалерианов. эфира, 547.
- Будрихъ, В. и Баранчикъ, З., дѣйствіе Zn на эфирный растворъ хлорала и этилового эфира α -бромуксусной к., 544.
- и Вурцель, Е., дѣйствіе Zn на эфирн. растворъ хлорала и эфира α -бромпропионовой к., 545.
- Шолоховъ, К., Андерегъ, Вл. и Левинсонъ, С., синтезы трет. спиртовъ при помощи магній-бромаллилена, 540.
- и Гребенщиковъ, И., полученіе іодкальцийфенилацетиленна и синтезы при его помощи, 542.
- и Рождественскій, С. Полученіе непредѣльныхъ углеводородовъ при низкой темп., 542.
- Каблуковъ, И. и Сахановъ, А. Объ электролит. и гидролитич. диссоціаціи AlBr_3 , 1742.
- и О комплексныхъ соединенияхъ AlBr_3 съ органич. тѣлами, 1755.
- Каблуковъ, И. А. см. Сахановъ, А. Н.
- Касаткинъ, Ф. С. см. Жуковъ, А. А.
- Кижнеръ, Н., іодистый бензоилъ и его отношеніе къ простымъ эфирамъ, 651.
- о переходѣ циклобутилдиметилкарбинола въ изолауролень, 1135.
- Коновалова, В. К., см. Челинцевъ, В. В.
- Константиновъ, Н., о фосфористыхъ соединенияхъ Fe, 1220.
- Кравецъ, В. П., см. Зелинскій, Н. Д.
- Крымъ, В. С., объ условіяхъ растворимости AgI въ растворахъ іодистаго натрія, 382.
- Кузнецовъ, П. И., о лабильныхъ формахъ четырехводныхъ гидратовъ бром. и хлор. Mn, 353; къ вопросу о гидратахъ галл. солей Са, 367; четырехацетамидный хлорист. кальцій, 379.
- Кузьминъ, В., дѣйствіе Mg на смѣсь фенил-р-толилкаетона съ $\text{C}_2\text{H}_5\text{Br}$, 1314.
- Курбатовъ, В. Я., къ вопросу о строеніи закаленной стали, 1; къ вопросу о понятіи „элементъ“, 304; о теплоемкости стѣры, 311; къ вопросу объ ассоціаціи жидкостей, 1818.
- и Елисѣевъ, Г. Г., къ вопросу объ ассоциированныхъ жидкостяхъ, 1422; объ ассоціаціи глицерина, 1426.
- Курнаковъ, Н. и Вржесневскій, І., простѣйшій случай диаграммы твердости, 1382.
- и Смирновъ, В. И., электропроводность и температурн. коэф. сопротивленія трехмагніеваго куприда, 1382.
- и Жемчужный, С. Ф., электропроводность и давленіе истечения изоморф. смѣсей Pb съ In и Tl, 1182.
- см. Смирновъ, В. И.
- Куровскій, Э., см. Танатаръ, С.
- Лашенко, П. Н., см. Пушкинъ, Н. А.
- Лебедевъ, С. В. О полимеризаціи двуэтиленовыхъ углеводородовъ, 1818.
- Левинсонъ, С., см. Юичъ, Ж. І.
- Лепковскій, В., о влияніи скорости охлажденія на концентр. насыщенныхъ твердыхъ растворовъ, 1137.
- Луцъ, О. Е., о дѣйстви NH_3 и его производн. на галоидозамѣщ. кислоты, 1491.
- и Свинне, Р. объ открытіи мышьяковой кислоты въ присутствіи мышьяковистой посредствомъ магневальной смѣси, 1488, 1593.
- Лялинъ, Л. М., новый способъ опредѣленія содержанія крахмала въ зернѣ и мукѣ, 472.
- Маковецкій, А. Е., опредѣленіе состава нераздѣльно кипящей смѣси съ макс. упругости пара и колич. выдѣленіе ея путемъ дестилляціи, 1171.
- и Гадаскинъ, Д. Д., полученіе нераздѣльнокипящей смѣси съ макс. упругости путемъ дестилляціи, 1160.
- Максименко, М. С., см. Пушкинъ, Н. А.
- Макъ-Киббинъ, см. Зелинскій, Н. Д.
- Мангуби, Б. В., см. Трефильевъ, И. А.
- Мацуревичъ, И. Дѣйствіе Zn на смѣсь метилтолилкаетона и бромуксуснаго

- эфира, 56; синтез α -изопропил- β -оксимасляной к., 1319.
- Меликов, П., Биографич. очерк В. И. Петриева; 119.
- и Ельчанинов, Е., соли ортонадванадиевой кисл., 1369.
- Меншуткин, Б. Н., о растворимости молекулярных соединений Mg Br₂ и MgI₂ во входящих в состав их орган. веществах, 1043; соединения AlBr₃ с нитров. бензольными углеводородами и их замещенными, 114, 319, 1053; о системах образованных хлористым и бромистым алюминием с аромат. углеводородами, 319, 1089.
- Миллер, О. и Смирнов, И., аминоканилиды α -нафтохинона. 1420.
- Милобендкий, Ф., систем. ходъ анализа важнейших кислотъ, 1301.
- Наметкин, С. С. Дѣйствіе HNO₃ на предѣльн. углеводов, 145.
- Оглоблин, В. Н., электролит. получение хлорноватистонатриевой соли, 670, 730.
- Остромысленский, И. И., къ бензольной проблемѣ, 731; къ вопросу о природѣ этиленовыхъ связей, 733.
- и Памфилов, А. О механизмѣ образования индиго изъ антрахиноновой к. и полигидрокс. соединений. Новый синтезъ индиго, 784.
- Павлов, П. Н., объ упругости пара зеренъ твердаго вещества, 679; объ отношеніяхъ между поверхн. модификаціями тверд. кристалл. вещества и о природѣ жидкихъ кристалловъ, 685; къ вопросу о зависимости темп. плавления отъ поверх. энергіи тверд. тѣла.
- Памфилов, А., см. Остромысленский, И.
- Петренко, Г. И., о сплавахъ Al съ Ag, 727.
- Петренко-Критченко, П., о карбонильной группѣ въ моментъ выдѣленія, 1698.
- Петриев, В., анализы минеральныхъ источниковъ, 667.
- Писаржевскій, Л., свободная энергія химич. реакці въ различн. растворителяхъ, 728; къ вопросу о зависимости свободной энергіи реакці отъ растворителя, 1819.
- и Бройде, константа реакці въ смѣшанн. растворителяхъ, 1820.
- и Трахонитовскій, Н., свободная

энергія реакці въ не водныхъ растворахъ, 1819.

- и Шеляпинъ, А. Тепловой эффектъ и свободная энергія химич. реакці въ различн. растворителяхъ, 795; электромот. сила и константа равновѣсія, 1820.
- Пишимука, П. С., см. Арбузовъ, А. Е.
- Поварнинъ, Г., о гидролизѣ солей катионовъ Al... и Cr..., 1014.
- и студ. Хитринъ, о восстановленіи Cr₂O₇ тросульфатомъ. 1033.
- Покровскій, В., см. Чугаевъ, Л. А.
- Полянский, Е. см. Дорошевскій, А.
- Пржевальскій, Е., изслѣдованія въ ряду гексена и гептена, 464.
- Пушинъ, Н. А. и Лашенко, П. Н. Природа сплавовъ платины со свинцомъ, 23.
- и Максименко, М. С. Электропров. сплавовъ Ag съ Zn, 500.
- Пѣтуховъ, С. П. Замѣтка о пластичности и о разрушеніи глины водою, 665.
- Раковский, А. В., см. Дорошевскій, А. Г.
- Ракузинъ, М. А., оптич. свойства Грозненской нефти, 109; объ оптич. свойствахъ Челекенскаго озокерита, 109; оптич. изслѣдован. Биби-Эйбатскихъ нефтей, 483.
- Рождественскій, М. С., нов. способъ получения замѣщенныхъ тиуретановъ, 107, 1438.
- см. Дорошевскій, А. Г.
- Рождественскій, С., см. Юичъ, Ж. I.
- Рамбахъ, Ф., см. Жемчужный, С.
- Роховскій, В., см. Зелинскій, Н. Д.
- Рыженко, П. дѣйствіе Mg и C₂H₅Br на ментонъ, 1695.
- Сабанѣевъ, Ф., къ характеристикѣ лугидондикарбонового эфира, 789.
- Садиковъ, В. С. Образование щавелевой к. изъ клеевыхъ веществъ, 641; отношеніе клеевыхъ веществъ или коллаиновъ къ CS₂, 1597.
- Санинъ, А. О новомъ анализѣ нитрита, 791.
- Сапожниковъ, А. В., молекулярный вѣсъ азотистой к. въ растворѣ, 1592; теплоемкость металлическихъ сплавовъ, 1593, 1706; теорія нитраціи клетчатки, 1712.
- Сахановъ, А. Н. и Каблуковъ, П. А., изслѣдов. двойн. соединений AlBr₃ съ органич. тѣлами, 324.
- Сахановъ, А., см. Каблуковъ, И.
- Свинне, Р., см. Луцъ, О.
- Свининъ, В. А., см. Бѣляевъ, Н. Т.

- Свѣнтославскій, В., термохим. изслѣдов. органич. соединений: азотсодерж. соединения, 387; термохимія азотистой к., 587; о теплотѣ реакці хинондихлордиаминовъ, 839; термохим. изслѣдованія нитросоединеній, 920; калорим. изслѣдов. реакці образов. азосоединеній, 925; термохимія нитрозосоединеній, 933.
- Семеновъ, А. см. Залькиндъ, Ю. С.
- Сидоренко, К. В. см. Демьяновъ, Н. Я.
- Смирновъ, В. А., о лѣвомъ пинентѣ, 996.
- синтезъ гексагидроцимола, 1374.
- Смирновъ, И. см. Миллеръ, О.
- Смирновъ, В. И. и Курнаковъ, Н. С. Твердость сплавовъ Mg съ Ag, 108. См. Курнаковъ Н.
- Степановъ, Н. И., электропроводность сплавовъ Mg и Cu, 1383; электропроводность сплавовъ Mg съ Sn, 1383.
- Степановъ, А., дѣйствіе HCl на пириновую к., 737.
- о пожелтѣніи пириновой к. на воздухѣ, 1594; отщепленіе сульфогруппы у бензольныхъ производныхъ при дѣйствіи Na и алкоголя, 1594.
- Сперанскій, А. В., объ упругости пара насыщенныхъ растворовъ, 90.
- Стадниковъ, Г. Л., взаимодѣйствіе производныхъ иминокислотъ к. съ α -оксинитрилами, 885; иминокислоты к., 893; дѣйствіе NH₃ на непредѣльн. кислоты, 900; молекулярн. свѣтопреломленіе эфировъ аминокислотъ и ихъ нитропроизводныхъ, 909.
- Стржалковскій, М., дѣйствіе смѣси α -бромпропионоваго эф. и паротолуоловаго алдегида на цинкъ, 18.
- Стржешевскій, И., новый способъ опредѣленія H₂SO₄ въ водѣ, 321.
- Тайпале, К. А., дѣйствіе KCN на изомазляный алдегидъ, 815.
- Тананаевъ, Н. и Цукерманъ, Д., титрованіе бурой въ присутствіи глицерина, 1469.
- Танатаръ, С. и Куровскій, Э., компл. соли бериллія и цирконія, 813.
- Тарасовъ, Б., синтезъ аллилдифенилкарбинола, 1309.

Тихвинскій, М. М. Новые дефлегматоры, 81.

- Дефлегматоръ съ обогрѣваемымся кожухомъ, 386.
- О нахожденіи въ русской нефти гексагидрокумола и р-ментана, 1136.
- Трахонитовскій, Н. см. Писаржевскій, Л.
- Трефильевъ, И. А. и Мангуби, Б. В., о нѣкотор. особенностяхъ распада фурановыхъ производныхъ, 875.
- Флавицкій, Ф. М. Изслѣдов. эвтектич. сплава азотнок. солей Ag и NH₄ по методу плавленія, 739.
- Харичковъ, К. В., о полинафтенныхъ к., 349, 726; къ вопросу о строеніи нафтенныхъ к., 1150; къ вопросу о нахожденіи этиленовыхъ связей въ бензолѣ, 1152; новый реагентъ на перекись водорода, 1821.
- Хитринъ, см. Поварнинъ, Г.
- Хонинъ, Г. В. О новомъ изомерѣ гептана, 327.

Цукерманъ, Д. см. Тананаевъ, Н.

- Челинцевъ, В. В. и В. К. Коновалова, оксоніевые дибромиды простыхъ эфировъ, 131.
- Чичибабинъ, А. Е. Замѣтка о фенилтолилкарбинолѣ, 1116; къ вопросу о существованіи двухъ изомерныхъ магн.-органич. соединений трифенилхлорметана, 1118.
- Чугаевъ, Л. А. Изслѣдованія въ области комплексныхъ соединений: соед., вызыв. біуретовую реакцію, 166; металл. соединения α -диоксимовъ, 184; о нѣкот. условіяхъ образованія комплекс. соединений металлоамм. типа, 253; о неонизированныхъ кобальтдиоксимидахъ, 1332; о новомъ рядѣ комплексныхъ кислотъ, 1355.
- и Покровскій, В., къ теоріи спинарископа, 298.
- Шеляпинъ, А., см. Писаржевскій, Л.
- Шепелевъ, И., см. Жемчужный, С.
- Шолоховъ, К., см. Юичъ, Ж. I.
- Штванъ, В., о бромированіи нѣк. производныхъ тетрагидропирона, 477.
- Юшкевичъ, Н., къ теоріи мѣдной плавки въ шахтныхъ печахъ, 469.

Предметный указатель.

Агарь-агарь и желатина, видъ и строение осадковъ, 728; агарь-агарь, пептизация студен. осадковъ, 729; — — неустойч. растворы, 730.

Азоксианизолъ, ультрамикроскоп. его изслѣдованіе, 30.

Азоксифенетолъ, упр. пара зеренъ, 681.

Азосоединенія, калориметр. изслѣдованіе реакці образованія, 925.

Азотной к. дѣйствіе на углеводороды предѣльнаго ряда, 145; соединеніе съ ней камфоры, 155; соединеніе ея съ бензофенономъ, 163; соединеніе съ ней бензальдегида, 164; дѣйствіе на тиглутанъ, 642; — — глутинъ, 643; — — тендоколлагенъ, 645.

Азотные эфиры клѣтчатки, общ. характеръ образованія, 1719.

Азотнокислый натръ, упругость пара насыщ. растворовъ, 93, 97.

Азотнокислыхъ Ag и NH₄ эвтект. сплавъ, 739.

Азотистой кислоты термохимія, 587; — — теплоты растворенія, нейтрализации и разложенія, 590; — — дѣйствіе на фенолы, 593; — — дѣйствіе на трет. аром. амины, 598; — — дѣйствіе на втор. амины, 602; — — дѣйствіе на первичн. аром. амины, 606; — — дѣйствіе на мочевину и гидроксилламинъ, 608.

Азотистая к. ея молекул. вѣсъ въ растворѣ, 1592, 1704.

Азотноватой окиси дѣйствіе на тетраметилэтиленъ, 832.

Азотистыхъ веществъ синтезъ, 630.

Азотоуглеродистые газы (кромя циана), 527.

Азотсодержащія соединенія, термохим. ихъ изслѣдованія, 387.

Акрилового рода γ-дихлорокислоты, 543.

Алдегидъ p-толуиловый, дѣйствіе его

въ смѣси съ α-бромпропіонов. эфиромъ на Zn, 18.

Алдегидъ изомасляный, дѣйствіе на него KCN, 815; тоже безъ растворителя, 815; тоже въ эфирномъ растворѣ, 820; тоже въ спиртовомъ растворѣ, 820.

Алдегида уксуснаго и бромизовалеріан. эфира смѣсь, дѣйствіе на нее Zn, 1319.

Алдегидъ анисовый и бромуксусный эфиръ, дѣйствіе на нихъ Zn, 461.

Алдегиды и кетоны, ихъ соединенія съ кислотами, 157.

Аллила бромистаго и бензофенона смѣсь, дѣйствіе на нее Mg, 1309; — — и фенилтолилкетона смѣсь, тоже, 1314; аллила бромистаго и Mg дѣйствіе на ментонъ, 1695.

Аллиль іодистый, обмыливаніе въ его присутствіи эфира сѣрнистой к., 453.

Аллилдифенилкарбиноль, 1309; его окисленіе въ глицеринъ, 1310; его окисленіе въ кислоту, 1312.

Аллиловый эф. фенилдитіонкарбаминовой к., 1445.

Аллилтіонкарбаминовая к., ея эфиры, 1449.

Алюминій, гидролизъ солей его катиона, 1014; алюминій и серебро, сплавы, 727; алюминій хлористый, растворимость въ бензолѣ, 1097; то же въ толуолѣ, 1098; алюминій бромистый, соединенія его съ нитропроизв. бензолныхъ углеводородовъ, 1053; алюминій бромистый, его соединенія съ нитробензоломъ, 1057; съ *o*-хлорнитробензоломъ, 1962; съ *m*-хлорнитробензоломъ, 1065; съ *p*-хлорнитробензоломъ, 1067; съ *o*-бромнитробензоломъ, 1070; съ *m*-бромнитробензоломъ, 1073; съ *p*-бромнитробензоломъ, 1076; съ *p*-нитротолуо-

ломъ, 1080; съ *m*-нитротолуоломъ, 1083; съ *o*-нитротолуоломъ, 1085; AlBr₃, системы съ аром. углеводородами, 1089; AlCl₃ — тоже, 1089; AlBr₃ + бензолъ, 1099; AlBr₃ + толуолъ, 1101; AlBr₃ + параксилолъ, 1103; AlBr₃. 3C₆H₆, 1107; AlBr₃. 3C₆H₅CH₃, 1108; алюминій бромистый, его электролит. и гидролит. диссоціація, 1742; определеніе концентрации ионовъ Br въ его растворахъ, 1744; тоже для ионовъ H, 1747; криоскопическое определеніе его молекулярн. вѣса, 1753; комплекс. соединенія съ орган. тѣлами, 1755; комп. соедин. съ углеводор., 1756; тоже съ галоидопроизв. углеводородовъ, 1758; тоже съ анилиномъ, 1758; тоже съ галоидопроизв. анилина, 1760; тоже съ хлорородн. содерж. орган. тѣлами, 1760.

o-Амидобензиловый спиртъ, синтезъ съ его помощью индиго, 787; амиды и ихъ ацетильныя производныя, термохим. изслѣдованія, 412.

Амины, соотношеніе, между теплотами ихъ нейтрализации и прочностью ихъ комплексн. соединеній, 285; амины, первичные, вторичные и третичные, ихъ комплексныя соединенія съ солями мѣди, 281; — съ солями серебра, 281; — съ солями платины, 282; — съ солями никкеля, 284; амины, термохим. изслѣдованія, 393; амины, третичн., дѣйствіе на нихъ азот. к., 598; — вторичные, тоже, 602; — первичные, тоже, 606; аминъ — тетраметилпропана, 337, 338; тоже соединеніе для нефтянаго деривата, 341.

α-Аминомасляной к. этиловый эфиръ, . 903; аминок-анилиды α-нафтохинона и нѣкоторые новые данилиды его, 1420; аминок-малоновая к., 1515; аминок-метилмалоновая к. 1520; аминок-этилмалоновая к., 1521; аминок-бензилмалоновая к., 1524; аминок-пентилмалоновая к., 1526; аминок-стеариновая к., 1527; 2-амино-3-этилбутандикислота, 1538; аминок-этилантарная к., 1539.

Аммакъ, дѣйствіе его на непредѣльн. к., 900; — дѣйствіе его на кротоную к., 902; — на фумаровую к., 906; аммака и его производныхъ дѣйствіе на галоидозамѣщ. кислоты, 1491; — дѣйствіе на галоидозам. двухосновн. к., 1502; — на галоидозам. малоновыя к., 1513; — на 3-бромглутаровую к., 1544; механизмъ этой реакці, 1575.

Аммонія и серебра азотнокислыхъ эвтект. сплавы, 739.

Анализъ выщѣта солончака Самарск.

губ., 532; анализъ кам. угля Енисейск. губ., 532; анализы минеральныхъ источниковъ, 667; анализъ нитрита, 791; анализъ важнѣйшихъ кислотъ, систем. ходъ, 1301.

Анизиль-α-нафтилкарбиноль, 1692.

Анилинъ, термохим. д., 398; анилинъ и l-бромантарная к., 1558; анилинъ, комплексн. соединенія съ AlBr₃, 1759.

Анисовый алдегидъ и бромуксусный эфиръ, дѣйствіе на нихъ Zn, 461.

Антрациловая к., синтезъ при ея помощи индиго, 784.

Ароматич. кислоты, ихъ гидрогенизація въ присутствіи Ni₂O₃ и CuO, 1414; ароматич. углеводороды, системы съ AlCl₃, 1089; компл. соед. ихъ съ AlBr₃, 1756.

Аспарагиновой к. средн. этил. эфиръ.

Ассоциированныя жидкости, 1422; ассоціація глицерина, 1426.

Аустенитъ, полученіе и превращеніе его, 1; природа его, 8; роль его въ строеніи стали 14.

Аденафтена гидрогенизація, 766.

Ацеталдоксимъ, термохим. д., 417.

Ацетамидъ, термохим. д., 413.

Ацетанилидъ, термохим. д., 413.

Ацетильныя производныя амидовъ, термохим. изслѣдованія, 412.

Ацеткетоксимъ, термохим. д., 417.

Ацетонитрилъ, термохим. д., 391.

Барій сѣрниокислый; изслѣдованіе системы BaSO₄—H₂SO₄—H₂O, 1763.

Бензальдегидъ, соединеніе его съ HNO₃, 164; бензалдоксимъ, термохим. д., 417.

Бензамидъ, термохим. д., 413.

Бензанилидъ, термохим. д., 413.

Бензиламинъ и галоидоантар. к., 1549;

d-β-Бензилмаламидная к., 1551; l-β-бензилмаламидная к., 1552; г-β-бензилмаламидная к., 1553; бензиловый эф. фенилдитіонкарбаминов. к., 1446; бензилцианидъ, термохим. д., 391.

Бензолъ, растворимость въ немъ AlCl₃, 1097; бензолъ—AlBr₃, 1099; бензолъ, комплекс. соедин. съ AlBr₃, 1756; бензолъ къ вопросу о нахожденіи въ немъ этиленовыхъ связей, 1152; бензолъ и хлористый этиленъ, изслѣд. изофлюидизма, 575; бензолъ и хлорбензолъ, тоже, 576; — и бромбензолъ, тоже, 576; — и толуолъ, тоже, 577 — и CCl₄, тоже, 578; бензолная проблема, контактное окисленіе углеводородовъ съ ея точки зрѣнія 349; бензолная проблема, 731; бензолныя производныя, отщепленіе отъ нихъ сульфогруппъ,

1594: бензольные углеводороды (нитро-
ванные), соедин. ихъ съ $AlBr_3$, 1053.
Бензоилъ иодистый и его отношеніе къ
прост. эфирамъ, 651;—хлорист. и эти-
лов. эфиръ, 657;—хлористый и этил-
изоамил. эфиръ, 657;—иодистый и эти-
лов. эфиръ, 656;—иодистый и этил-
изоамил. эфиръ, 656; α -бензоилпири-
динъ, палладіевое соединеніе его
оксима, 248; платиновое соединеніе
его оксима, 249.
Бензойнокислое и салициловое Ag , дѣй-
ствіе J , 455; бензойнометиловый
эфиръ, комплекс. соедин. съ $AlBr_3$,
1762.
Бензонитрилъ, термхим. д., 591; бензо-
нитрилъ, комплекс. соедин. съ $AlBr_3$,
1760.
Бензофенона соединеніе съ HNO_3 , 163;
бензофенона и C_2H_5V смѣсь, дѣйствіе
на нее Mg , 1309.
Бериллія и цирконія компл. соли, 813.
Биби-Эйбатскія нефти, оптич. ихъ из-
слѣдованіе, 483.
Бинарный растворитель, равновѣсіе
2-хъ веществъ въ немъ, 1763.
Буретовая реакція, соединенія ея вы-
зывающія, 166.
Близкокипящія жидкости, раздѣленіе
ихъ путемъ перегонки, 66.
Борниленъ, полученіе изъ хлоргидра-
тапина, 543; борниловый эф. ал-
лилтюнкарбаминовой к., 1450.
Брома іоны, опредѣленіе изъ концент-
раціи въ растворахъ $AlBr_3$, 1744.
Бромистый алюминій, соединенія его съ
нитробензольными углеводородами и
ихъ замѣщенными, 614; бромистый
алюминій, двойныя его соединенія
съ органич. тѣлами 324; бромистый
алюминій, его соединенія съ нитробен-
золомъ, 1057; съ *o*-хлорнитробензо-
ломъ, 1062; съ *m*-хлорнитробензоломъ,
1065; съ *p*-хлорнитробензоломъ, 1067;
съ *o*-бромнитробензоломъ, 1070; съ
m-бромнитробензоломъ, 1073; съ
p-бромнитробензоломъ, 1076; съ *p*-ни-
тротолуоломъ, 1080; съ *m*-нитротолуо-
ломъ, 1083; съ *o*-нитротолуоломъ, 1085;
 $AlBr_3$, системы съ аром. углеводоро-
дами, 1089; $AlBr_3$ + бензолъ; 1099;
 $AlBr_3$ + толуолъ, 1101; $AlBr_3$ + пара-
килолъ, 1103; $AlBr_3$ + $3C_6H_6$, 1107; $AlBr_3$
 $3C_6H_6$, CH_3 , 1108; бромистый алюми-
ній, соединенія его съ нитропроизв.
бензольныхъ углеводородовъ, 1053; бро-
мистый алюминій, его электролит.
и гидролит. диссоціація, 1742; опре-
дѣленіе концентраціи іоновъ Br въ
его растворахъ, 1744; тоже для іоновъ

H , 1747; криоскопическое опредѣленіе
его молекул. вѣса, 1753; комплекс.
соединенія съ орган. тѣлами, 1755;
компл. соедин. съ углеводор., 1756;
тоже съ галоидопроизводн. углеводо-
родовъ, 1758; тоже съ анилиномъ,
1758; тоже съ его галоидопроизв.;
1760; тоже съ кислородосодерж. органич.
тѣлами, 1760. Бромистый магній,
четыреводный его гидратъ, 353, 354;
бромистый магній, растворимость его
молекул. соединеній во вход. въ со-
ставъ ихъ орг. вѣщ. 1043.
Броммагній аллиленъ, синтезы съ его
помощью, 529, 540; дѣйствіе его
на уксусный алдегидъ 529; на бут-
тилхлораль, 529; на изомасляный
алдегидъ, 529; на энантолъ, 530; на
метилэтилкетонъ 530, на дѣтилке-
тонъ, 540; на метилпропилкетонъ, 540;
на метилизопропилкетонъ, 540; на
пинаколинъ, 540; на метилгексилке-
тонъ, 541; на метилгептенонъ, 541;
на бензойный алдегидъ, 541; на ацето-
фенонъ, 541; бромистый метиленъ,
комплексн. соедин. съ $AlBr_3$, 1758;
Бромистый четырехводный кальцій, 371.
Бромистый и хлористый этилены, из-
слѣд. изофлюидизма, 578.
Бромирование нѣк. производныхъ те-
трагидропирона, 477; бромирование
триметиленкарбоновой к., 659; бро-
мирование глутина, 1623.
Бромзамѣщен. малоновая к., дѣйствіе
 NH_3 , 1514.
p-Броманилинъ, комплекс. соединенія
съ $AlBr_3$, 1760; бромбензолъ, комплекс.
соедин. съ $AlBr_3$, 1758; бромбензолъ
и хлорбензолъ, изслѣдов. изофлюи-
дизма, 576;—и бензолъ, тоже, 576;—
и толуолъ, тоже, 577;—и CCl_4 , тоже,
579; 3-бромглутаровая к., дѣйствіе
 NH_3 , 1544; бромизовалериановаго эф.
и уксуснаго алдегида смѣсь, дѣй-
ствіе на нее Zn , 1319; бромметилма-
лоновая к. дѣйствіе NH_3 , 1518; бром-
этилмалоновая к., дѣйствіе NH_3 , 1521;
бромбензилмалоновая к., дѣйствіе
 NH_3 , 1523; бромметилмалоновая к.,
дѣйствіе NH_3 , 1526; бромфенилмало-
новая к., дѣйствіе NH_3 , 1528; α -бром-
 α -метилантарная к., дѣйствіе NH_3 ,
1533; α -бром- α этилантарная к. и
 NH_3 , 1534, 1538; 2-бром-3-метилбутан-
дикислота, дѣйствіе NH_3 , 1533; бром-
нитробензолы (*o*-*m*-*p*-) ихъ соеди-
ненія съ $AlBr_3$, 1070, 1073, 1076;
 α -бромпропионовый эфиръ, дѣйствіе
его въ смѣси съ паратолуиловымъ

алдегидомъ на Zn , 18; α -бромтолу-
иловыя к., дѣйствіе на нихъ воды,
1591; бромуксусный эфиръ, дѣйствіе
на него въ смѣси съ метилтолилкетон-
омъ цинка, 56; бромуксусный эфиръ
и анисовый алдегидъ, дѣйствіе на
нихъ Zn , 761; α -бромуксусной к.
эфиръ и хлораль, дѣйствіе на нихъ
эфирный растворъ Zn , 544; тоже
для α -бромпропионоваго эфира, 545;
тоже для α -броммасляной к., 546; тоже
для α -бромизомасляной к., 546; тоже
для α -бромизовалериановой к., 547;
1-бромантарная к. и анилинъ, 1558;—и
o-толуидинъ, 1565;—и *m*-толуидинъ,
1566;—и *p*-толуидинъ, 1568;—
и гидразинъ, 1583;—и фенилгидра-
зинъ, 1584; α -бромнафталинъ и Mg .
взаимод. съ карбон. соедин., 1687.
Бура, титрование ея въ присутствіи
глицерина, 1469.
Бутиламинъ, термхим. д. 398.
Бутириновая к., 664.
Венгерская нефть, оптическое изслѣ-
дованіе, 314.
Взаимодѣйствіе производныхъ имино-
кислотъ съ α -оксинитрилами, 535;
взаимодѣйствіе веществъ въ раство-
рахъ, 569; взаимодѣйствіе производ-
ныхъ иминодикарбоновыхъ кислотъ
съ α -оксинитрилами, 885; взаимодѣй-
ствіе α -бромнафталина и Mg съ нѣ-
которыми карбонильн. соединеніями,
1687.
Видманштетова структура въ сплавахъ
 Fe и углерода, 723.
Винилтриметиленъ, отношеніе его къ
кат. возстановленіе, 719.
Винная кислота, упругость пара насы-
щенныхъ растворовъ, 94, 99.
Висмута и олова сплавы, 1140; висмутъ
и Cd , тепломк. сплавовъ, 1710; Bi и
 Sb , тоже, 1711.
Вліяніе концентраціи реагирующихъ
растворовъ на видъ и строеніе осад-
ковъ при реакціяхъ въ присутствіи
агаръ-агара и желатинны, 728; вліяніе
центробѣжной силы на кристаллиза-
ціонный процессъ, 322; вліяніе центро-
бѣжной силы на равновѣсіе химич.
системы, 1306.
Вода, опредѣленіе въ ней H_2SO_4 , 321.
Водородъ, вытѣсненіе имъ металловъ
изъ солей, 320; водорода іоны, опре-
дѣленіе ихъ концентраціи въ раство-
рахъ $AlBr_3$, 1744; водорода перекись,
новый реагентъ на нее, 1821.

Возстановленія катализ., отношеніе къ
нему винилтриметилену, 719; возста-
новленіе Cr_2O_3 тросульфатомъ, 1033.
Вопросъ о теплоемкости растворовъ со-
лей въ водѣ и спиртѣ, 1110; вопросъ
объ ассоциированныхъ жидкостяхъ,
1422.
Вращательная способность природн.
нефтей, 487; вліяніе на нее земнаго
магнетизма, 495.
Вторичные спирты, синтезы ихъ при
помощи броммагнійаллилена, 529.
Высоко кипящія вещества, ихъ фракціо-
нированная перегонка, 81.
Вытѣсненіе металловъ водородомъ изъ
водныхъ растворовъ солей при высо-
кихъ давленіяхъ и темп., 320.
Выцвѣтъ солончака Самарск. губ., ана-
лизъ, 532.
Вѣса удѣльные спиртовыхъ растворовъ,
977, 1428.
Галоидныя соли кальція, ихъ гидраты,
367.
Галоидоамѣщенные кислоты, дѣйствіе
на нихъ NH_3 и его производныхъ,
1491;—двухосновныя к., тоже, 1502;—
малоновыя к., тоже, 1513; механизмы
этой реакціи, 1585; галоидопроизводн.
углеводородовъ, комплексн. соедине-
нія съ $AlBr_3$, 1760.
Галоидантарныя к., дѣйствіе на нихъ
 NH_3 , 1502, то же для замѣщен. кя-
слотъ, 1530; дѣйствіе на галоидо-
антарн. к. аминовыхъ и кольцеобр.
основаній, 1549; галоидоантарныя к.
и бензиламинъ, 1549.
Гваяколь, упр. пара зеренъ, 681.
Гексиламинъ, термхимич. д., 398.
Гексилъ иодистый, отщепленіе отъ него
 HJ , 466.
Гексенъ, его окисленіе, 467.
Гексагидрокумоль въ русск. нефти, 1136;
гексаметилентетрамина соединенія съ
многоатомными фенолами, 1324; гекса-
метилентетраминрезорцинъ 1324; гекса-
метилентетраминбренцкатехинъ; гекса-
метилентетраминпрогаллолъ, 1325;
гексагидроцимоль, его синтезы, 1374.
Гептанъ, его новый изомеръ въ нефти,
327; гентенъ, нормальный, 464; его
окисленіе, 465.
Гептанафтенъ симм., его окисленіе, 347.
Гептиламинъ, термхим. д., 398.
Гесса и Пульфриха формулы, 849.
Гидразинъ, его дѣйствіе на 1-броман-
тарную к., 1583. Гидразинмаламиная
кисл., 1583.
Гидраты четырехводные $MgCl_2$ и $MgBr_2$,
353; гидраты галоидныхъ солей каль-

ция, 367; гидратъ семиводный йодстаго кальция, 377; гидраты Mg (NO₃)₂ и Zn (NO₃)₂, 744, 748.

Гидрогенизация алифат. соединений съ этиленов. связью въ присутствии CuO, 760; — этилена, 761; — триметилэтилена, 761; — олеиновой к., 762; — тетрагидробензола, 762; — въ присутствии окиси Ni флуорена 764; — аценафтена, 766; — ретена, 767; гидрогенизация ароматич. кислотъ въ присутствии Ni₂O₃ и CuO, 1414; — коричной к., 1415; — нафтойныхъ к., 1419.

Гидролизъ солей катионовъ Al⁺⁺⁺ и Cr⁺⁺⁺, 1014.

Гидролитическая и электролит. диссоциация AlBr₃, 1742.

Гидроксиламинъ, дѣйствие на него азотист. к., 608; гидроксиламинъ и его производныя, термохим. данныя, 614.

Глина, испытаніе ея пластичности, 665.

Глицеринъ, (ассоциация), 1426.

Глицеринъ, титрование въ его присутствии бурой, 1469.

Глутинъ, окисленіе HNO₃, 643; окисленіе KNO₃, 647; его таннирование, 1619; его бромирование, 1623; его формилирование, 1624; его отношеніе къ CH₃J, 1627; его отношеніе къ солян. раств. и CS₂, 1630; отношеніе къ кислотамъ и CS₂, 1638.

Горчичныя масла, ихъ дѣйствие на спирты и меркаптаны, 1438.

Грозненской нефти свойства оптич. и др., 109.

Гуайенъ, 297, 298; гуаилксантогеновая к., 297; гуайоль, вопросъ о его строеніи, 288; его константа этерификаціи, 291; его метиловый эфиръ, 295.

Густавсонъ, Г. Г., биограф. очеркъ, 549.

Давленіе истеченія изоморфныхъ смѣсей Pb съ Tl и In, 1196; давленіе истеченія изоморф. соляныхъ смѣсей, 1381.

Двунитротетраметилэтиленъ, 834.

Двойныя соединения Pd(NH₃)₂X₂ съ Pd(NH₃)₄X₂, 731, 757.

Двойныхъ солей K и Na съ сѣрнистой к. изомеры, 447.

Двуэтиленовыхъ углеводородовъ полимеризация, 1818.

Декагидронафтойной к., 1419; декагидронафталинъ, 1419, α-деканафтенъ, контактное окисленіе, 316; α-деканафтенъ изомерный, его окисленіе, 345.

Дестилляция, полученіе при ея помощи нераздѣльнокипящихъ смѣсей. 1160, 1171.

Дефлегматоры, 66; новые, 81; дефлегматоръ съ обогрѣвающимъ кожухомъ, 386.

Диаграммы твердости, простѣйшій случай, 1382.

Диаминъ тетраметилэтилена, 835.

Данилиды α-нафтохинона, 1420.

Дибензиламидъ l-яблочной к., 1555. дибензиласпарагиновая и дибензил-маламидная к., 1569; дибензилъ, упр. пара зеренъ, 681.

Дибромбензолъ, комплекс. соедин. съ AlBr₃, 1753.

Дибромиды оксоніевые простыхъ эфировъ, ихъ конституція, 131; дибромидъ оксоніевый этилового эфира: препарированіе, 132; составъ и молек. вѣсъ 133; удѣльн. вѣсъ и рефракція, 134; растворимость, 135; хим. отношенія, 136; теплота образованія, 138; скорость образованія, 140; скорость разложенія водою, 141; продукты разложенія, 142; конституція, 143.

Дибромидъ тетрагидропирона, 477; — этилового эфира дифенилтетрагидропиронкарбоновой к., 478. α-γ-Дибромбутириловой к. эфиръ, 660.

Дигидрогуайенъ, 294.

Дивизоамиламинъ, термохим. д., 401.

Диизобутиламинъ, термохим. д., 401; Диметиламинъ, термохим. д., 401.

Диметиланилинъ, термохим. д., 394; диметиланилинъ, комплекс. соедин. съ AlBr₃, 1760.

Диметилизобутилкарбиноль, его полученіе, 328; — превращеніе въ іодуръ, 329.

σ-Диметил-β-иминодипропионовой кисл. этилов. эфиръ, 904; σ-Диметил-β-иминодипропионовой к. этилового эфира молек. свѣтопреломленіе, 914.

Диметил-α-нафтилкарбиноль, 1687.

Диметилнитрозаминъ, термохим. д., 933.

Диметилпентаметиленъ, его окисленіе, 347.

σ-Диметил-σ-фенилнитрилотриуксусная к., 889.

Диметилоянтарная к., 547.

Динафтилнитрозаминъ, термохим. данн., 941.

η-Динитробензолъ, термохим. д., 421; η-Динитробензолъ, термохим. д., 421; о-Динитробензолъ, термохим. д., 421.

Диоксимины, ихъ химическая функція и строеніе, 230; ихъ стереоизомерія, 241; ихъ аналогичныя соединенія, 245; α-Диоксимины, ихъ металл. соединенія, 184; ихъ никкелевыя соединенія, 186; ихъ платиновыя соединенія, 204; ихъ палладіевыя соединенія, 209; ихъ мѣдныя соединенія, 211; ихъ соединенія съ закисью желѣза, 212; ихъ кобальтовыя соединенія, 214.

Дипентенъ, изомеризация въ него l-пинена, 996.

Диссоциация CaCO₃, 34; диссоциация электролитическая и гидролитическая AlBr₃, 1742.

Дитиоуретаны одноат. спиртовъ и меркаптановъ, 1438.

Дифениламинъ, термохим. д., 401.

l-1-дифенилбутантриоль (1,3,4), 1312.

Дифенилгидразидъ яблочной к., 1584.

Дидиклометилгексенметилгексанонъ, 531.

Дифенилкетоксимъ, термохимич. д., 417.

Дифенилметанъ, упр. пара зеренъ, 680; дифенилметанъ, комплекс. соедин. съ AlBr₃, 1758.

Дифенилметафенилендиамина нитропроизв., термохим. данн., 941.

β-Дифенилэтиленмолочная к., 1313.

Дифенилнитрозаминъ, термохим. данн., 940.

Дифенилтетрагидропиролкарбоновая к., дибромидъ ея этилового эфира, 478.

γ-Дихлорвинилуксусной к. эфиръ, 545; γ-Дихлорвинилметилуксусной кисл. эфиръ, 545; γ-дихлорвинилэтилуксусной к. эфиръ, 546.

γ-Дихлорокислоты акрилового рода, полученіе ихъ эфировъ, 543.

Дихлордифенилглюксимины изомерные, ихъ отношенія, 202.

Диэтиламинъ, термохим. д., 401.

Диэтиланилинъ, термохим. д., 394.

Диэлектрическая свойства простыхъ веществъ, 1164; — постоянныхъ элементовъ, 1168; Диэлектрическая постоянная, связь ея съ другими свойствами веществъ, 1385.

Дѣйствие HNO₃ на углеводороды предѣльнаго ряда, 145; дѣйствие азотистой к. на фенолы, 593; дѣйствие азотноватой окиси на тетраметилэтиленъ, 832; дѣйствие NH₃ и его производныхъ на галоидозамѣщ. кислоты, 1491; — на галоидозамѣщ. двухоснов. к., 1503; — на галоидозам. малонов. к., 1513; — на 3-бромглютаровую к., 1544; механизмъ этой реакціи, 1585; дѣйствие NH₃ на непредѣльн. к., 900; дѣйствие воды на α-бромтолуиловыя к., 1591; дѣйствие гидразина и фенилгидраз. на l-бромянтарную к., 1583; дѣйствие горчичныхъ маселъ на спирты и меркаптаны,

1438; дѣйствие іода на бензойнокислое и салициловое Ag, 455; дѣйствие KCN на изомасляный алдегидъ, 815; тоже безъ растворителя, 815; тоже въ эфирномъ растворѣ, 820; тоже въ спиртовомъ растворѣ 820; дѣйствие Mg на смѣсь C₃H₅Br и бензофенона, 1309; — — — фенил-р-толилкетона и C₃H₅Br, 1314; дѣйствие Mg и C₃H₅Br на ментонъ, 1695; дѣйствие магній-хлортретичнаго бутила на щавелевый эфиръ, 1454; дѣйствие пиперидина на хлороксимъ d-пинена, 1481; дѣйствие смѣси α-бромпропионоваго эфира и паратолуилового алдегида на цинкъ, 18; дѣйствие Zn на смѣсь уксуснаго алдегида и бромизовалерн. эфира, 1319; дѣйствие Zn на смѣсь метилтолилкетона и бромуксуснаго эфира, 56; дѣйствие цинка на эфирн. растворъ хлорала и этилов. эфиръ α-бромуксусной кислоты, 544; — — — и эфиръ α-бромпропионовой к., 545; — — — и эфиръ α-броммасляной к., 546; — — — и эфиръ α-бромизовалерн. к., 547.

Желатина и агаръ-агаръ, видъ и строеніе осадковъ, 728; — — не застывъ. растворы ея, 730.

Желѣзо, період. явленія, наблюдаемыя при его раствореніи, 527; желѣзо, появленіе въ сплавахъ съ С Видманштетной структуры, 723; желѣзо сѣрнистое и Cu₂O, взаимодѣйств. при мѣдной пл., 470; — — и 2CuO, тоже, 471; желѣза карбиды, существованіе нѣсколькихъ карб. жел., 12; желѣза фосфорн. соединенія, 1220; желѣзные комплекс. соединенія металлоамм. типа, 265.

Жидкости близкикопаяція раздѣленіе ихъ путемъ перегонки, 66.

Жидкіе кристаллы, ультрамикроскоп. ихъ изслѣдованіе, 28; жидкіе кристаллы, ихъ природа, 615.

Зависимость своб. энергии реакціи отъ растворителя, 1820.

Зависимость темп. плавленія отъ верхн. энергии твердаго тѣла, 1779.

Закись мѣди и FeS, взаимодѣйствие при мѣдной плавкѣ, 470; закиснаго желѣза соединенія съ α-диоксимины, 212.

Замѣтка о пластичности и о разрушеніи глины водою — какъ средствъ испытанія пластичности, 665; замѣтка о примѣненіи формулъ Пүльфриха и

Гесса къ смѣсамъ этиловаго спирта съ водою, 849; замѣтка о фенил-о-толилкарбиноль, 1117.
Замѣщенные тиуретаны одноатомныхъ спиртовъ, 107.
Зерно, опредѣленіе содержанія крахмала, 472.
Зеренъ твердаго вещества упругость пара, 679.

Изоамиламинъ, термохимич. дан., 398.
Изоборнеолъ изъ l-камфена, 1008.
Изобутиламины, термохим. д., 398.

α -изобутиламинодиуксусная к., 893, 896; ея хлористовод. соль, 895; хлористовод. соль ея эфиронитрила, 894; ея этиловый эфиръ, 897; нитросоединеніе этого эфира, 897; α -изобутиламинодиуксусной к. этиловаго эфира молек. свѣтопреломленіе, 914; тоже для его нитросоединенія, 917.

Изобутиловый спиртъ и вода, теплоемкость ихъ смѣсей, 972.

Изолауролень, переходъ въ него циклобутидиметилкарбинола, 1135.

Изомасляный алдегидъ, дѣйствіе на него KCN, 815; тоже безъ растворителя, 815; тоже въ эфирномъ растворѣ, 820; тоже въ спиртовомъ растворѣ, 820.

Изомеризация пентаметиленоваго кольца въ тетраметиленовое, 324; изомеризация лѣваго пинена въ дигентенъ, 996; изомерныя магниорганич. соединенія (C_6H_5)₂CCl, 1118; изомеры двойныхъ солей K и Na сѣрнистой к., 447.

Изоморфныя смѣси Pb съ Tl и In, электропроводность ихъ, 1183; давленіе истеченія, 1196; изоморфныхъ соляныхъ смѣсей истеченія давленіе, 1381.

Изопропиловый спиртъ и вода, теплоемкость ихъ смѣсей, 969; изопропиловый э. сѣрнистой к., 443.

α -изопропил- β -оксимасляная к., 1319.

Изопропилтолилаллилкарбиноль, 1331.

Изофлуидизмъ, 570; изслѣдованіе на растворахъ: C_2H_5J и $CH_3COOC_2H_5$, 574; C_6H_6 и $C_2H_4Cl_2$, 575; C_6H_5Cl и C_6H_5Br , 576; C_6H_6 и C_6H_5Cl , 576; C_6H_6 и C_6H_5Br , 576; C_6H_6 и $C_6H_5CH_3$, 577; $C_6H_5CH_3$ и C_6H_5Cl , 577; $C_6H_5CH_3$ и C_6H_5Br , 577; C_6H_6 и CCl_4 , 578; $CHCl_3$ и CCl_4 , 578; $C_2H_4Cl_2$ и C_2H_5Br , 578; CCl_4 и C_6H_5Cl , 579; CCl_4 и C_6H_5Br , 579; $CH_3COOC_2H_5$ и $HCOOC_2H_5$, 579; $CH_3COOC_2H_5$ и CH_3COONH_4 , 580; CH_3COONH_4 и $HCOOC_2H_5$, 580.

Изслѣдованія въ области комплексныхъ соединеній, 166, 184, 253, 1332 и 1335; изслѣдованіе въ ряду терпеновъ и

камфоры, 288; изслѣдованія въ ряду гексена и гептена, 464; изслѣдованіе оптическое Биби-Эйбатскихъ нефтей, 483; изслѣдованіе эвтектическаго сплава азотнокислыхъ солей Ag и NH_4 по методу плавленія, 739; изслѣдованіе взаимодѣйствія между гидратами $Mg(NO_3)_2$ и $Zn(NO_3)_2$ по методу холодильн. смѣсей, 748; изслѣдованіе концентрационныхъ цѣпей $CdCl_2$, 1175; тоже съ переносомъ катиона, 1177; тоже безъ переноса, 1179; тоже числа переноса, 1180.

Иминодикарбоновыя кислоты, 892; иминодикарбоновыя кислоты, взаимодѣйствіе ихъ производныхъ съ α -оксинитрилами, 885; $\beta\beta$ -иминодималяной к. этилов. эф. молек. свѣтопреломленіе, 914; иминодиуксусной к. эфировъ метиловаго, этиловаго и бутиловаго молек. свѣтопреломленіе, 911, 912; то же для нитрозо-соединеній этихъ эфировъ, 915, 916; иминодиятарной к. тетраэтиловый эфиръ, 908; иминокислоты, взаимодѣйствіе ихъ производныхъ съ α -оксинитрилами, 535; иминокислоты, молек. свѣтопреломленіе ихъ эфировъ, 909.

Инвариантныя системы и законмѣрность состава нѣкоторыхъ эвтектикъ 1241.

Индиго, его синтезъ (образованіе изъ антравил. к.), 784.

Индій, таллій, свинець, электропроводность ихъ изоморфн. смѣсей, 1183; давленіе истеченія, 1196.

Истеченія изоморфн. солян. смѣсей давленіе, 1381.

Источниковъ минеральныхъ анализы, 667.

Итабромпировинная к. и NH_3 , 1541.

β -итамаламидная к., 1542.

Иодъ, его дѣйствіе на бензойнокислоте и салициловое Ag, 455.

Иодъ-1-метил-2-пентанъ, отщепленіе отъ него HJ , 466.

Иодгидринъ диметилизобутилкарбинола, 328; его превращеніе въ углеводородъ, 330.

Иодкальцій—фенилацетилень и синтезы при его помощи, 542.

Иодоформъ, упр. пара зеренъ, 681.

Иодинкацетилень, дѣйствіе его на β -метилциклогексанонъ, 530; иодинкацетилень, синтезы при его помощи въ ряду моноциклическихъ кетоновъ, 105.

Иодистый бензоиль и его отношеніе къ

простымъ эфирамъ, 651; иод. бензоиль и этил. эфиръ, 656; тоже и этилизомил. эфиръ, 656; иодистый гексилъ, отщепленіе отъ него HJ , 466.

Иодистый кадмій, теплоемкость его водн. и спирт. растворовъ, 1112, 1114; иодистый магній, растворимость его молекул. соедин. во вход. въ составъ ихъ орган. вещ., 1043; иодистаго натра растворы, растворимость въ нихъ AgJ , 382; иодистое серебро, растворимость въ растворахъ NaJ , 382; иодистый четырехводный кальцій, 375; иодистаго кальція семиводный гидратъ, 377.

Иодистый этиль, обмыливаніе въ его присутствіи эфира сѣрнист. к., 452; иодистый метиль, та же реакція, 452; иодистый аллиль, та же реакція, 453; иодистый этиль и уксуснокислый этиль, изсл. изофлуидизма, 574; иод. метиль, отношеніе къ нему глутина, 1627.

Иодистоводородная к., соединеніе съ ней камфоры, 163.

Ионы Br, опредѣленіе ихъ концентраціи въ растворахъ $AlBr_3$, 1747, ионы H, тоже, 1747.

Кавказская нефть, присутствіе въ ней тетраметилпропана, 327, 332.

Кадмевыя комплексы соединенія металлоамм. типа, 265; кадмій иодистый, теплоемкость его водн. и спиртн. растворовъ, 1112, 1114; кадмій хлористаго концентрационныя цѣпи, 1175;— съ переносомъ катиона, 1177;— безъ переноса, 1179;— числа переноса, 1180; Cd и Bi, теплоемкость сплавовъ, 1710.

Калориметрическое изслѣдованіе реакціи образованія азосоединеній, 925.

Калориметръ маленький, поправка на тепловой обмѣнъ съ окруж. средой, 1406.

Калій хлористый, упругость пара насыщеннхъ растворовъ, 93, 98; калій хлористый+LiCl, сплавы, 1786; калія и натрія дв. солей сѣрнистой к. изомеры, 447; калія, Na и Li уксуснокислыхъ крѣоацетаты, 753; калія ціанистаго дѣйствіе на изомаслян. алдегидъ, 815;— безъ растворителя, 815;— въ эфирномъ растворѣ, 820;— въ спиртовомъ растворѣ, 820; калійное соединеніе купри-сукцинимиды, 180; дѣйствіе на него щелочей, сѣроводорода и сѣрни. аммонія, 181; каліѣдкое, дѣйствіе на тлоглутанъ, 649;— глутиль, 647;— тендоколагенъ, 650;— крахмаль, 650.

Кальція галоидныхъ солей гидраты, 367; кальцій хлористый четырехводный, 368; кальцій бромистый четырехводный, 371; кальцій иодистый четырехводный, 375; кальція иодистаго семиводный гидратъ, 377; кальцій хлористый четырехацетамидный, 379; кальцій углекислый, изслѣдованіе его диссоціаціи 34.

Каменный уголь Енисейск. губ., его анализъ, 352.

Камфора, соединеніе ея съ HNO_3 , 155; камфора, соединеніе ея съ фосфорной к., 161; камфора, соединеніе ея съ HCl , 163; камфора соединеніе съ HCl , 163; камфора и терпены, изслѣдов. въ ихъ ряду, 288; камфора изъ l-камфена, 1010; камфенъ не дѣятельный, 1012; l-камфенъ, 1004; выдѣленіе его изъ пихтоваго эфирнаго масла, 1065; дѣйствіе на него бертрамовскаго реактива, 1006, 1010.

Капиллярныя постоянныя, соотношеніе между ними и молекулярнымъ вѣсомъ, 314.

Карбиды желѣза, существованіе нѣсколькихъ карб. жел., 12.

Карбонильныя соединенія, дѣйствіе на нихъ Mg и α -бромнафталина, 1687; карбонильная группа въ моментъ выдѣленія, 1698.

Каталитическое возстановленіе, отношеніе къ нему винилтриметилена, 719; каталитическія реакціи при высок. темп. и давленіи, 760, 763; каталитическія реакціи при высок. темпер. и давленіи, 1414.

Катионы Al^{+++} и Cr^{+++} , гидролизъ ихъ солей, 1014.

Каталлаговая к., 1484.

Кетоны моноциклическіе, синтезы въ ихъ роду при помощи иодинкаллила, 105; кетоны и алдегиды, ихъ соединенія съ кислотами, 157; кетоны, ихъ синтезъ съ помощью Mg. орг. соед., 725.

Кислоты азотной дѣйствіе на углеводорода предѣльн. ряда, 145; кислота азотная, соединеніе съ ней камфоры, 155; кислота азотная, соединеніе ея съ бензофенономъ, 163; кислота азотная, соединеніе съ ней бензалдегида, 164; кислоты азотистой термохимія, 587; — — теплоты растворенія, нейтрализаціи и разложенія, 590 тоже дѣйствіе на фенолы, 593; тоже на трет. аром. амины, 598; тоже на вторичн. амины, 602, тоже на первичн. аром. амины, 606; тоже на мочевины и гидроксиламинъ, 608; кислота иодистоводородная, соединеніе съ ней

камфоры, 163; кислота хлористоводородная, соединение с ней камфоры, 163; кислота, фосфорная, соединения с ней камфоры 161; кислота фосфорная, соединение с ней метилнитрокетона, 166; кислота фосфорная, соединение с ней энантиола, 166; кислота синильная, термохим. данные, 391; кислота винная, упругость пара насыщ. растворов, 94, 99; кислота куминовая, 349; кислота гуайилкстантогеновая, 297; кислота метоксикурчичная, 460; кислота β метил-*n*-толилэтиленмолочная, 56; действие на ее эфир KHSO_4 , 61; 63; кислота α -метил- β -толилэтиленмолочная, 18; ее соли 20; ее разложение при нагревании с H_2SO_4 , 22; кислоты сульфоновые эфирного ряда, 451; кислоты, их соединения с алдегидами и кетонами, 157; кислоты полинафтеновые, 345, 726; кислоты нафтеновые, их строение, 1150; кислоты комплексные, новый род, 1355; кислоты сферической эфиры, 429; этиловый э. сфер. к. и его обмыливание, 431; метиловый э. сфер. к. 443; его обмыливание, 444; его изомеризация в метиловый э. метилсульфоновой к., 444; изопропиловой э. сфер. к. 446; кислот важнейших систем. ходъ анализа, 1301.

Клеевые вещества, образование из них шавелевой к., 641; отношение их к CS_2 , 1597.

Кобальта и олова сплавы, 856; темп. плавл. ихъ, 858; кобальта фосфорист. соединения 862; темп. плавления ихъ, 871.

Клетчатка, теория нитрации, 1713; клетчатка — вѣсь и строение молекулы, 1713; ее азотныхъ эфировъ общ. характеръ образов. 1719; скорость реакции ее нитрации 1722.

Кобальтовые комплексн. соединения металлоамм. типа, 266; кобальтовые соединения α -диоксидовъ, 214; кобальт-диамминдиметилглюксиминъ хлористый, 214; отвѣчающее ему свободное основание, 219; азотнокислая с., 219; азотистокислая с., 219; сфернокислая с., 220; кобальт-амминхлоридметилглюксиминъ, 221; кобальт-амминнитродиметилглюксиминъ, 224; кобальт-диоксимины производн. отъ замѣщенныхъ аммиаковъ, 225; кобальтдиоксимины неионизированные, 1332; кобальт-амминбромдиметилглюксиминъ, 1342; кобальт-амминдодиметилглюксиминъ, 1346; кобальт-ам-

миннитрометилэтилглюксиминъ, 1349; кобальтпиридинхлордиметилглюксиминъ, 1351; кобальтпиридиндодиметилглюксиминъ, 1353; кобальтпиридиндианатодиметилглюксиминъ, 1353-кобальтнитроакводиметилглюксиминъ, 1368.

Коллагены, отношение к CS_2 , 1647, Коллаены, отношение к CS_2 , 1597; коллагина гидратация, 1608; обмыливание ихъ, 1634.

Комплексныя соединения, аналогичныя диоксидамъ, 245; комплексныя соединения, изслѣдованія въ ихъ области, 166, 184, 253, 1332 и 1335, комплексныя соединения металлоаммиачнаго типа, 253; влияние на ихъ прочность циклическихъ группировокъ, 259; — влияние числа замѣстителей, стоящихъ при аминномъ азотѣ, 276; комплексн. соединения аминовъ, соотношение между ихъ прочностью и теплотами нейтрализации аминовъ, 275; комплексныя соли берилля и цирконія, 813; комплексныя соединения AlBr_3 сь органич. тѣлами, 1755; комплек. соед. AlBr_3 сь аромат. углеводород., 1756; тоже сь галоидопродв. углеводородовъ, 1758; тоже сь анилиномъ, 1758; тоже сь галоидопродв. анилина, 1760; тоже сь кислородосодержащими органическими веществами, 1760.

Константа этерификаци гуайола, 291; константа равновѣсія и электромоторная сила, 1820; константа реакции въ смѣшанн. растворителяхъ, 1820.

Конституция оксоневыхъ дибромидовъ простыхъ эфировъ, 131.

Контактное окисление углеводородовъ сь сь точки зрѣнія бензойной проблемы, 349.

Концентрационныя дѣли CdCl_2 , 1175; тоже сь переносомъ катона, 1177; тоже безъ переноса, 1179; тоже числа переноса, 1180.

Концентрация ионовъ Br , ее опредѣленіе въ растворахъ AlBr_3 , 1744, тоже для ионовъ H , 1747.

Коричная к., ее гидрогенизация, 1415.

Корреспондирующія нефти, 483.

p-Ксилонъ + AlBr_3 , 1103; ксилонлы, ихъ окисление, 1153; ксилонъ, комплекс. соед. сь AlBr_3 , 1756.

Крахмалъ, действие KNO_3 , 650; крахмалъ, опредѣленіе содержания его въ зернѣ и мукѣ, 472.

Крѣоцетаты уккусн. солей K , Na и Li , 753.

Крѣоскопическое опредѣленіе молекулярнаго вѣса AlBr_3 , 1753.

Кристаллизационный процессъ, влияние на него центробѣжной силы, 322.

Кристаллы жидкіе, ультрамикроскоп. ихъ изслѣдование, 28; кристаллы жидкіе, ихъ природа, 685.

Кротоновая к., действие на нее аммиака, 902.

Кротил- α -нафтилкарбиноль, 1693.

Куминовая к., 349.

Куприды трехмагнѣевый, 1382; куприглюксимины, 211; купри-диметилглюксиминъ, 211; купри-сукцинимидъ, его калийное соединеніе, 180; его рубидиевое соединеніе, 181; его цезіевое соединеніе, 182; его натріевое соединеніе, 183; его литіевое соединеніе, 184.

Къ вопросу о строеніи закаленной стали, 1; къ вопросу о действии HNO_3 на углеводороды предѣльнаго ряда, 145; къ вопросу о строеніи гуайола, 288; къ вопросу о понятіи „элементъ“, 304; къ вопросу о соотношеніи между молекулярнымъ вѣсомъ и капиллярными постоянными, 314; къ вопросу о гидратахъ галоидныхъ солей кальція, 367; къ вопросу о существованіи изомеровъ двойныхъ солей K и Na сферической к., 447; къ вопросу о теплоемкости растворовъ солей въ водѣ и спиртѣ, 1110; къ вопросу о существованіи двухъ изомерныхъ магнійорганич. соединений (C_6H_5) $_3\text{CCl}$, 1118; къ вопросу объ ассоциированныхъ жидкостяхъ, 1422; къ вопросу о строеніи нафтеновыхъ к., 1150; къ вопросу о нахожденіи этиленовыхъ связей въ бензолѣ и его гомологахъ, 1152; къ вопросу объ электрокатализѣ, 1155; къ вопросу о зависимости свободной энергии реакции отъ растворителя, 1820; къ вопросу о зависимости темп. плавления отъ поверхностной энергии твердаго тѣла, 1779; къ теоріи мѣдной плавки въ шахтныхъ печахъ, 469; къ теоріи спитгарископа, 298; къ характеристикѣ 1-камфена, 1004; къ характеристикѣ лутидондикарбоната эфира, 789.

Лабильныя формы четырехводныхъ гидратовъ MgCl_2 и MgBr_2 , 353; Ланга, Р. правильность, 1402; литіевое соединеніе купри-сукцинимиды, 184; литія. K и Na уккуснокисл. крѣоцетаты, 753; Литий хлористый + KCl , сплавы, 1786. Лутидондикарбонатовый эфиръ, 789.

Магнія и серебра сплавовъ твердость, 108; магнія и цинка азотокислыхъ гидраты, 744, 748; магнія и Cu спла-

вовъ электропроводность, 1383; Mg и Si сплавовъ электропровод., 1383; магнія действие на смѣсь $\text{C}_2\text{H}_5\text{Br}$ и бензофенона, 1309; тоже фенилтолилкетона и $\text{C}_6\text{H}_5\text{Br}$, 1314; магнійбромистый, четырехводный его гидратъ, 353, 354; магнійбромистый, растворимость его молек. соединеніи во вход. въ составъ ихъ орган. веществ., 1043; магній иодистый — тоже, 1043; магній хлористый, упругость пара насыщ. растворовъ, 94, 99; магній хлористый, четырехводный его гидратъ, 353, 364; магній орган. соед., синтезъ сь ихъ помощью кетоновъ, 725; магній орган. соединенія, ихъ отношенія къ алкоголямъ жирн. ряда, 534; магній органич. соединенія (изомерныя) (C_6H_5) $_3\text{CCl}$, 1118; магній хлортретичный бутиль, действие на шавелевый эфиръ, 1454; магнѣзальная смѣсь, открытіе при ее помощи мышьяковой кис. въ присутствіи мышьяковистой, 1488; магній и α -бромнафталинъ, взаимод. сь карбон. соед., 1687; Mg и $\text{C}_2\text{H}_5\text{Br}$, действие на ментонъ 1695.

Магнитная окись хрома, 302.

Максвелля отношеніе для простыхъ веществъ, 1164; диэлектр. постоянная элементовъ въ связи сь нимъ, 1168; α - β - Маламидная кис., 1504; β - маламидная кис., 1505; γ - β - маламино-вая кис., 1506; маламидная кислота, установл. строеніи, 1508; измѣненіе при нагреваніи, 1512.

Малоновыя хлор- и бромзамѣщ. к., действие NH_3 , 1514; малоново-этиловой эфиръ (вопр. объ ассоц. жидк.), 1424.

Масла горчичныя, ихъ действие на спирты и меркаптаны, 1438.

Мезитилень, его окисление, 1153.

Ментанъ, продукты его окисленія, 353; Ментанъ въ русск. нефти, 1136; ментоль, упр. пара зеренъ, 681; метиловый эфиръ фенилдитионкарбаминов. кислоты, 1447.

Ментонъ, действие на него Mg и $\text{C}_2\text{H}_5\text{Br}$, 1695.

Меркаптаны, действие на нихъ горчичн. масель, 1438.

Металлоиды, вопросъ объ ихъ теплоемкости, 311.

Металлическихъ сплавовъ теплоемкость 1593 и 1708; металлическія соединенія α -диоксидовъ, 184.

Металлоаммиачнаго типа комплексныя соединенія, 253.

Металлорганич. соединения полиметиленов. ряда, 722.
 Метиламинъ, термхим. д., 398.
 Метиланилинъ, термхим. д., 401; метиланилинъ, комплекс. соедин. съ $AlBr_3$, 1760.
 Метиленъ бромистый, комплекс. соедин. съ $AlBr_3$, 1758.
 σ -Метилминодиуксусной к. метилового и этилового эфировъ молек. свѣтопреломленіе, 912, 913; тоже для нитрозосоединеній этихъ эфировъ, 916.
 Метильодистый обмыливаніе въ его присутствіи эфира сѣрнистой к., 452; отношеніе къ нему глутина, 1627.
 Метил-1-аллил - 3 - изопропил - 4 - циклогексаноль, 1695; его окисленіе, 1697.
 Метил-2-метил-4-пентанъ въ нефти, 327 332.
 Метил- α -нафтилэтиленъ, 1689.
 Метилноникетонъ, соединеніе его съ фосфорн. кис., 166.
 Метил- ρ -толлилалликарбиноль, 1327.
 β -метил-*n*-толилэтиленомолочная к., 56; дѣйствіе ея на эфиръ $KHSO_4$, 61; α -метил- β -толилэтиленомолочная к., ея синтезъ, 16, 20; ея соли, 20; ея разложеніе при нагреваніи съ H_2SO_4 , 22; метилтолилэтиленъ, 22, 61, 65; метилтоликетонъ, дѣйствіе на него въ смѣси съ бромуксуснымъ эфир. цинка, 56; метил- ρ -толил- α -нафтилкарбиноль, 1691.
 Метилсульфоновой к. метилов. эфиръ, изомеризація въ него метилов. эфира сѣрн. кис., 444.
 σ -Метил- σ -фенилминодиуксусной кис. этилов. эфира молек. свѣтопреломленіе, 915.
 Метилфенилкетоксимъ, термхим. д., 417.
 β -метиляблочная к., 1534.
 β -метилциклогексанолецетиленъ, 530.
 Метилэтилкетоксимъ, термхим. д., 417.
 Метиловый спиртъ, показ. преломленія его смѣсей съ водою, 951; тоже и вода, теплоемкость смѣсей, 961; тоже и вода, уд. вѣса, 977; метиловый эфиръ гуайола, 295; метиловый эф. метилсульфоновой к., изомеризація въ него метилового эфира сѣрнистой к., 444; метиловый эфиръ сѣрнистой к., 443; его обмыливаніе, 444; его превращеніе въ метиловый эфиръ метилсульфоновой к., 444; метиловый эф. фенилдитионкарбам. к., 1443; мет. э. β -нафтилтионкарбам. к., 1448; мет. э.

аллилтионкарбаминов. к., 1449; мет. э. фенилдитионкарбам. кис., 1452; мет. э. β -нафтилдитионкарбам. к., 1452.

Метоксикоричная к., 460.
 Минеральныхъ источниковъ анализы, 667.
 Многоатомные фенолы, соединеніе ихъ съ гексаметилентетраминомъ, 1324.
 Молекулярный вѣсъ, соотношеніе между нимъ и капиллярными постоянными, 314; молекулярный вѣсъ азотистой к. въ растворѣ, 1592 и 1704; молекулярное свѣтопреломленіе эфировъ иминокислотъ и ихъ нитропроизводныхъ, 909; молекул. соедин. $MgBr_2$ и MgJ_2 , растворимость ихъ во вход. въ составъ ихъ орган. веществахъ, 1043; молекулярнаго вѣса $AlBr_3$, опредѣленіе криоскопич. путемъ, 1753.
 Монамидъ 2-метиль - 2 - бутанодикислоты 1532; монамидъ 2-этилбутаноль (3) дикислоты, 1535; монамидъ этиляблочн. к., расщепленіе на оптич. компоненты, 1536; монамидъ 3-оксиглutarовой кис., 1547.
 α -Моноцанъ, 527; β -моноцанъ, 527.
 Моноциклическіе кетоны, синтезы въ ихъ ряду при помощи іодцинкаллина, 105.
 Мочевина, термхим. д., 413; дѣйствіе на нее азотист. к. 608.
 Мука, опредѣленіе содержанія крахмала, 472.
 Муравьинокислый этиль и $CH_3COOC_2H_5$, изслѣд. изофлюидизма, 579; — и CH_3COOCH_3 , то-же, 580.
 Мѣди и серебра сплавы, 1145; мѣдь (2Cu) и FeS, взаимодействіе при мѣдной плавкѣ, 470; мѣди закись и FeS, взаимодействіе при мѣдной плавкѣ, 470; — окись и FeS, тоже, 471; Cu₂S и Fe, тоже, 471; 2Cu + FeS, тоже, 471; мѣди и Mg сплавовъ электропроводность, 1383; мѣди и никкеля окиси, гидрогенизація ароматич. к. въ ихъ присутствіи, 1414; мѣдный купоросъ, разложеніе его, 688; мѣдныя соединенія α -диоксимумъ, 211; мѣдныя соли, компл. соединенія съ аминами, 281; мѣдное соединеніе нитрозогуанидина, 251; мѣдная плавка въ шахтныхъ печахъ, ея теорія, 469.
 Мышьяковая к., ея открытіе въ присутствіи к. мышьяковистой посред. магnezіальной смѣси, 1488; мышьяковистая к., открытіе въ ея присутствіи к. мышьяковой, 1488.

Надванадевой (орто) к. соли, 1369.
 Насыщенные растворы, ихъ упругость пара, 90.
 Натрія, K и Li уксуснокислыхъ криоацетаты, 753; натрія и калия дв. солей сѣрнистой к. изомеры, 447; натрій хлористый, упругость пара насыщенныхъ растворовъ, 93, 97; натрій азотнокислый, упругость пара насыщ. растворовъ, 93, 97; натрія іодистаго растворы, растворимость въ нихъ AgJ, 382; натріевое соединеніе купри-сукцинимила, 183.
 Нафталинъ, новый его синтезъ, 531. нафталинъ, комплекс. соедин. съ $AlBr_3$, 1758.
 Нафтенъ низше, ихъ окисленіе, 347; нафтенъ, окисленіе, 726; нафтенковыя к., ихъ строеніе, 1150.
 α -нафтилендиаминъ, термич. данн., 843.
 β -нафтилтионкарбаминовая к., ея эфиры, 1448; β -нафтилдитионкарбаминовой к. метилов. эфиръ, 1452.
 Нафтойныя к., гидрогенизація ихъ, 1417; α -нафтойная к., 1419.
 α -Нафтохинонъ, аминок-иди-анилиды его, 1420.
 Нахожденіе въ русской нефти гексагидрокумола и ментана, 1136.
 Неионизированные кобальты — диокси-мины, 1332.
 Нейтрализація азотист. к. теплота, 590.
 Непредѣльныя к., дѣйствіе на нихъ NH_3 , 900; непредѣльные углеводороды, полученіе ихъ при низкой темп., 542.
 Нераздѣльно кипящія смѣси съ макс. упругости, полученіе ихъ путемъ дестилляціи, 1160; — — опредѣленіе состава и количеств. выдѣленіе, 1171.
 Нефтеобразование, связь съ вулканизмомъ, 492; нефти, сравнит. составъ корреспонд. нефтей, 483; о вращательной способности природ. нефтей въ поляриметрически пустомъ пространствѣ, 487; къ вопросу о связи между процессами нефтеобразованія и вулканизмомъ, 492; къ вопросу о вліяніи земного магнетизма на вращательную способность нефтей, 495; содержаніе парафина въ нефтяхъ, какъ критерій для сужденія объ ихъ геологическомъ возрастѣ, 496; нефти Биби-Эйбатскія, оптическое ихъ изслѣдованіе 483; — венгерская, оптич. изслѣдованіе 314; — сабунгійская, оптич. изслѣдованіе, 316; — Грозненскія оптич. и др. свойства, 109; — нефть

кавказская, присутствіе въ ней тетраметилпропана, 327, 332; — русская, нахожденіе въ ней гексагидрокумола и ментола, 1136.

Никкель, способы его открытія, 190, 191, 192; никкеля и мѣди окиси, гидрогенизація ароматич. к. въ ихъ присутствіи, 1414; никкелевыя соли, компл. соединенія съ аминами, 284; никкелевыя комплексы. соединенія металлоаміачнаго типа, 263; никкелевое соединеніе нитрозогуанидина, 251; никкелевыя соединенія α -диоксимумъ, 186; отношеніе ихъ къ кислотамъ, 188; никкель-метилэтилглюксиминъ 193; никкель-метилпропилглюксиминъ, 194; никкель-метилизобутилглюксиминъ, 194; никкель-дифенилглюксиминъ, 195; никкель-дитолилглюксиминъ, 198; никкель-куминилглюксиминъ, 198; никкель-метиланизилглюксиминъ, 200; никкель-метилкарбэтоксилглюксиминъ, 203.
 Нитраты, термхимич. ихъ изслѣдованія, 418.
 Нитрація клѣтчатки, ея теорія 7112; ея скорость, 1723; нитрационныхъ смѣсей теорія, 1723; нитрац. смѣсей, соотнош. между ихъ составомъ и степенью нитраціи клѣтчатки, 1727.
 Нитрилотриуксусной к. метилов. и этилов. эфировъ молек. свѣтопреломленіе, 918.
 Нитрилы, термхим. изслѣдованія, 389.
 Нитритъ, новый его анализъ, 791; нитриты, термхим. ихъ изслѣдованія, 418.
 n -нитроацетанилидъ, термхим. д., 421
 нитробензолъ, его соединеніе съ $AlBr_3$, 1057; нитробензойныя к. (термхим. данныя), 421; нитрованные бензолныя углеводороды, соединеніе ихъ съ $AlBr_3$, 1053.
 Нитрозогуанидинъ, его никкелевое соединеніе, 251; его мѣдное соединеніе, 251; нитрозопроизводн. эфировъ иминокислотъ, ихъ молекулярное свѣтопреломленіе, 909; нитрозосоединеній термхимія, 933; нитрозосоединеніе этилов. эф. изобутилиминодиукс. к., 897; тоже α -пропио- β -иминомасляной к., 899; нитрозофенолы и нитроканилы, термхим. данныя, 617.
 Нитробензолъ, комплексн. соедин. съ $AlBr_3$, 1760.
 Нитроклѣтчатка, 1712.
 Нитрометанъ, термхим. д., 421, 921; нитропинень, 1483; нитропропанъ, термхимич. данн., 921; нитросоеди-

нения, их термодимич. изслѣдованіе, 418 920; нитро-тетраметилпропанъ, 337; нитротолуолы (р-т-, о-), ихъ соединенія съ $AlBr_3$, 1080, 1083; 1085; *o*-нитрофенолъ, термодим. д., 421; *m*-нитрофенолъ термодим. д., 421; нитроэтан. термодим. д., 421.

Новые дефлегматоры и фракціонированная перегонка высококипящихъ веществъ, 81; новый синтезъ индиго, 784; новый способъ опредѣленія H_2SO_4 въ водѣ, 321; новый способъ опредѣленія содержанія крахмала въ мукѣ и зернѣ, 472; новый способъ полученія замѣщенныхъ тиоуретановъ одноатомныхъ спиртовъ, 107; новый случай синтеза нафталина 531; новый реагентъ на H_2O_2 , 1807.

Обаха, Евг. правильность, 1387.

Образованіе шавелевой к. изъ клеевыхъ веществъ, 641.

Обмыливаніе $OS(OC_2H_5)_2$ фдкимъ кали въ присутствіи C_2H_5J , 452; ниже въ прис. C_2H_5J , 452; тоже въ прис. C_2H_5J , 453.

Одноатомные спирты, новый способъ полученія ихъ замѣщенныхъ тиоуретановъ, 107.

Озокеритъ челекенскій, его опт. свойства, 109.

Окиси азотнатовой дѣйствіе на тетраметилэтиленъ, 832; окись мѣди ($2CuO$) и FeS , взаимодѣйствіе при мѣдной плавкѣ, 470; окиси никкеля и мѣди, гидрогенизація ароматич. к. въ ихъ присутствіи, 1414; окись синерода, 527; окись хрома магнитная, 302.

Окисленіе нафтенновъ, 726;—псевдокумола, 726; окисленіе низшихъ нафтенновъ, 347; окисленіе изомерн. α -деканафтаена, 345; окисленіе цимола 348; окисленіе контактное α -деканафтаена, 316, окисл. циклич. углеводородовъ, 316; окисленіе (контактное) углеводородовъ съ точки зрѣнія бензольной проблемы, 349.

Оксимы, термодимич. изслѣдованія, 416.

o-Окси — α -аминокапроновая к., 722.

Оксанъ, 527, 528.

3-Оксиглутаровой к. монамидъ, 1547.

Оксимоноцанъ, 528.

α Оксинитрилы, взаимодѣйствіе ихъ съ производными иминокислотъ, 535; α -Оксинитрилы, взаимодѣйствіе ихъ съ произв. иминодикарбоновыхъ к., 885.

Оксоніевый дибромидъ этиловаго эфира: его препарированіе, 132, составъ и молекулярный нѣсъ, 133; удѣльный вѣсъ

и рефракція, 134; растворимость, 135; химич. отношенія, 136; теплота образованія, 138; скорость образованія, 140; скорость разложенія водою, 141; продукты разложенія, 142; конституція, 143.

Оксоніевые дибромиды простыхъ эфировъ и мысли о ихъ конституціи, 131.

Октогликоль, 822.

Олеиновой к. гидрогенизація, 762.

Олова и кобальта сплавы, 856; темп. плавл. ихъ, 858; олова и Mg сплавовъ электропроводность, 1383; олова и висмута сплавы, 1140; олово и Pb, теплоемк. сплавовъ, 1710.

Опредѣленіе содержанія крахмала въ зернѣ и мукѣ, 472; опредѣленіе состава нераздѣльно кипящей смѣси съ максимумомъ упругости пара и количественное выдѣленіе ея путемъ дестилляціи, 1171; опредѣленіе концентрации ионовъ Br въ растворахъ $AlBr_3$, 1744; тоже для ионовъ H, 1747; опредѣленіе молек. вѣса $AlBr_3$ криоскоп. способомъ, 1753.

Оптическія свойства Грозненской нефти, 109; оптическія свойства Челекенскаго озокерита, 109; оптическое изслѣдованіе венгерской, нефти, 314;—сабунгинскихъ нефтей 315; оптическое изслѣдованіе Биби-Эйбатскихъ нефтей, 483.

Опытное изслѣдованіе диссоціаціи углекислаго кальція, 34; опытная данная по теплоемкости смѣсей предѣльныхъ спиртовъ съ водою, 958.

Органическія соединенія, термодимич. ихъ изслѣдованія, 387.

Ортонадванадѣевой к. соли, 1369.

Отношеніе изомерныхъ дихлордифенилглюксимовъ, 202; отношеніе индивидуальныхъ магнійорганич. соединеній къ алкоголямъ жирнаго ряда по термодим. даннымъ, 534; отношеніе Максвелля для простыхъ веществъ, 1164; отношеніе между теплотами нейтрализаціи аминовъ и прочностью ихъ комплексныхъ соединеній, 285; отношеніе клеевыхъ веществъ или коллаиновъ къ CS_2 , 1597.

Отщепленіе сульфогруппы у бензольн. производныхъ при дѣйствіи Na и алкоголя, 1594.

Охлажденія скорость, ея вліяніе на концентр. насыщ. тверд. растворовъ, 1137.

О бромированіи нѣкоторыхъ производныхъ тетрагидропирона, 477; о бромированіи триметиленкарбоновой к.,

659; о взаимодѣйствіи веществъ въ растворахъ, 569; о вліяніи скорости охлажденія на концентрацію насыщенныхъ твердыхъ растворовъ, 1137; о восстановленіи Cr_2O_7 тиосульфатомъ, 1033; о вытѣсненіи металловъ изъ водныхъ растворовъ ихъ солей водородомъ при высокихъ давленіяхъ и температурахъ, 769; о гидролизѣ солей катионовъ Al^{+++} и Cr^{+++} , 1014; о диэлектрическихъ свойствахъ простыхъ веществъ, 1164; о дѣйствіи азотнатовой окиси на тетраметилэтиленъ, 832; о дѣйствіи NH_3 и его производныхъ на галоидоамѣщ. кислоты, 1491; тоже на галоидоамѣщ. двухосновн. к., 1502; тоже на галоидоз. малоновыя к., 1513; тоже на 3-бромглютаровую к., 1544; о механизмѣ этой реакціи, 1585; о дѣйствіи іода на бензойнокислое и салициловое Ag, 455; о дѣйствіи Mg на смѣсь C_2H_5Br и C_6H_5COCl , 1309; о дѣйствіи пиперидина на хлороксимъ *d*-пинена, 1481; о карбонильной группѣ въ моментъ выдѣленія, 1698; о комплексныхъ соединеніяхъ $AlBr_3$ съ органическими тѣлами, 1755; о лабильныхъ формахъ четырехводныхъ гидратовъ $MgCl_2$ и $MgBr_2$, 353; о лѣвомъ пиненѣ и объ изомеризаціи его въ дипентенъ, 996; о магнитной окиси хрома, 302; о методахъ раздѣленія близкочислящихъ жидкостей въ лаборат. практикѣ путемъ перегонки, 66; о механизмѣ образованія индиго изъ антрапиловой кислоты и полигидрокс. соединеній, 784; о новомъ изомерѣ гептана—симм. тетраметилпропанѣ или метил-2-метил-4-пентанѣ и о присутствіи его въ кавказской нефти, 327; о новомъ анализѣ нитрата, 791; о новомъ рядѣ комплексныхъ кислотъ, 1355; о новомъ случаѣ образованія эллаговой к., 1484 о нахожденіи въ русской нефти гексагидрокумола и *p*-ментана, 1136; о нѣкоторыхъ условіяхъ образованія комплексныхъ соединеній металлоамміачнаго типа, 253; о нѣкоторыхъ особенностяхъ распаленія фурановыхъ производныхъ, 875; о нѣкоторыхъ правильностяхъ, устанавливающихъ количественную связь между диэлектрической постоянной и другими свойствами веществъ, 1385; о переходѣ циклобутидиметилкарбинола въ изолауролень, 1135; о пожелтѣніи пикриновой к. на воздухѣ, 1594; о полинафтенныхъ кислотахъ, 345; о полученіи и превращеніи аустенита, 1;

о полученіи и составѣ двойныхъ соединеній $Pd(NH_3)_2X_2$ съ $Pd(NH_3)_4X_2$, 757; о полученіи соединенія $Pd(NH_3)_2(NH_2)Cl_2$, 757; о приготовленіи сульфоновыхъ кислотъ жирнаго ряда, 451; о разложеніи $CuSO_4$ въ токѣ сухого воздуха въ зависимости отъ повышенія температуры, 683; о системахъ образованныхъ $AlCl_3$ и $AlBr_3$ съ аромат. углеводородами, 1089; о соединеніяхъ вызывающихъ біуретовую реакцію, 166; о соединеніяхъ гексаметилентетрамина съ многоатомными фенолами, 1324; о соединеніи кетонъ и алдегидовъ съ кислотами, 157; о существованіи другихъ кромѣ плана азотоуглеродистыхъ газовъ, 527; о теплоемкости металлоидовъ, 311; теплотѣ реакціи образованія хинондихлордиминовъ, 839; о фосфористыхъ соединеніяхъ Fe, 1220.

Объ ассоціаціи глицерина, 1426; объ инвариантныхъ системахъ и о законности состава нѣкоторыхъ эвтектикъ, 1241; объ оптическихъ свойствахъ Челекенскаго озокерита, 109; объ оптическихъ и нѣкоторыхъ другихъ свойствахъ Грозненской нефти, 109; объ открытіи мышьяковой к. въ присутствіи мышьяковистой посредствомъ магnezіальной смѣси, 1488; объ отношеніи между поверхностными модификаціями твердаго кристаллическаго вещества и о природѣ жидкихъ кристалловъ, 685; объ условіяхъ растворимости іодистаго серебра въ растворахъ NaJ, 382; объ упругости пара насыщенныхъ растворовъ, 90; объ упругости пара зеренъ твердаго вещества, 679; объ эфирахъ сѣрнистой к., 429; этиловый эфиръ и его обмыливаніе, 431; метиловый эфиръ, 443; его обмыливаніе, 444; его изомеризація въ метиловый эфиръ метилсульфоновой к., 444; изопропиловый эф. сѣрнист. к., 446; объ электролитической и гидролитической диссоціаціи $AlBr_3$, 1742.

Палладіевыя соединенія α -диоксимумъ, 209; палладо-глюксимины, 209; палладо-метилэтилглюксиминъ, 210; палладо-метилпропилглюксиминъ, 210; палладо-дифенилглюксиминъ, 211; палладіевое соединеніе оксима α -бензоилпиперидина, 248; палладіевое соединеніе нитрозогуанидина, 251; $Pd(NH_3)_2X_2$ и $Pd(NH_3)_4X_2$, двойн. соединенія, 731, 757; $Pd(NH_2 - NH_2)Cl_2$, 731, 757.

- Пара упругость насыщенных растворов, 90.
- Параконовая к., 1542; действие на нее NH_3 , 1543.
- Парафенилендиамин, терм. дан., 842.
- Парафин, содержание его в нефтях, как критерий для суждения о их геолог. возраст, 496.
- Пентаметиленовое кольцо, его изомеризация в тетраметиленовое, 324.
- Пептизация студен. осадков агар-агаром, 729.
- Перегонка фракционированная высококипящих веществ, 81.
- Перекись водорода, новый реагент на нее, 1821.
- Переход циклобутилдиметилкарбинола в изолауролень, 1135.
- Периодическая явления, наблюдаемая при растворении железа, 527.
- Перлит и сорбит, строение их, 11.
- Петриев, В. М., биографический очерк, 120.
- Пикрат α -пропио- β -иминомасляной к., 899; пикриновая к., действие на нее HCl ; 737; пикриновая к., ее желатинизация на воздухе, 1594.
- Пинен (дубный), его изомеризация в дипентен, 996; d-пинен, действие на его хлоросимь пиперидина, 1481; пиненитролпиперидин, 1483.
- Пиридин, производн. от него азотнокисл. соль кобальти-диоксимины, 228; пиридин, термохим. д., 394; Пиридин, комплекс. соедин. с AlBr_3 , 1760.
- Пиперидин, действие его на хлоросимь d-пинена, 1481.
- d-пиридинаминоянтарная к., 1580; l-пиридинаминоянтарная к., 1581; r-пиридинаминоянтарная к. 1582.
- Плавка мѣдная в шахтных печах, ее теория, 469; плавкость и давление истечения изоморфных соляных смесей, 1381.
- Пластичность глины, ее испытание, 665.
- Платина и свинец, сплавы, 23; исследование их потенциала, 24; их микроструктура, 27; платиновые соединения α -диоксимова, 204; отношение их к щелочам, 205; платиновое соединение оксима α -бензоилпиридина, 249; платиновые комплексы, соединения металлоамм. типа, 265; платинов. соли, компл. соединения с аминами, 282; платоглюксимины, 204; отношение их к щелочам, 205; плато-метилэтилглюксимин, 206; плато-метилэтилглюксиминдибромид, 207; плато-метилпропилглюксимин, 208; плато-метилэтилглюксимин, 208; плато-дифенилглюксимин, 208.
- Поверхностная модификация тв. крист. вещества и о природѣ жидких кристаллов, 685; поверхностная энергия твердого тѣла, зависимость от нее темпер. плавления, 1779.
- Показатель преломления смесей метилового спирта с водой, 951.
- Полимеризация двуэтиленовых углеводородов, 1818.
- Полиметиленового ряда металлоорганич. соединения 722.
- Полинафтеневые кислоты, 316, 345, 726.
- Получение замѣщенных птоуретанов одноатомн. спиртов, 107; получение непредѣльных углевод. при низкой темп., 542; получение неразѣльнокипящей смѣси с максимумом упругости путем дистилляции, 1160; получение этиловых эфиров γ -трихлор- β -оксикислоты и эфиров γ -дихлор-кислоты акрилового ряда, 543.
- Понятие „элемент“, 304.
- Поправка к статье Ванюкова 524; поправка на тепловой обмен с окружающей средой при маленьком калориметрѣ, 1406.
- Постоянная диэлектрич. в связи с отнош. Максвелла, 1168.
- Правильность Евг. Обаха, 1387; правильность Ч. Твинга, 1395; правильность Р. Ланга, 1402.
- Предѣльные спирты и вода, теплоемкость их смесей, 958; предѣльного ряда углеводороды. действие на них HNO_3 , 145; Предѣльн. спирты, упруг. пара и темп. кипѣния смѣси их с водою, 1819.
- Преломление показатель смесей метилового спирта с H_2O , 951.
- Приготовление сульфоновых к. жирного ряда, 451.
- Примѣнение формул Пульфриха и Гесса, 849.
- Природа сплавов платины со свинцом; 23; исследование их потенциала, 24; их микроструктура, 27.
- Пропиламин, термохим. д., 398; пропиловый (норм.) спирт и вода, теплоемк. их смесей, 966; пропиловый спирт, удѣльн. вѣса смесей его с водою, 1428; пропиол-р-толилаллилкарбинол, 1329; пропиловый эф. (норм.) β -нафтилтионкарбам. к., 1449; тоже, фенилдитионкарбамина к., 1453.
- Пропионамид, термохим. д., 413; α -пропио- β -аминомасляная к. 897, 898; ее HCl соль, 898; ее этилов. эф., 899;

- нитрозосоединение этилов. эфира, 899; пикраты кислоты, 899; σ -пропио- β -иминомасляной к. этилового эфира молекул. свѣтопреломление, 914; тоже для его нитрозосоединения, 917; пропионитрил, термох. д., 391.
- Простейший случай диаграммы твердости, 1382.
- Простых эфиров оксоневые дибромиды, их конституция, 131.
- Псевдокумоль, окисление, 726.
- Пульфриха и Гесса формулы, 849.
- Равновѣсие химич. системы, влияние на нее центробѣжной силы, 1306; равновѣсие константа и электромоторная сила, 1820. Равновѣсие двух веществ в смѣшанном бинарном растворе, 1763.
- Раздѣление близкипящих жидкостей путем перегонки, 66.
- Разложения азотист. к. теплота, 590; разложение CuSO_4 в токѣ сухого воздуха в зависим. отъ повышения температуры, 688.
- Распадение фурановых производных, 875.
- Растворитель бинарный, равновѣсие 2-х веществ в нем, 1763.
- Растворы насыщенные, их упругость пара, 90; раст. спиртов, их удѣльные вѣса, 977; растворы, взаимодействие веществ в них, 569; растворы солей, их теплоемкость в водѣ и спиртѣ, 1110; — CdJ_2 в водѣ и спиртѣ, их теплоемкость 1112, 1114; — HgCl_2 в водно-спиртовых смѣсях, тоже, 1115; растворы твердые, влияние на их концентрацию скорости охлаждения, 1137; растворы NaJ , растворимость в них AgJ , 382; растворов спиртовых удѣльные вѣса, 1428; растворения азотист. к. теплота, 590; растворимость AgJ в растворах NaJ , 382; растворимость молек. соедин. MgBr_2 и MgJ_2 во входящих в состав их орган. веществах, 1043; растворители, своб. энергия реакции в них, 728, 795.
- Реагент новый на H_2O_2 , 1821.
- Реакция биуретовая, соединения ее вызывающа, 166; реакция образования азосоединений, 925; реакции в не водных растворах своб. энергия, 1819; реакции константа в смѣшан. растворителях, 1820; реакции свободн. энергия, ее зависимость отъ растворителя, 1820.
- Резорцин, упругость пара насыщ. растворов, 94, 99.
- Ретена гидрогенизация, 767.
- Ртуть хлорная, теплоемкость ее спиртов. водн. раств., 1115.
- Рубидиевое соединение купри-сукцинимида, 181.
- Сабунгинския нефти, оптич. исследование, 316.
- Салициловое и бензойнокислое Ag , действие J, 455.
- Салоль, упругость пара зерен, 681.
- Сверх-ультрамикроскопическая массы в неустойчиво пересыщенных растворах, 322.
- Свинец и платина, сплавы, 23, исследование их потенциала, 24; их микроструктура, 27; свинец, таллий и индий, электропров. их изоморфных смесей, 1183; давление истечения, 1196. свинец и Sn , теплоемкость сплавов, 1710.
- Свободная энергия химич. реакции в разл. растворителях, 728, 795; свободная энергия реакции в не водных растворах, 1819, ее зависимость отъ растворителя, 1820.
- Связь между составом и геолог. характером кам. углей, 725.
- Свѣтопреломление молек. эф. иминокислот и их нитропроизводных, 909.
- Серебра и магния сплавов твердость, 108; серебра и мѣди сплавы, 1145; серебра и алюминия сплавы, 727; серебра и цинка, сплавы (электропроводность) 500; изготовление и механич. обработка их 501; отжиг и способ измѣрения, 503; исследование электропроводности, 504; температур. коэф. сопротивления, 511; измѣрение термоэлектр. способности, 516; серебра азотнокислого и NH_4NO_3 эвтект. сплавы, 739; серебро йодистое, растворимость в растворах NaJ , 382; серебро салициловое и бензойнокислое, действие J, 455; серебряные соли, компл. соединения с аминами, 281.
- Семиводный гидрат йодистого кальция, 377.
- Симм. тетраметилпропан в нефти, 327, 332.
- Синерода окись, 527.
- Синильная кислота, термох. изследов., 391.
- Синтез азотистых веществ, 630; синтез аллилдифенилкарбинола, 1309; синтез гексагидроцимола, 1374; синтез α -изопропил- β -оксимасляной к., 1319; синтез кетонов с помощью Mg -орг. соедин.; 725; синтезы в ряду

моноклических кетоновъ при помощи юдцинкаллина, 105; синтезъ α -метил- β -толилэтиленмолочной к., 18; синтезъ метоксикоричной к., 460; синтезъ β -метил- n -толилэтиленмолочной к., 56; синтезъ оптич. дѣятельный фенил- и толиласпарагиновой к. 1558; тоже дибензиласпарагиновой и дибензилмаламидной к., 1569; синтезы помощью броммагнійаллилена, 529; синтезы помощью юдцинкапетилена, 530; синтезы помощью юдкальцийфенилацетилена, 542.

Систематич. ходъ анализа важнѣйшихъ кислотъ, 1301.

Системы $AlCl_3$ и $AlBr_3$ съ аромат. углеводородами, 1089.

Скорость охлаждения, ея влияние на концентр. насыщ. твердыхъ растворовъ, 1137; Скорость реакции нитрации клѣтчатки, 1722.

Смѣсь C_6H_6Br и бензофенона, дѣйствие Mg , 1309; — и фенилтолилкетона, тоже, 1314; смѣсь уксуснаго алдегида и бромизовалериан. эфира, дѣйствие Zn , 1319; смѣси этиловаго спирта съ водой, применение къ нимъ формулъ Пульфриха и Гесса, 849; смѣсей нитрационныхъ теорія, 1723.

Соединенія $AlBr_3$ съ нитрованными бензолными углеводородами и ихъ замѣщенными, 1053; соединеніе бензалдегида съ HNO_3 , 164; соединеніе бензофенона съ HNO_3 , 163; соединенія гексаметилтетрамина съ многоатоми. фенолами, 1324; соединеніе камфоры съ HJ , 163; соединеніе камфоры съ HCl , 163; соединеніе камфоры съ фосфорной к., 161; соединеніе камфоры съ азотной к., 155; соединеніе кетоновъ и алдегидовъ съ кислотами, 157; соединеніе метилнонилкетона съ фосфорной к., 166; соединеніе энантола съ фосфорной к., 166.

Соли орто надванадіевои к., 1369; соли комплексныя берилля и цирконія, 813; соли, теплоемкость ихъ растворовъ въ водѣ и спиртѣ, 1110; солей двойныхъ K и Na сѣрнистой кислоты изомеры, 447; соляныхъ смѣсей истечения давленіе, 1381.

Солончака выпѣтъ (Самарск. губ.), ея анализъ, 532.

Сорбитъ и троститъ, 9; сорбитъ и перлитъ, строеніе ихъ, 11.

Соотношеніе между составомъ нитрационной смѣси и степенью нитрации клѣтчатки, 1727.

Сопровитвенія сплавовъ Ag и Zn темпер. коэфф. 511; сопротивленія темпера-

турный коэф. для трехмагневаго куприда, 1382.

Спиритарископъ, къ его теоріи, 298.

Спироцикланъ и его синтезъ, 179; спирты, вторичные и третичные, синтезъ ихъ при помощи броммагнійаллилена, 529; Спирты, дѣйствие на нихъ масель горчичныхъ, 1438; спирты третичные толилаллиловаго ряда, 1326; спирты одноатомные, полученіе замѣщенныхъ тиуретановъ ихъ, 107; спиртъ метиловый, показат. преломленія его смѣсей съ водою, 951; спиртовъ предѣльныхъ теплоемкость смѣсей съ водою, 958; спиртъ, теплоемкость спирт. растворовъ солей, 1110; спирта этиловаго смѣси съ водой, применение къ нимъ формулъ Пульфриха и Гесса, 849; спиртовые растворы, ихъ удѣльные вѣса, 977, 1428; Спирты предѣльные, упруг. пара и темп. кип. смѣсей ихъ съ водою, 1819.

Сплавы Al и Ag , 727; сплавы Ag съ Zn , электропроводность ихъ въ связи съ термоэлектр. способностью, 500; изготовленіе и механ. обработка этихъ сплавовъ, 501; отжимъ и способъ измѣренія, 503; изслѣдованіе электропроводности, 504; темпер. коэф. сопротивленія, 511; измѣреніе термоэлектрич. способности, 516; сплавы кобальта съ оловомъ, 856; темп. плавл. ихъ, 858; сплавы Mg и Ag , ихъ твердость, 108; сплавы Mg и Cu , электропроводность, 1383; сплавы Mg и Sn , электропроводность, 1383; сплавы олова и висмута, 1140; сплавы Ag и Cu , 1145; сплавы платины со свинцомъ, 23; изслѣдованіе ихъ потенциала, 24; ихъ микроструктура, 27; сплавы эвтектич. $AgNO_3$ и NH_4NO_3 , 739; сплавовъ метал. теплоемкость, 1593; сплавы металлическихъ, ихъ теплоемкость, 1708; сплавы хлористыхъ солей щелочныхъ металловъ, 1785.

Сталь, структурн. равновѣсіе при медл. охлажденіи, 724; стали закаленной строеніе, 1; роль въ ней аустенита, 14. Строеніе закаленной стали, 1; роль въ ней аустенита, 14; строеніе нафтеновыхъ кислотъ, 1150.

Структурное равновѣсіе медленно охлажденной стали, 724.

Студенистые осадки, пектизация ихъ агаръ-агаромъ, 729.

Сулема, теплоемкость ея спирто-водн. растворовъ, 1115.

Сульфогруппа, отщепленіе ея у бензолныхъ производныхъ, 1594; сульфоно-вая к. жирнаго ряда, 451.

Сурьма и Bi , теплоемк. сплавовъ, 1711; Sb и Zn , тоже, 1711.

Стра аддитивная, опредѣленіе ея въ тионилглютинѣ, 1603; тоже для тионилтендоглутина, 1604; тоже въ тионилглютеинѣ— N , 1605; тоже въ тионилксантоглутинѣ, 1613; сѣры теплоемкость, 311; сѣрная к., опредѣленіе ея въ водѣ, 321; сѣрнистая мѣдь и Fe , взаимодействие при мѣдной плавкѣ 470; сѣрнистое желѣзо и Cu_2O , взаимодействие при мѣдн. пл., 470; — и $2 CuO$, тоже 471; сѣрнистой к. эфиры, 429; этиловый эф. и его обмыливаніе, 431; метиловый эф., 443; его обмыливаніе, 444; его изомеризация въ метил. эф. метилсульфоновою к., 444; изопропиловый эф., 446; сѣрнистой к. этиловый эфиръ, обмыливаніе его въ присутств. C_2H_5J , 452; тоже съ C_2H_5J , 453; сѣрнистой к. дв. солей K и Na изомеры, 447; сѣрно-кислый барій; изслѣдованіе системы $BaSO_4-H_2SO_4-H_2O$, 1763; сѣроуглеродъ, отношеніе къ нему коллагеновъ 1597; аддированіе его глютиномъ, 1593.

Талли, свинецъ и индій, электропроводн. ихъ изоморф. смѣсей, 1183; давленіе истеченія, 1196.

Таннированіе глютина, 1619.

Твердые растворы, влияние на ихъ концентрацію скорости охлаждения, 1137; твердость сплавовъ Mg и Ag , 108; твердости диаграммы простѣйшій случай, 1382.

Твинга, Ч. правильность, 1395.

Температ. коэфф. сопротивленія сплавовъ Ag и Zn , 511; температур. коэфф. сопротивленія трехмагневаго куприда, 1382; темпер. кипѣнія смѣси предѣльн. спиртовъ съ водою 1819.

Тендоколлагенъ, окисленіе HNO_3 , 645; окисленіе KNO , 650; тендоколлагенъ, его тионилированіе, 1650, 1658; его отношеніе къ Na_2S , 1672; его отношеніе къ хлористому бензолу, 1676; его отношеніе къ Bg и CS_2 , 1676; его отношеніе къ таннину и CS_2 , 1679, его отношеніе къ трипсину и CS_2 , 1680.

Теорія мѣдной плавки въ шахтныхъ печахъ, 469. теорія нитрации клѣтчатки, 1712; теорія нитрационныхъ смѣсей, 1723.

Тепловой эффектъ и свободная энергія химической реакци въ различныхъ растворителяхъ, 795.

Теплоемкость металлическихъ сплавовъ,

1593; теплоемкость растворовъ солей въ водѣ и спиртѣ, 1110; тоже для CdJ_2 въ водѣ, 1112; тоже для CdJ_2 въ спиртѣ, 1114; тоже для $HgCl_2$ въ водно-спирт. смѣсяхъ, 1115; теплоемкость смѣсей предѣльныхъ спиртовъ съ водою, 958; литература вопроса, 976; теплоемкость сѣры, 311; теплоемкость металлическихъ сплавовъ, 1708.

Теплота реакци образованія хинондихлордиминовъ, 839; теплоты нейтрализации аминовъ, соотношеніе между нею и прочностью ихъ комплекс. соединеній, 285; теплоты растворенія, нейтрализации и разложенія азотной к., 590.

Термохимія азотистой кислоты, 587; термохимія нитрозосоединеній, 933; термохимическія изслѣдованія азотсодержащихъ орган. соединеній, 387; термохимическія изслѣдованія органическихъ соединеній, 387; термохимическія изслѣдованія нитросоединеній, 920; термохимич. характеристики связей ($=N-N=$), 622; тоже для связей ($N=N$), 627; термохимич. данныя для отношеній магнійорган. соединеній къ алкоколямъ жирн. ряда. 534; термоэлектрическая способность сплавовъ Ag съ Zn , 500; измѣреніе 516.

Терпены и камфора, изслѣдованія въ ихъ ряду, 288.

Тетрабромдифенилтетрагидропиронъ, 481; тетрагидробензола гидрогенизация, 762; тетрагидронафталинъ, 1419; тетрагидропирона производныя, ихъ бромированіе, 477; — дибромидъ, 477.

Тетраметилпропанъ-аминъ, 337, 338; тоже соединеніе для нефтяного деривата, 341.

Тетраметилпропанъ симм. въ нефти, 327, 332.

Тетраметиленовое кольцо, изомеризация въ него кольца пентаметиленоваго, 324.

Тетраметилпропилфенилтомоочевина, 340; то же соединеніе для нефтяного деривата, 341.

Тетраметилэтиленъ, дѣйствие на него азотноватой окиси, 832.

Тетраэтиловый эфиръ иминодиантарной к., 908.

Титрованіе бурой въ присутствіи глицерина, 1469.

Тиоглутанъ, окисленіе HNO_3 , 642; окисленіе KNO , 649.

Тионилглютины, 1597; опредѣл. аддитивн. S , 1603; тионилтендоглутинъ, опредѣл. въ немъ аддитивн. S , 1604; тионилглютеинъ. N , тоже, 1605; тионил-

ксантоглутинъ, тоже, 1613; тонилирование тендоколлагена, 1650, 1658. Тiosульфатъ, восстановление при его помощи C_2O_7 , 1033. Тиоуретаны замѣненные одноатомныхъ спиртовъ, 107; тиоуретаны одноат. спиртовъ и меркаптановъ, 1438. Толилаллиловаго ряда третичн. спирты, 1326; толиласпарагиновыя кислоты, 1558, 1565, 1567, 1568; толил- α -нафтилэтиленъ не симм., 1691. *o*-Толуидинъ и *l*-бромиянтарная к., 1565; *m*-толуидинъ и *l*-бромиянтарная к., 1566; *p*-толуидинъ и *l*-бромиянтарная к., 1568; *o*-толуиданъ, термoxим. д., 398; *m*-толуидинъ, термoxим. д., 398; *p*-толуидинъ, термoxим. д., 398; *p*-толуиловый алдегидъ, дѣйствіе его въ смѣси съ α -бромпропионов. эфиромъ на Zn, 18. Толуоль, растворимость въ немъ $AlCl_3$, 1098; толуоль + $AlBr_3$, 1101; толуоль и бензолъ, изслѣд. изофлюидизма, 577; — и хлорбензолъ, тоже, 577; — и бромбензолъ, тоже, 577; толуоль, комплекс. соедин. съ $AlBr_3$, 1756. Третичн. бутиламинъ, термoxим. данн., 398; третичные спирты, синтезъ ихъ при помощи броммагнійаллилена, 529, 540; третичные спирты толилаллиловаго ряда, 1326. Трехмагнєвий купридъ, электропроводности темпер. коэф. сопротивленія, 1382. Триизоамиламинъ, термoxим. дан., 394. Триизобутиламинъ, термoxим. дан., 394. Триметиламинъ, термoxим. изслѣд., 394. Триметилгексаметиленъ, его окисленіе, 347. 2.2.4—Триметилпентадіоль, 822. Триметилэтилена гидрогенизація, 761. Триметиленкарбоновая к., ея бромированіе, 659. Трифениламинъ, термoxимич. д., 394. Трифенилметанъ, утр. пара зеренъ, 681. Трифенилхлорметанъ, его изомерн. магнійорганич. соедин., 1118. γ -Трихлор- β -оксикислоты, полученіе ихъ эфиромъ, 543. Трихлорметилаблочной к. эфиръ, 545; трихлорэтиляблочной к. эфиръ, 546; трихлордиметилаблочной к. эфиръ, 546; трихлоризопропиляблочной к. эфиръ, 547. Триэтиламинъ, термoxим. дан., 394. Троситъ и соорбитъ, 9. Углеводороды ароматическ., системы съ $AlCl_3$ и $AlBr_3$, 1089; углеводороды аромат., комплексн. соединенія ихъ

съ $AlBr_3$, 1756; углеводороды бензолъные (нитрованые), соединенія ихъ съ $AlBr_3$, 1053; углеводороды, ихъ контактное окисленіе съ точки зрѣнія бензолъной проблемы, 349; углеводороды непредѣльные, полученіе ихъ при низк. темп., 542; углеводороды предѣльнаго ряда, дѣйствіе на нихъ HNO_3 , 145; углеводородовъ двуэтиленовыхъ полимеризація, 1818; углеводородовъ галоидопроизводн., комплексн. соединенія съ $AlBr_3$, 1760. Углеродъ четыреххлористый и бензолъ, изслѣд. изофлюидизма, 578, — и хлороформъ, тоже, 578. Угли каменн., связь между ихъ составомъ и геолог. характ., 725. Углекислый кальци, изслѣдованіе его диссоціаціи, 34. Удѣльные вѣса спиртовъ растворовъ, 977, 1428. Уксуснаго алдегида и бромизовалеріан. эфира смѣсь, дѣйствіе на нее Zn, 1319; уксусный ангидридъ (вопр. объ ассоциир. жидк.) 1423; уксусныхъ солей K, Na и Li криоацетаты, 753; уксусный этиль и іодистый этиль, изслѣд. изофлюидизма, 574; — и мурав. этиль, тоже, 579; — и укс. к. метиль, тоже, 580; — метиль и муравьинок. этиль, тоже 580. Ультрамикроскопическія изслѣдованія жидкихъ кристалловъ, 28. Упругость пара зеренъ твердаго вещества, 679; упругость пара насыщенныхъ растворовъ, 90; упругость пара и темп. кипѣнія смѣси предѣльн. спиртовъ съ водою, 1819. *l*-Фениласпарагениль, 1564. Фенил-аспарагинов. кислоты, 1558; *g*-фениласпарагиновая к., 1563. Фенилгидразинъ, дѣйствіе на *l*-бромиянтарную к., 1584. Фенилдитіонкарбаминовая к., ея метиловый эфиръ, 1443; этиловый эфиръ, 1444; алиловый эф., 1445; бензиловый эф., 1446; ментиловый эф., 1447; фенилдитіокарбаминов. к., ея метиль. эфиръ, 1452; ея этиловый эфиръ 1452; ея норм. пропилов. эфиръ, 1453. *o*-Фениламинодиуксусной к. метилов. и этиловаго эфиромъ молек. свѣтопреломленіе, 914, 915. β -Фенилоксигидрокориичная к., 1313. Фенилтолилаллилкарбиноль, 1316; его окисленіе въ глицеринъ, 1316; его окисленіе въ оксикислоту, 1317. Фенил-*p*-толил-1-1-бутантри-1-3-4-оль, 1317.

Фенил-*o*-толилкарбиноль, 1117. Фенил-*p*-толилкаетона и C_2H_5Br смѣсь, дѣйствіе на нее Mg, 1314. β -Фенил- β -*p*-толилэтиленмолочная к., 1318 и 1319. Фенолы, дѣйствіе на нихъ азотист. к., 593; фенолы многоатомн., соединенія ихъ съ гексаметилентетраминолмъ, 1324. *l*-Фенхонъ, 1003. Ферритъ и цементитъ, разл. при помощи цвѣтн. фотографія, 724. Ферро-глоксимины, 213. Ферро-дипиридинметилэтилглоксиминъ, 213. Флуорена гидрогенизація, 764. Формилированіе глутина, 1624. Формулы Пульфриха и Гесса 849. Фосфорная к., соединенія съ ней энантола, 166; соединенія съ ней метилнонилкетона, 166; соединенія съ ней камфоры, 161; фосфористыя соединенія кобальта, 862; темп. плавленія ихъ, 871; фосфористыя соединенія Fe, 1220. Фракционированная перегонка высококипящихъ веществъ, 81. Фумаровая к., дѣйствіе на нее амміака, 906. Фурановыя производныя, ихъ распаденіе, 875. Характеристика лугидондикарбоноваго эфира, 789. Химической системы равновѣсія, вліяніе на нее центробѣжной силы, 1306. Хиондахлоридимины, теплота реакціи образованія, 839. Хлораль и этил. эфиръ α -бромуксусной к., дѣйствіе на ихъ эфирный растворъ Zn, 544; тоже для эфиръ α -бромпропионовой к., 545; и эфиръ α -броммасляной к., 546; эфиръ α -бромизовалеріанов., к.; 547. Хлорированіе въ вакуумѣ, 722. Хлористоводородная к., соединенія съ ней камфоры, 163. Хлористый алюминій, соединенія его съ нитрованными бензолъными углеводородами и ихъ производными, 319; хлористый алюминій, системы съ аромат. углеводородами, 1089; $AlCl_3$, растворимость въ бензолѣ, 1097; тоже въ толуолѣ, 1098; хлористый кобальтдиамминдиметилглоксиминъ, 214; отвѣчающее ему свободное основаніе, 219; азотнокислая с., 219; азотистокислая соль, 219; сѣрнокислая с., 220; хлористаго кадмія концентраціонныя цѣпи,

1175; тоже съ переносомъ катиона, 1177; тоже безъ переноса, 1179; тоже числа переноса, 1180; хлористый калий, упругость пара насыщенныхъ растворовъ, 93, 98; хлористый кальцій четырехводный, 368; хлористый кальцій четырехацетамидный, 379; хлористый магній, четырехводный его гидратъ, 353, 361; хлористый магній, упругость пара насыщ. растворовъ, 94, 99; хлористый натрій, упругость пара насыщ. растворовъ, 93, 97; хлористый бензоиль и этиловый эфиръ, 657; — и этилизоамилов. эфиръ, 647; хлористый этиленъ и бензолъ, изслѣд. изофлюидизма, 575; — и бром. этиленъ, тоже, 578; хлористыя соли щелочныхъ металловъ, ихъ сплавы, 1785. Хлорная ртуть, теплоемкость ея спиртоводн. растворовъ, 1115. Хлорноватистонатровой соли электролитич. полученіе, 671. Хлороформъ и CCl_4 , изслѣд. изофлюидизма, 578. Хлорбензолъ и бромбензолъ, изслѣд. изофлюидизма, 576; хлорбензолъ и бензолъ, тоже, 576; — и толуоль, тоже, 577; — и CCl_4 , тоже, 579; хлорзамѣщен. малоновая к., дѣйствіе NH_3 , 1514. хлорнитробензолы (*o*-, *m*- и *p*-), ихъ соединенія съ $AlBr_3$, 1062, 1065, 1067, хлороксимъ α -пинена, дѣйствіе на него пиперидина, 1481. Холестерилпропонатъ, ультрамикроск. его изслѣдов., 31. Хромъ, гидролизъ солей его катиона, 1014; Хрома окись магнитная, 302; C_2O_7 ; восстановление его тiosульфатомъ, 1033. Цезіевое соединеніе купри-сукцинимида 182. Цементитъ и ферритъ, разл. при помощи цвѣтн. фотографія, 724. Центробѣжная сила, ея вліяніе на кристаллиз. процессъ, 322; центробѣжная сила, ея вліяніе на равновѣсія химич. системы, 1306. Циклобутилдиметилкарбиноль, переходъ его въ изолауролень, 1135; β -циклогексилпропионовая к., 1415; циклононанолю, 325; циклопропилаланинъ, его синтезъ, 722; циклопропандиметилоль, 720, 325; циклозйкозанъ и циклотессараконтанъ, ихъ синтезъ, 720. Цимола окисленіе, 348. Цинка и магнія азотнокислыхъ гидраты, 744, 748; цинкъ и серебро, электро-

проводность сплавовъ, 500; изготовленіе и механ. обработка сплавовъ, 501; отжимъ и способъ измѣренія, 503; изслѣдованіе электропроводности, 504; темпер. коэф. сопротивленія, 511; измѣреніе термоэлектр. способности, 511; цинкъ и Sb, теплоемкость сплавовъ, 1711; цинковыя комплексы соединенія металлоаммиачн. типа, 265; цинка дѣйствіе на смѣсь α -бромпропоноваго эфира и р-толуиловаго алдегида, 18; цинка дѣйствіе на смѣсь бромуксуснаго эфира и метилтолилкетона, 56; цинкъ, дѣйствіе его на смѣсь анисоваго алдегида и бромуксуснаго эфира, 461; цинка дѣйствіе на хлораль и этил. эф. α -бромуксусной к., 544; тоже для α -бромпропоновой к., 545; тоже для α -броммасляной к., 546; тоже для α -бромизомасляной к., 546; тоже для α -бромизовалериан. к., 547; цинка дѣйствіе на смѣсь уксуснаго алдегида и бромизовалер. эфира, 1319;

Цирконія и бериллія компл. соли, 813.

Цитрабромпировинная к., дѣйствіе NH_3 , 1531.

Цитрамалоновая к., 1532.

Цианъ, термхим. данныя, 391; цианстаго калия дѣйствіе на изомаслян. алдегидъ, 815; тоже безъ растворителя, 815; тоже въ эфирномъ растворѣ, 820; тоже въ спиртовомъ растворѣ, 820.

Цѣпи концентраціонныя CdCl_2 , 1175; тоже съ переносомъ катиона, 1177; тоже безъ переноса, 1179; тоже, числа переноса, 1180.

Челекенскаго озокерита оптич. свойства, 109.

Четырехамидный хлористый кальцій, 379; четырехводные гидраты MgCl_2 и MgBr_2 , 353; четырехводный хлористый кальцій, 368; четырехводный бромистый кальцій, 371; четырехводный иодистый кальцій, 375; четыреххлористый углеродъ и бензолъ, изслѣдов. изофлюидизма, 578; — и хлороформъ, тоже, 578; и хлорбензолъ, тоже, 579; — и $\text{C}_6\text{H}_5\text{Br}$, тоже, 579.

Шахтные печи, теорія мѣдной въ нихъ плавки, 469. **!**

Щавелевая к., образованіе ея изъ клеевыхъ веществъ, 641; щавелевый эфиръ,

дѣйствіе на него магнійхлортретичнаго бутила, 1454.

Щелочные металлы, сплавы ихъ хлористыхъ солей, 1785.

Эвтектики, закономерность ихъ и инвариантн. системы, 1241; эвтект. сплавъ AgNO_3 и NH_4NO_3 , изслѣд. по методу плавленія, 739.

Электрокатализъ, 1155.

Электролитическое полученіе хлорноватист. натровой соли, 730, 671; электролитич. диссоціація AlBr_3 , 1742.

Электромоторная сила и константа равновѣсія, 1820.

Электропроводность и давленіе истеченія изоморфныхъ смѣсей Pb съ Tl и In, 1182; — изоморф. смѣсей Pb съ Tl и In, 1183; электропроводность въ связи съ термоэлектрической способностью сплавовъ Ag съ Zn, 500; ея изслѣдованіе, 504; электропроводность трехмагніеваго куприда, 1382; — сплавовъ Mg и Cu, 1383; — Mg и Sn, 1383.

„Элементъ“, вопросъ о понятіи, 304.

Элаговая кислота, 1484; ея ацетильное производное, 1487.

Энантолъ, соединеніе его съ фосфорной к., 166.

Энергія свободная химич. реакціи въ разл. растворит., 728, 795; энергія свободная реакціи въ не водныхъ растворахъ, 1819; ея зависимость отъ растворителя, 1819.

Этиламинъ, производныя отъ него кобальти-диоксиминовыя соли, 226; хлористая соль, 226; иодистая соль, 227; азотнокислая соль, 227; этиламинъ, термхим. д., 398.

2-этилбутанол-(3)-дихлоридъ, 1536.

Этилизоамиловый эф. и иодистый бензоиль, 656; — и хлористый бензоиль, 657.

σ -этилиминодиуксусной к. этиловаго эфира молек. свѣтопреломленіе 913; тоже для его нитрозосоединенія, 916.

Этилметилгексаметиленъ, его окисленіе, 347.

Этилмочевина, термхим. д., 413.

Этил - ρ - толилаллилкарбиноль, 1327.

Этилфенилнитрозаминъ, термхим. дан., 935.

Этиль уксусный и иодистый, изслѣд. изофлюидизма, 574; — и муравьин. к. этиль, тоже, 579; — и метиль уксуснокисл., тоже, 580; — муравьин.-кисл. и уксуснокисл. метиль, тоже, 580; этиль иодистый, обмыливаніе въ его присутствіи эфира сѣрнист. к., 452.

Этиленъ хлористый и бензолъ, изслѣдован. изофлюидизма, 575; — и бромистый этиленъ, тоже, 578; этиленовыя связи, ихъ природа, 733; этиленовыя связи въ бензолѣ, 1152; этилена гидрогенизація, 761.

Этерификаціи гуайола константа, 291.

Этиловаго спирта смѣси съ водой, примѣненіе къ нимъ формуль Пульфриха и Гесса, 849.

Этиловый эфиръ α -аминомаслян. к., 903; — — диметилиминодипропоновой к., 904; — — аспарагиновой к., 908; — — иминодиантарной к., 908; этиловый эфиръ изобутилиминодиуксусной к., 897; — — α -пропо- β -аминомаслян. к., 899; этиловаго эфира оксоневый диброминъ: препарированіе, 132; составъ и молек. вѣсъ, 133; удѣльн. вѣсъ и рефракція, 134; растворимость, 135; химич. отношенія, 136; теплота образованія, 138; скорость образованія, 140; скорость разложенія водою, 141; продукты разложенія, 142; конституція, 143; Этиловый э. сѣрнистой к., 431; Этиловый эфиръ сѣрнистой к., обмыливаніе его въ присутствіи $\text{C}_2\text{H}_5\text{J}$, 40; тоже въ присутствіи CH_3J , 452; тоже въ прис. $\text{C}_2\text{H}_5\text{J}$, 453; этиловый эфиръ фенилдитионкарбаминовою к., 1443; — — фенилдитионкарбаминовою к., 1452; Этиловый эфиръ и иодистый бензоиль, 656; — — и хлористый бензоиль, 657;

Эфиронитраль изобутилиминодиуксусной к., ея хлористоводородн. соль, 894.

Эфиры азотные клѣтчатки, общ. характ. образованія, 1719.

Эфиръ бензойнометиловый, комплексн. соедн. съ AlBr_3 , 1762.

Эфиры иминокислотъ, молек. свѣтопреломленіе ихъ, 909; эфиры прост., отношеніе къ нимъ иодистаго бензоила, 651; эфиры сѣрнистой к., 429; этиловый эф. и его обмыливаніе, 431; метилов. э., 443; его обмыливаніе, 444; его изомеризація въ метил. э. метилсульфоновой к., 444; изопропиловый э., 446; эфиры фенилдитионкарбаминовою к., 1443; — ρ -нафтилтионкарбаминовою к., 1448; — аллилтионкарбаминовою к., 1449; эфиръ α -бромпропоновый, дѣйствіе его въ смѣси съ

паратолуиловымъ алдегидомъ на Zn, 18; эфиръ α -бромуксусной к. и хлораль, дѣйствіе на ихъ эфирный растворъ Zn, 544; эфиръ α -бромпропоновой к. тоже 545; эфиръ α -броммасляной к. тоже 546; эфиръ α -бромизовалериановой к. тоже 547; эфиръ бромуксусный и анисовый алдегидъ, дѣйствіе на нихъ Zn, 461; эфиръ бромуксусный и метилтолилкетонъ, дѣйствіе на ихъ смѣсь цинка, 56; эфиръ γ -дихлорвинилуксусн. к., 545; эфиръ лугидондикарбонный, 789; эфиръ α -метил- β -толилэтиленмолочной к., 19, 20; эфиръ метиловый гуайола, 295; эфиръ метилтрихлоряблочной к., 545; эфиръ γ -дихлорвинилметилуксусной к., 545; эфиръ трихлорэтиляблочной к., 546; эфиръ γ -дихлорвинилэтилуксусной к., 546; эфиръ γ -трихлордиметиляблочной к., 546; эфиръ γ -трихлоризопропиляблочной к., 547; эфировъ простыхъ оксоневые дибромиды, ихъ конституція, 131; эфиры γ -трихлор- β -оксикислотъ и γ дихлорокислотъ акриловаго ряда, 543; эфира этиловаго оксоневый дибромидъ: препарированіе, 132; составъ и молек. вѣсъ, 133; удѣльн. вѣсъ и рефракція, 134; растворимость, 135; хим. отношенія, 136; теплота образованія, 138; скорость образованія, 140; скорость разложенія водою, 141; продукты разложенія, 142; конституція, 143; эфиръ этиловый α -аминомаслян. к., 903; — — диметилиминодипропоновой к., 904; — — аспарагиновой к., 908; — — иминодиантарной к., 908; эфиръ щавелевый, дѣйствіе на него $(\text{CH}_3)_3\text{CMgCl}$, 1454.

Яблочная к., ея дифенилгидразидъ, 1584.

1-Яблочной к. дибензиламидъ, 1555.

Ъдкое кали, дѣйствіе на тиоглутанъ, 649; — — на глутинъ, 647; — — тендоколлагенъ, 650; — — на крахмалъ, 650.

Алфавитный указатель къ первому отдѣлу *)
XLII тома.

Для органическихъ соединеній введенъ указатель по эмпирическимъ формуламъ, составленный по системѣ Рихтеровскаго „Лексикона Органич. Соединеній“. Формулы классифицируются прежде всего по числу углеродныхъ атомовъ въ частицѣ, далѣе по числу другихъ, кромѣ С, входящихъ въ составъ формулы элементовъ.

Число входящихъ въ составъ формулы атомовъ углерода, обозначается на верху каждой страницы указателя арабской цифрой, а число другихъ, кромѣ С, входящихъ въ формулу элементовъ — цифрой римской. Такимъ образомъ 2 III обозначаетъ, что дѣло идетъ объ орган. соединеніяхъ, въ составъ частицы которыхъ входятъ С₂ и кромѣ того три какихъ либо элемента; въ эту рубрику, напр., будутъ отнесены соединенія С₂Н₇О₃Р, С₂О₄Н₂Вг и т. д. Въ каждомъ такомъ отдѣлѣ, обозначаемомъ комбинаціей арабской и римской цифры, соблюдается порядокъ введенія въ формулу къ С элементовъ и для каждаго вводимого элемента порядокъ по числу вводимыхъ атомовъ. Порядокъ введенія элементовъ такой: Н, О, N, Cl, Вг, J, Fl, S, P и затѣмъ остальные элементы по алфавиту принятыхъ для нихъ въ формулахъ обозначеній.

Соли органич. кислотъ и большинство эфировъ ихъ надо искать при формулахъ кислотъ. Эфиры неорган. кислотъ даны каждый отдѣльно.

Mg—и Zn—органич. соединенія показаны при формулахъ соотв. галлоидныхъ соединеній.

*) Для напечат. во второмъ отдѣлѣ протоколовъ Съезда Естествоиспытателей имѣется отдѣльный алфавитный указатель.

Цифры, напечатанныя жирнымъ шрифтомъ относятся къ протокольнымъ рефератамъ. Сообщенія, для которыхъ въ протоколѣ помѣщены одни заглавія *заведены только въ именной, но не предметный указатель* и страницы къ нимъ относящіяся напечатаны курсивомъ.

Соли органических оснований при формулах свободн. органич. оснований.

Соли четырехзамещенных аммониевъ и diaзосоединений при формулах ихъ гидратовъ окисей.

Названия органич. соединений приводятся въ указателѣ тѣ, которыя имъ даются авторами статей.

Оксимы, фенилгидразоны и семикарбазоны и др. подобн. соединения даны при формулахъ, соответствующихъ алдегидовъ и кетонновъ.

Въ предметный указатель введены полностью, съ указаниемъ стр., авторовъ и т. д.: 1) всѣ неорганич. соединения; 2) группы соединений органич. и неорганич.; 3) тѣ органич. соедин., для которыхъ не установлено эмпирич. формулъ (напр. крахмалъ и т. д.), 4) заглавія всѣхъ статей и рефератовъ въ различныхъ видоизмѣненіяхъ и 5) кромѣ того, названіе большинства остальныхъ органич. соединений съ указаниемъ ихъ эмпирич. формулы.

ИМЕННОЙ УКАЗАТЕЛЬ.

- А**лексѣевъ, Д. В. О разложеніи ацетилена, 1690.
 Алябьевъ, П. Н., см. Остромысленскій, И. И.
 Амслеръ, Н. К., см. Порай-Кошицъ, А. Е.
 Андреевъ, И. Н. Химическое дѣйствіе ультрафиолетовыхъ лучей, 727.
 Анненковъ, А., см. Зелинскій, Н. Д.
 Анцигинъ, А. А., см. Гулевичъ, В. С.
 Арбузовъ, А. Е. О процессахъ изомеризаціи въ области нѣкоторыхъ соединений фосфора, 395, 549.
 Аушканъ, Ю. И., см. Порай-Кошицъ, А. Е.
 Афанасьевъ, Я., см. Юичъ, Ж. И.
 Ашбардановъ, см. Харичковъ, К. В.
Бабаджанъ, И. С., см. Остромысленскій, И.
 Байковъ, А. А. О полиморфизмѣ никеля, 1332, 1380; о существенномъ измѣненіи диаграммы плавкости и превращеніи сплавовъ желѣза съ углеродомъ, 1667.
 Бардтъ, А. см. Дорошевскій, А. Г.
 Бергманъ, А. М., см. Остромысленскій, И.
 Биронъ, Е. В., Расширеніе бензола, хлорбензола, бромбензола и ихъ растворовъ, 135; измѣненіе съ температурой сжатія при образованіи рас-
- творовъ нормальныхъ жидкостей, 167; о константѣ сжатія, 188, 361; новый пьезометрический методъ, 1079.
 Бирштейнъ, Г. Г. Кинетика газообразныхъ и растворенныхъ ядовъ, 1079.
 Бородовскій, В. А. О поглощеніи электроновъ радія, 724.
 Бурдаковъ, В. Я. О кристаллогидратахъ $Pd(NH_3)_4Cl_2 \cdot nH_2O$ и $Pd(NH_3)_4Br_2 \cdot mH_2O$, 730.
 Буржанадзе, И. см. Остромысленскій, И.
 Бушуевъ, Л. В. Къ вопросу о дѣйстви пиперидина на хлороксимъ d-пинена, 1447.
 Бызовъ, Б. В. О холодной вулканизации каучука, 546, 638; о вулканизации каучука, 1358.
 Бырченко, С. О нормальнобутилгексилкарбинолѣ, 876.
 Бѣленовскій И. см. Писаржевскій, Л.
Вальгисъ, В. К., см. Киндъ, В. А.
 Вальденъ, П. И. О существованіи гидратовъ галоидоводородныхъ кислотъ въ растворахъ, 724.
 Валяшко, Н. А. Спектры поглощенія и конституція производныхъ бензола, 731, 751, 961, 1083.
 Васильевъ, А. М. Къ вопросу о гидратахъ азотнокадміевой соли, 562; при-

- мѣненіе нитрона къ анализу азотной к. въ соляхъ различныхъ металловъ, 567; изслѣдованіе солей уранила, 570, криогидраты роданистыхъ аммонія и каля, 374, 423; примѣненіе законовъ эвтексин къ опредѣленнымъ химич. соединениямъ, 374, 428.
 фонъ - Веймарнъ, П. П. Главнѣйшія основы общей теоріи конденсаціоннаго метода получения дисперсныхъ системъ, 214; коллоидный ледъ, 226, 362; объ явленіяхъ, наблюдаемыхъ при смѣшеніи жидкаго воздуха съ водой, 230, 362; интересные примѣры сложныхъ дисперсныхъ системъ, 233, 362; студень повареной соли, 235; эластическая каучукоподобная сѣра, 371, 474; главнѣйшія основы общей теоріи дисперсионнаго метода получения дисперсныхъ системъ, 453; общее предисловіе къ сообщеніямъ по коллоидной химіи, 476; объ одномъ простомъ методѣ измѣренія сродства между растворителемъ и раствореннымъ тѣломъ, 646; влияние степени дисперсности твердаго кристаллическаго тѣла на его температуру плавленія, 647; объ условіяхъ кристаллизаціи агаръ-агара и желатины въ связи съ механизмомъ процесса застудиванія, 653, 719.
 — и Коганъ, І. Б. Простой общій методъ получения любого тѣла въ состояніи твердаго раствора любой степени дисперсности, начиная отъ молекулярной, 371, 480; Вліяніе концентрации реагирующихъ растворовъ на степень дисперсности твердой фазы хлорной мѣди при образованіи ея въ совершенно сухомъ бензолѣ, 372.
 — и Малышевъ, Б. В. Весьма простой способъ полученія Р, S, Se и Те въ коллоидномъ состояніи, 371, 484.
 фонъ-Веймарнъ, П. П. см. Шредеръ, И. Ф.
 Волжанъ, В. Къ вопросу о коагуляціи коллоидовъ, 731, 863.
 Волянский, И., см. Танатаръ С.
 Волхонскій, Е. Установка и измѣреніе ширины окулярной щели въ спектрофотометрѣ Кенигъ - Мартенса, 420; равновѣсіе двухъ, связанныхъ взаимнымъ превращеніемъ, веществъ въ смѣшанномъ бинарномъ растворителѣ, 1180, растворы съ точки зрѣнія общихъ началъ динамики, 1194.
 Ворожцовъ, Н. Н. Свѣтопрочность метилированныхъ оксиазокрасокъ. О нѣкоторыхъ производныхъ α -метокси-нафталина, 1458, 1497.
 Вревскій, М. С. О составѣ и упругости пара растворовъ, 1702, 1349. О вліяніи температуры на составъ сложнаго пара растворовъ, 726.
 Голубевъ, П. Г. О дѣйстви сѣрной к. на l-борнеолъ, 731.
 Гольдсобель, Г. Л. О строеніи кислотъ высыхающихъ маселъ, 55.
 Горбовъ, А. Замѣтка о химическихъ формулахъ нѣкоторыхъ эвтектикъ и точекъ перехода, 1517. О правильности состава нѣкоторыхъ эвтектикъ, 1331.
 Горскій. О метилипропилэтиленѣ, 1083, 1356.
 Горскій, А. О., см. Зелинскій, Н. Д.
 Гришневичъ-Трохимовскій, Е. О конденсаціи ацетоуксуснаго эфира съ аммиакомъ и кротоновымъ алдегидомъ, 1333, 1377; окисленіе третичныхъ спиртовъ толилаллилового ряда, 1496, 1543.
 Гулевичъ, В. С. Расщепленіе бѣлковой молекулы подъ вліяніемъ пищеваренія и синтезъ бѣлковъ въ организмѣ животныхъ, 375.
 — и Анцигинъ, А. А. Синтезъ аминокислотъ путемъ электровозстановленія оксимовъ кетоннокислотъ, 724.
Даннъ, С. В. Новый способъ отдѣленія хрома въ присутствіи фосфорныхъ солей, 364.
 Демьяновъ, Н. Я. О циклобутилкарбинолѣ и объ изомеризаціи циклобутилкарбинола въ производныя циклопентана подъ вліяніемъ кислотъ, 731, 837.
 Деньгинъ, Е. Ф., см. Зелинскій, Н. Д.
 Дорошевскій, А. Нѣкоторыя свойства растворовъ триметилкарбинола (1 ч.) + вода (1 ч.), 1496; къ вопросу о взаимодѣйствіи ассоціированныхъ жидкостей, 1496; о связи упругости пара смѣсей съ сжатіемъ, 1497.
 — и Полянский, Е. В. Объ упругости пара и температурѣ кипѣнія смѣсей предѣльныхъ спиртовъ съ водою, 109, 376; темп. кипѣнія водныхъ растворовъ изопропилового спирта и триметилкарбинола, 1448.
 — и Бардтъ, А. Объ обмѣнныхъ реакціяхъ искусственныхъ цеолитовъ, 374, 435, 723.
 — и Рождественскій, М. С. Теорія фонъ-Лаара о причинѣ сжатія въ водно-спиртовыхъ растворахъ, 365, 442, 723.
 Дукельскій, М. П. Равновѣсія въ уксуснокислыхъ соляхъ, 547.

Егоровъ, И. В. Обь окиси изъ дупервичнаго декаметиленгликоля 547, 1655.
Ефремовъ, Н. Н. см. Курнаковъ, Н. С.

Ждановичъ, М. Л. Къ вопросу одъйстви цинка и Mg-органич. соединений на оргомурвинный эфиръ, 1083; 1279.

Жемчужный, С. Ф., см. Нагорновъ, Н. Н. и Курнаковъ, Н. С.

Жуковский, Г. Ю. О меркуридахъ литія, 362.

Жуковъ, И. И. Электропроводность нѣкоторыхъ азотистыхъ металловъ. 40; о взаимодействіи между металлами и азотомъ при высокой температурѣ, 42.

Завриевъ, Д. X. Къ теории каталитическихъ явленій, 36.

Зелинский, Н. Д. О новомъ методѣ получения эфировъ аминокислотъ изъ ихъ солей, 727; о спектрахъ поглощенія радиоактив. тѣлъ въ области короткихъ волнъ, 727.

— и студ. Успенскій, А. Синтезъ гем. диметилбицикло [0,1,3]-гексана, 727.

— и Уѣдиновъ, М. Н. Синтезъ 1, 2-диметилтриметилена, 727, 1499.

— и Горскій, А. О. Новыя данныя о дигидробензолѣ, 727.

— и студ. Лобачевъ, Л. О циклоэкозанѣ, 727.

— и Денъгинъ, Е. Ф. и студ-ы Куликовъ, И. и Анненковъ, А. О простомъ и удобномъ методѣ получения свободныхъ эфировъ аминокислотъ изъ ихъ солей, 727.

— и студ. Тимченко, Е. О дигидрокамфоленѣ и дигидрофенхоленѣ, 727.

— и Розановъ, Н. А. О спектрахъ поглощенія нитросоединеній, 727, 1499. О спектрѣ поглощенія трифенилметила, 727, 1499.

— и Денъгинъ, Е. Ф., синтезъ метилсерина, 723.

— и ст. Лисицинъ и Успенскій. О простѣйшихъ бициклическихъ углеводородахъ синтетическаго происхожденія, 727.

Зембицкій, К., см. Писаржевскій, Л.

Ижевскій, В. П. Распаденіе эвтектики въ желѣзнуоуглеродныхъ сплавахъ и повышеніе прочности стали, 722.

Ипатьевъ, В. Н. Дегидратация подь вліаніемъ глинозема, 1331; вліаніе постороннихъ тѣлъ на активность катализатора, 1331; гидрогенизации тер-

пеновъ, 1331; Л. Н. Шишковъ, биогр. очеркъ 1335. Каталит. реакціи при высокихъ температ. и давленіяхъ. Дегидратация циклическихъ алкогелей, 1552; вліаніе постороннихъ веществъ на активность катализатора, 1557; гидрогенизация терпеновъ, 1563.

Ющичъ, Ж. I. Синтезъ трихлорметилаллилкарбинола 1082; синтезъ γ -лактоновъ и γ -гликолей съ ацетиленовыми связями, 1490.

— и студ. Орелкинъ, Б. П. Синтезъ простыхъ эфировъ при помощи галоидмагнійацетиленовыхъ соединений, 373; синтезъ диацетиленовыхъ углеводородовъ, 728; дѣйствіе брома и хлорноватистой к. на моно- и дизфиры съ ацетиленовой связью, 1080; синтезъ спиртовъ съ двумя ацетиленов., связями, 1082.

— и студ. Афанасьевъ, Я. Синтезъ и превращенія хлоральэнантилидена, 372.

— и студ. Погулевскій. Дѣйствіе цинковыхъ стружекъ на искусный эфиръ трихлор-метилизопропил-карбинола, 374.

— и студ. Кошелевъ, Ф. Синтезъ кеталей съ двумя ацетиленовыми связями, 1082; новый способъ получения іодфенилацетилена, 1491; синтезъ ортоэфира фенилпрополовой к., 1491; синтезъ ароматическихъ вторичныхъ и третичныхъ спиртовъ съ 2 ацетил. связями, 1492.

— и студ. Сеславинъ, синтезъ трифенилтриацетиленилкарбинола, 1491.

— и студ. Токарскій, Г. Н. и Шибаевъ, А. Я. Синтезъ третичныхъ спиртовъ съ одной и двумя ацетиленовыми связями, 1493; синтезъ α -гликоля съ четырьмя ацетиленовыми связями, 1494.

— и студ. Лебедевъ, В. И., синтезъ жирныхъ вторичныхъ и третичныхъ спиртовъ съ двумя ацетиленовыми связями, 1494; новый общій способъ получения эфировъ кислотъ съ ацетиленовой связью и третичныхъ спиртовъ съ тремя ацетиленовыми связями, 1495.

Каблуковъ, И. А. VII международн. съѣздъ по прикладной химіи, 374; изъ области катализа, 375; обь амміачныхъ соединеніяхъ бромистаго алюминія, 546; о лекціонномъ опытѣ по электролизу, 721; демонстрація моделей по граф. химіи; 1670; демон-

страція нѣкоторыхъ опытовъ по радиоактивности, 1670.

Казанекій, П., перекись цинка, 1452.

Кижнеръ, Н. О дѣйстви гидрата гидразина на туйонъ, 1083, 1198; циклобутилдифенилкарбинолъ и его превращенія, 1083 и 1227; замѣтка о получении β -бензпинаколоина, 1083, 1236; о превращеніяхъ циклобутилдиметилкарбинола, 1211; о разложеніи алкилиденгидразиновъ въ присутствіи КНО, 1668.

Киндъ, В. А. и Вальгистъ, В. К. Къ вопросу о составѣ русскихъ нефтей. Ухтенская нефть, 1669.

Коганъ, I. Б., см. фонъ-Веймарнъ, П. П. Кондаковъ, И. О галоидгидратахъ пинена и о превращеніи ихъ углеводороды сантеннаго и цикленнаго типовъ, 338.

— и Скворцовъ, В. О нѣкоторыхъ туйиловыхъ дериватахъ, 497.

Коновалова, В. К. см. Челенцевъ, В. В. Кошелевъ, Ф. см. Ющичъ, Ж. I.

Красускій, К. А. Обь участіи воды при реакціи между α -окисями и аммакомъ или аминами, 363; о разложеніи солей оксаминовъ, 363.

— Хіенкинъ, И. и Поплавскій, Л. О строеніи диоксаминовъ получаемыхъ дѣйствіемъ NH_3 на несимметричныя α окиси, 362.

Куликовъ, И., см. Зелинскій, Н. Д.

Курбатовъ, В. Я. Скрытая теплота испаренія и степень ассоціи метилмеркаптана, 1495; скрытая теплота испаренія этиламина, 1496; скрытая теплота испаренія, теплоемкость и степень ассоціи хлористаго ацетила, 1496; скрытая теплота испаренія и степень ассоціи окиси этилена, 1496.

Курнаковъ, Н. С. и Жемчужный, С. Ф. Внутреннее треніе двойныхъ системъ. Амины и горчичныя масла, 1331.

— и Ефремовъ, Н. Н. Лекціонные опыты образованія жидкихъ двойныхъ эвтектикъ, 1332.

— Пушкинъ, Н. и Сенковскій, М. Электропроводность и твердость сплавовъ серебра съ мѣдью, 733.

Курнаковъ, Н. С., см. Нагорновъ, Н. Н. Куровскій, Э. Ацетилацетонатъ таллія, 547; 636.

— и Нисенманъ, Л. Соли надтитановой к. съ органическими основаниями, 1670.

Ландау, М. И. Распредѣленіе іода между нѣкоторыми органическими растворителями, 365, 377.

Лашенко, П. Н. О теплоемкостяхъ при высокихъ температурахъ баритина, витерита, сплавленной извести, кварца и халцедона, 1604, 1670.

Лебедевъ, С. В. О полимеризации двуэтиленовыхъ углеводородовъ. Типъ $\text{C}=\text{C}-\text{C}=\text{C}$., 949.

— и Скавронская, Н. А. О полимеризации дивинила, 726.

Лебедевъ, В. И., см. Ющичъ, Ж. I.

Литвинъ, И., см. Писаржевскій, Л.

Лобачевъ, Л., см. Зелинскій, П. Д.

Лялинъ, Л. Къ вопросу обь энзимахъ диастазы, 624, 371.

Максимовичъ, С. О бѣлковомъ тѣлѣ изъ сыворотки лошадиной крови, выпадающемъ изъ раствора при діализѣ на воду, 330, 365.

Малышевъ, К. Л. см. Настюковъ, А. М. Малышевъ, В. В. см. фонъ-Веймарнъ, П. П.

Мазуревичъ, И. Синтезъ α -этил- β -метил-этил-этилен-молочной кислоты, и ея свойства 731, 890; синтезъ α -этил- β -оксимасляной к., 1496, 1576; дѣйствіе Mg и галоидопроизводн. жирнаго ряда на хлороугольный эфиръ, 1582.

Меншуткинъ, Б. Н. О соединеніяхъ хлористаго алюминія съ нитрованными бензолными углеводородами и ихъ замѣщенными, 58; о нѣкоторыхъ молекулярныхъ соединеніяхъ хлористаго и бромистаго алюминія, 720; изслѣдованіе системъ, образованныхъ треххлористой и трехбромистой сурьмой съ замѣщенными бензолами, 720; системы: многоядерные бензолные углеводороды—треххлористая и трехбромистая сурьма, 721; изслѣдованіе системъ образованныхъ треххлористой и трехбромистой сурьмой съ однозамѣщенными углеводородами, 730; о системахъ треххлористой и трехбромистой сурьмы и двузамѣщенныхъ бензолныхъ углеводородовъ, 731; о соединеніяхъ хлористаго и бромистаго алюминія съ ацетофенономъ и бензофенономъ, 1298; изслѣдованіе системы бромистый алюминій—бромистый этиленъ, 1308; о соединеніяхъ хл. и бром. алюминія съ хлорангидридами кислотъ, 1310.

Миллеръ, О. К. Обь изомерии производныхъ нафтохинона, 1670.

Мѣркинъ, А. О дѣйстви гидрата гидразина на метилциклогексанонъ—1, 3., 1083, 1204.

- Нагорновъ, Н. Н. Изоморфныя смѣси пара-дигалонидныхъ производныхъ бензола, 1159.
— Жемчужный С. Ф. и Курнаковъ, Н. С. Давление истечения изоморфныхъ смѣсей пара-дигалонидныхъ производныхъ бензола, 1168.
Наметкинъ, С. С. Къ вопросу о дѣйстви азотной к. на углеводороды предѣльнаго характера, ст. 4-ая, 581, 1498; о циклогексилпсевдонитрилѣ, 375, 585; о дѣйстви HNO_3 на метилциклогексанъ, 691; краткій очеркъ 25 лѣтн. дѣятельности отдѣл. химии М. О. Л. Е., 722.
Настюковъ, А. М. и Маляровъ, К. Л. О дѣйстви формалина на погоны нефти: получение жидкихъ продуктовъ конденсаціи, 1596, 1669, 1670.
Нисенманъ, Л. см. Куровскій, Э.
Огородниковъ, А. Г. см. Чугаевъ, Л. А.
Орелкинъ, В. П. см. Юичъ, Ж. И.
Орловъ, Е. И. О составѣ льняной олифы и распредѣленія кислорода въ слояхъ олифы при ея высыханіи на пластинкахъ, 659.
Орловъ, Н. Н. Синтезъ сафранина съ нафталиновымъ ядромъ (хлористаго 2 метил-3,6-амино-феннафазонія), 522; синтезы сафраниновъ, 939.
Орловъ, Н. Н. см. Шапошниковъ, В. Г.
Остромысленскій И. И. Изслѣдованія въ области оптической изомеріи, II-ое сообщ., 102; къ вопросу о природѣ трибололюминесценціи, 547, 591; изслѣдованія въ области оптической изомеріи (III-ое сообщ.), 607; о механизмѣ образованія дипиридина изъ пиридина въ присутствіи металлическаго натрія, 724; новый методъ опредѣленія состава нѣкоторыхъ соединений на основаніи закона дѣйствующихъ массъ, 1332, 1500.
— и Алябьевъ, П. Н., О механизмѣ отщепленія галойдовъ ароматическ. основанія, 1498.
— и Бабалжанъ, И. С. Замѣтка объ индикаторѣ Руппъ и Лозе, 547, 609.
— и Бергманъ, А. М. Изслѣдованія въ области изомеріи комплексныхъ соединений, 611.
— и Бергманъ, А. М. Объ ассиметрическихъ комплексахъ платины, 723.
— и Буржаналзе, И. О пирогенетическомъ разложеніи нефтей въ присутствіи катализаторовъ, 195.
Остромысленскій, И., см. Церевитиновъ, Ф. В.

- Павловъ, П. Н. О вліяніи поверхности твердой фазы на скрытую теплоту и температуру плавленія, 547, 677. О температурѣ плавленія мелкихъ зеренъ сала, 879; общее правило фазъ и примѣненіе его къ системамъ капиллярной химіи, 1034; выводъ общей теоремы фазъ для адсорбционной системы, 1333, 1374; къ вопросу о методахъ изслѣдованія вопросовъ капиллярной химіи, 1370; о поверхностной энергіи, 1497; о коэффициентѣ формы осадка П. П. фонъ-Веймарна, 1497, 1650; о конденсированныхъ дисперсныхъ системахъ, 1631.
Петренко-Критченко, П. О конденсаціи ацетондикарбоната эфира съ алдегидами, аммиакомъ и аминами, 296.
Петровъ, С., см. Танатаръ, С.
Писаржевскій, Л. Къ вопросу о значеніи нерастворимыхъ солей въ равновѣсіи, 536.
— и Трахоніотовскій, П. Свободная энергія химической реакціи въ смѣсяхъ глицерина со спиртами, 249.
— и Бѣленовскій, Л. Вліяніе растворителя на константу равновѣсія, 530.
— и Зембицкій, К. Свободная энергія химической реакціи въ смѣсяхъ воды съ неэлектролитами, 537.
— и Шаповаленко, А. Электропроводность KBr и $\text{KAg}(\text{CN})_2$ въ смѣсяхъ глицерина со спиртами, 906.
— и И. Литвинъ. Вліяніе растворителя на константу равновѣсія, 1062.
Плотниковъ, В. А. Электропроводность неводныхъ растворовъ. VII. AlBr_3 и нитробензолъ, 1589, 1669.
Поварнинъ, Г. О гидролизѣ солей катионовъ Al^{+++} и Cr^{+++} , 207.
— и Секретевъ А. О корнѣ кермека, 1024.
Погулевскій, см. Юичъ, Ж. И.
Полянскій, Е. В., см. Дорошевскій, А. Г.
Поплавскій, Л., см. Красусскій К. А.
Порай-Кошиць, А. Е. Къ вопросу о связи между окраской и строеніемъ органическихъ соединений, 1237.
— студ. Аушканъ, Ю. И. и Амслеръ, Н. К. Къ реакціи полученія шиффовыхъ основаній съ помощью нитрозо-соединеній 727; о вліяніи акридинового кольца на окраску, 727.
— и Сидоровъ, И. О химизмѣ вытравки по индиго съ помощью вытравныхъ солей, 1079.
Прилежаевъ, Н. Окисленіе непредѣльныхъ соединений органическими перекисями, 1387.

Пушинъ, Н., см. Курнаковъ, Н.
Пятаковъ, Л., см. Тихвинскій М.

- Ракузинъ, Н. А. Оптическое изслѣдованіе Майкопской нефти, 546; оптическое изслѣдованіе японскихъ нефтей, 1332.
Реформатскій, А. Н. Истор. очеркъ 25 лѣтней дѣятельности отдѣленія химіи, 375.
Розановъ, Н. А., см. Зелинскій, Н. Д.
Сахановъ, А. Электропроводность растворовъ въ анилинѣ, метиланилинѣ и диметиланилинѣ, 683; электропроводность растворовъ въ сложныхъ эфирахъ малыхъ діэлектрич. постоянныхъ 1363.
Свѣнтославскій, В. Диазо—и азосоединенія, термохим. изслѣдованіе, 806.
Секретевъ, А., см. Поварнинъ, Г.
Сенковскій, М., см. Курнаковъ, Н.
Сербинъ, Е. Я., см. Чугаевъ Л. А.
Сеславинъ, см. Юичъ, Ж. И.
Сидоровъ, И., см. Порай-Кошиць, А. Е.
Скворцовъ, В., см. Кондаковъ, И.
Смирновъ, В. А. Синтезъ гексагидроцимола. 374.
Смирновъ, С. А., Къ вопросу о дѣйстви азотистоамилового эфира на амины и амиды, 1667.
Стадниковъ, Г. Л. Дѣйствие аммиака на непредѣльныя кислоты, 731, 885.
Стенановъ, А. Дѣйствие хлористаго водорода на растворы пикриновой к., 374, 488; о пожелтнѣніи пикриновой к. на воздухѣ, 493; о цвѣтѣ пикрата аммония, 495.
Субботинъ, В., см. Чугаевъ Л. А.
Танатаръ С. и Волянскій, И. Теплоемкость чистой окиси иттрія, 96; 364; Органическія соли иттрія, 374 586; — студ. Петровъ, С. Новый реактивъ на Таллій, 94, 364.
Телетовъ, И. С., К. А. Бишофъ, біограф. очеркъ, 1501.
Теръ-Газарянъ, Г. Г. О физическихъ свойствахъ гомологовъ, 361. О физическихъ свойствахъ химическихъ соединений, 719.
Тимченко, Е., см. Зелинскій, Н. Д.
Титовъ, А. А. Объ адсорпціи газовъ углемъ, 1670.
Тихвинскій М. и Пятаковъ, Л. О нѣкоторыхъ кетонахъ изъ русской нефти, 721.
Токарскій, Г. Н., см. Юичъ, Ж. И.
Трахоніотовскій П., см. Писаржевскій Л.

Умнова, А. По вопросу о дѣйстви HClO на этиленовые углеводороды 1530.

- Уразовъ, Г. Г. Электропроводность системы: магній-кадмій, 728.
Успенскій, А. см. Зелинскій, Н. Д.
Уѣдиновъ, М. Н. см. Зелинскій, Н. Д.
фонъ-Ферзенъ, Г. Г. О дѣйстви Mg на смѣсь бромистаго аллила и пулегона (синтезъ метиль-7-аллил-3-изопропен-4-пиклогексанола-3), 681.
Филипповъ, О. Г. Къ полученію дивинила. 364.
Фокинъ, С. Элаидиновая реакція, 1068; каталитическая реакція восстановленія непредѣльныхъ органическихъ соединений, 1074.

Харичковъ, К. В. О примѣненіи нафтеновыхъ кислотъ при химическомъ анализѣ и о нѣкоторыхъ свойствахъ окисловъ формы R_2O , 547, 633. Новые наблюденія надъ образованіемъ перекиси водорода, 900. Активированіе кислорода органич. соединениями. 1667.
— и Ашбардановъ. Къ вопросу объ образованіи H_2O_2 при горѣніи гремучаго газа 904.
Хиенкинъ, И. см. Красусскій К. А.

Цвѣтъ, М. С. „Адсорбционный анализъ такъ называемаго „крис. хлорофила“, 1385.

Церевитиновъ, Ф. В. и Остромысленскій, И. Объ окиси барія, какъ восстановителѣ, 1671.

Чейшвили, П. И. Каталитическія свойства азбеста, 374, 856.

Челинцевъ, В. В. и Коновалова, В. К. Вліяніе среды на образование оксонтевыхъ дибромидовъ простыхъ эфировъ, 376, 1614.

Чиликинъ, М. Къ изслѣдованію сѣрнистаго натра, 356.

Чичибабинъ, А. Е. О восстановленіи спиртовъ ряда ди-и трифенилметана, 1500.

Чугаевъ, Л. А., о нѣкоторыхъ производныхъ праваго антипода природнаго l-ментола, 714; о вращательной дисперсіи нѣкоторыхъ безцвѣтныхъ соединений, 718; о нѣкоторыхъ новѣйшихъ успѣхахъ биологической химіи, 722; памяти А. М. Зайцева и Ст. Каннишцаро, 1318; изслѣдованія въ области комплексныхъ соединений, 1466.

— и Огородниковъ, А. Г. Обь аномальному вращению органических соединений, 546.
— и Субботинъ, В. Обь изомерии платиново-сѣрнистыхъ соединений, 731.
— и Фоминъ, А. О дигидротуйенъ и дигидросабиненъ, 1330.
— и Сербинъ, Е. Я. Комплексныя соединения хрома съ аминокислотами, 1490.

Шалинъ, Л. Н. Къ вопросу о дѣйстви спиртовъ на симм. галлоидзамѣщенные этаны, 729.
Шаповаленко, А., см. Писаржевскій, П.
Шапошниковъ, В. Г. Синтезы сафраниновъ, 505.
— и Орловъ Н. Н. Синтезъ простѣйшаго сафранина (хлористаго фено-2-метиль-3,6-аминофеназонія), 512.
Шарвинъ, В. В. Къ вопросу о цвѣтности растворовъ нитрофеноловъ, 237.

Шабаетъ, А. Я., см. Юдичъ, Ж. И.
Шиловъ, Н. А. О распредѣленіи возстановителей между двумя окислителями, 1499.
Шорыгинъ, П. П. О металлоорганическихъ соединенияхъ натрія, 1499; синтезъ ароматическихъ карбоновыхъ кислотъ, 1499.
Шпитальскій, Е. О. Каталитическомъ разложеніи H_2O_2 въ гомогенной средѣ, 1086.
Шредеръ, И. Ф. Обь электропроводности кадмія, 362.
— и фонъ-Веймарнъ, П. П. О вѣроятности существованія металлич. сѣры, 372.

Яковкинъ, А. А., Гидратация и осмосъ, 722.
Ярошенко, Г. Д. Радиоактивность органическихъ соединений, 1083.

ПРЕДМЕТНЫЙ УКАЗАТЕЛЬ.

Агарь-агарь, условіе его кристаллизации, **П. Веймаръ,** 653.
Адсорбціонный анализъ такъ называемаго кристаллическаго хлорофилла, **М. С. Цвѣтъ,** 1385; адсорбціонная система, выводъ общей теоремы фазъ, **П. Павловъ,** 1374.
Адипиновая к., $C_6H_{10}O_4$.
Азбестъ, каталитич. его свойства, **П. Чейшвили,** 856.
Азо- и диазо-соединенія, термохимич. изслѣдованіе, методъ изслѣдованія, **В. Свѣтославскій,** 806.
Азота способъ опредѣленія въ диминаонафтолѣ и т. п. соединеніяхъ, **О. Миллеръ,** 1426; азотъ и металлы, взаимодѣйствіе, **И. Жуковъ,** 42; азотъ сѣрнистый, примѣн. зак. эвтексія, **А. Васильевъ,** 431.
Азотная к., ея дѣйствіе на углеводороды предѣльнаго характера, **С. Наметинъ,** 581; азотная к., дѣйствіе ея на метилциклогексанъ, **С. Наметинъ,** 691; азотная к., анализъ нитроломъ, **А. Васильевъ,** 567.
Азотистые металлы, электропроводность, **И. Жуковъ,** 40.
Акридиновое кольцо, влияние его на окраску, **А. Порай-Ношицъ,** 727.
Алдегиды, ихъ конденсація съ ацетонди-

карбовымъ эфиромъ, амміакомъ и аминомъ, **П. Петренко-Критченко,** 296.
Алкилгидразины, ихъ разложеніе въ присутствіи KNO_3 , **Н. Кижнеръ,** 1668.
Аллиленил-γ-валеролактонъ, $C_8H_{12}O_2$.
Аллиль бромистый, C_3H_5Br ; аллиль хлористый, C_3H_5Cl ; аллиль - 3 - пулегонъ, $C_{12}H_{22}O$.
Алюминій, порошокъ и азотистый, электропров. **И. Жуковъ,** 41; алюминія и хрома катионовъ солей гидролизъ, **Г. Поваринъ,** 207; алюминій азотнокислый, его примѣненіе для нитрованія, **С. Наметинъ,** 582; алюминія бромистаго амміачнаго соединенія, **И. Наблюновъ,** 546; алюминія бромистаго электропров. въ нитробензолномъ растворѣ, **В. Плотниковъ,** 1589; алюминій хлористый, соединеніе его съ нитрованными бензолными углеводородами, съ нитробензоломъ, хлорнитробензолами, бромнитробензолами и нитротолуолами, **Б. Меншуткинъ,** 58; алюминій хлористый и бромистый, молекул. его соединенія, **Б. Меншуткинъ,** 720; алюминій хлористый и бромистый, его соединенія съ ацетофенономъ и бензоломъ, **Б. Меншуткинъ,** 1298; $AlBr_3 + C_2H_4Br_2$, **Б. Меншуткинъ,** 1308; алюминій хлористый и бромистый,

соединеніе съ хлорангидридами кислотъ, **Б. Меншуткинъ,** 1310.
Амидоазотолуоль, $C_{14}H_{15}N_3$.
Амины и амміакъ, ихъ конденсація съ ацетондикарбовымъ эфиромъ и алдегидами, **П. Петренко-Критченко,** 296; амины и горчичныя масла, **Н. Курнаковъ,** 1331; аминомасляная к., $C_4H_9O_2N$; 1,1 - аминометилциклогексанъ, $C_7H_{15}N$.
Амміакъ, его дѣйствіе на непредѣльныя кислоты, **Г. Стадниковъ,** 885; амміакъ и ацетоукс. эфиръ, конденсація ихъ съ кротоновымъ алдегидомъ, **Е. Гришневичъ-Трохимовскій,** 1377; амміакъ, конденсація съ ацетондикарб. эф. и бензойн. алд., **П. Петренко-Критченко,** 301; амміакъ и амины, ихъ конденсація съ ацетондикарбовымъ эфиромъ и алдегидами, **П. Петренко-Критченко,** 296; амміачныя соединенія $AlBr_3$, **И. Наблюновъ,** 546; амміачнопалладіевыя соли, ихъ кристаллограммы, **В. Бурдановъ,** 730.
Аммоній іодистый, электропров. его растворовъ въ анилинѣ, **А. Сахановъ,** 685; аммоній роданистый, его криогидраты, **А. Васильевъ,** 423.
Анизоль, C_7H_8O .
Анилинъ, C_6H_7N .
Антиподъ правый природн. l-ментола, его производные, **Л. Чугаевъ,** 714.
Антралиловая к. $C_7H_7O_2N$.
Ароматич. вторичн. и третичные спирты съ двумя ацетиленовыми связями, ихъ синтезъ, **Ж. Юдичъ,** 1492.
Ассиметрич. вещества и кристал. форма, **И. Остромысленскій,** 108; ассиметрическіе комплексы платины, **И. Остромысленскій,** 721, 611.
Ассоцированныя жидкости, ихъ взаимодѣйствіе, **А. Дорошевскій,** 1496.
Ацеталь формилтетраметилацетоуксуснаго эфира $[COOC_4H_9 \cdot C(CH_3)_2 \cdot CO \cdot C(CH_3)_2 \cdot CH(OC_2H_5)_2]$, $C_{15}H_{28}O_6$; ацеталь формилдиметилуксусн. эфира, $C_{11}H_{22}O_4$.
Ацетиль хлористый, $C_2H_3O_2Cl$; ацетилацетонъ, $C_5H_8O_2$; ацетилацетонатъ таллія, **Э. Куровскій,** 636.
Ацетондикарбовый эфиръ, его конденсація съ алдегидами, амміакомъ и аминами, **П. Петренко-Критченко,** 296; ацетондикарбовая к., $C_6H_8O_5$.
Ацетоксибензалдегидъ, $C_8H_8O_3$; ацетоксинитробензолъ, $C_8H_7O_4N$; ацетоксинитрофеноль, $C_8H_7O_4N$.
Ацетоуксусная к., $C_4H_6O_3$.
Ацетофенонъ, C_8H_8O .

Барія окись, какъ возстановитель, **И. Остромысленскій,** 1671; барій сѣрнистый + сѣрная кисл. + вода, равновѣсіе, **Е. Волконскій,** 1180.
Баритинъ, теплоемкости, **П. Лащенко,** 1607.
Бензилиденбисацетондикарбон. эфиръ, $C_{25}H_{32}O_{10}$.
Бензиловый эфиръ изъ дифенилфосфорхлорюра, $C_{15}H_{17}OP$.
Бензина влияние на образованіе оксондибромидовъ простыхъ эфировъ, **В. Челинцевъ,** 1622.
Бензоила перекись, $C_{10}H_{14}O_4$; бензоила гидроперекись, $C_7H_8O_4$; бензоиль хлористый C_7H_7OCl .
Бензойная к. (также соли), $C_7H_6O_2$; Бензойный алдегидъ, C_7H_6O .
Бензолъ, C_6H_6 ; бензолъ, спектры поглощенія и конституція его производныхъ, **П. Валяшко,** 751, 961; бензола парадигаллоидныя производныя, ихъ изоморфн. смѣси, **Н. Нагорновъ,** 1159; давленіе ихъ истеченія, **Н. Нагорновъ,** 1168; бензолы замѣщенные, соединеніе ихъ съ $SbCl_3$ и $SbBr_3$, **Б. Меншуткинъ,** 720; бензолные углеводороды нитрованные, соедин. съ $AlCl_3$, **Б. Меншуткинъ,** 58; бензолные углеводороды, однозамѣщенные, системы ими образуемыя съ $SbCl_3$ и $SbBr_3$, **Б. Меншуткинъ,** 730; двузамѣщенные, тоже, **Б. Меншуткинъ,** 731; бензолные многоядерные углеводороды + $SbCl_3$ и $SbBr_3$, **Б. Меншуткинъ,** 721.
Бензофенонъ, $C_{13}H_{10}O$.
Бензохинонъ $C_6H_4O_2$.
β-Бензпинаколинъ, $C_{26}H_{20}O$.
Бисофъ, К. А., биогр. очеркъ, **И. Телетовъ,** 1501.
l-Борнеоль, $C_{10}H_{18}O$.
Брома дѣйствіе на эфиры съ ацетиленовой связью, **Ж. Юдичъ,** 1080.
Бромоаллиленъ, C_3H_3Br ; бромбензолъ, C_6H_5Br ; бромгидринъ пиклобутилдифенилкарбинола, $C_{17}H_{17}Br$; бромовизопропилацетиленъ, C_5H_7Br ; *n*-броміодбензолъ, C_6H_4BrJ ; α-бромивомасляная к., $C_4H_7O_2Br$; броммасляная к., $C_4H_7O_2Br$; бромнитробензолъ, $C_6H_4O_2NBr$; 1,1-бромнитрогексаметиленъ, $C_6H_{10}O_2NBr$; бромопентаметиленъ, C_5H_8Br ; бромотретинобутилацетиленъ, C_6H_8Br ; бромфенилацетиленъ, C_8H_7Br ; бромистый пиклобутилидендифенилметанъ, $C_{17}H_{16}Br_2$.
Бутилгексилкарбиноль, $C_{11}H_{22}O$; бутилгексилкетонъ, $C_{11}H_{22}O$; бутиль іодистый, C_4H_9J .

Бѣлковое тѣло изъ сыворотки лошади, крови, С. Мансимовичъ, 330.

Весьма простой способъ получения S, Se, Te и P въ коллоидномъ состоянiи, П. ф.-Веймарнъ, 484.

Взаимодѣйствiе между металлами и азотомъ, И. Жуковъ, 42.

Витеритъ, теплоемкости, П. Лашенко, 1607.

Влiяние концентраци реагирующихъ растворовъ на степень дисперсности твердой фазы хлорной мѣди при образованiи ея въ совершенно сухомъ бензолѣ, П. ф.-Веймарнъ, 372; влiяние постороннихъ веществъ на активность катализатора, В. Ипатьевъ, 1557; влiяние растворителя на константу равновѣсiя, Л. Писаржевскiй, 530, 1062; влiяние степени дисперсности твердаго кристаллическ. тѣла на его темпер. плавленiя, П. ф.-Веймарнъ, 647; влiяние среды на образованiе оксонiевыхъ дибромидовъ простыхъ эфировъ, В. Челинцевъ, 1614; влiяние температуры на составъ пара растворовъ, М. Вревскiй, 702.

Внутреннее тренiе водныхъ растворовъ эритрита и гликоля, Л. Писаржевскiй, 535; внутреннее тренiе двойныхъ системъ, Н. Курнаковъ, 1331.

Водноспиртовые раств., причина сжатiя и теорiя фанъ-Лаара, А. Дорошевскiй, 442.

Водорода перекись, каталитич. ея разложенiе, Ев. Шпитальскiй, 1085; см. подробн. перекись водорода.

Воздухъ жидкiй, явленiя при смѣшенiи его съ водою; П. ф.-Веймарнъ, 230.

Возстановитель—окись барiя, И. Остромысленскiй, 1671; возстановленiе непредѣльн. соединенiй, С. Фонинъ, 1075.

Вулканизация каучука, Б. Бызовъ, 1358; вулканизация холодная каучука, Б. Бызовъ, 638.

Выводъ общей теоремы фазъ для адсорбционной системы, П. Павловъ, 1374.

Высыхающiя масла, строенiе кислотъ, Г. Гольдсобель, 55.

Вытравныя соли, химизмъ вытравки ими индиго, А. Порай Кошицъ, 1079.

Галовдгидр. пинена, см. пиненъ C₁₀H₁₆; галовдмагнiйацетил. соедин., синтезъ при ихъ помощи простыхъ эфировъ, Ж. Юичъ, 373; галовдопроизводн. жирнаго ряда и Mg, дѣйствiе на хлороугольный эфиръ, И. Мацуревичъ, 1582.

Гваяколь, C₇H₈O₂.

Гексагидробензойный алдегидъ, C₇H₁₂O; гексагидрокрезоль, C₆H₁₄O; гексагидрофенилнитрометанъ, C₇H₁₃O₂N; гексагидрофеноль, C₆H₁₂O.

Гексаметиленъ, C₆H₁₂.

Гексаметиленкетонъ, C₆H₁₁O.

Гексанъ, C₆H₁₄.

Гексиловая к., C₆H₁₂O₂.

Гексилэтиленгликоль, C₆H₁₈O₂.

Гидразина гидратъ, примѣн. зак. эвтексий, А. Васильевъ, 432; гидразина гидрата дѣйствiе на туйонъ, Н. Кижнеръ, 1198; дѣйствiе на метилциклогексанонъ, А. Мѣринъ, 1204.

Гидрогенизация каталитич. терпеновъ, В. Ипатьевъ, 1563.

Гидролизъ солей катионовъ Al⁺⁺⁺ и Cr⁺⁺⁺, Г. Поварнинъ, 207.

Главнѣйшия основы общей теорiи конденсационнаго метода полученiя дисперсныхъ системъ, П. Веймарнъ, 214; главнѣйшия основанiя общей теорiи дисперсионнаго метода полученiя дисперсныхъ системъ, П. Веймарнъ, 453.

Гликоколь, C₂H₅O₂N.

α-Гликоль съ 4-мя ацетил. связями, его синтезъ, Ж. Юичъ, 1494.

Глицеринъ, C₃H₈O₃; глицеринъ и спирты, электропроводность солей въ ихъ смѣсяхъ, Л. Писаржевскiй, 905.

Глутаровая к., C₅H₈O₄.

Гомологовъ физич. свойства, Г. Теръ-Газарянъ, 361.

Горный хрусталь, теплоемкости, П. Лашенко, 1611.

Горчичныя масла и амины, Н. Курнаковъ, 1331.

Гремучiй газъ, образованiе при его горѣнiи перекиси водорода, Н. Харичновъ, 904.

Давленiе истеченiя изоморфныхъ смѣсей пара—дигалоидныхъ производныхъ бензола, Н. Нагорновъ, 1168.

Двутретичнобутилдиацетиленкарбиноль, C₁₃H₂₀O.

Двуххромокалевая соль, каталит. разложенiе H₂O₂, Евг. Шпитальскiй, 1094.

Двуэтиленовые углеводороды. Типъ C=C—C=C., С. Лебедевъ, 949.

Дегидратация циклическихъ алкоколей (каталит.), В. Ипатьевъ, 1552.

Двуэтильный эфиръ декаметиленгликоля, C₁₄H₃₀O₂.

β-Декагидронафтоль, C₁₀H₁₈O.

Декаметиленгликоль, C₁₀H₂₂O₂.

Дециленгликоль, C₁₀H₂₂O₂.

Дециленъ, C₁₀H₂₀.

Джиббса правило фазъ; его примѣни-

мость къ капиллярн. химiи, П. Павловъ, 1034.

Диазо- и азосоединенiя, термохим. изслѣдованiе, методъ изслѣдованiя, В. Свѣтославскiй, 806.

Диазобензолъ, C₆H₅ON₂.

Диаллиленилкарбиноль, C₈H₈O.

Диастазы энзимы, Л. Лялинъ, 625.

Диациетиленовые углеводороды, синтезъ ихъ, Ж. Юичъ, 728.

n-Дибромбензолъ, C₆H₄Br₂.

Дибромгидринъ двупервичн. декаметиленгликоля, C₁₀H₂₀Br₂.

Дивиниль, къ его полученiю, О. Филипповъ, 364.

Дивиниль, C₄H₆.

Дигидробензолъ, C₆H₈.

Дигидроизолауролень, C₈H₁₆.

Диизобутиленъ, C₈H₁₆.

Диизобутилдифенилфосфонiй (гид. ок.), C₂₀H₂₀OP.

Дизопропениль, C₆H₁₀.

Дизопропилкетонъ, C₇H₁₄O.

Дизопропилдиацетиленъ, C₁₀H₁₄.

Димидонафтоль, C₁₀H₈ON₂.

m-диодбензолъ, C₆H₄I₂.

Диметилаллилпиридондикарбоновая к., C₁₂H₁₈O₄N; диметилаллилдигидропиридиндикарбоновая к., C₁₂H₁₅O₄N; диметиланилинъ, C₈H₁₁N; диметилглутараниловая к., C₁₃H₁₇O₃N; диметилглутаровая к., C₈H₁₃O₄; диметилдиацетиленъ, C₆H₆; диметилизопропилэтиленъ, C₇H₁₄; диметилмалоновая к., C₂H₅O₄; диметилсульфатъ, C₂H₆O₄S; диметилциклоксенъ, C₈H₁₄; диметилциклогексенгликоль, C₆H₁₆O₂; 11-диметилциклопентаноль—2, C₇H₁₄O.

Динамика, растворы съ точки зрѣнiя ея общихъ началъ, Е. Волхонскiй, 1194.

Динитробензолъ, C₆H₄O₄N₂.

Динитрогексаметиленъ, C₆H₁₀O₄N₂.

Динитрофенилциклобутилметанъ, C₁₇H₁₆N₂O₄.

Динитропиклогексилъ, C₁₂H₂₀O₄N₂.

Диоксаминъ изъ несим. α-окисей, ихъ строенiе, К. Красускiй, 362.

Диоксаминъ, комплексы изъ ихъ ряда, Л. Чугаевъ, 1466.

Дипиридинъ, C₁₀H₁₀N₂.

Дисперсное (высоко-) кристаллическое (μ-кристаллическое) состоянiе, положенiе его устойчивой области среди другихъ состоянiй вещества, П. Павловъ, 1645; дисперсионный методъ полученiя дисперсныхъ системъ, П. Веймарнъ, 453; дисперсные системы, интер. примѣры ихъ, П. Веймарнъ, 233; дисперсныя системы конденсиров., теорема фазъ, П. Павловъ, 1037, — —

съ одной переменн. поверхностностью, образов. однимъ веществомъ, П. Павловъ, 1039; — — съ одн. переменн. поверхностностью, образов. двумя веществами, П. Павловъ, 1042; дисперсныя системы, методъ ихъ полученiя, П. Веймарнъ, 214; дисперсныя частички, способность ихъ къ взаимному соединенiю, П. Веймарнъ, 467; дисперсныя осадки, образованiе ихъ въ растворахъ, П. Павловъ, 1635; дисперсныя конденсирован. системы, П. Павловъ, 1631; дисперсность, общiй методъ полученiя тѣлъ въ состоянiи дисперсности, П. Веймарнъ, 480; дисперсность фазъ, ея степень въ состоянiи наиболѣе устойчиваго равновѣсiя, П. Павловъ, 1632; дисперсность тверд. крист. тѣла и влiяние ея степени на темп. его плавленiя, П. Веймарнъ, 647.

Дитретичнобутилдиацетиленъ, C₁₃H₁₈.

Дифениль, C₁₂H₁₀; дифенилацетиленилкарбиноль, C₁₆H₂₂O; дифенилдиацетиленъ, C₁₆H₁₆; дифенилметанъ, C₁₄H₁₂; дифенил - пиперидон - дикарбоновый метиловый эфиръ, C₂₁H₂₁O₂N; дифенилпиперидон - дикарбоновый этиловый эфиръ, C₂₃H₂₅O₂N; дифенилпиридинъ, C₁₇H₁₃N; дифенил-γ-пиридонъ, C₁₇H₁₃ON; дифенилпирондикарбоновая кислота, C₁₉H₁₃O₃N; дифенилпирондикарбоновый эфиръ, C₂₃H₂₁O₅N; дифенилфосфиновая к., C₁₂H₁₁O₂P; дифенилфосфиновой кисл. изобутил. эфиръ, C₁₆H₁₉O₂P; дифенилфосфинов. кис. изопропил. эф., C₁₅H₁₇O₂P; дифенилфосфорхлорюръ, C₁₂H₁₀ClP; дифенил-хлорпиридинъ, C₁₇H₁₂ClN.

Дихлорбензолъ, C₆H₄Cl₂; дихлоризопропилэтиленъ, C₅H₈Cl₂; дихлорметилдиаллиленилкарбиноль, C₈H₈OCl₂; дихлоруксусная к., C₂H₃O₂Cl₂; дихлорхинондииминъ, C₆H₄N₂Cl₂.

Диэтилдифенилфосфонiй (гид. ок.), C₁₆H₂₁OP.

Дѣйствiе Br и HClO на моно- и диэфиры съ ацетиленовой связью, Ж. Юичъ, 1080; дѣйствiе NH₃ на непредѣльныя кислоты, Г. Стадниковъ, 885; дѣйствiе Mg и галоидопроизводныхъ жирнаго ряда на хлороугольный эфиръ, И. Мацуревичъ, 1582; дѣйствiе хлор. водорода на растворы пикриновой кислоты, А. Степанова, 488; дѣйствiе Zn стружекъ на укс. эфиръ трихлорметил-изопропилкарбинола, Ж. Юичъ, 374.

Зайцевъ, А., его памяти, Л. Чугаевъ, 1318.

Замѣтка объ индикаторѣ Руппъ и Лозе, И. Остромысленскій, 609; замѣтка о приготовленіи β -бензипинаколина, Н. Книгнеръ, 1236; замѣтка о химич. формулахъ нѣкоторыхъ эвтектикъ и точекъ перехода, А. Горбовъ, 1517. Застуднѣваніе, механизмъ, П. ф. Веймарнъ, 653.

Желатина, условия ея кристаллизаціи, П. ф. Веймарнъ, 653.

Желѣзо, порошокъ, электропроводность, И. Жуковъ, 41; желѣзо и углеродъ, плавкость ихъ сплавовъ, А. Байковъ, 1667.

Жирные втор. и третичн. спирты съ 2-мя ацетилен. связями, Ж. Юичъ, 1494.

Изомерія оптическая, изслѣдов. въ ея области, И. Остромысленскій, 102; изомерія комплексныхъ соединений, И. Остромысленскій, 611; изомеризація въ области нѣкотор. соединений фосфора, А. Е. Арбузовъ, 395, 549.

Изометрическая перегонка растворовъ М. Вревскій, 9.

Изоморфныя смѣси пара-дигаллоидныхъ производныхъ бензола, Н. Нагорновъ, 1159; давление ихъ истечения, Н. Нагорновъ, 1168.

Изоамилбензолъ, $C_{11}H_{16}$; изоамиловый меркаптанъ, $C_5H_{12}S$; изоамилъ иодистый, $C_5H_{11}I$.

Изобутиль иодистый, C_4H_9I ; изобутиль хлористый, C_4H_9Cl ; изобутиловый меркаптанъ, $C_4H_{10}S$; изобутиловый эфиръ изъ дифенилфосфорхлорюра, $C_{16}H_{19}OP$ изобутиловый эфиръ дифенилфосфиновой к., $C_{16}H_{19}O_2P$; изобутиронъ, $C_7H_{14}O$.

Изовалериановая к. $C_6H_{10}O_2$.

Изолауролень, C_8H_{14} .

Изолиноленовая к., $C_{13}H_{20}O_2$; изолиносиновая к., $C_{18}H_{30}O_8$.

Изомасляный алдегидъ, C_4H_8O ; изомасляная кислота, $C_4H_8O_2$.

Изопентанъ, C_5H_{12} .

Изопропилъ иодистый, C_3H_7I ; изопропилтолилэтиленъ, $C_{12}H_{16}$; изопропилтолилэтиленмолочн. кислота, $C_{13}H_{18}O_4$; изопропилтолилаллилкарбиноль, $C_{14}H_{20}O$; изопропиловый спиртъ, C_3H_8O ; изопроп. эфиръ изъ дифенилфосфорхлорюра, $C_{16}H_{19}OP$; изопроп. эфиръ дифенилфосфин. к., $C_{16}H_{17}O_2P$.

Изотуйендихлоргидратъ, $C_{10}H_{18}Cl_2$.

Изопрень, C_6H_8 .

Известь сплавленная, теплоемкости, П. Лашенко, 1608.

Изслѣдованія въ области изомеріи комплексныхъ соединений, И. Остромысленскій, 611; изслѣдованія въ области комплексныхъ соединений, Л. Чугаевъ, 1466; изслѣдованія въ области оптической изомеріи, И. Остромысленскій, 102; изслѣдованіе системъ, образованныхъ $SbCl_3$ и $SbBr_3$ съ замѣщенными бензолами, Б. Меншутинъ, 720; изслѣдованіе системъ, образованныхъ $SbCl_3$ и $SbBr_3$ съ однозамѣщ. бензольными углеводородами, Б. Меншутинъ, 730; изслѣдованіе системы бромистый этиленъ+ $AlBr_3$, Б. Меншутинъ, 1308; изслѣдованіе сѣрнистаго натра, М. Чиликинъ, 356; изслѣдованіе солей уранила, А. Васильевъ, 570.

Измѣненіе съ температурой сжатія при образованіи растворовъ нормальныхъ жидкостей, Е. Биронъ, 167.

Индиго, химизмъ вытравки его съ помощью вытравн. солей, А. Порай-Козицъ, 1079.

Индикаторъ Руппъ и Лозе, И. Остромысленскій, 609.

Интересные примѣры сложныхъ дисперсныхъ системъ, П. ф. Веймарнъ, 233.

Иттрія окиси теплоемкость, С. Танатаръ, 96; получение и очищеніе, С. Танатаръ, 98; иттрія органич. соли, С. Танатаръ, 586; азотнокислая соль, С. Танатаръ, 590.

Иодъ, распределеніе его между растворителями: бензолъ — глицеринъ, CCl_4 — глицеринъ, эфиръ — этиленгликоль, бензолъ — CCl_4 , хлороформъ — CCl_4 , М. Ландау, 377.

Иодбензолъ, C_6H_5I .

Иодгидринъ метилизобутилкарбинола, $C_6H_{12}I$.

Иодопентаметиленъ, C_5H_9I .

Иодфенилацетиленъ, C_8H_7I .

Кадмій азотнокисл. его гидраты, А. Васильевъ, 562; кадмій — магній, электропроводность, Г. Уразовъ, 728.

Калія и серебра двойная цинистая соль и KBr , электропроводность въ смѣсяхъ глицерина со спиртами, Л. Писаржевскій, 905; калий бромистый и $KAg(CN)_2$, электропроводность этихъ солей въ смѣси глицерина со спиртами, Л. Писаржевскій, 905; калий роданистый, его криогидраты, А. Васильевъ, 423.

Кальцій, взаимод. съ азотомъ, И. Жуковъ, 45; кальцій азотистый, электропров., И. Жуковъ, 41; кальцій иодистый,

электропроводность его растворовъ въ уксусно-изоамиловомъ, бензойнометиловомъ и бензойноизоамиловомъ эфирахъ, А. Сахановъ, 1365, 1366.

Камфенъ, $C_{10}H_{16}$; камфора, $C_{10}H_{16}O$. Каниницаро, Ст., его памяти, Л. Чугаевъ, 1323.

Капиллярная химія, примѣненіе къ ея системамъ общаго правила фазъ, А. Павловъ, 1034; внутр. переменн. величины фазъ, П. Павловъ, 1035; къ вопросу о методахъ изслѣдованія, П. Павловъ, 1370.

Каприленъ, $C_{18}H_{36}$.

Карвонъ, $C_{10}H_{14}O$.

Катализъ H_2O_2 при помощи $K_2Cr_2O_7$ (1094), при помощи K_2CrO_4 (1098), при помощи CrO_3 (1102), при помощи CrO_3 въ качествѣ ацидиметр. индикатора (1121), Евг. Шпитальскій; катализаторы, пирогенетическое разложеніе нефтей въ ихъ присутствіи, И. Остромысленскій, 195; катализаторъ, независимость каталит. реакцій отъ его первоначальн. состоянія, Е. Шпитальскій, 1151; катализаторъ, влияние постор. веществъ на его активность, В. Ипатьевъ, 1557; каталитическое разложеніе перекиси водорода, Е. Шпитальскій, 1085, см. подробн. Перекись водорода; каталитическая реакція возстановленія непредѣльн. органич. соединений, С. Фокинъ, 1075; каталитич. реакція при высокихъ темп. и давленіяхъ, В. Ипатьевъ, 1552, 1557, 1563; каталитич. реакція, независимость ихъ отъ первоначальнаго состоянія катализатора, Е. Шпитальскій, 1151; каталитическія свойства азбеста, П. Чейшвили, 856; каталитическія явленія, къ ихъ теоріи, Х. Завріевъ, 36.

Катионовъ Al^{+++} и Cr^{+++} солей гидролизъ, Г. Поварнинъ, 207.

Каучукъ, его холодная вулканизація, Б. Бызовъ, 638; каучука вулканизація, Б. Бызовъ, 1358; каучукоподобная сѣра, П. ф. Веймарнъ, 474.

Кварць, теплоемкости, П. Лашенко, 1611.

Кермека корень. Г. Поварнинъ, 1024; технохим. анализъ, Г. Поварнинъ, 1025; свойства таннидовъ, Г. Поварнинъ, 1028.

Кетали съ двумя ацетиленов. связями, синтезъ, Ж. Юичъ, 1082.

Кетоны изъ русской нефти, М. Тихвинскій, 721.

Кислоты высыхающихъ маселъ, строе- ные, Г. Гольдсobelъ, 55.

Коагуляція коллоидовъ, В. Волжинъ, 863.

Кобальтоазотистой к. натровая с., реактивъ на талліи, С. Танатаръ, 94;

кобальтъакъ, содержащій пиридинъ и остатокъ диметилглюксима, Л. Чугаевъ, 1466; кобальтъаки, содержащія остатокъ метилглюксима, Л. Чугаевъ, 1477; кобальтдигидроксиламинодиметилглюксимины соли, Л. Чугаевъ, 1471.

Коллоидовъ коагуляція. В. Волжинъ, 863; коллоидный ледъ, П. ф. Веймарнъ, 226; коллоидное состояніе, полученіе въ немъ сѣры, селена, фосфора и теллура, П. ф. Веймарнъ, 484; коллоидныя системы, правило фазъ, П. Павловъ, 1044; колл. сист. съ одной переменн. поверхн., образован. 3-мя веществами, П. Павловъ, 1055; тоже съ двумя поверхн., образов. 2-мя веществами, П. Павловъ, 1059; тоже съ двумя поверхн., образов. 3-мя веществами, П. Павловъ, 1060; коллоид- дисперсныя системы съ одной переменн. поверхностью, образованныя однимъ веществомъ, П. Павловъ, 1046; тоже, образов. двумя веществами, П. Павловъ, 1049.

Комплексныя соединенія, изомерія ихъ, И. Остромысленскій, 611; комплексныя соединенія, изслѣдованія въ ихъ области, Л. Чугаевъ, 1466; комплексныя соединенія, образуемая метилглюксимомъ, Л. Чугаевъ, 1472; комплексы ассиметр. платины, И. Остромысленскій, 611, 721; комплексы изъ ряда диоксиминоль, Л. Чугаевъ, 1466.

Конденсація ацетондикарбонового эфира съ алдегидами, амміакомъ и аммиами, П. Петренко-Критченко, 296; конденсація кротонового алдегида съ NH_3 и ацетоуксусн. эфиромъ, Е. Гришневич-Трохимовскій, 1377.

Константа равновѣсія, влияние на нее растворителя, Л. Писаржевскій, 530, 1062; константа сжатія, Е. Биронъ, 188.

Конституція и спектры поглощенія производныхъ бензола, методъ работы Н. Валяшко, 751, 961; тоже, опыты, Н. Валяшко, 753.

Корень кермека, Г. Поварнинъ, 1024; технохим. его анализъ, Г. Поварнинъ, 1025; свойства таллидовъ, Г. Поварнинъ, 1028.

Коричный алдегидъ— C_8H_8O .

Коэффициентъ формы осадка П. П. фонъ-Веймарна, П. Павловъ, 1650.

Кристаллизація агаръ-агара и желатинны, условия, П. ф. Веймарнъ, 653; кристаллогидраты палладіево-аммиачныхъ солей, В. Бурдановъ, 730; кристаллич. тѣла, поверхностная ихъ энергія, П. Павловъ, 1647; кристаллическая форма и строеніе ассиметрич. веществъ, И. Остромысленскій, 108.

Криогидраты роданистых аммония и калия, А. Васильевъ, 423.

Кротоновая к., $C_4H_6O_2$.

Кротоновый алдегидъ, C_4H_6O .

Ксиллоль, C_8H_{10} .

Къ вопросу о взаимодействии ассоциированных жидкостей, А. Дорошевский, 1496; къ вопросу о гидратахъ азотно-кадмевой соли, А. Васильевъ, 562; къ вопросу о дѣйствии спиртовъ на симм. галоидозамѣщенные этаны, Л. Шалинь, 729; къ вопросу о дѣйствии пиперидина на хлороксимъ d-пинена, Л. Бушуевъ, 1447; къ вопросу о дѣйствии Zn и Mg — органич. соединений на ортомуравинный эфиръ, М. Ждановичъ, 1279; къ вопросу о дѣйствии азотной к. на углеводороды предѣльнаго характера, С. Наметкинъ, 581; къ вопросу о значеніи нерастворимыхъ солей въ равновѣсіи, Л. Писаржевскій, 536; къ вопросу о коагуляціи коллоидовъ, В. Волжинъ, 863; къ вопросу о методахъ изслѣдованія вопросовъ капиллярной химіи, П. Павловъ, 1370; къ вопросу объ образованіи перекиси водорода при горѣннн гремучаго газа, Н. Харичковъ, 904; къ вопросу о природѣ триболоминисценціи, И. Остромысленскій, 591; къ вопросу о связи между окраской и строеніемъ орган. соединений, А. Порай-Кошицъ, 1237; къ вопросу о составѣ русскихъ нефтей, Ухтенская нефть, В. Киндъ, 1669; къ вопросу о цвѣтности растворовъ нитрофеноловъ, В. Шарвинъ, 237; къ вопросу объ энзимахъ диастазы, Л. Лялинъ, 625; къ изомерии нафтохиноновыхъ производныхъ, О. Миллеръ, 1418; къ изслѣдованію сѣрнистаго натра, М. Чиликинъ, 356; къ получению дивинила, Р. Филипповъ, 364; къ реакціи полученія Шиффовыхъ основаній съ помощью нитрозосоединеній, А. Порай-Кошицъ, 727; къ теории каталитическихъ явленій, X. Заврѣевъ, 36.

фонъ-Лаара теорія о причинѣ сжатія въ водноспиртовыхъ растворахъ, А. Дорошевскій, 442.

Левулиновая к., $C_5H_8O_3$.

Ледъ коллоидный, П. ф. Веймарнъ, 226.

Лекционный опытъ по электролизу, И. Кабуновъ, 721; лекционные опыты образованія жидкихъ, двойныхъ эвтектикъ, Н. Курнаковъ, 1332.

Лимоненъ, $C_{10}H_{16}$.

Линоксины, $C_{26}H_{62}O_9$.

Линоленовая к., $C_{18}H_{30}O_2$.

Линусиновая к., $C_{18}H_{30}O_2(OH)_6$.

Литій бромистый, электропроводность его растворовъ въ уксусноизоамиловомъ и бензойнометиловомъ эфирахъ, А. Сахановъ, 1365; литій иодистый, электропроводн. его растворовъ въ анилинѣ, А. Сахановъ, 686; литія меркуриды, Г. Жуновскій, 362.

Льняная олифа, составъ ея и распредѣл. кислорода въ ея слояхъ, Е. Орловъ, 658.

Магній-органич. соединения, дѣйствіе ихъ на ортомуравинный эфиръ, М. Ждановичъ, 1279; магній, дѣйствіе его на смѣсь ортомуравинаго и α -бромизомаслянаго эфировъ, М. Ждановичъ, 1292; магній азотистый, электропров., И. Жуновъ, 41; магній-кадмій, электропроводность, Г. Уразовъ, 728; магнія дѣйствіе на смѣсь C_8H_5Br и пулегона, Г. ф. Ферзенъ, 681; магній, взаимодѣйств. съ азотомъ, И. Жуновъ, 45; Mg и галоидопроеизв. жирнаго ряда, дѣйствіе на хлороугольный эфиръ, И. Мауревичъ, 1582.

Майкопская нефть, оптическое изслѣдованіе, М. Ранузинъ, 546.

Марганецъ азотистый, электропров., И. Жуновъ, 41; марганецъ, взаимодѣйств. съ азотомъ, И. Жуновъ, 45, 47.

Масель высыхающихъ кислотъ строеніе, Г. Гольдсobelъ, 55.

Масляная к., $C_8H_{16}O_2$; масляноиноуксусная к., $C_8H_{11}O_4N$.

Мезо-метил-акридинъ, $C_{13}H_{11}N$.

Ментанъ, $C_{10}H_{20}$; ментенъ, $C_{10}H_{18}$; 1-ментола правый антиподъ, его произв., Л. Чугаевъ, 714; ментолъ, $C_{10}H_{20}O$.

Метакриловая к., $C_4H_6O_2$.

Металлы и азотъ, взаимодѣйствіе, И. Жуновъ, 42.

Метиловый спиртъ, CH_3O .

Метиловый эфиръ изъ дифенилфосфорхлорюра, $C_{12}H_{13}OP$.

Метилладининовая к., $C_7H_{12}O_4$.

Метилаллиленилциклогексилъ-алкоголь, $C_9H_{16}O$.

Метил-1-аллил-3-изопропен-4-циклогексеноль-3, $C_{18}H_{22}O$.

Метиламинъ, CH_3N .

2-метил-3,6-амино-феннафтазоній, $C_{23}H_{20}ON_4$.

Метиланилинъ, C_7H_9N .

Метилглюксимъ, комплексн. соединенія имъ образуемая, Л. Чугаевъ, 1472; полученіе его, Л. Чугаевъ, 1473.

Метилдваллиленилкарбиноль, $C_8H_{10}O$.

Метилдифенилацетиленилкарбиноль, $C_{18}H_{14}O$.

Метилдифенилпиридонъ, $C_{18}H_{15}ON$.

Метилдифенилпиридон- $\beta\beta$ -дикарбоновая к., $C_{20}H_{15}O_5N$.

Метилдифенилпиридондикарбоновый эфиръ, $C_{24}H_{23}O_5N$.

Метилдифенилпирепидондикарбоновый эфиръ, $C_{24}H_{27}O_5N$.

Метилизоамиленгликоль, $C_8H_{18}O_2$.

Метилизобутилкарбиноль, $C_8H_{14}O$.

Метилизобутиль иодистый, $C_6H_{13}I$.

Метилизопропилэтиленъ, C_6H_{12} .

Метилизопропилэтиленгликоль, $C_6H_{14}O_2$.

Метиль иодистый— CH_3I .

Метилмоноаминофеннафтазоній, $C_{23}H_{19}ON_3$.

Метилмеркаптанъ, CH_3S .

Метилсуберонъ, $C_8H_{14}O$.

Метилтолилаллилкарбиноль, $C_{12}H_{16}O$.

Метилтолилгексантриоль, $C_{14}H_{22}O_3$.

Метилтолилэтиленъ, $C_{10}H_{12}$.

Метоксиамидонафталинъ, $C_{11}H_{11}ON$.

Метоксибензалдегидъ, $C_8H_8O_2$.

Метоксисбромилобутилдифенилметанъ, $C_{18}H_{18}OBr$.

Метоксинафталиновые производныя, Н. Ворожцовъ, 1458.

Метоксинитронафталинъ, $C_{11}H_9O_2N$.

Метоксисульфонафталинъ, $C_{11}H_{10}O_4S$.

Метилциклогексанъ, C_6H_{14} .

Метилциклогексенъ, C_7H_{12} .

Метилциклогексанонъ, $C_7H_{12}O$.

Метилэтилкетонъ, C_4H_8O .

Метилэтилпропилкарбиноль, $C_8H_{16}O$.

Меркуриды литія, Г. Жуновскій, 362.

Методъ измѣренія роста между растворителемъ и раствор. тѣломъ, П. ф. Веймарнъ, 646.

Молочная к., $C_3H_6O_3$.

Монометилапосафранинъ, $C_{19}H_{17}ON_3$.

Монотропныя и энантиотропныя вещества, П. Павловъ, 1642.

Монохлоругольный эфиръ, $C_3H_5O_2Cl$.

Монохромокалевая соль, каталит. разложение H_2O_2 , Е. Шпитальскій, 1098.

Муравьиная к., CH_2O_2 .

Мышьякъ иодистый, примѣн. законъ эвтексии, А. Васильевъ, 432.

Мѣди и серебра сплавы, твердость и электропроводность, И. Курнаковъ, 733, 744.

Натрія перекись, дѣйствіе на C_6H_5COCl , Н. Прилежаевъ, 1395.

Нафтоновые кислоты, примѣненіе при химич. анализѣ, Н. Харичковъ, 633; нафтиламинъ, $C_{10}H_9N$; нафтохинондихлордиминъ, $C_{10}H_6N_2Cl_2$; нафтохиноновые производныя, ихъ изомерія, О. Миллеръ, 1418.

Непредѣльныя кислоты, дѣйствіе на нихъ NH_3 , Г. Стадниковъ, 885; непредѣльн. соединенія, С. Фокинъ, 1075; непредѣльныя соединенія, окисленіе ихъ органич. перекисями, Н. Прилежаевъ, 1387.

Нерастворимыя соли, ихъ значеніе въ равновѣсіи, Л. Писаржевскій, 536.

Нефть Майкопская, оптическое изслѣдованіе, М. Ранузинъ, 546; нефти погонны, дѣйствіе на нихъ формалина, А. Настюковъ, 1596; нефтей пирогенетич. разложеніе, И. Остромысленскій, 195; нефти русскія, составъ ихъ, В. Киндъ, 1669; ухтенская нефть, В. Киндъ, 1669 нефть русская, кетоны изъ нея, М. Тихвинскій, 721; нефти японскія, оптич. изслѣдованіе, М. Ранузинъ, 1332.

Неэлектролиты въ смѣси съ водою, свободная энергія химич. реакціи въ нихъ, Л. Писаржевскій, 537.

Никкеля диоксиамины, дѣйствіе на нихъ кислотъ, Л. Чугаевъ, 1480; никкельметилглюксиминъ, Л. Чугаевъ, 1474; никкеля полиморфизмъ, А. Байковъ, 1380.

Нитроанизоль, $C_7H_7O_3N$.

Нитроанилинъ, $C_6H_6O_2N_2$.

Нитробензолъ, $C_6H_5O_2N$.

Нитрованные бензолъные углеводороды, соединеніе съ $AlCl_3$, Б. Меншуткинъ, 58.

Нитрогексаметиленъ, $C_6H_{11}O_2N$.

Нитрозосоединенія, полученіе при ихъ помощи Шиффовыхъ основаній, А. Порай-Кошицъ, 727.

Нитрозодиметиланилинъ, $C_8H_{10}ON_2$.

Нитрометилциклогексанъ, $C_7H_{13}O_2N$.

Нитронъ, примѣненіе къ анализу азотной к., А. Васильевъ, 567.

Нитротолуоль, $C_7H_7O_3N$.

Нитрофеноль, $C_6H_5O_3N$.

Нитрофенолы, цвѣтность ихъ растворовъ, В. Шарвина, 237.

Нитрозтанъ, $C_2H_5O_2N$.

Новый общій способъ полученія эфировъ кислотъ съ ацетиленовою связью и третичн. спиртовъ съ тремя ацетилен. связями, Ж. Юичъ, 1495; новый реактивъ на таллій, С. Танатаръ, 94; новый способъ полученія иодфенилацетилена, Ж. Юичъ, 1491; новый способъ отдѣленія хрома въ присутствіи фосфорныхъ солей, С. Даинъ, 364; новыя наблюденія надъ образованіемъ перекиси водорода, Н. Харичковъ, 900.

Нормальнобутилгексилкарбиноль, $C_{11}H_{24}O$.

Нѣкоторыя свойства растворовъ $(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{C}(\text{OH}) + \text{H}_2\text{O}$, А. Дорошевскій, 1496.

Общее правило фазъ и примѣненіе его къ системамъ капиллярной химіи, П. Павловъ, 1034.

Оксаминны, разложеніе ихъ солей, К. Красускій, 363.

Оксидъ барія, какъ возстановитель, И. Остромысленскій, 1671.

Оксидъ бензилдифенилфосфина, $\text{C}_{19}\text{H}_{17}\text{OP}$.

Оксидъ борнила, $\text{C}_{20}\text{H}_{34}\text{O}$; оксидъ децилена, $\text{C}_{10}\text{H}_{20}\text{O}$; оксидъ изъ двупервичнаго декаметиленгликоля, $\text{C}_{10}\text{H}_{20}\text{O}$; оксидъ диизобутилена, $\text{C}_8\text{H}_{16}\text{O}$; оксидъ диметилциклогексена, $\text{C}_6\text{H}_{14}\text{O}$; оксидъ изъ декаметиленгликоля, $\text{C}_{10}\text{H}_{20}\text{O}$; оксидъ изобутилдифенилфосфина $\text{C}_{16}\text{H}_{19}\text{OP}$; оксидъ изопропидифенилфосфина $\text{C}_{15}\text{H}_{17}\text{OP}$; оксидъ иттрія, теплоемкость, С. Танатаръ, 96; получение и очищеніе, С. Танатаръ, 98; оксидъ метилдифенилфосфина, $\text{C}_{13}\text{H}_{13}\text{OP}$; оксидъ метилизопропилэтилена, $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}$; оксидъ норм. октилена, $\text{C}_8\text{H}_{16}\text{O}$; α -оксидъ несим., строеніе, получ. изъ нихъ при дѣйствіи NH_3 оксаминновъ, К. Красускій, 362; оксидъ тетраметилэтилена, $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}$; оксидъ этилдифенилфосфина, $\text{C}_{14}\text{H}_{15}\text{OP}$; α -оксидъ, участіе воды при реакціи между ними и аммиакомъ или аминами, К. Красускій, 363.

Оксиды формы R_2O , нѣк. ихъ свойства, К. Харичковъ, 633.

Окислительные потенциалы равновѣсныхъ растворовъ, Е. Шпитальскій, 1142; окисленіе непредѣльныхъ соединеній органическими перекисями, Н. Прилежаневъ, 1387; окисленіе третичныхъ спиртовъ толилаллилового рода, Е. Гришневичъ-Трохимовскій, 1543.

Окраска и строеніе орган. соединеній, связь между ними, А. Порай-Кошицъ, 1237.

Оксиаокраски метилированные, ихъ свѣтопрочность, Н. Ворожцовъ, 1458.

Оксибензалдегидъ, $\text{C}_7\text{H}_6\text{O}_2$.

Оксотеноль, $\text{C}_8\text{H}_{10}\text{O}_2$.

Оксоневые дибромиды простыхъ эфировъ, вліяніе среды на ихъ образованіе, В. Челинцевъ, 1614.

Октагидронафталинъ, $\text{C}_{10}\text{H}_{18}$.

Октиленъ, C_8H_{16} .

Олеиновая к. $\text{C}_{18}\text{H}_{36}\text{O}_2$.

Олифа льняная, составъ ея и распредѣленіе кислорода въ ея слояхъ, Е. Орловъ, 658.

Оптическая изомерія, изслѣдов. въ ея области, И. Остромысленскій, 102; оптическое изслѣдованіе Майкопской нефти, М. Ракузинъ, 546; оптическое изслѣдованіе японскихъ нефтей, Н. Ракузинъ, 1332.

Органическія соли иттрія, С. Танатаръ, 586.

Ортомуравьиный эфиръ, $\text{C}_7\text{H}_{16}\text{O}_3$.

Ортоугольный эфиръ, $\text{C}_8\text{H}_{16}\text{O}_3$.

Ортоугольный эфиръ, $\text{C}_9\text{H}_{20}\text{O}_4$.

Объ аммиачныхъ соединеніяхъ бромистаго аммонія, И. Наблюковъ, 546; объ ассиметрическихъ комплексахъ платины, И. Остромысленскій, 721; объ обмѣнныхъ реакціяхъ искусственныхъ цеолитовъ, А. Дорошевскій, 435; объ одномъ простомъ методѣ измѣренія сродства между растворителемъ и раствореннымъ тѣломъ, П. ф. Веймарнъ, 646; объ окиси барія, какъ возстановителѣ, И. Остромысленскій, 1671; объ окиси двупервичнаго декаметиленгликоля, И. Егоровъ, 1655; объ опредѣленіи состава водныхъ растворовъ метиловаго, этиловаго и пропиловаго спирта, М. Вревскій, 12; объ упругости пара и темп. кип. смѣсей предѣльныхъ спиртовъ съ водою, А. Дорошевскій, 109; объ условіяхъ кристаллизаціи агаръ-агара и желатинны въ связи съ механизмомъ процесса застудеванія, П. ф. Веймарнъ, 653; объ участіи воды при реакціи между α -оксидами и аммиакомъ или аминами, К. Красускій, 363; объ явленіяхъ, наблюдаемыхъ при смѣшеніи жидкаго воздуха съ водою, П. ф. Веймарна, 230; о бѣлковомъ тѣлѣ изъ сыворотки лошадиной крови, выпадающемъ изъ раствора при діализѣ на воду, С. Мансимовичъ, 330.

О взаимодействіи между металлами и азотомъ при высокой температурѣ, И. Жуновъ, 42; о вліяніи акридинового кольца на окраску, А. Порай-Кошицъ, 727; о вліяніи поверхности твердой фазы на скрытую теплоту и на температуру плавленія, П. Павловъ, 677; о вулканизаци каучука, Б. Бызовъ, 1358; о вѣроятности существованія металлической сѣры, И. Шредеръ, 372; о галоидгидратахъ пинена и о превращеніи ихъ въ углеводороды сантеннаго и цикленнаго типовъ, И. Кондаковъ, 338; о гидролизѣ солей катионовъ Al^{+++} и Cr^{+++} , Г. Поварнинъ, 207; о дѣйствіи HNO_3 на метилциклогексанъ, С. Наметинъ, 691; о дѣйствіи гидрата гид-

разина на туйонъ, Н. Нижнеръ, 1198; тоже на метилциклогексанонъ, А. Мѣринъ, 1204; о дѣйствіи Mg на смѣсь $\text{C}_2\text{H}_5\text{Br}$ и пулегона, Г. ф. Ферзенъ, 681; о дѣйствіи H_2SO_4 на l-борнеоль, П. Голубевъ, 731; о дѣйствіи формалина на погону нефти: получение жидкихъ продуктовъ конденсаціи, А. Настюновъ, 1596; о каталитическомъ разложеніи перекиси водорода въ гомогенной средѣ, Ев. Шпитальскій, 1085, см. подробн. перекись водорода; о конденсаціи кроптоноваго алдегида съ NH_3 и ацетоуксуснымъ эфиромъ, Е. Гришневичъ-Трохимовскій, 1377; о конденсаціи ацетондикарбоннаго эфира съ алдегидами, аммиакомъ и аминами, П. Петренко-Критченко, 296; о конденсированныхъ дисперсныхъ системахъ, П. Павловъ, 1631; о константѣ сжатія, Е. Биронъ, 188; о корнѣ кермека, Г. Поварнинъ, 1024; о коэффицентѣ формы осадка П. П. фонъ-Веймарна, П. Павловъ, 1650; о лекціонномъ опытѣ по электролизу, И. Наблюковъ, 72; о ртутиридахъ литія, Г. Жуновскій, 362; о метилизопропилэтиленѣ, А. Горскій, 1356; о механизмѣ образованія дипиридина изъ пиридина въ присутствіи метал. Na , И. Остромысленскій, 721; о нормальнобутилгексилкарбинолѣ, С. Бырченко, 376; о нѣкоторыхъ кетонахъ изъ русской нефти, Н. Тихвинскій, 721; о нѣкоторыхъ комплексахъ изъ ряда диоксиаминовъ, Л. Чугаевъ, 1466; о нѣкоторыхъ молекулярныхъ соединеніяхъ хлористаго и бромистаго алюминія, Б. Меншутинъ, 720; о нѣкоторыхъ производныхъ праваго антипода природнаго l-ментола, Л. Чугаевъ, 714; о нѣкоторыхъ туйиловыхъ дериватахъ, И. Кондаковъ, 497; о пирогенетическомъ разложеніи нефтей въ присутствіи катализаторовъ, И. Остромысленскій, 195; о полимеризаціи дивинила, С. Лебедевъ, 726; о полимеризаціи двуэтиленовыхъ углеводородовъ. Типъ $\text{C}=\text{C}-\text{C}=\text{C}$, С. Лебедевъ, 949; о пожелтѣніи пикриновой к. на воздухѣ, А. Степановъ, 493; о превращеніяхъ циклобутилдиметилкарбинола, Н. Нижнеръ, 1211; о примѣненіи нафтенныхъ кислотъ при химическомъ анализѣ и о нѣкот. свойствахъ окисловъ формы R_2O , К. Харичковъ, 633; о процессахъ изомеризаціи въ области нѣкотор. соединеній фосфора, А. Е. Арбузова, 395, 549; о разложеніи алкилденгидрази-

новъ въ присутствіи ѣдкаго кали, Н. Нижнеръ, 1668; о разложеніи солей оксаминновъ, К. Красускій, 363; о связи упругости пара смѣсей съ сжатіемъ, А. Дорошевскій, 1497; о системахъ SbCl_3 и SbBr_3 и двузамѣщенныхъ бензолныхъ углеводородовъ, Б. Меншутинъ, 731; о соединеніяхъ AlCl_3 и AlBr_3 съ ацетофенономъ и бензофенономъ, Б. Меншутинъ, 1298; о соединеніяхъ хлористаго алюминія съ нитрованными бензолными углеводородами и ихъ замѣщенными, Б. Меншутинъ, 58; о соединеніяхъ AlCl_3 и AlBr_3 съ хлорагидридами кислотъ, Б. Меншутинъ, 1310; о соединеніяхъ SbCl_3 и SbBr_3 съ бензоломъ, Б. Меншутинъ, 720; о составѣ льняной олифы и распредѣленіи кислорода въ слояхъ олифы при ея высыханіи на пластинкахъ, Е. Орловъ, 658; о составѣ и упругости пара растворовъ, М. Вревскій, 702, 1349; методъ ихъ опредѣленія, М. Вревскій, 2, 10; о строеніи диоксиаминовъ получаемыхъ дѣйствіемъ NH_3 на не симм. α -оксиды, К. Красускій, 362; о строеніи кислотъ высыхающихъ маселъ, Г. Л. Гольдсobelъ, 55; о существенномъ измѣненіи діаграммы плавности и превращеніи сплавовъ желѣза съ углеродомъ, А. Байновъ, 1667; о температурѣ плавленія мелкихъ зеренъ садола, П. Павловъ, 379; о теплоемкостяхъ при высокихъ температурахъ баритина, витерита, сплав. извести, кварца и халцедона, П. Лащенко, 1604; о физическихъ свойствахъ гомологовъ, Г. Теръ-Газарянъ, 361; о холодной вулканизаци каучука, Б. Бызовъ, 638; о циклобутилкарбинолѣ и объ изомеризаціи его въ производныя циклопентана подъ вліяніемъ кислотъ, Н. Демьяновъ, 837; о цвѣтѣ пикрата аммонія, А. Степановъ, 495.

Палладіево-аммиачныя соли, ихъ кристаллогидраты, В. Бурдановъ, 730.

Памяти А. Зайцева и С. Канницаро, Л. Чугаевъ, 1318.

Пара дигалонидныя производн. C_6H_6 , ихъ изоморфн. смѣси, Н. Нагорновъ, 1159; давленіе ихъ истеченія, Н. Нагорновъ, 1168.

Пара растворовъ упругость и составъ, М. Вревскій, 702; методъ ихъ опредѣленія, М. Вревскій, 9, 10; пара упругость и темп. кип. смѣсей пред. спиртовъ съ водою, А. Дорошевскій, 109.



Пептизация, классификация ее методов, П. ф.-Веймарнъ, 454; примѣры простой ее формы, П. ф.-Веймарнъ, 456; примѣры сложной ее формы, П. ф.-Веймарнъ, 464; пептизация и устойчивость суспензионныхъ растворовъ, П. ф.-Веймарнъ, 469.

Перегрѣвание растворовъ, М. Вревскій, 4.

Перекиси органич., окисление ими непредѣльныхъ соединений, Н. Прилежаевъ, 1387; перекись цинка, П. Казанецкій, 1452; перекись водорода, синтезъ изъ Н₂O и O, Н. Харичновъ, 901; образование при содѣйствіи, какъ катализатора, бромист. радія, К. Харичновъ, 902; образование подъ влияниемъ влажн. пористыхъ тѣлъ, К. Харичновъ, 903; образование при горѣнн гремучаго газа, К. Харичновъ, 904; перекись водорода, катализ. ее разложение, Евг. Шпитальскій, 1085; (введение, 1085; методъ изслѣдованія, 1090; результаты, 1093; катализъ К₂Сг₂О₇, 1094; катализъ К₂СгО₄, 1098; вѣроятная схема реакціи, 1101; катализъ СгО₃, 1102; переменная начальная концентрація Н₂О₂ при постоянной концентраціи хромовой к., 1107; переменная концентрація хромовой к., 1113; переходъ къ мономолекулярной реакціи, 1115; катализъ Н₂О₂ СгО₃ въ качествѣ ацидиметрич. индикатора, 1121; восстановление СгО₃ Н₂О₂ и получающееся при этомъ конечное равновѣсіе, 1122; достижение предѣльнаго равновѣсія съ противоположной стороны, 1130; концентрація ионовъ водорода въ равновѣсіи, 1135; окислит. потенциалы равновѣсныхъ растворовъ, 1142; предѣльное окислит. равновѣсіе Сг, какъ идеальный катализаторъ со сложнымъ кинетическимъ течениемъ реакціи, 1143; независимость катализ. реакціи отъ первонач. состоянія катализатора, 1151; заключение, 1155).

Перехода точки и эвтектики, А. Горбовъ, 1517.

Пикриновая к., С₆Н₃Н₃О₇.

Пинень, С₁₀Н₁₆.

α-Пинень, дѣйствіе на его хлороксимъ пиперидина, Л. Бушуевъ, 1447.

Пиперидинъ, дѣйствіе его на хлороксимъ d-пинена, Л. Бушуевъ, 1447.

Пиридинъ, С₅Н₅N (тамъ же его соли).

Пировинная к., С₆Н₈О₁.

Пировиноградная к., С₃Н₄О₃.

Пирогенетическое разложение нефтей, И. Остромысленскій, 195.

Плавкость сплавовъ желѣза съ углеродомъ, А. Байновъ, 1667.

Плавленія мелкихъ зеренъ салолы температура, П. Павловъ, 879; плавленія температура, влияние на нее поверхности твердой фазы, П. Павловъ, 677; плавленія темпер., влияние на нее степени дисперсности тверд. крист. тѣла, П. ф. Веймарнъ, 647.

Платины ассиметрич. комплексы, И. Остромысленскій 611, 721; платосемипиридинаминхлоросульфоновая к., С₅Н₉СlO₃N₂SPt; платосемитолуилендиаминхлоридъ, С₇Н₁₀Cl₂N₂Pt.

Поваренной соли студень, П. ф. Веймарнъ, 235.

Поверхностная энергія, П. Павловъ, 1631; пов. энер. кристал. тѣлъ, П. Павловъ, 1647; поверхность твердой фазы, ее влияние на скрыт. теплоту и темп. плавленія, П. Павловъ, 677.

По вопросу о дѣйствіи НСlO на этиленовые углеводороды, А. Умнова, 1530.

Поглощенія спектры производныхъ бензола, П. Валяшно, 751, 961.

Полимеризация двуэтиленовыхъ углеводородовъ. Типъ С=C—C=C., С. Лебедевъ, 949; полимеризация дивинила, С. Лебедевъ, 726.

Полиморфизмъ никкеля, А. Байновъ, 1380.

Потенциалы окислительн. равновѣсныхъ растворовъ, Е. Шпитальскій, 1142.

Предѣльные спирты съ водою: темп. кип. и упр. пара, А. Дорошевскій, 109.

Приборъ для установленія желаемаго давления при опред. темп. кипѣнія, А. Дорошевскій, 114.

Примѣненіе законовъ эвтектики къ опредѣленнымъ химическимъ соединениямъ, А. Васильевъ, 428; примѣненіе нитрона къ анализу азотной к. въ соляхъ различныхъ металловъ, А. Васильевъ, 567.

Пропилбензолъ, С₉Н₁₂.

Пропиль бромистый, С₃Н₇Br.

Пропиль иодистый, С₃Н₇I.

Пропиловый спартъ, С₃Н₈O.

Пропиловый меркаптанъ, С₃Н₈S.

Пропилтолилаллилкарбиноль, С₁₄Н₂₀O.

Пропилтолилэтиленомолочная к., С₁₃Н₁₈O₂.

Пропилтолилэтиленъ С₁₂Н₁₆.

Пропоновая к., С₃Н₆О₂.

Простой общій методъ получения любого тѣла въ состояніи твердаго раствора любой степени дисперсности, начинающій съ молекулярной, П. ф. Веймарнъ, 480.

Простые эфиры, ихъ синтезъ при помощи галоидмагнѣацетилен. соед., Ж. Юичъ, 373.

Псевдокумоль, С₉Н₁₂.

Псевдопарацетимические смѣшанные кристаллы, механизмъ образованія, И. Остромысленскій, 102.

Пулегонъ, С₁₀Н₁₆O.

Равновѣсія константа, влияние на нее растворителя, Л. Писаржевскій, 530, 1062; равновѣсіе системы — капли + паръ, П. Павловъ, 1640; равновѣсіе, значеніе нераствор. солей, Л. Писаржевскій, 536; равновѣсные растворы, ихъ окислительные потенциалы, Е. Шпитальскій, 1142; равновѣсіе двухъ связанныхъ взаимнымъ превращениемъ веществъ въ смѣшанномъ бинарномъ растворителѣ, Е. Волконскій, 1180.

Распредѣленіе іода между нѣкоторыми органическими растворителями, М. Ландау, 377.

Растворителя влияние на константу равновѣсія, Л. Писаржевскій, 1062; растворитель, его влияние на константу равновѣсія, Л. Писаржевскій, 530.

Растворы водноспиртовые, причина сжатія и теорія фанъ-Лаара, А. Дорошевскій, 442; растворы, составъ и упругость пара, М. Вревскій, 1702, 1349, методъ ихъ опредѣленія, М. Вревскій, 2, 10; закрѣпленіе темп. растворовъ во время перегонки, М. Вревскій, 3; о перегрѣванн, М. Вревскій, 4; изометрическая перегонка, М. Вревскій, 9; опредѣленіе состава водныхъ растворовъ метилового, этилового и пропилового спиртовъ, М. Вревскій, 12; растворы съ точки зрѣнія общихъ началъ динамики, Е. Волконскій, 1194.

Расширеніе бензола, хлорбензола, бромбензола и ихъ растворовъ, Е. Биронъ, 135.

Реактивъ на таллій, С. Танатаръ, 94.

Реакціи химической свободная энергія, Л. Писаржевскій, 537.

Резорцина монометил. эфиръ, С₇Н₈О₂.

Роданистые аммоній и калий, ихъ криогидраты, А. Васильевъ, 423.

Ртуть хлорная, электропроводность ее растворовъ въ бензойнометиловомъ и бензойноизоамиловомъ эфирахъ, А. Сахановъ, 1366.

Салоль, темп. плавленія его мелкихъ зеренъ, П. Павловъ, 879.

Сантеннаго типа углеводороды, превращеніе въ нихъ галоидгидратовъ пинена, И. Кондановъ, 338.

Сафранины, ихъ синтезы, В. Шапошниковъ, 505; сафранины, ихъ синтезы, Н. Орловъ, 939.

Свободная энергія химической реакціи въ смѣсяхъ глицерина со спиртами, Л. Писаржевскій, 249; свободная энергія химич. реакціи въ смѣсяхъ воды съ неэлектролитами, Л. Писаржевскій, 537.

Свѣтопрочность метилированныхъ оксизазо-красокъ, О нѣкоторыхъ производныхъ α-метоксинафталина, Н. Воронцовъ, 1458.

Селена полученіе въ коллоидн. состояніи, П. ф. Веймарнъ, 484.

Серебро азотнокислое, электропров. его растворовъ въ анилинѣ, А. Сахановъ, 686.

Серебра и калия двойная цианистая соль и КВг, электропроводность въ смѣсяхъ глицерина со спиртами, Л. Писаржевскій, 905; серебра и мѣди сплавы, твердость и электропроводность, Н. Курнаковъ, 733, 744.

Сжатія константа, Е. Биронъ, 188; сжатія при образов. раств. норм. жидкостей измѣненіе съ температурой, Е. Биронъ, 167.

Синтезъ ароматич. вторичн. и третичн. спиртовъ съ двумя ацетиленов. связями, Ж. Юичъ, 1492; синтезъ α-гликоля съ 4-мя ацетил. связями, Ж. Юичъ, 1494; синтезъ диацетиленовыхъ углеводородовъ, Ж. Юичъ, 728; синтезъ жирныхъ вторичн. и третичн. спиртовъ съ двумя ацетиленов. связями, Ж. Юичъ, 1494.

Синтезъ кеталей съ двумя ацетиленовыми связями, Ж. Юичъ, 1082; синтезъ γ-лактоновъ и γ-гликолей съ ацетиленовыми связями, Ж. Юичъ, 1490; синтезъ метил-7 аллил-3-пропен-4-циклогексенола-3, Г. ф. Ферзень, 681; синтезъ ортоэфира фенилпрополовой к., Ж. Юичъ, 1491; синтезъ простыхъ эфировъ при помощи галоидмагнѣи—ацетиленовыхъ соединений, Ж. Юичъ, 373; синтезъ и превращенія хлоральэнантилидена, Ж. Юичъ, 373; синтезы сафраниновъ, В. Шапошниковъ, 505; синтезы сафраниновъ, Н. Орловъ, 939; синтезъ спиртовъ съ двумя ацетиленов. связями, Ж. Юичъ, 1082; синтезъ трифенилтриацетиленилкарбинола, Ж. Юичъ, 1491; синтезъ хлористаго 2-метил-3, 6-амино - феннафтазонія, П. Орловъ, 522; синтезъ хлористаго фено-2-метил-3, 6-аминофеназонія, В. Шапошниковъ, 512; синтезъ α-этил-β-оксимасляной

к, И. Мацуревичъ, 1576; синтезъ α -этил- β -метилэтилэтиленмолочной к. и ея свойства, И. Мацуревичъ, 890.
Системы: многоядерные бензолные углеводороды $+SbCl_3$ и $SbBr_3$, Б. Меншутинъ, 721.
Скрытая теплота, влияние на нее поверхности твердой фазы, П. Павловъ, 677; скрытая теплота испарения, теплоемкость и степень ассоциации хлористаго ацетила, В. Курбатовъ, 1496; скрытая теплота испарения и степень ассоциации окиси этилена, В. Курбатовъ, 1496; скрытая теплота испарения и степень ассоциации металмеркаптана, В. Курбатовъ, 1495; скрытая теплота испарения этиламина, В. Курбатовъ, 1496.
Соединения хлор. алюминия съ нитрованными бензолными углеводородами и ихъ замѣшенными, Б. Меншутинъ, 58.
Составъ и упругость пара растворовъ, М. Вревскій, 1,702, 1349; методъ ихъ опредѣленія, М. Вревскій, 2,10.
Составъ пара растворовъ, влияние на него температуры, М. Вревскій, 702.
Спектры поглощения и конституція производныхъ бензола, В. Валяшно, 751, 961.
Спектрофотометръ Кенигъ - Мартенса, установка ширины окулярной щели, Е. Волхонскій, 420.
Спирты, смѣси съ глицериномъ, своб. энергія хим. реакціи, Л. Писаржевскій, 249; спирты съ двумя ацетиленов. связями, ихъ синтезъ, Ж. Юичъ, 1082; спиртовъ дѣйствіе на галоидзамѣщ. этаны, Л. Шалинъ, 729.
Сплавы желѣза съ углеродомъ, плавкость, А. Байковъ, 1667.
Сплавы Ag и Cu, электропроводность и твердость, Н. Курнаковъ, 733, 744.
Сродство между растворителемъ и раств. тѣломъ, методъ его измѣренія, П. ф. Веймарнъ, 646.
Строеніе диоксиаминовъ изъ несимм. α -окисей, К. Красеускій, 362; строеніе кислотъ высыхающихъ маселъ, Г. Голдсобель, 55.
Студень поваренной соли, П. ф. Веймарнъ, 235.
Сульфаниловая к. $C_6H_7O_3NS$.
Сульфобензолазо- α -метоксиафталинъ, $C_{17}H_{14}O_4N_2S$.
Сульфобензолазо- α -нафтоль, $C_{16}H_{10}O_4N_2S$.
Сульфонафталиназо- α -метоксиафталинъ, $C_{21}H_{16}O_4N_2S$.

Сульфонафтоль, $C_{16}H_8O_4S$.
Сульфонафталиназоанизолъ, $C_{17}H_{14}O_4N_2S$.
Сульфонафталиназо- α -нафтоль, $C_{20}H_{14}O_4N_2S$.
Сульфонафталиназофеноль, $C_{16}H_{12}O_4N_2S$.
Сульфидъ изоамил - дифенилфосфина, $C_{17}H_{21}PS$.
Сульфидъ изобутилдифенилфосфина, $C_{16}H_{19}PS$.
Сульфидъ пропилидифенилфосфина, $C_{15}H_{17}PS$.
Сульфидъ этилидифенилфосфина, $C_{14}H_{15}PS$.
Сурьма йодистая, примѣн. закон. эквексии, А. Васильевъ, 433; сурьма треххлористая и трехбромистая, соединения ея съ замѣшенными бензолами, Б. Меншутинъ, 720; сурьма хлористая и бромистая, соединеніе ихъ съ бензолемъ Б. Меншутинъ, 720; сурьма хлористая и бромистая, системы ими образуемая съ однозамѣщ. бензолн. углеводородами, Б. Меншутинъ, 730; тоже съ двузамѣщ. бензолн. углеводородами, Б. Меншутинъ, 731; сурьма хлористая и бромистая, соедин. съ многоядерн. бензолными углеводород., Б. Меншутинъ, 721.
Суспензюидные растворы фосфора, П. ф. Веймарнъ, 483; суспензюидные растворы сѣры, П. ф. Веймарнъ, 483; суспензюидные растворы, ихъ устойчивость, П. ф. Веймарнъ, 467; ихъ лептизация и устойчивость, П. ф. Веймарнъ, 469; суспензюиды, общ. методъ ихъ получения, П. ф. Веймарнъ, 655; суспензии, общ. методъ ихъ получения, П. ф. Веймарнъ, 655.
Сѣра металл., вѣроятность ея существованія, И. Шредеръ, 372; сѣра каучукоподобная, эластичная, П. ф. Веймарнъ, 474; сѣры полученіе въ коллоидн. состояніи, П. ф. Веймарнъ, 484; сѣры жидкіе и твердые суспензюидные растворы, П. ф. Веймарнъ, 483.
Сѣрная кисл. $+BaSO_4 + H_2O$, равновѣсіе, Е. Волхонскій, 1180; сѣрная к., ея дѣйствіе на 1-борнеоль, П. Голубевъ, 731.
Сѣрнистаго натра изслѣдованіе, М. Чилининъ, 356.
Сѣроуглерода влияние на образование оксон. дибромидовъ простыхъ эфировъ, В. Челинцевъ, 1628.
Таллій, новый реактивъ на него, С. Танатаръ, 94.

Талліацетилацетонатъ, Э. Куровскій, 636.
Твердой фазы поверхность, ея влияние на скрыт. теплоту и темп. плавленія, П. Павловъ, 677; твердость и электропроводность сплавовъ Ag и Cu, Н. Курнаковъ, 744.
Теллура полученіе въ коллоидн. состояніи, П. ф. Веймарнъ, 486; теллуры хлористый, примѣн. закон. эквексии, А. Васильевъ, 433.
Температура кипѣнія водныхъ растворовъ изопропилового спирта и триметилкарбинола, А. Дорошевскій, 1448; темп. кипѣнія и упр. пара смѣсей пред. спиртовъ съ водою, А. Дорошевскій, 109.
Температура плавленія, влияние на нее поверхности твердой фазы, П. Павловъ, 677; температура плавленія мелкихъ зеренъ салолы, П. Павловъ, 879; темп. плавленія и влияние на нее степени дисперсности тверд. крист. тѣла, П. ф. Веймарнъ, 647; температур. влияние на составъ пара растворовъ, М. Вревскій, 702.
Теорія катализ. явленій, X. Завриевъ, 36; теорія фан-Лаара о причинѣ сжатія въ водноспиртовыхъ растворахъ, А. Дорошевскій, 442; теорія общаго дисперсїоннаго метода полученія дисперсныхъ системъ, П. ф. Веймарнъ, 453.
Теплоемкости нѣкоторыхъ минераловъ, П. Лащенко, 1604; теплоемкость чистой окиси иттрія, С. Танатаръ, 96.
Теплота скрытая, влияние на нее поверхности твердой фазы, П. Павловъ, 677.
Термохимич. изслѣдованія диазо- и азосоединеній, методъ изслѣдов. В. Свѣтославскій, 806.
Тетрааллилэтиленгликоль, $C_{14}H_{14}O$.
Тетрагидробензолъ, C_6H_{10} .
Тетрагидрофеноль, $C_6H_{10}O$.
Тетраметилантарная к., $C_8H_{14}O_4$.
Тетраметилэтиленъ, C_6H_{12} .
Тетраметилацетоуксусная к., $C_8H_{14}O_3$.
Тетраметил- β -оксиглутаровая к., $C_9H_{16}O_5$.
Тетраметиленкарбоновая к., $C_8H_8O_2$.
Тетранитрометанъ, CO_8N_{11} .
Тетроловая к., $C_4H_4O_2$.
Титанъ азотистый, электропров., И. Жуковъ, 41.
Тиоортофосфорная к., хлорангидридъ, примѣн. закон. эквексии, В. Васильевъ, 434.
Толилаллилового ряда третичн. спирты, ихъ окисленіе, Е. Гришкевичъ-Грохимовскій, 1543.
Толилгексантриоль, $C_{13}H_{26}O_3$.

Толилгептантриоль, $C_{14}H_{28}O_3$.
Толилметилэтиленмолочная к., $C_{11}H_{14}O_3$.
Толилпентантриоль, $C_{12}H_{18}O_3$.
Толуидинъ, C_7H_7N .
Толуилендиаминъ $C_7H_{10}N_2$.
Толуиловый алдегидъ, C_8H_8O .
Толуоль, C_7H_8 .
Толухинондихлордиминъ $C_7H_6N_2Cl_2$.
Трене внутреннее двойныхъ системъ, Н. Курнаковъ, 1331; трене внутреннее водныхъ растворовъ эритрита и глицоля, Л. Писаржевскій, 535.
Третичные спирты съ ацетилен. связью, способъ ихъ полученія, Ж. Юичъ, 1495.
Триаллиленилкарбиноль, $C_{10}H_{10}O$.
Триаллиленилпентан- γ -глик., $C_{14}H_{18}O_2$.
Триболоминисценція, ея природа, И. Остромысленскій, 591; триболоминисценція, какъ критерій для распознаванія рацемическихъ соединеній и конгломератовъ, И. Остромысленскій, 607; опредѣленіе точки перехода съ помощью триболоминисценціи, И. Остромысленскій, 608.
Триметилкарбиноль, $C_4H_{10}O$.
Триметилпиридинъ, $C_8H_{11}N$.
Триметилциклопентанъ, C_8H_{16} .
Триметилциклопентаноль, $C_8H_{16}O$.
Трипропилкарбиноль, $C_{10}H_{22}O$.
Трифенилметанъ, $C_{19}H_{16}$.
Трифенилпиперидонъ, $C_{23}H_{21}ON$.
Трифенилпиперидондикарбоновый эф., $C_{25}H_{20}O_5N$.
Трифенилтриацетиленилкарбиноль, $C_{25}H_{16}O$.
Трихлорметилаллилкарбиноль, $C_7H_7Cl_3O$.
Трихлорметилизопропилкарбиноль, его укс. эф., $C_7H_{11}Cl_3O_2$.
Триэтилкарбиноль, $C_7H_{16}O$.
Туйанъ, $C_{10}H_{18}$.
Туйонъ, $C_{10}H_{16}$.
Туйиловые дериваты, И. Нондановъ, 497.
Туйилиденгидразинъ, $C_{10}H_{18}N_2$.
Туйонъ, $C_{10}H_{16}O$.

Углеводороды предѣльн. характера, дѣйствіе на нихъ HNO_3 , С. Наметинъ, 581; углеродъ четыреххлористый, CCl_4 ; углеродъ и желѣзо, плавкость ихъ сплавовъ, А. Байковъ, 1667.
Уксусный алдегидъ, C_2H_4O ; уксусная к., $C_2H_4O_2$ (также эфиры и соли).
Упругость и составъ пара растворовъ, М. Вревскій, 1,702, 1349; методъ ихъ опредѣленія, М. Вревскій, 2, 10; упругость пара и темп. кип. смѣсей пред. спиртовъ съ водою, А. Дорошевскій,

109; упругость пара смѣсей, связь съ сжатіемъ, А. Дорошевскій, 1497.
 Уранила соли, ихъ изслѣдование, А. Васильевъ, 570; уранила азотнокислаго гидраты, А. Васильевъ, 570.
 Установка и измѣрѣніе ширины окулярной щели въ спектрофотометрѣ Кенигъ-Мартеуса, Е. Волхонскій, 420.
 Ухтенская нефть, В. Киндъ, 1669.
 Участіе воды при реакціи между α -оксидами и аммиакомъ или аминами, К. Красусскій, 363.
 Фазы твердой поверхность, ея вліяніе на скрыт. теплоту и темп. плавленія, П. Павловъ, 677; фазъ общее правило и примѣненіе его къ системамъ капиллярной химіи, П. Павловъ, 1034; внутр. перемѣнн. величины фазъ, П. Павловъ, 1035; фазъ теорема для конденс. дисперсн. системъ, П. Павловъ, 1037; фазъ правило для коллоидн. системъ, П. Павловъ, 1044.
 Фенилацетиленъ, C_8H_6 .
 Фенилпропиоловая к., $C_9H_6O_2$.
 Фенил-*m*-толуиленидиаманъ $C_{13}H_{14}N_2$.
 Фенилуксусная к., $C_8H_8O_2$.
 Феноль, C_6H_6O .
 Фенодиметилфеназоній, $C_{20}H_{18}ON_2$.
 Фено-2-метил-3,6-аминофеназоній, $C_{19}H_{18}ON_4$.
 Фенометилфеннафтазоній, $C_{23}H_{18}ON_2$.
 Фенометилмоноаминофеназоніи, $C_{20}H_{19}ON_3$.
 Фено-2,7-метил-3,6-аминофеназоній, $C_{20}H_{20}ON_4$.
 Фенотолуфеназоній, $C_{19}H_{16}ON_2$.
 Физическія свойства гомологовъ, Г. Теръ-Газарянъ, 361.
 Формалина дѣйствіе на погоны нефти, А. Настюковъ, 1596.
 Фосфенилхлоридъ, $C_6H_5Cl_2P$.
 Фосфористая к., дѣйствіе на олеиновую к., С. Фокинъ, 1069, 1072; фосфорноватистая к., дѣйствіе на олеиновую к., С. Фокинъ, 1070; фосфорныя соли, отдѣленіе въ ихъ присутствіи хрома, С. Даинъ, 364; фосфора нѣкотор. соединений, ихъ изомерія, А. Е. Арбузовъ, 395; фосфора соединения, изомеризація въ ихъ области, А. Арбузовъ, 549; фосфора полученіе въ коллоидномъ состояніи, П. ф. Веймарнъ, 484; фосфора суспензійные растворы, П. ф. Веймарнъ, 483; фосфоръ треххлористый, дѣйствіе на олеиновую к., С. Фокинъ, 1070; фосфоръ хлоразотистый, примѣн. зак. эвтексиса, А. Васильевъ, 429; фосфоръ иодистый, тоже, А. Васильевъ, 431.

Фталевая к. (также соли) $C_8H_6O_4$.
 Фумаровая к. (также соли), $C_4H_4O_4$.
 Фурфурилиденбисацетондикарбоновый метиловый эфиръ, $C_{19}H_{24}O_{11}$.
 Фурфуроль— $C_5H_4O_2$.
 Халцедонъ, теплоемкости, П. Лашенно, 1610.
 Химизмъ вытравки индиго съ помощью вытравныхъ солей, А. Порай-Кошицъ, 1079; химической реакціи свободная энергія, Л. Писаржевскій, 537.
 Хинитъ, $C_6H_{12}O_2$.
 Хлорангидриды кислотъ, соединеніе ихъ съ $AlCl_3$ и $AlBr_3$, Б. Меншуткинъ, 1310; хлорангидридъ тѳортофосфорной к., примѣн. закон. эвтексиса, А. Васильевъ, 434.
 Хлораль, $C_2H_5OCl_3$; хлоральэнантиленъ, $C_9H_{13}OCl_3$.
 Хлорбензолъ, C_6H_5Cl .
 Хлорбромбензолъ, C_6H_4ClBr .
 Хлогидринъ метилизопропилэтиленгликоля, $C_6H_{13}OCl$.
 Хлордиизобутиленъ, $C_8H_{15}Cl$.
 Хлородиметилизопропилэтиленъ, $C_7H_{13}Cl$.
 Хлоридбензолъ, C_6H_4Cl .
 Хлористаго водорода дѣйствіе на растворы пикриновой кисл., А. Степановъ, 488.
 Хлористаго 2-метил-3,6-аминофеннафтазонія синтезъ, Н. Орловъ, 522.
 Хлористаго фено-2-метил-3,6-аминофеназонія синтезъ, В. Шапошниковъ, 512.
 Хлорнитробензолъ, $C_6H_4O_2NCl$.
 Хлорная мѣдь, дисперсность ея твердой фазы, П. ф. Веймарнъ, 372.
 Хлорноватистой к. дѣйствіе на эфиры съ ацетиленов. связью, Ж. Юичъ, 1080; хлорноватистой к. дѣйствіе на этиленовые углеводороды, А. Умнова, 1530; дѣйствіе на диметилизопропилэтиленъ (1531), на диизобутиленъ (1536) и на метилизопропилэтиленъ (1539), А. Умнова; ея приготовленіе, А. Умнова, 1537.
 Хлорофилль кристаллическіи, адсорбционный его анализъ, М. С. Цвѣтъ, 1385.
 Хлороформъ, $CHCl_3$.
 Хлороугольный эфиръ $C_3H_5OCl_2$.
 Хромъ, взаимодѣйств. съ азотомъ, И. Жунова, 45, 47; хрома и алюминія катионовъ солей гидролизъ, Г. Поварнинъ, 207; хрома отдѣленіе въ присутствіи фосфорныхъ солей, С. Даинъ, 364; хромъ, порошокъ и азотистый, электропров., И. Жуновъ, 41; хромовая к. катодит. разложеніе H_2O_2 (1102, 1121),

возстановленіе ея H_2O_2 (1122); переменная концентрація H_2O_2 при постоянн. конц. CrO_3 (1107); переменная концентрація CrO_3 (1113), Е. Шпитальскій.

Цвѣтность растворовъ нитрофеноловъ, В. Шарвинъ, 237.

Цементитъ, А. Байновъ, 1668.

Цеолиты искусственныя, обмѣнные реакціи разложенія, А. Дорошевскій: 435; вліяніе на эти реакціи среды, 437; вліяніе температуры, 438; вліяніе металлическаго іона растворенной соли, 439.

Цикленнаго типа углеводороды, превращеніе въ нихъ галоидгидратовъ пинена, И. Кондановъ, 338.

Циклическіе алкоголи, дегидратація каталит. ихъ, В. Ипатьевъ, 1552.

Циклобутилкарбинолъ, $C_8H_{16}O$.

Циклобутидиметилкарбинолъ, $C_7H_{14}O$.

Циклобутилдифенилметанъ, $C_{17}H_{18}$.

Циклобутилендифенилметанъ, $C_{17}H_{16}$.

Циклобутилдифенилкарбинолъ и его превращенія, Н. Нижнеръ, 1227.

Циклобутилдифенилкарбинолъ, $C_{17}H_{18}O$.

Циклогексанъ, C_6H_{12} .

Циклогексилдигидразинъ, $C_6H_{12}N_2$.

Циклогексилсевдонитролъ, $C_6H_{10}O_3N_2$.

Циклопентанъ, изомеризація въ его производн. циклобутилкарбинола, Н. Демьяновъ, 837.

Циклопентанъ, C_5H_{10} .

Циклопентаноль, C_5H_8O .

Цимоль, $C_{10}H_{14}$.

Цинка дѣйствіе на смѣсь α -бромизо-

маслянаго и ортомуравьянаго эфира, М. Ждановичъ, 1286; цинкъ иодистый, электропроводность его растворовъ въ уксуноизоамиловомъ, бензойно-

метиловомъ и бензойноизоамиловомъ эфирахъ, А. Сахановъ, 1365, 1366;

цинка перекись, П. Назанецкій, 1452;

цинкъ-органич. соединенія, дѣйствіе ихъ на ортомуравьянный эфиръ, М. Ждановичъ, 1279.

Пиннамилиденбисацетондикарбоновый эфиръ, $C_{27}H_{34}O_{10}$.

Цитраконовая к. (также соли), $C_5H_6O_4$.

Четыреххлористый углеродъ, CCl_4 .

Шиффовы основанія, полученіе ихъ съ помощью нитрозосоединеній, А. Порай-Кошицъ, 727.

Шиховъ, Л. Н., биограф. очеркъ В. Ипатьевъ, 1335.

Щавелевая к., $C_2H_2O_4$.

Эбульоскопъ, М. Вревскій, 6.

Эвтексиса, примѣненіе ея законовъ къ опредѣл. химич. соединеній, А. Васильевъ, 428; эвтектики двойн., жидкія, лекц. опыты, Н. Курнаковъ, 1332; эвтектики и точки перехода, А. Горбовъ, 1517.

Элаидиновая к., $C_{18}H_{34}O_2$.

Элаидиновая реакція, С. Фокинъ, 1068.

Эластичная, каучуко-подобная сѣра, П. ф. Веймарнъ, 474.

Электролизъ, лекционный опытъ, И. Калбуковъ, 721.

Электропроводность растворовъ въ анилинѣ, метиланилинѣ и диметиланилинѣ, А. Сахановъ, 683; электропроводность растворовъ въ сложныхъ эфирахъ малыхъ диэлектрич. постоянныхъ, А. Сахановъ, 1363; электропроводность системы: Mg—Cd, Г. Уразовъ, 728; электропроводность и твердость сплавовъ Ag и Cu, Н. Курнаковъ, 733, 744; электропроводность нѣкоторыхъ азотистыхъ металловъ, И. Жуновъ, 40; электропроводность KBr и $KAg(CN)_2$ въ смѣсяхъ глицерина со спиртами, Л. Писаржевскій, 905; электропроводность неводныхъ растворовъ, В. Плотниковъ, 1589.

Эмульсии, общ. методъ ихъ полученія, П. ф. Веймарнъ 655.

Эмульсоиды, общ. методъ ихъ полученія, П. ф. Веймарнъ, 655.

Энантиотропныя и монотропныя вещества, П. Павловъ, 1642.

Энантолъ, $C_7H_{14}O$.

Энергія поверхностная, П. Павловъ, 1631; энерг. пов. крист. тѣлъ, П. Павловъ, 1647; энергія свободная химич. реакціи въ смѣсяхъ глицерина со спиртами, Л. Писаржевскій, 249; энергія свободная химич. реакціи, Л. Писаржевскій, 537.

Энзимы диастазы, Л. Лялинъ, 625.

Эритритъ, $C_4H_{10}O_4$.

Этаны, симм. галоидзамѣщ., дѣйствіе на нихъ спиртовъ, Л. Шалинъ, 729.

Этиленциклогексенъ, C_8H_{12} .

Этиламинъ, C_2H_7N .

Этиль бромистый, C_2H_5Br .

Этиль иодистый, C_2H_5J .

Этилбензолъ, C_8H_{10} .

Этилдифенилпирридондикарбоновый эф., $C_{25}H_{25}O_3N$.

Этилдифенилпирридондикарбоновый эфиръ, $C_{25}H_{29}O_3N$.

Этилдифенилпирридонъ, $C_{19}H_{17}ON$.

Этиллимиодиуксусная к., $C_6H_{11}O_4N$.

Этилкртоновая к., $C_6H_{10}O_2$.

Этилметилэтиленмолочная кислота, $C_8H_{16}O_3$.

Этилоксимасляная к., $C_6H_{12}O_3$.
 Этилтолилаллилкарбиноль, $C_{13}H_{18}O$.
 Этилтолилэтиленмолочная к., $C_{17}H_{16}O_1$.
 Этилтолилэтиленъ, $C_{11}H_{14}$.
 Этилфенилфосфиновая к., $C_8H_{11}O_2P$.
 Этилциклогексанъ, C_8H_{16} .
 Этил- β -этилкотоновая к., $C_8H_{14}O_2$.
 Этиленовые углеводороды, дѣйствіе на нихъ $HCIO$, А. Умнова, 1530.
 Этиленъ бромистый, $C_2H_4Br_2$.
 Этиленгликоль, $C_2H_6O_2$.
 Этиловый спиртъ, C_2H_6O .
 Этиловый меркаптанъ, C_2H_6S (тамъ же меркаптиды).
 Этиловый эфиръ изъ C_6H_5 . Р. Сі, $C_{10}H_{16}O_2P$.
 Этиловый эфиръ этилфенилфосфиновой к., $C_{10}H_{15}O_2P$.
 Этиловый эфиръ изъ дифенилфосфорхлорюра, $C_{14}H_{15}OP$.
 Эфиры кислотъ съ ацетилен. связью, способъ ихъ полученія, Ж. Юцичь, 1495, эфировъ простыхъ оксоневые дибромиды, вліяніе среды на ихъ образование, В. Челинцевъ, 1614; эфиры съ ацетиленовой связью, дѣйствіе на нихъ Br и $HCIO$, Ж. Юцичь, 1080.
 Яблочная к., (также соли), $C_4H_6O_5$.
 Янтарный ангидридъ $C_4H_4O_3$.
 Янтарная к., $C_4H_6O_4$.
 Японскія нефти, оптич. изслѣдованіе, Н. Ракунинъ, 1332.

Указатель органическихъ соединеній по эмпирическимъ формуламъ.

Группа C_1 .

1. I.

CCl_4 Четыреххлористый углеродъ, сжатіе съ измѣн. темп., Е. Биронъ, 168; + C_6H_5Cl , и + C_6H_5Br и + C_6H_6 , сжатіе раств. при разл. темп., Е. Биронъ, 173, 174; вліяніе на образование оксон. дибромидовъ прост. эфировъ, В. Челинцевъ, 1624.

1. II.

$CHCl_3$ Хлороформа вліяніе на образование оксон. дибромидовъ прост. эфировъ, В. Челинцевъ, 1623.
 CH_2O Муравьиная кисл. Пропил. эфиръ, сжатіе при измѣн. темп. Е. Биронъ, 170; изобутил. эфиръ, сжатіе при измѣнен. темп., Е. Биронъ, 170; изобут. эф. + эт. эф. пропіонов. к. и проп. и этил. эф. укс. к., сжатіе, Е. Биронъ, 176, 177; пропил. эф. + этил. эф. укс. кисл. и изобутил. эф. мур. к., сжатіе, Е. Биронъ, 178; изобут. эф. + этилбензолъ, сжатіе, Е. Биронъ, 185; дѣйствіе на ея этилов. эфиръ Mg -галоид-третичнобутилацетиленъ, Ж. Юцичь, 1082; дѣйствіе C_2H_5Br на ея этилов. эфиръ, Ж. Юцичь, 1494; дѣйствіе на ея этиловый эфиръ броммагнійфенилацетиленъ, Ж. Юцичь, 1492.
 CH_3J Иодистый метиль, полученіе изъ него и дифенилпиридинового эфира N -метил- $\alpha\alpha'$ -дифенил- γ -пиридон- β -дикарбонового эфира и смѣси одно- и двуоснов. кислотъ, П. Петренко-Критченко, 311; дѣйствіе Mg $\begin{matrix} CH_3 \\ < \\ J \end{matrix}$ на 1,1-диметилциклопентанонъ-2; Н. Кижнеръ. 1222.
 CH_4O Метиловый спиртъ, опредѣленіе состава и упруг. пара водн. растворовъ, М. Вревскій. 12, 15; упругость пара и темп. кипѣн. водн. смѣсей. А. Дорошевскіи. 117.
 CH_4S Метилмеркаптанъ, скрыт. теплота испаренія и степень ассоциаци, В. Курбатовъ, 1495.
 CH_5N Метиламинъ, конденсація съ ацетондикарбон. эф. и бензойнымъ алдегид., П. Петренко-Критченко. 314.
 CO_3N_4 Нитрометанъ, дѣйствіе на олеиновую к., С. Фокинъ, 1070.

Группа С₂.

2. II.

- C₂H₂O₂ Щавелевая к., получение при окислении метилциклогексана HNO₃, С. Наметкинъ, 697; дѣйствие ея на циклобутилкарбиноль, Н. Демьяновъ, 847; дѣйствие С₂H₃Br на ея этиловый эфиръ, Ж. Юцичъ, 1494.
- C₂H₂O 1) Окись этилена, скрыт. теплота испаренія и степень ассоциации, В. Курбатовъ, 1496.
- C₂H₂O 2) Уксусный алдегидъ, дѣйствие на него Mg-хлоризобутила, А. Горский, 1356; дѣйствие на него Mg-хлоризобутила, А. Умнова, 1539; дѣйствие Zn на смѣсь уксусн. алдегида и броммаслян. эфира, И. Мацуревичъ, 1576.
- C₂H₂O₂ Уксусная кисл., этиловый, пропиловый и изобутил. эфиры, сжатіе при измѣнен. темп., Е. Биронъ, 170, 171; этил. эф. + эт. эф. пропион. к. и пропил. и изобут. эф. мур. к., сжатіе, Е. Биронъ, 176, 178; пропил. эф. + изобутил. эф. уксусн. к., Е. Биронъ, 177; изобут. эф. + этил. эф. маслян., изомасл. и изовалер. к., Е. Биронъ, 177, 179; пропил. эф. + изопентанъ, + псевдокумоль, сжатіе, Е. Биронъ, 184, 186; этил. эф. + этилбензолъ, сжатіе, Е. Биронъ, 185; дѣйствие на этилов. ея эфиръ юдмагнійфенилацетилена, Ж. Юцичъ, 1492; дѣйствие С₂H₃Br на ея этилов. эф., Ж. Юцичъ, 1494; феноловый эф.; спектры поглощенія алкогольныхъ растворовъ; Н. Валяшно, 764, 765, 797; эфиры гексилэтиленгликоля, метилизоамилэтиленгликоля, дециленгликоля и диметилциклогексенгликоля, Н. Прилезнаевъ, 1402, 1405, 1408 и 1412; эфиры спиртовъ С₂H₄O и С₂H₆O, А. Умнова, 1533, 1537; изоамил. эфиръ, электропроводн. въ немъ LiBr, CaJ₂ и ZnJ₂, А. Сахановъ, 1365.
- C₂H₂Br₂ Бромист. этиленъ, соединеніе съ AlBr₃, Б. Мөншуткинъ, 720, 1308; влияние на образование оксон. дибромидовъ прост. эфировъ, В. Челинцевъ, 1626.
- C₂H₂Br Бромистый этиль, дѣйствие его Mg-соединенія на хлоругольный эфиръ, И. Мацуревичъ, 1585; влияние на образование оксон. дибромидовъ прост. эфировъ, В. Челинцевъ, 1626.
- C₂H₂I₂ Иодистый этиль, получение при его помощи окиси этилди-фенилфосфина, А. Арбузовъ, 407; изомеризация подъ его влияніемъ этиловаго эфира изъ С₆H₅PCl₂ въ этилов. эф. этилфенилфосфиновой к., А. Арбузовъ, 416; изомеризация подъ его влияніемъ (С₆H₅)₂P(SC₂H₅), А. Арбузовъ, 553; дѣйствие его Mg-соединенія на хлоругольный эфиръ, И. Мацуревичъ, 1584.
- C₂H₂O Этиловый спиртъ, опредѣл. состава и упруг. пара водн. раств., М. Вревскій, 12, 18; опредѣл. состава неразд. кип. смѣси съ водой, М. Вревскій, 28; упруг. пара и темп. кипѣнія водн. смѣсей, А. Дорошевскій, 117.
- C₂H₂O₂ Этиленгликоль, внутреннее треніе водныхъ его растворовъ, Л. Писаржевскій, 535.
- C₂H₂S Меркаптанъ этиловый; дѣйствие меркаптида Na на дифенилфосфорхлорюръ, А. Арбузовъ, 550.
- C₂H₂N Этиламинъ, конденсація съ ацетондикарбон. эфиромъ и бензойн. алдегидомъ, П. Петренко-Критченко, 321; скрыт. теплота испаренія, В. Курбатовъ, 1496.

2. III.

- C₂H₂O₂Cl₂ Дихлоруксусная к., дѣйствие на ея эфиръ магній-бромаллилена, Ж. Юцичъ, 1493.
- C₂H₂OCl 3) Хлорист. ацетиль, скрыт. теплота испаренія, теплоемкость и степень ассоциации, В. Курбатовъ, 1496.
- C₂H₂OCl₃ Хлораль, дѣйствие Mg на смѣсь его съ С₂H₃Cl, Ж. Юцичъ, 1082.
- C₂H₂OCl₂ Монохлорметиловый эфиръ, дѣйствие на него С₂H₃BrMg и С₂H₃Br Mg, Ж. Юцичъ, 373.
- C₂H₂O₂N 1) Нитроэтанъ, дѣйствие на олеиновую к., С. Фонинъ, 1072.
- 2) Гликоколь, взаимодѣйствие его NH₃ соли съ такой-же солью кротоновой к., Г. Стадниковъ, 886; тоже для Na солей, Г. Стадниковъ, 888; дѣйствие на HCl соль этиловаго эфира KCN и пропионоваго алдегида, Г. Стадниковъ, 889.

Группа С₃.

3. II.

- C₃H₃Br Бромаллиленъ; дѣйствие его Mg-орг. соединения на монохлорметиловый и монохлорпропиловый эф., Ж. Юцичъ, 373; дѣйствие С₂H₃NO₂ на соотв. Mg-орг. соедин., Ж. Юцичъ, 728; дѣйствие Mg-орг. его соединения на этиловый эфиръ леулиновой к., Ж. Юцичъ, 1490; дѣйствие того-же соединенія на метилциклогексаноны и на дихлоруксусн. эфиръ, Ж. Юцичъ, 1496; тоже на щавелевый эфиръ, Ж. Юцичъ, 1494; тоже на муравьиный и уксусный эфиръ, Ж. Юцичъ, 1494; тоже на угольноэтиловый и монохлоругольный эфиры, Ж. Юцичъ, 1494.
- C₃H₄O₂ Пировиноградная к., дѣйствие на нее метилциклогексилгидразина, А. Мѣркинъ, 1208; гидразонъ пировиноградной к. $\left[\text{C}_7\text{H}_{13}\text{NHN} = \text{C} \begin{array}{l} \text{COOH} \\ \text{CN} \end{array} \right]$, его разложение HCl, А. Мѣркинъ, 1209.
- C₃H₃Cl Аллиль хлористый; дѣйствие Mg на смѣсь его съ хлоралемъ, Ж. Юцичъ, 1082.
- C₃H₃Br Бромистый аллиль, дѣйствие на него и пулегонъ Mg, Г. ф. Ферзень, 681.
- C₃H₃O Пропионовый алдегидъ, дѣйствие на него KCN и HCl соли этилов. эфира гликокола, Г. Стадниковъ, 889.
- C₃H₃O₂ Пропионовая к. Этиловый эфиръ, сжатіе при измѣнен. темп., Е. Биронъ, 171; + эт. эф. укс. к., сжатіе, Е. Биронъ, 176; + изобут. эф. мур. к., сжатіе, Е. Биронъ, 176; + изопентанъ, + псевдокумоль, сжатіе, Е. Биронъ, 184, 185; соль иттрия, С. Танатаръ, 587.
- C₃H₃O₃ Молочная к.; соль иттрия, С. Танатаръ, 588.
- C₃H₃Br Пропиль бромистый, дѣйствие его Mg соединенія на хлоругольный эфиръ, И. Мацуревичъ, 1587.
- C₃H₃I 1) Иодистый пропиль, изомеризующее дѣйствие на (С₆H₅)₂P(SC₂H₅) А. Арбузовъ, 561.
- 2) Иодистый изопропиль, получение при его помощи окиси изопропилдифенилфосфина, А. Арбузовъ, 409.
- C₃H₃O 1) н-пропиловый спиртъ, опредѣл. состава и упруг. пара водн. раств., М. Вревскій, 12, 23; опред. состава неразд. кип. смѣси съ водой, М. Вревскій, 28; упругость пара и темп. кипѣнія водн. смѣсей, А. Дорошевскій, 117.
- 2) Изопропиловый спиртъ, темп. кипѣн. водныхъ его растворовъ, А. Дорошевскій, 1448.

- $C_3H_8O_3$ Глицеринъ. Свободная энергия химич. реакции въ смѣсяхъ его со спиртами, Л. Писаржевскій, 249.
- C_3H_8S Пропиловый меркаптанъ, дѣйствие его на дифенилфосфорхлорюръ, А. Арбузовъ, 560.
- $C_3H_{12}O$ Метилциклогексанъ—1,3; дѣйствие гидрата гидразина, А. Мѣринъ, 1205; метилциклогексиденазинъ, получение, свойства, А. Мѣринъ, 1205, дѣйствие бензойнаго алдегида, А. Мѣринъ, 1206; восстановление, А. Мѣринъ, 1207; превращение въ кетазинъ, А. Мѣринъ, 1205; метилциклогексилгидразонъ метилциклогексанона $[(C_7H_{12}):N-NHC_7H_{13}]$, получение изъ $[C_7H_{12}):N.NH_2]$, А. Мѣринъ, 1207; метилциклогексилгидразинъ, получение изъ метилциклогексиденазина, А. Мѣринъ, 1207; получение изъ него соотв. тиомочевины, А. Мѣринъ, 1208; дѣйствие пировиноградной к., А. Мѣринъ, 1208; кетазинъ $(C_7H_{12})N-N:(C_7H_{12})$, получение изъ метилциклогексиденазина, А. Мѣринъ, 1205; превращение въ метилциклогексиденазинъ, А. Мѣринъ, 1210.

3. III.

- $C_3H_5O_2Cl$ Хлороугольный эфиръ, дѣйствие на него Mg и галоидопроизв. жирнаго ряда, И. Мацуревичъ, 1582; бром- и йодмагниевое соединене второй фазы этой реакции, И. Мацуревичъ, 1585, 1586; дѣйствие на него Mg-бромпропила, И. Мацуревичъ, 1587; изслѣдование комплекснаго магниеваго соединенія второй фазы этой реакции, И. Мацуревичъ, 1588; дѣйствие на него C_3H_3BrMg , Ж. Юичъ, 1495.

Группа C_4 .

4. I.

- C_4H_6 Дивинилъ, его полимеризация, С. Лебедевъ, 726, 958.

4. II.

- $C_4H_4O_2$ Тетроловая к., синтезъ ея этилов. эфира дѣйствиемъ C_3H_3BrMg на угольнотилов. или хлоругольный эфиръ, Ж. Юичъ, 1495.
- $C_4H_4O_3$ Янтарный ангидридъ, получение при окислении циклобутилдифенилметана, Н. Кижнеръ, 1235.
- $C_4H_4O_4$ Фумаровая к., соль иттрія, С. Танатаръ, 588.
- C_4H_6O Кротоновый алдегидъ, конденсация его съ NH_3 и ацетоуксусн. эфиромъ, Е. Гришневичъ-Трохимовскій, 1377.
- $C_4H_6O_2$ 1) Метакриловая к., получение ея при дѣйствии Zn на смѣсь ортомуравьиного и α -бромизомазлянаго эфировъ, М. Ждановичъ, 1291.
- 2) Кротоновая к., взаимодействие NH_3 солей ея и гликокола, Г. Стадниковъ, 886; тоже для Na солей, Г. Стадниковъ, 888; соль иттрія, С. Танатаръ, 589.
- $C_4H_6O_3$ Ацетоуксусная к., конденсация ея эфира съ NH_3 и кротонов. алдегидомъ, Е. Гришневичъ-Трохимовскій, 1377.
- $C_4H_6O_4$ Янтарная к., получение при окислении метилциклогексана HNO_3 , С. Наметинъ, 697; получение при окислении циклобутилдифенилметана, Н. Кижнеръ, 1231; получение при окислении γ -окиси изъ декаметиленгликоля, И. Егоровъ, 1661.
- $C_4H_6O_5$ Яблочная к., соль иттрія, С. Танатаръ, 589; яблочная к., триболоминисценция ея аммиачной соли, И. Остромысленскій, 107

- C_4H_8O 1) Изомасляный алдегидъ, образование при дѣйствии Zn на смѣсь ортомуравьиного и α -бромизомазлян. эфировъ, М. Ждановичъ, 1287.
- 2) Метилэтилкетонъ, дѣйствие на смѣсь его и броммаслянаго эфира цинка, И. Мацуревичъ, 891.
- $C_4H_8O_2$ 1) Масляная к., этиловый эфиръ, сжатіе при измѣнен. темп., Е. Биронъ, 171; + этил. эф. изомасл. к., сжатіе раств., Е. Биронъ, 176; + изобут. эф. укс. к., сжатіе, Е. Биронъ, 177; + гексанъ, сжатіе, Е. Биронъ, 184.
- 2) Изомасляная к., этиловый эфиръ, сжатіе при измѣн. темп., Е. Биронъ, 171; + маслян. к. этиль, сжатіе, Е. Биронъ, 176; + изобут. эфир. уксусн. к., Е. Биронъ, 177; + гексанъ + изогексанъ, сжатіе, Е. Биронъ, 184, 185; соль иттрія, С. Танатаръ, 587; получение при окислении метилизопропилаэтилена, А. Горскій, 1356.
- C_4H_8Cl Хлористый изобутиль; дѣйствие его Mg-соединенія на уксусн. алдегидъ, А. Горскій, 1356; дѣйствие его Mg-соединенія на уксусн. алдегидъ, А. Умнова, 1539.
- C_4H_8J 1) Иодистый изобутиль, изомеризация подъ его влияниемъ изобут. эфира изъ дифенилфосфорхлорюра въ изоб. эф. дифенилфосфиновой к., А. Арбузовъ, 410; изомеризация подъ его влияниемъ $(C_6H_5)_2PS(C_4H_9)$, А. Арбузовъ, 556.
- 2) Иод. бутиль (норм.), дѣйствие его Mg соедин. на энантолъ, С. Бырченко, 876.
- $C_4H_{10}O$ Триметилкарбиноль, тем. кипѣн. водн. его растворовъ, А. Дорошевскій, 1448; нѣкоторыя свойства его водныхъ растворовъ, А. Дорошевскій, 1497.
- $C_4H_{10}O_2$ Эритритъ, внутреннее трение водныхъ его растворовъ, Л. Писаржевскій, 535.
- $C_4H_{10}S$ Изобутиловый меркаптанъ; дѣйствие меркаптида Na на дифенилфосфорхлорюръ, А. Арбузовъ, 555.

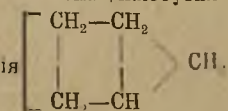
4. III.

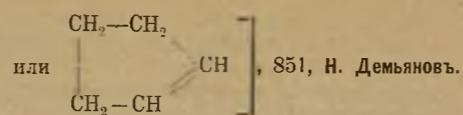
- $C_4H_7O_2Br$ α -Броммасляная к., дѣйствие на смѣсь ея эф. и метилэтилкетона цинка, И. Мацуревичъ, 891; дѣйствие Zn на смѣсь ея эфира съ ортомуравьи. эфиромъ, М. Ждановичъ, 1286; получение изъ ея эфира эфира тетраметилацетоуксусной к., М. Ждановичъ, 1289; дѣйствие на смѣсь ея эфира съ ортомуравьи. эфиромъ магнія, М. Ждановичъ, 1292; дѣйствие Zn на смѣсь уксусн. алдегида и броммаслянаго эфира, И. Мацуревичъ, 1576.
- C_4H_7OCl Монохлорметилпропиловый эфиръ, дѣйствие на него C_3H_3BrMg и C_3H_5BrMg , Ж. Юичъ, 373.
- $C_4H_7O_2N$ β -Аминомазляная к., получение ея этиловаго эфира при взаимодѣйств. NH_3 солей гликокола и кротоновой к., Г. Стадниковъ, 886.

Группа C_5 .

5. I.

- C_5H_8 1) Изопрень, полимеризация, С. Лебедевъ, 959.
- 2) Углеводородъ, полученный при дѣйствии шавел. к. на циклобутилкарбиноль, 848; установление его строения





- C_5H_{10} 1) Циклопентанъ; получение восстановлениемъ изъ $\text{C}_5\text{H}_9\text{Br}$, Н. Демьяновъ, 843.
2) Изопентанъ, сжатіе при измѣн. тем., Е. Биронъ 169; +гексанъ, +псевдокумоль, +эт. эфир. пропон. к., +проп. эф. уксусн. к., сжатіе, Е. Биронъ, 183, 184.

5. II.

- $\text{C}_5\text{H}_4\text{O}_2$ Фурфуроль, конденсація съ NH_3 и ацетондикарбонов. эф., П. Петренко-Критченко, 326.
 $\text{C}_5\text{H}_5\text{N}$ Пиридинъ; электропров. растворовъ его бромистовод. соли въ анилинъ, метиланилинъ и диметиланилинъ, А. Сахановъ. 685, 686; образование изъ него дипиридина, И. Остромысленский, 721.
 $\text{C}_5\text{H}_6\text{O}$ Циклопентанонъ, получение при окисленіи спирта изъ C_5H_8 , получаем. при дѣйств. щавелевой к. на циклобутилкарбиноль, Н. Демьяновъ, 851.
 $\text{C}_5\text{H}_6\text{O}_4$ Цитраконовая к., соль иттріа, С. Танатаръ, 590.
 $\text{C}_5\text{H}_6\text{O}_5$ Ацетондикарбоновая к., конденсація ея эфира съ NH_3 и бензойн. алдегид.; конд. съ метиламиномъ и бензойн. алдегид., конд. съ этиламиномъ и бензойн. алдегид., тоже съ NH_3 , коричневымъ алдегидомъ и фурфуроломъ, П. Петренко-Критченко, 301, 314, 321, 326.
 $\text{C}_5\text{H}_6\text{Cl}_2$ Дихлордивинилметанъ, получение его изъ трехлорметилаллилкарбинола, Ж. Юичъ, 1083.
 $\text{C}_5\text{H}_7\text{Br}$ Бромизопропилацетиленъ; дѣйствіе $\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2$ на соотвѣтств. Mg органич. соедин., Ж. Юичъ, 728.
 $\text{C}_5\text{H}_8\text{O}$ 1) Эфиръ изъ монохлорметилового эф. и броммагнійаллилена, Ж. Юичъ, 373.
2) Спиртъ, получаемый при дѣйствіи водн. H_2SO_4 на C_5H_8 , получен. дѣйствіемъ щавелев. к. на циклобутилкарбиноль, окисленіе этого спирта, Н. Демьяновъ, 850, 851.
 $\text{C}_5\text{H}_8\text{O}_2$ 1) Ацетилацетонъ. Полученіе и свойства ацетил-ацетоната таллія, Э. Нуровский, 636.
2) Тетраметиленкарбоновая к., восстановление ея эфира въ циклобутилкарбиноль, Н. Демьяновъ, 839; получение ея эфира циклобутилкарбинола при окисленіи циклобутилкарбинола, Н. Демьяновъ, 841; дѣйствіе на ея эфиръ $\text{C}_6\text{H}_5\text{J}^{\text{Mg}}$, М. Киннеръ, 1228.
 $\text{C}_5\text{H}_8\text{O}_3$ Левулиновая к., этиловый эфиръ, дѣйствіе на него Mg—бромаллилена, Ж. Юичъ, 1490.
 $\text{C}_5\text{H}_8\text{O}_4$ 1) Глутаровая к., получение при окисленіи метилциклогексана HNO_3 , С. Наметинъ, 697.
2) Диметилмалоновая к., получение при окисленіи ацеталя формилдиметилуксуснаго эфира, М. Ждановичъ, 1288.
3) Пировинная к., получение ея при окисленіи метилциклогексана HNO_3 , С. Наметинъ, 698.
 $\text{C}_5\text{H}_8\text{Cl}_2$ $\alpha\alpha$ -Дихлоризопропилэтиленъ, получение, свойства, Ж. Юичъ, 374.
 $\text{C}_5\text{H}_9\text{Br}$ Бромопентаметиленъ; получение при дѣйствіи HBr на циклобутилкарбиноль, 841; восстановление въ углеводородъ (циклопентанъ), 843, Н. Демьяновъ.
 $\text{C}_5\text{H}_9\text{J}$ Иодопентаметиленъ, получение при дѣйствіи HJ на циклобутилкарбиноль, Н. Демьяновъ, 845.

- $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}$ Циклобутилкарбиноль, его получение, 839; окисленіе, 840; превращеніе въ бромюръ $\text{C}_5\text{H}_9\text{Br}$, 841; дѣйствіе на него HJ , 845; дѣйствіе на него щавелевой к., Н. Демьяновъ, 847.
 $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}_2$ Изовалериановая к., этиловый эфиръ, сжатіе при измѣн. темп., Е. Биронъ, 171; + изобут. эф. уксусн. к., сжатіе, Е. Биронъ, 179.
 $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}_3$ Ортоугольный эфиръ, дѣйствіе на него Mg-бромфенилацетиленна, Ж. Юичъ, 1491; дѣйствіе на него $\text{C}_6\text{H}_5\text{BrMg}$, Ж. Юичъ, 1495.
 $\text{C}_5\text{H}_{11}\text{J}$ Иодистый изоамилъ, изомеризація подъ его влияніемъ $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{P}(\text{SC}_5\text{H}_{11})$, А. Арбузовъ, 558.
 $\text{C}_5\text{H}_{12}\text{S}$ Изоамиловый меркаптанъ, дѣйствіе меркаптида Na на дифенилфосфорхлорюръ, А. Арбузовъ, 558.

5. III.

- $\text{C}_5\text{H}_7\text{OCl}_3$ Трихлорметилаллилкарбиноль, его синтезъ, Ж. Юичъ, 1082; получение изъ него дихлордѣтиленоваго углеводорода, Ж. Юичъ, 1083.

5. VI.

- $\text{C}_5\text{H}_9\text{O}_2\text{N}_2\text{ClSPt}$ Платосемипиридинаминхлоросульфоновая кислот., получение, строеніе, И. Остромысленский, 521.

Группа C_6 .

6. I.

- C_6H_6 1) Бензолъ, расширеніе его и его растворовъ, Е. Биронъ, 144, 156, 160; сжатіе при измѣн. темп., Е. Биронъ, 169; + CCl_4 , сжатіе растворовъ, Е. Биронъ, 174; + толуоль, + этилбензолъ, +псевдокумоль, сжатіе, Е. Биронъ, 181; получение изъ него $\text{C}_6\text{H}_5\text{PCl}_2$, А. Арбузовъ, 398; соединеніе съ SbCl_5 и SbBr_5 , Б. Меншуткинъ, 720; влияніе его на образованіе оксонев. дибромидовъ прост. эфировъ, В. Челинцевъ, 1621.
2) Диметилдиацетиленъ, синтезъ его, Ж. Юичъ, 728.
 C_6H_8 Дигидробензолъ, получение катал. дегидратацей хинита, В. Ипатьевъ, 1554.
 C_6H_{10} 1) Тетрагидробензолъ, получение катал. дегидратацей гексагидрофенола, В. Ипатьевъ, 1554.
2) Диизопропениль, полимеризація, С. Лебедевъ, 960.
 C_6H_{12} 1) Метилизопропилэтиленъ. Полученіе, свойства, окисленіе, А. Горский. 1356; получение, присоединеніе HClO , А. Умова, 1539, 1540.
2) Гексаметиленъ, нитрованіе, С. Наметинъ, 582; циклогексанъ, получение изъ циклогексилденгидразина, Н. Киннеръ, 1668.
3) Тетраметилэтиленъ, окисленіе гидроперекисью бензоила, Н. Прилежаневъ, 1409.
 C_6H_{14} 1) Гексанъ норм., сжатіе при измѣн. темп., Е. Биронъ. 170; + изогексанъ, +изопентанъ, +эт. эф. масл. к., +эт. эф. изомасл. к., сжатіе, Е. Биронъ, 183, 184.
2) Изогексанъ, сжатіе при измѣн. темп., Е. Биронъ. 170; +гексанъ, +эт. эф. изомасл. к., 183, 185.

6. II.

- $C_6H_4O_2$ *m*-Бензохинонъ; спектры поглощения его растворовъ, Н. Валяшко 997, 1022, 1023.
- $C_6H_4Cl_2$ *m*-дихлорбензолъ, изоморфн. смѣси съ *m*-диодбензоломъ, темп. плавления, Н. Нагорновъ, 1161; тоже съ хлоридбензоломъ, Н. Нагорновъ, 1162; давл. истечения этой послѣдн. смѣси, Н. Нагорновъ, 1170; давл. истечения системы *m*- $C_6H_4Cl_2$ + *n*- $C_6H_4Cl_2$, Н. Нагорновъ, 1178.
- $C_6H_4Br_2$ *m*-дибромбензолъ, изоморф. смѣси съ *m*-диодбензоломъ, темп. плавления, Н. Нагорновъ, 1164; тоже съ бромидбензоломъ, Н. Нагорновъ, 1165; давл. истечения этой смѣси, Н. Нагорновъ, 1176; давл. истечения смѣси съ бромхлорбензоломъ, Н. Нагорновъ, 1170.
- $C_6H_4J_2$ *m*-диодбензолъ, изоморфн. смѣси съ *m*-дихлорбензоломъ, темп. плавления, Н. Нагорновъ, 1161; тоже съ хлоридбензоломъ, Н. Нагорновъ, 1163; тоже съ дибромбензоломъ, Н. Нагорновъ, 1164; тоже съ бромидбензоломъ, Н. Нагорновъ, 1166.
- C_6H_5Cl Хлорбензолъ, расширение его и его растворовъ, Е. Биронъ, 148, 161; сжатіе при измѣненіи темп., Е. Биронъ, 168; + CCl_4 , сжатіе растворовъ, Е. Биронъ, 173; соединеніе съ $SbCl_3$, Б. Меншуткинъ, 720.
- C_6H_5Br Бромбензолъ, соединеніе съ $SbCl_3$, Б. Меншуткинъ, 720; влияние на образование оксон. дибромидовъ прост. эфировъ, В. Челинцевъ, 1627; расширение его и его растворовъ, Е. Биронъ, 150, 156, 161; сжатіе при измѣн. темп., Е. Биронъ, 168; + CCl_4 , сжатіе растворовъ, Е. Биронъ, 173.
- C_6H_5J Иодбензолъ, соединеніе съ $SbCl_3$, Б. Меншуткинъ, 720. Дѣйствіе MgC_6H_5J на эфиръ тетраметилкарбонной кис., Н. Кижнеръ, 1228.
- C_6H_6O Фенолъ; спектры поглощения алкогольныхъ и алкогольныхъ съ прибавк. HCl растворовъ, Н. Валяшко, 763, 765, 795, 796, 986; тоже для смѣсей съ бензалдегидомъ, Н. Валяшко, 767, 792.
- C_6H_7N Анилинъ, термхим. данныя при его диазотированіи, Н. Свѣтославскій, 811, 814; электропров. растворовъ въ немъ NH_4J , $C_6H_5NH_2$, $C_6H_5NH_2 \cdot HBr$, $AgNO_3$ и LiJ , А. Сахановъ, 685, 686; электропров. бромистоводор. его соли въ анилинъ, метиланилинъ и диметиланилинъ, А. Сахановъ, 685, 686, 687.
- C_6H_9Br Бромтретичнобутилацетиленъ; дѣйствіе $C_6H_5NO_2$ на соотв. Mg орган. соедин., Ж. Юцичь, 728; дѣйствіе его Mg —соединенія на муравьино-этилов. эфиръ, Ж. Юцичь, 1082.
- $C_6H_{10}O$ 1) Гексаметиленкетонъ, полученіе при нитрованіи гексаметилена, С. Наметинъ, 582.
2) Тетрагидрофенолъ, полученіе при каталит. дегидратациі хинита, В. Ипатьевъ, 1554.
- $C_6H_{10}O_2$ α -Этилкотоновая к., полученіе отщепленіемъ воды изъ α -этил- β -оксимасляной к., соли, И. Мацуревичъ, 1581.
- $C_6H_{10}O_3$ 1) Диметилантарная к., полученіе при окисленіи 1,1-Диметилциклопентанона—2, Н. Кижнеръ, 1219; ея анилиды, Н. Кижнеръ, 1219.
2) Адипиновая к., полученіе при окисленіи метилциклогексана HNO_3 , С. Наметинъ, 697.
- $C_6H_{12}O$ 1) Гексагидрофенолъ, катализ. его дегидратация, В. Ипатьевъ, 1554.
2) Окись тетраметилэтилена; полученіе окисленіемъ тетраметилэтилена гидроперекисью бензоила, Н. Приленаевъ, 1410.
3) Окись метилизопропилэтилена, полученіе изъ соотв. хлоргидрина гликоля, превращеніе въ гликоль, А. Умнова, 1541.
- $C_6H_{12}O_2$ 1) Хинитъ, его дегидратация, В. Ипатьевъ, 1554.

6. III.

- 2) Норм. Гексиловая к., полученіе при окисленіи γ -окиси изъ декаметиленгликоля, И. Егоровъ, 1662.
- $C_6H_{17}O_2$ α -Этил- β -оксимасляная к., полученіе ея эфира дѣйствіемъ Zn на укс. алдегидъ и броммасляный эфиръ, И. Мацуревичъ, 1576; ея соли, отщепленіе воды, И. Мацуревичъ, 1580, 1581.
- $C_6H_{12}N_2$ Циклогексилдиенгидразинъ; разложеніе KNO_3 , Н. Кижнеръ, 1668.
- $C_6H_{13}J$ Иодистый метилизобутиль, полученіе изъ него углеводорода, А. Горскій, 1356; иодгидринъ метилизобутилкарбинола, его полученіе изъ спирта и отнятіе отъ него HJ , А. Умнова, 1540.
- $C_6H_{14}O$ Метилизобутилкарбинолъ, синтезъ по Гриньяру, превращеніе въ иодгидринъ, А. Умнова, 1539.
- $C_6H_{14}O_2$ Метилизопропилэтиленгликоль; полученіе гидратацей окиси, А. Умнова, 1541.
- $C_6H_3O_7N_2$ Пикриновая к., дѣйствіе на нее хлористаго водорода, А. Степановъ, 488; о пожелтѣніи ея на воздухѣ, А. Степановъ, 493; цвѣтъ пикрата аммонія, А. Степановъ, 495.
- $C_6H_4O_4N_2$ *m*-Динитробензолъ, соединеніе съ $SbCl_3$, Б. Меншуткинъ, 721.
- $C_6H_4N_2Cl_2$ Дихлорхинондииминъ, конденсація съ фенилтолуилдиаминномъ въ сафранинъ, В. Шапошиниковъ, 512.
- C_6H_4ClBr *n*-хлорбромбензолъ, давл. истечения его изоморфн. смѣсей съ *n*- $C_6H_4Cl_2$ и *n*- $C_6H_4Br_2$, Н. Нагорновъ, 1170.
- C_6H_4ClJ *n*-хлоридбензолъ, изоморф. смѣси съ *n*-дихлорбензоломъ, темп. плавления, Н. Нагорновъ, 1162; тоже съ диодбензоломъ, Н. Нагорновъ, 1163; давл. истечения изоморфн. смѣси съ $C_6H_4Cl_2$, Н. Нагорновъ, 1178.
- C_6H_4BrJ *n*-бромидбензолъ, изоморфн. смѣси съ *n*-дибромбензоломъ, темп. плавл., Н. Нагорновъ, 1165; тоже съ диодбензоломъ, Н. Нагорновъ, 1166; давл. истечения изом. смѣсей съ $C_6H_4Br_2$ и $C_6H_4J_2$, Н. Нагорновъ, 1176.
- $C_6H_5O_2N$ Нитробензолъ, электропроводность растворовъ въ немъ $AlBr_3$, В. Плотниковъ, 1589; спектры поглощения водныхъ, алкогольныхъ и гексановыхъ растворовъ, Н. Валяшко, 963, 980, 982, 1000, 1001; соед. съ $AlCl_3$, Б. Меншуткинъ, 59, 90—93; соединеніе съ $SbCl_3$, Б. Меншуткинъ, 721; дѣйствіе на броммагнійфенил-, изопропил-, третично-бутил- и метил-ацетиленъ, Ж. Юцичь, 728.
- $C_6H_5O_3N$ *o*-нитрофенолъ; спектры поглощения алкогольныхъ, водныхъ, хлороформовыхъ и гексановыхъ растворовъ, Н. Валяшко, 972, 980, 992, 1008, 1009; *m*-нитрофенолъ; тоже, Н. Валяшко, 981, 992, 1012, 1013; *n*-нитрофенолъ; тоже, Н. Валяшко, 985, 992, 1016; *o*-нитрофенолъ, цвѣтность его растворовъ, В. Шарвинъ, 240; *n*-нитрофенолъ, цвѣтность его растворовъ, В. Шарвинъ, 243.
- $C_6H_5Cl_2F$ Фосфенилхлоридъ, полученіе изъ бензола и PCl_3 , А. Арбузовъ, 398; полученіе изъ него дифенилфосфорхлорюра, А. Арбузова, 403.
- $C_6H_6ON_2$ Диазобензолъ. Термхимич. изслѣдован. въ области его солей, В. Свѣтославскій, 811.
- $C_6H_6O_2N_2$ *n*-Нитроанилинъ, термхим. данныя процесса его диазотированія, В. Свѣтославскій, 830.
- $C_6H_{10}O_4N_2$ 1,1-динитрогексаметиленъ, полученіе при окисленіи циклогексилпсевдонитрола, С. Наметинъ, 586.
- $C_6H_{10}O_3N_2$ Циклогексилпсевдонитролъ. Полученіе изъ нитрогексаметилена, С. Наметинъ, 585; окисленіе въ динитрогексаметиленъ, С. Наметинъ, 586.

- $C_7H_{13}Cl$ Хлордиметилизопропилэтиленъ, получение при дѣйстви $HClO$ на диметилизопропилэтиленъ, А. Умнова, 1532; его омыление, А. Умнова, 1532; получение дѣйствиемъ Cl не соотвѣт. этиленсв. углеводородъ, А. Умнова, 1536.
- $C_7H_{14}O$ 1) Изобутиронъ, получение изомеризацией непредѣльнаго спирта того-же состава, семикарбазонъ, А. Умнова, 1533, 1536.
2) Дизопропилкетонъ, образование при дѣйстви Zn на смѣсь ортомуравьиного и α -бромизомаслян. эфировъ, М. Ждановичъ, 1288.
3) Энантиль, дѣствие на него Mg —йодбутила, С. Бырченко, 876.
4) Циклобутилдиметилкарбиноль, его превращения, Н. Кижнеръ, 1211; окисление хромов. смѣсью, Н. Кижнеръ, 1217.
5) 1,1—Диметилциклопентаноль, его окисление $KMnO_4$, Н. Кижнеръ, 1215; его окисление хромовой смѣсью, Н. Кижнеръ, 1216.
6) Непредѣльный спиртъ, полученный обмыливаниемъ хлоридометилизопропилэтилена, уксусный эфиръ, изомеризация въ изобутиронъ, А. Умнова, 1533, 1536.
7) α -Гексагидрокрезолъ, катал. его дегидратация, В. Ипатьевъ, 1555.
1,1—аминометилциклогексанъ, получение изъ нитросоединен., С. Наметинъ, 693.
- $C_7H_{15}N$ 1) Триэтилкарбиноль, синтезъ его изъ хлороугольнаго эфира и Mg -бромъ или йодъ этила, И. Мацуревичъ, 1584, 1585; изслѣдование комплекснаго Mg соединения второй фазы этой реакци, И. Мацуревичъ, 1588.
- $C_7H_{16}O$ 2) Метилэтилпропилкарбиноль, получение его при дѣйстви H_2SO_4 на α -этил- β -метилэтилэтиленмолочную к., И. Мацуревичъ, 899.
- $C_7H_{16}O_3$ Ортомуравьиный эфиръ; дѣствие на него Zn - и Mg -орг. соединений (1279); дѣствие Zn на смѣсь его съ α -бромизомаслян. эфиромъ (1286); дѣствие на ту же смѣсь Mg , (1292), М. Ждановичъ.

7. III.

- C_7H_5OCl Хлористый бензоиль, соединеніе его съ $AlCl_3$ и $AlBr_3$, Б. Меншутинъ, 720; соединеніе съ $AlCl_3$, Б. Меншутинъ, 1311; соединеніе съ $AlBr_3$, Б. Меншутинъ, 1314; дѣствие на него перекиси Na , Н. Прилежаевъ, 1395.
- $C_7H_6N_2Cl_2$ Толухинондихлордиминъ, конденсація съ фенил-*m*-толуиленадиаминомъ, Н. Орловъ, 942.
- $C_7H_7O_2N$ 1) *o*-Нитротолуоль, соед. съ $AlCl_3$, Б. Меншутинъ, 79, 90, 93; *m*-нитротолуоль, соед. съ $AlCl_3$, Б. Меншутинъ, 84, 90, 93; *n*-нитротолуоль, соед. съ $AlCl_3$, Б. Меншутинъ, 86, 90, 93; *o*-нитротолуоль; спектры поглощенія алкогольныхъ и гексановыхъ растворовъ, Н. Валяшко, 967, 992, 1005; *m*-нитротолуоль; тоже Н. Валяшко, 970, 992, 1006; *n*-нитротолуоль; тоже, Н. Валяшко, 971, 992, 1007.
2) Антрапиловая к., термхим. данныя процесса ея диазотирования, В. Свѣтославскій, 826.
- $C_7H_7O_3N$ *o*-нитроанизоль, спектры поглощенія водныхъ, спиртовыхъ и гексановыхъ растворовъ, Н. Валяшко, 973, 976, 992, 1009, 1010; *m*-нитроанизоль, тоже, Н. Валяшко, 982, 984, 992, 1014; *n*-нитроанизоль, тоже, Н. Валяшко, 985, 992, 1017.
- $C_7H_{13}O_3N$ 1) 1,1-нитрометилциклогексанъ, получение, свойства, восстановление, С. Наметинъ, 692; 1,3-нитрометилциклогексанъ, получение, реакци, бензоильное производное, С. Наметинъ, 694.
2) Гексагидрофенилнитрометанъ, получение, С. Наметинъ, 696.
- $C_7H_{11}O_2Cl_3$ Укс. эфиръ трихлорметилизопропилкарбинола, дѣствие на него Zn струж., Ж. Юичъ, 374.

7. IV.

- $C_7H_{10}N_2Cl.Pt$ Платосемитолуиленадиаминхлоридъ. получение, свойства, И. Остромысленскій, 518.

Группа C_8 .

8. I.

- C_8H_6 Фенилацетиленъ, окисление гидроперекисью бензоила, Н. Прилежаевъ, 1416.
- C_8H_{10} 1) Этилбензолъ, сжатіе при измѣн. темп., Е. Биронъ, 169; + бензолъ, + толуоль, + псевдокумоль, + изобут. эф. мур. к., + этил. эф. укс. к., сжатіе, Е. Биронъ, 181, 182, 185; соединенія съ трехгалогидной Sb , Б. Меншутинъ, 730.
2) Ксилоль, соединенія съ трехгалогидной Sb , Б. Меншутинъ, 731.
- C_8H_{12} Этилциклогексенъ,—прод. полимеризации дивинила, С. Лебедевъ, 726.
- C_8H_{14} 1) Диметилциклогексенъ, окисленіе его гидроперекисью бензоила Н. Прилежаевъ, 1410.
2) Изолауролень, получение дѣйствиемъ шавелевой к. на триметилциклопентаноль, Н. Кижнеръ, 1223; восстановление, Н. Кижнеръ, 1225.
- C_8H_{16} 1) Норм. октиленъ (наприленъ), его окисленіе гидроперекисью бензоила, Н. Прилежаевъ, 1401.
2) Дизобутиленъ, его окисленіе гидроперекисью бензоила Н. Прилежаевъ, 1404; дѣствие на него $HClO$, А. Умнова, 1536; дѣствие на него Cl , А. Умнова, 1538.
3) Этилциклогексанъ, получение восстановл. этилциклогексена, С. Лебедевъ, 726.
4) Дигидроизолауролень, получение восстановленіемъ изолауролена, Н. Кижнеръ, 1225.

8. II.

- C_8H_5Br Бромфенилацетиленъ; дѣствие его Mg . орг. соед. на бромметиловый, хлорметиловый и монохлорметилпропиловый эфиры, Ж. Юичъ, 373; дѣствие нитробензола на соотв. Mg . орг. соед., Ж. Юичъ, 728; дѣствие его Mg —орг. соединения на ортоугольный эфиръ, Ж. Юичъ, 1491; дѣствие этого же соединения на муравьиноэтилов. эфиръ, Ж. Юичъ, 1492;
- C_8H_5I Иодофенилацетиленъ, дѣствие его Mg —соедин. на ортоугольный эфиръ, Ж. Юичъ, 1082; получение дѣйствиемъ азотистаго амила на йодмагнійфенилацетиленъ, Ж. Юичъ, 1491; дѣствие его Mg —соединенія на уксусн. этил. эфиръ, Ж. Юичъ, 1492.
- $C_8H_6O_2$ Фталевая к., соль иттрія, С. Танатаръ, 589.
- C_8H_8O 1) Ацетофенонъ. Соединеніе съ нимъ $AlCl_3$ и $AlBr_3$, Б. Меншутинъ, 1298.
2) *o*-толуиловый алдегидъ; спектры поглощенія алкогольныхъ растворовъ, Н. Валяшко, 967, 992, 1003; *m*-толуиловый алдегидъ, тоже, Н. Валяшко, 970, 992, 1004; *n*-толуиловый алдегидъ, тоже, Н. Валяшко, 971, 992, 1004.
- $C_8H_8O_2$ 1) *o*-Метоксибензалдегидъ. Спектры поглощенія въ алкогольн. и алкогольн. съ прибавк. HCl растворахъ. Н. Валяшко, 755, 765, 774, 787, 788, 873, 902; *m*-метоксибензалдегидъ. Спектры поглощенія въ алкогольномъ и алкогольномъ съ прибавк.

- HCl растворовъ, Н. Валяшно, 757, 765, 791, 982, 992; *m*-метоксибензалдегидъ. Спектры поглощенія въ алкогольн. растворѣ, Н. Валяшно, 768, 798, 992.
- 2) Фенилуксусная к., получение изъ фенилацетилена ея метил. эфира при дѣйствіи на него гидроперекиси бенаоила, Н. Прилежаевъ, 1417.
- $C_8H_{10}O$ Метилдиаллиленилкарбинолъ, его синтезъ дѣйствіемъ C_3H_5BrMg на уксусно-этиловый эфиръ, Ж. Юичъ, 1494.
- $C_8H_{10}O_2$ Аллиленил- γ -валеролактонъ, получение дѣйствіемъ C_3H_5BrMg на этилов. эфиръ левулинов. к., Ж. Юичъ, 1490.
- $C_8H_{11}N$ 1) Диметиланилинъ, электропроводн. растворовъ въ немъ $C_6H_5NH_2HBr$ и C_6H_5NHBg , А. Сахановъ, 686, 687.
2) α, γ -Триметилпиридинъ, получение его изъ солей эфира $C_{12}H_{13}O_4N$; его соли двойныя, Е. Гришневичъ-Трохимовскій, 1379.
- $C_8H_{14}O$ 1) Окись диметилциклогексена, получение окисленіемъ соотв. углеводорода перекисью бензоила, гидратация, Н. Прилежаевъ, 1411, 1412.
2) Метилсуберонъ изъ нефти, М. Тихвинскій, 721.
- $C_8H_{14}O_2$ α -этил- β -этил-кротоновая к., получение ея эфира отщепленіемъ H_2O изъ эфира α -этил- β -метилэтилэтиленмолочной к., выдѣленіе свободн. кислоты, ея соли, бромированіе, И. Мацуревичъ 896, 897, 898, 899.
- $C_8H_{14}O_3$ Тетраметилацетоуксусная к., получение ея эфира изъ эфира α -бромизомаслян. к., окисленіе, М. Ждановичъ, 1289; получение ея эфира при дѣйствіи Mg на смѣсь ортомуравин. эфира и эфира α -бромизомаслян. к., М. Ждановичъ, 1293, 1294.
- $C_8H_{14}O_4$ Тетраметилантарная к., получение ея при дѣйствіи Zn на смѣсь ортомуравинаго и α -бромизомаслян. эфировъ, М. Ждановичъ, 1292.
- $C_8H_{15}Cl$ Хлордиизобутиленъ, получение при дѣйствіи HClO на диизобутиленъ, А. Умнова, 1537; омыленіе въ спиртъ, А. Умнова, 1537; получение дѣйствіемъ Cl на диизобутиленъ, А. Умнова, 1538.
- $C_8H_{16}O$ 1) Окись диизобутилена, получение окисленіемъ диизобутилена гидроперекисью бензоила (1904), гидратация (1905), превращеніе въ соотв. алдегидъ (1906), Н. Прилежаевъ.
2) Окись норм. октилена, получение дѣйств. гидроперекиси бензоила на октиленъ, Н. Прилежаевъ, 1402; ея свойства, гидратация (1402), переходъ въ соотв. алдегидъ (1403) Н. Прилежаевъ,
3) Непредѣльн. спиртъ, полученный омыленіемъ хлордиизобутилена, его уксусный эфиръ, А. Умнова, 1537, 1539.
4) 1,1,2 — Триметилциклопентанолъ — 2, получение, свойства, Н. Нижнеръ, 1222.
- $C_8H_{16}O_2$ 1) Оксоктенолъ, получение окисленіемъ диметилтретичнобутилэтиленгликоля, Н. Прилежаевъ, 1406.
2) Диметилциклогексенгликоль, получение гидратацей окиси, уксусн. эфиръ, Н. Прилежаевъ, 1412.
- $C_8H_{16}O_3$ α -Этил- β -метилэтилэтиленмолочная к.; синтезъ, ея соли; И. Мацуревичъ, 890, 894; перегонка съ H_2SO_4 , И. Мацуревичъ, 898.
- $C_8H_{18}O_2$ 1) Норм. Гексилэтиленгликоль; получение гидратацей окиси, его уксусн. эфиръ, Н. Прилежаевъ, 1402.
2) Метилизоамилэтиленгликоль, его получение изъ окиси диизобутилена, Н. Прилежаевъ, 1405; его укс. эфиръ, Н. Прилежаевъ, 1406; превр. въ алдегидъ, Н. Прилежаевъ, 1407.
3) Диметилтретичнобутилэтиленгликоль, его получение изъ окиси

диизобутилена и окисленіе въ оксоктенолъ, Н. Прилежаевъ, 1406.

8. III.

- $C_8H_7O_4N$ *o*-ацетоксинитробензолъ; спектры поглощенія его водныхъ, алкогольныхъ и гексановыхъ растворовъ, Н. Валяшно, 979, 992, 1011; *m*-ацетоксинитробензолъ, тоже Н. Валяшно, 984, 992, 1013, 1014, 1015; *n*-ацетоксинитробензолъ, тоже, Н. Валяшно, 988, 992, 1017, 1018.
- $C_8H_8OCl_2$ Дихлорметилдиаллиленилкарбинолъ, получение его изъ эфира дихлоруксусн. к. дѣйствіемъ на него Mg Br-аллилена, Ж. Юичъ, 1493.
- $C_8H_{10}ON_2$ *n*-нитрозодиметиланилинъ, конденсація съ мезо-метилакридиномъ, А. Порай-Кошицъ, 727.
- $C_8H_{11}OP$ Этилфенилфосфиновая к., получение изъ этилов. эфира, свойства, А. Арбузова, 417.

Группа C_9 .

9. I.

- C_9H_{12} 1) Псевдокумоль, сжатіе при измѣн. темп., Е. Биронъ, 169; + бензолъ, + толуоль, + этилбензолъ, + изопентанъ, + эт. эф. пропон. к., + проп. эф. уксусн. к., сжатіе, Е. Биронъ, 181, 184, 183, 185, 186,
2) Пропилбензолъ, соединенія съ трехгалогидной Sb, Б. Меншуткинъ, 730.

9. II.

- C_9H_8O Алдегидъ, полученный при дѣйствіи броммагнійфенилацетилена на муравьиноэтил. эфиръ, Ж. Юичъ, 1492.
- $C_9H_8O_2$ Фенилпрополовая к., образованіе ея этил. эфира при дѣйствіи C_6H_5BrMg на угольноэтиловый эфиръ, Ж. Юичъ, 1491; другой синтезъ этого эфира, Ж. Юичъ, 1491; синтезъ ея ортоэфира, Ж. Юичъ, 1491.
- C_9H_8O Коричный алдегидъ, конденсація съ NH_3 и ацетондикарбонов. эф., П. Петренко-Критченко, 326.
- $C_9H_8O_4$ *o*-Ацетоксibenзалдегидъ, спектры поглощенія въ алкогольн. и гексановомъ растворѣ, Н. Валяшно, 755, 765, 788, 989, 992, 1019; *n*-Ацетоксibenзалдегидъ, спектры поглощенія въ алкогольн. и гексановомъ растворѣ, Н. Валяшно, 758, 765, 791, 989, 992, 1020; *m*-Ацетоксibenзалдегидъ, спектры поглощенія въ алкогольн. растворѣ, Н. Валяшно, 769, 798, 992.
- $C_9H_{10}O$ Эфиръ изъ бромметиловаго эф. и броммагній-фенилацетилена, Ж. Юичъ, 373.
- $C_9H_{12}Cl_2$ Дихлоруглеводородъ, полученный при дѣйствіи Zn стружекъ на укс. эфиръ хлоральэнантилидена, Ж. Юичъ, 374.
- $C_9H_{16}O_5$ Тетраметил- β -оксиглutarовая к., получение ея эфира при дѣйствіи Mg на смѣсь ортомуравинаго и α -бромизомаслян. эфировъ, М. Ждановичъ, 1295.
- $C_9H_{20}O_4$ Ортоугольный эфиръ, синтезъ кетала при дѣйствіи на него iodмагнійфенилацетилена, Ж. Юичъ, 1082.

9. III.

- $C_9H_{13}OCl_3$ Хлоральэнантилиденъ. Полученіе, свойства, Ж. Юичъ; 373.

Группа C_{10} .

10. I.

- $C_{10}H_{12}$ нес.-Метил-*m*-толилэтиленъ, получение перегонкой β -толилметилэтиленмолочной к., свойства, Е. Гришневичъ-Трохимовскій, 1546.
- $C_{10}H_{14}$ 1) Диизопропилдиацетиленъ, синтезъ его, Ж. Юичъ, 728.
2) Цимоль, соедин. съ трехгалогидн. Sb, Б. Меншуткинъ, 731.
- $C_{10}H_{16}$ 1) Лимоненъ, его катал. гидрогенизация, В. Ипатьевъ, 1564.
2) Пиненъ, катал. его гидрогенизация, В. Ипатьевъ, 1566—1572 его галоидгидраты и превращение ихъ въ углеводороды сантеннаго и цикленнаго типовъ, И. Кондаковъ, 338, 345.
3) Камфенъ, катал. его гидрогенизация, В. Ипатьевъ, 1573.
4) Октагидронафталинъ, получен. катал. дегидратацией β -декагидронафтаола, В. Ипатьевъ, 1556.
5) Туйенъ, высокоокисляющій, получение, свойства, И. Кондановъ, 493.
- $C_{10}H_{18}$ 1) Туйанъ, получение изъ туйилгидразина и свойства, Н. Кижнеръ, 1203; получение изъ туйилиденгидразина, Н. Кижнеръ, 1669.
2) Ментенъ, получение гидрогенизацией лимонена, В. Ипатьевъ, 1565 и 1566; гидрогениз. каталат., В. Ипатьевъ, 1573.
- $C_{10}H_{20}$ 1) Дециленъ, его окисление гидроперекисью бензоила, Н. Прилежаевъ, 1407.
2) Ментанъ, получение гидрогенизацией лимонена, В. Ипатьевъ, 1565 и 1566.

10. II.

- $C_{10}H_9N$ Нафтиламинъ, термохим. данныя при его диазотированн В. Свѣтославскій, 816.
- $C_{10}H_{10}O$ Триаллиленилкарбиноль; его синтезъ изъ C_3H_5VgMg и угольнозтилового или хлоругольного эфира, Ж. Юичъ, 1495.
- $C_{10}H_{10}N_2$ Дипиридинъ образование его изъ пиридина, И. Остромысленскій, 721.
- $C_{10}H_{14}O$ Карволь, катал. его гидрогенизация, В. Ипатьевъ, 1573.
- $C_{10}H_{16}O$ 1) Пулегонъ, катал. его гидрогенизация, В. Ипатьевъ, 1573, дѣйствие на него и C_3H_5Vg магния, Г. ф. Ферзенъ, 681.
2) Туйонъ, дѣйствие гидрата гидразина Н. Кижнеръ, 1199; Туйилиденазинъ ($C_{10}H_{16} : N \cdot NH_2$), получение, Н. Кижнеръ, 1199; восстановление въ туйилгидразинъ, Н. Кижнеръ, 1201; Туйилгидразинъ ($C_{10}H_{17}NH \cdot NH_2$), получение, Н. Кижнеръ, 1201; свойства, соотв. тиомочевина, Н. Кижнеръ, 1202; получение изъ него туйана, Н. Кижнеръ, 1203.
3) Камфора, катал. ея гидронизация, В. Ипатьевъ, 1573; триболоминисценция ея оксимова, И. Остромысленскій, 107.
4) *o*-, *n*-, *m*-Метилаллиленилциклогексиль-алкоголи, синтезы ихъ дѣйствиемъ Mg бромаллилена на *o*-, *n*- и *m*-метилциклогексанонъ, Ж. Юичъ, 1493.
- $C_{10}H_{18}O$ 1) Борнеолъ, дѣйствие на него H_2SO_4 , П. Голубевъ, 731; катал. его гидронизация, В. Ипатьевъ, 1573.
2) β -Декагидронафтоль, каталит. его дегидратация, В. Ипатьевъ, 1556.
- $C_{10}H_{14}N_2$ Туйилиденгидразинъ; разложение KNO_3 , Н. Кижнеръ, 1669.
- $C_{10}H_{18}Cl_2$ Изотуйендихлоргидратъ, получение и свойства, И. Кондаковъ, 503.

- $C_{10}H_{20}O$ 1) Непр. спиртъ изъ окиси декаметиленгликоля, И. Егоровъ, 547.
2) Окись изъ декаметиленгликоля, получение, строение, И. Егоровъ, 547; Окись изъ дупервичнаго декаметиленгликоля, получение при дѣйствии H_2SO_4 на гликоль (1657), очищение (1658), окисление HNO_3 и N_2O_4 (1660), получение при окислении янтарной и гексиловой к., (1661, 1662), строение ея какъ γ -окиси (1662), дѣйствие на нее PCl_5 и PBr_5 (1663), И. Егоровъ.
3) Окись децилена, получение окислениемъ децилена, свойства, гидратация, изомер. въ алдегидъ, Н. Прилежаевъ, 1408.
4) Антиподъ природнаго *l*-ментола и его ксантогеновыя производныя, Л. Чугаевъ, 714.
- $C_{10}H_{20}Br_2$ 1) Дибромгидринъ дупервичн. декаметиленгликоля, получение изъ гликоля, реакция со спиртовой щелочью, И. Егоровъ, 1655.
2) Продуктъ получаемый при дѣйствии PBr_5 на окись изъ декаметиленгликоля, И. Егоровъ, 1664.
- $C_{10}H_{22}O$ Трипропилкарбиноль, синтезъ его дѣйствиемъ Mg-бромпропила на хлоругольный эфиръ, И. Мацуревичъ, 1587; изслѣдование комплекснаго Mg соединения второй фазы этой реакци, И. Мацуревичъ, 1588.
- $C_{10}H_{22}O_2$ 1) Дикаметиленгликоль, получение, превращение въ окись, И. Егоровъ, 547; превращение въ полный бромгидринъ, (1655), дѣйствие на него H_2SO_4 (1657), И. Егоровъ.
2) Дециленгликоль, получение изъ окиси децилена, уксусн. его эфиръ, Н. Прилежаевъ, 1408.

10. III.

- $C_{10}H_6N_2Cl_2$ Нафтохинондихлордииминъ, конденсация съ фенилтолуиленилдиаминомъ въ сафранинъ съ нафталин. ядромъ, Н. Орловъ, 522.
- $C_{10}H_7NO_2$ Аминонафтохинонъ, образование при разложенн водныхъ растворовъ димидонафтаола, О. Миллеръ, 1429.
- $C_{10}H_8ON_2$ 1) Димидонафтоль, получение его солянокислыхъ солей, О. Миллеръ, 1425; разложение его и его солей въ водныхъ растворахъ, О. Миллеръ, 1429.
2) Диазонафталинъ. Термохимич. изслѣдов. въ области его солей, В. Свѣтославскій, 816.
- $C_{10}H_8O_4S$ 1,4-Сульфонафтоль, дѣйствие на его щелочной растворъ диметилсульфата, Н. Воронцовъ, 1464.
- $C_{10}H_{15}O_2P$ 1) Этиловый эфиръ изъ $C_6H_5 \cdot P \cdot Cl_2$, получение, изомеризация, А. Арбузовъ, 416.
2) Этиловый эфиръ этилфенилфосфиновой к., получение ея изомеризацией подъ влияниемъ C_2H_5J этил. эфира изъ $C_6H_5PCl_2$, А. Арбузовъ, 416.

Группа C_{11} .

11. I.

- $C_{11}H_{14}$ нес.-Этилъ-*n*-толилэтиленъ, получение сухой перегонкой этилтолилэтиленмолоч. кислоты, Е. Гришневичъ-Трохимовскій, 1548.
- $C_{11}H_{16}$ Изамильбензолъ, соединения съ трехгалогидной Sb, Б. Меншуткинъ, 730.

11. II.

- $C_{11}H_{14}O_3$ β -Толлилметилэтиленмолочная к., получение при окислении метилтолилаллилкарбинола, соли, отщепление H_2O и CO_2 , Е. Гришневичь-Трохимовский, 1545, 1546.
- $C_{11}H_{22}O$ Норм. бутилгексилкетонъ, получение при окислении бутилгексилкарбинола, семикарбазонъ его, С. Бырченко, 878.
- $C_{11}H_{22}O_4$ Ацеталь формилдиметилуксуснаго эф. $[(CH_3)_2C < \begin{matrix} CHOC_2H_5 \\ COOC_2H_5 \end{matrix}]$ синтезъ его, М. Ждановичъ, 1287; окисление его, М. Ждановичъ, 1288; получение при дѣйствіи Mg на смѣсь ортомуравьин. и α -бромизомаслян. эфировъ, М. Ждановичъ, 1293.
- $C_{11}H_{14}O$ Нормально бутилгексилкарбиноль, получение по Гриньяру, свойства, эфиры, окисление, С. Бырченко, 876.

11. III.

- $C_{11}H_9O_3N$ 1.4-метоксинитронафталинъ, его получение изъ метоксисульфонафталина и восстановление въ амидосоединение, Н. Ворожцовъ, 1464, 1465.
- $C_{11}H_{10}O_4S$ 1.4-метоксисульфонафталинъ, его получение и соли, Н. Ворожцовъ, 1464.
- $C_{11}H_{11}ON$ 1.4-метоксиамидонафталинъ, его получение восстановлениемъ изъ соотв. нитросоединения, его ацетильное производное, Н. Ворожцовъ, 1465.
- $C_{11}H_{15}O_2Cl_8$ Уксусн. эфиръ хлоральэнантилидена, Ж. Юичъ, 374.

Группа C_{12} .

12. I.

- $C_{12}H_{10}$ Дифениль, соединения съ трехгал. Sb, Б. Меншуткинъ, 721.
- $C_{12}H_{16}$ Изопропилтолилэтиленъ, получение сухой перегонкой *n*-изопропилтолилэтиленмолочной к., Е. Гришневичь-Трохимовский, 1552; нес. пропил-*m*-толилэтиленъ, его получение изъ β -пропилтолил-этиленмолочной к., Е. Гришневичь-Трохимовский, 1550.
- $C_{12}H_{18}$ Дитретичнобутилдацетиленъ, синтезъ его, Ж. Юичъ, 728.

12. II.

- $C_{12}H_{14}O$ Эфиръ изъ монохлорметилпропилового эф. и броммагнійфенилацетилена, Ж. Юичъ, 373.
- $C_{12}H_{16}O$ Метилтолилаллилкарбиноль, его окисление, Е. Гришневичь-Трохимовский, 1545.
- $C_{12}H_{16}O_3$ β -этил-*m*-толилэтиленмолочная к., получение при окислении этилтолилаллилкарбинола, Е. Гришневичь-Трохимовский, 1547; ея соли, сухая перегонка, Е. Гришневичь-Трохимовский, 1548.
- $C_{12}H_{18}O_3$ 2-*m*-толилпентан-три-2,4,5-олъ, получение окислениемъ метилтолилаллилкарбинола, Е. Гришневичь-Трохимовский, 1545.

12. III.

- $C_{12}H_{10}ClP$ Дифенилфосфорхлорюръ, получение изъ фосфенилхлорида и меркурдифенила, А. Арбузовъ, 403; получение изъ него этилового, изопропилового. метилового и бензилового эфировъ,

- $C_{12}H_{11}O_2P$ А. Арбузовъ, 406, 408, 410, 412, 414; дѣйствие на него меркаптидовъ Na, А. Арбузовъ, 550, 555, 558, 560.
- $C_{12}H_{13}O_4N$ Дифенилфосфиновая к., получение, А. Арбузовъ, 406; получение какъ побочнаго продукта при изомеризации $(C_6H_5)_2P(S_2HC_6H_5)$, А. Арбузовъ, 554.
- $C_{12}H_{15}O_4N$ Диметилаллилпиридиндикарбоновая к., получения ея эфира и двойныхъ съ Pt солей изъ эфира $C_{12}H_{15}O_4N$ и сухая перегонка соли съ CaO, Е. Гришневичь-Трохимовский, 1379.
- $C_{12}H_{20}O_4N_2$ Диметилаллилдигидропиридиндикарбоновая к., получение ея эфира при конденсаци кротоноваго алдегида съ NH_3 и ацетоукс. эфиромъ, Е. Гришневичь-Трохимовский, 1378; окисление этого эфира, Е. Гришневичь-Трохимовский, 1378.
- Динитроциклогексилъ, получение при нитровании гексаметиленна, С. Наметкинъ, 583; синтезъ этого соединения по Беваду, С. Наметкинъ, 584.

Группа C_{13} .

13. I.

- $C_{13}H_{14}$ Дифенилметанъ, соединения съ трехгал. Sb, Б. Меншуткинъ, 721.

13. II.

- $C_{13}H_{10}O$ Бензофенонъ, получение при окислении циклобутилендифенилметана, Н. Кижнеръ, 1231; получение при окислении циклобутилдифенилметана, Н. Кижнеръ, 1235; способъ получения изъ него бензпинаколина, Н. Кижнеръ, 1236; соединения съ нимъ $AlBr_3$ (1300) и $AlCl_3$ (1303), Б. Меншуткинъ.
- $C_{13}H_{11}N$ Мезо-метиль-акридинъ, конденсация съ *m*-нитрозодиметиланилиномъ, А. Порай-Кошицъ, 727.
- $C_{13}H_{13}P$ Метилдифенилфосфинъ, образование изъ соотв. окиси, А. Арбузовъ, 413.
- $C_{13}H_{13}N_2$ Фенил-*m*-толуилендиаминъ, конденсация съ толухинондихлордиминомъ, Н. Орловъ, 942; конденсация съ дихлорхинондиминомъ въ сафранинъ, В. Шапошиниковъ, 512; конденсация съ нафтохинондихлордиминомъ въ сафранинъ съ нафт. ядр., Н. Орловъ, 522.
- $C_{13}H_{18}O$ Эгилтолилаллилкарбиноль, его окисление, Е. Гришневичь-Трохимовский, 1547.
- $C_{13}H_{18}O_3$ *m*-изопропилтолилэтиленмолочная к., ея получение при окислении изопропилтолилаллилкарбинола, ея соли, сухая перегонка, Е. Гришневичь-Трохимовский, 1551, 1552; β -пропилтолилэтиленмолочная к., получение при окислении пропилтолилаллилкарбинола, соли, сухая перегонка, Е. Гришневичь-Трохимовский 1549, 1550.
- $C_{13}H_{20}O$ Двутретичнобутилдацетиленкарбиноль, его синтезъ, его укс. эфиръ, Ж. Юичъ, 1082.
- $C_{13}H_{20}O_3$ *m*-толилгексан-три-3,5,6-олъ, получение окислениемъ этилтолилаллилкарбинола, Е. Гришневичь-Трохимовский, 1547.
- $C_{13}H_{22}O$ Метил-7-аллил-3-изопропен-4-циклогексеноль-3 (аллил-3-пулегонъ), синтезъ, свойства, Г. ф. Ферзенъ, 681.

13. III.

- $C_{13}H_{13}OP$ 1) Метилый эфиръ изъ дифенилфосфорхлорюра, не получение его обычн. реакц., А. Арбузовъ, 412.

- 2) Окись метилдифенилфосфина, получение из дифенилфосфорхлорюра при действии метилата натрия, А. Арбузовъ, 413.
C₁₃H₁₇O₃N Диметилглутараниловая к., получение из диметилглутаровой к., Н. Кижнеръ, 1215, 1220.

Группа C₁₄.

14. II.

- C₁₄H₁₀O₄ Бензоила перекись, получение, Н. Прилежаевъ, 1395; действие на нее алкоголята Na, Н. Прилежаевъ, 1396.
C₁₄H₁₄O₂ Тетрааллилэтиленгликоль, его синтезъ изъ C₃H₇BгMg и шавелеваго эфира, Ж. Юичъ, 1494.
C₁₄H₁₅N₃ Амидоазотололь. Получение его изъ *o*-толуидина и превращение въ *m*-толуилендиаминъ, Н. Орловъ, 939, 941.
C₁₄H₁₈O₄ Триаллилпентан-γ-гликоль, получение действ. C₃H₇BгMg на этил. эфиръ левулиновой к., Ж. Юичъ, 1490.
C₁₄H₂₀O 1) Изопропилтолилаллилкарбиноль, его окисление, Е. Гришкевичъ-Трохимовскій, 1551.
2) Пропилтолилаллилкарбиноль, его окисление, Е. Гришкевичъ-Трохимовскій, 1549.
C₁₄H₂₂O₃ 1) 2-метил-3-*m*-толилгексантри-3,5,6-оль, его получение окислениемъ изопропилтолилаллилкарбинола, Е. Гришкевичъ-Трохимовскій, 1551.
2) 4-*m*-толилгептан-4,6,7-триоль, получение окислениемъ пропилтолилаллилкарбинола, Е. Гришкевичъ-Трохимовскій, 1549.
C₁₄H₃₀O₂ Двуэтильный эфиръ декаметиленгликоля, получение изъ дибромгидрина гликоля, И. Егоровъ, 1657.

14. III.

- C₁₄H₁₅OP 1) Этилов. эфиръ изъ дифенилфосфорхлорюра, получение, свойства, А. Арбузовъ, 406; изомеризация въ окись этилдифенилфосфина, А. Арбузовъ, 407.
2) Окись этилдифенилфосфина, ее получение изъ этил. эфира изъ дифенилфосфорхлорюра при нагрев. съ C₂H₅J, А. Арбузовъ, 407.
C₁₄H₁₅PS 1) Эфиръ, получаемый при действии меркаптида Na на дифенилфосфорхлорюръ, А. Арбузовъ, 550; изомеризация этого эфира въ сульфидъ этилдинилфосфина, А. Арбузовъ, 551.
2) Сульфидъ этилдифенилфосфина; получение его изомеризацией эфира (C₆H₅)₂P(SC₂H₅) подъ влияниемъ C₂H₅J, А. Арбузовъ, 553

14. IV.

- C₁₄H₁₅OPS Получение этого тиоэфира [(C₆H₅)₂PO(SC₂H₅)] какъ побочнаго продукта при изомеризации (C₆H₅)₂P(SC₂H₅), А. Арбузовъ, 554.

Группа C₁₅.

15. II.

- C₁₅H₂₃O₅ Ацеталь формилтетраметилацетоуксуснаго эфира [COOC₂H₅. C(CH₃)₂. CO.C(CH₃)₂. CH(OC₂H₅)₂]; получение его при действии Mg на смѣсь ортомуравьиной и α-бромизомасляной эфировъ, М. Ждановичъ, 1294.

15. III.

- C₁₅H₁₇OP Окись изопропилдифенилфосфина, получение изъ дифенилфосфорхлорюра, свойства, А. Арбузовъ, 409, 408.
C₁₅H₁₇O₂P Изопропил. эфиръ дифенилфосфиновой к., его получение, свойства, А. Арбузовъ, 409.
C₁₅H₁₇PS 1) Эфиръ получаем. действ. пропиловаго меркаптида Na на дифенилфосфорхлорюръ, изомеризация его въ сульфидъ, А. Арбузовъ, 560, 561.
2) Сульфидъ пропилдифенилфосфина; получение его изъ предыд. эфира подъ изомериз. влияниемъ C₃H₇J, А. Арбузовъ, 561.

Группа C₁₆.

16. I.

- C₁₆H₁₀ Дифенилдиацетиленъ, синтезъ его, Ж. Юичъ, 728.

16. II.

- C₁₆H₁₈O₅ Кетодиэфиръ COOC₂H₅.C(CH₃)₂-CO-C(CH₃)₂-C(CH₃)₂-COOC₂H₅; получение при действии Zn на смѣсь ортомуравьиной и α-бромизомасляной эфировъ, М. Ждановичъ, 1290.

16. III.

- C₁₆H₁₉OP 1) Изобутиловый эфиръ изъ дифенилфосфорхлорюра, 410, изомеризация его въ окись изобутилдифенилфосфина, А. Арбузовъ, 410.
2) Окись изобутилдифенилфосфина, получение, А. Арбузовъ, 410.
C₁₆H₁₉O₂P Изобутилов. эфир. дифенилфосфиновой к., получение, А. Арбузовъ, 410.
C₁₆H₁₉PS 1) Эфиръ получ. при действ. изобутиловаго меркаптида Na на дифенилфосфорхлорюръ; способъ получения, соли, свойства, А. Арбузовъ, 555; изомеризация эфира въ сульфидъ, А. Арбузовъ, 556.
2) Сульфидъ изобутилдифенилфосфина, получение изомеризацией подъ влиян. *is*-C₄H₉J изъ (C₆H₅)₂P(SC₄H₉), А. Арбузовъ, 556.
C₁₆H₂₁OP Диэтилдифенилфосфоній (гидратъ окиси); получение иодистой соли изъ (C₆H₅)₂P(SC₂H₅), двойныя соли, его, А. Арбузовъ, 553.

16. IV.

- C₁₆H₁₂O₄N₂S 1) 1,4-сульфонафталиназофенонъ, отношение его къ реагентамъ, и свѣту Н. Воронцовъ, 1459, 1460.
2) 1,4-сульфобензолазо-α-нафтоль, отношение его къ реагентамъ и свѣту, Н. Воронцовъ, 1459—1462.

ГРУППА C₁₇.

17. I.

- C₁₇H₁₈ Циклобутилендифенилметанъ: получение дѣйствіемъ шавелевой к. на циклобутилдифенилкарбинолъ, Н. Кижнеръ, 1230; его окисленіе хромов. смѣсью и HNO₃, Н. Кижнеръ, 1231.
- C₁₇H₁₈ Циклобутилдифенилметанъ, получение возстановленіемъ Na и спиртомъ, Н. Кижнеръ, 1233; получение его изомера возстановленіемъ HJ, Н. Кижнеръ, 1236; нитрованіе, Н. Кижнеръ, 1234; окисленіе, Н. Кижнеръ, 1234.

17. II.

- C₁₇H₁₂O Дифенилацетиленилкарбинолъ, его синтезъ изъ Mg-бромфенилацетилена и муравьиноэтилового эфира, Ж. Юичъ, 1492.
- C₁₇H₁₃N αα'-дифенилпиридинъ, получение изъ дифенилпиридондикарбонов. к., соли, свойства, П. Петренко-Критченко, 309.
- C₁₇H₁₃Cl₂ Продуктъ дѣйствія PCl₅ на дифенилпиридинъ, П. Петренко-Критченко, 310.
- C₁₇H₁₆Br₂ Бромистый циклобутилендифенилметанъ, получение, свойства, замѣна одного Br метоксиломъ, Н. Кижнеръ 1222, 1223; возстановленіе спиртомъ и Na, Н. Кижнеръ, 1233; возстановленіе HJ, Н. Кижнеръ. 1236.
- C₁₇H₁₇Br Бромгидринъ циклобутилдифенилкарбинола, его получение, свойства, строеніе, Н. Кижнеръ, 1229, 1232.
- C₁₇H₁₈Or Циклобутилдифенилкарбинолъ, его синтезъ, свойства, Н. Кижнеръ, 1228.

17. III.

- C₁₇H₁₂NCl αα'-дифенил-γ-хлорпиридинъ, получение изъ дифенилпиридона, П. Петренко-Критченко, 310.
- C₁₇H₁₃ON αα'-дифенил-γ-пиридонъ, получение изъ дифенилпиридондикарб. к., соли, свойства, П. Петренко-Критченко, 308.
- C₁₇H₁₆O₄N₂ Динитродифенилциклобутилметанъ; получение, Н. Кижнеръ, 1234.
- C₁₇H₂₁PS 1) Эфиръ получ. изъ дифенилфосфорхлорюра и изоамилового меркаптида Na, А. Арбузовъ, 558; изомеризація въ сульфидъ, А. Арбузовъ, 558.
- 2) Сульфидъ изоамилдифенилфосфина, получение изомеризаціей эфира (C₆H₅)₂P(SC₂H₁₁) подѣ влияніемъ is-C₅H₁₁J, А. Арбузовъ, 558.

17. IV.

- C₁₇H₁₄O₄N₂S 1) 1.4-Сульфонафталиназоанизолъ. Отношеніе къ свѣту, реагентамъ и возстановленію, П. Ворожцовъ, 1459—1462.
- 2) 1.4-Сульфобензолазоα-метоксинафталинъ; отношеніе къ реагентамъ, свѣту и возстановленію, П. Ворожцовъ, 1459—1463.

Группа C₁₈.

18. II.

- C₁₈H₁₄O Метилдифенилацетиленилкарбинолъ, его синтезъ изъ іодмагній фенилацетилена и уксусно-этилового эфира, Ж. Юичъ, 1492.

- C₁₈H₃₀O₂ Линоленовая и изолиноленовая к., опредѣленіе строения окисл. перманганатомъ, Г. Гольдсобель, 56.
- C₁₈H₃₄O₂ 1) Олеиновая к. дѣйствіе на нее H₃PO₃, H₃PO₄, PCl₃, C(NO₂)₄, C₂H₅NO₂, С. Фокинъ, 1069, 1070, 1072, 1072.
- 2) Элаидиновая к., получение, С. Фокинъ, 1069—1073.
- C₁₈H₃₆O₈ Линусиновая и изолинусиновая к., опредѣленіе строения окисл. перманганатомъ, Г. Гольдсобель, 56.

18. III.

- C₁₈H₁₆ON N-Метил-αα'-дифенил-γ-пиридонъ, получение изъ соотв. кислоты, соли, П. Петренко-Критченко, 319.
- C₁₈H₁₉OBr Метоксибромциклобутилдифенилметанъ, получение, Н. Кижнеръ, 1233

Группа C₁₉.

19. I.

- C₁₉H₁₁ Трифенилметанъ, соединенія съ SbCl₃, Б. Меншутинъ, 721.

19. II.

- C₁₉H₁₁O₁₁ Фурфуриденбисацетондикарбоновый метиловый эфиръ, получение конденс. фурфуурола, NH₃ и ацетондикарбонов. эфира, П. Петренко-Критченко, 327.

19. III.

- C₁₉H₁₃O₃N Дифенилпиридондикарбоновая к. ея получение и свойства, П. Петренко Критченко, 307.
- C₁₉H₁₆ON₂ Фенотолуфеназоній, его получение изъ метилапосафранина, В. Шапошниковъ, 520.
- C₁₁H₁₇ON N-этил-αα'-дифенил-γ-пиридонъ, получение нагреваніемъ соотв. кислоты, П. Петренко-Критченко, 326.
- C₁₉H₁₇ON₃ Монометилапосафранинъ, его получение, строеніе, соли, ацетильное производное и г. д., В. Шапошниковъ, 517.
- C₁₉H₁₇OP 1) Бензиловый эфиръ изъ дифенилфосфорхлорюра, не получение его обычн. реакціей, А. Арбузовъ, 414.
- 2) Окись бензилдифенилфосфина, получение ея вмѣсто бензилового эфира, А. Арбузовъ, 415.
- C₁₉H₁₈ON₂ Фено-2-метил-3,6-аминофеназоній, получение, соли, реакци, В. Шапошниковъ, 512; ацетильное его производное и его соли, В. Шапошниковъ, 516; получение съ β-нафтоломъ изъ его диазосоединенія краски, В. Шапошниковъ, 521.

Группа C₂₀.

20. II.

- C₂₀H₃₄O Окись борнила, получение изъ l-борнеола, П. Голубевъ, 731.

20. III.

- $C_{20}H_{15}O_5N$ 1) N-метил- $\alpha\alpha'$ -дифенил- γ -пиридон- $\beta\beta'$ -дикарбон. к., ея получение изъ соотв. эфира, П. Петренко-Критченко, 319.
2) Кислота получаемая при дѣйстви CH_3J на дифенилпиридоновый эфиръ, П. Петренко-Критченко, 312.
- $C_{20}H_{18}ON_2$ Фено-диметилфеназоній, получение изъ фенометилмоноаминофеназонія и обратный переходъ, Н. Орловъ, 945.
- $C_{20}H_{19}ON_3$ Фено-метилмоноаминофеназоній, получение изъ фено-2,7-метил-3,6-аминофеназонія, Н. Орловъ, 944; переходъ между нимъ и фенодиметилфеназониемъ, Н. Орловъ, 945; ацетильное производное, Н. Орловъ, 947.
- $C_{20}H_{20}ON_4$ Фено-2.1 - метил - 3,6 - аминофеназоній, получение конденсаціей толухинондихлордиимина съ фенол-*m*-толуилендиаминомъ; соли, Н. Орловъ, 942, 943; выдѣленіе амидной группы, Н. Орловъ, 944.
- $C_{20}H_{20}OP$ Диизобутилдифенилфосфоніи (гидр. ок.). Получение іодистой соли побочн. продуктомъ при изомеризаціи $(C_6H_5)_2P(SC_4H_9)$, А. Арбузовъ, 557.

20. IV.

- $C_{20}H_{14}O_4N_2S$ 1.4-сульфонафталиназо- α -нафтоль, Отношеніе его къ реагентамъ и свѣту, Н. Ворожцовъ, 1459—1462.

Группа C_{21} .

21. III.

- $C_{21}H_{17}O_5N$ N-этил- $\alpha\alpha'$ -дифенил- γ -пиридонъ- $\beta\beta'$ -дикарбоновая к., получение изъ эфира соли, П. Петренко-Критченко, 325.
- $C_{21}H_{21}O_5N$ $\alpha\alpha'$ -дифенил- γ -пиперидон- $\beta\beta'$ -дикарбоновый метиловый эфиръ, его получение, соли и т. д., П. Петренко Критченко, 301.

21. IV.

- $C_{21}H_{16}O_4N_2S$ 1.4-сульфонафталиназо- α -метоксинафталинъ; отношеніе къ реагентамъ, свѣту и восстановленію, Н. Ворожцовъ, 1459—1463.

Группа C_{23} .

23. III.

- $C_{23}H_{18}ON_2$ Фенометилфеннафтазоній, получение, соли, Н. Орловъ, 528.
- $C_{23}H_{19}ON_3$ Метилмоноаминофеннафтазоній, получение, соли, ацетильныя производн. и т. д., Н. Орловъ, 525.
- $C_{23}H_{20}ON_4$ 2-метил - 3,6 - амино - феннафтазоній, получение конденсаціей нафтохиновдихлордиимина и фенол - *m* - толуилендиаминна, Н. Орловъ, 522; сочетание его діазосоед. съ β -нафтоломъ, Н. Орловъ, 529.
- $C_{23}H_{21}ON$ Трифенилпиперидонъ, получение, изомерія, П. Петренко-Критченко, 328.

- $C_{23}H_{21}O_5N$ $\alpha\alpha'$ -дифенил- γ -пиридон- $\beta\beta'$ -дикарбоновый эфиръ, получение окисл. CO_2 изъ соотв. пиперидонового эфира, строеніе, П. Петренко-Критченко, 305; его таутомерія, П. Петренко-Критченко, 311.
- $C_{23}O_{25}O_5N$ $\alpha\alpha'$ -дифенил- γ -пиперидонъ- $\beta\beta'$ -дикарбоновый этиловый эфиръ, его получение, соли и т. д., П. Петренко-Критченко, 302.

Группа C_{24} .

24. III.

- $C_{24}H_{23}O_5N$ N-метил- $\alpha\alpha'$ -дифенил- γ -пиридон- $\beta\beta'$ -дикарбоновый эфиръ, получение изъ дифенилпиридонового эфира и CH_3J , П. Петренко-Критченко, 311; получ. окисленіемъ соотв. пиперидонового соединения, П. Петренко-Критченко, 317.
- $C_{24}H_{27}O_5N$ N-метил- $\alpha\alpha'$ -дифенил- γ -пиперидон- $\beta\beta'$ -дикарбоновый эфиръ, получение, свойства, соли, П. Петренко-Критченко, 314.

Группа C_{25} .

25. II.

- $C_{25}H_{16}O$ Трифенилацетиленилкарбиноль, получение и свойства, Ж. Юцичь, 1491.
- $C_{25}H_{32}O_{10}$ Бензилиденбисацетондикарбонов. эфиръ, получ. (какъ побочный продуктъ) при конденсаціи ацетондикарбонового эфира, этиламина и бензойн. алдегида, П. Петренко-Критченко, 323.

25. III.

- $C_{25}H_{25}O_5N$ N-этил- $\alpha\alpha'$ -дифенил- γ -пиридон- $\beta\beta'$ -дикарбоновый эфиръ, получение окисленіемъ соотв. пиперидонового соединения, П. Петренко-Критченко, 324.
- $C_{25}H_{29}O_5N$ N-этил- $\alpha\alpha'$ -дифенил- γ -пиперидон- $\beta\beta'$ -дикарбоновый эфиръ, получение изъ ацетондикарб. эфира, бензойнаго алдегида и этиламина, соли, П. Петренко-Критченко, 321.

Группа C_{26} .

26. II.

- $C_{26}H_{20}O$ β -бензпинаколинь, получение при окисленіи циклобутилдифенилметана, Н. Нижнеръ, 1235; способъ его получения, Н. Нижнеръ, 1236.

Группа C_{27} .

27. II.

- $C_{27}H_{21}O_{10}$ Циннамилиденбисацетондикарбоновый эфиръ, получение конденсаціей коричн. алдегид., NH_3 и ацетондикарбонов. эф., П. Петренко-Критченко, 326.

Группа C₂₉.

29. III.

C₂₉H₂₉O₅N Трифенилпиперидондикарбоновый эфиръ, получение, соли, превращения, П. Петренко-Критченко, 328.

Группа C₃₆.

36. II.

C₃₆H₃₂O Ливоксинъ, свойства, строение, Е. Орловъ. 661, 673.

E r r a t a.

Во время печатанія алфавитнаго указателя замѣчены слѣд. наиболее важныя опечатки:

Стр.	Столб.	Строки:	Напечатано:	Слѣдуетъ:
IX	лѣв.	12 снизу	C ₂ H ₃ O ₂ Cl	C ₂ H ₃ OCl
	прав.	15 сверху	C ₇ H ₆ O ₄	C ₇ H ₆ O ₃
XI	.	14 "	C ₁₀ H ₁₄ O ₄	C ₁₄ H ₁₀ O ₄
		24 "	C ₁₀ H ₂₂ O	C ₁₇ H ₁₂ O
XIV	.	14 снизу	C ₉ H ₁₀ O	C ₁₀ H ₁₀ O
XV	лѣв.	24 сверху	C ₁₈ H ₁₈ OBг	C ₁₈ H ₁₈ OBг

Алфавитный указатель къ протоколамъ XII Съезда Естествоиспытателей и Врачей.

ИМЕННОЙ УКАЗАТЕЛЬ.

- Алексѣевъ**, Д. В. Современное состояніе вопроса о перенапряженіи, 85.
- Арбузовъ**, А. Е. О процессахъ изомеризации въ области нѣкоторыхъ соединений фосфора, 49.
- Беръ**, Т. М. Газообразный растворъ съ точки зрѣнія ученія о фазахъ, 69.
- Биронъ**, Е. В. О расширеніи бензола, хлорбензола, бромбензола и ихъ растворовъ, 47; объ измѣненіи сжатія при образованіи растворовъ съ температурой, 47 о константѣ сжатія; 47.
- Боргманъ**, И. И. Дѣйствіе магнитнаго поля на тихіе разряды, 45.
- Волковъ** см. Сперанскій, А. В.
- Васюхнова**, М. М. О равновѣсіи CuS = Cu₂S, 44.
- Войничъ-Сяноженцкій**, С. Л. Задача о расположеніи атомовъ углерода въ бензолѣ и полиметиленовыхъ углеводородахъ, 53.
- Волжинъ**, В. А. Къ вопросу о коагуляціи коллоидовъ, 73.
- Вульфъ**, Ю. В. О жидкихъ кристаллахъ, 79.
- Герке**, Ф. К. см. Павловъ, В. Е.
- Гинзбергъ**, А. С. Къ строенію непредѣльныхъ аминовъ, 47.
- и Платковская, В. М. Къ окисленію алиламина, 48.
- Гиршбергъ**, З. см. Петренко-Критченко, П. И.
- Горбовъ**, А. И. Круговоротъ азота и горѣніе воздуха, 45.
- Данинъ**, С. В. Новый способъ опредѣленія хрома въ присутствіи фосфорныхъ солей, 86.
- Залькиндъ**, Ю. С. О полученіи кетоновъ съ помощью магній-органическихъ соединений, 48.
- Ивановъ**, С. А. Объ азотистыхъ веществахъ мочи травоядныхъ при различномъ кормленіи, 54.
- Ижевскій**, В. П. Распаденіе эвтектики въ желѣзоуглеродныхъ сплавахъ и улучшеніе качества стали, 76; опытъ теоріи электрической печи для тока высокаго напряженія, 79.
- Изгарышевъ**, Н. А. и Мозеръ, А. Э. Дѣйствіе тихихъ разрядовъ на газовыя реакціи, 84.
- Кистяковский**, В. А. Мотохимическія и періодическія явленія, наблюдаемыя при раствореніи металловъ, 77.
- Кондаковъ**, И. Л. О твердыхъ и жидкихъ галоидгидратахъ пинена, о превращеніи ихъ въ борниленные и цикленые углеводороды и о переведеніи борниленныхъ углеводородовъ въ В-камфорный родъ соединений, 54; о нѣкоторыхъ гуйиловыхъ дериватахъ, 55.
- Коновалова**, В. К. см. Челинцевъ, В. В.
- Красусскій**, К. А. Исслѣдованіе изъ области аминоспиртовъ, 70.
- Курнаковъ**, Н. С. О давленіи истеченія пластическихъ тѣлъ, 76.

Ландау, см. Сперанский, А. В.
Лебедев, С. В. О полимеризации дитиленовых углеводородов, 50.
Лидов, А. П. О взаимодействии цана и станистой ртути, 50.
Лилиенблум, А. см. Петренко - Критченко, П. И.
Малахов, Б. см. Петренко - Критченко, П. И.
Меншуткин, Б. Н. О некоторых молекулярных соединениях ароматических углеводородов, 56.
Мозер, А. Э. см. Изгарышев, Н. А.
Николаев, М. И. см. Павлов, В. Е.
Озеров, С. А. Опыт образования желѣзнаго купороса и свободной сѣрной к. за счет окисления на воздухѣ колчедана въ Мытищенскомъ торфѣ, 53.
Орлов, Е. И. О составѣ льяной олифы по высыхании ея на стекляныхъ пластинкахъ и распредѣленіи кислорода въ высыхающихъ слояхъ, 56; о состояніи воды въ р. Волгѣ, въ гор. Костромѣ въ химическомъ и бактериологическомъ отношеніи въ течение осеннихъ и зимнихъ мѣсяцевъ. Примѣненіе ультрафиолетовыхъ лучей съ цѣлью очистки этой воды, 56.
Осиповъ, И. П. Къ вопросу о теплотахъ горѣнія органическихъ соединений, 80.
Павловскій, см. Цельтнеръ.
Павловъ, Н. А. О радиоактивности тифлискихъ сѣрныхъ водъ, 82.
Павловъ, В. Е. и Николаевъ, М. И. О восстановленіи солей окиси желѣза, 63.
— и Герке, Э. К. О восстановленіи солей окиси желѣза, 64.
— и Филатовъ, С. С. Примѣненіе метода Суьгу къ опредѣленію таллія, олова и роданистыхъ соединений, 64.
— и Штуберъ, Э. Я. Опредѣленіе углерода въ стали и чугуна посредствомъ вольфрамвокислаго натрія, 65.
— и Пацуковъ, Н. Г. Объ анализѣ органическихъ веществъ сожиганіемъ въ запаянныхъ трубкахъ, 65.
Пацуковъ, Н. Г. см. Павловъ, В. Е.
Петренко, Г. И. и Федоровъ, А. С. О сплавахъ серебра съ кадміемъ, 69.
Петренко - Критченко, П. И., Лилиенблумъ, А., Гирицбергъ, З., Малаховъ, Б., Шеттле, И. и Петровъ, В. О конденсаціи ацетондикарбонового эфира съ алдегидомъ, амміакомъ и аминами, 46.

Петровъ, В. см. Петренко - Критченко, П. И.
Пищимука, П. С. Объ эфирахъ тиофосфорныхъ кислотъ, 50.
Платковская, В. М. см. Гинзбергъ, А. С.
Плотниковъ, П. С. Фотохимич. реакція и ихъ экспериментальная техника, 81.
Покровский, А. Л. Вліяніе предварительной очистки и замедленной стонки на результатъ ректификаціи, 86.
Пономаревъ, И. Ф. О постановкѣ лабораторнаго преподаванія неорганической химіи, 61.
Порай-Кошицъ, А. Е. Къ вопросу о зависимости между окраской органическихъ соединений и ихъ строеніемъ, 51.
Прилежаевъ, Н. А. Окисленіе непредѣльныхъ соединений органическими перекисями, 43.
Пришишковъ, Д. Н. О химической переработкѣ русскихъ фосфоритовъ, 53.
Пудовкинъ, А. П. см. Шиловъ, Н. А.
Родионовъ, В. М. О кубовыхъ краскахъ, 73.
Сапожниковъ, А. В. Превращеніе окисловъ азота въ азотную к. и ея соли, 46.
Свѣтославскій, В. В. Нитрозо, диазо- и азосоединенія, какъ типы соединеній съ ненасыщенными связями, 56.
Скворцовъ, В. А. Правый ментоль, 55.
Сперанскій, А. В. Объ упругости пара насыщенныхъ растворовъ, 43.
— и студ. Волковъ. Электрическій гидрометръ и его примѣненіе къ опредѣленію упругости пара растворовъ, 43.
— и Ландау. Распредѣленіе іода между двумя органическими растворителями, 72.
Стадниковъ, Г. Л. Дѣйствіе амміака на непредѣльные кислоты, 84.
Степановъ, Н. П. Электропроводность металлическихъ сплавовъ въ связи съ характеристикой опредѣленныхъ соединений и твердыхъ растворовъ, 77.
Тарасовъ, см. Цельтнеръ.
Титовъ, А. А. Объ адсорбціи угольной кислоты углемъ, 84.
Федоровъ, А. С. см. Петренко, Г. И.
Филатовъ, С. С. см. Павловъ, В. Е.
Флавицкій, Ф. М. О зависимости свойствъ химическихъ соединений отъ характера элементовъ. 60; о преподаваніи качественного анализа, 60.

Фрицманъ, Э. Х. О селенистыхъ комплексныхъ соединеніяхъ платины, 87.
Харичковъ, К. В. О некоторыхъ свойствахъ окисловъ типа R_2O , 70; о примѣненіи нафтеновыхъ кислотъ въ неорганическомъ анализѣ, 70.
Холманъ, Р. Ф. Объ удѣльномъ объемѣ бинарныхъ жидкихъ смѣсей, 45.
Челинцевъ, В. В. Къ теоріи строенія комплексныхъ соединеній, 57.
— и Коновалова, В. К. Вліяніе среды на образованіе оксоніевыхъ дибромидовъ простыхъ эфировъ, 82.
Чичибабинъ, А. Е. Къ вопросу о трехатомномъ углеродѣ, 68.
Чугаевъ, Л. А. Овращательной дисперсіи, 42; о холестеринѣ 42; о координационной теоріи Вернера, 57; о некоторыхъ новѣйшихъ успѣхахъ биологической химіи, 75.

Шарвинъ, В. В. Къ вопросу о цвѣтности растворовъ нитрофеноловъ, 72.
Штуберъ, Э. Я. см. Павловъ, В. Е.
Шеттле, И. см. Петренко - Критченко, П. И.
Шиловъ, Н. А. и Пудовкинъ, А. Н. О вліяніи среды на скорость химическихъ процессовъ, 82.
Цельтнеръ, Тарасовъ и Павловскій. Синтезъ первичныхъ простыхъ эфировъ, 41.
Цвѣтъ, М. С. Къ познанію явленій адсорбціи, 80.
Щукаревъ, А. Н. Свойства растворовъ при критическихъ температурахъ смѣшенія, 80.
Яковкинъ, А. А., Гидратация и осмосъ, 75.
Эйхенвальдъ. Объ электронахъ, 79.

ПРЕДМЕТНЫЙ УКАЗАТЕЛЬ.

Адсорбція, къ познанію ея явленій, 80.
Адсорбція угольной к. углемъ, 84.
Азосоединенія, термохимія, 56.
Азота круговоротъ и горѣніе воздуха, 45.
Азотистыя вещества мочи травоядныхъ, 54.
Аллиламинъ, окисленіе, 48.
Амины непредѣльные, строеніе, 47.
Аминспирты, 70.
Амміакъ, дѣйствіе его на непредѣльные к., 84.
Аромат. углеводороды, ихъ молекул. соединенія, 56.
Ацетондикарбонового эфира уплотненіе съ алдегидами, амміакомъ и аминами, 46.
Бензолъ, расположеніе атомовъ, 53.
Биологическая химія, новѣйш. успѣхи ея, 75.
Борниленовые углеводороды, 54.
Вольфрамвокисл. натрій, примѣненіе для опредѣленія въ стали углерода, 65.
Газовыя реакціи, дѣйствіе на нихъ тихихъ разрядовъ, 84.
Газообразные растворы, 69.
Гидратация и осмосъ, 75.
Гидрометръ электрическій, 43.
Давленіе истеченія пластич. тѣлъ, 76.
Диазосоединенія, термохимія, 56.

Дисперсія вращательная, 42.
Дитиленовые углеводороды, ихъ полимеризация, 50.
Желѣзный купоросъ, его образованіе въ торфѣ, 53.
Желѣзоуглеродные сплавы, распавеніе эвтектики и улучшеніе качества стали, 76.
Зависимость свойствъ химическихъ соединений отъ характера элементовъ, 60.
Іодъ, его распредѣленіе между двумя органическими растворителями, 72.
Кадмія и серебра сплавы, 69.
Качественнаго анализа преподаваніе, 60.
Кетоны, ихъ полученіе при помощи магнійорганич. соединений, 48.
Коагуляція коллоидовъ, 73.
Комплексныя соединенія, къ теоріи ихъ строенія, 57.
Координационная теорія Вернера, 57.
Краски кубовыя, 73.
Кристаллы жидкіе, 79.
Льняная олифа, о ея составѣ, 56.
Магнійорганич. соединенія, полученіе при ихъ помощи кетоновъ, 48.
Магнитнаго поля дѣйствіе на тихіе разряды, 45.
Ментоль правый, 55.

Методъ Guoy, 64.

Мотохимическія явленія при раствореніи металловъ, 77.

Нафтеновыя к. въ примѣненіи къ анализу, 70.

Неорганич. химія, лабораторное ея преподаваніе, 61.

Непредѣльныя кислоты, дѣйствіе на нихъ NH_3 , 84.

Нитрозо-, диазо- и азосоединенія, какъ типы соединеній съ ненасыщенными связями, 56.

Нитрозосоединенія, термохимія, 56.

Нитрофенолы, цвѣтность ихъ растворовъ, 72.

Окиси желѣза соли, ихъ восстановленіе, 63, 64.

Окисловъ азота превращеніе въ азотную к., 46.

Окислы типа R_2O , 70.

Окраска органическихъ соединеній и ихъ строеніе, 51.

Оксоніевые дибромиды простыхъ эфировъ, вліяніе среды на ихъ образованіе, 82.

Олова, таллія и роданистыхъ соединеній опредѣленіе, 64.

Органическій анализъ въ западныхъ трубкахъ, 65.

Осмось и гидратация, 75.

Очищеніе воды при помощи ультрафіолетовыхъ лучей, 56.

Перенапряженіе, соврем. состояніе вопроса, 85.

Перекиси органическія, окисленіе при ихъ помощи непредѣльныхъ соединеній, 43.

Пинень, превращеніе его галоидгидратовъ въ борниленовые и цикленовые углеводороды, 54.

Платины селенистыя комплексныя соединенія, 87.

Пластическія тѣла, давленіе ихъ истеченія, 76.

Полиметиленовые углеводороды, расположеніе атомовъ, 53.

Простые эфиры первичные, ихъ синтезъ, 41.

Равновѣсіе $\text{CuS} \rightleftharpoons \text{Cu}_2\text{S}$, 44.

Радиоактивность тифлискихъ сѣрныхъ водъ, 82.

Расположеніе атомовъ углерода въ бензолѣ и полиметилен. углеводородахъ, 53.

Растворы, свойства ихъ при критическихъ температурахъ смѣшенія, 80.

Расширеніе бензола, хлорбензола, бромбензола и ихъ растворовъ, 47.

Ректификація, вліяніе на ея результатъ предварительной очистки и замедленной сгонки, 86.

Роданистыхъ соединеній олова, таллія опредѣленіе, 64.

Сжатія измененіе съ температурой при образованіи растворовъ, 47.

Сжатія константа, 47.

Селенистыя комплексныя соединенія платины, 87.

Серебра и кадмія сплавы, 69.

Скорость химическихъ процессовъ, вліяніе на нее среды, 82.

Сплавы серебра съ кадміемъ, 69.

Талія, олова и роданистыхъ соединеній опредѣленіе, 64.

Тиофосфорныхъ кислотъ эфиры, 50.

Тихихъ разрядовъ дѣйствіе на газовыя реакціи, 84.

Трехатомный углеродъ, 68.

Туйиловыя дериваты, 55.

Углерода въ стали опредѣленіе 65.

Угольная к., ея адсорбція углемъ, 84

Удѣльный объемъ бинарныхъ жидкихъ смѣсей, 45.

Упругость пара насыщенныхъ растворовъ, 43.

Фосфоръ, процессы изомеризаціи въ области нѣкоторыхъ его соединеній, 49.

Фосфорныя соли, опредѣленіе въ присутствіи ихъ хрома, 86.

Фосфориты русскіе, ихъ химическая переработка, 53.

Фотохимическія реакціи, 81.

Холестеринъ, 42.

Хрома опредѣленіе въ присутствіи фосфорныхъ солей, 86.

Цвѣтность растворовъ нитрофеноловъ, 72.

Цикленовые углеводороды, 54.

Ціана и ціанистой ртути взаимодѣйствіе, 50.

Электрич. печь высокаго напряженія, ея теорія, 79.

Электроны, 79.

Электропроводность металлическ. сплавовъ, 72.

Покорная просьба въ алфавитномъ указателѣ перваго отдѣла XLII тома, кромѣ опечатокъ, приведенныхъ на стран. L, исправить еще ниже-слѣдующія:

Стран.	Столбц.	Строки.	Напечатано:	Слѣдуетъ:
VIII	прав.	26 снизу	$C_8H_{12}O_2$	$C_8H_{10}O_2$
IX	"	3 "	$C_7H_{14}O$	$C_{17}H_{24}O$
X	"	6 сверху	$C_6H_{10}O$	$C_6H_{10}O$
XVI	лѣв.	10 снизу	$C_8H_{10}O_2$	$C_8H_{16}O_2$
"	"	4 "	$C_{16}H_{30}O_2$	$C_{18}H_{34}O_2$
"	прав.	10 "	всю строчку	выбросить
XX	лѣв.	3 "	$C_{16}H_{16}O_4N_2S$	$C_{16}H_{12}O_4N_2S$
"	прав.	1 сверху	$C_{10}H_8O_4S$	$C_{10}H_8O_4S$
XXII	"	4 "	$C_{19}H_{23}O_{11}$	$C_{19}H_{22}O_{11}$
"	"	18 "	$C_2H_8OCl_3$	C_2HOCl_3
XXIV	лѣв.	между 1 и 2 сверху	вставить	Этилоугольный эфиръ, $C_5H_{10}O_2$
XXVII	—	6 сверху	$C_2H_3OCl_3$	C_2HOCl_3
XXX	—	2 "	C_5H_{10} 1). Циклопентанъ	C_6H_{10} . Циклопентанъ
"	—	4 "	2) Изопентанъ	C_5H_{12} . Изопентанъ.
XXXI	—	7 "	Ортоугольный	Угольноэтиловый
XLIII	—	29 "	$C_{13}H_{15}N_2$	$C_{13}H_{14}N_2$
"	—	15 "	$C_6H_{19}O_2P$	$C_{16}H_{19}O_2P$
XLVI	—	3 сверху	$C_{17}H_{18}$	$C_{17}H_{16}$
"	—	18 "	1222, 1223	1232, 1233
"	—	19 и 20 "	выпустить	совсѣмъ
"	—	23 "	$C_{17}H_{18}Og$	$C_{17}H_{18}O$
XLVII	—	15 снизу	$C_{11}H_{17}ON$	$C_{19}H_{17}ON$
XLIX	—	5 сверху	$C_{23}O_{25}O_5N$	$C_{23}H_{25}O_5N$

Алфавитный указатель къ первому отдѣлу¹⁾ XLIII тома.

Для органическихъ соединеній введенъ указатель по эмпирическимъ формуламъ, составленный по системѣ „Лексикона Органич. Соединеній“ Рихтера. Формулы классифицируются прежде всего по числу углеродныхъ атомовъ въ частицѣ, далѣе по числу другихъ, кромѣ С, входящихъ въ составъ формулы элементовъ.

Число входящихъ въ составъ формулы атомовъ углерода обозначается на верху каждой страницы указателя арабской цифрой, а число другихъ, кромѣ С, входящихъ въ формулу элементовъ — цифрой римской. Такимъ образомъ 2 III обозначаетъ, что дѣло идетъ объ орган. соединеніяхъ, въ составъ частицы которыхъ входитъ С₂ и кромѣ того три какихъ либо элемента; въ эту рубрику, напр., будутъ отнесены соединенія С₂Н₇О₃Р, С₂О₄Н₂Вг и т. д. Въ каждомъ такомъ отдѣлѣ, обозначаемомъ комбинаціей арабской и римской цифръ, соблюдается порядокъ введенія въ формулу къ С элементовъ и для каждаго вводимаго элемента порядокъ по числу вводимыхъ атомовъ. Порядокъ введенія элементовъ такой: Н, О, N, Cl, Вг, J, Fl, S, P и затѣмъ остальные элементы по алфавиту принятыхъ для нихъ въ формулахъ обозначеній.

Соли органич. кислотъ и большинство эфировъ ихъ надо искать при формулахъ кислотъ. Эфиры неорган. кислотъ даны каждый отдѣльно.

Mg — и Zn — органич. соединенія показаны при формулахъ соотв. галоидныхъ соединеній.

¹⁾ Цифры, напечатанныя жирнымъ шрифтомъ, относятся къ протокольнымъ рефератамъ. Сообщенія, для которыхъ въ протоколѣ помѣщены одни заглавія, *введены только въ именной, но не предметный указатель* и страницы къ нимъ относящіяся напечатаны курсивомъ.

Соли органических оснований при формулах свободн. органич. оснований.

Соли четырехзамещенных аммониевъ и диазосоединений при формулах ихъ гидратовъ окисей.

Названия органич. соединений приводятся въ указателъ тѣхъ, которыя имъ даются авторами статей.

Оксимы, фенилгидразоны и семикарбазоны и др. подобн. соединения даны при формулахъ соответствующихъ алдегидовъ и кетоновъ.

Въ предметный указатель введены полностью, съ указаніемъ стр., авторовъ и т. д.: 1) всѣ неорганич. соединения; 2) группы соединений органич. и неорганич.; 3) тѣ органич. соедин., для которыхъ не установлено эмпирич. формулъ (напр. крахмалъ и т. д.), 4) заглавія всѣхъ статей и рефератовъ въ различныхъ видоизмѣненіяхъ и 5), кромѣ того, названія большинства остальныхъ органич. соединений съ указаніемъ ихъ эмпирич. формулы.

ИМЕННОЙ УКАЗАТЕЛЬ.

Авдѣнко, см. Петренко, Г. И.
Альбицкий, А., см. Реформатский, С.
Амслеръ, Н. К., см. Порай-Кошицъ, А. Е.
Андреевъ, И. И. Химическое дѣйствіе ультрафиолетовыхъ лучей. Свѣтовое равновѣсіе между гремучимъ газомъ и водянымъ паромъ, 687; химическое дѣйствіе ультрафиолетовыхъ лучей. Синтезъ и разложеніе воды, 1342.
Андреевъ, Н. и Сапожниковъ, А. Природа изогидрическихъ растворовъ, 689.
Анненковъ, А., см. Зелинскій, Н.
Анцыгинъ, А. А. Объ α -аминовалериановой к., 143; о β -аминовалериановой к., 143.
Аушкапъ, Ю. И., см. Порай-Кошицъ, А. Е.

Байковъ, А. А. Подвижное равновѣсіе. Твердые растворы, 497.
— — и Занько, А. О взаимодействіи магнѣзій съ $MgCl_2$ и о хлорокиси магнѣзій, 671.
Балачинскій, Г., см. Ипатьевъ, В.
Басковъ, А. В., см. Пушинъ, Н. А.
Бибешинъ, К. В. Бетанинъ, какъ составная часть почек быка, 515.
Беневоленскій, Н. И., см. Чугаевъ, Л. А.

Беркенгеймъ, А. М. О дѣйствіи Mg и Zn на C_2H_5J и алдегидъ, 514.
Биронъ, Е. В. О сжимаемости жидкостей, 676; о величинѣ a теоріи бинарныхъ смѣсей фанъ-деръ-Ваальса, 677; о молекулярномъ давленіи смѣсей жидкостей, 677.
Бирштейнъ, Г. Г. Кинетика газообразныхъ растворимыхъ ядовъ, 144 514.
Богородскій, А. Примѣненіе сосудовъ Дьюара въ калориметри, 1230, 1262; теплоты растворенія одноводнаго и двуводнаго гидратовъ хлористаго магнѣзій, 1230, 1268.
Будринъ, В. М., см. Чугаевъ, Л. А.
Бѣловъ, С., см. Кижнеръ, Н.

Вальгисъ, В. К., см. Киндъ, В. А.
Ванинъ, И. Дѣйствіе галогидридовъ предѣльныхъ спиртовъ на ангидриды одноосновн. к. въ присутствіи Mg и Zn, 352; дѣйствіе C_2H_5J и Mg на ментонъ и карвонъ, 353.
Ваншейдтъ, А. А. Флуоренъ и его нафтопроизводныя. Объ окрашенныхъ моногалогидофлуоренахъ, 1228.
Васильевъ, А. М. Изслѣдованіе солей уранила, 1183.
фонъ-Веймарнъ, П. П. Причины устой-

чивости коллоидныхъ осадковъ, и растворовъ, 512; С. Я. Левитесъ, біогр. очеркъ, 942; къ систематикѣ агрегатныхъ состояній матеріи, 1477.
— — и Каганъ, И. Б. Коллоидные растворы и осадки галогенидовъ, нитратовъ, сульфатовъ, фосфатовъ, ацетатовъ Cu, Na, K, NH_4 , Ba, Ca и Sr, 512.
— — и Штейнъ, А. Л. Дисперсные системы фосфата магнѣзій, 512.
Вельцъ, И. Ф., см. Тищенко, В. Е.
Вержинскій, С., см. Свѣтославскій, В.
Верховскій, В. Н. Электромагнитная мѣшалка къ прибору для высокихъ давленій, 322.
— — см. Ипатьевъ, Вл.
Виноградовъ, см. Каблуковъ, И. А.
Витторфъ, Н. М. Изслѣдованіе первичной кристаллизаціи и послѣдующихъ превращеній въ желѣзо-углеродистыхъ сплавахъ, содержащихъ болѣе 4% углерода, 505.
— — Предварительное изслѣдованіе первичной кристаллизаціи и послѣдующихъ физико-химическихъ превращеній въ желѣзо-углеродистыхъ сплавахъ, содержащихъ болѣе 4% углерода, 1613.
Волхонскій, Е. Д. Нѣсколько замѣчаній по поводу принципа Лешателье-Брауна, 1830.
Ворожцовъ, Н. О бисульфитныхъ соединенияхъ окси-азотѣлъ, 139, 771; новый синтезъ o -оксиазобензола, 139, 787.
Вревскій, М. С. О составѣ и упругости пара растворовъ, 1446.
Вржесневскій, И. Б. О плавкости и давленіи истеченія соляныхъ изоморфныхъ смѣсей, 1364.
— — см. Курнаковъ, Н. С.

Глинка, Н., см. Зелинскій, Н.
Голодецъ, А. О новыхъ способахъ раздѣленія смѣсей близко-кипящихъ и нераздѣльно-кипящихъ жидкостей, 1041.
Гольцманъ, М. М., см. Курнаковъ, Н. С.
Горскій, А., см. Зелинскій, Н.
Грабовскій, С., см. Залькиндъ, Ю. С.
Гребенчиковъ, И., см. Пушинъ, Н. А.
Гришкевичъ-Трохимовскій, Е. Дѣйствіе магнѣзій-юдтѣнила на бромистый аллилъ, 201; новый способъ полученія и нѣкоторыя производныя α -тіофеналдегида, 204; объ α -тіотоленовомъ алдегидѣ, 674, 803.
Гулевичъ, В. С. О строеніи карнозина, 514.

Демьяновъ, Н. Я. и студ. Чириковъ, Ф. В. О дѣйствіи H_2SO_4 на гликоль винилтриметилена, 507.

— — и Демьяновъ, Я. Н. О спиртѣ циклопропилэтиловомъ и нѣк. его производныхъ, 507; о циклопропилуксусной к., 508.
— — и Дояренко, М. Н. Объ углеводородѣ C_5H_{10} циклич. строенія и укс. эфирѣ спирта $C_7H_{12}O_2$, полученныхъ изъ винилтриметилена, 509.
— — О двухъ способахъ полученія циклобутанола и о нѣкоторыхъ его превращеніяхъ, сопровождающихся изомеризаціей, 835.
— — и Пинегинъ, С. А. О циклопропилметилкарбинолѣ, 510.
Демьяновъ, Я. Н., см. Демьяновъ, Н. Я.
Дишлеръ, Э. Г., см. Пушинъ, Н. А.
Діанинъ, А. П. О конденсаціи фенола съ окисью мезитила подъ вліяніемъ HCl, 141.

Добросердовъ, Дм. К. Изслѣдованіе діэлектрической постоянной органическихъ соединений въ связи съ составомъ и строеніемъ, 73, 225, 454.
Довгелевичъ, Н., см. Ипатьевъ, В.
Дорошевскій, А. Къ вопросу о взаимодействіи ассоциированныхъ жидкостей, 46; нѣкоторыя свойства растворовъ триметилкарбинола, 66; о связи упругости пара съ удѣльнымъ вѣсомъ въ бинарныхъ смѣсяхъ жидкостей, 512, 656; о парціальныхъ упругостяхъ воды и спиртовъ въ водно-спиртовыхъ растворахъ, 962.
Дояренко, М. Н., см. Демьяновъ, Н. Я.
Думанскій, А. В. Къ вопросу о природѣ коллоидальной гидрокиси желѣза, 326, 546.
Дурдинъ, А. Д. О діаграммѣ сплавовъ сѣрнистаго свинца и сѣрнистой сурьмы, 686.

Егорова, В. Объ изомеризаціи циклическихъ непредѣльныхъ углеводовъ, 1230, 1116.
Ефановъ, Е. О содержаніи Zn въ мытищенской водѣ изъ водопровода, 510.
Жемчужный, С. Ф., см. Курнаковъ, Н. С.
Жуковскій, Ю. Объ амальгамахъ литія, 708.
Журавлевъ, В. Приборъ для экстрагирования при высокой температурѣ, 1189.

Заваловскій, А., см. Кижнеръ, Н.
Зайцевъ, М. О дѣйствіи цинка на смѣсь ментона съ іод. аллиломъ, 330; дѣй-

- стве Zn на смѣсь 1,3-метилциклогексана и i -од. аллила, 345; дѣйствие Zn на смѣсь галоидоэфировъ и ангидридовъ предѣльн. одноосновн. кислотъ, 350; синтезъ метилэтилнитилкарбинола, 351.
- Залькиндъ, Ю. С. О дѣйствіи магнія на эфиры бромкислотъ, 1226; дѣйствие магнія на эфиръ бромянтарной к., 1228.
- — и Шмидтъ, А. Дѣйствие магнія на α бром- m -толуиловый эфиръ, 1227.
- — и Грабовскій, С. Дѣйствие магнія на α -метил- β -фенил- β -бромпропионовый эфиръ, 1228.
- Занько, А., см. Байковъ, А. А.
- Зелинскій, Н. Д. 1) О восстановительно-окислительномъ катализѣ; 2) о вліяніи природы катализатора на изомерию конечныхъ продуктовъ восстановления; 3) о явленіяхъ окраски простѣйшихъ производныхъ трифенилметана и ихъ хиноидномъ строеніи, 676; о дегидрогенизаціи катализомъ, 1220, 1226; объ избирательномъ катализѣ; новый тетрагидробензолъ, 1222, 1226.
- — и Розановъ, Н. Объ изомеризаціи нитроуглеводорода въ ряду циклогексана и циклопентана, 676; о спектрахъ поглощенія въ ультрафиолетовой части нитросоединеній, 1173.
- — и Глинка, Н. О восстановительно-окислительномъ катализѣ, 1084.
- — и Горскій, А. Новые данныя о дигидробензолѣ (1,3), 1102.
- — Анненковъ, А. и Куликовъ, И. О простомъ и удобномъ методѣ получения свободныхъ эфировъ аммоно-кислотъ, 1091.
- Ивановъ, А. А. Видоизмѣненіе качественного анализа сложныхъ смѣсей по способу кипяченія съ содой, 1230, 1258.
- Изабековъ, В. А. и Плотниковъ, В. А. Бромистый алюминій, какъ растворитель, 18.
- Ипатьевъ, В. Полимеризація этиленовыхъ углеводородовъ при высокой температурѣ и давленіи, 1229, 1420; къ вопросу о происхожденіи нефти, 1229, 1437; вытѣсненіе металловъ изъ солей водородомъ при высокихъ темп. и давленіяхъ, 1828; о вытѣсненіи металловъ изъ водныхъ растворовъ ихъ солей водородомъ при высокихъ давленіяхъ и температурахъ, 3 статья, 1746.

- Ипатьевъ, В. и Балачинскій, Г. Каталитическія реакціи при высокихъ температурахъ и давленіяхъ. Гидрогенизація терпеновъ, 1754, 1828; каталит. реакціи при высокихъ температурахъ и давленіяхъ. Гидрогенизація ацетона въ присутствіи CuO и цинковой пыли, 1760, 1828.
- — и Верховскій, В. Н. О вытѣсненіи металловъ изъ ихъ солей водородомъ при высокихъ давленіяхъ, 322, 946.
- — и Довгелевичъ, Н. Каталитическія реакціи при высокихъ температурахъ и давленіяхъ. Разложеніе гексана и гексаметиленна; изомеризація гексаметиленна, 1229, 1431.
- Юдичъ, Ж. И. Общій способъ полученія $\alpha\alpha$ -дигалоидоуглеводородовъ жирнаго ряда: C_nH_{2n} , C_nH_{2n-2} , C_nH_{2n-4} и C_nH_{2n-6} , 681; общій способъ полученія $\alpha\alpha$ -дигалоидоуглеводородовъ ароматическаго ряда: C_nH_{2n-8} , C_nH_{2n-10} и C_nH_{2n-12} , 682.
- — и Калининъ, М. Н. О бромфенилэтиленѣ и бромфенилацетиленѣ, 682.
- — и Фоминъ, Д. А. Синтезъ кетонновъ съ ацетиленовой связью, 683.
- — и Саввонъ, К. Н. Синтезъ $\alpha\alpha$ -дихлорметилдипаллилкарбинола, 684.
- — и Лускаревъ, В. В. Разложеніе β -двутретичныхъ гликолей галоиднымъ магніемъ и слабыми кислотами, 685.
- Каблуковъ, И. А. О псевдорадиоактивныхъ явленіяхъ, 510.
- — и студ. Пржеборовскій и Виноградовъ. О соединеніяхъ $AlBr_3$ съ амміакомъ, 510.
- Каганъ, І. Б. см. ф. Веймарнъ, П. П.
- Калининъ, М. Н. см. Юдичъ, Ж. И.
- Кижнеръ, Н. Каталитическое разложеніе алкилиденгидразиновъ, какъ методъ получения углеводородовъ, 582; о каталитическомъ разложеніи алкилиденгидразиновъ, 951; о нѣкоторыхъ превращеніяхъ циклобутилдиэтилкарбинола, 1149; о нѣкоторыхъ превращеніяхъ туяана, 1157; о дѣйствіи хлорангидрида триметиленкарбонной к. на бензолъ въ присутствіи $AlCl_3$, 1163; о разложеніи алкилиденгидразиновъ. Переходъ іонона и псевдоіонона въ соответствующіе углеводороды $C_{13}H_{22}$, 1231, 1398; о разложеніи алкилиденгидразиновъ: 1) переходъ фурфурола въ α -метилфуранъ 1829, 1563, 2) переходъ карона въ каранъ,

1829, 1554; переходъ окиси мезитила въ 1,1,2 — триметилциклопропанъ, 1829.

- — и Завадовскій, А. О дѣйствіи гидрата гидразина на пулегонъ, 688; о разложеніи алкилиденгидразиновъ. Переходъ пулегона въ бидиклическій углеводородъ $C_{10}H_{18}$, 1132.
- — и студ. Клавикордовъ. Исслѣдованіе превращенія циклопропилдиметилкарбинола, 325, 595.
- — и Бѣловъ, С. О дѣйствіи гидрата гидразина на циклогексанонъ, 512, 577.
- Киндъ, В. А. и Вальгисъ, В. К. Отношеніе нѣкоторыхъ русскихъ нефтей къ реактиву Рише-Гальфена, 691.
- Кистяковскій, В. А. Фотохимическій генезисъ коллоидальнаго катализатора, 141; осмотическое давленіе и химическая динамика по работамъ Вантъ-Гоффа, 497.
- Клавикордовъ, см. Кижнеръ, Н.
- Клименко, Д. Синтезъ аллилфенилкарбинола, 142, 212.
- Кокъ, П. Г. см. Чугаевъ, Л. А.
- Кондаковъ, И. Сантенъ и его галоидгидраты, 1107; къ исторіи синтетическаго каучука, 1829, 1739.
- — и Шиндельмейзеръ, И. Къ химіи изолауролена, 992.
- Коновалова, В. К., см. Челинцевъ, В. В.
- Константиновъ Н. С. и Смирновъ, В. Н. Природа сплавовъ Sb и Sn , 137, 1201.
- Конюховъ-Добрыня, П. см. Семеновъ, А.
- Корюкинъ, Н. Д. О дѣйствіи Mg на смѣсь бромистаго аллила съ пипероналомъ, 142, 208.
- Косъ, А. К. О присутствіи холестерина въ явайскихъ нефтяхъ, 686, 697; исслѣдованіе бориславскаго озокерита, 846.
- Крапивинъ, С. Г. О скорости реакціи образованія тиосульфокислаго натрія, 1507.
- Куликовъ, И., см. Зелинскій, Н.
- Курбатовъ, В. Я. Теплоемкость, скрытая теплота испаренія и степень ассоціаціи малоновоиловаго и ацетоуксуснаго эфировъ, 324.
- Куриловъ, В. В. Ломоносовъ, какъ физико-химикъ, 146.
- Курнаковъ, Н. С. и Вржесневскій, І. В. Простѣйшій случай диаграммъ твердости, 1392.
- — и Гольцманъ, М. М. Внутреннее треніе двойныхъ жидкихъ системъ, 1505.
- — и Никитинскій, А. И. Электропроводность сплавовъ калия съ рубидіемъ, 680.

Курнаковъ, Н. С. и Жемчужный, С. Ф. и Таранинъ, В. Иррациональныя диастектики системы: талій-висмутъ, 504.

- — см. Смирновъ, В. И.
- Куровскій, Е. К. и Нисенманъ, Л. І. Соли надтитановой к. съ органическими основаніями, 38; перекись пропиламина, 512, 654.
- Кучеровъ, Л. М. Къ вопросу объ изомерныхъ превращеніяхъ алленовыхъ углеводородовъ, 320.
- Кучеровъ, М. М. Къ вопросу о распыленіи металловъ колебательнымъ разрядомъ по методу Сведберга, 685.

Лашенко, П. Н. О превращеніи арагонита въ кальцитъ, 674, 793.

- Лебедевъ, С. В. О полимеризаціи и изомеризаціи несимм. диметилаллена, 321; о полимеризаціи двуэтиленовыхъ углеводородовъ, статья вторая, 820; полимеризація двуэтиленовыхъ углеводородовъ. Къ вопросу о полимеризаціи несим. диметилаллена, 1828, 1735.
- — и Скаврнская, Н. Полимеризація дивинила, 1124.
- Левинсонъ-Лессингъ, Ф. Ю. Значеніе работъ Вантъ-Гоффа для геологии и минералогіи, 497.
- Лидовъ, А. П. О восстановленіи циановкалевой соли водородомъ, 510, 605; образованіе циановкислыхъ солей изъ азотнокислыхъ, 510, 651; объ окисленіи цианъ-аміда натрія и циановкалевой соли перекисью водорода и щелочными растворами брома, 510, 652.
- Лосевъ, К. Къ вопросу о законѣмърности состава эвтектич. сплавовъ, 375.
- Лускаревъ, В. В., см. Юдичъ, Ж. И.
- Лучинскій, И. О реакціи солей закиси желѣза съ нафтеновыми кислотами, 1230.

Максимовъ, А. Ф., см. Порай-Кошицъ, А. Е.

- Маляровъ, К. Л. О дѣйствіи формалина на углеводороды ряда тетрагидробензола, 511.
- Мацуревичъ, Ил. Синтезъ третичныхъ метилсилиловыхъ и гидроароматическихъ аллиловыхъ спиртовъ, 973.
- Меншуткинъ, Б. Н. Изученіе трехзамѣщенныхъ бензольныхъ углеводородовъ въ ихъ отношеніи къ $SbCl_3$ и $SbBr_3$, 137; отношеніе $SbCl_3$ и $SbBr_3$ къ заключающимъ О органическимъ соединеніямъ, 137, 1785; исслѣдованіе двойныхъ системъ, состоящихъ изъ $SbCl_3$ и $SbBr_3$ и нафталина и его производныхъ, 138; о соединеніяхъ $SbCl_3$ и

SbBr₃ съ бензоломъ, 393; изслѣдованіе системъ, образованныхъ галоидозамѣщенными бензолами съ SbCl₃ и SbBr₃, 401; изслѣдованіе системъ: нитрованые бензолы — SbCl₃ и SbBr₃, 425; SbCl₃ и SbBr₃ въ ихъ отношеніяхъ къ фенолу и нѣкоторымъ его эфирамъ, 678; сульфобензоловая к. и SbX₃, 678; системы: фторбензолъ—треххлористая и трехбромистая сурьма, 678; о системѣ анилинъ — SbCl₃, 679; объ отношеніяхъ нѣкоторыхъ кольчатыхъ углеводородовъ къ SbCl₃ и SbBr₃, 679; о дѣйствіи хлористаго бензоила на соединенія SbCl₃ съ ароматическими углеводородами и нѣкоторыми ихъ производными, 679; изслѣдованіе системъ образованныхъ SbCl₃ и SbBr₃ съ однозамѣщенными бензольными углеводородами, 1275; о системахъ, образованныхъ SbCl₃ и SbBr₃ съ двухзамѣщенными бензольными углеводородами, 1303; изученіе трехзамѣщенныхъ бензольныхъ углеводородовъ въ ихъ отношеніяхъ къ SbCl₃ и SbBr₃, 1329; изслѣдованіе соединеній SbCl₃ и SbBr₃ съ многоядерными бензольными углеводородами, 1805.
Миллеръ, О. О строеніи нафталиновой кислоты, 440.

Наметкинъ, С. С. О дѣйствіи азотной к. на пентаметилеиъ и метилпентаметилеиъ, 1603; замѣтка о полученіи метилциклопентана, 1611.
Настюковъ, А. М. Новыя изслѣдованія дезоксиновъ, 689.
Никитинъ, И., см. Чичибабинъ, А.
Никитинскій, А. И., см. Курнаковъ, Н. С.
Нисенманъ, Л. I., см. Куровскій, Е. К.

Огородниковъ, А. Г., см. Чугаевъ, Л. А.
Орловъ, Е. И. О составѣ льняной олифы и распредѣленіе кислорода въ ея слояхъ при высыханіи льняного масла на пластинкахъ, 1231, 1509; къ кинетикѣ химическихъ реакцій при соединеніи, раскисленіи и окисленіи, 1506, 1524.
Остромысленскій, И. И. Объ очисткѣ метиловаго спирта при помощи кристаллалкоголятовъ, 514; о механизмѣ реакціи между дихлороуксусн. к. и ароматич. основаниями, 515.

Павленко, М. А. О коэффициентѣ расширенія подсолнечнаго масла, 142; о составѣ масла изъ сѣмянъ береста, 142.

Павлинова, А., см. Сперанскій, А.

Павловскій, Н. Дѣйствіе магній-и-о-бромтолуоловъ на симметричный дибромметиловый эфиръ, 142, 214.

Петренко, Г. И. Къ вопросу о новой модификаціи цинка, 1829.

— — и ст. Авдѣнко. О твердыхъ растворахъ въ сплавахъ висмута съ кадмиемъ, 1830.

Петренко-Критченко, П. и Шеттле, Ив. О дѣйствіи амміака и аминовъ на легиробензоилуксусную к., 1194, 1231.

Петровъ, И. Исслѣдованіе нафтеновыхъ кислотъ, 1198.

Пигулевскій, Г., см. Чугаевъ, Л. А.
Пинегинъ, С. А., см. Демьяновъ, Н. Я.
Плотниковъ, В. А. AlBr₃ какъ растворитель, 140.

— — см. Избековъ, В. А.

Порай-Кошицъ, А. Е., Аушкапъ, Ю. И. и Амслеръ, Н. К. Къ реакціи полученія Шиффовыхъ основаній съ помощью нитрозосоединеній, 518.

— — О вліяніи акридиноваго кольца на цвѣтъ нѣкоторыхъ красящихъ веществъ, 1587.

— — и Аушкапъ, Ю. И. Объ опредѣленіи красящихъ веществъ на тканяхъ съ помощью спектроскопа, 673.

— — и Максимовъ, А. Ф. О полученіи бензиловыхъ эфировъ съ помощью хлористаго диметил-фенил-бензил-аммония, 673.

Пржеборовскій, см. Каблукъ, И. А.

Пржевальскій, Е. С. Окисленіе капроновой и энантовой кислотъ слабымъ растворомъ перманганата, 1000.

Прилежаевъ, Н. Окисленіе непредѣльныхъ соединеній органическими перекисями, 609.

Пушинъ, Н. А. и Гребенчиковъ, И. Объ измѣненіи состава и температуры плавленія эвтектическихъ смѣсей въ зависимости отъ давленія, 322; диаграммы состоянія бинарныхъ системъ: 1) дифениламина съ уретаномъ, 2) дифениламина съ паранитранизоломъ и 3) м-нитранилина съ нафталиномъ, 323; объ измѣненіи температуры плавленія α-нафталиламина, m-нитранизола, уретана и дифениламина въ зависимости отъ давленія, 323; о предѣлахъ существованія жидкокристаллической фазы, 503.

— — и Басковъ, А. В. Электропроводность сплавовъ Cu съ Sn, 504, 672.

— — и Рязскій, Е. В. Электропроводность сплавовъ Cu съ Zn, 503.

— — и Дишлеръ, Э. Г. Электропроводность сплавовъ мѣди съ мышьякомъ, 672.

Рабцевичъ-Зубковскій, И. Л. О дѣйствіи алкоголятовъ на эфиры неорганическихъ кислотъ, 687; см. также Тищенко.

Раковскій, А. В. Къ учению объ адсорбции, 140; объ аналогіи между гелями и обыкнов. растворами, 324; къ учению объ адсорбціи, статья первая, 170. статья вторая, 186; статья третья, 362; статья четвертая, 1829, 1762.

Ракузинъ, М. А. Оптическое изслѣдованіе нефтей изъ Южной Бولیви, 791; оптическое изслѣдованіе аргентинскихъ нефтей, 792.

Реформатскій, А. Биографія А. М. Зайцева, 857.

Реформатскій С. и Альбицкій, А., Ученая дѣятельность проф. А. М. Зайцева, 876, 933.

Розановъ, Н., см. Зелинскій, Н. Д.
Рязскій, Е. В., см. Пушинъ, Н. А.

Савонъ, К. Н., см. Юдичъ, Ж. И.
Сапожниковъ, А., см. Андреевъ, Н.

Сахановъ, А. Н. Ненормальныя измѣненія электропроводности растворовъ съ разведеніемъ въ связи съ образованіемъ комплексовъ, 144; электропроводность растворовъ въ уксусной и пропионовои к-тахъ, 526; аномальныя измѣненія электропроводности, 534.

Свѣтославскій, В. В. О тепловомъ эффектѣ при перестановкѣ элементовъ, 514; діазо-и азосоединенія, 4-ое сообщеніе, 1060; къ вопросу о теоріи діазосоединеній: 1) истор. замѣтка, 2) діазони, 1830.

— — и Вержинскій, С. Діазо-и азосоединенія, 5-ое сообщеніе, 1076.

Семеновъ, В. М. Дѣйствіе брома на кетоны, 691; бромосубституты кетоновъ и ихъ нѣкотор. физическія свойства, 692; разложеніе симм. дибромосубститутовъ кетоновъ содой какъ способъ полученія лабильныхъ стереоизомеровъ α-β-непредѣльныхъ одноосновныхъ кислотъ, 693; объ отношеніи моно-и диалкилацетоуксусныхъ эфировъ къ кислой сѣрнисто-натровой соли, 694; новыя явленія стереоизомеріи въ ряду непредѣльныхъ одноосновныхъ кислотъ, 1231; объ изомеризаціи α-β-непредѣльныхъ кислотъ въ γ-лактоны, 1232.

Семеновъ, А. и Коноховъ-Добрыня, П. Дѣйствіе смѣси бромистаго аллила и фурфурола на магній, 990.

Скаврнская, Н., см. Лебедевъ, С.
Смирновъ, В. И. и Курнаковъ, Н. С.,

Электропроводность и твердость системы Mg + Ag, 725.

— — Смирновъ, В., см. Константиновъ, Н.

Смирновъ, С. Къ вопросу о дѣйствіи азотистоизоамиловаго эфира на амины и амиды, 1.

Смородинцевъ, И. А. Объ экстрактивныхъ веществахъ печени, 514.

Согомоновъ, С. Составъ сивушнаго масла, полученнаго при спиртовомъ броженіи винограднаго сока, 674; къ вопросу о синтезѣ бензольныхъ углеводородовъ, 674.

Соколовъ, Н. В. Составъ грязи и рапы Тинаккаго озера, 326, 436; о составѣ кавказской радиоактивной руды, 326, 439.

Солонина, Б. А. Одинъ изъ методовъ опредѣленія состава бинарной смѣси, 144.

Сперанскій А. и Павлинова, А. Что выдѣляется при замерзаніи водныхъ растворовъ хлористыхъ металловъ, 1006.

Стадниковъ, Г. Л. Реакція нитрила α-оксизомасляной кислоты съ эфиронитриломъ C₂C — дифениламинодиуксусной к., 1235; къ вопросу объ оксоніевыхъ соединеніяхъ, 1244.

Стасевичъ, Н. Равновѣсіе въ системахъ, построенныхъ изъ азотноцинковой соли, амміака и воды, 354.

Стенкопфъ, В., см. Энглеръ, К.

Танатаръ, С. Малеиновая и яблочная кк. изъ α-бромакриловой к., 1506; о превращеніи maleиновой к. въ фумаровую, 1742.

Таранинъ, В., см. Курнаковъ, Н. С.
Телетовъ, И. С. О неорганическихъ перекисяхъ, 131.

Тихвинскій, М. М. Приборъ для непрерывной дробной перегонки, 806.

Тищенко, В. Е., Вельцъ, I. Ф. и Рабцевичъ-Зубковскій, И. Л. Къ вопросу о механизмѣ реакціи Канниццаро, 686.

Траубенбергъ, И. К. О бетулинѣ, 325.

Уразовъ, Г. Г. Электропроводность и твердость сплавовъ Mg съ Cd, 752.

Федоровъ, Е. С. О методѣ кристаллохимическаго анализа, 147.

Фокинъ, С. А. Реакція нѣкоторыхъ непредѣльныхъ жирныхъ кислотъ съ формалдегидомъ, 691, 809.

Фрицманъ, Э. К. О комплексныхъ сое-

динениях платины съ органическими селенидами, 678.

Харичковъ, К. В. Къ свойствамъ пористыхъ тѣлъ, 326, 140; активированіе кислорода органич. соединениями, 327, 140; окисленіе ментана, 327; новая реакція закиси желѣза, 512; дѣйствіе перикиси водорода на нафтенковыя соли закисей Со и Мв, 513; о нѣкоторыхъ восстановительныхъ реакціяхъ въ неводныхъ растворахъ, 1229. **Хлопинъ, В. Г.** Объ образованіи окислителей въ воздухѣ подѣ влияніемъ ультра-фіолетовыхъ лучей, 505, 554. **Хоновскій, Б.** Къ исторіи рицинолеиновой к., 1457.

Чейшвили, П. Изученіе восстановлениости нейтральныхъ растворовъ марганцовокислаго калия въ присутствіи различныхъ концентраціи среднихъ солей сѣрной к., 1402.

Челинцевъ, В. В. О главнѣйшихъ свойствахъ оксоніевыхъ дибромидовъ простыхъ эфировъ, 219.

— — и Коновалова, В. К. Вліяніе массы реагирующихъ веществъ на образованіе оксоніевыхъ дибромидовъ въ различныхъ органическихъ растворителяхъ, 620; вліяніе концентраціи реагирующихъ веществъ на образованіе дибромидовъ въ различныхъ органич. растворителяхъ, 633.

Чичибабинъ, А. Е. Къ вопросу о хиноидномъ строеніи производныхъ трифенилметана, 143; удобный способъ восстановленія карбиноловъ ди-и трифенилметановъ, 147; динафтилметаны и нѣкоторыя ихъ производныя, 149; о галондозамѣщенныхъ трифенилметанахъ, 158; *ααα*-тринафтилметанъ, 574; изомерія въ области соединеній тринафтилметана, 1022; изслѣдованія въ области соединеній тринафтилметана, 1507; объ атомности углерода въ такъ называемыхъ „ненасыщенныхъ“ соединеніяхъ, 1690, 1829.

— — и Никитинъ, И. О 3-метокси бензогидро-γ-пиронѣ, 1185.

Чугаевъ, Л. А. Новый типъ аномальной, вращательной дисперсіи, 678; объ утили-

зации нафтеновыхъ кислотъ по работамъ покойнаго проф. В. В. Марковникова, 671; Вантъ-Гоффъ и основаніе стереохиміи, 496.

— — и Огородниковъ, А. Г. Вліяніе растворителя на вращательную дисперсію и на адсорбцію, 678.

— — и Ооминъ, В. А. 1) О дигидрохолестеринѣ; 2) объ изомерныхъ туйенахъ, 678.

— — и Пигулевскій, Г. О дитиокамфокрбиновой кислотѣ, 678.

— — и Вудринъ, В. М. О борниленѣ, 141.

— — и Беневоленскій, Н. И. О платиново-сѣрнистыхъ соединеніяхъ, 141.

— — и Кокъ, П. Г. О рефракціи холестерина и нѣкоторыхъ его производныхъ, 322.

Цинговатовъ, А. Г. Дѣйствіе бѣлого вещества на фотографическую пластинку, 1828.

Шалинъ, Л. Н. О дѣйствіи спиртовъ на галондозамѣщенные углеводороды въ присутствіи окисей металловъ, 690.

Шапошниковъ, В. Г. Къ теории явленной крашенія, 1565.

Шарвинъ, В. В. О конденсаціи антрахинона съ фенолами, 562.

Шестаковъ, П. И. О составѣ жира мрамонта, 672.

Шеттле, Ив. О скорости реакціи ацетона и лутидона съ фенилгидразиномъ и гидроксиламиномъ при различныхъ условіяхъ, 1231, 1190.

— — см. Петренко-Критченко, П.

Шиндельмейеръ, И., см. Кондаковъ, И.

Шмидтъ, А., см. Залькиндъ, Ю. С.

Штейнъ, А. Л., см. ф.-Веймарнъ, П. П.

Яковлевъ, В. А. Очеркъ жизнѣдѣятельности Вантъ-Гоффа, 497.

Ярошенко, Г. Д. О радиоактивности органическихъ соединеній, 138.

Ооминъ, Д. А., см. Юичъ, Ж. И.

Ооминъ, В. А., см. Чугаевъ, Л. А.

Энгерль, К. и Стенкопфъ, В. О присутствіи холестерина въ явайскихъ нефтяхъ, 1820.

ПРЕДМЕТНЫЙ УКАЗАТЕЛЬ.

Агрегатныя состоянія матеріи, П. ф. Веймарнъ, 1477.

Адсорпція, А. Раковскій, 170, 186, 362, 1762.

Азо- и diaзосоединенія, 4-ое сообщеніе, В. Свѣтославскій, 1060; то же, 5-ое сообщеніе, В. Свѣтославскій и С. Вершинскій, 1076.

Азотистоамиловый эфиръ, С₅H₁₁O₂N.

Акридил - малахитовый зеленый, его синтезъ, А. Е. Порай-Кошицъ, Ю. И. Аушкпль и Н. К. Амслеръ, 1589; акридилъ-пиронинъ (лейкооснованіе его), С₃₄H₂₅N₃O₂; акридиновое кольцо, вліяніе его на цвѣтъ нѣкк. красящихъ веществъ, А. Е. Порай-Кошицъ, Ю. И. Аушкпль и Н. К. Амслеръ, 1587.

Активированіе кислорода органическими соединеніями, К. Харичковъ, 327.

Аланинъ, С₃H₇O₂N.

Алдегиды и ихъ производныя, ихъ діэлектрич. постоянныя, Д. Добросердовъ, 128; алдегиды, діэлектр. свойства, Д. Добросердовъ, 304, 311.

Алкилиденгидразины, ихъ катализ. разложение, Н. Киннеръ, 582, 951, 1554, 1563; описаніе способа разложения, Н. Киннеръ, 584; алкилиденгидразины, ихъ разложеніе, Н. Киннеръ и А. Завадовскій, 1132.

Алкоголи, ихъ діэлектр. постоянныя, Д. Добросердовъ, 117; алкогольаты, дѣйствіе ихъ на эфиры неорг. кислотъ, И. Рабцевичъ-Зубковскій, 687.

Алленовыя углеводороды, изомерныя ихъ превращенія, Л. Кучеровъ, 320.

Аллилъ бромистый, С₃H₅Br; аллилъ иодистый, С₃H₅I; аллиловый спиртъ, С₃H₇O; аллиловые гидроароматическіе и трет. метилсилиловые спирты, ихъ синтезъ, И. Мацуревичъ, 973; алли-

метилизопропилциклогексеноль, С₁₃H₂₂O; аллиметилэтилобутилциклогексеноль, С₁₄H₂₄O; аллиметилпропилциклогексеноль, С₁₃H₂₂O; аллиметилциклогексеноль, С₁₀H₁₆O; аллиметилэтилциклогексеноль, С₁₂H₂₀O; аллилдиметилциклогексеноль, С₁₁H₁₈O; аллилментаноль, С₁₃H₂₄O; аллилпирониловый спиртъ, С₁₁H₁₂O₃; алли-

тиофенъ, С₇H₆S; аллилфенилкарбиноль, С₁₀H₁₂O; аллилфурнилкарбиноль, С₈H₁₀O₂; аллилциклогексаноль, С₉H₁₆O.

Алюминій бромистый, какъ растворитель,—(18)электропроводность раство-

ровъ КВг, HgBr₂ и SbBr₃ въ расплавленномъ AlBr₃.—(23); удѣльная электропроводн. этихъ растворовъ—(25); удѣльные вѣса ихъ—(28); молекулярная электропроводность—(28); вліяніе температуры на электропроводность—(30); электролизъ—(34), В. Избековъ и В. Плотниковъ; алюминій бромистый, его соединенія съ NH₃, И. Наблукновъ и студ. Пржеборовскій и Виноградовъ, 510.

Амалгамы литія, Ю. Жуковский, 708.

Амидооксизобензолъ, С₁₂H₁₁ON₃; амиды кислотъ, діэлектр. свойства, Д. Добросердовъ, 284.

Амиленъ, С₆H₁₀; амилбензолъ, С₁₁H₁₆; амилъ бромистый, С₅H₁₁Br.

Амилоуксусная к., С₇H₁₄O₂.

Аминоизомасляная к., С₄H₉O₂N; аминокислоты, методъ полученія ихъ свободныхъ эфировъ, Н. Зелинскій, А. Анненковъ и Н. Куликовъ, 1091; аминоциклогексанкарбонная кислота, С₇H₁₃O₂N; аминоциклопентанкарбонная к., С₆H₁₁O₂N; амины, дѣйствіе на дегидробензоилуксусную к., П. Петренко-Критченко и И. Шеттле, 1194; амины и амиды, дѣйствіе на нихъ азотистоизоамилового эфира, С. Смирновъ, 1; амины и анилины, ихъ діэлектрич. постоянныя, Д. Добросердовъ, 124.

Амиакъ, Zn(NO₃)₂ и H₂O, равновѣсіе этой системы, Н. Стасевичъ, 354; амиакъ, соединенія съ нимъ AlBr₃, И. Наблукновъ и студ. Пржеборовскій и Виноградовъ, 510; амиакъ, дѣйствіе на дегидробензоилуксусную к., П. Петренко-Критченко и И. Шеттле, 1194; аммоній роданистый - KCNS, давленіе истеченія, I. Вржесневскій, 1388.

Ангидридъ тетраметилфенилнитрилотриуксусной к., С₁₆H₁₆O₅N; ангидриды предѣльныхъ кислотъ, дѣйствіе Zn на смѣсь ихъ съ галондо-эфирами, М. Зайцевъ, 350; ангидриды основныхъ кислотъ, дѣйствіе на нихъ галондгидриновъ пред. спиртовъ въ присутствіи Mg и Zn, И. Ванинъ, 352; ангидриды кислотъ, діэлектр. свойства, Д. Добросердовъ, 127, 272.

Анизоль, С₇H₆O.

Анилиды кислотъ, діэлектр. свойства, Д. Добросердовъ, 284.

Анилинъ и замѣщ. произв., діэлектр. свойства, Д. Добросердовъ, 265; анилинъ, С₆H₆N.

Аномальныя измѣненія электропроводности, А. Сахановъ, 524.
 Антрахинонъ, $C_{14}H_8O_2$; антрахинон-хлоридъ, $C_{14}H_8OCl_2$.
 Арагонитъ, превращеніе его въ кальцитъ (793), теплоты его остыванія (800), П. Лашенко.
 Ароматич. углеводороды и нѣкот. ихъ производныя, дѣйствіе на нихъ хлористаго бензоила, Б. Меншуткинъ, 679.
 Арроруть С. Винцентъ, адсорбція, А. Раковскій 177, 189, 196, 197.
 Ассоциированныя жидкости, ихъ взаимодѣйствіе, А. Дорошевскій, 46; ассоциация степень малонаго и ацетоуксуснаго эфировъ, В. Курбатовъ, 324.
 Атомность углерода въ ненасыщен. соединенияхъ, А. Чичабинъ, 1690.
 Ацетали, диэлектрич. свойства, Д. Добросердовъ, 311.
 Ацетамидъ, C_2H_5ON ; ацетамидооксизобензолъ, $C_{12}H_{13}O_2N_3$; ацетамидофенолъ, $C_8H_9O_2N$; ацетанилидъ, C_8H_9ON .
 Ацетиленъ бромистый, $C_2H_2Br_2$.
 Ацетиль хлористый, C_2H_3OCl ; ацетилтриметиленъ, C_6H_8O .
 Ацетонъ, C_3H_6O .
 Ацетоуксусные одно- и дву-замѣщенные эфиры, отношеніе ихъ къ $NaHSO_3$, В. Семеновъ, 694; ацетоуксусная к., $C_4H_6O_3$.
 Ацетофенонъ, C_8H_8O .

Бензидинъ, $C_{12}H_{12}N_2$.
 Бензидрилпропиловый эфиръ, $C_{16}H_{18}O$.
 Бензиловые эфиры, ихъ полученіе, А. Порай-Кошицъ и А. Максимовъ, 673.
 Бензиловая кисл., $C_{14}H_{12}O_3$.
 Бензинъ, вліяніе массы (622) и концентрации (635) на окисленіе дибромиды; области концентрации (648), А. Челинцевъ и В. Коновалова.
 Бензолъ, C_6H_6 ; бензолы галоидо-замѣщенные, изслѣд. соединеній ихъ съ $SbCl_3$ и $SbBr_3$, Б. Меншуткинъ, 401; бензолы нитрованные, изслѣд. ихъ соединеній съ $SbCl_3$ и $SbBr_3$, Б. Меншуткинъ, 425; бензолъные углеводороды трехзамѣщенные, ихъ отношеніе къ $SbCl_3$ и $SbBr_3$, Б. Меншуткинъ, 137; бензолъные углеводороды, синтезъ ихъ, С. Согомоновъ, 674; бензолъные углеводороды, однозамѣщенные, двузамѣщенные и трехзамѣщенные, соединеніе ихъ съ $SbCl_3$ и $SbBr_3$, Б. Меншуткинъ, 1275, 1303 и 1329; бензолъные многоядерные углеводороды, соединенія ихъ съ $SbCl_3$ и $SbBr_3$, Б. Меншуткинъ, 1805; бензолазонафтил-

аминъ, $C_{16}H_{18}N_3$; бензолазонафтолъ, $C_{16}H_{18}ON_2$; бензолазорезорцинъ, $C_{12}H_{10}O_2N_2$.
 Бензолъ хлористый, C_7H_5OCl ; бензоилтриметиленъ, $C_{10}H_{10}O$.
 Бензойная к., $C_7H_6O_2$.
 Бензойный алдегидъ, C_7H_6O .
 Бензофенонъ, $C_{12}H_{10}O$.
 Берестъ, составъ масла изъ его сѣмянъ, М. Павленко, 142.
 Бетулинъ, выводъ его формулы, И. Траубенбергъ, 325.
 Бинарные смѣси жидкостей, — связь удѣльнаго ихъ вѣса и упругости пара, А. Дорошевскій, 656; бинарные смѣси фанъ-деръ-Ваальса, Е. Биронъ, 677.
 Бисульфитныя соединенія оксизокрасокъ, Н. Воронцовъ, 771.
 Бориславскій озокеритъ, изслѣдованіе, А. Коссъ, 846.
 Бромбензойная кисл., $C_7H_5O_2Br$; бромбензолъ, C_6H_5Br ; бромбензофенонъ $C_{13}H_9OBr$; бромгидранъ нафтилдинафтофлуориловаго алкоголя, $C_{31}H_{19}Br$; бромгидринъ циклопропилкарбинола, C_4H_7Br ; бромизомасляная к., $C_4H_7O_2Br$; бромистый алюминій, какъ растворитель, В. Избенковъ и В. Плотниковъ, 18 (подр. см. Алюминій бром.); бромистый бромфенилэтиленъ, $C_8H_7Br_3$; бром. бромциклогексенъ, $C_6H_9Br_3$; бромист. этиленъ, $C_2H_4Br_2$; бромистый этиль, C_2H_5Br ; бромкислотъ, C_8H_9Br ; бромметилбутилкетонъ и бромметил-изобутилкетонъ, $C_8H_{11}OBr$; бромнафталинъ, $C_{10}H_7Br$; бромокислоты, дѣйствіе Mg на ихъ эфиры, Ю. С. Залькиндъ, 1226; бромометанъ, $C_{16}H_{13}Br$; бромосубституты кетонъ и ихъ нѣкот. физич. свойства, В. Семеновъ, 692; бромтолуиловая кислота, $C_8H_7O_2Br$; бромтолуоль, C_7H_7Br ; бромтрифенилбромметанъ, $C_{10}H_7Br_3$; бромтрифенилкарбинолъ, $C_{19}H_{15}OBr$; бромтрифенилметанъ, $C_{17}H_{13}Br$; бромтрифенилхлорметанъ, $C_{19}H_{14}ClBr$; бромциклогексенъ, C_6H_9Br ; бромиянтарная к., $C_4H_5O_4Br$; бромфенилацетиленъ, C_8H_7Br ; бромфенилметилкарбинолъ, C_8H_9OBr ; бромфенилэтиленъ, C_8H_7Br .
 Бургундская смола, радиоактивность, Г. Ярошенко, 138.
 Бѣлковая вещества, ихъ дѣйствіе на фотогр. пластинку, А. Цинговатовъ, 1828.

Векторіальное состояніе матеріи, систематика и номенклатура, П. ф. Веймарнъ, 1496; векторіальность молекулярныхъ силъ притяженія, П. ф. Веймарнъ, 1477. Видоизмѣненіе качественного анализа

сложной смѣси по способу кипяченія съ содой, А. Ивановъ, 1258.
 Винилциклогексенъ, C_8H_{12} .
 Висмутъ + Тл, иррац. дестектики, Н. Курнаковъ, С. Жемчужный, В. Таранинъ, 504; висмутъ+кадмій, твердые растворы, Г. Петренко и Авдѣенко, 1830.
 Вліяніе концентрации реагирующихъ веществъ на образованіе оксоніевыхъ дибромидовъ въ различныхъ органическихъ растворителяхъ, В. Челинцевъ и В. Коновалова, 633; вліяніе массы реагирующихъ веществъ на образованіе оксоніевыхъ дибромидовъ въ различн. орган. растворителяхъ, В. Челинцевъ и В. Коновалова, 620.
 Внутреннее треніе двойныхъ жидкихъ системъ, Н. Курнаковъ и М. Гольцманъ, 1505.
 Вода, ея синтезъ и разложеніе подъ вліяніемъ ультрафіолетовыхъ лучей, И. Андреева, 1342; воды и спиртовъ парціальныя упругости въ водно-спиртовыхъ растворахъ, А. Дорошевскій, 962.
 Водородъ, вытѣсненіе имъ металловъ изъ солей, В. Ипатьевъ и В. Верховскій, 946; водородъ, вытѣсненіе имъ металловъ изъ воднаго раствора солей, (3 статья), В. Ипатьевъ, 1746; водорода перекиси 30% раствора діэлектрич. постоянныя, Д. Добросердовъ, 130.
 Вытѣсненіе металловъ изъ солей водородомъ, В. Ипатьевъ и В. Верховскій, 946; В. Ипатьевъ, 1746.
 Галлипотъ, радиоактивность, Г. Ярошенко, 138.
 Газиобразно-жидкое кристаллическое состояніе матеріи и его всеобщность, П. ф. Веймарнъ, 1489.
 Галоидангидриды кисл., діэл. свойства, Д. Добросердовъ, 271; галоидгидрины спиртовъ, ихъ діэлектр. постоянныя, Д. Добросердовъ, 117; галоидгидрины предѣльныхъ спиртовъ, дѣйствіе на ангидриды одноосновныхъ кислотъ въ присутствіи Mg и Zn, И. Ванинъ, 352; галоидозамѣщенныя кислоты, ихъ діэлектрич. постоянныя, Д. Добросердовъ, 127; галоидозамѣщенные фенолы, ихъ діэлектрич. постоянныя, Д. Добросердовъ, 117; галоидозамѣщенные углеводороды, дѣйствіе на нихъ спиртовъ въ присутствіи окисей металловъ, Л. Шалинъ, 690; галоидопродукты, углеводородовъ, ихъ діэлектрич. постоянныя, Д. Добросердовъ, 112; галоидопродукты, углевод.

жирнаго ряда, діэлектр. свойства (233), галоидопродукты, аромат. углеводород., тоже (238), галоидопродукты, съ галоидомъ въ ядрѣ, тоже (239), галоидозамѣщ. кислотъ (369), галоидозамѣщ. алдегидовъ (306), галоидозамѣщенныхъ кетонъ (316), Д. Добросердовъ; галоидоэфиры, дѣйствіе Zn на смѣсь ихъ съ ангидридами пред. кислотъ, М. Зайцевъ, 350.
 Гексагидротерефталевая к., $C_8H_{12}O_4$; Гексагидрофенилнитрометанъ, $C_7H_{13}O_2N$.
 Гексаметиленъ, C_6H_{12} .
 Гексанитрофенолантронъ, $C_{26}H_{12}O_{15}N_6$.
 Гексанъ, C_6H_{14} .
 Гели, аналогія между ними и обычныхъ растворами, А. Раковскій, 362.
 Гетероциклическія соединенія, ихъ діэлектрич. постоянныя, Д. Добросердовъ, 129.
 Гидразина гидрата дѣйствіе на циклогексанонъ, Н. Кижнеръ и С. Бѣловъ, 577; гидразина гидрата дѣйствіе на пулегонъ, И. Кижнеръ и А. Завадовскій, 688; гидразонъ изъ циклогексанола, $C_6H_{16}O_2N_2$.
 Гидрамидъ метилтофеналдегида, $C_{18}H_{18}N_2S_3$.
 Гидробромидъ Кросли, C_6H_9Br .
 Гидрогенизация ацетона въ присутствіи CuO и цинковой пыли, Вл. Ипатьевъ и Г. Балачинскій, 1760; гидрогенизация терпеновъ, В. Ипатьевъ и Г. Балачинскій, 1754.
 Гидроокись желѣза коллоидальная (546); опред. молек. вѣса (551); природа колл. частицы (551), плотность ея (552), А. Думанскій.
 Гистерезисъ химической крахмаловъ, А. Раковскій, 170, 186; гистерезисъ химической и термодинамика необратимыхъ процессовъ, А. Раковскій, 1762.
 Гликоль винилтриметилена, $C_5H_{10}O_2$; гликоль метилгептена, $C_8H_{16}O_2$; гликоль изъ окиси цитронеллала, $C_{10}H_{20}O_3$.
 Гремучій газъ и водяной паръ, свѣтовое равновѣсіе, И. Андреевъ, 687.
 Грязь и рапа Тинакского озера, Н. Соколовъ, 436.
 Давленіе истеченія изоморфныхъ соляныхъ смѣсей, І. Врнесневскій, 1364.
 Двухатомный углеродъ и новое воззрѣніе на валентности, А. Чичабинъ, 1734.
 β-Двутрет. гликоли, разложеніе ихъ галоид. Mg и слабыми кислотами, Ж. Юичъ и В. Лускаревъ, 685.

Двуэтиленовые углеводороды, их полимеризация, С. Лебедев и Н. Савронская, 1124.

Дегидробензоилуксусная к., $C_{18}H_{12}O_4$. Дегидрогенизация катализом, Н. Зелинский, 1220.

Дезоксины, новые их исследования, А. Настюков, 689.

Деканафтен, $C_{10}H_{20}$.

Декан, $C_{10}H_{22}$.

Диамилбензол, $C_{16}H_{26}$.

Дианилидин, $C_{14}H_{18}O_2N_2$.

Дибензиламин, $C_{14}H_{18}N_2$.

Дибромбензол, $C_6H_4Br_2$.

Дибромдизтилкетон, $C_8H_8OBr_2$; дибромзамещ. кетоны (симм.), разложение их содой, В. Семенов, 693; дибромметилизоамилкетон, $C_7H_{12}OBr_2$; дибромиды оксониевые простых эфиров, В. Челинцев, 219; дибромметилбутилкетон и дибромметилизобутилкетон, $C_6H_{10}OBr_2$; дибромметилгексилкетон, $C_8H_{14}OBr_2$; дибромметиловый эфир, $C_2H_4OBr_2$; дибромметилпропилкетон и дибромметилизопропилкетон, $C_6H_8OBr_2$; дибромметилэтилкетон, $C_4H_8OBr_2$;

Дивинил, C_4H_6 .

α -Дигалоидоуглеводороды жирного и ароматич. рядов, их получение, Ж. Юлич, 681.

Дигидробензол, C_6H_8 .

Дигидрокарвон, $C_{10}H_{16}O$.

Дизоамилбензол, $C_{16}H_{26}$.

Дизопропениль, C_6H_{10} ; дизопропилденциклобутан, $C_{10}H_{16}$; дизопропилциклобутан, $C_{10}H_{20}$.

Дикетон из гликоля, $C_8H_{16}O_3$, $C_8H_{14}O_2$. Дикетоны, диэлектр. свойства, Д. Добросердов, 317.

Димер диметилаллена, $C_{10}H_{16}$.

Диметиламидофенилакрилдиметиленхинондиметилимоний, $C_{30}H_{28}N_2O$.

Диметилаллен, C_5H_8 ; диметиламин, C_2H_7N ; диметиланилин, $C_8H_{11}N$; диметилацетоуксусная к., $C_8H_{10}O_3$; диметилбутадиен, C_6H_{10} ; диметилдивинил несим., C_6H_{10} ; диметилиминодиуксусная к., $C_6H_{11}O_4N$; диметилкетогексен, $C_8H_{12}O$; диметилметиленизопропилденциклобутан, $C_{10}H_{18}$; диметилметиловый эфир резорцина, $C_8H_{10}O_2$; диметиллоктан, $C_{10}H_{22}$; диметилпирон, $C_7H_8O_2$; диметилпропилметан, C_8H_{14} ; диметилтетраметилен бромистый, $C_8H_{12}Br_2$; диметилфенилбензоламмоний, получение при его помощи бензиловых эфиров, А. Порай-Кошиц и А. Максимов, 673; диметокси-дифенилантрон, $C_{28}H_{22}O_3$.

Динафтилбромметан, $C_{21}H_{18}Br$; динафтилкарбиноль, $C_{21}H_{16}O$; динафтилкетон, $C_{21}H_{14}O$; динафтилметан, $C_{21}H_{16}$; динафтилметаны и их производные, А. Чичибабин, 149.

Динитробензол, $C_6H_4O_2N_2$; динитрорезорцилантрон, $C_{26}H_{14}O_8N_2$; динитрофенолантрон, $C_{26}H_{12}O_7N_2$.

Диоксистеариновая к., $C_{18}H_{36}O_4$.

Дипропиламин, $C_6H_{15}N$.

Дистектики иррациональных систем:

$Tl + Bi$, Н. Курнаков, С. Жемчужный и В. Таранин, 504.

Дифениламин, $C_{12}H_{11}N$; дифенилкарбиноль, $C_{12}H_{12}O$; дифениль, $C_{12}H_{10}$; дифенилметан, $C_{13}H_{12}$; дифенилпиронмонокарбоновая к., $C_{18}H_{13}O_3N$; дифенилпирон, $C_{17}H_{13}ON$; дифенилуксусная к., $C_{14}H_{12}O_2$.

Дихлорбензол, $C_6H_4Cl_2$; дихлордифенилантронхлорид, $C_{26}H_{16}Cl_4$; α -дихлорметилдизилкарбиноль, $C_8H_{12}OCl_2$.

Дициклогексилгидразин, $C_{12}H_{24}N_2$.

Диэтиламин, $C_4H_{11}N$; диэтилдиамидофеноль, $C_{10}H_{15}ON$; диэтилбромциклопентан, $C_9H_{17}Br$; диэтилциклопентан, C_9H_{18} ; диэтилциклопентен, C_9H_{16} .

Диаграммы состояния бинарных систем: 1) дифениламина с уретаном, 2) дифениламина с паранитроанизолом и 3) метанитроанилина с нафталином, Н. Пушин и И. Гребенщиков, 323; диаграмма твердости, простейшая, Н. Курнаков и И. Вржесневский, 1392.

Дiazосоединений нормальн. соли, термхим. данные, В. Свѣтославский, 1070; diazo- и азосоединения, 4-ое сообщение, В. Свѣтославский, 1060; тоже 5-ое сообщение, В. Свѣтославский и С. Вершинский, 1076.

Диамины, диэлектрич. свойства, Д. Добросердов, 265.

Диэлектрическая постоянная, исследование ее в связи с составом и строением органич. соединений, Д. Добросердов, 73; метод и аппарат для опред. диэлектрич. постоянной орган. соедин., Д. Добросердов, 79; диэлектрическая постоянная углеводородов (111), их галоидопроизводных (112), их нитропроизводных (117), алколей, фенолов и их галоидопроизводных (117), простых эфиров спиртов и фенолов (118), сложных эфиров (120), аминов и анилинов (124), кислот и их ангидридов (126), алдегидов и кетонов и их производных (128), ге-

тероциклич. соединений (129), А. Дорошевский; диэлектрическая постоянная, отношение ее к повышению молекулярного вѣса членов гомологического ряда (454), влияние на ее величину непредельности или кратных связей (462), влияние на ее величину различных радикалов (464), влияние на ее величину изомерии и метамерии (480), ее аддитивный характер (490), попытки предсказания величины константы и возможность синтеза веществ с высокой диэлектр. постоянной (492), Д. Добросердов; диэлектрич. свойства органич. соединений: предельн. углеводородов (228), непредельн. углеводородов с открыт. цепью (229), кольчатых углеводородов (229), галоидопроизводных углеводородов жирного ряда (233), галоидопроизводных ароматических углеводородов (238), галоидопроизводных с галоидом в ядре (239), нитропроизводных углеводородов (242), одноатом. предельных спиртов (244), одноатом. непредельн. спиртов (247), многоатомных спиртов (248), меркаптанов (251), фенолов (252), простых эфиров (253), тиаэфиров (258), моноаминов жирных и жирноароматических (261), аминов (265), анилина и его замещенных производных (265), карбоновых кислот (268), галоидозамещ. одноосновных, предельных кислот (269), галоидангидридов кислот (271), ангидридов кислот (272), оксикислот (275), нитрилов кислот одноосновн. (276), нитрилов кислот двухосновных (281), амидов, имидов и анилидов кислот (284), сложных эфиров кислородсодержащих неорганических кислот (286), сложных эфиров карбоновых кислот (293), алдегидов (304), галоидозамещенных алдегидов (306), ацеталей (311), алдоксимов (311), кетонов (313), галоидозамещенных кетонов (316), дикетонов (317), кетоксимов (317), Д. Добросердов.

Додеканафтен, $C_{12}H_{24}$.

Дробная перегонка, прибор для производства ее непрерывно, М. Тихвинский, 806.

Дѣйствие азотистоизоамилового эфира на амины и амиды, С. Смирнов, 1; дѣйствие брома на кетоны, В. Семенов, 692; дѣйствие галоидгидринов предельных спиртов на ангидриды одноосновных кислот в присут-

ствии Mg и Zn, И. Ванин, 352; дѣйствие C_2H_5I и Mg на ментон и карвон, И. Ванин, 353; дѣйствие магний йодтиенила на бромистый аллил, Е. Гришквич-Трохимовский, 201; дѣйствие Mg на α -бром- m -толуиловый эфир, Ю. Залькинд и А. Шмидт 1227; дѣйствие n - и o - магний бромтолуола на симметрический дибромметиловый эфир. Получение и свойства ксилловых эфиров, Н. Павловский, 214; дѣйствие Mg на α -метил- β -фенил- β -бромпропионовый эфир, Ю. Залькинд и С. Грабовский, 1228; дѣйствие Mg на эфир бромянтарной к., Ю. Залькинд, 1228; дѣйствие Mg на смѣсь C_3H_5Br с бензойным алдегидом, Д. Клименко, 212; дѣйствие H_2O_2 на нефтяные соли закисей марганца и кобальта, К. Харичков, 513; дѣйствие смѣси C_3H_5Br и фурфурола на Mg, А. Семенов и П. Коноков-Добрыня, 991; дѣйствие Zn на смѣсь 1,3-метилциклогексана и C_3H_5I , М. Зайцев, 345; дѣйствие Zn на смѣсь галоидоэфиров и ангидридов предельных одноосновных кислот, М. Зайцев, 350.

Дьюара сосудов применение в калориметрии, А. Богородский, 1262.

Желатина, выдѣление аминокислот образующихся при ее гидролизѣ, Н. Зелинский, А. Аненков и И. Куликов, 1101.

Желѣза гидроокись коллоидальная (546); опредѣл. молек. вѣса (551); природа коллоид. частицы (551), плотность ее (552), А. Думанский; желѣза закисные соли, реакция их с нефтяными к., И. Лугинский, 1230; желѣза закиси новые реакции, К. Харичков, 512; желѣзо-углеродистые сплавы, содерж. болѣе 4% С, Н. Витторф, 505; желѣзо-углеродистые сплавы, содерж. болѣе 4% углерода, их первичная кристаллизация и физ.-хим. превращения, Н. М. Витторф, 1613.

Жидко-кристалл. фаза, предѣлы ее существования, Н. Пушин и И. Гребенщиков, 503.

Жирь мамонта, состав, П. Шестаков, 672.

Замерзание растворов хлористых металлов, А. Сперанский и А. Павлинова, 1006.

Изоамилбензол, $C_{11}H_{16}$; изоамиламин, $C_5H_{13}N$; изоамил йодистый, $C_5H_{11}I$.

Изобутиловый спирт, $C_4H_{10}O$; изобутилен, C_4H_8 ; изобутилъ иодистый, C_4H_9I .

Изогексанъ, C_6H_{14} .

Изогидрические растворы, ихъ природа, Н. Андреевъ, и А. Сапожниковъ, 689.

Изолауролентъ, C_8H_{14} .

Изомеризация цикл. углеводородовъ C_8H_{12} , В. Егорова, 1116; изомеризация α - β -непредѣльныхъ кислотъ въ γ -лактоны, В. Семеновъ, 1232.

Изопрентъ, C_5H_8 .

Изопропилацетиленъ, C_6H_8 ; изопропилден — (2) циклобутанонъ, $C_7H_{10}O$; изопропилциклобутанонъ, $C_7H_{12}O$.

Исследование бориславскаго озокерита, А. Коссъ, 846; исследование въ области соединений тринафтилметана, А. Чичибабинъ, 1022; исследование двойныхъ системъ, состоящихъ изъ $SbCl_3$ и $SbBr_3$ и нафталина и его производныхъ, Б. Меншутинъ, 138; исследование диэлектрической постоянной органическихъ соединений въ связи съ составомъ и строениемъ, Д. Добросердовъ, 73, 225, 454; исследование нафтеновыхъ кислотъ, И. Петровъ, 1198; исследование первичной кристаллизации и послѣдующихъ превращений въ желѣзо-углеродистыхъ сплавахъ, содержащихъ болѣе 4% С, Н. Витторфъ, 505; исследование превращений циклопропилдиметилкарбинола, Н. Кижнеръ и Клавиродовъ, 325; исследование системъ, образованныхъ галовдозамѣщенными бензолами съ $SbCl_3$ и $SbBr_3$, Б. Меншутинъ, 401; исследование системъ: нитрованные бензолы— $SbCl_3$ и $SbBr_3$, Б. Меншутинъ, 425; исследование системъ, образованныхъ $SbCl_3$ и $SbBr_3$ съ однозамѣщенными бензолными углеводородами, Б. Меншутинъ, 1275; исследование соединений $SbCl_3$ и $SbBr_3$ съ многоядерными бензолными углеводородами, Б. Меншутинъ, 1805; исследование солей уранила, А. Васильевъ, 1183.

Изучение возстановляемости нейтральныхъ растворовъ марганцовокислаго калия въ присутствіи различныхъ концентрацій среднихъ солей сѣрной к., П. Чейшвили, 1402; изучение трехзамѣщенныхъ бензолныхъ углеводородовъ въ ихъ отношеніяхъ къ $SbCl_3$ и $SbBr_3$, Б. Меншутинъ, 137, 1329.

Имиды кислотъ, диэлектр. свойства, Д. Добросердовъ, 284.

Иррациональныя дистектики системъ:

Tl+Bi, Н. Курнаковъ, С. Жемчужный и В. Таранинъ, 504.

Испаренія скрытая теплота малонового и ацетоуксуснаго эфировъ, В. Курбатовъ, 324.

Иодбензойная к., $C_7H_5O_2J$.

Иодгидринъ тринафтилкарбинола, $C_{31}H_{21}J$; иодгидринъ циклобутилдиэтилкарбинола, $C_8H_{17}J$; иодгидринъ циклопропилдиметилкарбинола, $C_6H_{11}J$.

Иодистый изобутиль, C_4H_9J ; иодистый пропиль, C_3H_7J .

Иодкислотъ, C_8H_9J ; иодпропионовая к., $C_8H_9O_2J$; иодтиоленъ, C_6H_5JS ; иодтиофенъ, C_6H_5JS ; иодтрифенилкарбиноль, $C_{19}H_{15}OJ$; иодтрифенилметанъ, $C_{19}H_{15}J$; иодтрифенилхлорметанъ, $C_{19}H_{14}ClJ$.

Ионанъ, $C_{18}H_{22}$; ионанъ, $C_{18}H_{20}O$.

Кавказская радиоактивная руда, Н. Соколовъ, 439.

Кадмій + магній, электропроводность и твердость ихъ сплавовъ, Г. Уразовъ, 752; кадмій перекись, И. Телетовъ, 131; кадмій + висмутъ, твердые растворы, Г. Петренко и Авдѣнко, 1830.

Калий бромистый, электропроводность растворовъ въ расплавленномъ $AlBr_3$, В. Избековъ и В. Плотниковъ, 18; калий бромистый + KF , диаграмма твердости, Н. Курнаковъ и И. Вржесневскій, 1392; калий бромистый + KCl и KBr + KJ , плавкость, И. Вржесневскій, 1380; для тѣхъ же системъ давление истечения, И. Вржесневскій, 1384; калий хлористый + KJ , плавкость, И. Вржесневскій, 1376; давление истечения, И. Вржесневскій, 1386; калий роданистый + $NaCNS$, плавкость, И. Вржесневскій, 1367; давление истечения, И. Вржесневскій, 1390; $KCNS$ + $RbCNS$, плавкость, И. Вржесневскій, 1374; давление истечения, И. Вржесневскій, 1389; $KCNS$ + NH_4CNS , давление истечения, И. Вржесневскій, 1388; калий и рубидій, электропров. сплавовъ, Н. Курнаковъ и А. Никитинскій, 680.

Калориметрія, примѣненіе въ ней сосудовъ Дьюара, А. Богородскій, 1262.

Кальцій иодистый, электропроводность въ уксусн. к., А. Сахановъ, 528.

Кальцитъ, превращеніе въ него арагонита, П. Лаченно, 793.

Камфанъ, $C_{10}H_{18}$.

Камфаназинъ, $C_{20}H_{32}N_2$; камфилиденгидразинъ, $C_{10}H_{18}N_2$; камфора, $C_{10}H_{16}O$; камфорной к. ангидридъ, $C_{10}H_{14}O_3$.

Канифоль, радиоактивность, Г. Ярошенко, 138.

Каницаро реакція, ея механизмъ, В. Тищенко, I Вельць и И. Рабцевичъ-Зубковскій, 686.

Капроновая к., $C_6H_{12}O_2$.

Каранъ, $C_{10}H_{18}$; каранъ бромистоводородный, $C_{10}H_{18}Br$; каранъ бромистый, $C_{10}H_{18}Br_2$; каранъ иодистоводородный, $C_{10}H_{19}J$.

Карбамидъ, CH_4ON_2 .

Карбинолы ряда ди- и три-фенилметановъ, ихъ возстановленіе, А. Чичибабинъ, 147.

Карбоксиадипиновая к., $C_7H_{10}O_6$.

Карбоновые кислоты, диэлектр. свойства. Д. Добросердовъ, 268.

Карвенонъ, $C_{10}H_{16}O$.

Карвоментоль, $C_{10}H_{20}O$.

Карвоментонъ, $C_{10}H_{18}O$.

Карвонъ, $C_{10}H_{14}O$.

Карилиденгидразинъ, $C_{10}O_{18}N_2$.

Каронъ, $C_{10}H_{16}O$.

Картофельный крахмаль, адсорбція, А. Раковскій, 179, 181, 173, 190, 194, 195.

Катализъ возстановительно окислительный, Н. Зелинскій и П. Глинна, 1084; катализъ, дегидрогензація при его помощи, Н. Зелинскій, 1220; катализъ избирательный, Н. Зелинскій, 1222; каталитическое разложеніе алкилиденгидразиновъ, какъ методъ получения углеводородовъ, Н. Кижнеръ, 582; каталитическое разложеніе алкилиденгидразиновъ, Н. Кижнеръ, 951, 1398, 1563, 1554, 1132; каталитическія реакціи при высокихъ темп. и давлен. Разложеніе гексана и гексаметиленна; изомеризація гексаметиленна, В. Ипатьевъ, и Н. Довгелевичъ, 1431; каталит. реакціи при высокихъ температурахъ и давленіяхъ. Гидрогенизація ацетона въ присутствіи CuO и цинковой пыли (1760); гидрогенизація терпеновъ (1754), Вл. Ипатьевъ, Г. Балачинскій.

Качественный анализъ, видоизмѣненіе его для анализа сложной смѣси по способу кипяченія съ содой, А. Ивановъ, 128.

Каучукъ синтетическій, И. Кондаковъ, 1739.

Кетоны съ ацетилен. связью, ихъ синтезъ, Ж. Юичъ, и Д. Томинъ, 683; кетоны, диэлектрич. свойства, Д. Добросердовъ, 317; кетоны, диэлектр. свойства, Д. Добросердовъ, 313; кетоны, дѣйствіе на нихъ брома, В. Семеновъ, 692; кетоны и ихъ производ-

ныя, ихъ диэлектрич. постоянныя, Д. Добросердовъ, 129; кетоны бромозамѣщенные, ихъ физич. свойства, В. Семеновъ, 692;

Кетостеариновая к., $C_{18}H_{34}O_2$.

Кино, радиоактивность, Г. Ярошенко, 138.

Кислорода активированіе органич. соединенийъ, Н. Харичковъ, 327.

Кислоты карбоновые, ихъ диэлектрич. постоянныя, Д. Добросердовъ, 126.

Кобальтъ—сурьма, закономерность эвт. сплавовъ, К. Лосевъ, 377; кобальта и Mn нафтеновыя соли, дѣйствіе на нихъ H_2O_2 , Н. Харичковъ, 513.

Коллоидальная гидроокись желѣза (546); опредѣленіе молек. вѣса (551), природа коллоид. частицы (551), плотность коллоид. частицы (552), А. Думанскій.

Кольчатые углеводороды, отношеніе къ $SbCl_3$ и $SbBr_3$, Б. Меншутинъ, 679.

Конденсація антрахинона съ фенолами, В. Шарвинъ, 562; конденсація фенола съ окисью мезитила, А. Діанинъ, 141.

Кинетика химич. реакцій присоединенія раскисленія и окисленія, Е. Орловъ, 1524.

Красящихъ веществъ на тканяхъ опредѣленіе съ помощью микроскопа; А. Порай-Кошицъ и Ю. Аушналь, 673; красящія вещества, о влияніи на ихъ цвѣтъ акридинового кольца, А. Е. Порай-Кошицъ, Ю. И. Аушналь, Н. Н. Амслеръ, 1587; крашенія теорія, В. Шапошниковъ, 1565.

Крахмаль картофельный, адсорбція, А. Раковскій, 179, 181, 183, 190, 194, 195; крахмаль пшеничный, адсорбція, А. Раковскій, 176, 188, 196; крахмалы, химич. гистерезисъ крахмаловъ, А. Раковскій, 170, 186.

Кристаллизація стабильная жел. углер. сплавовъ отъ 1680° до 1360° , Н. М. Витторфъ, 1649; кристаллизація метастабильные пути отъ 1680° до 1360° , Н. М. Витторфъ, 1657; кристаллизація стабильная и метастабильная жел. угл. сплавовъ отъ 1360° до 1130° , Н. М. Витторфъ, 1663; кристаллизація первичная желѣзо-углеродистыхъ сплавовъ, Н. М. Витторфъ, 1613; кристаллизація первичная цементита отъ 1960° до 1700° , Н. М. Витторфъ, 1641.

Кривая плавкости жел. угл. сплавовъ, содержащихъ отъ 6 до 30% углерода, Н. М. Витторфъ, 1623.

Ксилиловый эфиръ, $C_{16}H_{18}O$; ксиллоль, C_8H_{10} .

Къ вопросу о взаимодѣйствіи ассоциированныхъ жидкостей, А. Дорошевскій,

46; къ вопросу о дѣйстви азотисто-изоамилового эфира на амины и амиды, С. Смирновъ, 1; къ вопросу о закономерности состава эвтектических сплавовъ, И. Лосевъ, 375; къ вопросу объ изомерныхъ превращеніяхъ алленовыхъ углеводородовъ, Л. Кучеровъ, 320; къ вопросу о механизмѣ реакціи Канниццаро, В. Тищенко, І. Вельць, и И. Рабцевичъ-Зубковский 686; къ вопросу о новой модификаціи цинка, Г. Петренко, 1829; къ вопросу объ оксоневыхъ соединеніяхъ, Г. Стадниковъ, 1244; къ вопросу о природѣ коллоидальной гидроокиси желѣза, А. Думанни, 546; къ вопросу о происхожденіи нефти, В. Ипатьевъ, 1437; къ вопросу о распыленіи металловъ колебательнымъ разрядомъ по методу Сведберга, М. Кучеровъ, 685; къ вопросу о синтезѣ бензолныхъ углеводородовъ, І. Согомоновъ, 674; къ исторіи рицинолеиновой к., Б. Хоновскій, 1457; къ исторіи синтетическаго каучука, И. Кондаковъ, 1739; къ кинетикѣ химическихъ реакцій присоединенія, раскисленія и окисленія, Е. Орловъ, 1524; къ реакціи полученія Шиффовыхъ оснований помощью нитрозосоединеній, А. Порай-Кошицъ, Ю. Аушкапъ и Н. Амслеръ, 517; къ свойствамъ пористыхъ тѣлъ, К. Харичновъ, 326; къ систематикѣ агрегатныхъ состояній матеріи, П. ф. Веймарнъ, 1477; къ теоріи явленій крашенія, В. Шапошиновъ, 1565; къ ученію объ адсорбціи, А. Рановскій, 170, 186, 362, 1762; къ химіи изолауролена, И. Кондаковъ, и И. Шиндельмейзеръ, 992.

Лешателье-Брауна принципъ, нѣсколько замѣчаній по его поводу, Е. Волохонскій 1830.

Линолевая к., $C_{18}H_{32}O_2$.

Литія амальгамы, Ю. Жуновскій, 708; литія бромистаго электропроводность въ уксу. к., А. Сахановъ, 528; тоже въ пропионовой к., А. Сахановъ, 529, 541; литій хлористый, теплоты растворенія его одно- и двуводныхъ гидратовъ, А. Богородскій, 1268.

Лутидонъ, C_7H_8ON .

Льняная олифа, ея составъ и распределеніе кислорода въ ея слояхъ, Е. Орловъ, 1509.

Магній, его дѣйствіе на эфиры бромокислотъ, Ю. С. Залькиндъ, 1226; магній іодтиениль, дѣйствіе на C_5H_5Br , Е. Гришковичъ-Трохимовскій, 201; магній + кад-

мій, электропроводность и твердость ихъ сплавовъ, Г. Уразовъ, 752; магній + серебро, твердость и электропроводность этой системы, В. Смирновъ и Н. Курнаковъ, 725; магній, дѣйствіе его на α -бром-м-толуиловый эфиръ, Ю. Залькиндъ и А. Шмидтъ, 1227; дѣйствіе на α -метил- β -фенил- β -бромпропионовый эфиръ, Ю. Залькиндъ и С. Грабовскій, 1228; дѣйствіе на эфиръ бромияртарной к., Ю. Залькиндъ, 1228; магній хлористый, взаимодействіе съ магнизей, А. Байновъ и А. Занько, 671.

Малеиновая к., $C_4H_4O_4$.

Малоновая к., $C_3H_4O_4$.

Мамонта жира составъ, П. Шестановъ, 672.

Марганца и Со нафтенковыя соли, дѣйствіе на нихъ H_2O_2 , К. Харичновъ, 513; марганцовокислое кали, восстановляемость его нейтральныхъ растворовъ въ присутствіи различныхъ концентрацій среднихъ солей сѣрной к., П. Чейшвилі, 1402.

Масляная к., $C_4H_8O_2$; масляный алдегидъ, C_4H_8O .

Мезитилень, C_9H_{12} .

Мезоакридиловый алдегидъ, $C_{14}H_9ON$.

Мезо-метил-акридинъ, $C_{14}H_{11}N$.

Ментадиень, $C_{10}H_{16}$; **ментанъ**, $C_{10}H_{20}$;

ментенъ, $C_{10}H_{18}$; **ментоль**, $C_{10}H_{20}O$;

ментонъ, $C_{10}H_{18}O$.

Меркаптаны, діэлектр. свойства, Д. Добросердовъ, 251.

Метастабильные пути кристаллизаціи жел. угл. сплавовъ отъ 1680° до 1360°, Н. М. Витторфъ, 1657; метастабильная кристаллизаціи жел. угл. сплавовъ отъ 1360° до 1130°, Н. М. Витторфъ, 1663.

Метиловый спиртъ, CH_4O .

Метилендиметилциклобутанонъ, $C_7H_{10}O$.

Метилдипиновая к., $C_7H_{12}O_4$; **метилал-**

лилгексаноль, $C_{10}H_{18}O$; **метилаллил-**

ксилилкарбиноль, $C_{12}H_{18}O$; **метил-**

аминопропиононая к., $C_4H_7O_2N$; **метил-**

аминъ, CH_3N ; **метиласпарагиноная к.**,

$C_5H_9O_4N$; **метилгексаметиленъ**, C_7H_{14} ;

метилгептенонъ, $C_8H_{14}O$; **метилдѣтил-**

циклопропанъ, C_3H_6 ; **метилдѣтил-**

пиразолинъ, $C_8H_{16}N_2$; **метилизобутил-**

карбиноль, $C_6H_{14}O$; **метилизобутил-**

кетогексенъ, $C_{11}H_{18}O$; **метилкетогек-**

сенъ, $C_7H_{10}O$; **метилксилилкетонъ**,

$C_{10}H_{12}O$; **метилксилиловыя (третичн.)**

и гидроароматич. аллиловыя спирты,

ихъ синтезъ, И. Мацуревичъ, 973; **метил-**

нитрогексаметиленъ, $C_7H_{13}O_2N$; **метил-**

нитропентаметиленъ, $C_6H_{11}O_2N$; **ме-**

тилноилкетонъ, $C_{11}H_{22}O$; **метилпен-**

таметиленъ, C_6H_{12} ; **метилпропил-**

и метилизопротил-кетогексенъ, $C_{10}H_{16}O$;

метилфенилбромпропиононая кислота,

$C_{10}H_{11}O_2Br$; **метилфуранъ**, C_5H_6O ; **метил-**

циклогексанонъ, $C_6H_{12}O$; **метил-**

циклогексанъ, C_6H_{14} ; **метилцикло-**

гексилденгидразинъ, $C_7H_{14}N_2$; **метил-**

циклопропилэтиленъ, C_6H_{10} ; **метил-**

этилкетогексенъ, $C_6H_{14}O$; **метилэтил-**

нонилкарбиноль, $C_{13}H_{28}O$.

Метоксибензогидропирионъ А. Чичибабинъ

и И. Никитинъ, 1185; **метоксибензоги-**

дропирионъ, $C_{10}H_{10}O_3$.

Молекулярное давление смѣсей жидко-

стей, Е. Биронъ, 677.

Моноамины, діэлектр. свойства, Д.

Добросердовъ, 261.

Монометилрезорцинъ, $C_7H_8O_2$.

Мраморъ бѣлый, теплоты его остыва-

нія, П. Лащенко, 799.

Муравьиная к., CH_2O_2 .

Мытищенская вода изъ волопровода,

содержаніе въ ней Zn, Б. Ефановъ,

510.

Мѣдь + Zn, электропроводность спла-

вовъ, Н. Пушинъ и Е. Ряжскій, 503;

Cu + Sn, электропроводность спла-

вовъ, Н. Пушинъ и А. Басковъ, 504;

мѣдь азотнокислая, вытѣсненіе метал-

ла водородомъ (1746), мѣдь хлорная,

тоже (1750), В. Ипатьевъ.

Надтитановая к., ея соли съ органиче-

скими основаниями, Э. Куровскій и Л.

Нисенманъ, 38.

Натрій + Hg, свойства эвтект. смѣсей,

Н. Пушинъ и И. Гребенщиковъ, 322; **натрій**

роданистый + KCNS, плавкость,

І. Вржесневскій, 1367; **давление исте-**

ченія, І. Вржесневскій, 1390.

Нафталинъ, $C_{10}H_8$; **нафталинъ и его**

производныя въ соединеніяхъ съ

SbCl₃ и SbBr₃, Б. Меншутинъ, 138;

нафталиналдегидъ, $C_{11}H_8O$; **нафтали-**

новыя кислоты, $C_{10}H_6O_3$.

Нафтеновыя кислоты, И. Петровъ, 1198;

нафтеновыя к., реакція съ солями

закиси желѣза, И. Лучинскій, 1230;

нафтеновыя соли Mn и Co, дѣйствіе

на нихъ H₂O₂, К. Харичновъ, 513.

Нафтаминъ, $C_{10}H_7N$; **нафталинафто-**

фулоренъ, $C_{31}H_{20}$; **нафталинафтофлу-**

орильовый алкоголь, $C_{31}H_{20}O$; **наф-**

толь, $C_{10}H_8O$.

Неводные растворы, Н. Харичновъ, 1229.

Ненасыщенныя соединенія, атомность

углерода въ нихъ, А. Чичибабинъ,

1690.

Ненормальныя измѣненія электропро-

водности растворовъ съ разведеніемъ

въ связи съ образованіемъ комплек-

совъ, А. Сахановъ, 144.

Непредѣльные жирныя кислоты, ихъ

реакція съ формалдегидомъ, С. Фо-

нинъ, 809; **непред. одноосновн. кис-**

лоты ($\alpha\beta$), полученіе ихъ при разло-

женіи содой симм. дибромзамѣщ. ке-

тоновъ, В. Семеновъ, 693.

Нефти изъ Южной Бولیви, оптич. ихъ

изслѣдованіе, М. Раузинъ, 791; **нефти**

аргентинскія, тоже, М. Раузинъ, 792;

нефть, къ вопросу о ея происхожде-

ніи, В. Ипатьевъ, 1437; **нефти русскія**,

отношеніе къ реактиву Рипле-Галь-

фена, В. Киндъ и В. Вальгисъ, 691;

нефти явайскія, присутствіе въ нихъ

холестерина, А. Коссъ, 697; **нефти**

явайскія, Н. Энглеръ и Стеннопфъ, 1820.

Никкель + сурьма, закономерности эв-

тект. сплавовъ, Н. Лосевъ, 389; **ник-**

кель сѣрнокислый, вытѣсненіе метал-

ла водородомъ (1750), никкель

азотнокислый, тоже (1752), никкель

уксуснокислый, тоже (1754), никкель

хлористый, тоже (1754), В. Ипатьевъ.

Нитрилъ дифенилминодиуксусной к.,

$C_{16}H_{14}O_2N_2$; **нитрилы кислотъ одно-**

основн., діэлектр. свойства (276), **нит-**

рилы кислотъ двусосновныхъ, тоже,

(281), Д. Добросердовъ; **нитрилъ α -ок-**

сиизомасл. к., C_4H_7ON .

Нитроанизолъ, $C_7H_7O_2N$; **нитробензолъ**,

$C_6H_5O_2N$; **нитробензоилтриметиленъ**,

$C_{10}H_9O_3N$, **нитрометанъ**, CH_3O_2N ; **нит-**

рометилциклопентанъ, $C_6H_{11}O_2N$; **нит-**

ронафталинъ, $C_{10}H_7O_2N$; **нитропроиз-**

водныя углеводородовъ, ихъ діэлек-

трич. постоянна, Д. Добросердовъ,

117; **нитропроизводн. углеводородовъ**,

діэлектр. свойства, Д. Добросердовъ,

242; **нитропропанъ**, $C_3H_7O_2N$; **нитро-**

соединенія, ихъ спектры поглощенія,

Н. Зелинскій и Н. Розановъ, 1173; **нит-**

роциклогексанъ, $C_6H_{11}O_2N$; **нитро-**

этанъ, $C_2H_5O_2N$.

Нитрозодибензиламинъ, $C_{14}H_{14}ON_2$; **нит-**

розодиметиланилинъ, $C_6H_{10}ON_2$; **нит-**

розодифениламинъ, $C_{12}H_{10}ON_2$; **нит-**

розодиэтиланилинъ, $C_{10}H_{14}ON_2$; **нит-**

розосоединенія, полученіе при ихъ

помощи Шиффовыхъ оснований, А.

Порай-Кошицъ, Ю. Аушкапъ и Н. Ам-

слеръ, 517.

Новыя явленія стереоизомеріи въ ряду

неопред. одноосновныхъ кислотъ, В.

Семеновъ, 1231; **новыя изслѣдованія**

дезоксидовъ, А. Настюковъ, 689; **новыя**

данныя о дигидробензолѣ (1.3), Н. Зе-

линский и А. Горский, 1102; новая реакция закиси железа, К. Харичнов, 512; новый синтез о-оксиазобензола Н. Воронцов, 139, 787; новый тетрагидробензол, Н. Зелинский, 1222.
 Нонантен, C_9H_{18} .
 Нонант, C_9H_{20} .
 Некоторые свойства водных растворов триметилкарбинола, А. Дорошевский, 66.
 Несколько замечаний по поводу принципа Лешателье-Брауна, Е. Волхонский, 1830.
Образование циановокисл. солей из азотнокислых, А. Лидовъ, 651.
 Общие способ получения α -дигалоидоуглеводородов жирного рода, Ж. Юичъ, 681; тоже для аромат. ряда, Ж. Юичъ, 681.
 Озокеритъ бориславский, исследование, А. Коссъ, 846.
 Окисление капроновой и энантовой к. слабым раствором перманганата, Е. Пржевальский, 1000; окисление ментана, К. Харичнов, 327; окисление непредельных соединений органическими перекисями, Н. Прилежаевъ, 609; окисления реакции, къ ихъ кинетикъ, Е. Орловъ, 1524; окислителей образование в воздухъ под влиянием ультрафиолетовыхъ лучей, В. Хлопинъ, 554.
 Окись аллилового спирта, $C_3H_6O_2$; окись гексилена, $C_6H_{12}O$; окись мезитила, $C_6H_{10}O$; окись метилпентенона, $C_5H_{14}O_2$; окись цитронеллала, $C_{10}H_{18}O_2$; окись этилена, C_2H_4O .
 Оксиазобензолъ, $C_{12}H_{10}ON_2$; оксиазокраски, ихъ бисульфитн. соединения, Н. Воронцовъ, 771; октиазотъла, бисульфитныя ихъ соединения, Н. Воронцовъ, 139; оксианизоль, $C_7H_8O_2$; оксигексагидроксилановая к., $C_6H_{10}O_3$; оксикислоты, диэлектр. свойства, Д. Добросердовъ, 275; оксисеиновая к., $C_{11}H_{21}O_2$.
 Оксониевые дибромиды простых эфировъ, В. Челинцевъ, 219; оксониев. бромиды, влияние массы (620) и концентрацій (633) реагирующихъ веществъ на ихъ образование—опыты в бензинъ (621, 634), бензолъ (622, 635), хлороформъ (623, 636), CCl_4 (624, 637), бром. этилъ (626, 638), бром. этиленъ (627, 639), бромбензолъ (628, 640), сѣроуглеродъ (629, 641); области концентрации (644)—опыты в CS_2 (645), CCl_4 (646), C_2H_5Br , $C_2H_4Br_2$, C_6H_6 (647), бензинъ, хлороформъ (648) и бромбензолъ (649), В. Челинцевъ

и В. Коновалова; оксониевыя соединения, Г. Стадниковъ, 1244.
 Октант, C_8H_{18} .
 Олеиновая к., $C_8H_{16}O_2$.
 Олибант, радиоактивность, Г. Ярошенко, 138.
 Олово и Сд, электропроводность ихъ сплавовъ, Н. Пушинъ и А. Басновъ, 504; олова и сурьмы сплавы, Н. Константиновъ и В. Смирновъ, 1201.
 Оптическое исследование нефтей изъ Южной Бразиліи, М. Ракузинъ, 791; тоже для Аргентинскихъ нефтей, М. Ракузинъ, 792.
 Ориентированность молекулъ въ пространныхъ и ея измѣненія, П. ф. Веймартъ, 1482.
 Ортомуравьин. эфиръ, $C_7H_{16}O_3$.
 Основанія органическія, соли ихъ съ надтитановой к., Э. Куровский и Л. Нисенманъ, 38.
 Отношение некоторыхъ русскихъ нефтей къ реактиву Рише-Гальфена, В. Киндъ и В. Вальгисъ, 691; отношение $SbCl_3$ и $SbBr_3$ къ заключающимся кислородъ органич. соединениямъ, Б. Меншутинъ, 137, 1785.
 Объ амальгамахъ литія, Ю. Жуковскій, 708; объ атомности С въ такъ называемыхъ ненасыщенныхъ соединенияхъ, А. Чичибабинъ, 1690; объ избирательномъ катализѣ, Н. Зелинскій, 1222; объ измѣненіи состава и температуры плавления эвтектическихъ смѣсей въ зависимости отъ давления, Н. Пушинъ и И. Гребенщиновъ, 322; объ измѣненіи температуры плавления α -нафтиламина, *m*-нитранизола, уретана и дифениламина въ зависимости отъ давления, Н. Пушинъ и И. Гребенщиновъ, 323; объ изомеризации α - β -непредельныхъ кислотъ въ γ -лактоны, В. Семеновъ, 1232; объ изомеризации циклическихъ непредельныхъ углеводородовъ C_8H_{12} , В. Егорова, 1116; объ образовании окислителей в воздухъ под влияниемъ дѣйствія ультра-фиолетовыхъ лучей, В. Хлопинъ, 554; объ окисленіи цианамиды Na и циановокалиевой соли H_2O_2 и щелочн. растворами брома, А. Лидовъ, 652; объ опредѣленіи красящихъ веществъ на тканяхъ съ помощью спектроскопа, А. Порай-Кошицъ и Ю. Аушкапъ, 673; объ отношеніи моно- и диалкиламѣщенныхъ ацетоуксусныхъ эфировъ къ $NaHSO_3$, В. Семеновъ, 694; объ отношеніяхъ некоторыхъ кольчатыхъ углеводородовъ

къ $SbCl_3$ и $SbBr_3$, Б. Меншутинъ, 679; объ углеводородѣ C_8H_{10} цикл. строе- нія цуксусномъ эфирѣ спирта $C_7H_{12}O_2$, полученныхъ изъ „винилтриметилена“, Н. Демьяновъ и М. Дояренко, 509.
 О бетулинѣ, И. Траубенбергъ, 325; о бисульфитныхъ соединенияхъ оксиазотъла, Н. Воронцовъ, 139, 771; о бром-фенилэтиленѣ и бромфенилацетиленѣ, Ж. Юичъ и М. Калининъ, 682; о величинѣ α_x теории бинарныхъ смѣсей фанъ-деръ-Ваальса, Е. Биронъ, 677; о взаимодѣйствіи магнези съ $MgCl_2$ и о хлорокиси магнія, А. Байковъ и А. Занью, 671; о влияніи акридинового кольца на цвѣтъ некоторыхъ красящихъ веществъ, А. Е. Порай-Кошицъ, Ю. И. Аушкапъ и Н. К. Амслеръ, 1587; о восстановительно-окислительномъ катализѣ, Н. Зелинскій и Н. Глинка, 1084; о восстановленіи циановокалиевой с. водородомъ, А. Лидовъ, 650; о вторичномъ спиртѣ CH_2 $\left\{ \begin{array}{l} CH \\ CH_2 \end{array} \right\} CH - CH(OH) - CH_3$, Н. Демьяновъ и С. Пинегинъ, 510; о вытѣсненіи металловъ изъ водныхъ растворовъ ихъ солей водородомъ при высокихъ давленияхъ и температурахъ, В. Ипатьевъ и В. Верховский, 946; о вытѣсненіи металловъ изъ водныхъ растворовъ ихъ солей водородомъ при высокихъ давленияхъ и температурахъ, 3 статья, В. Ипатьевъ, 1746; о галоидозамѣщенныхъ трифенилметанахъ, А. Чичибабинъ, 153; о главнѣйшихъ свойствахъ оксониевыхъ дибромидовъ простыхъ эфировъ, В. Челинцевъ, 219; о двухъ способахъ получения циклобутанола и о некоторыхъ его превращеніяхъ, сопровождающихся изомеризацией, Н. Демьяновъ и М. Дояренко, 835; о дегидрогенизации катализомъ, Н. Зелинскій, 1220; о дѣйствіи азотной к. на пентаметилень и метилпентаметилень, С. Наметкинъ, 1603; о дѣйствіи амміака и аминовъ на дегидробензоилуксусную к., П. Петренко-Критченко и И. Шеттле, 1194; о дѣйствіяхъ алкоголитовъ на эфиры неорганич. кислотъ, И. Рабцевичъ - Зубовскій, 687; о дѣйствіи гидрата гидразина на пулегонъ, Н. Кишнеръ и А. Завадовскій, 688; о дѣйствіи гидрата гидразина на циклогексанонъ, Н. Кишнеръ и С. Бѣловъ, 577; о дѣйствіи Mg на смѣсь C_3H_7 Br съ пипероналомъ, Н. Корнинъ, 208; о дѣйствіи Mg на эфиры бромкислотъ,

Ю. С. Зальвиндъ, 1226; о дѣйствіи спиртовъ на галоидозамѣщ. углеводороды въ присутствіи окисей металловъ, Л. Шалинъ, 690; о дѣйствіи H_2SO_4 на гликоль „винилтриметилена“, Н. Демьяновъ и Ф. Чириковъ, 507; о дѣйствіи формалина на углеводороды ряда тетрагидробензола, К. Маларовъ, 511; о дѣйствіи хлорангидрида триметиленкарбонной к. на бензолъ въ присутствіи $AlCl_3$, Н. Кишнеръ, 1163; о дѣйствіи хлористаго бензоила на соединенія $SbCl_3$ съ аромат. углеводородами и нѣкот. ихъ производными, Б. Меншутинъ, 679; о дѣйствіи цинка на смѣсь ментона съ C_2H_5J , М. Зайцевъ, 329; о диаграммѣ сплавовъ Sb_2S_3 и PbS , А. Дурдинъ, 686; о каталитическомъ разложеніи алкилиденгидразиновъ, Н. Кишнеръ, 951; о кислотѣ CH_2 $\left\{ \begin{array}{l} CH \\ CH_2 \end{array} \right\} CH - CH_2COOH$, Н. и Я. Демьяновы, 508; о конденсаціи антрахинона съ фенолами, В. Шарвинъ, 562; о конденсаціи фенола съ окисью мезитила подъ влияниемъ соляной кислоты, А. П. Діанинъ, 141; о коэффициентѣ расширения подсолнечнаго масла, М. Павленко, 142; о молекулярномъ давленіи смѣсей жидкостей, Е. Биронъ, 677; о неорганическихъ перекисяхъ, И. Телетовъ, 131; о новыхъ способахъ раздѣленія смѣсей близкикопьящихъ и нераздѣльно-кипящихъ веществъ, А. Голодецъ, 1041; о некоторыхъ восстановительныхъ реакціяхъ въ неводныхъ растворахъ, К. Харичновъ, 1229; о некоторыхъ превращеніяхъ туйана, Н. Кишнеръ, 1157; о некоторыхъ превращеніяхъ циклобутилдиэтилкарбинола, Н. Кишнеръ, 1149; о некоторыхъ превращеніяхъ циклопропилдиметилкарбинола, Н. Кишнеръ и В. Клавинордовъ, 595; о парциальныхъ упругостяхъ воды и спиртовъ въ водно-спиртовыхъ растворахъ, А. Дорошевскій, 962; о плавкости и давленіи истечения соляныхъ изоморфныхъ смѣсей, І. Вржесневскій, 1364; о полимеризации двуэтиленовыхъ углеводородовъ, статья вторая, С. Лебедевъ, 820; о полимеризации двуэтиленовыхъ углеводородовъ, С. Лебедевъ и Н. Савронская, 1124; о полимеризации и изомеризации несимм. диметилаллена, С. Лебедевъ, 321; о полученіи бензиловыхъ эфировъ съ помощью хлористаго диметилфенилбензоламмонія, А. Порай-Кошицъ и А.

Максимовъ, 673; о превращеніи арагонита въ кальцитъ, П. Лашенко, 793; о превращеніи малеиновой к. въ фумаровую, С. Танатаръ, 1742; о предѣлахъ существованія жидко-кристаллической фазы, Н. Пушинъ, и И. Гребенщиновъ, 503; о присутствіи холестерина въ явайскихъ нефтяхъ, А. Коссъ, 697; о присутствіи холестерина въ явайскихъ нефтяхъ, Н. Энглеръ и В. Стенклопфъ, 1820; о простомъ и удобномъ методѣ полученія свободныхъ эфировъ аминокислотъ, Н. Зелинскій, А. Анненковъ и Н. Куликовъ, 1091; о псевдо-радиоактивныхъ явленіяхъ, Н. Каблуновъ, 510; о радиоактивности органическихъ соединеній, Г. Ярошенко, 138; о разложеніи алкилиденгидразинонъ, Н. Кижнеръ и А. Завадовскій, 1132; о разложеніи алкилиденгидразинонъ. Переходъ иона и псевдо-иона въ соответств. углеводороды $C_{13}H_{22}$, Н. Кижнеръ, 1398; о разложеніи алкилиденгидразинонъ. Переходъ карона въ каранъ, Н. Кижнеръ, 1554; о разложеніи алкилиденгидразинонъ. Переходъ фурфурола въ α -метилфуранъ, Н. Кижнеръ, 1563; о реакціи солей закиси желѣза съ нафтеновыми к., И. Лучинскій, 1230; о связи упругости пара съ удѣльнымъ вѣсомъ въ бинарныхъ смѣсяхъ жидкостей, А. Дорошевскій, 656; о сжимаемости жидкостей, Е. Биронъ, 676; о системѣ анилинъ + $SbCl_3$, Б. Меншуткинъ, 679; о системахъ, образованныхъ $SbCl_3$ и $SbBr_3$ съ двузамѣщенн. бензолными углеводородами, Б. Меншуткинъ, 1303; о скорости реакціи ацетона и лутидона съ фенилгидразиномъ и гидроксиламиномъ въ различныхъ условіяхъ, И. Шеттле, 1190; о содержаніи Zn въ мытищенской водѣ изъ водопровода, Б. Ефановъ, 510; о соединеніяхъ $AlBr_3$ съ NH_3 , И. Каблуновъ и студ. Пржеборовскій и Виноградовъ, 510; о соединеніяхъ $SbCl_3$ и $SbBr_3$ съ C_6H_6 , Б. Меншуткинъ, 393; о составѣ жира мамонта, П. И. Шестановъ, 672; о составѣ и упругости пара растворовъ, М. Вревскій, 1446; о составѣ льняной олифы и распределеніе кислорода въ ея слояхъ при высыханіи льняного масла на пластинкахъ, Е. Орловъ, 1509; о составѣ кавказской радиоактивной руды, Н. Соколовъ, 439; о составѣ масла изъ сѣмянъ береста, М. Павленко, 142; о спектрахъ поглощенія въ ультрафіоле-

товой части нитросоединеній, Н. Зелинскій и Н. Розановъ, 1173; о спиртъ CH_2 $\left. \begin{array}{l} | \\ | \\ | \end{array} \right\} CH - CH_2 - CH_2OH$ и нѣкот. его производныхъ, Н. и Я. Демьяновы, 507; о сплавахъ Sb съ Sn, Н. Константиновъ и В. Смирновъ, 1201; о строеніи нафталиновой кисл., О. Миллеръ, 440; о твердыхъ растворахъ въ сплавахъ висмута съ кадміемъ, Г. Петренко и Авдѣенко, 1830; о α -тіотоленовомъ алдегидѣ, Е. Гришневичъ-Трохимовскій, 803.

Палладіевая чернь, ея приготовленіе и катализъ при ея участіи, Н. Зелинскій и Н. Глинна, 1088.

Парацимоль, $C_{10}H_{14}$.

Парціальныя упругости воды и спиртовъ въ водно-спиртовыхъ растворахъ, А. Дорошевскій, 962.

Пентадеканатенъ, $C_{15}H_{30}$.

Пентаметилень, C_5H_{10} .

Перекись водорода, дѣйствіе ея на нафтеновыя соли закисей марганца и кобальта, К. Харичновъ, 513.

Первичная кристаллизациа цементита отъ 1960° до 1700° , Н. М. Витторфъ, 1641; первичная составляющая и кривая плавкости жел. угл. сплавовъ, содержащихъ отъ 6 до 30% углерода, Н. М. Витторфъ, 1623.

Перекиси неорганическія, И. Телетовъ, 131; перекиси органическія, окисленіе ими неперед. орган. соединеній, Н. Прилежаевъ, 609; перекись пропиламина, Э. Куровскій и Л. Нисенманъ, 654; перекись трипиламина, $C_8H_{11}O_2N$.

Переходъ карона въ каранъ, Н. Кижнеръ, 1554; переходъ окиси мезитила въ 1,1,2 — триметилциклопропанъ, Н. Кижнеръ, 1829; переходъ пулегона въ бициклическій углеводородъ $C_{10}H_{18}$, Н. Кижнеръ и А. Завадовскій, 1132.

Пиперональ, $C_8H_8O_3$; пиперониловая к., $C_8H_8O_4$.

Пиридинъ, C_5H_5N .

Пировиноградная к., $C_2H_4O_3$.

Плавкость соляныхъ изоморфныхъ смѣсей, І. Вржесневскій, 1364.

Подсолнечное масло, его коэфф. расширенія, М. Павленко, 142.

Полимеризациа дивинила, С. Лебедевъ и Н. Савронская, 1124; полимеризациа этиленовыхъ углеводородовъ при высокой температурѣ и давленіи, В. Ипатьевъ, 1420; полимеръ диэтилциклопентена, $C_{15}H_{32}$; полимеризациа двуэтиленовыхъ углеводородовъ. Къ вош-

росу о полимеризации несим. диметилаллена, С. Лебедевъ, 1735.

Полученіе перекиси Cd и Zn, И. Телетовъ, 131.

Пористыя тѣла, ихъ свойства, К. Харичковъ, 326.

Порядокъ присоединенія и новое воззрѣніе на валентность, А. Чичибабинъ, 1711.

Превращеніе арагонита въ кальцитъ, П. Лашенко, 793; превращенія туйана, Н. Кижнеръ, 1157; превращенія циклобутилдиэтилкарбинола, Н. Кижнеръ, 1149.

Предварительное изслѣдованіе первичной кристаллизации и послѣдующихъ физико-химическихъ превращеній въ желѣзо-углеродистыхъ сплавахъ, содержащихъ болѣе 4% углерода, Н. М. Витторфъ, 1613.

Приборъ для непрерывной дробной перегонки, М. Тихвинскій, 806; приборъ для экстрагирования при высокой температурѣ, Б. Журавскій, 1189.

Примѣненіе сосудовъ Дьюара въ калориметри, А. Богородскій, 1262.

Природа изогидрическихъ растворовъ, Н. Андреевъ и А. Саложниковъ, 689.

Присоединенія реакціи, къ ихъ кинетикѣ, Е. Орловъ, 1524.

Пропиламинъ, C_3H_5N ; пропилензолъ, C_3H_4 ; пропилендибисацетоуксусная к., $C_{12}H_{18}O_6$; пропиловый спиртъ, C_3H_7O .

Пропоновая к., $C_3H_6O_2$.

Простѣйшій случай диаграммы твердости, Н. Курнаковъ и І. Вржесневскій, 1392.

Псевдоиононъ, $C_{13}H_{20}O$; псевдокумоль, C_9H_{12} ; псевдордиоактивныя явленія, И. Каблуновъ, 510.

Пулегонъ, $C_{10}H_{16}O$.

Шеничный крахмалъ, адсорбція, А. Рановскій, 176, 188, 196.

Равновѣсіе въ системахъ, построенныхъ изъ $Zn(NO_3)_2$, NH_3 и H_2O , Н. Стасевичъ, 354.

Радиоактивность органич. соединеній, Г. Ярошенко, 138; радиоактивная кавказская руда, Н. Соколовъ, 439.

Раздѣленіе смѣсей близки кипящихъ и нераздѣльно-кипящихъ веществъ, А. Голодецъ, 1041.

Разложеніе β -двутретичныхъ гликолей галоиднымъ магниемъ и слабыми кислотами, Ж. Юичъ и В. Луснаревъ, 685; разложеніе симм. дибромосубститутовъ кетоновъ содой какъ способъ полученія лабильныхъ стереоизомер-

ровъ $\alpha\beta$ -неперед. одноосновныхъ кислотъ, В. Семеновъ, 693.

Рапа и грязь Тинакского озера, Н. Соколовъ, 436.

Раскисленія реакціи, къ ихъ кинетикѣ, Е. Орловъ, 1524; раскисленіе Mn_2O_7 въ различныхъ условіяхъ, Е. Орловъ, 1529—1552.

Распределеніе кислорода въ слояхъ льняной олифы при высыханіи льняного масла на пластинкахъ, Е. Орловъ, 1509.

Распыленіе металловъ колеб. разрядомъ, М. Кучеровъ, 685.

Растворы водноспиртовые, парціальныя упругости въ нихъ воды и спиртовъ, А. Дорошевскій, 962.

Реактивности измѣненіе съ измѣненіемъ строенія насыщенныхъ соединеній, А. Чичибабинъ, 1725.

Реакція Канниццаро, ея механизмъ, В. Тищенко, І. Вельць и И. Рабцевичъ-Зубковскій, 686; реакція нитрила α -окси-

изомасл. к. съ эфиронитриломъ C_7C -дифениламинодиуксусной к., Г. Стадниновъ, 1235; реакція нѣкоторыхъ непредѣльныхъ жирныхъ кислотъ съ формалдегидомъ, С. Фокинъ, 809.

Резорциантронъ, $C_{26}H_{16}O_4$; резорцинъ, $C_6H_6O_2$.

Рише-Гальфена реактивъ, отношеніе къ нему нѣкотор. русскихъ нефтей, В. Киндъ и В. Вальгисъ, 691.

Рицинолеиновая к., $C_{18}H_{34}O_2$.

Ртуть бромная, электропроводность растворовъ въ расплавленномъ $AlBr_3$, В. Избеновъ и В. Плотниковъ, 18; ртуть + Na, свойства эвтект. смѣсей, М. Пушинъ и И. Гребенщиновъ, 322.

Рубидій и калий, электропроводность сплавовъ, Н. Курнаковъ и А. Никитинскій, 680; рубидій роданистый + KCNS, плавкость, І. Вржесневскій, 1374; давленіе истеченія, І. Вржесневскій, 1389.

Сантенъ и его галоидгидраты, И. Кондановъ, 1107; сантенъ, C_9H_{14} .

Свинець сѣрнистый + Sb_2S_3 , о диаграммѣ ихъ сплавовъ, А. Дурдинъ, 686.

Свойства цѣпей $>C-A-C<$ и новое воззрѣніе на валентность, А. Чичибабинъ, 1713.

Свойства цѣпей $>C-A-C<$ съ точки зрѣ-

нія новаго воззрѣнія на валентность, А. Чичибабинъ, 1718.

Серебро+магний, электропроводность и твердость этой системы, В. Смирновъ и Н. Курнаковъ, 725.
 Сжимаемость жидкостей, Е. Биронъ, 676.
 Сивушное масло изъ винограднаго сока, С. Согомоновъ, 674.
 Синтезъ α -дихлорметилдлаллилкарбинола, Ж. Юичъ и Н. Саввонъ, 684; синтезъ кетоновъ съ ацетиленовой связью, Ж. Юичъ и Д. Томинъ 683; синтезъ метилэтилнонилкарбинола, М. Зайцевъ, 351; синтезъ о-оксиазобензола, Н. Воронцовъ, 787; синтезъ третичныхъ метил-ксилиловыхъ и гидроароматическихъ аллиловыхъ спиртовъ, А. Дорошевскій, 973.
 Системы: фторбензолъ+SbCl₃ и SbBr₃, Б. Меншуткинъ, 678.
 Скрытая теплота испаренія малоноваго и ацетоуксуснаго эфировъ, В. Курбатовъ, 324.
 Смѣси близки кипящихъ и нераздѣльно кипящихъ веществъ, ихъ раздѣленіе, А. Голодецъ, 1041.
 Соли надтитановой к. съ органическими основаниями, Е. Куровскій и Л. Нисеманъ, 38.
 Составъ грязи и рапы Тинакскаго озера Астрах. губ., Н. Соколовъ, 436; составъ и упругость пара растворовъ, М. Вревскій, 1446; составъ сивушнаго масла, полученнаго при спиртовомъ броженіи винограднаго сока, С. Согомоновъ, 674.
 Спектроскопъ, опредѣленіе при его помощи красящихъ веществъ на тканяхъ, А. Порай-Кошицъ и Ю. Аушнапъ, 673; спектры акридил-малахитоваго зеленаго (1594), акридилпиронина (1598 — 1600), тетраэтилрозамина (1601), А. Е. Порай Кошицъ, Ю. Аушнапъ и Н. Амслеръ; спектры поглощенія нитросоединеній, Н. Зелинскій и Н. Розановъ, 1173.
 Спирты, дѣйствіе ихъ на галоидзамѣщенн. углеводороды въ присутствіи окисей металловъ, Л. Шалинъ, 690; спирты одноатом. предѣльные, діэлектр. свойства (244), спирты одноат. непредѣльн., тоже (217), спирты многоатомные, тоже (248), Д. Добросердовъ; спиртовъ и воды парціальныя упругости въ водноспиртовыхъ растворахъ, А. Дорошевскій, 962.
 Сплавы Sn и Sb, Н. Константиновъ и В. Смирновъ, 1201; сплавы Zn+Cu, электропроводность, Н. Пушкинъ и Е. Рязинскій, 503; сплавы Cu+Sn, тоже, Н. Пушкинъ и А. Басковъ, 504; сплавы Bi и

Cd, твердые растворы въ нихъ, Г. Петренко, и Авдѣнко, 1830; сплавы желѣзо-углеродистые, содержащія болѣе 4% С, Н. Витторфъ, 505; сплавы, жел. углер., содержащія отъ 6 до 30% углерода. Первичная составляющая и кривая ихъ плавкости, Н. М. Витторфъ, 1623, стабильная кристаллизация отъ 1680° до 1360°, Н. М. Витторфъ, 1649; сплавы желѣзо-углеродистые, содержащія болѣе 4% углерода, ихъ первичная кристаллизация и физ.-хим. превращенія. Н. М. Витторфъ, 1613;
 Стабильная кристаллизация жел. углер. сплавовъ отъ 1680° до 1360°. Н. М. Витторфъ, 1649; стабильная кристаллизация жел. угл. сплавовъ отъ 1360° до 1130°, Н. М. Витторфъ, 1663.
 Стеариновая к., C₁₈H₃₆O₂.
 Стереоизомерія новая въ ряду непредѣльн. кислотъ, В. Семеновъ, 1231; стереохимич. представленія и новое воззрѣніе на валентность, А. Чичибабинъ, 1729.
 Субстантивное крашеніе, къ его теоріи, В. Шапошниковъ, 1565.
 Сурьма+кобальтъ, закономерность эвтект. сплавовъ, К. Лосевъ, 377; сурьма+никкель, тоже, К. Лосевъ, 389; сурьма сѣрнистая+PbS, о диаграммѣ ихъ сплавовъ, А. Дурдинъ, 686; сурьмы и олова сплавы, Н. Константиновъ и В. Смирновъ, 1201; сурьма трехбромистая, электропроводность растворовъ въ расплавленномъ AlBr₃, В. Избенковъ и В. Плотниковъ, 18; сурьма треххлористая+С₆H₆ (395), +С₆H₅Cl (402), +С₆H₅Br (407), +С₆H₅I (410), +*n*-С₆H₄Cl₂ (416), +*n*-С₆H₄Br₂ (419), +С₆H₅NO₂ (425), +*m*-С₆H₄(NO₂)₂ (429), изслѣдованіе этихъ системъ, Б. Меншуткинъ; сурьма треххлористая и трехбромистая, отношеніе къ трехзамѣщеннымъ бензолнымъ углеводородамъ, Б. Меншуткинъ, 137; отношеніе къ заключающимъ О органич. соединеніямъ, Б. Меншуткинъ, 138; въ соединеніяхъ съ нафталиномъ и его производными, Б. Меншуткинъ, 138; сурьма трехбромистая+С₆H₆ (399), +С₆H₅Cl (406), +С₆H₅Br (409), +С₆H₅I (415), +*n*-С₆H₄Cl₂ (417), +*n*-С₆H₄Br₂ (420), +С₆H₅NO₂ (428), +*m*-С₆H₄(NO₂)₂ (434), изслѣдованіе этихъ системъ, Б. Меншуткинъ; сурьма треххлористая+анилинъ, Б. Меншуткинъ, 679; SbCl₃ и SbBr₃—отношеніе къ нимъ нѣкот. кольчатыхъ углеводородовъ, Б. Меншуткинъ, 679; SbCl₃+аром. углеводо-

роды и нѣк. ихъ производныя, дѣйствіе на нихъ хлор. бензоила, Б. Меншуткинъ, 679; SbCl₃ и SbBr₃+феноль и нѣкот. его эфиры, Б. Меншуткинъ, 678; SbCl₃ и SbBr₃+фторбензолъ, Б. Меншуткинъ, 678; SbGal₃+сульфобензолъ, Б. Меншуткинъ, 678; сурьма треххлористая и трехбромистая, соединенія ихъ съ одозамѣщенными (1275), двузамѣщенными (1303) и трехзамѣщенными (1329) бензолными углеводородами, Б. Меншуткинъ; сурьма треххлористая и трехбромистая, отношеніе ея къ кислородъ заключ. органич. соединеніямъ: кетоны+SbCl₃ или SbBr₃ (1785), кислоты+SbCl₃ или SbBr₃ (1789), хлорангидриды кислотъ+SbCl₃ или SbBr₃ (1793), Б. Н. Меншуткинъ; сурьма треххлористая и трехбромистая, соединенія ея съ многоядерными бензолными углеводородами: системы съ дифениломъ (1805), системы съ дифенилметаномъ (1810), системы съ трифенилметаномъ (1808), Б. Меншуткинъ.
 Сульфобензоловая к. и трехгалогидная Sb, Б. Меншуткинъ, 678; сульфобензоловая к., С₆H₆O₈S; сульфокамфило-вая к., С₉H₁₄O₈S.
 Сѣроуглеродъ, CS₂; сѣроуглеродъ, діэлектрич. постоянныя, Д. Добросердовъ, 130.
 Таллій+Ві, аррап. дистектики, Н. Курнаковъ, С. Жемчужный, В. Таранинъ, 504.
 Таутомерія съ точки зрѣнія новаго воззрѣнія на валентность, А. Чичибабинъ, 1724.
 Твердость и электропроводность системы Mg+Ag, В. Смирновъ и Н. Курнаковъ, 725; твердость и электропроводность сплавовъ Mg съ Cd, Г. Уразовъ, 752; твердости простѣйшая диаграмма, Н. Курнаковъ и І. Вржесневскій, 1392.
 Твердые растворы въ сплавахъ Cd и Ві, Г. Петренко и Авдѣнко, 1830.
 Температура плавленія нафтамина, нитроанизола, уретана и дифениламина; ея измѣненія въ зависимости отъ давленія, Н. Пушкинъ и И. Гребенчиковъ, 323.
 Теплоемкость, скрытая теплота испаренія и степень ассоціаціи малоноваго и ацетоуксуснаго эфировъ, В. Курбатовъ, 324.
 Теплоты растворенія одно- и двухводнаго гидратовъ LiCl, Богородскій, А., 1268.
 Терфталевая к., С₆H₆O₄.

Термодинамика необратимыхъ процессовъ и химическій гистерезисъ, А. Равновскій, 1762.
 Терпены, ихъ гидрогенизація, В. Ипатьевъ и Г. Балачинскій, 1754.
 Тетрабромфенолантронъ, С₂₆H₁₄O₃Br₄; тетрабромстеариновая к., С₁₈H₃₂O₂Br₄ тетрагидробензолъ, С₆H₁₀; тетрагидробензолъ, дѣйствіе формалина на углеводороды его ряда, К. Малайровъ, 511; тетрагидротерфталевая к., С₈H₁₀O₄; тетрадеканафтенъ С₁₄H₂₈; тетраметилдиамидофенилакрилметанъ, С₃₀H₂₉N₃; тетраметоксидифенилантронъ, С₃₀H₂₀O₅ тетраметилкарбонная кисл., С₆H₈O₂; тетранитрометанъ, СО₈N₄; тетранитрофенолантронъ, С₂₆H₁₄O₁₁N₄; тетрафенилэтанъ, С₂₆H₂₂. Тимоль, С₁₀H₁₄O.
 Тинаксское озеро, его рапа и грязь, Н. Соколовъ, 436.
 Тимочевина изъ циклогексана, С₁₃H₁₉N₃S.
 Тимолоновый алдегидъ С₇H₆OS.
 α -Тимолоновый алдегидъ, Е. Гришневичъ-Трохимовскій, 803.
 Тіофеналдегидъ, С₆H₄OS.
 Тіозфиры, діэлектр. свойства, Д. Добросердовъ, 258.
 Толилдiazоній, С₇H₉ON₂; толуидинъ, С₇H₉N; толуоль, С₇H₈.
 Трехвалентный углеродъ и новое воззрѣніе на валентность, А. Чичибабинъ, 1720.
 Трибромтрифенилметанъ, С₁₉H₁₃Br₃; трибромметилбутилкетонъ и трибромметилэтилобутилкетонъ, С₁₉H₁₃OBr₃; трибромтрифенилкарбиноль, С₁₉H₁₃OBr₃; трибромметилпропилкетонъ, С₅H₇OBr₃.
 Тримеръ диметилаллена, С₁₅H₂₄.
 Триметилалленъ, С₆H₁₀; триметилкарбонная к., С₄H₆O₂; триметилизопропилциклобутанъ, С₁₀H₂₀; триметилкарбиноль, С₄H₁₀O; триметилциклопропанъ, С₆H₁₂.
 Тринафтилкарбиноль, С₃₁H₂₂O; тринафтилметанъ, С₃₁H₂₂; $\alpha\alpha\alpha$ тринафтилметанъ, А. Чичибабинъ, 574.
 Троексиметилень, С₃H₆O₃.
 Трифенилкарбиноль, С₁₉H₁₃O; трифенилметанъ, С₁₉H₁₃; трифенилтриметилтриметилгликоль, С₂₁H₂₆O₂; трифенилметилэтиловый эфиръ, С₂₁H₂₀O.
 Туйанъ, С₁₀H₁₈; туйилдигидразинъ, С₁₀H₁₄N₂.
 Углеводороды, ихъ діэлектрическая постоянная, Д. Добросердовъ, 111; углеводороды предѣльные, діэлектр. свойства (228), углевод. непредѣльн. съ

откр. цѣпью, тоже (229), углеводороды кольчатые, тоже (229), углев. жирн. ряда галлоидпроизводныя, тоже, (233), углев. ароматич. галлоидпроизводныя, тоже (238), Д. Добросердовъ.

Углерода атомность въ ненасыщенныхъ соединенияхъ, А. Чичибабинъ, 1690; углеродъ двухатомный и новое возрѣніе на валентность, А. Чичибабинъ, 1734; углеродъ трехвалентный и новое возрѣніе на валентность, А. Чичибабинъ, 1720.

Удобный способъ возстановленія карбиноловъ ряда ди- и три-фенилметановъ, А. Чичибабинъ, 147.

Удѣльный вѣсъ, связь его съ упругостью пара въ бинарныхъ смѣсяхъ жидкостей, А. Дорошевскій, 656.

Уксусный ангидридъ, $C_4H_6O_3$; уксусная кис., $C_2H_4O_2$.

Ультрафиолетовые лучи, ихъ химич. дѣйствіе на смѣсь H_2 и O_2 и пары H_2O , И. Андреевъ, 687; ультрафиолетовые лучи, химич. ихъ дѣйствіе, И. Андреевъ, 1342; ультра-фиолетов. лучи, образование подъ ихъ влияніемъ въ воздухѣ окислителей, В. Хлопинъ, 554.

Ундециленовая к., $C_{11}H_{20}O_2$.

Упругость и составъ пара растворовъ, М. Вревскій, 1446; упругость пара, связь ея съ удѣлн. вѣсомъ въ бинарныхъ смѣсяхъ жидкостей, А. Дорошевскій, 656.

Ураниль, изслѣдованіе его солей, А. Васильевъ, 1183; ураниль азотнокислый, показатель преломленія и удѣльный вѣсъ его растворовъ, А. Васильевъ, 1183.

Уретанъ, $C_8H_7O_2N$.

Фаза жидко-кристаллическая, предѣлы ея существованія, Н. Пушинъ и И. Гребенчиковъ, 503.

Файста продуктъ, $C_{18}H_{13}O_3N$.

Фенетолъ, $C_8H_{10}O$.

Фениламиноуксусная к., $C_8H_9O_2N$; фенилацетиленъ, C_8H_8 ; фенилдиазоній, $C_6H_5ON_2$; фенилнитрометанъ, $C_7H_7O_2N$; фенилциклопропилэтиленъ, $C_{11}H_{12}$; фенильное горчичное масло, C_7H_5NS .

Фенолантронъ, $C_{26}H_{18}O_3$.

Феноль, C_6H_6O ; фенолы, ихъ діэлектр. постоянныя, Д. Добросердовъ, 117, 252.

Фенханъ, $C_{10}H_{18}$; фенханазинъ, $C_{20}H_{22}N_2$; фенхилиденгидразинъ, $C_{10}H_{18}N_2$; фенхонъ, $C_{10}H_{16}O$.

Формалдегидъ, реакція съ непредѣльными жирными кислотами, С. Фонинъ, 809; формалина діэлектрич. постоян-

ная, Д. Добросердовъ, 130; формалина дѣйствіе на углеводороды ряда тетрагидробензола, К. Маляровъ, 511.

Фторбензолъ, C_6H_5F .

Фумаровая к., $C_4H_4O_4$.

Фуриленгидразинъ, $C_8H_6ON_2$.

Фурфуроль, $C_5H_4O_2$.

Химическій гистерезисъ крахмаловъ, А. Раховскій, 170, 186; химическое дѣйствіе ультрафиолетовыхъ лучей. Свѣтовое равновѣсіе между гремучимъ газомъ и водянымъ паромъ, И. Андреевъ, 687; химическое дѣйствіе ультрафиолетовыхъ лучей. Синтезъ и разложеніе воды, И. Андреевъ, 1342.

Хинолинъ, C_9H_7N .

Хлорбензолъ, C_6H_5Cl ; хлорбензойная к., $C_7H_5O_2Cl$; хлорбензофенонъ, $C_{13}H_9OCl$.

Хлористые металлы, замерзаніе ихъ водныхъ растворовъ, А. Сперанскій и А. Павлинова, 1006.

Хлорнафталинъ, $C_{10}H_7Cl$; хлортрифенилброметанъ, $C_{19}H_{14}ClBr$; хлортрифенилкарбиноль, $C_{19}H_{15}OCl$; хлортрифенилметанъ, $C_{19}H_{15}Cl$; хлороформъ, $CHCl_3$.

Холестеринъ, присутствіе его въ явайскихъ нефтяхъ, А. Коссъ, 697; холестеринъ, присутствіе его въ явайскихъ нефтяхъ, Н. Энглеръ и В. Стенкопфъ, 1820.

Цвѣтъ нѣкот. красящихъ веществъ, влияние на него акридинового кольца, А. Е. Порай-Кошицъ, Ю. И. Аушкапъ и Н. Н. Амслеръ, 1587.

Цементитъ, его первичная кристаллизациа отъ 1960° до 1700° , Н. М. Витторфъ, 1641.

Циклобутаноль, C_4H_8O ; циклобутилдэтилкарбиноль, $C_9H_{18}O$; циклогексанъ, C_6H_{12} ; циклогексаноль, $C_6H_{12}O$; циклогексанонъ, $C_6H_{10}O$; циклогексенэтиленъ, C_8H_{12} ; циклогексилацетиленъ, C_8H_{12} ; циклогексилацетиленкарбонвая к., $C_9H_{12}O_2$; циклогексилгидразинъ, $C_6H_{14}N_2$; циклогексилденазинъ, $C_{12}H_{20}N_2$; циклогексилденгидразинъ, $C_6H_{12}N_2$; циклогексилэтиленъ, C_8H_{14} ; циклогексилэтиловый спиртъ, $C_8H_{16}O$; циклооктаденъ, C_8H_{12} ; циклопропилдиметилкарбиноль, $C_5H_{12}O$; циклопропилкарбиноль, C_4H_8O ; циклопропилметилфенилкарбиноль, $C_{11}H_{14}O$; циклопропилметилэтиленъ, C_6H_{10} ; циклопропилуксусный алдегидъ, C_6H_8O ; циклопропилуксусная к., $C_5H_8O_2$; циклопропилэтиловый спиртъ, $C_5H_{10}O$.

Цинка перекись, Н. Телетовъ, 131; цинка

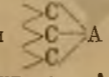
содержаніе въ мытищенской водѣ изъ водопровода, Б. Ефановъ, 510; цинкъ азотнокислый, аммакъ и вода, равновѣсіе этой системы, Н. Стасевичъ, 354; цинкъ иодистый, электропроводность въ уксусн. к., А. Сахановъ, 529; цинкъ бромистый, электропроводность въ уксусной к., А. Сахановъ, 529, 541; цинкъ+Сu, электропроводность сплавовъ, Н. Пушинъ и Е. Рясскій, 503; цинкъ, къ вопросу о его новой модификаціи, Г. Петренко, 1829.

Цитраль, $C_{10}H_{16}O$; цитронеллаль $C_{10}H_{18}O$.

Ціанамидъ натрія, CN_2Na_2 .

Ціановая к., $CNOH$.

Цѣпи $>C-A-C<$ и новое возрѣніе на валентность, А. Чичибабинъ, 1713;

цѣпи  А и новое возрѣніе на валентность, А. Чичибабинъ, 1718.

Четыреххлор. углеродъ, CCl_4 .

Что выдѣляется при замерзаніи растворовъ хлористыхъ металловъ? А. Сперанскій и А. Павлинова, 1006.

Чугунъ, изслѣдованіе органическихъ продуктовъ, получаемыхъ при дѣйствіи на него соляной к., В. Ипатьевъ, 1440.

Шиффовы основанія, полученіе ихъ помощью нитрозосоединенія, А. Порай-Кошицъ, Ю. Аушкапъ и Н. Амслеръ, 517.

Шпатъ исландскій, теплоты его остыванія, П. Лашенко, 800.

Эвтектическія смѣси, измѣненіе состава и температуры плавленія въ зависимости отъ давленія, Н. Пушинъ и И. Гребенчиковъ, 322; эвтектические сплавы, закономерность состава, К. Лосевъ, 375.

Эйконогенъ, радиоактивность, Г. Ярошенко, 138.

Экстрагированіе, приборъ для производства его при высокой температурѣ, Б. Журавскій, 1189.

Элаидиновая к., $C_{18}H_{34}O_2$.

Электропроводности аном. измѣненія, А. Сахановъ, 534; электропроводность растворовъ, ея ненорм. измѣненія при разведеніи въ связи съ образованіемъ комплексовъ, А. Сахановъ, 144; электропроводность растворовъ въ уксусной и пропионовой кислотахъ, А. Сахановъ, 525; электропроводность сплавовъ К и Rb, Н. Курнаковъ и А. Никитинскій, 680; электропроводность сплавовъ Cu съ Zn, Н. Пушинъ и Е. Рясскій, 503; электропроводность сплавовъ Cu+Sn, Н. Пушинъ и А. Басновъ, 504; электропроводность и твердость сплавовъ Mg съ Cd, Г. Уразовъ, 752; электропроводность и твердость системы Mg+Ag, В. Смирновъ и Н. Курнаковъ, 725.

Энантовая к., $C_7H_{14}O_2$; энантолъ, $C_7H_{14}O$.

Эндеканафтенъ, $C_{11}H_{22}$.

Этиленъ (1)-циклогексенъ (3), C_8H_{12} .

Этиленъ, C_2H_4 ; этиленовые углеводороды, полимеризація ихъ при высокой температурѣ и давленіи, В. Ипатьевъ, 1420.

Этиламинъ, C_2H_7N ; этилбензолъ, C_8H_{10} ; этиль бромистый, C_2H_5Br ; этиль иодистый, C_2H_5I ; этилтриметиленъ, C_6H_{10} ; этилциклогексанъ, C_8H_{16} .

Этиловый спиртъ, C_2H_5O .

Эфиры неорган. кислотъ, дѣйствіе на нихъ алкоголятовъ, И. Рабцевичъ-Зубновскій, 687; эфиры простые спиртовъ и феноловъ, ихъ діэлектр. постоянныя, Д. Добросердовъ, 118; эфиры простые, діэлектр. свойства, Д. Добросердовъ, 253; эфиры простые, ихъ оксоневые дибромиды, В. Челинцевъ, 219; эфиры сложные, ихъ діэлектрич. постоянныя, Д. Добросердовъ, 120; эфиры сложные неорг. кислород. содерж. кислотъ, діэлектр. свойства (286), эфиры сложные карбонов. кислотъ, тоже (293), Д. Добросердовъ.

Явайскія нефти, присутствіе въ нихъ холестерина, А. Коссъ, 697; тоже, Н. Энглеръ и Н. Стенкопфъ, 1820.

Янтарная к., $C_4H_4O_4$.

Указатель органических соединений по эмпирическим формуламъ.

Группа C₁.

1. I.

CCl ₄	Четыреххлор. углеродъ, влияние массы (624) и концентрации (637) на оксоніев. дибромиды; области концентрацій (646), В. Челинцевъ и В. Коновалова.
CS ₂	Сѣроуглеродъ, влияние массы (629) и концентрации (641) на оксон. дибромиды; области концентрацій (645), В. Челинцевъ и В. Коновалова.

1. II.

CHCl ₃	Хлороформъ, влияние массы (623) и концентрации (636) на оксоніев. дибромиды; области концентрацій (648), В. Челинцевъ и В. Коновалова.
CH ₂ O ₂	Муравьиная кислота; получение при дѣйствии на ея эфиръ α -бромнафталинъ-Mg $\alpha\alpha$ -динафтилкарбинола (152), при дѣйствии β -бромнафталина—Mg $\beta\beta$ -динафтилкарбинола (157), А. Чичибабинъ.
CH ₄ O	Метиловый спиртъ, удѣльные вѣса смѣсей его: съ этиловымъ сп. (49), съ норм. пропиловымъ сп. (51), съ изобутиловымъ сп. (52); показатели преломления смѣсей: съ этилов. сп. (56), съ норм. пропиловымъ сп. (57), съ изобутил. сп. (58), А. Дорошевскій; раздѣленіе смѣси метил. сп. съ бензоломъ перегонкой съ сѣроуглеродомъ, А. Голодецъ, 1054; метиловый спиртъ+H ₂ O, составъ и упругость пара, М. Вревскій, 1453.
CH ₅ N	Метиламинъ, соли его съ надтитановой к., Э. Куровскій и Л. Нисенманъ, 40.
CN ₂ Na ₂	Цанамидъ натрія, окисленіе перекисью водорода и щелочн. растворами брома, А. Лидовъ, 652.

1. III.

CHON	Цановая к. Возстановленіе ея К соли водородомъ (650), окисленіе H ₂ O ₂ и щел. раств. брома (652), образованіе ея солей изъ солей азотнокислыхъ (651), А. Лидовъ.
------	---

CH ₃ O ₂ N	Нитрометанъ, спектры поглощенія, Н. Зелинскій и Н. Розановъ, 1174.
CH ₁ ON ₂	Карбамидъ, дѣйствіе на него азотистоизоамилового эфира, С. Смирновъ, 6.
CO ₈ N ₄	Тетранитрометанъ, спектры поглощенія, Н. Зелинскій и Н. Розановъ, 1177.

Группа C₂.

2. I.

C ₂ H ₄	Этиленъ, полимеризація при высокой темп. и давленіи, В. Ипатьевъ, 1421; тоже въ присутствіи глинозема, В. Ипатьевъ, 1426.
-------------------------------	---

2. II.

C ₂ H ₂ Br ₂	Бромист. ацетиленъ+Br ₂ , внутреннее треніе, Н. Курнаковъ и М. Гольцманъ, 1506.
C ₂ H ₄ O	Окись этилена + вода, внутреннее треніе, Н. Курнаковъ и М. Гольцманъ, 1506.
C ₂ H ₄ O ₂	Уксусная к., раздѣленіе нераздѣльно кип. смѣси ея съ толуоломъ при помощи перегонки съ бензоломъ (1047), съ водой (1050), А. Голодецъ; уксусная к., электропроводность растворовъ въ ней пиридина (527), анилина, диметиланилина, хинолина, воды, диметилпирона, ацетанилида, LiBr, CaJ ₂ (528) ZnJ ₂ и ZnBr ₂ (529), А. Сахановъ; уксусная к. + SbCl ₃ и SbBr ₃ , Б. Меншутинъ, 1791.
C ₂ H ₄ Br ₂	Бромист. этиленъ, влияние массы (627) и концентрации (639), на оксон. дибромиды; области концентрацій (647), В. Челинцевъ и В. Коновалова.
C ₂ H ₅ Br	Этиль бромистый, дѣйствіе его Mg соединения на метилновилкетонъ, М. Зайцевъ, 351; бромист. этиль, влияние массы (626) и концентрации (638) на оксон. дибромиды; области концентрацій (647), В. Челинцевъ и В. Коновалова.
C ₂ H ₅ J	Этиль иодистый, дѣйствіе его Mg соединения на ментонъ и карвонъ, И. Ванинъ, 353.
C ₂ H ₆ O	Этиловый спиртъ, удѣльные вѣса смѣсей его: съ метилов. сп. (49), съ норм. пропиловымъ сп. (54), съ изобутиловымъ сп. (54), показатели преломления смѣсей: съ метилов. спирт. (56), съ изобутил. сп. (58), А. Дорошевскій; этиловый спиртъ+H ₂ O, составъ и упругость пара, М. Вревскій, 1454.
C ₂ H ₇ N	1) Диметиламинъ, соль его съ надтитановой к., Э. Куровскій и Л. Нисенманъ, 44. 2) Этиламинъ, соль его съ надтитановой к., Э. Куровскій и Л. Нисенманъ, 42.

2. III.

C ₂ H ₂ O ₂ Cl ₂	Дихлоруксусная к., дѣйствіе Mg на смѣсь ея эфира и C ₂ H ₅ Cl, Ж. Юичъ и Н. Савонъ, 684.
C ₂ H ₃ OCl	Хлористый ацетиль, дѣйствіе его на <i>m</i> -бромтрифенилкарбиноль, А. Чичибабинъ, 164; дѣйствіе на него Zn орг. соединения фенилацетилену, Ж. Юичъ и Д. Томинъ, 683.
C ₂ H ₄ OBr ₂	Симметр. дибромметиловый эфиръ; дѣйствіе на него <i>o</i> -и <i>m</i> -бромгодуоловъ, Н. Павловскій, 215.
C ₂ H ₅ ON	Ацетамидъ, дѣйствіе на него азотистоизоамилового эфира, С. Смирновъ, 4.
C ₂ H ₄ O ₂ N	Нитроэтанъ, спектры поглощенія, Н. Зелинскій и Н. Розановъ, 1175.

Группа C₃.

3. II.

C ₃ H ₄ O ₁	Пировиноградная к., дѣйствіе на циклогексилгидразинъ, Н. Кижнеръ и С. Бѣловъ, 579.
C ₃ H ₄ O ₂	Малоновая к.; ея этиловый эфиръ, теплоемкость, скрытая теплота испаренія и степень ассоціаціи, В. Курбатовъ, 324.
C ₃ H ₅ Cl	Аллилъ хлористый, дѣйствіе Mg на смѣсь его съ эфиромъ дихлоруксусн. к., Ж. Юднчъ и Н. Саввонъ, 684.
C ₃ H ₅ Br	Бромист. аллилъ, реакція съ магнійюдтениломъ, Г. Гришневичъ-Трохимовскій, 202; реакція съ пипероналомъ, Н. Корюкинъ, 208; реакція съ бензойнымъ алдегидомъ, Д. Клименко, 212; дѣйствіе его и Mg: на метилсилилкетонъ (975, 976, 977), на циклогексанонъ (979), на метилкетогексенъ (980), на диметилкетогексенъ (981), на метилэтилкетогексенъ (982), на метилпропилкетогексенъ (986), на метилизопропилкетогексенъ (987) и на метилизобутилкетогексенъ (988), И. Мацуревичъ. Дѣйствіе его и Mg на фурфуроль, А. Семеновъ и П. Колюховъ-Добрыня, 990.
C ₃ H ₅ I	Аллилъ иодистый, дѣйствіе Zn на смѣсь его съ ментономъ, М. Зайцевъ, 329; дѣйствіе Zn на смѣсь его съ метилциклогексанонномъ, М. Зайцевъ, 345.
C ₃ H ₆ O	1) Ацетонъ, скорость реакціи съ фенилгидразиномъ (1191) и гидроксиламиномъ (1193); И. Шеттле; гидрогенизація въ присутствіи CuO и цинковой пыли, Вл. Ипатьевъ и Г. Балачинскій, 1760. 2) Аллиловый спиртъ, окисленіе перекисью бензоила, Н. Прилежаевъ, 610.
C ₃ H ₆ O ₂	1) Окись аллилового спирта, полученіе изъ аллилов. спирта и свойства, Н. Прилежаевъ, 610. 2) Протоновая к., электропроводность въ ней пиридина, анилина, хинолина и LiBr, А. Сахановъ, 529.
C ₃ H ₆ O ₃	Триоксиметилень, полученіе изъ него и Mg—соединенія бромгидрина циклопропилкарбинола циклопропилэтилового спирта, Н. и Я. Демьяновы, 508.
C ₃ H ₇ J	норм. Иодистый пропилъ, дѣйствіе его и Mg на трифенилметилэтиловый эфиръ, Г. Стадниковъ, 1249.
C ₃ H ₈ O	Пропиловый спиртъ, + H ₂ O, составъ и упругость пара, М. Вревскій, 1454; норм пропиловый спиртъ, удѣльные вѣса смѣсей его съ метил. сп. (51), съ этилов. сп. (54); показатели преломл. смѣсей съ метилов. спиртомъ (57), А. Дорошевскій.
C ₃ H ₈ N	Пропиламинъ, соль его съ надтитановой к., Э. Куровскій и Л. Нисенманъ, 42; дѣйствіе на него H ₂ O ₂ , Э. Куровскій и Л. Нисенманъ, 654.

3. III.

C ₃ H ₅ O ₂ J	β-Иодпропионовая к., дѣйствіе на нее монометилрезорцина, А. Чичибабинъ и И. Никитинъ, 1187.
C ₃ H ₇ O ₂ N	1) Уретанъ, измѣненіе темп. плавленія въ зависимости отъ давленія, Н. Пушинъ и И. Гребенщиновъ, 324; свойства эвтект. съ дифениламинономъ смѣсей, Н. Пушинъ и И. Гребенщиновъ, 322; диаграммы состоянія бинарныхъ системъ уретанъ + дифениламинъ, Н. Пушинъ + И. Гребенщиновъ, 323. 2) Первич. нитропропанъ) спектры поглощенія, 3) Вторичн.) Н. Зелинскій и Н. Розановъ, 1176, 1177.

- 4) Аланинъ, полученіе его эфира, Н. Зелинскій, А. Анненковъ и И. Куликовъ, 1094.
Перекись пропиламина, ея полученіе при дѣйствіи H₂O₂ на пропиламинъ, Э. Куровскій и Л. Нисенманъ, 654.

Группа C₄.

4. I.

C ₄ H ₆	Дивинилъ, его полимеризація, С. Лебедевъ и Н. Снаврнская, 1124.
C ₄ H ₈	Изобутиленъ, полимеризація при высокой темп. и давленіи, В. Ипатьевъ, 1427.

4. II.

C ₄ H ₈ O	1) Малениновая к., превращеніе ея въ фумаровую, С. Тана-таръ, 1742. 2) Фумаровая к., превращеніе въ нее малениновой к., С. Тана-таръ, 1742.
C ₄ H ₈ O	Алдегидъ $\begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH} - \text{COH} \\ \\ \text{CH}_2 \end{matrix}$; полученіе при окисленіи цикло-бутанола хромовымъ ангидридомъ и H ₂ SO ₄ ; его семикарбазонт, окисленіе въ кислоту, Н. Демьяновъ и М. Дояренко, 840, 841.
C ₄ H ₈ O ₂	Триметиленкарбонная к., дѣйствіе хлорангидрида ея на C ₆ H ₆ въ присутствіи Al Cl ₃ , Кижнеръ, 1163.
C ₄ H ₈ O ₂	1) Уксусный ангидридъ, дѣйствіе Zn на смѣсь его съ α-бромизо-бутириновымъ эфиромъ, М. Зайцевъ, 350; дѣйствіе на него Mg и иодистаго изобутила и иодистаго изоамила, М. Ванинъ, 352. 2) Ацетоуксусная к.; ея эфиръ, теплоемкость, скрытая теплота испаренія и степень ассоціаціи, В. Курбатовъ, 324; ацетоуксусная к.; уплотненіе ея съ маслян. алдегидомъ, И. Мацуревичъ, 984.
C ₄ H ₈ O ₄	Янтарная к., полученіе при окисленіи циклобутанола азотной к., Н. Демьяновъ и М. Дояренко, 838.
C ₄ H ₇ Br	1) Бромгидринъ циклопропилкарбинола, полученіе при помощи его Mg—соединенія и триоксиметилена спирта C ₅ H ₁₀ O, Н. и Я. Демьяновы, 508. 2) Бромюръ, получающійся при дѣйствіи HBr на циклобутаноль, его свойства, полученіе изъ его Mg—органическаго соединенія кислоты, Н. Демьяновъ и М. Дояренко, 842, 843, 844.
C ₄ H ₈ O	1) Норм. масляный алдегидъ, уплотненіе его съ ацетоуксуснымъ эфиромъ, И. Мацуревичъ, 984. 2) Циклобутаноль; полученіе дѣйствіемъ сухого іода на серебрян. соль тетраметиленкарбонной к. (836), свойства его эфира тетраметиленкарбон. к. (837), свойства спирта (838), окисленіе его азотной к., (838), полученіе электролизомъ воднаго раствора тетраметиленкарбоннаго калия (839), окисленіе хромовымъ ангидридомъ и сѣрной кисл. (840), дѣйствіе HBr (842), Н. Демьяновъ и М. Дояренко. 3) Циклопропилкарбиноль, полученіе при его помощи спирта C ₅ H ₁₀ O, Н. и Я. Демьяновы, 508.
C ₄ H ₈ O ₂	Масляная к.; раздѣленіе смѣси ея этилов. эфира съ амилбромидомъ перегонкой съ норм. пропиловымъ спиртомъ, А. Голодецъ, 1055.
C ₄ H ₉ J	Иодистый изобутиль, дѣйствіе его и Mg на трифенилметилэтиловый эфиръ, Г. Стадниковъ, 1251; тоже на бензгидрил-

- пропиловый эфиръ, Г. Стадниковъ, 1252; дѣйствіе его Mg соединения на уксусн. ангидридъ, И. Ванинъ, 352.
- $C_4H_{10}O$ 1) Изобутиловый сп., удѣльные вѣса смѣсей его: съ метил. сп. (52), съ этилов. сп. (54); показатели преломленія смѣсей съ метил. сп. (58), съ этилов. сп. (58), А. Дорошевскій.
- 2) Триметилкарбинолъ, удѣльные вѣса его водн. растворовъ (66), показатели преломленія (71), А. Дорошевскій.
- $C_4H_{11}N$ Діэтиламинъ, соль его съ надтитановой к., З. Куровскій и Л. Нисенманъ, 44.

4. III.

- C_4H_9JS Иодтиофенъ, дѣйствіе его магниеваго соединенія на C_3H_5Br , Е. Гришковичъ-Трохимовскій, 202; тоже на ортомур. эфиръ, Е. Гришковичъ-Трохимовскій, 205.
- $C_4H_9O_4Br$ Бромантарная к., дѣйствіе Mg на ея эфиръ, Ю. Залькиндъ, 1228.
- $C_4H_9OBr_2$ Симм. дибромметилэтилкетонъ, физич. свойства, В. Семеновъ, 692.
- C_4H_9ON Нитрилъ α -оксиизомалян. к., реакція его съ эфиронитриломъ С, С—дифениламинодиуксусн. к., Е. Стадниковъ, 1235.
- $C_4H_9O_2Br$ α -Бромизомаляная к., дѣйствіе Zn на смѣсь ея эфира съ уксусн. ангидридомъ, М. Зайцевъ, 350.
- $C_4H_9O_2N$ 1) α -Метиламинопропионовая к., синтезъ ея эфира, Н. Зелинскій, А. Анненковъ и И. Нуликовъ, 1100.
- 2) Аминоизомаляная к., получение ея эфира, Н. Зелинскій, А. Анненковъ и И. Нуликовъ, 1093.

Группа C_5 .

5. I.

- C_5H_8 1) Диметилалленъ несим.; изомеризація въ изопренъ, Л. Кучеровъ, 320; С. Лебедевъ, 823; полимеризація, С. Лебедевъ, 321, 822, 1735.
- 2) Изопренъ, получение при изомеризаціи диметилаллена, Л. Кучеровъ, 320; С. Лебедевъ, 321, 823.
- 3) Изопропилацетиленъ, получение при изомеризаціи диметилаллена, Л. Кучеровъ, 320.
- C_5H_{11} 1) Триметилэтиленъ + Br_2 , внутреннее треніе, Н. Курнаковъ и М. Гольцманъ, 1506.
- 2) Углеводородъ цикл. строенія, (вѣроятно этилтриметиленъ) получаемый восстановленіемъ іодгидрина и бромгидрина третичнаго спирта изъ винилтриметилена, Н. Демьяновъ и М. Дояренко, 509.
- 3) Пентаметиленъ, получение изъ адипинкетона черезъ спиртъ и іодгидринъ, нитрование азотнокислымъ алюминіемъ, С. Наметинъ, 1602.

5. II.

- $C_5H_4O_2$ Фурфуроль, дѣйствіе его и C_3H_5Br на Mg, А. Семеновъ и П. Коноховъ-Добрыня, 990; дѣйствіе на него гидрата гидразина, Н. Нижнеръ, 1563.
- $C_5H_5Br_2$ $CBr_2: CH: C: C: CH_3$, получение изъ укс. эфира спирта $CBBr_2: CH(OH): C: C: CH_3$, Ж. Юцичъ, 681.
- C_5H_5N Пиридинъ, электропроводность растворовъ его въ уксусной 4(527, 50) и пропионовой (529 541) к-ахъ, А. Сахановъ.

- C_5H_6O Метилфуранъ, получение разложеніемъ фурилиденгидразина, Н. Нижнеръ, 1564.
- C_5H_8O 1) Ацетилтриметиленъ, восстановление въ соотв. вторичный спиртъ, Н. Демьяновъ и М. Дояренко, 510; получение при окисленіи 1,1-циклопропилметилэтилена, его семикарбазонъ, Н. Нижнеръ и В. Клавинордовъ, 598.
- 2) Циклопропилуксусный алдегидъ, получение окисленіемъ соотв. спирта и окисленіе въ соотв. кислоту, Н. и Я. Демьяновы, 508.
- 3) Алдегидъ получаемый при дѣйствіи слаб. H_2SO_4 на гликоль винилтриметилена и крѣпк. H_2SO_4 на двуокись этого гликола, Н. Демьяновъ и Ф. Чириновъ, 507.
- $C_5H_8O_2$ 1) Тетраметиленкарбоновая к., получение дѣйствіемъ на ея серебрян. соль сухого іода и электролизомъ ея калийной соли циклобутанола, Н. Демьяновъ и М. Дояренко, 836, 839; омыленіе циклобутанола ея эфира, Н. Демьяновъ и М. Дояренко, 837.
- 2) Циклопропилуксусная к., получение ея окисленіемъ соотв. алдегида и получение ея эфира съ циклопропилэтиловымъ спиртомъ при окисленіи хром. смѣсью этого послѣдняго, Н. и Я. Демьяновы, 508; ея синтезъ другими двумя способами, свойства, соли, Н. и Я. Демьяновы, 508, 509.
- 3) Кислота, получаемая при дѣйствіи CO_2 на MgC_4H_7Br (изъ циклобутанола); ея получение, соли, Н. Демьяновъ и М. Дояренко, 844, 845.
- 4) Кислота, получаемая окисленіемъ алдегида изъ гликола винилтриметилена, Н. Демьяновъ и Ф. Чириновъ, 507.
- C_5H_9Br Бромгидринъ третичн. спирта изъ винилтриметилена, его получение и восстановление, Н. Демьяновъ и М. Дояренко, 509.
- C_5H_9J Іодгидринъ третичн. спирта изъ винилтриметилена, его получение и восстановление, Н. Демьяновъ и М. Дояренко, 509.
- $C_5H_{10}O$ 1) Третичный спиртъ, получ. дѣйствіемъ H_2SO_4 на винилтриметиленъ, Н. Демьяновъ и М. Дояренко, 509.
- 2) Циклопропилметилкарбинолъ, получение восстановленіемъ ацетилтриметилена, свойства, Н. Демьяновъ и М. Дояренко, 510.
- 3) Циклопропилэтиловый спиртъ, его получение и производныя, Н. и Я. Демьяновы, 508.
- $C_5H_{10}O_2$ Гликоль винилтриметилена, дѣйствіе на него H_2SO_4 , Н. Демьяновъ и Ф. Чириновъ, 507.
- $C_5H_{11}Br$ Амилбромидъ, раздѣленіе его смѣси съ этилбутиратомъ перегонкой ея съ норм. пропиловымъ спиртомъ, А. Голодецъ, 1055.
- $C_5H_{11}J$ Изоамилъ іодистый, дѣйствіе его Mg соединения на уксусный ангидридъ, И. Ванинъ, 352.
- $C_5H_{13}N$ Изоамиламинъ, дѣйствіе на него азотистоизоамилового эфира, С. Смирновъ, 9.

5. III.

- C_5H_4OS α -Тюфеналдегидъ, получение дѣйствіемъ магній-іодтиенила на ортомуравиновый эфиръ, (205), его гидрамидъ (207), его ацеталь (206), Е. Гришковичъ-Трохимовскій.
- C_5H_5JS Іодтиоленъ, получение при дѣйствіи его Mg—органич. соединения на ортомуравиновый эфиръ $\alpha\alpha$ -тиоленоваго алдегида, Е. Гришковичъ-Трохимовскій, 804.
- $C_5H_6ON_2$ Фурилиденгидразинъ, разложение ѣдкимъ кали, Н. Нижнеръ, 1564.
- $C_5H_7OBr_3$ Тривромметилпропилкетонъ, физич. свойства, В. Семеновъ, 692.

- $C_5H_8OBr_2$ 1) Симм. дибромметилпропилкетонъ, физич. свойства, В. Семеновъ, 692.
2) Несим. дибромметилпропилкетонъ, тоже В. Семеновъ, 692.
3) Симм. дибромметилизопропилкетонъ, тоже, В. Семеновъ, 693.
4) Симм. дибромдѣтилкетонъ, тоже, В. Семеновъ, 693.
- $C_5H_9O_4N$ Метиласпарагиновая к., получение ея эфира, Н. Зелинский, А. Анненковъ и И. Куликовъ, 1099.
- $C_5H_{11}O_2N$ Азотистоизоамиловый эфиръ, дѣйствіе его на ацетамидъ (4), на карбамидъ (6), изоамиламинъ (9), дибензиламинъ (12), дифениламинъ (14), С. Смирновъ.

Группа C_6 .

6. I.

- C_6H_6 Бензолъ, о соединеніяхъ его съ $SbCl_3$ (395) и $SbBr_3$ (399), Б. Меншуткинъ; влияние массы (621) и концентрации (634) на окисленіе дибромиды, области концентрацій (647), В. Челинцевъ и В. Коновалова; раздѣленіе смѣси бензола съ толуоломъ перегонкой ея съ метил. спиртомъ, А. Голодецъ, 1052; раздѣленіе нераздѣльно кип. смѣси его съ метил. сп. перегонкой ея съ строуглеродомъ, А. Голодецъ, 1054; дѣйствіе хлорангидрида триметиленкарбоновой к. въ присутствіи $AlCl_3$ на бензолъ, Н. Кижнеръ, 1163; гидрогенизація бензола катализомъ съ палладіемъ, Н. Зелинский, 1220; бензолъ, + C_6H_5Cl , составъ и упругость пара, М. Вревскій, 1451.
- C_6H_8 Дигидробензолъ, новыя о немъ данныя, Н. Зелинский и А. Горский, 1102.
- C_6H_{10} 1) Триметилалленъ, изомеризація подъ влияніемъ бромистоводороднаго хиолина, Л. Кучеровъ, 320.
2) 1,1—Циклопропилметилэтиленъ, получение и свойства (597), окисленіе хамелеономъ (598), переходъ въ окисъ гексилена (601), Н. Кижнеръ и В. Клавинордовъ.
3) 4,4—Диметилбутадіенъ, получение, свойства, отождествленіе съ циклопропилметилэтиленомъ Брюльянса, Н. Кижнеръ и В. Клавинордовъ, 603, 604, 605.
4) Дизопропениль, получение при сухой перегонкѣ аммон. соли сульфокамфиловой к., И. Кондаковъ и И. Шиндельмейзеръ, 998.
5) Тетрагидробензолъ, дегидрогенизація его катализомъ при помощи палладія и выдѣленіе трудно дегидрогенизирующагося изомера, Н. Зелинский, 1222.
6) Несим. диметилдивиниль, получение изъ 1,1—метилциклопропилэтилена, Н. Кижнеръ и В. Клавинордовъ, 325.
- C_6H_{12} 1) Метилпентаметиленъ, спектры поглощенія, Н. Зелинский и Н. Розановъ, 1182; получение при нагрѣваніи гексаметилену въ присутствіи глинозема, В. Ипатьевъ и Н. Довгелевичъ, 1435; синтезъ его, исходя изъ пулегона, (1607), нитрование (1608), синтезъ, исходя изъ циклопентанола изъ адипиновой к., (1611), С. Наметкинъ.
2) Циклогексанъ, получение окисленіемъ циклогексилгидразина красн. кров. солью, Н. Кижнеръ и С. Бѣловъ, 580; получение катализомъ гидрата циклогексилденгидразина, Н. Кижнеръ, 594; гексаметиленъ, спектры поглощенія, Н. Зелинский и Н. Розановъ, 1182; дегидрогенизація катализомъ съ палладіемъ, Н. Зелинский, 1220; разложеніе при повышенномъ (1433) и обыкновенномъ (1431) давленіи, изомеризація въ метилпентаметиленъ (1435), В. Ипатьевъ и Н. Довгелевичъ, 1435; получение рядомъ съ метилпентаме-

- тиленомъ дѣйствіемъ HJ на циклопентилкарбиноль, С. Наметкинъ, 1612.
- C_6H_{14} 3) Триметилциклопропанъ, получение изъ окиси мезитила, Н. Кижнеръ, 1829.
1) Гексанъ, получение при полимеризаціи этилена (1422, 1423); разложеніе при обыкновенномъ давленіи (1431), разложеніе при повышенномъ давленіи (1432), В. Ипатьевъ и Н. Довгелевичъ.
2) Изогексанъ, получение восстановленіемъ циклопропилдиметилкарбинола, Н. Кижнеръ и В. Клавинордовъ, 325.
3) Диметилпропилметанъ, получение и свойства, Н. Кижнеръ и В. Клавинордовъ, 608.

6. II.

- $C_6H_2Cl_4$ $CCl_2 : CH : C : C : CH : CCl_2$, получение изъ укс. эфира гликоля $CCl_3 \cdot CH(OH) \cdot C : C \cdot CH(OH)CCl_3$, Ж. Ющичъ, 682.
- $C_6H_4Cl_2$ *m*-Дихлорбензолъ, соединенія съ $SbCl_3$ (416) и $SbBr_3$ (417), Б. Меншуткинъ.
- $C_6H_4Br_2$ *m*-Дибромбензолъ, соединенія съ $SbCl_3$ (419) и $SbBr_3$ (420), Б. Меншуткинъ.
- C_6H_5Cl Хлорбензолъ + C_6H_6 , составъ и упругость пара, М. Вревскій, 1451; хлорбензолъ, соединенія съ $SbCl_3$ (402) и $SbBr_3$ (406), Б. Меншуткинъ.
- C_6H_5Br Бромбензолъ, соединенія съ $SbCl_3$ (407) и $SbBr_3$ (409), Б. Меншуткинъ; дѣйствіе его Mg —соединенія на диметилацетоукс. эфиръ, Ж. Ющичъ и В. Лускаревъ, 685; бромбензолъ, дѣйствіе его Mg —соединенія на *m*-хлорбензофенонъ, А. Чичибабинъ, 129; дѣйствіе его Mg соединенія на метил. эфиръ *o*-бромбензойной к., А. Чичибабинъ, 165; тоже на *o*-хлорбензофенонъ, А. Чичибабинъ, 162; тоже на *m*-бромбензофенонъ, А. Чичибабинъ, 164; тоже на метил. эфиръ *n*-бромбензойной к., А. Чичибабинъ, 164; тоже на метил. эфиръ *m*-бромбензойной к., А. Чичибабинъ, 167; тоже на метил. эфиръ *n*-юдбензойн. к., А. Чичибабинъ, 169; бромбензолъ, влияние массы (628) и концентраціи (640) на окисн. дибромиды; области концентраціи (649), В. Челинцевъ и В. Коновалова.
- C_6H_5J Юдбензолъ, соединенія съ $SbCl_3$ (410) и $SbBr_3$ (415), Б. Меншуткинъ.
- C_6H_5F Фторбензолъ, соединенія съ $SbCl_3$ и $SbBr_3$, Б. Меншуткинъ, 678.
- C_6H_5O Феноль, его конденсація съ окисью мезитила, А. Діанинъ, 141; конденсація съ антрахинономъ, В. Шарвинъ, 562; соединенія съ $SbCl_3$ и $SbBr_3$, Б. Меншуткинъ, 678.
- $C_6H_6O_2$ Резорцинъ, конденсація съ антрахинономъ, В. Шарвинъ, 571.
- C_6H_7N Анилинъ, электропроводность растворовъ его въ уксусной (528, 541) и пропионовой (529, 541) кислотахъ, А. Сахановъ; соединенія съ $SbCl_3$, Б. Меншуткинъ, 679.
- C_6H_5Br 1) Бром (1) циклогексенъ (1). Полученіе и свойства, Н. Зелинский и А. Горский, 1105.
2) Гидробромидъ Кросли, получение присоединеніемъ HBr къ циклогексадіену (1,3) и свойства, Н. Зелинский и А. Горский, 1106.
- $C_6H_5Br_2$ Бромистый бром-(1)-циклогексенъ (1). Полученіе и свойства, Н. Зелинский и А. Горский, 1105.
- $C_6H_{10}O$ 1) Циклогексанонъ, дѣйствіе на него гидрата гидразина, Н. Кижнеръ и С. Бѣловъ, 577, 580; дѣйствіе на него C_2H_5Br и Mg , И. Мацуревичъ, 979.

- 2) Окись мезитила, конденсація съ феноломъ, А. Діанинъ, 141; дѣйствіе на нее гидрата гидразина и переходъ этого соединенія въ триметилциклопропанъ, Н. Кижнеръ, 1829.
- $C_6H_{10}O_2$ 1) Диметилацетоуксусная к., дѣйствіе магній-бром-бензола на ея эфиръ, Ж. Юичъ и В. Лускаревъ, 685.
2) Кислота, получаемая при окисленіи 1,1-циклопропилметилэтилена (599), отношеніе ея къ НВг (600) и НJ (608), И. Кижнеръ и В. Клавинордовъ.
- $C_6H_{10}O_5$ Двухосновная оксикислота полученная при окисленіи гидробромида Кросли Н. Зелинскій и А. Горскій, 1106.
- $C_6H_{11}J$ 1) Непред. іодуръ, получ. какъ побочный продуктъ при синтезѣ по Гриньяру циклопропилдиметилкарбинола, Н. Кижнеръ и В. Клавинордовъ, 596.
2) Іодгидринъ циклопропилдиметилкарбинола, его получение и превращеніе въ диметилпропилметанъ, Н. Кижнеръ и В. Клавинордовъ, 608.
- $C_6H_{12}O$ 1) Циклопропилдиметилкарбинолъ, нѣкотор. его превращенія, Н. Кижнеръ и В. Клавинордовъ, 595; перегонка его въ смѣси съ укс. ангидридомъ, Н. Кижнеръ и В. Клавинордовъ, 597; дѣйствіе на спиртъ НВг (602) и НJ (608), Н. Кижнеръ и В. Клавинордовъ (также 325).
2) Циклогексаноль, полученіе побочн. продуктомъ при восстановленіи циклогексилденгидразина, Н. Кижнеръ и С. Бѣловъ, 578.
3) Окись гексилена, переходъ въ нее 1,1-циклопропилметилэтилена, Н. Кижнеръ и В. Клавинордовъ, 601, 325.
- $C_6H_{12}O_2$ Капроновая к. броженія, окисленіе ея перманганатомъ, Е. Пржевальскій, 1001.
- $C_6H_{12}N_2$ Циклогексилденгидразинъ, полученіе, свойства (577), дѣйствіе соляной к. при нагреваніи (578), восстановленіе (578) Н. Кижнеръ, и С. Бѣловъ; катализъ его гидрата, Н. Кижнеръ, 594.
- $C_6H_{12}Br_2$ 1) Бромистый (1, 4) диметил (1,1) тетраметилень, его получение изъ окиси и изъ третичнаго спирта и дѣйствіе на него спиртоваго КНО, Н. Кижнеръ и В. Клавинордовъ, 325.
2) Дибромидъ получающійся при дѣйствіи НВг на окись гексилена и на циклопропилдиметилкарбинолъ (602), дѣйствіе на него КНО (603) Н. Кижнеръ и В. Клавинордовъ.
- $C_6H_{14}O$ Метилизобутилкарбинолъ, полученіе при дѣйствіи C_4H_9J Mg на уксусн. ангидридъ, И. Ванинъ, 352.
- $C_6H_{14}N_2$ Циклогексилгидразинъ, полученіе восстановленіемъ циклогексилденгидразина (578), свойства (578), дѣйствіе фенольнаго горчичнаго масла (579), дѣйствіе пировиноградн. к. въ уксуснокисл. растворѣ (579), окисленіе красной кровяной солью (579), Н. Кижнеръ и С. Бѣловъ.
- $C_6H_{15}N$ Дипропиламинъ, его соль съ надтитановой к., Э. Куровскій и Л. Нисенманъ, 45.

6. III.

- $C_6H_4O_4N_2$ м-Динитробензолъ, соединенія съ $SbCl_3$, (429) и $SbBr_3$ (434), Б. Меншутинъ.
- $C_6H_6O_2N$ Нитробензолъ, соединеніе съ $SbCl_3$ (425) и $SbBr_3$ (428) Б. Меншутинъ.
- $C_6H_6ON_2$ Фенилдіазоній, термохим. данныя, В. Свѣнтославскій, 1063; копулированіе его HCl соли съ β -нафтоломъ, В. Свѣнтославскій, 1074.
- C_6H_6OS $\alpha\alpha$ -Тіотоленовый алдегидъ, синтезъ и свойства, Е. Гришкевичъ-

- $C_6H_6O_2N_2$ Трохимовскій, 804; дѣйствіе на него амміака, Е. Гришкевичъ-Трохимовскій, 806.
- $C_6H_6O_3S$ м-Нитроанилинъ, діаграмма состоянія бинарной системы нитроанилинъ+нафталинъ, Н. Пушинъ и И. Гребенщиковъ, 323.
- $C_6H_9OBr_3$ Сульфобензоловая к., соединенія съ $SbCl_3$, Б. Меншутинъ, 678.
- $C_6H_{10}OBr_2$ 1) Трибромметилбутилкетонъ, физич. свойства, В. Семеновъ, 692.
2) Трибромметилизобутилкетонъ, тоже, В. Семеновъ, 693.
- $C_6H_{11}OBr$ 1) Симметр. дибромметилбутилкетонъ, физич. свойства, В. Семеновъ, 692.
2) Тоже, несимм., В. Семеновъ, 692.
3) Симм. дибромметилизобутилкетонъ, физ. свойства, В. Семеновъ, 693.
4) Тоже, несимм., В. Семеновъ, 693.
- $C_6H_{11}O_2N$ 1) Бромметилбутилкетонъ, физич. свойства, В. Семеновъ, 692.
2) Бромметилизобутилкетонъ, физич. свойства, В. Семеновъ, 693.
- $C_6H_{11}O_4N$ 1) Нитродиклогексанъ, спектры поглощенія, Н. Зелинскій и Н. Розановъ, 1179.
2) α -Аминоциклопентанкарбоновая к., полученіе ея эфира, Н. Зелинскій, А. Анненковъ и И. Куликовъ, 1097.
3) 1. 1-Метилнитропентаметилень, спектры поглощенія, Н. Зелинскій и Н. Розановъ, 1181; 1-1-нитрометилциклопентанъ, полученіе нитрованіемъ метилпентаметилена, окисленіе его, С. Наметинъ, 1608.
4) 1-2-Нитрометилциклопентанъ, полученіе нитрованіемъ метилпентаметилена, (1608) превращеніе въ 1,2-метилциклопентанонъ (1609), С. Наметинъ.
- Диметилиминодиуксусная к., полученіе ея эфира при дѣйствіи гидрата окиси свинца на соль эфира аланина, Н. Зелинскій А. Анненковъ и И. Куликовъ, 1095.

Группа C_7 .

7. I.

- C_7H_8 Толуолъ. Раздѣленіе нераздѣльно кипящей смѣси его съ уксусн. к. помощію бензола (1047), тоже съ помощію воды (1050), тоже для смѣси съ бензоломъ при помощи метилового спирта (1052), соединенія съ $SbCl_3$ (1275), соединенія съ $SbBr_3$ (1279), Б. Меншутинъ.
- C_7H_{14} Метилциклогексанъ, полученіе изъ метилциклогексилденгидразина, Н. Кижнеръ, 585; метилгексаметилень, спектры поглощенія, Н. Зелинскій и Н. Розановъ, 1182.

7. II.

- C_7H_8O Бензойный алдегидъ, реакція съ C_2H_5BrMg , Д. Клименко, 212.
- $C_7H_6O_2$ Бензойная к., + $SbCl_3$ и $SbBr_3$, Б. Меншутинъ, 1789.
- C_7H_7Br 1) о-Бромтолуолъ, дѣйствіе его Mg соединенія на симм. дибромметил. эфиръ, Н. Павловскій, 215.
2) и-Бромтолуолъ, тоже, Н. Павловскій, 215.
- C_7H_8O Анизоль, дѣйствіе на него въ присутствіи $AlCl_3$ антрахинонхлорида, В. Шарвинъ, 573; соединенія съ трехгал. Sb, Б. Меншутинъ, 678.
- $C_7H_8O_2$ 1) Оксиданизоль, предѣлы существованія жидко-кристалл. фазы, Н. Пушинъ и И. Гребенщиковъ, 503.
2) Монометилрезорцинъ, дѣйствіе на іодпропионовую к., А. Чичабинъ и Н. Никитинъ, 1186.

- 3) Диметилпиронъ, электропроводность растворовъ въ укс. к., А. Сахановъ, 528, 541.
- $C_7H_5Cl_2$ Углевод. $(CH_3)_2CH.C:C.CH:CCl_2$, полученіи его изъ укс. эфира $\alpha\alpha$ — трихлорметилпропилацетиленкарбинола, Ж. Юичъ, 681.
- C_7H_8S α -Аллилтиофенъ, полученіе изъ магнійодтиенила и C_3H_5Br , Е. Гришневичъ-Трохимовскій, 202.
- C_7H_9N 1) *m*-Толуидинъ, діазотированіе (термохим. данныя), В. Свѣтославскій и С. Вержинскій, 1076.
2) *o*-Толуидинъ, діазотированіе (термохим. данныя), В. Свѣтославскій и С. Вержинскій, 1077.
- $C_7H_{10}O$ 1) Изопропилиден-(2) циклобутанонъ. Полученіе дѣйствіемъ озона на диизопропилиден (1.2) — циклобутанъ, его свойства, С. Лебедевъ, 828; гидрогенизація его, С. Лебедевъ, 830.
4) Метилен (1) — диметил — (2.2) циклобутанонъ, полученіе при дѣйствіи озона на диметил — (1.1) метилен — (2) изопропилиден (3) циклобутанъ, свойства, С. Лебедевъ, 833.
3) 3-Метил- Δ_2 -кетон-*R*-гексенъ, дѣйствіе на него C_3H_5Br и Mg, И. Мацуревичъ, 980.
- $C_7H_{10}O_4$ β -Карбоксиадипиновая к.; полученіе при окисленіи этенил — (1) — циклогексена, С. Лебедевъ и Н. Скавронская, 1128.
- $C_7H_{12}O$ 1) Метилциклогексанонъ, полученіе при окисленіи *m*- $\Delta^{3(8)}$ — ментена, Н. Нижнеръ и А. Завадовскій, 1141.
2) 1.3-Метилциклогексанонъ, дѣйствіе Zn на смѣсь его съ C_3H_5J , М. Зайцевъ, 345.
3) Изопропил (3) циклобутанонъ; полученіе гидрогенизаціей изопропилиден (2) циклобутанона, С. Лебедевъ, 830.
- $C_7H_{12}O_4$ β -Метиладипиновая к., полученіе при окисленіи *m*- $\Delta^{3(8)}$ и $\Delta^{(8,9)}$ — ментена, Н. Нижнеръ и А. Завадовскій, 1142, 1144.
- $C_7H_{14}O$
 $C_7H_{14}O_2$ Энантолъ, окисленіе, Е. Пржевальскій, 1003.
1) Энантовая к. норм., полученіе окисленіемъ энантола и окисленіе ея перманганатомъ, Е. Пржевальскій, 1003.
2) Дѣят. амилукусуная к., полученіе при окисленіи углеводорода изъ цитронеллала, Н. Нижнеръ, 957.
- $C_7H_{14}N_2$ 1.3-Метилциклогексилденгидразинъ, его разложеніе съ образованіемъ метилциклогексана, Н. Нижнеръ, 585.
- $C_7H_{16}O_4$ Ортомуравьиный эфиръ, полученіе изъ него и β -бромнафталинъ-Mg β -нафталиналдегида, А. Чичибабинъ, 154; дѣйствіе на него магнійодтиенила, Е. Гришневичъ-Трохимовскій, 205, дѣйствіе на него Mg орган. соединенія іодтиотолена, Е. Гришневичъ-Трохимовскій, 804.

7. III.

- C_7H_5OCl Бензоиль хлористый, дѣйствіе на соединеніе $SbCl_3$ съ аромат. углеводородами и нѣкот. ихъ производными, Б. Меншуткинъ, 679; хлорангидридъ бензойн. к. + $SbCl_3$ и $SbBr_3$, Б. Меншуткинъ, 1793.
- $C_7H_5O_2Cl$ *o*-Хлорбензойная к., дѣйствіе на ея метилов. эфиръ фенил-магній бромида, А. Чичибабинъ, 162.
- $C_7H_5O_2Br$ 1) *m*-Бромбензойная к., дѣйствіе на ея эфиръ фенилмагній бромида, А. Чичибабинъ, 164.
2) *o*-Бромбензойная к., тоже, А. Чичибабинъ, 165.
3) *m*-Бромбензойная к., тоже, А. Чичибабинъ, 167.
- $C_7H_5O_2J$ *m*-Іодбензойная к., дѣйствіе на ея эфиръ C_6H_5BrMg , А. Чичибабинъ, 169.
- C_7H_5NS Фенильное горчичное масло, дѣйствіе на циклогексилгидразинъ, Н. Нижнеръ и С. Бѣловъ, 579.

- $C_7H_7O_2N$ Фенилнитрометанъ, спектры поглощенія, Н. Зелинскій и Н. Розановъ, 1177.
- $C_7H_7O_3N$ *m*-Нитроанизоль, измѣненіе темп. плавленія въ зависимости отъ давленія, Н. Пушинъ и И. Гребенчиковъ, 327, діаграмма состоянія бинарной системы дифениламинъ + *m*-нитроанизоль, Н. Пушинъ и И. Гребенчиковъ, 325.
- $C_7H_5ON_2$ 1) *o*-Толилдиазоній } термохим. данныя, В. Свѣтославскій, 1064.
2) *m*-Толилдиазоній }
- C_7H_5ON Лутидонъ, скорость реакціи съ фенилгидразиномъ (1192) и гидроксиламиномъ (1193), И. Шеттле.
- $C_7H_{12}OBr_2$ Симм. дибромметилизоамилкетонъ, физич. свойства, В. Семеновъ, 693.
- $C_7H_{13}O_2N$ 1) Гексагидрофенилнитрометанъ, спектры поглощенія, Н. Зелинскій и Н. Розановъ, 1178.
2) 1.1-Метилнитрогексаметилень, спектры поглощенія, Н. Зелинскій и Н. Розановъ, 1180.
3) α -Аминоциклогексанкарбоновая к., полученіе ея эфира, Н. Зелинскій, А. Аненковъ и И. Куликовъ, 1098.

Группа C_8 .

8. I.

- C_8H_6 Фенилацетиленъ, полученіе при дѣйствіи его Zn-орган. соединенія и хлор. ацетила — кетона $C_6H_5C.CC.CO.CH_3$, Ж. Юичъ и Д. Томинъ, 683; фенилацетиленъ + $2Br_2$, внутреннее треніе, Н. Курнаковъ и М. Гольцманъ, 1506.
- C_8H_{10} 1) Этилбензолъ, соединенія съ $SbCl_3$ (1282), соединенія съ $SbBr_3$ (1285), Б. Меншуткинъ.
2) *n*-Ксилолъ, соединенія съ $SbCl_3$ (1303, 1321), соединенія съ $SbBr_3$ (1306, 1322), В. Меншуткинъ.
3) *m*-Ксилолъ, соединенія съ $SbCl_3$ (1307, 1323), соединенія со $SbBr_3$ (1309, 1324), Б. Меншуткинъ.
4) *o*-Ксилолъ, соединенія съ $SbCl_3$ (1311, 1325), соединенія съ $SbBr_3$ (1312, 1326) Б. Меншуткинъ.
- C_8H_{12} 1) Циклогексенэтиленъ [этилилциклогексенъ (1,1⁴)], полученіе изомеризаціей циклогексилацетилена (1120), дѣйствіе на него метал. Na (1210), изомеризація при нагрѣваніемъ съ бензойной к. (1122), В. Егорова.
2) Винилциклогексенъ, полученіе нагрѣваніемъ съ бензойн. к. циклогексенэтилена, В. Егорова, 1122.
3) Циклогексилацетиленъ, полученіе (1118), изомеризація со спирт. щелочью (1119), полученіе при дѣйствіи Na на циклогексенэтиленъ (1121), В. Егорова.
4) Димеръ дивинила: этенил (1) циклогексенъ (3), (1126); гидрогенизирование его (1126); бромирование (1127); окисленіе (1127); С. Лебедевъ и Н. Скавронская.
5) Циклооктаденъ (1,5). Полученіе его озонида изъ полимера дивинила, С. Лебедевъ и Н. Скавронская, 1130.
- C_8H_{14} 1) Циклогексилэтиленъ, полученіе и свойства, бромирование, В. Егорова, 1118.
2) Изолауролень, полученіе при сухой перегонкѣ аммон. соли сульфокамфиловой к., И. Кондановъ и И. Шиндельмайзеръ, 994.
- C_8H_{16} Этилциклогексанъ, полученіе гидрогенизированиемъ этенил (1) циклогексена, С. Лебедевъ и Н. Скавронская, 1127.
- C_8H_{18} Октанъ, полученіе при полимеризаціи этилена, В. Ипатьевъ и Н. Довгелевичъ, 1423, 1424.

8. II.

- C_8H_5Br Бромфенилацетиленъ, получение его изъ бром. бромфенилэтилена и получение при дѣйствіи его Mg орг. соединенія на укс. алдегидъ соотв. третичнаго спирта, Ж. Юичъ и М. Калининъ, 683.
- $C_8H_6O_3$
 $C_8H_5O_4$ Пиперональ, дѣйствіе на него C_8H_5BrMg , Н. Корюкинъ, 209.
- 1) Терепталева к., получена ея эфира при дѣйствіи водорода въ присутствіи палладіевой черни на эфиръ тетрагидротерепталева к., Н. Зелинскій и Н. Глинна, 1088.
- 2) Пиперониловая кисл., получена при окисленіи аллилпиперониловаго спирта, Н. Корюкинъ, 211.
- C_8H_7Br Бромфенилэтиленъ, получение изъ бромгидрина *n*-бромфенилметилкарбинола, Ж. Юичъ и М. Калининъ, 683.
- $C_8H_7Br_3$ Бромистый бромфенилэтиленъ, получение его изъ бромфенилэтилена и получение изъ него бромфенилацетиленъ, Ж. Юичъ и М. Калининъ, 683.
- C_8H_8O
 C_8H_9Br Апетофенонъ + $SbCl_3$ и $SbBr_3$, Б. Меншуткинъ, 1785.
- 1) *o*-Бромксилоль, получение дѣйствіемъ HBr на *o*-ксилитовый эфиръ, Н. Павловскій, 218.
- 2) *m*-Бромксилоль, получение дѣйствіемъ HBr на *m*-ксилитовый эфиръ, Н. Павловскій, 217.
- C_8H_9J 1) *o*-Иодксилоль, получение дѣйствіемъ HJ на *o*-ксилитовый эфиръ, Н. Павловскій, 218.
- 2) *m*-Иодксилоль, тоже изъ *m*-ксилитоваго эфира, Н. Павловскій, 218.
- $C_8H_{10}O$
 $C_8H_{10}O_2$ Фенетоль, соединенія съ $SbCl_3$ и $SbBr_3$, Б. Меншуткинъ, 678.
- 1) Аллилфурнилкарбиноль, синтезъ его изъ фурфура, C_8H_5Br и Mg, А. Семеновъ и П. Конюховъ-Добрыня, 991.
- 2) Полн. метиловый эфиръ резорцина, дѣйствіе на него въ присутствіи $AlCl_3$ антрохионхлорида, В. Шарвинъ, 573.
- $C_8H_{10}O_4$ Тетрагидротерепталева к., дѣйствіе водорода въ присутствіи палладіевой черни на ея метиловый эфиръ, Н. Зелинскій и Н. Глинна, 1088.
- $C_8H_{11}N$ Диметиланилинъ, электропроводность растворовъ его въ уксус. к., А. Сахановъ, 528, 541; диметиланилинъ, уплотненіе съ мезо-акрилитовымъ алдегидомъ, А. Е. Порай-Ношицъ, Ю. И. Аушкапъ и Н. К. Амслеръ, 1589.
- $C_8H_{12}O$ 3,5-Диметил- Δ_2 -кето-*R*-гексенъ, дѣйствіе на него C_8H_5Br и Mg, И. Мацуревичъ, 981.
- $C_8H_{12}O_4$ Гексагидротерепталева к., получение ея эфира дѣйствіемъ водорода на эфиръ тетрагидротерепталева к. въ присутствіи палладіевой черни, Н. Зелинскій и Н. Глинна, 1090.
- $C_8H_{12}Br_4$ Тетрабромидъ этенил (1) циклогексена (3), С. Лебедевъ и Н. Савронская, 1127.
- $C_8H_{14}O$ Метилгептенонъ, окисленіе перекисью бензоила, Н. Прилежаевъ, 615.
- $C_8H_{14}O_2$ 1) Дикетонъ, получающіеся при дегидратации гликоля изъ окиси метилгептена, Н. Прилежаевъ, 617, 618.
- 2) Окись метилгептена, получение, гидратация, изомерія, Н. Прилежаевъ, 615, 616, 618.
- $C_8H_{14}Br_2$ Бромистый циклогексилэтиленъ, получение, отщепленіе HBr , В. Егорова, 1118.
- $C_8H_{15}J$ Иодгидринъ циклогексилэтиловаго сп., получение, отнятіе HJ , В. Егорова, 1117.
- $C_8H_{16}O$ 1) Циклогексилэтиловый сп., его получение, В. Егорова, 1116.
- 2) Смѣшанный эфиръ, получающійся рядомъ съ диметилбутдиеномъ при дѣйствіи KNO на $C_8H_{12}Br_2$, его свойства (606), окисленіе (607), Н. Нижнеръ и В. Клавинордовъ.

8. III.

- $C_8H_{16}O_3$ Гликоль, получаемый гидратацией окиси метилгептена, и его дегидратация, Н. Прилежаевъ, 616, 618.
- $C_8H_7O_2Br$ 1) α -Бром-*m*-толуилова к., дѣйствіе Mg на ея эфиръ, Ю. Залькиндъ и А. Шмидтъ 1227.
- 3) α -Бромъ-*o*-толуилова к., дѣйствіе Mg на ея эфиръ, Ю. Залькиндъ, 1227.
- C_8H_9ON Ацетанилидъ, электропроводность растворовъ въ уксусн. к., А. Сахановъ, 528.
- C_8H_9OBr *n*-Бромфенилметилкарбиноль, получение изъ него бромфенилэтилена, Ж. Юичъ и М. Калининъ, 683.
- $C_8H_9O_2N$ 1) *n*-Ацетамидофеноль, получение изъ хлористаго *n*-амидофенола, уксуснокислаго натра, укс. кисл. и уксусн. ангидрида, Н. Ворожцовъ, 788.
- 2) Фениламиноуксусная к., получение ея при дѣйствіи нитрила α -оксизомасля. к. на эфиронитриль С,С-дифениламинодиуксусной к., Г. Стадниковъ, 1241, 1243.
- $C_8H_{10}ON_2$ *n*-Нитрозодиметиланилинъ, конденсация съ мезометилакридиномъ, А. Порай-Ношицъ, Ю. Аушкапъ и Н. Амслеръ, 521.
- $C_8H_{12}OCl_2$ $\alpha\alpha$ -Дихлорметилдлаллилкарбиноль, синтезъ его дѣйствіемъ Mg на смѣсь C_8H_5Cl и дихлорукс. эфира, Ж. Юичъ и Н. Савонъ, 684.
- $C_8H_{14}OBr_2$ Симм. дибромметилгексилкетонъ, физич. свойства, В. Семеновъ, 693.

ГРУППА C_9 .

9. I.

- C_9H_{12} 1) Мезитиленъ, соединенія съ $SbCl_3$ (1329, 1338), соединенія съ $SbBr_3$ (1331, 1339), Б. Меншуткинъ.
- 2) Псевдокумоль, соединенія съ $SbCl_3$ (1333, 1340), соединенія съ $SbBr_3$ (1334, 1341), Б. Меншуткинъ.
- 3) Пропилбензолъ, соединенія съ $SbCl_3$ (1287), соединенія съ $SbBr_3$ (1292), Б. Меншуткинъ.
- C_9H_{14} Сантенъ; его галоидгидраты (1107), хлористоводородный (1111), отношеніе HCl -наго къ спирт. KNO (1114), бромистоводородный (114), отношеніе его къ спирт. KNO (1115), И. Нондаковъ.
- C_9H_{16} 1) 1,2-Діэтилциклопентенъ—1, получение (1150), восстановление сѣрной к. (1151), дѣйствіе на него HJ (1152), Н. Нижнеръ.
- 2) 1,1-Діэтилциклопентенъ—2; получение изъ иодгидрина циклобутилдигилкарбинола (1153), окисленіе хамелеономъ (1154), получение изъ бромгидрина спирта (1155), восстановление H_2SO_4 (1156), Н. Нижнеръ.
- C_9H_{18} 1) Углеводородъ, получаемый восстановленіемъ H_2SO_4 1,2-Діэтилциклопентена—1 (1151) и 1,1-Діэтилциклопентена—2 (1157), Н. Нижнеръ.
- 2) Углеводородъ, получаемый восстановленіемъ HJ 1,2-Діэтилциклопентена, Н. Нижнеръ, 1152.
- 3) 1,1-Діэтилциклопентанъ, получение восстановленіемъ 1,1-дэтилбромциклопентана, Н. Нижнеръ, 1156.
- 4) Нонанафтенъ, получение при полимеризации этилена, В. Ипатьевъ и Н. Довгелевичъ, 1424.
- C_9H_{20} Нонанъ, получение при полимеризации этилена, В. Ипатьевъ и Н. Довгелевичъ, 1424, 1427.

9. II.

- C_9H_7N Хинолинъ, электропроводность растворовъ его въ уксусной (528) и пропионовой к. (529), А. Сахановъ.
- $C_9H_{12}O_4$ Циклогексилacetилкарбонная к., получение изъ Na-производнаго соотв. углеводорода, свойства, В. Егорова, 1121.
- $C_9H_{14}O$ 1) 3-Метил-β-этил-Δ²-кето-Р-гексенъ, дѣйствіе на него C_9H_5Br и Mg, И. Мацуревичъ, 982.
2) Продуктъ, получающійся при сухой перегонкѣ амм. соли сульфокамфиловой к. (995), дѣйствіе на него брома (997), восстановление (997), И. Кондаковъ и И. Шиндельмайзеръ.
- $C_9H_{16}O$ Аллилциклогексанолъ; синтезъ изъ циклогексанола, C_9H_5Br и Mg, И. Мацуревичъ, 979.
- $C_9H_{16}O_4$ 1) Оксикислота, получающаяся при окисленіи метил-1-аллил-3-гексанола-3, М. Зайцевъ, 348.
2) Оксигексагидроксилиновая к., получение ея при сухой перегонкѣ аммонійной соли сульфокамфиловой к., И. Кондаковъ и И. Шиндельмайзеръ, 998.
- $C_9H_{16}O_4$ Кислота, полученная окисленіемъ 1,1-диэтилциклопентена-2 и ея производныхъ, Н. Кижнеръ, 1154, 1155.
- $C_9H_{17}Br$ 1,1-Диэтилбромциклопентанъ, получение и отщепление HBr спиртовой щелочью, Н. Кижнеръ, 1155.
- $C_9H_{17}J$ Иодидринъ циклобутилдиэтилкарбинола, получение, дѣйствіе КНО, Н. Кижнеръ, 1153.
- $C_9H_{18}O$ Циклобутилдиэтилкарбинолъ, его превращенія (1149); дѣйствіе на него щавелевой к., (1150); дѣйствіе HJ (1153), дѣйствіе HBr (1155), Н. Кижнеръ.

9. III.

- $C_9H_{14}O_5S$ Сульфокамфиловая к., получение ея изъ камфорн. ангидрида (994), сухая перегонка ея аммонійной соли (995), схема идущаго тутъ разложенія (999), И. Кондаковъ и И. Шиндельмайзеръ.
- $C_9H_{16}O_2N_2$ Гидразонъ, получаемый при дѣйствіи пировиноградной к. на циклогексилгидразинъ, Н. Кижнеръ и С. Бѣловъ, 579.

Г р у п п а C_{10} .

10. I.

- $C_{10}H_8$ Нафталинъ, соединенія съ $SbCl_3$ и $SbBr_3$, Б. Меншуткинъ, 138; диаграмма состоянія бинарной системы нафталинъ + м-нитроанилинъ, Н. Пушинъ и И. Гребенчиковъ, 323.
- $C_{10}H_{14}$ Парацимоль, соединенія со $SbCl_3$ (1313, 1327), соединенія со $SbBr_3$ (1315, 1328), Б. Меншуткинъ.
- $C_{10}H_{18}$ 1) Диметил - (1) метил - (2) - изопропилиден - (3) - циклобутанъ; получение полимеризацией несим. диметилаллена, С. Лебедевъ, 831, гидрогенизация его, С. Лебедевъ, 832; дѣйствіе озона, С. Лебедевъ, 833.
2) Диизопропилиден - (1.2) - циклобутанъ. Полученіе полимеризацией диметилаллена несим., свойства, С. Лебедевъ, 825; гидрогенизация, С. Лебедевъ, 826; дѣйствіе озона, С. Лебедевъ, 827.
3) Δ^{2,8(9)} - ментадиенъ, получение изъ бромист. карана, Н. Кижнеръ и А. Завадовскій, 1148.
4) Димеръ диметилаллена, его получение, С. Лебедевъ, 321, 1735.

- 5) Углеводородъ, получаемый при дѣйствіи хинолина на продуктъ присоединенія Br_2 къ бициклич. углеводороду изъ пулегона, Н. Кижнеръ и А. Завадовскій, 689.
- $C_{10}H_{14}$ 1) Каранъ, бицикл. углеводородъ; получение его дѣйств. КНО на пулегогидразинъ (1137), присоединеніе HBr и изомеризация въ Δ-ментены (1138), восстановление (1145), присоединеніе брома (1146) и изомеризация въ ментадиенъ (1147), Н. Кижнеръ и А. Завадовскій; л-каранъ, получение разложеніемъ карилиденгидразина (1558), присоединеніе брома (1559), присоединеніе HJ (1561), Н. Кижнеръ.
2) Δ³⁽⁸⁾ - м-ментенъ, получение дѣйствіемъ спиртовой щелочи на бромистовод. каранъ (1139), свойства (1140), окисленіе хамелеономъ (1141), получение изомеризацией Δ⁸⁽⁹⁾ - ментена (1144), Н. Кижнеръ и А. Завадовскій; Δ³⁽⁸⁾ - м-ментенъ, получение изъ иодистовод. карана (1560), восстановление HJ въ ментанъ (1562), Н. Кижнеръ.
3) Δ⁸⁽⁹⁾ - м-ментенъ, получение дѣйствіемъ анилина на бромистовод. каранъ (1142), окисленіе (1143); изомеризация въ Δ³⁽⁸⁾ - ментенъ (1144), восстановление (1146), Н. Кижнеръ и А. Завадовскій; Δ⁸⁽⁹⁾ - м-ментенъ, получение изъ бромистовод. карана (1560), получение изъ иодистовод. карана (1561), Н. Кижнеръ.
4) Δ⁸⁽⁹⁾ - Ментенъ, получение разложеніемъ гидразина дигидрокарвона (952), изомеризация въ Δ⁴⁽⁸⁾ - ментенъ (953), Н. Кижнеръ.
5) Δ⁴⁽⁸⁾ - Ментенъ, получение изомеризацией Δ⁸⁽⁹⁾ - ментена (953), изомеризация въ Δ³ - ментенъ (954), Н. Кижнеръ.
6) Δ³ - Ментенъ, получение изомеризацией Δ⁴⁽⁸⁾ - ментена, Н. Кижнеръ, 954; получение изъ карвенона, Н. Кижнеръ, 954.
7) Туйанъ, получение изъ туйилиденгидразина и свойства, Н. Кижнеръ, 586, 1158; отношеніе къ H_2SO_4 (1158), отношеніе къ галоидоводор. кислотамъ (1159), дѣйствіе на него брома (1162), Н. Кижнеръ.
8) Камфанъ, получение изъ камфилиденгидразина и свойства, Н. Кижнеръ, 590, 591.
9) Фенханъ, получение изъ фенхилиденгидразина и свойства, Н. Кижнеръ, 592.
10) Бицикл. углеводородъ, получающійся при перегонкѣ съ КНО продукта дѣйствія гидрата гидразина на пулегонъ, Н. Кижнеръ и А. Завадовскій, 688.
11) Углеводородъ, получающійся при дѣйствіи анилина на продуктъ присоединенія HBr къ предыдущему углеводороду, Н. Кижнеръ и А. Завадовскій, 688.
12) Углеводородъ, полученн. разложеніемъ гидразина цитраля, Н. Кижнеръ, 961.
13) Углеводородъ, полученный отщепленіемъ HBr при помощи хинолина отъ бромистоводородн. туйана, (1161) и HJ отъ иодистовод. туйана (1162), Н. Кижнеръ.
- $C_{10}H_{20}$ 1) Ментанъ, окисленіе его, К. Харичновъ, 327; м-Ментанъ, получение восстановленіемъ карана, (1145) и Δ⁹ - ментена (1146), Н. Кижнеръ и А. Завадовскій; м-ментанъ, получение восстановленіемъ Δ³⁽⁸⁾ м-ментена HJ, Н. Кижнеръ, 1562.
2) Триметил — (1.1.2) - изопропил - (3) - циклобутанъ. Полученіе гидрогенизацией диметил - (1.1) - метил - (2) - изопропилиден - (3) - циклобутана, С. Лебедевъ, 832.
3) Диизопропил - (1.2) - циклобутанъ, получение гидрогенизацией

- диизопропилен - (1.2) - циклобутана, и свойства, С. Лебедев, 826.
- 4) Деканафены, получение при полимеризации этилена, В. Ипатьев и Двгелевич, 1424.
- 5) Углеводород, полученный разложением гидразина цитронеллала. Получение его (955), окисление хамелеоном (956), действие HBr (959), восстановление (959).
- 6) Углеводород, полученный восстановлением бромистоводородуана, Н. Кижнер, 1160.
- $C_{10}H_{22}$ 1) Декан, получение гидрогенизацией диизопропил-(1.2)-циклобутана, С. Лебедев, 827.
- 2) 2.6-Диметилотан; углеводород, полученный восстановлением углеводорода из гидразина цитронеллала, Н. Кижнер, 960.

10. II.

- $C_{10}H_6O_3$, Нафталиновая к., ее строение (440), ее изомерные формы (443), этиловые эфиры изом. кислот (445), серебряные соли кислот (445), определение строения эфиров (446), образование из нее анилида β -нафтохинона (450), О. Миллер.
- $C_{10}H_6Cl_2$, $C_6H_5.C : C.SH : CCl_2$, получение из укс. эфира $C_6H_5.C : C.SH (O_2C_2H_3)CCl_2$, Ж. Юичь, 682.
- $C_{10}H_7Cl$, α -Хлорнафталин и β -хлорнафталин, соединения их с $SbCl_3$ и $SbBr_3$, Б. Меншутин, 138.
- $C_{10}H_7Br$, α -Бромнафталин, действие его Mg соединения на α -динафтилкарбиноль, А. Чичибабин, 1031; получение при помощи его Mg соединения и муравьиного эфира α -динафтилкарбинола, А. Чичибабин, 152; получение при помощи этого же Mg-соединения и β -нафталиналдегида $\alpha\beta$ -динафтилкарбинола, А. Чичибабин, 155.
- 2) β -бромнафталин, получение при действии его Mg-соединения на ортомуравьиный эфир β -нафталиналдегида, А. Чичибабин, 154; получение при действии его Mg-соединения на муравьиный эфир $\beta\beta$ -динафтилкарбинола, А. Чичибабин, 157.
- $C_{10}H_8O$ 1) β -Нафтоль; копулирование его с хлористым фенилдиазонием, В. Святославский, 1074.
- 2) Кетон $C_6H_5.C : C.CO.CH_3$, получение действием Zn орган. соединения фенилацетилена на хлор. ацеталь, Ж. Юичь и Д. Воинь, 684.
- $C_{10}H_8Cl_2$, $C_6H_5.CH:CH.CH:CCl_2$, получение из укс. эфира $C_6H_5.CH:CH.CH (O_2C_2H_3)CCl_2$, Ж. Юичь, 682.
- $C_{10}H_9N$ 1) α -Нафталин, изменение темп. плавления в зависимости от давления, Н. Пушин и И. Гребенщиков, 324.
- 2) β -Нафталин, диазотирование (термох. данная), В. Святославский и С. Вержинский, 1078.
- $C_{10}H_{10}O$ Бензоилтриметилен, получение из бензоилтриметиленовой к., (1164, 1165); получение из хлорангирида триметиленкарбоновой к., его свойства и производные (1165, 1166, 1167); получение из оксима (1167), действие HBr (1168), действие HNO_3 (1169), восстановление оксима (1169), действие на $MgSCH_3$ (1171), Н. Кижнер.
- $C_{10}H_{10}O_2$ Метоксибензогидропирон, синтез его, А. Чичибабин и И. Никитин, 1188.
- $C_{10}H_{12}O$ 1) 4-Метил-1,2-ксиликетон, действие на него Mg и C_3H_5Br , И. Мацуревич, 975.

- 2) 4-Метил-1,3-ксиликетон, действие на него Mg и C_3H_5Br , И. Мацуревич, 976.
- 3) 2-Метил-1,4-ксиликетон, действие на него Mg и C_3H_5Br , И. Мацуревич, 977.
- 4) Аллилфенилкарбиноль, синтез из C_3H_5BrMg и бензойного альдегида, Д. Клименно, 212; его окисление, Д. Клименно, 213.
- $C_{10}H_{12}O_4$ Кислота, получающаяся при действии монометилрезорцина на β -иодпропионовую к., ее получение и соли (1187), действие на нее бензола и фосфорного ангидрида (1188), А. Чичибабин и И. Никитин.
- $C_{10}H_{13}N$ Амин, получающийся восстановлением оксима бензоилтриметилен; получение (1169), соли (1170), окисление (1171), Н. Кижнер.
- $C_{10}H_{14}O$ 1) Карвон, действие на него Mg и C_2H_5J , И. Ванин, 353; гидрогенизация, В. Ипатьев и Г. Балачинский, 1755.
- 2) Тимоль, гидрогенизация его, В. Ипатьев и Г. Балачинский, 1759.
- $C_{10}H_{14}O_3$ Камфорный ангидрид, получение из него нагреванием с H_2SO_4 сульфокамфиловой к., И. Кондаков и И. Шиндельмейер, 994.
- $C_{10}H_{16}O$ 1) Камфора, действие на нее гидрата гидразина, Н. Кижнер, 587.
- 2) Фенхон, действие гидрата гидразина, Н. Кижнер, 592.
- 3) Пулегон, действие на него гидрата гидразина, Н. Кижнер и А. Завадовский, 688; переход его в бицикл. углеводород $C_{10}H_{16}$ (1132), соединение с гидразином (1134), соли этого соединения (1135), окисление его кислородом воздуха (1136), разложение действием KNO (1137), Н. Кижнер и А. Завадовский; пулегон, гидрогенизация, В. Ипатьев и Г. Балачинский, 1757.
- 4) Карвенон, получение из дигидрокарвона, соединение с гидразином и разложение этого соедин. перегонкой со сплав. KNO , Н. Кижнер, 954; получение гидролизом карилденгидразина, Н. Кижнер, 1757.
- 5) Цитраль, соединение с гидразином (960), разложение этого соединения с образованием углеводорода, Н. Кижнер, 961.
- 6) Карон, получение и действие на него гидрата гидразина, Н. Кижнер, 1555.
- 7) Дигидрокарвон, получение из карвона и соединение с гидразином (951), разложение его гидразина (952), превращение в карвенон (954), Н. Кижнер.
- 8) 1-Аллил-3-метилциклогексенон, синтез его из соотв. кетона, C_3H_5Br и Mg, И. Мацуревич, 980.
- 9) 3-Метил-5-пропил- Δ_2 -кето-Р-гексен, получение его из пропиленбисацетоуксусного эфира (985), действие на него C_3H_5Br и Mg, (986), И. Мацуревич.
- 10) 3-Метил-5-изопропил- Δ_2 -кето-Р-гексен, действие на него C_3H_5Br и Mg, И. Мацуревич, 987.
- $C_{10}H_{16}O_2$ Двоукись, получающаяся из гликола винилтриметилен при действии H_2SO_4 , превращение ее в альдегид, Н. Демьянов и Ф. Чирков, 507.
- $C_{10}H_{18}O$ 1) Метил-1-аллил-3-гексанол-3. Синтез из метилциклогексана и C_3H_5J при действии Zn (345), окисление хамелеоном (347), М. Зайцев.
- 2) Ментон, действие Zn на смесь его с C_3H_5J , М. Зайцев, 329; действие Mg и C_2H_5J , И. Ванин, 353; ментон, гидрогенизация, В. Ипатьев и Г. Балачинский, 1758; ментон, получение при гидрогенизации пулегона, В. Ипатьев и Г. Балачинский, 1757.
- 3) Цитронеллаль, окисление перекисью бензола, Н. Прилежаев,

- 612; разложение его соединения съ гидразиномъ, Н. Кижнеръ, 955.
- 4) Карвоментонъ, получение при гидрогенизации карвона, В. Ипатьевъ и Г. Балачинскій, 1756.
- $C_{10}H_{16}O_2$ Окись цитронеллала, получение, свойства, гидратація, Н. Прилежаевъ, 613.
- $C_{10}H_{16}O_n$ Оксикислота двусосновная, получаемая при дѣйстви уксуснаго ангидрида на α -бромизобутириновый эфиръ въ присутствіи Zn, М. Зайцевъ, 350.
- $C_{10}H_{16}N_2$ 1) Туйлиденгидразинъ, разложение съ образованіемъ туйана Н. Кижнеръ, 586.
2) Камфилиденгидразинъ, получение изъ камфоры (586), свойства и соли (587), гидролизъ (588), разложение съ образованіемъ камфана (591), Н. Кижнеръ.
3) Фенхилиденгидразинъ, получение изъ фенхона (592), разложение съ образованіемъ фенхана (592), Н. Кижнеръ.
4) Карилиденгидразинъ, получение (1555), тиомочевина его (1556), гидролизъ (1557), разложение дѣйствиемъ ѣдкаго кали (1558), Н. Кижнеръ.
- $C_{10}H_{16}Br_2$ 1) Бромистый туйанъ, получение (1162), отщепление Br, при помощи спиртовой щелочи (1163), Н. Кижнеръ.
2) Бромистый каранъ, отнятие НВг хинолиномъ, Н. Кижнеръ и А. Завадовскій, 1147.
- $C_{10}H_{16}Br$ 1) Бромометанъ изъ $\Delta^{8(9)}$ -ментена, получение, дѣйстви анилина, Н. Кижнеръ, 953.
2) Бромистоводородный туйанъ, его получение (1159, 1161), отношение къ щелочи (1159), возстановленіе (1160), дѣйстви хинолина (1161), Н. Кижнеръ.
3) Бромистовод. каранъ, отнятие НВг спиртовой щелочью (1139) и анилиномъ (1142), Н. Кижнеръ и А. Завадовскій; бромистоводор. Л-каранъ; получение (1559), отнятие НВг анилиномъ (1560), Н. Кижнеръ.
- $C_{10}H_{16}I$ Иодистоводородный туйанъ, получение (1161), отнятие HI (1162), Н. Кижнеръ.
- $C_{10}H_{20}O$ 1) Карвоментолъ, получение при гидрогенизации карвола, В. Ипатьевъ и Г. Балачинскій, 1755.
2) Ментолъ, получение при гидрогенизации ментона (1758), тоже изъ тимола (1759), В. Ипатьевъ и Г. Балачинскій.
- $C_{10}H_{20}O_2$ Кетоалкоголь, получающійся при окисленіи углеводорода изъ гидразина цитронеллала, его семикарбазонъ, Н. Кижнеръ, 957.
- $C_{10}H_{20}O_3$ 1) Глицеринъ, получающійся при окисленіи метил-1-аллил-3-гексанола-3, М. Зайцевъ, 347.
2) Гликоль, получаемый гидратаціей окиси цитронеллала, Н. Прилежаевъ, 613.
- $C_{10}H_{21}Br$ Продуктъ присоединенія НВг къ углеводороду изъ цитронеллала, его свойства, Н. Кижнеръ, 959.

10. III.

- $C_{10}H_7O_5N$ Нитронафталинъ, соединения съ $SbCl_3$ и $SbBr_3$, Б. Меншутинъ, 138.
- $C_{10}H_9O_3N$ *m*-Нитробензоилтриметиленъ, получение и окисленіе азотной к., возстановленіе въ аминъ, Н. Кижнеръ, 1169.
- $C_{10}H_{11}OBr$ Полученіе дѣйствиемъ НВг на бензоилтриметиленъ; отщепленіе спиртовой щелочью НВг и обратное получение бензоилтриметилена, Н. Кижнеръ, 1168.
- $C_{10}H_{11}O_2Br$ α -Метил- β -фенил- β -бромпропионовая к., дѣйстви Mg на ея эфиръ, Ю. Залькиндъ и С. Грабовскій, 1228.

- $C_{10}H_{14}ON_2$ *n*-Нитрозодіэтиланилинъ, конденсація съ мезометил-акридиномъ, А. Порай-Ношицъ, Ю. Аушкапъ и Н. Амслеръ, 522.
- $C_{10}H_{15}ON$ Диэтил-*m*-амидофенолъ, конденсація его съ мезоакридиловымъ алдегидомъ, А. Е. Порай-Ношицъ, Ю. Аушкапъ и Н. Амслеръ, 1596.

Группа C_{11} .

11. I.

- $C_{11}H_{12}$ Фенилциклопропилэтиленъ, получение изъ циклопропилметил-фенилкарбинола при дѣйстви на него уксуснаго ангидрида, Н. Кижнеръ, 1172.
- $C_{11}H_{16}$ Амил-и изоамил-бензолъ, получение, С. Согомоновъ, 675; изоамил-бензолъ, соединения съ $SbCl_3$ (1295), соединения съ $SbBr_3$ (1297), Б. Меншутинъ.
- $C_{11}H_{17}$ Эндеканафтенъ, получение при полимеризаціи этилена, В. Ипатьевъ и Н. Довгелевичъ, 1424.

11. II.

- $C_{11}H_8O$ β -Нафталиналдегидъ, получение его изъ ортомуравьиного эфира и β -бромнафталинъ-Mg, А. Чичбабинъ, 154; получение изъ него и α -бромнафталинъ-Mg β -динафтилкарбинола, А. Чичбабинъ, 155.
- $C_{11}H_{12}O_3$ Аллилпиперониловый спиртъ, получение изъ C_9H_5BrMg и пиперонала, Н. Корюнинъ, 209; окисленіе его хамелеономъ, Н. Корюнинъ, 210.
- $C_{11}H_{14}O$ Циклопропилметилфенилкарбинолъ, синтезъ дѣйствиемъ бензоилтриметилена на $MgICH_3$ (1171), отнятие H_2O дѣйствиемъ уксуснаго ангидрида (1172), Н. Кижнеръ.
- $C_{11}H_{18}O$ 1) 1-Аллил-3, 5-диметил-циклогексенолъ, синтезъ изъ соотв. кетона, C_9H_5Br и Mg, И. Мацуревичъ, 981.
2) 3-Метил-5-изобутил- Δ_2 кето-Р-гексенъ, дѣйстви на него C_9H_5Br и Mg, И. Мацуревичъ, 988.
- $C_{11}H_{20}O_2$ Ундециленовая к., реакція съ формалдегидомъ, С. Фонинъ, 818.
- $C_{11}H_{22}O$ Метилнонилкетонъ, дѣйстви на него C_9H_5BrMg , М. Зайцевъ, 351.

Группа C_{12} .

12. I.

- $C_{12}H_{10}$ Дифениль + $SbCl_3$ и $SbBr_3$, Б. Меншутинъ, 1805.
- $C_{12}H_{22}$ Углеводородъ, полученный при дѣйстви C_9H_5Mg на ментонъ, И. Ванинъ, 353.
- $C_{12}H_{14}$ 1) Додеканафтенъ, получение при полимеризаціи этилена, В. Ипатьевъ и Н. Довгелевичъ, 1425.
2) Углеводородъ, полученный при взаимодействіи C_9H_5Mg и уксуснаго ангидрида, И. Ванинъ, 352.

12. II.

- $C_{12}H_{11}N$ Дифениламинъ, дѣйстви на него азотистоизоамилового эфира, С. Смирновъ, 14; измѣненіе темп. плавленія въ зависимости отъ давленія, Н. Пушинъ и И. Гребенчиковъ, 323; свойства

- эвтект. съ уретаномъ смѣсей, Н. Пушинъ и И. Гребенщиновъ, 322; диаграммы состоянія бинарныхъ системъ: 1) дифениламина + уретанъ и 2) дифениламина + *n*-нитросанизолъ, Н. Пушинъ и И. Гребенщиновъ, 323.
- $C_{12}H_{12}N_2$ Бензидинъ, термох. данныя диазотирования и копулиров. съ β -нафтоломъ, В. Свѣтославскій, 1079.
- $C_{12}H_{16}O_6$ Пропилиденбисацетоуксусная к., получение ея эфира уплотненіемъ ацетоуксуснаго эф. и маслян. алдегида при помощи діэтиламина (984), разложение съ образованіемъ метилпропилкетогексена (985), И. Мацуревичъ.
- $C_{12}H_{20}O$ 1) 1-Аллил-3-метил-5-этилциклогексеноль, синтезъ изъ соотв. кетона, C_3H_5Br и Mg, И. Мацуревичъ, 982.
2) Спиртъ, полученный при дѣйствіи C_2H_5JMg на карбонъ, И. Ваннинъ, 353.
- $C_{12}H_{20}N_2$ Циклогексилденазинъ, получение изъ циклогексанона, свойства, распадене при дѣйствіи разведенн. кислотъ (580), возстановленіе (581), Н. Кижнеръ и С. Бѣловъ.
- $C_{12}H_{22}O_8$ Кислота, получаемая при окисленіи аллил-3-ментенола-3, М. Зайцевъ, 338; ея соли, М. Зайцевъ, 339.
- $C_{12}H_{24}N_2$ Дициклогексилгидразинъ, получение при возстановленіи циклогексилденазина, Н. Кижнеръ и С. Бѣловъ, 581.

12. III.

- $C_{12}H_{10}ON_2$ 1) Нитрозодифениламинъ, получение его при дѣйствіи азотисто-изоамил. эфира на дифениламинъ, С. Смирновъ, 14.
2) *o*-Оксиазобензолъ, получение диазотированіемъ амидооксиазобензола, Н. Ворожцовъ, 790, 139.
- $C_{12}H_{10}O_2N_2$ Бензолазорезординъ, дѣйствіе на него бисульфита натрія, Н. Ворожцовъ, 782.
- $C_{12}H_{11}ON_4$ *m*-Амидо-*o*-оксиазобензолъ, получение изъ ацетамидооксиазобензола (789), диазотированіе (790), Н. Ворожцовъ.

Группа C_{13} .

13. I.

- $C_{13}H_{12}$ Дифенилметанъ, получение возстановленіемъ изъ дифенилкарбинола, А. Чичибабинъ, 149; дифенилметанъ + $SbCl_3$ и $SbBr_3$, Б. Меншуткинъ, 1808.
- $C_{13}H_{14}$ 1) Ионанъ, получение разложениемъ гидразина иона (1398), присоединеніе Br_4 (1399), Н. Кижнеръ.
2) Псевдоионанъ, получение разложениемъ гидразина псевдоиона (1400), присоединеніе брома (1400), изомеризація въ ионанъ (1401), Н. Кижнеръ.
3) Углеводородъ изъ аллил-3-ментенола-3, М. Зайцевъ, 340.

13. II.

- $C_{13}H_{10}O$ Бензофенонъ + $SbCl_3$ и $SbBr_3$, Б. Меншуткинъ, 1787.
- $C_{13}H_{12}O$ Дифенилкарбинолъ, возстановленіе HJ въ уксусн. кислотъ, А. Чичибабинъ, 149.
- $C_{13}H_{16}O$ 1) 4-Метил-аллил-1,2-ксилилкарбинолъ; синтезъ изъ соотв. кетона, C_3H_5Br и Mg, И. Мацуревичъ, 975.
2) 4-Метил-аллил-1,3-ксилилкарбинолъ; синтезъ его изъ соотв. кетона, C_3H_5Br и Mg, И. Мацуревичъ, 976.

- 3) 2-Метил-аллил-1,4-ксилилкарбинолъ; синтезъ его изъ соотв. кетона, C_3H_5Br и Mg, И. Мацуревичъ, 977.
- $C_{13}H_{20}O$ Ионанъ, дѣйствіе гидрата гидразина и разложение получающагося основанія съ образованіемъ ионана, Н. Кижнеръ, 1398.
- $C_{13}H_{22}O$ 1) 1-Аллил-3-метил-5-пропилциклогексеноль, синтезъ его изъ соотв. кетона, C_3H_5Br и Mg, И. Мацуревичъ, 986.
2) 1-Аллил-3-метил-5-изопропилциклогексеноль, синтезъ его изъ соотв. кетона, C_3H_5Br и Mg, И. Мацуревичъ, 987.
- $C_{13}H_{22}Br_2$ Продуктъ присоединенія брома къ углеводороду изъ аллил-3-ментенола-3, М. Зайцевъ, 341.
- $C_{13}H_{23}Cl$ Хлоргидринъ аллил-3-ментенола-3, получение, свойства, М. Зайцевъ, 340.
- $C_{13}H_{23}Br$ Бромгидринъ аллил-3-ментенола-3, получение, свойства, М. Зайцевъ, 340.
- $C_{13}H_{24}O$ Аллил-3-ментенолъ-3; синтезъ его изъ ментона и C_2H_5J при дѣйствіи Zn, (329), свойства (335, 336), окисленіе (337), дѣйствіе брома (339), дѣйствіе HCl и HBr (339), М. Зайцевъ.
- $C_{13}H_{26}O_8$ Глицеринъ, получаемый при окисленіи аллил-3-ментенола-3, М. Зайцевъ, 337.
- $C_{13}H_{26}O$ Метилэтилониалкарбинолъ, получение его изъ метилониалкетона при дѣйствіи C_2H_5BrMg , М. Зайцевъ, 351.

13. III.

- $C_{13}H_9OCl$ *n*-Хлорбензофенонъ, дѣйствіе на него фенолмагнійбромиды А. Чичибабинъ, 159.
- $C_{13}H_9OBr$ *n*-Бромбензофенонъ, дѣйствіе на него фенолмагнійбромиды А. Чичибабинъ, 164.
- $C_{13}H_{13}N_2S$ Продуктъ дѣйствія фенольнаго горчичнаго масла на циклогексилгидразинъ, получение, свойства, Н. Кижнеръ и С. Бѣловъ, 579.
- $C_{13}H_{24}OBr_2$ Продуктъ присоединенія брома къ аллил-3-ментену-3, получение, свойства, М. Зайцевъ, 339.

Группа C_{14} .

14. I.

- $C_{14}H_{28}$ Тетрадеканафтенъ, получение при полимеризаціи этилена, В. Ипатьевъ и Н. Довгелевичъ, 1425, 1427.

14. II.

- $C_{14}H_6O_2$ Антрахинонъ, конденсація съ феноломъ (562) и резорциномъ (571), В. Шарвинъ.
- $C_{14}H_{11}N$ Мезометилакридидинъ, его конденсація съ *n*-нитрозодиметил- и *n*-нитрозодиэтил-анилиномъ, А. Порай-Кошицъ, Ю. Аушпапъ и Н. Амслеръ, 521, 522.
- $C_{14}H_{12}O_2$ Дифенилуксусная к., получение возстановленіемъ изъ бензильной к., А. Чичибабинъ, 149.
- $C_{14}H_{12}O_3$ Бензильная кислота, возстановленіе HJ въ уксусной к., А. Чичибабинъ, 149.
- $C_{14}H_{15}N$ Дибензиламинъ, дѣйствіе на него азотистоизоамилового эфира, С. Смирновъ, 12.
- $C_{14}H_{24}O$ 1-Аллил-3-метил-5-изобутилциклогексеноль, синтезъ его изъ соотв. кетона, C_3H_5Br и Mg, И. Мацуревичъ, 988.

14. III.

- $C_{14}H_8OCl_2$ Антрахинонхлоридъ, дѣйствіе на него въ присутіи $AlCl_3$ анизола (567) и диметил. эф. резорцина (573), В. Шарвинъ.
- $C_{14}H_9ON$ Мезоакридиловый алдегидъ, получение при дѣйствіи кислотъ на азометины (524), солянокислая и сѣрная соли его (525), А. Порай-Кошицъ, Ю. Аушналъ и Н. Амслеръ; мезоакридиловый алдегидъ, конденсація его съ диметиланилиномъ, (1589), конденсація съ диэтиламинофеноломъ (1596), А. Е. Порай-Кошицъ, Ю. И. Аушналъ и Н. К. Амслеръ.
- $C_{14}H_{12}OBg_2$ Дибромфенилметилкарбинолъ, получение при дѣйствіи уксуснаго эфира на броммагній бромфенилацетиленъ, Ж. Юдичъ и М. Налининъ, 683.
- $C_{14}H_{13}O_2N_3$ м-Ацетамидо-о оксиазобензолъ, получение изъ ацетамидофенола и свойства, Н. Воронцовъ, 789.
- $C_{14}H_{14}ON_2$ Нитрозодибензиламинъ, получение при дѣйствіи азотистоизоамилового эфира на дибензиламинъ, С. Смирновъ, 13.
- $C_{14}H_{18}O_2N_2$ Дианзидинъ, термох. данныя азотирования и копулирования съ β -нафтоломъ, В. Свѣтославскій, 1081.

Группа C_{15} .

15. I.

- $C_{15}H_{24}$ Тримеръ диметилаллена, его получение, С. Лебедевъ, 321.
- $C_{15}H_{20}$ Пентадеканафтенъ, получение при полимеризаціи этилена, В. Ипатьевъ и Н. Довгелевичъ, 1425.

Группа C_{16} .

16. I.

- $C_{16}H_{28}$ Диамил-и дизоамил-бензолъ, получение, С. Согомоновъ, 675.

16. II.

- $C_{16}H_{15}N_3$ 1) Бензолазо- α -нафтиламинъ, дѣйствіе на него бисульфита натрія, Н. Воронцовъ, 780.
2) Бензолазо- β -нафтиламинъ, дѣйствіе на него бисульфита натрія, Н. Воронцовъ, 781.
- $C_{16}H_{15}O$ 1) Бензгидрилпропиловый эфиръ, получение его (1252), дѣйствіе на него йодистаго изобутила и Mg, (1252), Г. Стадниковъ.
2) *m*-Ксилиловый эфиръ, его синтезъ (216), дѣйствіе на него HBr и HJ (217), Н. Павловскій.
3) *o*-Ксилиловый эфиръ, его синтезъ (216), дѣйствіе на него HBr и HJ (218), Н. Павловскій.
- $C_{16}H_{30}O_5$ Продуктъ конденсаціи ундециленовой к. съ формалдегидомъ, С. Фокинъ, 818.

16. III.

- $C_{16}H_{12}ON_2$ 1) Бензолазо- α -нафтолъ, изслѣдованіе продукта дѣйствія на него бисульфита натрія, Н. Воронцовъ, 778; реакція этого продукта съ NH_3 , Н. Воронцовъ, 783.
2) Бензолазо- β -нафтолъ, изслѣдованіе продукта дѣйствія на него бисульфита натрія, Н. Воронцовъ, 780; реакція этого продукта съ NH_3 , Н. Воронцовъ, 786.

- $C_{16}H_{14}O_2N_2$ Нитрилъ С,С-дифенилиминодиуксусной к., дѣйствіе на ея эфиръ нитрила α -оксиазомасляной к., Г. Стадниковъ, 1235, 1240.
- $C_{16}H_{19}O_5N$ Ангидридъ тетраметилфенилнитрилотриуксусной к., получение при дѣйствіи нитрила α -оксиазомасл. к. на эфиронитрилъ С,С-дифенилиминодиуксусной к., Г. Стадниковъ, 1241, 1243.

Группа C_{17} .

17. III.

- $C_{17}H_{13}ON$ $\alpha\alpha_1$ -Дифенил- γ -пиридонъ, получение изъ продукта Файста [$C_{18}H_{13}O_3N$] и изъ дифенил- γ -пиридонмонокарбоновой к., П. Петренко-Критченко и И. Шеттле, 1197.

Группа C_{18} .

18. I.

- $C_{18}H_{22}$ Полимеръ, получаемый восстановленіемъ H_2SO_4 1,2-Диэтилциклопентена-1, Н. Нижнеръ, 1151.

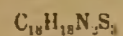
18. II.

- $C_{18}H_{12}O_4$ Дегидробензоилуксусная к., дѣйствіе на нее NH_3 , П. Петренко-Критченко и И. Шеттле, 1194.
- $C_{18}H_{20}O_2$ Продуктъ конденсаціи фенола съ окисью мезитила, А. Дианинъ, 141.
- $C_{18}H_{32}O_2$ Линолевая к., получение дѣйствіемъ спирт. KHO на двуодстеариновую к., (1460); окисленіе ея (1463), получение дѣйствіемъ $ZnCl_2$ на цинк. соль рицинолеинов. к. (1464); получения ея изомера дѣйствіемъ ZnO на двуодстеарин. к. (1468), Б. Хоновскій.
- $C_{18}H_{34}O_2$ 1) Олеиновая кислота, реакція съ формалдегидомъ, С. Фокинъ, 810.
2) Элаидиновая к., реакція съ формалдегидомъ, С. Фокинъ, 815.
- $C_{18}H_{34}O_4$ 1) Рицинолеиновая к., получение изъ нея двуодстеариновой к. (1458), дѣйствіе ZnO на цинковую соль (1464), дѣйствіе H_2SO_4 (1472), Б. Хоновскій.
2) Оксиолеиновая к., получение при дѣйствіи H_2SO_4 на к. рицинолеиновую, Б. Хоновскій, 1473; получение при дѣйствіи ZnO на двуодстеаринов. к., Б. Хоновскій, 1466.
3) Кетостеариновая к., тоже, Б. Хоновскій, 1466.
- $C_{18}H_{36}O_4$ Стеариновая к., получение восстановленіемъ двуодстеариновой к. (1460); тоже диоксистеариновой к. (1470), Б. Хоновскій.
- $C_{18}H_{36}O_4$ Диоксистеариновая к., получение дѣйствіемъ Ag_2O на двуодстеариновую к. (1469), ацетилированіе (1470), восстановленіе (1471), получение при дѣйствіи H_2SO_4 на к. рицинолеиновую (1473), Б. Хоновскій.

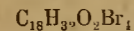
18. III.

- $C_{18}H_{13}O_8N$ 1) $\alpha\alpha_1$ -Дифенил- γ -пиридонмонокарбоновая к., получение и свойства (1196), отщепленіе CO_2 (1197), П. Петренко-Критченко и И. Шеттле.

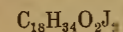
- 2) Продуктъ Файста, получ. при дѣйстви NH₃ на дегидробензоилуксусную к., П. Петренко-Критченко и И. Шеттле [анализъ его, 1194; превращеніе въ αα₁-дифенил-γ-пиридон-монокарбоновую к., 1196; превращеніе въ αα₁-дифенил-γ-пиридонъ, 1197].



Гидрамидъ метилтиофеналдегида, полученіе, свойства, Е. Гришневичъ-Трохимовскій, 806.



Тетрабромстеариновая к., полученіе изъ линолевой к., Б. Хоновскій, 1463.



Двуиодстеариновая к., полученіе изъ рицинолеин. к. и HJ (1458); восстановленіе (1460), дѣйстви на нее KNO (1460), дѣйстви ZnO (1465), дѣйстви влажной Ag₂O (1468), Б. Хоновскій.

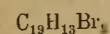
Группа C₁₉.

19. I

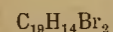


Трифенилметанъ + SbCl₃ и SbBr₃, Б. Меншутинъ, 1810; полученіе восстановленіемъ изъ трифенилкарбинола, А. Чичибабинъ, 149; полученіе при дѣйстви норм. іодистаго пропила и іод. изобутила и Mg на трифенилметилэтиловый эфиръ, Г. Стадниковъ, 1249, 1251.

19. II.



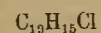
Трипарабромтрифенилметанъ, полученіе восстановленіемъ этиловаго эфира трипарабромтрифенилкарбинола, А. Чичибабинъ, 169.



1) *n*-Бромтрифенилбромметанъ, полученіе изъ *n*-бромтрифенилкарбинола, А. Чичибабинъ, 164; восстановленіе въ *n*-бромтрифенилбромметанъ, А. Чичибабинъ, 164.

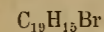
2) *o*-Бромтрифенилбромметанъ, полученіе изъ соотвѣтств. спирта и восстановленіе въ *o*-бромтрифенилметанъ, А. Чичибабинъ, 165.

3) *m*-Бромтрифенилбромметанъ, полученіе изъ соотвѣтствующаго спирта (167), восстановленіе въ *m*-бромтрифенилметанъ (168), А. Чичибабинъ.



1) *n*-Хлортрифенилметанъ, полученіе восстановленіемъ соотвѣтств. карбинола, А. Чичибабинъ, 160.

2) *o*-Хлортрифенилметанъ, тоже, А. Чичибабинъ, 163.



1) *n*-Бромтрифенилметанъ, полученіе восстановленіемъ *n*-бромтрифенилхлорметана и *n*-бромтрифенилбромметана, А. Чичибабинъ, 164.

2) *o*-Бромтрифенилметанъ, полученіе восстановленіемъ *o*-бромтрифенилбромметана, А. Чичибабинъ, 166.

3) *m*-Бромтрифенилметанъ, полученіе восстановленіемъ *m*-бромтрифенилбромметана, А. Чичибабинъ, 167.

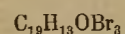


n-Іодтрифенилметанъ, полученіе восстановленіемъ *n*-іодтрифенилхлорметана, А. Чичибабинъ, 169.

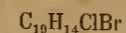


Трифенилкарбинолъ, восстановленіе HJ въ уксусн. кислотъ, А. Чичибабинъ, 149.

19. III.

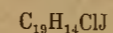


Трипарабромтрифенилкарбинолъ; восстановленіе его этиловаго эфира въ трипарабромтрифенилметанъ, А. Чичибабинъ, 170.

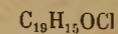


1) *o*-Хлортрифенилбромметанъ, полученіе изъ *o*-хлортрифенилкарбинола, А. Чичибабинъ, 162.

2) Бромтрифенилхлорметанъ, полученіе дѣйствиемъ хлористаго ацетила на *n*-бромтрифенилкарбинолъ, А. Чичибабинъ, 164; восстановленіе его въ *n*-бромтрифенилметанъ, А. Чичибабинъ, 164.

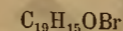


n-Іодтрифенилхлорметанъ, полученіе изъ соотвѣтств. спирта и восстановленіе въ *n*-іодтрифенилметанъ, А. Чичибабинъ, 169.



1) *n*-Хлортрифенилкарбинолъ, полученіе изъ фенолмагнійбромиды и *n*-хлорбензофенона, А. Чичибабинъ, 159.

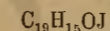
2) *o*-Хлортрифенилкарбинолъ, полученіе изъ фенолмагнійбромиды и мет. эф. *o*-хлорбензойной к., А. Чичибабинъ, 162.



1) *n*-Бромтрифенилкарбинолъ, полученіе изъ фенолмагнійбромиды и *n*-бромбензофенона или мет. эфира *n*-бромбензойн. к., А. Чичибабинъ, 164.

2) *o*-Бромтрифенилкарбинолъ, полученіе изъ магнійбромбензола и метил. эфира *o*-бромбензойной к., А. Чичибабинъ, 165.

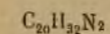
3) *m*-Бромтрифенилкарбинолъ, полученіе изъ C₆H₅BrMg и метил. эфира *m*-бромбензойной к., А. Чичибабинъ, 167.



n-Іодтрифенилкарбинолъ, полученіе изъ C₆H₅BrMg и метил. эфира *n*-іодбензойной к., А. Чичибабинъ, 169.

Группа C₂₀.

20. II.



1) Камфаназинъ, полученіе гидролизомъ хлористоводороднаго камфилиденгидразина, Н. Книжнеръ, 588.

2) Фенханазинъ, полученіе аналогичн. способомъ, Н. Книжнеръ, 593.

Группа C₂₁.

21. I.

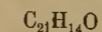


1) αα-Динафтилметанъ. Полученіе изъ соотв. спирта восстановленіемъ, А. Чичибабинъ, 152.

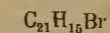
2) αβ-Динафтилметанъ. Полученіе изъ соотв. спирта восстановленіемъ, А. Чичибабинъ, 156.

3) ββ-Динафтилметанъ. Полученіе изъ соотв. спирта восстановленіемъ, А. Чичибабинъ, 158.

21. II.



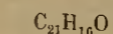
Динафтилкетонъ, полученіе изъ αα-динафтилкарбинола, А. Чичибабинъ, 153; полученіе окисленіемъ динафтилкарбинола (1030), дѣйстви на него Mg — α-бромнафталина (1031), А. Чичибабинъ.



1) αα-Динафтилбромметанъ, полученіе изъ соотв. спирта, А. Чичибабинъ, 153.

2) αβ-Динафтилбромметанъ, полученіе изъ соотв. спирта, А. Чичибабинъ, 156.

3) ββ-Динафтилбромметанъ, полученіе изъ соотв. спирта, А. Чичибабинъ, 157.



1) αα-Динафтилкарбинолъ, окисленіе, А. Чичибабинъ, 1031; полученіе изъ α-бромнафталинмагнія и муравьиного эфира,

21. II—22. II.
23. II—24. II—24. III.

А. Чичибабинъ, 152; получение изъ него $\alpha\alpha$ динафтилметана (152) и $\alpha\alpha$ -динафтилбромметана (153), А. Чичибабинъ.

2) $\alpha\beta$ -динафтилкарбиноль, получение изъ α -бромнафталинмагния и β -нафталиналдегида, А. Чичибабинъ, 155; получение изъ него. $\alpha\beta$ -динафтилметана (156) и $\alpha\beta$ -динафтилбромметана (156), А. Чичибабинъ.

3) $\beta\beta$ -динафтилкарбиноль, получение изъ β -бромнафталина и муравьиного эфира, А. Чичибабинъ, 156; получение изъ него $\beta\beta$ -динафтилбромметана (157) и $\beta\beta$ -динафтилметана (158), А. Чичибабинъ.

$C_{21}H_{20}O$

Трифенилметилэтиловый эфиръ, дѣйствие на него норм. iod. пропила и Mg (1249), дѣйствие на него iodист. изобутила и Mg (1251), Г. Стадниковъ.

$C_{21}H_{40}O_2$

- 1) Продуктъ конденсаціи олеиновой к. съ формалдегидомъ, С. Фокинъ, 812.
- 2) Продуктъ конденсаціи элаидиновой к. съ формалдегидомъ, С. Фокинъ, 817.

Группа C_{22} .

22. II.

$C_{22}H_{18}N_8$

Азотинъ-продуктъ конденсаціи мезометилакридина съ нитрозодиметиланилиномъ, А. Порай-Кошицъ, Ю. Аушкапъ и Н. Амслеръ, 522.

Группа C_{23} .

23. II.

$C_{23}H_{40}O_3$

Продуктъ конденсаціи олеиновой к. съ формалдегидомъ, С. Фокинъ, 813.

$C_{23}H_{40}O_5$

- 1) Продуктъ конденсаціи олеиновой к. съ формалдегидомъ, С. Фокинъ, 815.
- 2) Продуктъ конденсаціи элаидиновой к. съ формалдегидомъ, С. Фокинъ, 816.

Группа C_{24} .

24. II.

$C_{24}H_{23}N_3$

Азотинъ, продуктъ конденсаціи мезометилакридина съ нитрозодиметиланилиномъ, А. Порай-Кошицъ, Ю. Аушкапъ и Н. Амслеръ, 523.

$C_{24}H_{26}O_2$

β -Трифенилтриметилтриметиленгликоль, получение дѣйствиемъ Mg-бромбензола на эф. диметилацетоуксусн. кислоты, и разложение подъ влияниемъ солей магния и кислотъ, Ж. Юличъ и В. Лускаревъ, 685.

24. III.

$C_{24}H_{26}N_3O$

Результатъ присоединенія мезометилакридина къ нитрозодиметиланилину, А. Порай-Кошицъ, Ю. Аушкапъ и Н. Амслеръ, 523.

— LIII — 26. I—26. II.—26. III—28. II.
30. II—30. III.

Группа C_{26} .

26. I.

$C_{26}H_{22}$

Тетрафенилэтанъ, получение при дѣйствии iod. изобутила и Mg на бензидрилпропиловый эфиръ, Г. Стадниковъ, 1253.

26. II.

$C_{26}H_{16}O_4$

Резорциантронъ, получение конденсаціей резорцина съ антрахинономъ (571), расщепление (572), диацетильное производное (572), нитрование (572), В. Шарвинъ.

$C_{26}H_{16}Cl_4$

Дихлордифенилантронхлоридъ, получение дѣйствиемъ PCl_5 на диацетилфенолантронъ (566), свойства (566), В. Шарвинъ.

$C_{26}H_{14}O_2$

Фенолантронъ, получение (562), свойства (563), расщепление при сухой перегонкѣ (564), опредѣленіе гидрокс. группъ (564), диацетильное и дибензойное производныя (565), дѣйствие PCl_5 на диацет. производное (565), строеніе (567), получение диметилового эфира (567), бромирование (569), нитрование (569), В. Шарвинъ.

26. III.

$C_{26}H_{12}O_{15}N_6$

Гексанитрофенолантронъ, получение, свойства, В. Шарвинъ, 570.

$C_{26}H_{13}O_7N_2$

Динитрофенолантронъ, получение, свойства, В. Шарвинъ, 569.

$C_{26}H_{14}O_8Br_4$

Тетрабромфенолантронъ, получение и свойства, В. Шарвинъ, 569.

$C_{26}H_{14}O_8N_2$

Динитрорезорциантронъ, получение, свойства, В. Шарвинъ, 572.

$C_{26}H_{14}O_{11}N_4$

Тетранитрофенолантронъ, получение, свойства, В. Шарвинъ, 570.

Группа C_{28} .

28. II.

$C_{28}H_{22}O_3$

Диметоксибензилантронъ, синтезъ изъ антрахинонхлорида и анизола (567), окисленіе (568), В. Шарвинъ.

Группа C_{30} .

30. II.

$C_{30}H_{16}O_6$

Тетраметоксибензилантронъ, получение изъ антрахинонхлорида и диметилового эфира резорцина (573), омыленіе (574), В. Шарвинъ.

$C_{30}H_{16}N_2$

Тетраметилдиамидодифенилакридилметанъ (лейкооснованіе акридил-малахитоваго зеленого), его получение, (1592), превращеніе въ хиноидное основаніе (1593), А. Е. Порай-Кошицъ, Ю. И. Аушкапъ и Н. К. Амслеръ.

30. III.

$C_{30}H_{25}N_2O$

Диметиламидодифенилакридилметиленинондиметилимоній (хиноидное основаніе акридил-малахитоваго зеленого), его получение, А. Е. Порай-Кошицъ, Ю. Аушкапъ, Н. К. Амслеръ, 1593.

Группа C_{31} .

31. I.

- $C_{31}H_{20}$ α -Нафтил-ди- $\alpha\alpha$ -нафтофлуоренъ, получение, свойства, А. Чичибабинъ, 1039.
 $C_{31}H_{22}$ $\alpha\alpha\alpha$ -Тринафтилметанъ, получение дѣйствиємъ HJ на $\alpha\alpha\alpha$ -тринафтилкарбинолъ, А. Чичибабинъ, 575; тринафтилметанъ. изслѣдованія въ области его соединений, А. Чичибабинъ, 1022.

31. II.

- $C_{31}H_{19}Br$ Бромгидринъ α -нафтил-ди- $\alpha\alpha$ -нафтофлуориловаго алкоголя, получение и свойства, А. Чичибабинъ, 1037.
 $C_{31}H_{20}O$ α -Нафтил-ди- $\alpha\alpha$ -нафтофлуориловый алкоголь, получение (1037); свойства (1038), получение изъ него α -нафтил-ди- $\alpha\alpha$ -нафтофлуорена (1039), А. Чичибабинъ.
 $C_{31}H_{21}J$ Иодгидринъ $\alpha\alpha\alpha$ -тринафтилкарбинола, получение, свойства, А. Чичибабинъ, 1034.
 $C_{31}H_{22}O$ $\alpha\alpha\alpha$ -Тринафтилкарбинолъ, дѣствие HJ, А. Чичибабинъ, 575; синтезъ его (1031), его бензольныя соединения (1032), дѣствие HJ (1034), поглощеніе кислорода (1035), окисленіе хамелеономъ (1036), А. Чичибабинъ.

Группа C_{34} .

34. III.

- $C_{34}H_{35}O_2N_3$ Лейкооснованіе акридил-пиронина, синтезъ его, А. Е. Порай-Кошицъ, Ю. Аушанъ и Н. К. Амслеръ, 1596.

п 15612

ИМПЕРАТОРСКОМУ
УЧЕБНОМУ ЗАВЕДЕНІЮ
С. ПЕТЕРБУРГА

Алфавитный указатель къ первому отдѣлу XLV тома.

(Цифры, напечатанныя жирнымъ шрифтомъ, относятся къ протокольнымъ рефератамъ. Сообщенія, для которыхъ въ протоколѣ помѣщены одни заглавія, *введены только въ именной, но не въ предметный указатель* и страницы къ нимъ относящіяся напечатаны *курсивомъ*).

Для органическихъ соединеній введенъ указатель по эмпирическимъ формуламъ, составленный по системѣ „Лексикона Органич. Соединеній“ Рихтера. Формулы классифицируются прежде всего по числу углеродныхъ атомовъ въ частицѣ, далѣе по числу другихъ, кромѣ С, входящихъ въ составъ формулы элементовъ.

Число входящихъ въ составъ формулы атомовъ углерода обозначается на верху каждой страницы указателя арабской цифрой, а число другихъ, кромѣ С, входящихъ въ формулу элементовъ — цифрой римской. Такимъ образомъ 2 III обозначаетъ, что дѣло идетъ объ орган. соединеніяхъ, въ составъ частицы которыхъ входитъ С₂ и, кромѣ того, три какихъ либо элемента; въ эту рубрику, напр., будутъ отнесены соединенія С₂Н₇О₃Р, С₂О₄Н₂Вг и т. д. Въ каждомъ такомъ отдѣлѣ, обозначаемомъ комбинаціей арабской и римской цифръ, соблюдается порядокъ введенія въ формулу къ С элементовъ и для каждаго вводимого элемента порядокъ по числу вводимыхъ атомовъ. Порядокъ введенія элементовъ такой: Н, О, N, Cl, Br, J, F, I, S, P и затѣмъ остальные элементы по алфавиту принятыхъ для нихъ въ формулахъ обозначеній.

Соли органич. кислотъ и большинство эфировъ ихъ надо искать при формулахъ кислотъ. Эфиры неорган. кислотъ даны каждый отдѣльно.

Mg-и Zn-органич. соединенія показаны при формулахъ соотв. галоидныхъ соединеній.

Соли органическихъ оснований даны при формулахъ свободн. органич. оснований.

Соли четырехзамѣщенныхъ аммоніевъ и діазосоединеній при формулахъ ихъ гидратовъ окисей.

Оксимы, фенилгидразоны, семикарбазоны и др. подобн. соединенія даны при формулахъ соотвѣтствующихъ алдегидовъ и кетонровъ.

Названія органич. соединеній приводятся въ указатель тѣ, которыя имъ даются авторами статей.

Въ предметный указатель введены полностью, съ указаніемъ стр., авторовъ и т. д.: 1) всѣ неорганич. соединенія; 2) группы соединеній органич. и неорганич.; 3) тѣ органич. соедин., для которыхъ не установлено эмпирич. формулъ (напр. крахмалъ и т. д.); 4) заглавія всѣхъ статей и рефератовъ (исключенія см. выше) въ различныхъ видоизмѣненіяхъ¹⁾.

Названія отд. органич. соединеній, для которыхъ установлена опредѣленная эмпирич. формула, въ предметный указатель не введены и ихъ надо искать прямо въ указатель по эмпирич. формуламъ

¹⁾ Всѣ заглавія для уменьшенія объема указателя при этомъ упрощены и напр. заголовки «О перекиси бериллія», «Къ ученію объ адсорпціи» надо искать на слова «Бериллій», «Адсорпція» и т. д. Въ то же время одинъ и тотъ же заголовокъ отнесенъ на нѣсколько, наиболее важныхъ, встрѣчающихся въ немъ словъ; напр., заголовокъ „Электропроводность сплавовъ мѣди съ мышьякомъ“ можно найти на словахъ: „Электропроводность“, „Сплавы“ „Мѣдь“, „Мышьякъ“ и т. п.

ИМЕННОЙ УКАЗАТЕЛЬ.

- Агрономовъ, В., см. Чугаевъ, Л. А.
 Александровъ, А. Ф., см. Зелинскій, Н. Д.
 Алексѣевъ, А., см. Веймарнъ, П. фонъ.
 Андреевъ, И. И. Синтезъ и разложеніе CO_2 ультрафиолетовыми лучами кварцевой ртутной лампы, 1684.
 Андреевъ, Н. Нѣкоторыя производныя нафтиларсиновой к., 1980.
 Антоновъ, Г. Н. Рядъ „Уранъ—Радій“, 153; о двойной дезинтеграціи въ уранѣ, 1463.
 Арбузовъ, А. Е. О новомъ приготовленіи нитриловъ жирнаго ряда, 74; къ вопросу о дѣйстви брома на эфиръ, 380, 442; замѣтка по поводу статьи Н. Ванина о дѣйстви CH_3J и Mg на ментолъ, 700; о пожарѣ химич. лабораторіи Казанскаго Университета, 1580; по поводу протокольной замѣтки В. В. Челинцева: „О дибромидѣ эфира и пербромидѣ Шюттенберге-ра“, 1674; о продуктахъ соединенія эфира съ бромомъ, 2077.
 — и ст. Вагнеръ, Р. Е. Каталит. разложеніе фенилгидразона дипропилкетона, 697.
 — и Ивановъ, А. А. Объ изобутиловомъ эфирѣ фосфористой к., 681; изомеризація $\text{P}(\text{OC}_4\text{H}_9)_3$ въ $\text{C}_4\text{H}_9\text{PO}(\text{OC}_4\text{H}_9)_2$, 690.
 — и Карташовъ, А. В. О соединеніяхъ этиловаго эфира фосфористой к. съ галоидными солями серебра, 79.
 — и Тахвинскій, В. М. О каталитическомъ разложеніи фенилгидразина одноголоидными солями мѣди, 69; о полученіи замѣщенныхъ индоловъ каталитическимъ разложеніемъ, 70.
 — и Фриауфъ, А. П. Каталитическое разложеніе фенилгидразона метилпропилкетона, 694.
 — и Хруцкій, Н. Е. Каталит. разложеніе фенилгидразона ацетонилкетона, 699.
 Ашмаринъ, П. Оксоніевыя соединенія галоидоводородовъ и этилтретичнобутилкарбинола, 1568.
 Барабановъ, А., см. Поварнинъ, Г.
 Васковъ, А. Электропроводность и діаграммы состоянія системъ, образованныхъ бензойной к. съ анилиномъ и толудиномъ, 1604.
 — см. Пушинъ, Н. А.
 Бедфордъ, Ф. и Эрдманъ, Е. Окислы никкеля какъ возстановительные катализаторы при переносѣ молекулярнаго водорода къ ненасыщеннымъ жирамъ и жирнымъ кислотамъ, 616.
 Беркенгеймъ, А. М. Дальнѣйше результаты изслѣдованія продуктовъ сжати нефтянаго газа, 656; объ электроннои теоріи въ химіи, 656, 665.
 Биронъ, Е. и Моргулева, О. Сжатіе при смѣшеніи аномальныхъ жидкостей, 1684, 1985.
 — Никитинъ, Н. И. и Якобсонъ, С. Г. Сжатіе при смѣшеніи жидкостей, образующихъ химическія соединенія 1985, 2002.
 Бородовскій, В. А. Радиоактивн. минералы Ильменскихъ мѣсторожденій, 672.
 Бунге, Н. Н. О дѣйстви цинка на смѣсь пинаколина и бромпропеноваго эфира, 152; дѣвствіе CH_3MgJ на пентаметилбутиролактонъ, 651.
 Бурксеръ, Е., см. Танатаръ, С.
 Валяшко, Н. А. Спектры поглощенія и конституція бензола, 199.
 — и Дружининъ, Г. М. Спектры поглощенія и конституція производныхъ бензола, 2014.
 Ванинъ, И. Дипропилизоамилкарбинолъ и дѣвствіе на его хлоргидринъ углекислаго никкеля, 1155.
 Васильева, П. И., см. Хлопинъ, Г. В.
 Васильевъ, А. М. По поводу бинарныхъ эвтектикъ между дифениламиномъ, паранитранизоломъ и уретаномъ, 1582.
 Ведринскій, А. И. Потенциалы сплавовъ Ag и Sb, 673.
 — см. Петренко, Г. И.
 Веймарнъ, П. П., фонъ. Объ основномъ законѣ дисперсионной оптики, 366; раствореніе, пересыщеніе и кристаллизація, 366; контрактивные энергии поверхности и объема и тепловое состояние вещества, 652; о растворимости въ водѣ кристаллической желатинны и агара и механизмѣ растворенія и коагуляціи высокомолекулярныхъ веществъ вообще, 652; контрактивные векторіальныя энергии объема и поверхности и тепловое состояние вещества, 930; о существованіи безчисленнаго множества раство-

рителей, дающих голубые „растворы сѣры“, 1868; о растворах сѣры въхъ цвѣтовъ спектра, 1868; о соотношеніи между цвѣтами веществъ въ паробразномъ и твердомъ состояніяхъ, 1869; параллелизмъ между окраской паровъ и полисульфидовъ, 1870; о существованіи новыхъ модификацій сѣры, селена и теллура, 1871; о получении дисперсионныхъ растворовъ сѣры и селена въ глицеринѣ и эритритѣ и ихъ смѣсахъ съ водою, 1689; о синихъ окраскахъ растворовъ сѣры и сѣру содержащихъ соединений. (Причина окраски ультрамариновъ), 1690; глицеринозола золота, 2075; о немедленной коагуляціи дисперсныхъ растворовъ Au при кратковременномъ встряхиваніи ихъ съ фольгами Au, Ag и Al, 2075.

— и Алексѣевъ, А. В. О процессахъ, происходящихъ при встряхиваніи дисперсныхъ растворовъ съ практически нерастворимыми въ дисперсныхъ средахъ жидкими и твердыми веществами. (Къ вопросу объ опредѣленіи заряда частицъ). 2076; интересный способъ перевода гидрозолей въ органозоли путемъ взбалтыванія первыхъ съ органическими жидкостями, 2076.

Вейнбергъ, Б. П. О внутреннемъ треніи двойныхъ системъ, 649, 701.

Вигдеревичъ, А., см. Курнаковъ, Н.

Войташевскій, А. Къ вопросу объ электропроводности двухъ электролитовъ, 1429.

Волконскій, Е. Д. Природа осмотического и газоваго давления, 154.

Вревскій, Н. С., Заварницкій, Н. Н. и Шарловъ, Л. Э. О составѣ и упругости пара водныхъ растворовъ HCl и HBr, 668.

Гадаскинъ, Д. и Завершинская, Е. О раздѣленіи нафтеновыхъ кислотъ методомъ повторной дробной кристаллизаціи ихъ амидовъ, 377.

— и Сорокина, С. Объ 1,1 - диметилциклогексанѣ изъ тетрагидроэкарбона, 315.

Герасимовъ, А. Ф. Упругость паровъ нѣкоторыхъ моновариантныхъ системъ, 1655; къ вопросу о полученіи постоянныхъ температуръ, 1668.

Герценштейнъ, А., см. Зелинскій, Н.

Глазуновъ, А. И., Показатель преломленія бинарныхъ системъ, 1687.

— и Матвѣевъ, М. М. Электропроводность и твердость сплавовъ Zn съ Cd, 379.

Глазуновъ, А. И., см. Курнаковъ, Н.

Глѣбко, А. А., см. Чугаевъ, Л. А.

Голубевъ, П. Г. О двойныхъ соляхъ хинина съ мочевиной, 676.

Горбовъ, А. И. и Миткевичъ, В. Ф. О горѣніи воздуха въ вольтовой дугѣ, 1109, 1693; по поводу статьи А. Сапожникова, Гудимы и Кутоваго, 1682.

— см. Миткевичъ, В. Ф.

Горскій, А. I. Къ реакціи восстановления магній-органическими соединениями, 163; о диметил-2,3-бутанолѣ (4), 168; о превращеніи трифенилметила въ трифенилуксул. к., 1454.

Горстинъ, А., см. Фоминъ, В.

Гринаковскій, К. П. Къ вопросу о причинѣ ненормальной линейной скорости кристаллизаціи у переохлажденныхъ кристалл. веществъ. 1210.

Гришкевичъ-Трохимовскій, Е. и Павловская, И. О конденсаціи непредѣльныхъ алдегидовъ съ амміакомъ и ацетонуксуснымъ эфиромъ, 652, 935.

Гудима, см. Сапожниковъ, А.

Гурвичъ, Л. Г. О кривой абсорбціи и законѣ распредѣленія, 1865.

Гуринъ, В., см. Настюковъ, А. М.

Дворжанчикъ, С. В., см. Дорошевскій, А. Г.

Демьяновъ, Н. Я. Новые данныя объ окиси пентаметиленгликоля, 169.

— и Дояренко, М. Винилтриметиленъ и его производныя, 176

— и Ипатовъ, А. В. Объ окиси триметиленгликоля, 663.

— и Пинегинъ, С. А. Объ аминѣ

$$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ | \\ \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot (\text{NH}_2) \cdot \text{CH}_2 \\ | \\ \text{CH}_2 \end{array}$$

и спиртъ изъ него, 662.

Дюнисевъ, Д. Е. Изученіе равновѣсія въ системахъ изъ MgCl₂, NH₃ и H₂O, 905.

Доброхотовъ, В., см. Зелинскій, Н.

Дорошевскій, А. Г. и Дворжанчикъ, С. В. О распредѣленіи растворителя между растворенными веществами, ст. 1-ая, 1174; къ вопросу о примѣненіи электропроводн. при изслѣдованіи естественныхъ вольт, 1489.

Дояренко, М., см. Демьяновъ, Н. Я.

Драшусовъ, А. Е. О взаимодействіи между окисью азота и щелочами безъ притока воздуха, 653.

Дружининъ, Г. М., см. Валяшко, Н. Я.

Елинъ, Г. С., см. Курнаковъ, Н. С.

Ефремовъ, Н. Н. Камфора и фенолы, 348; камфора какъ растворитель,

1688; оптическіе антиподы камфарной группы, 2070; изоморфныя смѣси нѣкоторыхъ веществъ камф. группы, 2071.

— см. Курнаковъ, Н.

Жемчужный, С. Ф. Мышьяковистыя соединения кадмія, 1137.

— см. Курнаковъ, Н.

Жуковъ, И. И. О водородистомъ Na, 661; о взаимодействіи между періемъ и водородомъ, 2073.

Журавлевъ, Н., см. Поварнинъ, Г.

Заварницкій, Н. Н., см. Вревскій, М. С.

Завершинская, Е., см. Гадаскинъ, Д.

Зайцевъ, М. Синтезъ этил-3-пулегола, 1571; о дѣйстви Zn на смѣсь фенола съ C₂H₅J, 1578.

Заксъ, И., см. Центнершверъ, М.

Залескій, И. А. Изслѣдованія надъ красящимъ веществомъ крови—соединеніе мезопорфирина съ Mg, 650.

Залькиндъ, Ю. С. О гидрированіи апитиленовыхъ γ -гликолей, 1682; о присоединеніи водорода къ ацетиленовымъ γ -гликолямъ въ присутствіи палладія или платины, 1875.

— и Исаковичъ, Е. Д. Присоединеніе водорода къ α - δ -дифенил - α - δ -диоксибутину, 1896.

Зелинскій, Н. Объ избирательномъ дегидрогенаціонномъ катализѣ, 52 (вмѣстѣ съ Герценштейнъ, А. и Доброхотовымъ, В.); гем-диметилгексаметиленъ, 380.

— и Александровъ, А. Ф. О нераздѣльно кипящей смѣси бензола съ гексаметиленомъ и ея свойствахъ, 377; о метил-1-циклопентенѣ(-1), 378.

— и Лепешкинъ, Н. Н. О гем-диметилгексаметиленѣ, 613.

— и Успенскій, А. Е. О диметил (3,3) бицикло (0,1,3) гексанѣ, его синтезѣ и отношеніи къ восстановленію катализомъ, 831.

— и Уѣдиновъ, М. Н. О циклобутилтриметиленгликольѣ, 842.

— и Щербакъ, Б. А. Объ изомеріи спироциклана, 379.

Зильберфарбъ, Ф. Объ β -ацето- α -тиоксенѣ, 1937.

Зубовъ, П. В. Данныя о теплотѣ горѣніи соединеній циклическаго строенія, 240; о стойкости соединеній циклическаго строенія съ точки зрѣнія термохиміи, 654, 753.

Ивановъ, В. Н. Къ вопросу объ опредѣленіи свободной к. и основанія въ сѣрнокисломъ глиноземѣ, 57; новая форма колбы и стакана для объемныхъ опредѣленій Ag, Cl, SO₂ и т. п., 66.

Изабековъ, В. А. Бромистый алюминій, какъ растворитель въ криоскопіи, 1792.

Измаильскій, В. А. О кислотныхъ аддуктахъ алкилденаминовъ, 1866.

Ильинъ, Л. Ф. Къ вопросу о составѣ танина, 157.

Ипатовъ, А. В., см. Демьяновъ, Н. Я.

Ипатьевъ, В. Синтезъ метана при помощи катализа, 433; о вытѣсненіи уксусной к. изъ растворовъ ея солей CO₂ при высок. давленіи, 992; каталит. реакціи при высок. температурахъ и давленіи, ст. XXXII, 994; гидрогенизація феноловъ, содержащихъ непред. боковую цѣпь, 1829; къ вопросу о восстановленіи жировъ при помощи окисловъ никкеля, 1464.

— и Рутала, О. Полимеризація этилена при высокой температурѣ и давленіи въ присутствіи катализаторовъ, 995.

Исаковичъ, Е. Д., см. Залькиндъ, Ю. С.

Каблуковъ, И. А. Описание калориметра въ лабораторіи питанія Института Корнеги въ Бостонѣ, 654.

Карташовъ, А. В., см. Арбузовъ, А. Е.

Кижнеръ, Н. О разложеніи пиразолиновыхъ основаній. Переходъ коричнеаго алдегида въ фенилциклопропанъ, 949; о разложеніи пиразолиновыхъ основаній. Переходъ форона въ 11-диметил - 2-изобутенил-циклопропанъ 957; о разложеніи алкилиденгидразиновъ, 973; о разложеніи пиразолиновыхъ основаній. Синтезъ 1,2—метил-изопропилциклопропана, 987; каталитическое разложеніе алкилиденгидразиновъ, 1779; къ вопросу о совмѣстномъ окисленіи предѣльныхъ и непредѣльныхъ углеводородовъ KMnO₄, 1788.

— и Хонинъ, Г. О гидратаціи и нѣкоторыхъ другихъ превращеніяхъ 1,1,2-триметилциклопропана, 1770.

Кисловская, Е. О дѣйстви Mg-JCH₃ на себациновый эфиръ, 1975.

Кистяковскій, В. А. Объ одной закономерности для капиллярнаго подъема, 649, 782.

Колосовскій, Н. А. Термохимическія изслѣдованія растворянія въ связи съ теоретическими разсужденіями о соотношеніяхъ между химическими свой-

- ствами растворов, ст. 2-ая, 22; ст. 3 и 4-ая, 805 и 814.
- Комаровский, А. С. О перекиси берилля, 608.
- Корягинъ, С. И. и Чичибабинъ, А. Е. О получении динафтилкетонъ, 1873.
- Корягинъ, С., см. Чичибабинъ, А.
- Кошелевъ, Ф. Ф., см. Остромысленскій, И. И.
- Кравецъ, В. П. О конденсаци алдола съ формалдегидомъ, 1451.
- Крапивинъ, С. Г. Кинетика дѣйствія бромозфиръ на сѣрноватистокисл. натрій, 656.
- Красинъ, К., см. Поварнинъ, Г.
- Красовскій, Н. О рамноксантинѣ изъ *Rhamnus cathartica* и франгулинѣ изъ *Rhamnus frangula*, 188.
- Крестинскій, В. и Криворотко, К. О дивобутенилѣ изъ трибромизобутана, 633, 946.
- Криворотко, К., см. Крестинскій, В.
- Кузнецовъ, М. И. Каталитическое разложение алдегидовъ, 557.
- Курбатовъ, В. Я. Теплоемкость и скрытая теплота испарения ртути, 659; скрытая теплота и теплоемкость бромформа; 659; теплоемкость и скрытая теплота исп. антрацена, 660; скрытая теплота испарения C_2H_5Cl , C_2H_5Br и C_2H_5I , 660; теплоемкость и скрытая теплота испарения дифенила, хризена, α -бромнафталина, хинона, 660; о теплоемкости жидкостей, 660; о правилѣ Трутона и Нернста, 661.
- Куриловъ, В. В. Свѣтлой памяти Н. Н. Бекетова, 430.
- Курнаковъ, Н. Замѣчаніе на докладъ Б. Вейнберга, 649.
- и Вигдеровичъ, А. А. Изоморфныя смѣси камфероксима. Термическія и микрографическія наблюдения, 2068.
- и Глазуновъ, А. И. Электропроводность системы $Ag-Cd$, 2068.
- и Ефремовъ, Н. Н. Внутреннее трение системы: хлораль-вода и хлораль-этиловый спиртъ, (329); внутреннее трение системъ: вода—бромаль (2069); хлораль-аллиловый спиртъ, 2070.
- и Жемчужный, С. Ф. Давленіе истечения и твердость пластическихъ тѣлъ, 1004.
- Жемчужный, С. и Тараринъ, В. Соединеніе переменнаго состава въ сплавахъ таллія съ висмутомъ, 300.
- и Ранке, Я. Твердость и модульупругости смѣсей мѣди съ никкелемъ, 156.
- Уразовъ, Г. Г. и Елинъ, Г. С., Ядовитыя свойства прод. сортовъ ферросилиция, 676.

- Кутовой, см. Сапожниковъ, А.
- Кучеровъ, Л. М. Къ вопросу объ изомерныхъ превращеніяхъ двуэтиленовыхъ углеводородовъ. Статья I. Изомерное превращеніе диметилаллена въ изопренъ, 1634.
- Лащенко, П. Н. О полиморфизмѣ цинка, 552.
- Лебедевъ, С. В. Исслѣдованія въ области полимеризаци. Двуэтиленовые углеводороды, 1249; къ вопросу объ оптическихъ свойствахъ четырехчленного кольца, 1388; полимеризациа какъ способъ обнаруживанія алленовой группы — $C=C=C$ —, 1390.
- Лебедевъ, С. В. и Мережковский, Б. К. Полимеризациа триметилаллена, 1348.
- Лебединскій, В. В., см. Чугаевъ, Л. А.
- Лепешкинъ, Н. Н., см. Зелинскій, Н. Д.
- Лидовъ, А. П. О вѣсѣ углекислоты, выделяющейся при дыханіи, 651; къ вопросу о составѣ использованныхъ патроновъ пневмогенона, 677; характ. реакция CO_2 изъ мрамора, 677; о вывѣтриваніи кальцій шанамида и Na -шанамида, 1867; переходъ β -или изооксановой соли въ α - соль, 1867.
- Логгиновъ, Н. А. О γ -окиси изъ ундециленоваго спирта, 136.
- Мягосозонъ, А., см. Свѣтославскій, В.
- Матвѣевъ, М. М., см. Глазуновъ, А. И.
- Матисенъ, С. А., см. Чугаевъ, Л. А.
- Мацуревичъ, И. Полученіе семикарбазоновъ и семикарбазид-семикарбазоновъ циклогексановыхъ, 1867, 1925; исслѣдованіе свойствъ третичныхъ аллиловыхъ ароматическихъ и гидроароматическихъ спиртовъ, 2074.
- Меншуткинъ, Б. Н. Исслѣдованіе двойныхъ системъ, заключающихъ хлористый бензоилъ и нѣкот. органическія вещества, 1701; о вліяніи замѣстителей на взаимодѣйствіе C_6H_6 и его производныхъ съ C_6H_5OCl въ присутствіи $SbCl_3$, 1710.
- Мережковский, Б. К. О тетраметилалленѣ, 367; о триметилглютаровой к., 368; тетраметилалленъ, 1685; дѣйствіе V_2O_5 на спирты терпеноваго ряда, 1866; дѣйствіе V_2O_5 на дигидрокарвеолъ, 1866; о двойной связи въ трехчленномъ кольцѣ, 1862; тетраметилалленъ, его полимеризациа и изомеризациа, 1940; о тетрабромизобутанѣ 2071, о метиленикклопропанѣ, 2072.
- см. Лебедевъ, С. В.
- Миллеръ, О. Исслѣдованіе хлористово-

- дородной соли димидонафтола, 580; исслѣдованіе бромоксиафтохиноновъ, 1468; диацетил-димидонафтолъ и его превращеніе, 1480.
- Миткевичъ, В. Ф. и Горбовъ, А. И. О горѣни воздуха въ вольтовой дугѣ, 649.
- см. Горбовъ А. И.
- Моргулева, О. М. Показатели преломленія бинарныхъ смѣсей изофлуидныхъ веществъ 2073.
- см. Биронъ, Е. В.
- Наметкинъ, С. С. О строеніи изонитросоединеній, 1414; о раздѣленіи смѣси непредѣльнаго углеводорода съ предѣльнымъ при помощи хамелеона, 1423.
- и Позднякова, Е. И. О превращеніи нитросоединеній въ кетоны, 1420.
- Настюковъ, А. М. и Гуриный, Н. В. О дѣйствіи безводнаго $AlCl_3$ и триоксиметилена на нефтяные углеводороды, 1688.
- Никитинъ, Н. Опредѣленіе окисляемости въ минеральныхъ водахъ, 1697.
- см. Биронъ, Е. В.
- Ноккенъ, Ф., см. Шестаковъ, П.
- Огородниковъ, А. Г. Спектръ поглощенія ацетона 677; вліяніе растворителей на спектръ поглощенія ацетона, 678.
- см. Чугаевъ, Л. А.
- Орелкинъ, Б. и Пигулевскій, Г. Кристаллохимическій анализъ и его примѣненіе въ практикѣ химика и агронома, 152.
- см. Чугаевъ, Л. А.
- Орловъ, Е. И. Къ кинетикѣ химич. реакцій окисленія, присоединенія и раскисленія, 367, 511; къ кинетикѣ хим. реакцій 1, 2 и 3-го порядка, 457, 489; къ кинетикѣ эфиообразованія, 706.
- Осаповъ, И. И. Н. Н. Бекетовъ, профессоръ и академикъ, 383.
- Оскерко, А. и Петровъ, И. Синтезъ карбоновыхъ кислотъ, 651.
- Остромысленскій, И. И. и Кошелевъ, Ф. Ф. Отщепленіе галоидоводородныхъ кислотъ съ помощью этиленовъ, 153; механизмъ полимеризациа диолефиновъ и новый синтезъ каучука, 1873.
- Павловская, И., см. Гришкевичъ-Трохимовскій, Е.
- Павловъ, Б. В., см. Челинцевъ, В.
- Пастаноговъ, В. И., см. Чугаевъ, Л. А.
- Петренко, Г. И. и Ведринскій, А. И.

- О потенциалахъ сплавовъ Ag съ Cd , 672.
- Петренко-Критченко, П., см. Цоневъ, Н.
- см. Шеттле, И.
- Петровъ, И. Замѣтка о метилциклопентанкарбоновой к., 644.
- см. Оскерко, А.
- Пигулевскій, Г., см. Орелкинъ, Б., см. Чугаевъ, Л. А.
- Пинегинъ, С. А., см. Демьяновъ, Н. Я.
- Плотниковъ, В. А. О соединеніяхъ $AlBr_3$ съ H_2S и органическими бромидами. Синтезъ меркаптановъ, 1162; электрохимическій резонансъ, 1529.
- и Рокотянъ, В. Е. Электропроводность бромныхъ растворовъ іода, 193.
- Поварнинъ, Г. и ст. Барабановъ, А. Исслѣдованіе ивовой коры, сообщ. I, 267.
- и ст. Журавлевъ, Н. Исслѣдованіе ивовой коры, сообщ. II, 271.
- Красинъ, К. и Поварнинъ, И. Исслѣдованія ивовой коры, сообщ. III, 1799.
- и Толкуновъ, В. Исслѣдованіе ивовой коры, сообщ. IV, 1811.
- Поварнинъ И., см. Поварнинъ, Г.
- Подкопаевъ, Н. И. Внутреннее трение и плавкость системъ азотная к.—вода, 650.
- Позднякова, Е. И., см. Наметкинъ, С. С.
- Порай-Копица, А. Е. и Харзѣевъ, Н. Н. О дѣйствіи хлористаго диметилфенилбензиламмонія на нѣкоторые продукты возстановленія антрахинона, 1691.
- Пржевальскій, Е. С. Исслѣдованіе окисл. дѣйствія $KMnO_4$ въ щелочной средѣ на предѣльныя жирн. кислоты норм. строения, 891.
- Пушинъ, Н. А. и Басковъ, А. В. Равновѣсіе въ бинарныхъ системахъ составленныхъ изъ фтористыхъ соединеній, 82; электропроводность сплавовъ Cu съ Sn , 746.
- и Гребеншиковъ, И. В. Равновѣсія въ нѣкоторыхъ органическихъ системахъ, 741.
- Рабиновичъ, А., см. Шестаковъ, П.
- Раковский, А. Къ ученію объ адсорпци статья 8-ая, 7; статья 9-ая, 13.
- Ранке, Я., см. Курнаковъ, Н.
- Рокотянъ, В. Е., см. Плотниковъ, В. А.
- Рутала, О., см. Ипатьевъ, В.
- Ряховскій, Н. А., см. Сахановъ, А. Н.
- Сапожниковъ, А. В. Вліяніе нѣкоторыхъ условій на успѣхъ окисленія азота въ электрич. дугѣ, 649.
- Гудима и Кутовой. Вліяніе нѣко-

- торыхъ условий на успѣхъ окисленія азота въ вольтовой дугѣ, 1076.
- и Шастаковский. Изслѣдованіе водныхъ растворовъ ацетона по методу замораживанія, 675.
- Сахановъ, А. Н. Аномальныя измѣненія электропроводности, 102.
- и Ряховскій, Н. А. Вязкость и химическое воздѣйствіе двухъ неограниченно смѣшивающихся жидкостей, 655.
- Свѣнтославскій, В. Діазо- и азосоединенія, термохим. изслѣдов., 6-е общ., 1739; термохимическ. изслѣдованія діазосоединеній 1872.
- и Маносзонъ, А. Діазо- и азосоединенія, термохимич. изслѣдов., 7-е общ., 1765.
- Селивановъ, Ф. Ф. Къ вопросу о гидратахъ окиси кальція и ихъ молекулярныхъ соединеніяхъ, 252, 257, 366, 1535.
- Сеславинъ, В. М., см. Чугаевъ, Л. А.
- Сидоренко, К. О нитрозитахъ жирнаго ряда, 1585.
- Смирновъ, В. Температурный коэффициентъ расширения сплавовъ алюминія съ цинкомъ, 380.
- Сорокина, С., см. Гадаскинъ, Д.
- Стадниковъ, Г. Л. Къ вопросу объ оксоніевыхъ соединеніяхъ, статья 3-я, 1391.
- Стасевичъ, Н. Равновѣсіе въ системахъ изъ $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$, NH_3 и H_2O , 912.
- Степановъ, Н. И. Объ измѣненіи величинъ напряженія разложенія воднаго раствора AgNO_3 , 679.
- Танатаръ, С. Интересный случай образования H_2O , 661.
- и Бурксеръ, Е. Къ вопросу о выдѣленіи корпускулъ при химическихъ реакціяхъ, 1.
- Танцовъ, Н. В. О дѣйствіи липазы ричиноваго сѣмени на жиры, 1872.
- Тараринъ, В., см. Курнаковъ, Н.
- Теару, П. Я., см. Чугаевъ, Л. А.
- Тимофеевъ, В. Научная дѣятельность Н. Н. Бекетова, 405.
- Тихвинскій, В. М., см. Арбузовъ, А. Е.
- Толкуновъ, В., см. Поварнинъ, Г.
- Уклонская, Н., см. Зелинскій, Н.
- Умнова, А. О дѣйствіи MgBrC_6H_5 на дибромизобутиронъ, 881; оксоніевыя соединенія дизопрпилкарбинола съ галоидоводородами, 1567.
- Унковская, В. А. Кріоскопическія изслѣдованія растворовъ эфира этиленгликоля и воды, 365, 1099.
- Уразовъ, Г. Г., см. Курнаковъ, Н. С.
- Фаворскій, Ал. Памяти Ф. В. Смирнова, 159; о механизмѣ реакціи между спиртами и минеральными кислотами. Оксоніевыя соединенія спиртовъ съ галоидоводородами, 1557.
- Фелоровъ, А. С. О сплавахъ Al съ Zn, 673.
- Филипповъ, О. Г. Къ вопросу о винилтриметиленѣ Густавсона (полученіе этилтриметилена), 364; строеніе углеводородовъ Густавсона, 1464, 1863.
- Фокинъ, С. О тунговомъ маслѣ, 283; отношеніе нѣкоторыхъ непредѣльныхъ кислотъ къ селенистой к., 275; каталитическая реакція окисленія при высокихъ температурахъ, 286.
- Фоминъ, В., и ст. Горстинъ, А. О распредѣленіи К между гераноломъ и ментоломъ, 675.
- см. Чугаевъ, Л. А.
- Фортинскій, Б. Дѣйствіе ѣдкой щелочи и сухой окиси серебра на бромистый триметиленъ, 568.
- Фрицманъ, Э. Оксоніевыя соединенія галоидоводородовъ и изопропилтретинобутилкарбинола, 1570.
- Харзѣевъ, Н. Н., см. Порай-Кошицъ, А. Е.
- Харичковъ, К. В. Къ примѣненію хамелеона при газовомъ анализѣ, 1866; реакція трихлороуксусной к. съ углеводородами, 152; полинафтенонъ к., очистка ихъ и опредѣленіе строенія (къ случаямъ уплотненія въ полиметиленовомъ ряду), 152; о легучести перекиси водорода при низкихъ температурахъ, 1465; возстановленіе сѣрноокислыхъ солей въ водныхъ растворахъ органическими веществами, 1465; матеріалы для установленія связи между составомъ, строеніемъ органическихъ соединеній и ихъ антисептическими свойствами, 1466; новое изъ области коагулированія, въ примѣненіи къ водѣ р. Невы, 1466.
- Хвольсонъ, О. Д. Принципъ относительности, 153.
- Хлопинъ, Г. В. и Васильева, П. И. Опредѣленіе электропроводности какъ способъ распознаванія натуральныхъ красокъ и искусственныхъ каменноугольныхъ, 377, 302.
- Хлопинъ, В. Г., см. Чугаевъ, Л. А.
- Центнершверъ, М. и Заксъ, И. Скорость растворенія цинка, 2067.
- Цоневъ, Н. и Петренко-Критченко, П. Къ вопросу о взаимномъ вытѣсненіи

NH_3 и аминовъ въ углеродистыхъ соединеніяхъ, 1092.

- Челинцевъ, В. В. О дибромидѣ эфира и пербромидѣ Шютценбергера, 663; изслѣдованіе высшихъ атомностей у кислородныхъ органич. соединеній. I. Оксоніевыя соединенія алкоголей жирнаго ряда, 844; II. Оксоніевыя соединенія феноловъ, 864; III. Объ основн. свойствахъ O въ алкоголяхъ аромат. ряда, 1904; IV. Тоже для терпенаго ряда, 1912; V. О соотношеніи между главными и дополнительными атомностями въ алкоголяхъ, 1917; о продуктахъ, получающихся при дѣйствіи брома на эфиръ—Шютценбергера, Макинтоша и моемъ, 1845.
- и Павловъ, Б. В. Отношеніе индив. магній-органическихъ соединеній къ ароматич. эфирамъ, 289.
- Чернай, Н. А. Воспоминанія о проф. Н. Н. Бекетовѣ, 423.
- Черновъ, Г. И. Объ асимметрическомъ атомѣ кобальта, 153.
- Чесно, Як., см. Чугаевъ, Л. А.
- Чиликинъ, М. Бензилпроизводныя антрахинона и индиго, 1834.
- Чичибабинъ, А. Е. Метил-1-циклопентан-1-карбонная к., 184; къ вопросу объ изомеріи тринафтилкарбиноловъ, 655;
- и Корягинъ, С. И. Три- β -тринафтилметанъ и нѣкоторыя его производныя, 766; о динафтилкетонахъ и динафтилкетиминахъ, 1823.
- см. Корягинъ, С. И.
- Чугаевъ, Л. А. Замѣтка по исторіи химіи въ Россіи (памяти Е. Е. Вагнера), 377; объ оптическихъ свойствахъ борнилксантогеновой кислоты, 648; о дѣйствіи спиртовъ на металл. соединенія кетоновъ, 674.
- и Глѣбко, А. А. О вліяніи циклической связи на вращательную дисперсію, 152; къ вопросу объ оптич. суперпозиціи, 661.
- и Лебединскій, В. О вліяніи оптич. суперпозиціи на аномальную вращательную дисперсію, 648; о диоксимилахъ Rh, 669.
- и Матисенъ, С. А. Вращательная дисперсія нѣкоторыхъ производныхъ цитронеллаля, 1683.
- и Огородниковъ, А. Г. Спектры поглощенія и вращ. дисперсія, 647.
- и Орелкинъ, Б. П. О лѣвомъ ментенѣ, 1871.
- и Пастаноговъ, В. И. Вліяніе температуры на вращ. дисперсію окрашенныхъ соединеній, 670.
- и Пигулевскій, І. В. О вліяніи растворителей на вращательную дисперсію, 671.
- и Сеславинъ, В. М. О комплексныхъ азидахъ хрома, 1683.
- и Теару, П. Я. О пимаровой, к., 152; объ одномъ рядѣ комплексныхъ соединеній двухвалентной платины 2072.
- и Хлопинъ, В. Г. Объ изомеріи въ ряду платино-сѣрныхъ соединеній, 364; простой аппаратъ для опредѣленія растворимости при различн. темпер., 670; о нитропруссидыхъ и пикратахъ платиново-сѣрныхъ основаній, 1862.
- и студ. Чесно, Я. Вращательная дисперсія эфирныхъ маселъ, 672.
- Фоминъ, В. А. и студ. Агрономовъ, В. О дѣйствіи хлористаго хроміла на ментанъ, 671.
- Шарвинъ, В. В. О дѣйствіи анилина на галогенированныя фталены, 885.
- Шарловъ, Л. Э., см. Вревскій, М. С.
- Шастаковский, см. Сапожниковъ, А.
- Шестаковъ, П. и Ноккенъ, Ф. О строеніи окрашенныхъ производныхъ фенолфталеина, 1864.
- и Рабиновичъ, А. Рафинація нефтяныхъ дестиллятовъ и аромат. сульфокислотъ, 664.
- Шеттле, И. и Петренко-Критченко, П. Дѣйствіе соляной к. и щелочи на лактамъ дегидробензоилуксусной к., 173.
- Шлезингеръ, Н. А. О бис-иминокислотахъ, 1684.
- Шпитальскій, Е. И. Условія равновѣсія въ растворахъ малорастворимыхъ гидролизующихся солей, 1873.
- Штейнъ, И. Л. Механический методъ получения дисперсионныхъ растворовъ, 2074.
- Щербакъ, Б. А., см. Зелинскій, Н. Д.
- Эрдманъ, Е., см. Бедфордъ, Ф.
- Якобсонъ, С. Г., см. Биронъ, Е. В.

ПРЕДМЕТНЫЙ УКАЗАТЕЛЬ.

- А**гарь кристалл., его растворимость в воде, **П. ф. Веймарнъ**, 652.
- Адсорбция, учение о ней, (7, 13); адсорбция крахмаломъ в смѣшанныхъ растворахъ, (7), влияние солей на адсорбцию щелочей (7), одновременная адсорбция двухъ щелочей (11), адсорбция и гидролизъ (13), **А. Рановскій**; адсорбция кривая, **Л. Гурвичъ**, 1865.
- Азиды комплексные хрома, **Л. Чугаевъ** и **В. Сеславинъ**, 1683.
- Азосоединения, термохимич. изслѣдованія, **В. Свѣтославскій**, 1739; **В. Свѣтославскій** и **А. Маносзонъ**, 1765.
- Азота окись, взаимодействие ея со щелочами безъ притока воздуха, **А. Драшусовъ**, 653; азота окисление в вольтовой дугѣ, влияние условий (1076), методы работы (1077), влияние скорости прохождения воздуха черезъ печь, (1079), влияние влажности воздуха (1086), влияние природы электродовъ (1089), **А. Сапожниковъ**, **А. Гудима** и **В. Кутовой**; замѣтка на эту работу, **А. Горбовъ** и **В. Митневичъ**, 1682.
- Азотная к. + вода, внутреннее трение и плавкость системы, **Н. Подкопаевъ**, 650.
- Алдегиды непредѣльн., конденсация ихъ съ NH_3 и ацетоукс. эфиромъ, **Е. Гришневичъ-Трохимовскій** и **И. Павловская**, 935; алдегидовъ каталитическое разложение, **М. Кузнецовъ**, 557; влияние на алдегидъ палладіевой черни, **М. Кузнецовъ**, 563; алдегидная группа, влияние на нее различныхъ катализаторовъ, **М. Кузнецовъ**, 558.
- Алкилиденгидразины, ихъ разложение, **Н. Кижнеръ**, 963, 1177.
- Алкилиденимины, ихъ кислотные аддукты, **В. Измаильскій**, 1866.
- Алкоголей жирнаго ряда оксоніевыя соединения, **В. Челинцевъ**, 844; алкоголями жири. вытѣсненіе феноловъ, **В. Челинцевъ**, 877; алкоголи аромат. ряда, основн. свойства в нихъ кислорода (1904), тоже для алкоголей терпенов. ряда (1912), о соотношеніи между главными и дополнительными атомностями в алкоголяхъ (1917), **В. Челинцевъ**; алкоголи жирнаго ряда (1919, 1921), алкоголи ароматическіе (1920, 1923), алкоголи терпенные (1920, 1923), фенолы (1919, 1922)—соотношенія между главными и дополнит. атомностями в нихъ, **В. Челинцевъ**.
- Алленовая группа, обнаруженіе ея при помощи полимеризации, **С. Лебедевъ**, 1390; алленовыхъ углеводородовъ полимеризация, **С. Лебедевъ**, 1331; скорости полимеризации, **С. Лебедевъ**, 1373.
- Аллиловые ароматическіе и гидроароматическіе спирты, **И. Мацуревичъ**, 2074.
- Алюминій фтористый + NaF , равновѣсіе, **Н. Пушинъ** и **А. Басковъ**, 82; $\text{AlF}_3 + \text{KF}$, равновѣсіе, **Н. Пушинъ** и **А. Басковъ**, 86; $\text{AlF}_3 + \text{LiF}$, равновѣсіе, **Н. Пушинъ** и **А. Басковъ**, 89; $\text{AlF}_3 + \text{RbF}$, равновѣсіе, **Н. Пушинъ** и **А. Басковъ**, 91; $\text{AlF}_3 + \text{CsF}$, равновѣсіе, **Н. Пушинъ** и **А. Басковъ** 93; $\text{Al} + \text{Zn}$, темп. коэф. расширения ихъ сплавовъ, **В. Смирновъ**, 380; алюминія и Zn сплавы, **А. Ѳедоровъ**, 673; алюминія сѣрноокислата и K_2SO_4 смѣсей электропроводность, **А. Войташевскій**, 1439; алюминій бромистый, соединеніе съ органич. бромидами, **В. Плотниковъ**, 1162; AlBr_3 , какъ растворитель в криоскопи, **В. Избековъ**, 1792.
- Аминовъ и амміака взаимное вытѣсненіе в углеродистыхъ соединенияхъ, **Н. Цоневъ** и **П. Петренко-Критченко**, 1092.
- Амміакл. + H_2O и MgCl_2 , изученіе равновѣсія, **Дюнисіевъ, Д.**, 905; $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ —равновѣсіе, **П. Стасевичъ**; съ NH_3 и ацетоукс. эфиромъ конденсация непред. алдегидовъ, **Е. Гришневичъ-Трохимовскій** и **И. Павловская**, 935; амміака и аминовъ взаимное вытѣсненіе в углерод. соединенияхъ, **Н. Цоневъ** и **П. Петренко-Критченко**, 1092.
- Аммоній молибденовокисл., какъ ускоритель при дѣйствіи H_2O_2 на KJ , **Е. Орловъ**, 540; аммонія хлористаго и MgCl_2 смѣсей электропроводности, **А. Войташевскій**, 1433, 1435.
- Аномальныя жидкости, сжатіе при смѣшеніи, **Е. Биронъ** и **О. Моргулева**, 1864, 1895.
- Антиподы оптическіе камфарной группы, **Н. Ефремовъ**, 2070.
- Антисептическія свойства, связь между ними и строеніемъ орган. соединений, **Н. Харичковъ**, 1466.
- Антрахинона продукты возстановленія, дѣйствіе на нихъ хлор. диметилфенилбензиламмонія, **А. Порай-Кошицъ** и **Н. Харзѣевъ**, 1691.
- Аппаратъ для опредѣленія растворимости при различныхъ температурахъ, **Л. Чугаевъ** и **В. Хлопинъ**, 670.
- Арбузову, **А. Е.** возраженіе, **В. Челинцевъ**, 663.
- Арсениды кадмія, **С. Жемчужный**, 1137.
- Ароматич. алкоголи, основныя свойства в нихъ кислорода, **В. Челинцевъ**, 1904.
- Атомностей высшихъ изслѣдованіе у кислородныхъ органич. соединений, **В. Челинцевъ**, 844, 864, 1904.
- Ацетиленовые- γ -гликоли, гидрированіе ихъ, **Ю. Залькиндъ**, 1682, 1875.
- Б**арій фтористый + KF , равновѣсіе, **Н. Пушинъ** и **А. Басковъ**, 97.
- Бензилпроизводныя антрахинона и индиго, **М. Чиликинъ**, 1834.
- Бензолъ, спектры поглощенія и конституція его производныхъ, **Н. Валяшко**, 199; бензола производныя, спектры поглощенія и конституція, **Н. Валяшко** и **Г. Дружининъ**, 2014; бензола производныя, влияние замѣстителей на взаимодействіе ихъ съ $\text{C}_6\text{H}_5\text{OCl}$ въ присутствіи SbCl_5 , **Б. Меншуткинъ**, 1710.
- Бериллія перекись, **А. Комаровскій**, 608.
- Бинарные системы фтористыхъ соединений, **Н. Пушинъ** и **А. Басковъ**, 82; бинарныхъ системъ показатель преломленія, **А. Глазуновъ**, 1687.
- Бисъ-иминокислоты, **Н. Шлезингеръ**, 1684.
- Борный ангидридъ, дѣйствіе на ментолъ (1686) и дигидрокарвеолъ (1686), **Б. Меренковскій**.
- Брома дѣйствіе на эфиръ, **А. Арбузовъ**, 380, 442, 2077.
- Бромиды органическіе, соединеніе съ AlBr_3 , **В. Плотниковъ**, 1162; бромистоводородный к. водныхъ растворовъ составъ и упругость пара, **М. Вревскій**, **Н. Заварницкій** и **Л. Шарловъ**, 668; бромоватая к., дѣйствіе на KJ , **Е. Орловъ**, 519; бромные растворы іода, электропроводность, **В. Плотниковъ** и **В. Рокотьянъ**, 193; бромоксианфтохиноны, ихъ изслѣдованіе, **О. Миллеръ**, 1468; бромоефиры, кинетика ихъ дѣйствія на сѣрноватистокислый натрій, **С. Крапивинъ**, 656.
- В**апина, **И.** статья, замѣтка по ея поводу, **А. Арбузовъ**, 700.
- Векторальныя контрактивные энергіи объема и поверхности и тепловое состояніе веществъ, **П. фонъ Веймарнъ**, 930.
- Взаимоудѣйствіе хим. и вязкость двухъ неограниченно смѣшивающихся жидкостей, **А. Сахановъ** и **Н. Ряховскій**, 655.
- Висмута и таллія сплавы, **Н. Курнаковъ**, **С. Жемчужный**, и **В. Тараринъ**, 300.
- Внутреннее трение двойныхъ системъ, **Б. Вейнбергъ**, 649, 701; замѣчаніе по поводу этого доклада, **Н. Курнаковъ**, 649; вн. трение системъ $\text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$, **Н. Подкопаевъ**, 650; внутреннее трение системы: вода — бромаль, (2069), тоже для системы: хлораль + аллиловый спиртъ, (2070), **Н. Курнаковъ** и **Н. Ефремовъ**.
- Вода + хлораль, внутр. трение этой системы (329), вода + бромаль — тоже (2069), **Н. Курнаковъ** и **Н. Ефремовъ**, вода + HNO_3 , внутреннее трение и плавкость, **Н. Подкопаевъ**, 650; вода + $\text{MgCl}_2 + \text{NH}_3$, изученіе равновѣсія, **Д. Дюнисіевъ**, 905; $\text{H}_2\text{O} + \text{NH}_3 + \text{Cu}(\text{NO}_3)_2$, равновѣсіе, **П. Стасевичъ**, 912; вода и Na_2CO_3 , упругость паровъ, **А. Герасимовъ**, 1655; воды естественныя, примѣненіе при изслѣдованіи электропроводности, **А. Дорошевскій** и **С. Дворжанчинъ**, 1489.
- Водорода присоединеніе къ ацетиленовымъ γ -гликолямъ въ присутствіи Pd или Pt , **Ю. Залькиндъ**, 1875; водорода присоединеніе къ α - δ -дифенил- α - δ -диоксибутину, **Ю. Залькиндъ** и **Е. Исаковичъ**, 1896.
- Водорода перекиси летучесть при низкихъ температурахъ, **Н. Харичковъ**, 1465; водорода перекиси интересный случай образованія, **С. Танатаръ**, 661.
- Воздуха горѣніе в вольтовой дугѣ, **А. Горбовъ** и **В. Митневичъ**, 1109, 1693.
- Возраженіе **А. Арбузову**, **В. Челинцевъ**, 663.
- Возстановленіе магній-органическими соединениями, **А. Горскій**, 163.
- Вольтова дуга, влияние нѣк. условий на окисленіе азота в ней (1076); методы работы (1077), влияние скорости прохождения воздуха черезъ нее (1086), влияние влажности воздуха (1086), влияние природы электродовъ (1089), **А. Сапожниковъ**, **А. Гудима** и **В. Кутовой**; вольтова дуга, горѣніе в ней воздуха, **А. Горбовъ** и **В. Митневичъ**, 1109, 1693, 1682.
- Вращательная дисперсія, **Л. Чугаевъ** и **А. Огородниковъ**, 647; влияние на ано-

мальную вращательную дисперсию оптической суперпозиции, **Л. Чугаев** и **В. Лебединский**, 648; вр. дисперсия нѣк. производныхъ цитронеллаля, **Л. Чугаев** и **С. Матисень**, 1683.

Вывѣтриваніе кальци- и натрій-щанъ-амидовъ, **А. Лидовъ**, 1867.

Вязкость и хим. взаимодействіе двухъ неограниченно смѣшивающихся жидкостей, **А. Сахановъ** и **Н. Ряховскій**, 655.

Газовый анализъ, примѣненіе при немъ хамелеона, **К. Харичковъ**, 1866; газовое давление, природа его, **Е. Волхонскій**, 154.

Галоидоводороды, оксоневыя соединения спиртовъ съ ними, **Ал. Фаворскій**, 1557; оксоневыя соединения съ ними диизо-пропилкарбинола, **А. Уминова**, 1567; оксоневыя соединения съ ними этил-третичнобутилкарбинола, **П. Ашмаринъ**, 1568; тоже для изопропилтретично-бутилкарбинола **Э. Фрицманъ**, 1570.

Гидразоны, каталитическое ихъ разложение, **А. Арбузовъ** и **В. Тихвинскій**, 70.

Гидратация 1,1,2-триметилциклопропана, **Н. Киннеръ** и **Г. Хонинъ**, 1770.

Гидратовъ существованія въ растворахъ новое доказательство, **Н. Колосовскій**, 828.

Гидрирование ацетиленовыхъ γ -гликолей, **Ю. Залькиндъ**, 1682, 1875; гидро-генизация феноловъ, содержащихъ непредѣльную боковую цѣпь, **В. Ипатьевъ**, 1829.

Гидролизъ и адсорбція, **А. Рановскій**, 13.

Глиноземъ сѣрникоксидъ, опредѣленіе свободн. кислоты и основанія, **В. Н. Ивановъ**, 57.

Глицеринъ, дисперсоидные растворы въ немъ S и Se, **П. ф. Веймарнъ**.

Глицеринозоли золота, **П. ф. Веймарнъ**, 2075.

Голубые растворы сѣры, **П. ф. Веймарнъ**, 1868.

Горѣние воздуха въ вольтовой дугѣ, **А. Горбовъ** и **В. Митневичъ**, 1109, 1693.

Густавсона углеводороды, строеніе ихъ, **О. Филипповъ**, 1464, 1863.

Давленіе истеченія и твердость пластическихъ тѣлъ: твердость и давленіе истеченія (1005); методъ работы, измѣреніе давленія истеченія (1010); кривая давленія истеченія (1015); явленія релаксация (1024); результаты наблюденія — для простыхъ тѣлъ и металлическихъ солей (1033)—для ор-

ганическихъ веществъ (1034)—для металловъ (1038)—вліяніе примѣсей (1046); двойныя системы (1048); твердые растворы (1052); опредѣленные химич. соединения (1067), **Н. Курнаковъ** и **С. Жемчужный**.

Двойная связь въ трехчленномъ кольцѣ, **Б. Меренновскій**, 1862; двойныя системы, внутреннее треніе, **Б. Вейнбергъ**, 649, 701; замѣчаніе, **Н. Курнаковъ**, 649; двойныя системы, заключающія хлорист. бензоилъ и нѣкот. орган. вещества, **Б. Меншуткинъ**, 1701; двойныя соли хинина и мочевины, **П. Голубевъ**, 676.

Двуэтиленовые углеводороды, изслѣдованіе въ области полимеризации: распространенность явленія полимеризации (1249), образование кольчатыхъ системъ при полимеризации (1252), роль процессовъ изомеризации при образованіи полимерныхъ формъ (1254), о типахъ полимеризации (1254), о роли диссоциации при образованіи полимерныхъ формъ (1256), очеркъ полимеризации углеводородовъ типа дивинила — историческая справка (1257), склонность къ полимеризации — общее свойство углеводородовъ ряда дивинила (1261), роль температуры въ образованіи полимерныхъ формъ (1265), о димерѣ съ открытой цѣпью (1270), прочность димерныхъ и полимерныхъ формъ (1276), о механизмѣ образованія димерной и полимерной формы (1278), о схемѣ образованія дим- и полимерной формы (1287), къ вопросу о строеніи полимерной формы (1289), полимеризация нѣкот. углеводородовъ ряда дивинила (1296), очеркъ полимеризации углеводородовъ ряда аллена (1331), полимеризация нѣкоторыхъ углеводородовъ ряда аллена (1337), о скоростяхъ полимеризации углеводородовъ ряда дивинила и ряда аллена — методъ опредѣленія скоростей (1373), о скоростяхъ полимеризации углеводородовъ ряда дивинила (1377), о скоростяхъ полимеризации углеводородовъ ряда аллена (1385), **С. Лебедевъ**; къ вопросу объ изомерныхъ превращеніяхъ, **Л. Нучеровъ**, 1634.

Дегидрогенизация катализомъ, **Н. Зелинскій**, 52; **Н. Зелинскій** и **Н. Уклонская**, 56.

Дезинтеграція двойная въ уранѣ, **Г. Антоновъ**, 1463.

Дибромидъ эфира, **В. Челинцевъ**, 663, 1845; **А. Арбузовъ**, 1674, 2077.

Дивинилъ, скорости полимеризации угле-

водородовъ его ряда, **С. Лебедевъ**, 1373.

Динафтилкетоны и динафтилкетимины, **А. Чичибабинъ** и **С. Корягинъ**, 1823.

Дисперсія вращательная, **Л. Чугаевъ** и **А. Огородниковъ**, 647; о вліяніи оптич. суперпозиции на аномальную вращательную дисперсию, **Л. Чугаевъ** и **В. Лебединскій**, 648; вліяніе растворителей, **Л. Чугаевъ** и **Г. Пигулевскій**, 671; вр. дисперсія эфирныхъ маселъ, **Л. Чугаевъ** и **Я. Чесно**, 672; вр. дисперсія нѣкот. производныхъ цитронеллаля **Л. Чугаевъ** и **С. Матисень**, 1683.

Дисперсоидные растворы S и Se въ глицеринѣ и эритритѣ, **П. ф. Веймарнъ**, 1689; дисперсоидология, основной законъ, **П. ф. Веймарнъ**, 366; дисперсоидные растворы, механич. методъ ихъ полученія, **А. Штейнъ**, 2074; дисперсоидные растворы Au, ихъ коагуляція, **П. ф. Веймарнъ**, 2075.

Диссоциация и явленія тепловыя (термохим. изслѣдованія растворенія), **Н. Колосовскій**, 814.

Диаграммы состоянія системъ, образованныхъ бензойной к. и анилиномъ и толудидами, **А. Басковъ**, 1604.

Диазосоединенія, термохим. изслѣдованія, **В. Свѣтославскій**, 1739; **В. Свѣтославскій** и **А. Маносзонъ**, 1765.

Дланиль, полимеризация углеводородовъ его ряда, **С. Лебедевъ**, 1372.

Дюксимины родія, **Л. Чугаевъ** и **В. Лебединскій**, 669.

Желѣзо фтористое + NaF, равновѣсіе, **Н. Пушинъ** и **А. Басковъ**, 99; желѣзо хлорное, какъ ускоритель при дѣйствіи на KJ бромноватой к. (526), тоже H_2O_2 (536), **Е. Орловъ**; $Fe_2(NO_3)_6 \cdot 18H_2O$, изученіе кристаллизаци, **Н. Гринаковский**, 1241.

Желатина кристаллич., ея растворимость въ водѣ, **П. ф. Веймарнъ**, 652.

Жидкостей (двухъ) неограниченно смѣшивающихся вязкость и химическое взаимодействіе, **А. Сахановъ** и **Н. Ряховскій**, 655; жидкостей теплоемкость, **В. Курбатовъ**, 660; жидкости аномальныя, сжатіе при смѣшеніи **Е. Биронъ** и **О. Моргулева**, 1864, 1985; жидкости, образующія химич. соединения, сжатіе при смѣшеніи, **Е. Биронъ**, **Н. Никитинъ** и **С. Янобсонъ**, 1865, 2002.

Жиры непредѣльные, каталитич. ихъ восстановленіе, **Ф. Бедфордъ** и **Е. Эрдманъ**, 616; восстановленіе при помощи окисловъ Ni, **В. Ипатьевъ**, 1464.

Замѣстителей вліяніе на взаимодействіе бензола и его производныхъ съ C_6H_5COCl въ присутствіи $SbCl_3$, **Б. Меншуткинъ**, 1710.

Золота глицеринозоли, **П. ф. Веймарнъ**, 2075; коагуляція дисперсоидныхъ растворовъ, **П. ф. Веймарнъ**, 2075.

Ивовая кора, ея изслѣдованіе: классификація (267), реакціи чистыхъ видовъ ивъ (табл. м. 268 и 269), реакціи гибридивиров. ивъ (табл. м. 270 и 271), **Г. Поварнинъ** и ст. **А. Барабановъ**; кора salix alba \times viminalis (271), выдѣленіе таннидовъ (272), фракционированіе (273), качеств. реакціи различныхъ фракцій (274), расщепленіе фракцій (276), окисленіе (277), ангидризация (278), опредѣленіе сахаровъ (279), восстановленіе Zn-пылью (280), растворимость различн. флабафеновъ (281), **Г. Поварнинъ** и ст. **Н. Журавлевъ**; ивовая кора, изслѣдованіе, сообщ. III, **Г. Поварнинъ**, **К. Красавинъ** и **И. Поварнинъ**, 1799; то-же, сообщ. IV, **Г. Поварнинъ** и **В. Толкуновъ**, 1811.

Изоморфныя смѣси нѣк. веществъ камфарн. группы, **Н. Ефремовъ**, 2071.

Изонитросоединенія, строеніе ихъ, **С. Наметкинъ**, 1414; превращеніе ихъ въ кетоны, **С. Наметкинъ** и **Е. Позднякова**, 1420.

Изооксанъ, переходъ его соли въ α -соль, **А. Лидовъ**, 1867.

Изофлуидныя вещества, показатели преломленія ихъ бинарныхъ смѣсей, **О. Моргулева**, 2073.

Ильменскихъ мѣсторожденіи радиоактивные минералы, **В. Бородовскій**, 672.

Имяно (бис-) кислоты, **Н. Шлезингеръ**, 1684.

Индолы, полученіе изъ гидразоновъ, **А. Арбузовъ** и **В. Тихвинскій**, 70.

Испаренія скрытая теплота: ртути, бромформа (659), антрацена, хлор. и бром. этила, бром. этилена, дифенила, хризена, α -бромнафталина, хинона (660), **В. Курбатовъ**.

Истеченія давленіе сплавовъ Bi и Tl, **Н. Курнаковъ**, **С. Жемчужный** и **В. Тараринъ** 315; истеченія давленіе и твердость пластич. тѣлъ, **Н. Курнаковъ** и **С. Жемчужный**, 1005; подр. см. „давленіе истеченія и т. д.“.

Иодъ, электропроводность растворовъ его въ бромѣ, **В. Плотниковъ** и **В. Роко-тянъ**, 193.

Кадмий фтористый + NaF, равновесие, **Н. Пушкин** и **А. Баснов**, 96; кадмия и Zn сплавов электропроводность и твердость, **А. Глазунов** и **М. Матвеев**, 379; кадмия йодистого и KJ смесей электропроводность, **А. Войташевский**, 1440; кадмия и Ag сплавов потенциалы, **Г. Петренко** и **А. Ведринский**, 672; кадмия мышьяковистого соединения, **С. Жемчужный**, 1137; кадмия и Ag электропроводность, **Н. Курнаков** и **А. Глазунов**, 2068.

Калия распределение между гераниолом и ментолом, **В. Фомин** и **А. Горстин**, 675; калий хлористый, теплоты растворения в водном спирте, **Н. Колосовский**, 35; калий азотнокислый, тоже, **Н. Колосовский**, 40; KF + AlF₃, (86), KF + BaF₂ (97), KF + CeF₃ (98), равновесие, **Н. Пушкин** и **А. Баснов**; KCl и MgCl₂ смесей электропроводность (1431, 1436); KBr и MgCl₂, тоже (1437), K₂SO₄ и Al₂(SO₄)₃, тоже (1439); KJ и CdJ₂, тоже (1440), **А. Войташевский**; калий йодистый, действие K₂Cr₂O₇ (519), бромноватой к. (519), H₂O₂ (528), **Е. Орлов**; калий двухромокислый—окисление KJ (512), как ускоритель при действии на KJ бромноватой к. (523), тоже H₂O₂ (532), **Е. Орлов**.

Кальция окиси гидраты и их молекул. соединения, (252, 1535), пересыщенные растворы Ca(OH)₂ (252), кристаллические гидраты (257), крист. моногидрат (258); крист. полугидрат (261, 264, 265), **В. Селиванов**; кальций гидрата окиси соединения с фенолом: дифеноляты (1536), разложение его водою (1538), отношение его к эфиру (1539), диссоциация в вакууме (1541), отношение его к нагрыванию (1543), гидраты дифенолята, образ. при охлаждении растворов (1545), гидрат дифенолята с 3 1/2 част. воды (1547), способность дифенолята давать еще более богатые водой гидраты (1549), полуводный гидрат дифенолята (1550), полугидрат дифенолята (1551), образование полифенолятов и твердого раствора гидрата окиси кальция в феноле (1552), получение тетрафенолята (1553), образование гексафенолята (1554), образование твердых растворов (1555), **В. Селиванов**; кальций бромистого и CoCl₂ смесей электропроводность, **А. Войташевский**, 1442; кальций-циан-амида выветривание, **А. Лидов**, 1867.

Камфарной группы оптические антипо-

ды (2070), изоморфные смеси (2071), **Н. Ефремов**.

Камфероксим, изоморфные смеси, **Н. Курнаков** и **А. Вигдерович**, 2068.

Камфора, как растворитель, **Н. Ефремов**, 1688.

Капиллярного подъема одна закономерность, **В. Кистяковский**, 782; при его помощи определение молекулярного веса, **В. Кистяковский**, 800.

Карбоновые к., их синтез с помощью Ni-тетракарбонила, **А. Осерно** и **И. Петров**, 651.

Катализ, избирательный, дегидрогенизационный, **Н. Зелинский**, 52; катализом дегидрогенизация гексагидробензойной к., **Н. Зелинский** и **Н. Уклонская**, 56; каталитическое разложение фенилгидразина, **А. Арбузов** и **В. Тихвинский**, 69; каталитич. разложение гидразонов, **А. Арбузов** и **В. Тихвинский**, 70; каталит. разложение фенилгидразонов: метилпропилкетона, **А. Арбузов** и **А. Фриуф**, 694,—дипропилкетона, **А. Арбузов** и **Р. Вагнер**, 697,—ацетонилацетона, **А. Арбузов** и **Н. Хруцкий**, 699; каталитическая реакция окисления при высоких темпер., **С. Фокин**, 286; при помощи катализа получение метана, **В. Ипатьев**, 433; каталит. разложение алдегидов, **М. Кузнецов**, 557; катализаторов разл. влияние на алдегидную группу, **М. Кузнецов**, 558; возстанов. катализаторы—окислы никкеля, перенос ими молек. H₂ к ненасыщенным жирам и жирным кислотам, **Ф. Бедфорд** и **Е. Эрдман**, 616; катализаторы — никкелевые соли, **Ф. Бедфорд** и **Е. Эрдман**, 638; каталит. реакции при высок. темп. и давлении, **В. Ипатьев**, 994, 1829; в присутствии катализаторов полимеризация этилена, **В. Ипатьев** и **О. Рутала**, 995; каталит. разложение алкилиденгидразинон, **Н. Кимнер**, 963, 1177.

Кетоны цикл., теплоты горения, **П. Зубов**, 245; получение из изонитро-соединений, **С. Наметкин** и **Е. Позднова**, 1422; кетонов металл. соединения, действие на них спиртов, **Л. Чугаев**, 674.

Кинетика химич. реакций 1, 2 и 3 порядка, **Е. Орлов**, 457; кинетика хим. реакции 2 и 3-ьяго порядков, **Е. Орлов**, 489; кинетика реакций окисления, присоединения и раскисления (511) окисление HJ двухромкалиевой солью в присутствии H₂SO₄ и AsO₄H₃ (512), опыты с бромноватой кислотой (519), опыты с бромноватой кисло-

тою и ускорителями—K₂Cr₂O₇ (523), FeCl₃ (526), Na₂WO₄ (527), опыты с H₂O₂ (528), опыты с H₂O₂ и ускорителями—K₂Cr₂O₇ (522), FeCl₃ (536), Na₂WO₄ (539), MoO₄(NH₄)₂ (540), **Е. Орлов**; кинетика эфиобразования, **Е. Орлов**, 706; кинетика действия бромозфиоров на сфрноватистокислый натрий, **С. Крапивин**, 656.

Кислород, основные его свойства в спиртах ароматич. ряда (1904), терпенного ряда (1912), соотношение между главными и дополнительными атомностями (1917), **В. Челинцев**.

Кислородные органич. соединения, исследование выпитых атомностей, **В. Челинцев**, 844, 864, 1904.

Кислоты и-предельные, отношение к селенистой к., **С. Фокин**, 285; непреджирные к., каталит. их возстановление, **Ф. Бедфорд** и **Е. Эрдман**, 616; кислоты цикл., теплоты горения, **П. Зубов**, 246; кисл. жирные предельные, окисление KMnO₄, **Е. Пржевальский**, 891.

Коагулирование, новое из его области в применении к водѣ р. Невы, **Н. Харичнов**, 1466; коагуляция высокомолекулярных веществ, **П. ф. Веймарн**, 652; коагуляция дисперсионных растворов Au, **П. ф. Веймарн**, 2075.

Кобальта хлористого и CaBr₂ смесей электропроводность, **А. Войташевский**, 1442.

Колба и стакан для объемного анализа, **В. Иванов**, 66.

Кольцо четырехчленное, оптические свойства, **С. Лебедев**, 1388.

Конституция и спектры поглощения производных бензола, **Н. Валяшко**, 199; конституция производных бензола и спектры поглощения, **Н. Валяшко** и **Г. Друнинин**, 2014.

Контрактивные энергии поверхности и объема и тепловое состояние веществ, **П. ф. Веймарн**, 652, 930.

Кора ивовая, ее исследование: классификация (267), реакции чистых видов ив (табл. м. 268 и 269), реакции гибридных ив (табл. м. 270 и 271), **Г. Поварнин** и ст. **А. Барбанов**; кора ивы Salix alba × viminalis (271), выделение таннидов (272), фракционирование (273), кач. реакции разл. фракции (274), расщепление фракций (276), окисление (277), ангидризация (278), определение сахаров (279), возстановление Zn пылью (280), раствор. разлчных флюбафенов (281), **Г. Повар-**

нин и ст. **П. Журавский**; кора ивовая, исследование, сообщ. III, **Г. Поварнин**, **Н. Красавин** и **И. Поварнин**, 1799; сообщ. IV, **Г. Поварнин** и **В. Толкунов**, 1811. Корпускулы, выделение их при химич. реакциях, **С. Танатар** и **Е. Буркерт**, 1.

Крахмаль, адсорпция им в смѣшанных растворах, **А. Раковский**, 7.

Крахмалаты Li, Na и K (15), крахмалаты Ba, Sr, Ca (17), **А. Раковский**.

Краски натуральные и каменноугольные, различие между ними в электропроводности, **Г. Хлопин** и **П. Васильева**, 802.

Кривая адсорпции и закон распределения, **Л. Гурвич**, 1865.

Кристаллизация, растворение и пересыщение, **П. ф. Веймарн**, 366; кристаллизация переохлажденн. кристалл. веществ, причина ненормальной линейной скорости, **Н. Гринавский**, 1210.

Криоскопическое исследование растворов эфира этиленгликоля, **В. Унковская**, 1099; криоскопия, AlBr₃ как растворитель, **В. Избенов**, 1792.

Лити фтористый + AlF₃, равновесие, **Н. Пушкин** и **А. Баснов**, 89.

Магний—органические соединения, возстановление ими, **А. Горский**, 163; индивидуальны, отношение к аромат. эфирам, **В. Челинцев** и **Б. Павлов**, 289; магний хлористый, NH₃ и H₂O, изучение равновесия, **Д. Дюнисев**, 905; магния хлористого и KCl смесей электропроводности (1431-1436), тоже для MgCl₂ и NH₄Cl (1433), тоже для MgCl₂ и HCl (1436), тоже для MgBr₂ и KBr (1437), MgSO₄ и Na₂SO₄ (1444), **А. Войташевский**.

Макинтоша продукты действия брома на эфир, **В. Челинцев**, 1845.

Марганцевокисл. калий, действие в щелочн. средѣ на пред. жирн. к. норм. строения, **Е. Пржевальский**, 891.

Меркаптанов синтез, **В. Плотников**, 1162.

Метилловый спирт, окисление при различных катализаторах и различных температурах, **С. Фокин**, 286.

Микроструктура сплавов Bi с Tl, **Н. Курнаков**, **С. Жемчужный** и **В. Тарарин**, 323.

Минеральные воды, определение окисляемости, **Н. Никитин**, 1697.

Минеральные кислоты и спирты, механизм реакций между ними, **Ал. Фаворский**, 1557.

Модуль упругости смѣсей Cu и Ni , **Н. Курнаковъ и Я. Ранке**, 156.
Молекулярнаго вѣса опредѣленія при посредствѣ капиллярнаго подъема, **В. Кистяновскій**, 800.
Моновариантныя системы, упругость паровъ, **А. Герасимовъ**, 1655.
Мышьяковистыя соединения кадмия, **С. Жемчужный**, 1137.
Мѣди и никкель, твердость и модуль упругости, **Н. Курнаковъ и Я. Ранке**, 156; мѣди и Sn сплавовъ электропроводность, **Н. Пушкинъ и А. Басновъ**, 746; м. азотнокислая, NH_3 и H_2O , равновѣсія, **Н. Стасевичъ**, 912.
Натрий вольфрамовок., какъ ускоритель при дѣйствіи на KJ бромноватой к. (527), тоже H_2O_2 (589), **Е. Орловъ**; натрий углекислый и вода, упругость паровъ, **А. Герасимовъ**, 1655; натрий—цианъ-амида вывѣтриваніе, **А. Лидовъ**, 1867; натрий азотнокислый, теплоты растворенія въ водныхъ растворахъ спирта, **Н. Колосовскій**, 27; $\text{NaF} + \text{AlF}_3$ (83), $\text{NaF} + \text{PbF}_2$ (95), $\text{NaF} + \text{CdF}_2$ (96), $\text{NaF} + \text{FeF}_3$ (99), $\text{NaF} + \text{ZnF}_2$ (100), равновѣсія, **Н. Пушкинъ и А. Басновъ**; натрий сѣрноватистокислый, кинетика дѣйствія на него бромозфировъ, **С. Крапивинъ**, 656; натрий водородистый, **И. Жуковъ**, 661; натрий сѣрноватистокислый, изученіе кристаллизаціи, **Н. Гринаковскій**, 1238, 1240; Na_2SO_4 и MgSO_4 смѣсей электропроводность, **А. Войташевскій**, 1444.
Нафтенныя к., раздѣленіе дробной кристаллизаціей, **Д. Гадаскинъ и Е. Завершинская**, 377.
Нафтиларсиновой к. производныя, **Н. Андреевъ**, 1980.
Нафтохиноновыя производныя, окисленіе ихъ во фталевую кислоту, **О. Миллеръ**, 1477.
Некрологи, жизнеописанія, и т. д.: **Ф. В. Смирновъ**, **Ал. Фаворскій**, 159; **Н. Н. Бекетовъ**, **Н. П. Осиповъ**, 383; **В. Тимофѣевъ**, 405; **Н. Чернай**, 423; **В. Куриловъ**, 430.
Неразрѣдно кипящая смѣсь бензола съ гексаметиленомъ, **Н. Зелинскій и А. Александровъ**, 377.
Нернста-Трутона правило, **В. Курбатовъ**, 661.
Нефтяныхъ дистиллатовъ рафинація, **П. Шестановъ и А. Рабиновичъ**, 664; нефтяная фракція $102^\circ\text{—}104^\circ$, катализъ ея, **Н. Зелинскій**, 54; нефтяная фракція $100^\circ\text{—}100^\circ\text{Б}$, катализъ ея, **Н. Зелинскій и В. Доброхотовъ**, 55; нефтя-

ные углеводороды, дѣйствіе AlCl_3 и триоксиметилена, **А. Настюковъ и Н. Гуринъ**, 1688.

Никкель и Cu , твердость и модуль упругости смѣсей, **Н. Курнаковъ и Я. Ранке**, 156; никкеля окислы, какъ возстанов. катализаторы при переносѣ молекулярнаго водорода къ ненасыщеннымъ жирамъ и жирнымъ кислотамъ, **Ф. Бедфордъ и Е. Эрдманъ**, 616; никкелевыя соли какъ катализаторы, **Ф. Бедфордъ и Е. Эрдманъ**, 638; никкельтетракарбониль, синтезъ при его помощи карбоновыхъ кисл., **А. Оскерно и И. Петровъ**, 651.

Нитрилы жирнаго ряда, ихъ полученіе, **А. Арбузовъ**, 74.

Нитровиты жирнаго ряда, **Н. Сидоренко**, 1585.

Нитропруссиды платинобромистыхъ оснований **Л. Чугаевъ и В. Хлопинъ**, 1862.

Объема и поверхности контрактивныхъ энергій, **П. ф. Веймарнъ**, 652, 930.

Окисленіе KMnO_4 совместно пред. и неперед. углеводородовъ, **Н. Кижнеръ**, 1788; окисляемости въ минеральныхъ водахъ опредѣленіе, **Н. Никитинъ**, 1697; окислительное дѣйствіе KMnO_4 въ щелочной средѣ на предѣльные жирныя кислоты норм. строения, **Е. Пржевальскій**, 891.

Оксоневыя соединения алкогелей жирнаго ряда, **В. Челинцевъ**, 844; оксоневыя соединения феноловъ, **В. Челинцевъ**, 864; оксоневыя соединения, къ вопросу о нихъ, **Г. Стадинковъ**, 1391; оксоневыя соединения спиртовъ съ галоидоводородами, **Ал. Фаворскій**, 1557; оксоневыя соединения: изопропилтретичнобутилкарбинола, **Э. Фрицманъ**, (1470), этилтретилбутилкарбинола, **П. Ашмаринъ**, (1568), диизопропилкарбинола, **А. Умнова** (1567).

Олова и мѣди сплавовъ электропроводность, **Н. Пушкинъ и А. Басновъ**, 746.

Оптическія свойства борнилксантогенонной к., **Л. Чугаевъ**, 648; оптическія свойства четырехчленного кольца, **С. Лебедевъ**, 1388; оптической суперпозиціи влияние на атомную вращательную дисперсію, **Л. Чугаевъ и В. Лебдинскій**, 648; опт. суперпозиція, **Л. Чугаевъ и А. Глѣбоко**, 661; оптическіе антиподы камфарной группы, **Н. Ефремовъ**, 2070.

Осмотическое давленіе, природа его, **Е. Волхонскій**, 154.

Охладительныя смѣси, **Н. Колосовскій**, 813.

Памяти **Ф. В. Смирнова**, **Ал. Фаворскій**, 159.

Паровъ упругость нѣкот. моновариантныхъ системъ, **А. Герасимовъ**, 1655.

Пентадигалоилглюкоза, **Л. Ильинъ**, 157. Пербромидъ Шютценбергера, **В. Челинцевъ**, 663, 1845; **А. Арбузовъ**, 1674.

Перекись берилля, **А. Комаровскій**, 608; перекись водорода, дѣйствіе на KJ , **Е. Орловъ**, 528.

Переохлажденныя кристалл. вещества, причина ненормальной линейной скорости кристаллизаціи, **Н. Гринаковскій**, 1210.

Пересъщеще, раствореніе и кристаллизація, **П. ф. Веймарнъ**, 366.

Пикраты платинобромистыхъ оснований, **Л. Чугаевъ и В. Хлопинъ**, 1862.

Пиразолиновыя основания, ихъ разложене, **Н. Кижнеръ**, 949, 957, 987.

Плавкости диаграмма сплавовъ Bi и Tl , **Н. Курнаковъ**, **С. Жемчужный** и **В. Тараринъ**, 302; плавкость и внутреннее треніе системы $\text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$, **Н. Подкопаевъ**, 650.

Пластическія тѣла, давленіе истеченія и твердость, **Н. Курнаковъ и С. Жемчужный**, 1005; подр. см. „давленіе истеченія“ и т. д.

Платина двувалентная, комплексныя соединенія, **Л. Чугаевъ**, и **П. Теару**, 2072.

Платиносѣрнистыя соединенія, нитропруссиды и пикраты ихъ, **Л. Чугаевъ и В. Хлопинъ**, 1862.

Пнейматогенъ, къ вопросу о составѣ использованныхъ патроновъ, **А. Лидовъ**, 677.

Поверхности контрактивная энергій, **П. ф. Веймарнъ**, 652, 930.

Поглощенія спектры производныхъ бензола, **Н. Валяшко**, 199; поглощенія спектры и конституція производныхъ бензола, **Н. Валяшко** и **Г. Дружининъ**, 2014; поглощенія спектры и вращ. дисперсія, **Л. Чугаевъ и А. Огородниковъ**, 647; поглощенія спектры ацетона, **А. Огородниковъ**, 677; влияние на нихъ растворителей, **А. Огородниковъ**, 679.

Пожаръ химической лабораторіи Казанскаго Университета, **А. Арбузовъ**, 1580.

Показатели преломленія бинарныхъ смѣсей изофлуидныхъ веществъ, **О. Моргулева**, 2073.

Полимеризація этилена, **В. Ипатьевъ и О. Рутала**, 995; полимеризація двуэтиленовыхъ углеводородовъ, **С. Лебедевъ**, 1249 (подр. смотр. „Двуэтиленовые

углеводороды“); полимеризація, какъ способъ обнаруженія алленовой группы, **С. Лебедевъ**, 1391.

Полиморфизмъ цинка, **П. Лашенко**, 552. Постоянныхъ температуръ получене, **А. Герасимовъ**, 1668.

Потенциалы сплавовъ Ag съ Cd , **Г. Петренко** и **А. Ведринскій**, 672; потенциалы сплавовъ Ag съ Sb , **А. Ведринскій**, 673.

Преломленія показатель и электропроводность смѣсей водн. растворовъ солей щелочныхъ металловъ, **А. Дорошевскій** и **С. Дворжанчинъ**, 1174, (подр. см. „Электропроводность“ и т. д.); преломленія показатель бинарныхъ системъ, **А. Глазуновъ**, 1687.

Природа осмотического и газоваго давленія, **Е. Волхонскій**, 154.

Равновѣсія въ нѣкоторыхъ орган. системахъ, **Н. Пушкинъ и А. Гребенциновъ**, 741; равновѣсія въ системахъ изъ MgCl_2 , NH_3 и H_2O , **Д. Дионисьевъ**, 905; равновѣсія въ системахъ $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$, NH_3 и H_2O , **Н. Стасевичъ** 912.

Радиоактивныя минералы Ильменскихъ мѣсторожденій, **В. Бородовскій**, 672.

Распределенія законъ, **Л. Гурвичъ**, 1865.

Растворитель — камфора, **Н. Ефремовъ**, 1688; растворитель въ криоскопи,

AlBr_3 , **В. Избековъ**, 1792; растворителя распределеніе между растворенными веществами, **А. Дорошевскій** и **С. Дворжанчинъ**, 1174; растворы водные солей щелочныхъ металловъ, электропроводность и показатель преломленія смѣсей ихъ, **А. Дорошевскій** и **С. Дворжанчинъ**, 1174 (подр. см. „Электропроводность“ и т. д.); растворенія термодинамическія изслѣдованія, **Н. Колосовскій**, 22, 805, 814; растворы, термодинам. изслѣдованія, **Н. А. Колосовскій**, 22; растворенія теплоты въ водномъ спиртѣ NaNO_3 , KNO_3 и KCl , **Н. Колосовскій**, 27; растворителей влияние на спектръ поглощенія ацетона, **А. Огородниковъ**, 678; растворителей влияние на вращ. дисперсію, **Л. Чугаевъ** и **Г. Пигулевскій**, 671; раствореніе, пересъщещене и кристаллизація, **П. ф. Веймарнъ**, 366; растворы іода въ бромѣ, электропроводность, **В. Плотниковъ** и **В. Рокотьянъ**, 193; растворимость въ водѣ кристал. желатинны и агара и о механизмѣ растворенія и коагуляціи высокомолек. веществъ, **П. ф. Веймарнъ**, 652; растворы водные ацетона, изслѣдованіе по методу замораживанія, **А. Сапож-**

- никовъ и Шастаковскій, 675; растворения Zn скорость, М. Центнершверт и И. Закъ, 2067; растворы дисперсионные, А. Штейнъ, 2074; растворы дисперсионные Au, ихъ коагуляція П. ф. Веймарнъ, 2075.
- Расширения темп. коэфф. сплавовъ Al съ Zn, В. Смирновъ, 380.
- Рафинація нефтяныхъ дистиллатовъ, П. Шестановъ и А. Рабиновичъ, 664.
- Реакцій, 1, 2 и 3 порядка кинетика, Е. Орловъ, 457; реакцій 2 и 3 порядковъ кинетика, Е. Орловъ, 489; реакцій окисления, присоединения и раскисления кинетика (511); окисление HJ двуххромокислородною солью въ присутствии H₂SO₄ и AsO₄H₃ (512), опыты съ бромоводородомъ к. (519), тоже съ ускорителями—K₂Cr₂O₇ (523), FeCl₃ (526), Na₂WO₄ (527), опыты съ H₂O₂ (528), тоже съ ускорителями—K₂Cr₂O₇ (532), FeCl₃ (536), Na₂WO₄ (539), MoO₄(NH₄)₂ (540), Е. Орловъ.
- Резонансъ электрохимическій, В. Плотниковъ, 1529.
- Родія диоксимины, Л. Чугаевъ и В. Лебединскій, 669.
- Ртути теплоемкость и скр. теплота испарения, В. Курбатовъ, 659.
- Рубидия фтористый + AlF₃, равновѣсїе, Н. Пушинъ и А. Басковъ, 91.
- С**винецъ фтористый + NaF, равновѣсїе, Н. Пушинъ и А. Басковъ, 95.
- Селена и сѣры дисперсионные растворы въ глицеринѣ и эритритѣ и въ ихъ смѣсѣхъ съ водою, П. ф. Веймарнъ, 1689; селена новыя модификаціи, П. ф. Веймарнъ, 1871; селенистая к., отношение къ ней нѣкот. непредѣльныхъ кислотъ, С. Фокинъ, 285.
- Семикарбазоны и семикарбазидъ-семикарбазоны циклогексаноновъ, И. Мацуревичъ, 1867, 1925.
- Серебро азотнокислое, объ измѣненіи величинъ напряженія его воднаго раствора, Н. Степановъ, 679; серебра и Cd сплавовъ потенциалы, Г. Петренко и А. Ведринскій, 672; серебра и Sb сплавовъ потенциалы, А. Ведринскій, 673; серебро + Cd, электропроводность, Н. Курнаковъ и А. Глазуновъ, 2068.
- Сжатіе при смѣшеніи аномальныхъ жидкостей, Е. Биронъ и О. Моргулева, 1864, 1985; сжатіе при смѣшеніи жидкостей, образующихъ химически соединенія, Е. Биронъ, Н. Никитинъ и С. Янбсонъ, 1865, 2002.
- Синія окраски растворовъ S и S содержащихъ соединенія, П. ф. Веймарнъ, 1690.
- Системы MgCl₂, NH₃ и H₂O, равновѣсїе, Д. Дюнисевъ, 905; системы Cu(NO₃)₂, NH₃ и H₂O, равновѣсїе, Н. Стасевичъ, 912.
- Сода и вода, упругость паровъ, А. Герасимовъ, 1655.
- Соединенія переменнаго состава (сплавы Bi и Tl), Н. Курнаковъ, С. Жемчужный и В. Тараринъ, 326.
- Составъ и упругость пара водныхъ растворовъ HCl и HBr, М. Вревскій, Н. Заварницкій и Л. Шарловъ, 668.
- Состоянія диаграммы и электропроводность системъ бензойная к. + анилинъ или толуидины, А. Басковъ, 1604.
- Спектры поглощенія и конституція производныхъ бензола, Н. Валяшко, 199; спектры поглощенія и вращ. дисперсія, Л. Чугаевъ и А. Огородниковъ, 647; спектры поглощенія ацетона, А. Огородниковъ, 677; влияние на него растворителей, А. Огородниковъ, 678; спектры поглощенія и конституція производныхъ бензола, Н. Валяшко и Г. Дружининъ, 2014.
- Спиртъ водный, теплоты растворенія въ немъ KNO₃, NaNO₃ и KCl, Н. Колосовскій, 27; спирты цикл., теплоты горѣнія, П. Зубовъ, 244; спиртовъ дѣйствіе на металлы, соединенія кетонныхъ, Л. Чугаевъ, 674; спирты и минеральныя кислоты, механизмъ реакціи между ними Ал. Фаворскій, 1557; окислительныя соединенія спиртовъ съ галогеноводородами, Ал. Фаворскій, 1557; спирты алиловые ароматическіе и гидроароматическіе, И. Мацуревичъ, 2074.
- Стаканъ и колба для объемнаго анализа, В. Ивановъ, 66.
- Сульфокислоты ароматичныя, П. Шестановъ и А. Рабиновичъ, 664.
- Суперпозиція оптической влияние на аномальную вращательную дисперсію, Л. Чугаевъ и В. Лебединскій, 648; суперпозиція оптическая, Л. Чугаевъ и А. Глѣбко, 661.
- Сурьмы и Ag сплавовъ потенциалы, А. Ведринскій, 673; сурьма треххлористая, влияние замѣстителей на взаимодействие бензола и его производныхъ съ C₆H₅COCl въ присутствіи SbCl₃, Б. Меншутинъ, 1710.
- Сѣра, о существованіи безчисл. множества растворителей дающихъ голубые растворы сѣры (1868); о растворахъ сѣры въсѣхъ цвѣтовъ спектра (1868); новыя модификаціи сѣры (1871); параллелизмъ между окрасками па-

- ровъ S и полисульфидовъ (1870); сѣры и селена дисперсионные растворы въ глицеринѣ и эритритѣ и въ ихъ смѣсѣхъ съ водою, П. ф. Веймарнъ, 1689; сѣры и сѣру содержащихъ соединеній синія окраски, П. ф. Веймарнъ, 1690.
- Сѣрнокислыя соли, ихъ возстановленіе въ водныхъ растворахъ органич. веществъ, К. Харичковъ, 1465.
- Сѣроводородъ, соединенія съ AlBr₃, В. Плотниковъ, 1162.
- Т**аллія и висмута сплавы, Н. Курнаковъ, С. Жемчужный и В. Тараринъ, 300.
- Таннинъ, къ вопросу о его составѣ, Л. Ильинъ, 157.
- Твердость смѣсей Cu и Ni, Н. Курнаковъ и Я. Ранне, 156; твердость сплавовъ Bi и Tl, Н. Курнаковъ, С. Жемчужный и В. Тараринъ, 318; твердость сплавовъ Zn и Cd, А. Глазуновъ и М. Матвѣевъ, 379; твердость и давление истеченія пластическихъ тѣлъ, Н. Курнаковъ и С. Жемчужный, 1005—подробности см. „давление истеченія и т. д.“.
- Теллуръ, нов. модификаціи, П. ф. Веймарнъ, 1871.
- Температуръ постоянныхъ полученіе, А. Герасимовъ, 1668; температурный коэфф. расширения сплавовъ Al съ Zn, В. Смирновъ, 380; теплоемкость жидкостей, В. Курбатовъ, 660; теплоемкость и скрытая теплота испаренія ртути, бромформа (659), антрацена, хлор. и бром. этила, бромистаго этилена, дифенила, хризена, α-бромнафталина, хинона, (660), В. Курбатовъ.
- Теплоты растворенія въ водномъ спиртѣ KCl, KNO₃ и NaNO₃, Н. Колосовскій, 27; тепловыя явленія и диссоціація (термохим. изслѣд. растворенія), Н. Колосовскій, 814; теплоты горѣнія соединеній циклическаго строенія, П. Зубовъ, 240; тепловое состояніе веществъ, П. ф. Веймарнъ, 652, 930.
- Термохамія, съ ея точки зрѣнія стойкость соединенія циклическаго характера, П. Зубовъ, 753; термохимическія изслѣдованія растворенія Н. Колосовскій, 22, 805, 814.
- Терпеноваго ряда спирты, дѣйствіе В₂O₃, Б. Меренновскій, 1866; терпеныя алког., основн. свойства въ нихъ кислорода, В. Челинцевъ, 1912.
- Трение внутреннее растворовъ: пиридина въ уксусной к. (107), анилина въ уксусной к. (108), йодистоводород. анилина въ уксусной к. (108), А. Сахановъ; трен. внутр. системъ: хлораль-
- вода, хлораль-этиловый спиртъ, Н. Курнаковъ и Н. Ефремовъ, 329; трение внутрен. двойныхъ системъ, Б. Вейнбергъ, 649, 701; замѣчаніе по поводу этого доклада, Н. Курнаковъ, 649; трение внутр. и плавкость HNO₃ + H₂O, Н. Подкопаевъ, 650; трение внутреннее системы: вода-бромаль, (2069), хлораль + алиловый спиртъ, (2070), Н. Курнаковъ и Н. Ефремовъ.
- Трехчленное кольцо, о двойной связи въ немъ, Б. Меренновскій, 1862.
- Трутонъ-Нернста правило, В. Курбатовъ, 661.
- Тунговое масло, С. Фокинъ, 283.
- У**гледороды цикл. строения, теплоты горѣнія, П. Зубовъ, 240; угледороды Густавсона, О. Филипповъ, 1464, 1863; предѣльные и непредѣльные, раздѣленіе смѣсей при помощи хамелеона, С. Наметкинъ, 1423; совмѣстное окисленіе предѣльныхъ и непредѣльныхъ при помощи KMnO₄, Н. Нижнеръ, 1769.
- Углекислота изъ мрамора и углекислота дыханія, отличительная реакція, А. Лидовъ, 677; углекислота, въсѣхъ умекисл., выделяющейся при дыханіи, А. Лидовъ, 651; угольный ангидридъ, вытѣсненіе имъ уксусной к. изъ солей ея при высок. давленіи, Вл. Ипатьевъ, 992; синтезъ и разложеніе ультрафиолетовыми лучами, И. Андреевъ, 1684.
- Ультрамаринныя, причина окраски ихъ, П. ф. Веймарнъ, 1690, 1868.
- Ультрафиолетовыя лучи, синтезъ и разложеніе CO₂, И. Андреевъ, 1684.
- Упругость пара водныхъ растворовъ HCl и HBr, М. Вревскій, Н. Заварницкій и Л. Шарловъ, 668; упр. паровъ нѣкоторыхъ моновариантныхъ системъ, А. Герасимовъ, 1655; упругости модуль смѣсей Cu и Ni, Н. Курнаковъ и Я. Ранне, 156.
- Уранъ, двойная дезинтеграція, Г. Антоновъ, 1463.
- Ф**еноловъ окисленія соединенія, В. Челинцевъ, 864; феноловъ вытѣсненіе жирн. алкоголями, В. Челинцевъ, 877; фенолы, содержащія непредѣльную боковую цѣпь, ихъ гидрогенизація, В. Ипатьевъ, 1829; феноляты гидрата окиси кальция, Ф. Селивановъ, 1535 (см. подр. „кальція окиси гидрата“ и т. д.).
- Фенолфталеина окрашенныя производныя, П. Шестановъ и Ф. Нокненъ, 1864.
- Ферросилици, ядовитыя свойства его продажныхъ сортовъ, Г. Уразовъ и Г. Елинъ, 676.

Флобафены, Г. Поварнинъ и ст. Н. Журавлевъ, 281.

Флоксинъ, дѣйствіе на него анилина, В. Шарвинъ, 889.

Фосфористая к., соединеніе ея этиловаго эфира съ галлоидными солями серебра, А. Арбузовъ и А. Карташовъ, 79; фосфористой к. изобутиловый эфиръ, А. Арбузовъ и А. Ивановъ, 681.

Фталеины галлоидированные, дѣйствіе на нихъ анилина, В. Шарвинъ, 885.

Фтористыя соединенія, равновѣсіе въ бинарныхъ системахъ, Н. Пушинъ и А. Басновъ, 82.

Фурана производныхъ теплота горѣнія, П. Зубовъ, 248.

Хамелеонъ, примѣненіе при газовомъ анализѣ, Н. Харичковъ, 1866.

Хинина и мочевины двойныя соли, П. Голубевъ, 676.

Хлористаго водорода и $MgCl_2$ смѣсей электропроводность, А. Войташевскій, 1436; хлористоводородной к. водныхъ растворовъ составъ и упругость пара, М. Вревскій, Н. Заварницкій и Л. Шарловъ, 668.

Хрома комплексныя азиды, Л. Чугаевъ и В. Сеславинъ, 1683; хромила хлористаго дѣйствіе на ментанъ, Л. Чугаевъ, В. Өминъ и В. Агрономовъ, 671.

Цвѣта вещества въ парообразномъ и твердомъ состоянн, соотношеніе между ними, П. ф. Веймарнъ, 1869.

Цезій фтористый + AlF_3 , равновѣсіе, Н. Пушинъ и А. Басновъ, 93.

Церій фтористый + KF , равновѣсіе, Н. Пушинъ и А. Басновъ, 98; церій и водородъ, взаимодѣйствіе, И. Жуковъ, 2073.

Циклогексеноны, получение семикарбазоновъ и семикарбазид-семикарбазоновъ, И. Мацуревичъ, 1867, 1925.

Циклическаго строенія соединенн, ихъ теплоты горѣнія, П. Зубовъ, 240; ихъ стойкость съ точки зрѣнія термохими, П. Зубовъ, 753.

Цинкъ фтористый + NaF , равновѣсіе, Н. Пушинъ и А. Басновъ, 100; цинка и Cd сплавовъ электропроводность и твердость, А. Глазуновъ и М. Матвѣевъ, 379; цинка и Al сплавовъ темп. коэф. расширенія, В. Смирновъ 380; цинка полиморфизмъ, П. Лященко, 552; цинка и Al сплавы, А. Өедоровъ, 673; цинка скорость растворенія, М. Центнершверъ и И. Зансъ, 2067.

Цитронеллаля производныхъ вращатель-

ная дисперсія, Л. Чугаевъ и С. Матисень, 1683.

Четырехчленное кольцо, оптическія свойства, С. Лебедевъ, 1388.

Шютценбергера пербромидъ, В. Челинцевъ, 663, 1845; А. Арбузовъ, 1674.

Щелочи, взаимодѣйствіе ихъ съ окисью азота безъ притока воздуха, А. Драшусовъ, 653.

Щелочныхъ металловъ галлоидныхъ солей раствореніе (термохим. изслѣд.), П. Колосовскій, 805; — щелочн. метал. солей смѣсей водн. раств. электропроводность и показатель преломленія, А. Дорошевскій и С. Дворжанчинъ, 1174; (подр. см. „Электропроводность“).

Эвтектики бинарныя между дифениламинонъ, паранитранизоломъ и уреганомъ, А. Васильевъ, 1582.

Электропроводности аномальныя, измѣненія, А. Сахановъ, 102; электропроводность растворовъ: пиридина, анилина и йодистовод. анилина въ уксузн. к., А. Сахановъ, 109; электропроводности молекулярной максимумы, (115), тоже для NH_4J и $C_6H_5NH_4J$ въ анилинъ и пиридина и анилина въ уксузн. к., (118), А. Сахановъ; молекулярныя электропроводности съ поправкой на вязкость растворовъ пиридина и анилина въ уксузн. к. и йодистоводор. анилина въ анилинъ, А. Сахановъ, 121; минимумъ молекулярной электропроводности (123), тоже для растворовъ йод. аммонія и азотнок. серебра въ анилинъ и пиридина и анилина въ уксузн. к. (124—125), А. Сахановъ; скрытое аномальное измѣненіе электропроводности, А. Сахановъ, 128; электропроводности растворовъ $AgNO_3$ и бромистовод. анилина въ хинолинъ, (133), йод. аммонія, бромистовод. пиридина, йодистаго цинка и йодной ртути въ пиридинъ (135), А. Сахановъ; электропроводность бромныхъ растворовъ йода, В. Плотниковъ и В. Рокотянъ, 193; электропров. сплавовъ Bi и Tl , Н. Курнаковъ, С. Жемчужный и В. Тараринъ, 307; электропров. и твердость сплавовъ Zn съ Cd , А. Глазуновъ и М. Матвѣевъ, 379; электропроводн. сплавовъ Cu съ Sn , Н. Пушинъ и А. Басновъ, 746; электропроводность, какъ способъ для отличія натуральныхъ красокъ отъ каменноугольныхъ, Г. Хлопинъ и П. Васильева, 802; электропроводность и по-

казатель преломленія смѣсей водныхъ растворовъ солей щелочныхъ металловъ, (1174); электропров. щелочныхъ металловъ — историческая справка (1174), опытная часть (1184); теоретическая часть — формула Бариватера (1194)—объ условіяхъ изогидричности (1198) — показатель преломленія (1207), А. Дорошевскій и С. Дворжанчинъ; электропроводность смѣсей двухъ электролитовъ, А. Войташевскій, 1429; примѣненіе электропроводности при изслѣдованн естественныхъ водъ, А. Дорошевскій и С. Дворжанчинъ, 1489; электропроводность и диаграмма состоянія системъ, образованныхъ бензойной к. съ анилинномъ и толуидинами, А. Басновъ, 1604; электропро-

водность системы $Ag - Cd$, Н. Курнаковъ и А. Глазуновъ, 2068.

Электрохимическій резонансъ, В. Плотниковъ, 1529.

Энергіи контрактивныхъ поверхности и объема, П. ф. Веймарнъ, 652, 930.

Эритритъ, дисперсионные растворы въ немъ S и Se , П. ф. Веймарнъ, 1689.

Эфиروобразования кинетика, Е. Орловъ, 706.

Эфирныхъ маселъ вращательная дисперсія, Л. Чугаевъ и Я. Чесно, 672.

Эфиры цикл., теплот. горѣнія, П. Зубовъ, 247; эф. ароматическіе, отношеніе къ индив. Mg -органич. соединеніяиъ, В. Челинцевъ и Б. Павловъ, 289; эфировъ дибромиды, В. Челинцевъ, 663, 1845, А. Арбузовъ. 1674, 2077.

Указатель органических соединений по эмпирическим формуламъ.

Группа C₁.

1. I.

CH₄ Метанъ, синтезъ путемъ катализа, В. Ипатьевъ, 493.

1. II.

CHCl₃ Хлороформъ; показатель преломления смѣси съ бромформомъ, А. Глазуновъ, 1687.
CHBr₃ Бромформъ, теплоемкость и скрыт. теплота испарения, В. Курбатовъ, 659; соединение съ H₂S и AlBr₃, В. Плотниковъ, 1166; показатель преломления смѣси съ CHCl₃, А. Глазуновъ, 1687.
CH₂O Муравьиный альдегидъ, конденсация съ алдоломъ и Rb(OH)₂ (1452), тоже Ca(OH)₂ (1453), В. Кравецъ; разложение паллад. чернью; М. Кузнецовъ, 563.
CH₃I Иод. метилъ, дѣйствіе на его бензгидрилбутилового эфира, Г. Стадниковъ, 1397; дѣйствіе его Mg-орг. соед. на эфиръ себациновой кисл., Е. Нисловская, 1975.
CH₄O Метиловый спиртъ, оксоневыя соединения, В. Челинцевъ, 849; показ. преломления для системъ изъ него и воды, А. Глазуновъ, 1687; измѣненіе объема смѣси съ этиловымъ спир., (1997), съ пропиловымъ с. (1998), съ изобутиловымъ с. (1999 и 2000), Е. Биронъ и О. Моргулева.

1. III.

CH₄ON₂ Мочевина, двойныя соли ея съ хининомъ, И. Голубевъ, 676.

Группа C₂.

2. I.

C₂H₄ Этиленъ, полимеризация его при высок. темп. и давлении въ присутствіи катализаторовъ (995); въ присутствіи ZnCl₂ (996), въ присутствіи AlCl₃ (1002), В. Ипатьевъ и О. Рутала; дѣйствіе окисловъ азота, К. Сидоренко, 1596.

2. II.

C₂H₄O Уксусный альдегидъ и пара-укс. альдегидъ, разложение палл. чернью, М. Кузнецовъ, 563, 564.

C₂H₄O₂ Уксусная к., показатель преломления для C₂H₄O₂ + C₆H₅NH₂, А. Глазуновъ, 1687; кинетика эфиросообразования, Е. Орловъ, 712, 724; получение уксуснаго эфира спирта C₅H₁₀O дѣйствіемъ Zn и укс. к. на юлгидриатъ спирта изъ винилтриметилена, Н. Демьяновъ и М. Дояренко, 181; вытѣсненіе ея изъ солей угольнымъ ангидридомъ, В. Ипатьевъ, 992; уксусный эфиръ, дѣйствіе на него димагній дибромацетилена, Ю. Залькиндъ, 1892.

C₂H₄Br₂ Бромистый этиленъ, теплоемкость и скр. теплота испарения, В. Курбатовъ, 660; соединения съ H₂S и AlBr₃, В. Плотниковъ, 1165.

C₂H₅Cl Хлористый этиль, теплоемкость и скрытая теплота испарения, В. Курбатовъ, 660.

C₂H₅Br Бромистый этиль, теплоемкость и скр. теплота испарения, В. Курбатовъ, 660; соединения съ H₂S и AlBr₃, В. Плотниковъ, 1163; дѣйствіе его Mg-орг. соединения на пулегонъ, М. Зайцевъ, 1573.

C₂H₅I Иодистый этиль, дѣйствіе на его Mg-соедин. бензгидрилбутилового эфира, Г. Стадниковъ, 1395.

C₂H₆O Этиловый спиртъ, оксоневыя соединения, В. Челинцевъ, 850; этиловый спиртъ и хлораль, внутреннее треніе этой системы, Н. Курнаковъ и Н. Ефремовъ, 342; этиловый спиртъ, показатель преломления для C₂H₅(OH) + H₂O, А. Глазуновъ, 1687; измѣненіе объема смѣси съ метиловымъ с. (1997), съ пропиловымъ с. (1997), съ изобутиловымъ с. (1999), Е. Биронъ и О. Моргулева.

C₂H₆O₂ Этиленгликоль, криоскопич. изслѣдованіе растворовъ его эфира, В. Унновская, 1099.

2. III.

C₂HOC₂Cl₃ Хлораль и вода, внутреннее треніе системы (331), хлораль и этилов. спиртъ, тоже, (342), Н. Курнаковъ и Н. Ефремовъ; хлораль + аллилов. спиртъ, внутреннее треніе, Н. Курнаковъ и Н. Ефремовъ, 342.

C₂HOBBr₃ Бромаль + вода, внутреннее треніе Н. Курнаковъ и Н. Ефремовъ, 2069.

C₂H₃O₂Cl Монохлоруксусная к., изученіе кристаллизации, К. Гринаковскій, 1235.

C₂H₃NS Метиловое горчичное масло, эвтектика, тверд. растворы съ камфорой, Н. Ефремовъ, 1689.

C₂H₄O₃N₂ Этиленнитрозитъ, получение дѣйствіемъ окисловъ азота на этиленъ, К. Сидоренко, 1596.

C₂H₅ON Ацетамидъ, эвтектика, тверд. растворы съ камфорой, Н. Ефремовъ, 1689.

Группа C₃.

3. I.

C₃H₄ Алленъ, его полимеризация, С. Лебедевъ, 1358, 1371, 1385.
C₃H₈ Пропанъ, получение при дѣйствіи бензгидрилоизоамилового эфира на магнійпропилодидъ, Г. Стадниковъ, 1400.

3. II.

C₃H₄O Акролеинъ, конденсация съ NH₃ и ацетоуксуснымъ эфиромъ, Е. Гришневичъ-Трохимовскій и И. Павловская, 945.

C₃H₄Br₂ Бромидъ CH₂Br—CBr=CH₂, усоверш. въ его полученіи, С. Лебедевъ, 1357.

- C_3H_5J Иодистый аллил, действие его и Zn на фенол, **М. Зайцев**, 1578.
- C_3H_6O 1) Ацетон, уплотнение с изомасляным альдегидом, **Н. Книжнер**, 987; показатель преломления для $C_3H_6O + H_2O$, **А. Глазунов**, 1687; исследование водных растворов по методу замораживания, **А. Сапожников** и **Шастановский**, 675; спектры поглощения (677), влияние на них растворителей (678), **А. Огородников**; действие на ацетон диамагний-дибромомасляного, **Ю. Залькинд**, 1883; сжатие при смешении с фенолом, **Е. Бирон**, **Н. Никитин** и **С. Якобсон**, 208.
- 2) Пропионовый альдегид, разложение $CuCl$ его фенилгидразона, **А. Арбузов** и **В. Тихвинский**, 72; тоже для толилгидразона **А. Арбузов** и **В. Тихвинский**, 72; разложение паллад. чернью, **М. Кузнецов**, 565.
- 3) Аллиловый спирт, получение при действии KNO на бром. триметилен, **Б. Фортинский**, 574; аллиловый спирт + хлораль, внутреннее трение, **Н. Курбанов** и **Н. Ефремов**, 342.
- 4) Окись триметиленгликоля, получение, свойства, **Н. Демьянов** и **А. Ипатов**, 663.
- $C_3H_6O_2$ Пропионовая к., окисление $KMnO_4$, **Е. Пржевальский**, 902.
- $C_3H_6Br_2$ Бромистый триметилен, действие на него едкой щелочи (574), Ag_2O сухой (576), **Б. Фортинский**.
- C_3H_7J Иодпропан, действие на его Mg органич. соединение бензгидрилобутилового (1392) и бензгидрилоизоамилового эфиров (1400), **Г. Стадников**.
- C_3H_8O 1) Норм. пропиловый спирт, оксоневые соединения, **В. Челинцев**, 850; изменение объема смеси с метиловым с. (1998), с этиловым с. (1997), **Е. Бирон** и **О. Моргулева**.
- 2) Изопропиловый спирт, оксоневые соединения, **В. Челинцев**, 851.
- $C_3H_8O_2$ β -Пропиленгликоль, получение при действии KNO на бром. триметилен, (575), тоже при действии Ag_2O (сух.), (577); получение при нагревании с H_2SO_4 двойной β -окиси пропиленгликоля, которая получается при действии Ag_2O на бром. триметилен, (578), **Б. Фортинский**.
- $C_3H_8O_3$ Глицерин, термхим. исследования растворения, **Н. Колосовский**, 817.

3. III.

- $C_3H_5BrO_2$ Бромпропионовая к., действие на ее эфир и пинаколин Zn, **Н. Бунге**, 152.
- C_3H_7OCl Хлоргидрин триметиленгликоля, получение его и получение из него окиси (действием сухого KNO), **Н. Демьянов** и **А. Ипатов**, 663.
- $C_3H_7O_2N$ Уретан, кривая плавкости смеси его с дифениламином (742), с *m*-нитранизолом (743), **Н. Пушкин** и **И. Гребенчиков**; эвтектики между ним и дифениламином и паранитранизолом, **А. Васильев**, 1582.

Группа C_4 .

4. I.

- C_4H_4 1) Дивинил, полимеризация, **С. Лебедев**, 1296.
- 2) Метилциклопропен, **Б. Мережковский**, 1862.

4. II.

- C_4H_6O Кротоновый альдегид, конденсация его с NH_3 и ацетоукс. эфиром, **Е. Гришневич-Трохимовский** и **И. Павловская**, 937.
- $C_4H_6O_2$ Триметиленкарбоновая к., теплота горения, **П. Зубов**, 246; тепл. горения трициклобутирина, **П. Зубов**, 248; триметиленкарбоновая к., термох. данные, **П. Зубов**, 759.
- $C_4H_6O_3$ Ацетоуксусная к., конденсация ее эфира с NH_3 и кротоновым альдегидом, (937), тоже для акролеина (945), **Е. Гришневич-Трохимовский** и **И. Павловская**.
- $C_4H_6O_4$ Янтарная к., получение при окислении окиси пентаметилгликоля, **Н. Демьянов**, 171.
- $C_4H_6O_5$ Изояблочная к., получение при окислении *n*. масляной к., **Е. Пржевальский**, 900.
- $C_4H_6Br_4$ Тетрабромизобутан, **Б. Мережковский**.
- C_4H_7N Нитрил изомасляной к., получение кат. разложением гидразона изомасляного альдегида, **А. Арбузов**, 77.
- $C_4H_7Br_3$ Трибромизобутан, получение при действии Mg диизобутилена, **В. Крестинский** и **Н. Криворотко**, 946.
- C_4H_8O 1) Масляный альдегид, действие паллад. черни, **М. Кузнецов**, 566.
- 2) Изомасляный альдегид, действие паллад. черни, **М. Кузнецов**, 566; уплотнение с ацетоном, **Н. Книжнер**, 987; катал. разложение его гидразона, **А. Арбузов**, 76.
- 3) Метилэтилкетон, разложение $CuCl$ его фенилгидразона, **А. Арбузов** и **В. Тихвинский**, 71.
- $C_4H_8O_2$ 1) Масляная к., тепл. горения трибутирина, **П. Зубов**, 248; окисление $KMnO_4$, **Е. Пржевальский**, 898; кинетика эфиобразования, **Е. Орлов**, 713, 725.
- 2) Изомасляная к., кинетика эфиобразования, **Е. Орлов**, 714, 727.
- 3) Алдоль, получение (1451), конденсация с мурав. альдегидом и $Pb(OH)_2$ (1453), тоже и $Ca(OH)_2$ (1453), **В. Кравец**.
- $C_4H_{10}O$ 1) Норм. бутиловый спирт, оксоневые соединения, **В. Челинцев**, 852.
- 2) Изобутиловый спирт, оксоневые соединения, **В. Челинцев**, 853; изменение объема смеси с метиловым (1999, 2000) и этиловым с. (1999), **Е. Бирон** и **О. Моргулева**.
- 3) Вторичн. бутиловый спирт, оксоневые соединения, **В. Челинцев**, 854.
- 4) Третичный бутиловый спирт, оксонев. соединения, **В. Челинцев**, 855.
- 5) Этил. эфир, действие Br на него, **А. Арбузов**, 380, 442, 1674, 2077; **В. Челинцев**, 663, 1845.
- $C_4H_{10}O_4$ Эритрит, изучение скорости кристаллиз., **А. Гринаковский**, 1226.
- $C_4H_{11}N$ Диэтиламин, показ. преломления для систем из него и фен. горчичного масла, (1687), из него и алл. горчичного м. (1687), **А. Глазунов**.

4. III.

- C_4H_5NS Аллиловое горчичное масло, показатель преломления систем из него и диэтиламина и пиперидина, **А. Глазунов**, 1687.
- $C_4H_{11}O_3P$ Изобутилфосфиновая к., получение (692), соли (693), полуводный гидрат (694), **А. Арбузов** и **А. Иванов**.

Группа C_5 .

5. I.

- C_5H_6 Циклопентадиен, его полимеризация, (1330), скорость полимеризации (1378), **С. Лебедев**.

- C_5H_6
- 1) Винитриметиленъ и его производныя (176); каталитическое восстановление (182), **Н. Демьяновъ** и **М. Дояренко**, къ вопросу о немъ, **О. Филипповъ**, 364, 1863.
 - 2) Spiroцикланъ, изомеризация его, **Н. Зелинский** и **Б. Щербанъ**, 379.
 - 3) Пиперилеиъ, его димеры, (1322); скорость его полимеризации, (1377), **С. Лебедевъ**.
 - 4) Изопропилацетиленъ, нагрѣвание съ бромистовод. хинолиномъ, **Л. Кучеровъ**, 1647.
 - 5) Несимм. диметилалленъ, изомерное превращение въ изопрениъ **Л. Кучеровъ**, 1634, 1639; полимеризация, **С. Лебедевъ**, 1337, 1385.
 - 6) Симм. диметилалленъ, полимеризация, **С. Лебедевъ** и **Б. Меренковскій**, 1354, **С. Лебедевъ**, 1385.
 - 7) Изопрениъ, изомерное превращение въ него диметилаллена (1634, 1641), получение (1643), нагрѣвание съ бром. водор. хинолиномъ (1645), нагрѣвание со спирт. раствор. HCl (1646), **Л. Кучеровъ**; влияние температуры на изомеризацию (1267), получение (1312), полимеризация (1313), димеры (1314, 1315), полимеры (1319), скорость изомеризации (1377), **С. Лебедевъ**.
- C_5H_{10}
- 1) Метилциклобутанъ, теплота горѣнія, **П. Зубовъ**, 240, 756.
 - 2) Циклопентанъ, теплота горѣнія, **П. Зубовъ**, 241, 756.
 - 3) Этилтриметиленъ, получение дѣйствиемъ Zn пыли и уксуcн. к. на юдгидринъ спирта изъ винилтриметилена, **Н. Демьяновъ** и **М. Дояренко**, 181; этилтриметиленъ, **О. Филипповъ**, 365.
 - 4) Углеродородъ, получающійся каталит. восстановлениемъ винилтриметилена, **Н. Демьяновъ** и **М. Дояренко**, 183.

5. II.

- C_5H_8O
- 1) Апетилтриметиленъ, восстановление оксима, **Н. Демьяновъ** и **С. Пинегинъ**, 662.
 - 2) Циклопентанонъ, получение изъ него метилциклопентанола, **А. Чичибабинъ**, 185.
- $C_5H_8O_2$
- 1) Левулиновый алдегидъ, получение при разложении озонида полимера изопрена, **С. Лебедевъ**, 1320.
 - 2) Циклобутанкарбоновая к., теплота горѣнія, **П. Зубовъ**, 246; ея метил. эфиръ, тоже, **П. Зубовъ**, 247.
- $C_5H_8O_4$
- 1) Левулиновая к., получение при разложении озонида полимера изопрена, **С. Лебедевъ**, 1321.
 - 2) Продуктъ дѣйствия озона на полимеръ изопрена (1320), разложение его водою (1320), **С. Лебедевъ**.
- C_5H_9N
- Нитрилъ изовалериановой к., получение катал. разложениемъ гидразона изовалер. алдегида, **А. Арбузовъ**, 75.
- C_5H_9Br
- Продуктъ присоединения HBr къ изопропилацетилену (1648—1650), присоединение Br₂ (1654), **Л. Кучеровъ**.
- $C_5H_9Br_3$
- Бромметилизопропилдибромметанъ, получение и свойства, **Л. Кучеровъ**, 1654.
- C_5H_9J
- Юдгидринъ спирта изъ винилтриметилена, получение (179), свойства (180), отношение къ цинковой пыли и уксуcной к. (180), **Н. Демьяновъ** и **М. Дояренко**.
- $C_5H_{10}O$
- 1) Спиртъ получаемый дѣйствиемъ H₂SO₄ на C₅H₈ (винилтриметиленъ) (177); окисление этого спирта (178), **Н. Демьяновъ** и **М. Дояренко**.

- 2) Спиртъ, получаемый изъ амина $\begin{array}{c} CH_2 \\ | \\ CH \\ | \\ CH_2 \end{array} \text{—} CH \text{—} CHNH_2CH_3$; его получение и свойства, **Н. Демьяновъ** и **С. Пинегинъ**, 662.

- 3) Циклобутилкарбинолъ, получение восстановлениемъ тетраметилендикарбонового эфира. **Н. Зелинский** и **М. Уѣдиновъ**, 842; тепл. горѣнія, **П. Зубовъ**, 244.
 - 4) Изовалериановый алдегидъ, катал. разложение его гидразона, **А. Арбузовъ**, 75.
 - 5) Метилпропилкетонъ, каталит. разложение его фенилгидразона, **А. Арбузовъ** и **А. Фриауфъ**, 695.
 - 6) Окись пентаметиленгликоля, окисление азотной к., **Н. Демьяновъ**, 171.
- $C_5H_{10}O_2$
- 1) Ацетопропиловый спиртъ, разложение его гидразона, **Н. Кижнеръ**, 984.
 - 2) Диметилциклопропанъ, тепл. горѣнія, **П. Зубовъ**, 245.
 - 3) Валериановая к., окисление KMnO₄, **Е. Пржевальскій**, 896.
- $C_5H_{10}Br_2$
- 1) Метилизопропилдибромметанъ, получение (1651), свойства (1652), установление строения (1653), **Л. Кучеровъ**.
 - 2) Бромистый гем-диметилтриметиленъ, получение изъ него изопрена, **Л. Кучеровъ**, 1644.
- $C_5H_{11}N$
- 1) Аминъ $\begin{array}{c} CH_2 \\ | \\ CH \\ | \\ CH_2 \end{array} \text{—} CH \text{—} CHNH_2CH_3$, получение восстановл. оксима ацетилтриметилена, соли, переходъ въ спиртъ, **Н. Демьяновъ** и **С. Пинегинъ**, 662.
 - 2) Пиперидинъ, показатель преломления смѣси съ бензоломъ, (1687), тоже для смѣси съ алл. горчичн. масломъ (1687), **А. Глазуновъ**.
- $C_5H_{11}Br$
- Бромистый изоамиль, дѣйствие его Mg соединения на бутиронъ, **И. Ванинъ**, 1156.
- $C_5H_{12}O$
- 1) Изоамиловый спиртъ, оксоневыя соединения, **В. Челинцевъ**, 856.
 - 2) Амилгидратъ, оксоневыя соединения, **В. Челинцевъ**, 856.
 - 3) Норм. первичный амиловый спиртъ, получение разложениемъ гидразона ацетопропилового спирта, **Н. Кижнеръ**, 984.
- $C_5H_{12}O_4$
- Пентаэритритъ, получение конденсацией формалдегида съ алдолемъ, **В. Кравецъ**, 1452, 1453.

5. III.

- C_5H_9ON
- Амидъ тетраметиленкарбоновой к., дѣйствие на него Mg—CH₃J, **Н. Кижнеръ**, 973.

Группа C₆.

6. I.

- C_6H_6
- Бензолъ, о нераздѣльно кипящей смѣси его съ гексаметиленомъ **Н. Зелинский** и **А. Александровъ**, 377; бензолъ + хлор. бензоиль, **Б. Меншутинъ**, 1703, 1726; бензолъ, показатель преломления смѣсей съ анилиномъ и пиперидиномъ, **А. Глазуновъ**, 1687; бензолъ, сжатие смѣсей съ анилиномъ (1990), съ нитробензоломъ (1992), **Е. Биронъ** и **О. Моргулева**.
- C_6H_8
- 1) Циклогексадиенъ-1,3, полимеризация (1331), скорость полимеризации (1378), **С. Лебедевъ**.
 - 2) Диметиленъ-1,2-циклобутанъ-димеръ аллена, (1360), окисление хамелеономъ (1361), полимеризация (1361), **С. Лебедевъ**.
 - 3) Дигидробензолъ Δ 1,3, теплота горѣнія, **П. Зубовъ**, 243.
- C_6H_{10}
- 1) Триметилалленъ, полимеризация, **С. Лебедевъ** и **Б. Меренковскій**, 1348; **С. Лебедевъ**, 1385.

- 2) Диизопропениль, влияние температуры на полимеризацию (1268); изомеризация (1299), полимеръ его (1310), скорость полимеризации (1378), **С. Лебедевъ**.
- 3) Гексадиенъ—2,4. Скорость полимеризации, **С. Лебедевъ**, 1378.
- 4) Диметилметиленциклопропанъ, теплота горѣнія, **П. Зубовъ**, 242.
- 5) Циклогексенъ, тоже, **П. Зубовъ**, 242.
- 6) Метиль (1) циклопентенъ, получение и окисление, **Н. Зелинский и А. Александровъ**, 378.
- C_6H_{12}
- 1) Тетраметилэтиленъ, получение изъ диметилизопропилкарбинола (1772), получение изъ $C_6H_{13}Br$ (1776), восстановление по Сабатье (1773), **Н. Кижнеръ**.
- 2) Гексаметиленъ, катализъ смѣси его съ метилпентаметиленомъ, **Н. Зелинский и А. Герценштейнъ**, 52; нераздѣльно кипящая смѣсь его съ бензоломъ, **Н. Зелинский и А. Александровъ**, 377; термхим. данныя, **П. Зубовъ**, 756.
- 3) 1,1,2—Триметилциклопропанъ, нитрование (1770, 1771), получение при этомъ $C_6H_{13}OH$ (1772), дѣйствие HBr (1775), дѣйствие HCl (1778), **Н. Кижнеръ и Г. Хонинъ**.
- 4) Гексенъ—1, получение разложениемъ гидразона аллилацетона, **Н. Кижнеръ**, 980.
- 5) Метилпентаметилонъ, катализъ его смѣси съ гексаметиленомъ, **Н. Зелинский и А. Герценштейнъ**, 52; метилциклопентанъ, термхим. опредѣл., **П. Зубовъ**, 756.
- 6) Этилциклобутанъ, получение разложениемъ гидразона ацетилциклобутана (974), свойства (974, 975), восстановление HJ (975), **Н. Кижнеръ**.
- C_6H_{14}
- 1) Метилдиэтилметанъ, получение восстановлениемъ HJ этилциклобутана, **Н. Кижнеръ**, 976—978.
- 2) Диизопропилъ, получение по Сабатье изъ тетраметилэтилена, **Н. Кижнеръ**, 1773, 1777.

6. II.

- $C_6H_4O_2$ Бензохинонъ, теплоемкость и скрытая теплота испарения, **В. Курбатовъ**, 660.
- $C_6H_4Cl_2$ *n*-Дихлорбензолъ + C_6H_5COCl , **Б. Меншуткинъ**, 1738.
- $C_6H_4Br_2$ 1) *n*-Дибромбензолъ + C_6H_5COCl , **Б. Меншуткинъ**, 1738; *n*-дибромбензолъ, эвтектика, тверд. растворы съ камфорой, **Н. Ефремовъ**, 1689.
- 2) *m*-Дибромбензолъ, эвтектика, тверд. растворы съ камфорой, **Н. Ефремовъ**, 1689.
- C_6H_5Cl Хлорбензолъ + хлор. бензоиль, **Б. Меншуткинъ**, 1706, 1738.
- C_6H_5Br Бромбензолъ + C_6H_5COCl , **Б. Меншуткинъ**, 1738; дѣйствие $MgBrC_6H_5$ на дибромизобутиронъ, **А. Умнова**, 881.
- C_6H_6O Феноль, термхим. изслѣдованія растворения, **Н. Колосовскій**, 824; оксоневья соединения, **В. Челинцевъ**, 865; спектры поглощения, **Н. Валяшко**, 200, 223, 224, 225; соединения съ камфорой, **Н. Ефремовъ**, 348; сжатіе при смѣшеніи съ анилиномъ (2004), *o*-толуидиномъ (2007), ацетономъ (2008), **Е. Биронъ, Н. Никитинъ и С. Янобсонъ**.
- $C_6H_6O_2$ 1) Гидрохинонъ, соединения съ камфорой, **Н. Ефремовъ**, 348.
- 2) Пирокатехинъ, соединения съ камфорой, **Н. Ефремовъ**, 348.
- 3) Резорцинъ, соединения съ камфорой, **Н. Ефремовъ**, 348.
- C_6H_7N Анилинъ, дѣйствие на галогенированные фталенины (885); дѣйствие на озонинъ (886), дѣйствие на тетрабромфенолфталенинъ (887), на флоксинъ (889), **В. Шарвинъ**; показатель преломления системъ съ бензоломъ и съ уксусн. кисл., **А. Глазунъ**, 1687; анилинъ + бензойная кислота, диаграммы плавкости (1608), диаграммы электропроводности (1615), скорость обра-

- зованіи изъ этой системы анилида (1624), измѣненіе во времени электропроводности этой системы (1626), **А. Басновъ**; анилинъ, сжатіе при смѣшеніи съ нитробензоломъ (1986), бензоломъ (1990), *o*-толуидиномъ (1995), **Е. Биронъ и О. Моргулева**; спектры поглощения, **П. Валяшко и Г. Дружининъ**, 2016, 2046, 2047, 2050; сжатіе при смѣшеніи съ феноломъ (2004), съ *m*-крезоломъ (2005), съ *n*-крезоломъ (2006), **Е. Биронъ, Н. Никитинъ и С. Янобсонъ**.
- $C_6H_8N_2$ 1) Фенилгидразинъ, каталитическое разложение его одногалогидными солями мѣди, (69); промежуточное, получающееся при этомъ соединеніе съ CuJ (70), **А. Арбузовъ и В. Тихвинский**.
- 2) *n*-Фенилендиаминъ, спектры поглощенія, **Н. Валяшко и Г. Дружининъ**, 2025, 2052.
- $C_6H_{10}O$ 1) Аллилацетонъ, разложение его гидразона, **Н. Кижнеръ**, 980.
- 2) Циклогексанонъ, получение изъ нитроциклогексана, **С. Наметинъ и Е. Позднякова**, 1422.
- $C_6H_{10}O_2$ 1) Ацетониллацетонъ, катал. разложение фенилгидразона, **А. Арбузовъ и Н. Хруцни**, 699.
- 2) 1,1—Диметилциклопропанкарбонвая к., получение окислениемъ диметилизобутенилциклопропана, **Н. Кижнеръ**, 963.
- 3) β - ϵ -Диоксигексинъ, получение (1892), гидрирование съ Pd (1893), гидрирование съ Pt (1893), **Ю. Зальвиндъ**.
- $C_6H_{10}O_3$ Озонидъ изъ полимера диизопропенила, **С. Лебедевъ**, 1310.
- $C_6H_{10}O_4$ Сим. диметилантарная к., получение при разложеніи озонида димера триметилаллена, **С. Лебедевъ и Б. Меренковскій**, 1351.
- $C_6H_{11}Cl$ Хлоргидринъ метилциклопентанола, получение (185), дѣйствие CO_2 на его Mg -орг. соединеніе, **А. Чичибабинъ**, 186.
- $C_6H_{12}O$ 1) Метилциклопентаноль, получение и дѣйствие HCl , **А. Чичибабинъ**, 185.
- 2) Диметиль-(4,4) тетрагидрофуранъ, теплота горѣнія, **П. Зубовъ**, 248.
- 3) Пинаколинъ, дѣйствие на него и бромпропоновый эфиръ Zn , **Н. Бунге**, 152.
- $C_6H_{12}O_6$ 1) Циклобутилтриметиленгликоль, получение и свойства, **Н. Зелинский и М. Уѣдиновъ**, 842.
- 2) Изопропилуксусная к., восстановление ея этилового эфира, **А. Горскій**, 167.
- 3) Норм. капроновая к., окисление $KMnO_4$, **Е. Приневальскій**, 895; капроновая к., теплота горѣнія, **П. Зубовъ**, 246.
- 4) Кислота изъ хлорида $97^\circ - 100^\circ$ русск. бензина $28^\circ - 38^\circ$, теплота горѣнія, **П. Зубовъ**, 246.
- $C_6H_{12}N_2$ Триметилпиразолинъ, получение изъ гидразона форона, **Н. Кижнеръ**, 959.
- $C_6H_{13}Cl$ Продуктъ присоединенія HCl къ 1,1,2—триметилциклопропану, **Н. Кижнеръ**, 1778.
- $C_6H_{13}Br$ Продуктъ присоединенія HBr къ 1,1,2—триметилциклопропану, переходъ отъ него къ тетраметилэтилену, **Н. Кижнеръ**, 1775, 1776.
- $C_6H_{14}O$ 1) Диметилизопропилкарбиноль, получение при нитровании 1,1,2—триметилциклопропана (1772), отнятіе воды шавелевой к. (1772), **Н. Кижнеръ**.
- 2) Диметиль-(2,3)—бутаноль (4). Полученіе и свойства (уретанъ), **А. Горскій**, 168.
- $C_6H_3OCl_3$ Симм. трихлорфеноль, оксоневья соединения, **В. Челинцевъ**, 872.
- $C_6H_3OBr_3$ Симм. трибромфеноль, оксоневья соединения, **В. Челинцевъ**, 872.

6. III.

- $C_6H_4O_5N_2$ 1,2,4.—Динитрофеноль, изучение кристаллизации, **К. Гринаковский**, 1230.
- C_6H_5OCl 1) *o*-Хлорфеноль, оксоневья соединения, **В. Челинцев**, 869.
2) *m*-Хлорфеноль, оксоневья соединения, **В. Челинцев**, 870.
3) *n*-Хлорфеноль, оксоневья соединения, **В. Челинцев**, 870.
- C_6H_5OBr
 $C_6H_5O_2N$ *n*-Бромфеноль, оксоневья соединения, **В. Челинцев**, 871.
Нитробензол + хлор. бензоиль, **Б. Меншуткин**, 1707, 1738; нитробензол, сжатие смѣси съ анилиномъ (1986), съ бензоломъ (1992), **Е. Биронъ** и **О. Моргулева**.
- $C_6H_5O_3N$ *o*-, *m*- и *n*-нитрофенолы, спектры поглощения, **Н. Валяшко**, 210, 212, 217, 233, 236, 239.
- $C_6H_5O_3N_n$ 1) Диазо-*m*-нитробензолъ, термхим. изслѣдование, **В. Свѣтославский**, 1741.
2) Диазо-*n*-нитробензолъ, термхим. изслѣдование, **В. Свѣтославский**, 1752.
3) Диазо-*o*-нитробензолъ, термхим. изслѣдование, **В. Свѣтославский**, 1760.
- $C_6H_6O_2N_2$ 1) *o*-Нитранилинъ, эвтектика, твердые растворы съ камфорой, **Н. Ефремовъ**, 1689.
2) *m*-Нитранилинъ, эвтектика, твердые растворы съ камфорой, **Н. Ефремовъ**, 1689; *m*-нитранилинъ, кривья плавкости смѣсей съ нафталиномъ, **Н. Пушинъ** и **И. Гребенщиновъ**, 745.
3) *n*-Нитранилинъ, эвтектика, твердые растворы съ камфорой, **Н. Ефремовъ**, 1689.
- $C_6H_{11}O_2N$ Нитроциклогексанъ, превращение въ циклогексанонъ, **С. Наметнинъ** и **Е. Позднякова**, 1422.

6. IV.

- $C_6H_4O_2NCl$ *m*-Хлорнитробензолъ, изучение кристаллизации, **К. Гринаковский**, 1232.
- $C_6H_4O_2NBr$ *m*-Бромнитробензолъ, изучение кристаллизации, **К. Гринаковский**, 1233.
- $C_6H_6O_4N_2S$ Диазосульфобензолъ, термхим. изслѣдован., **В. Свѣтославский** и **А. Маносзонъ**, 1765.

Группа C_7 .

7. I.

- C_7H_8
 C_7H_{12} Толуоль + хлор. бензоиль, **Б. Меншуткинъ**, 1727.
- 1) Тетраметилалленъ, (367), (1685), его полимеризация и изомеризация (1940), получение (1954), гидрирование съ платиновой чернью (1957), определение скорости полимеризации (1958), изучение продуктовъ полимеризации (1961), изомеризация (1965), **Б. Мережковский**.
- 2) 1,1-Диметилизопренъ, **Б. Мережковский**, 1685; получение изомеризацией тетраметилаллена, (1966), полимеризация (1967), **Б. Мережковский**.
- 3) Метил (1) циклогексенъ (1), теплота горѣнія, **П. Зубовъ**, 242.
- 4) Метил (1) циклогексенъ (3), тоже, **П. Зубовъ**, 242.
- 5) Метиленициклогексанъ, тоже, **П. Зубовъ**, 243.
- 6) Бидиклогештанъ, тоже, **П. Зубовъ**, 243.
- 7) Диэтилалленъ нессим., получение (1971), изомеризация при дѣйствии Na (1972), изомеризация при нагрѣваніи (1972), изомеризация и полимеризация при нагрѣваніи (1973), **Б. Мережковский**.

- 8) $(C_2H_5)_2C=CH.C=CH$, получение его изъ диэтилаллена, **Б. Мережковский**, 1972.
- 9) Метил-1-этил-2-бутадиенъ, получение его изъ диэтилаллена, **Б. Мережковский**, 1972, 1974.
- C_7H_{14} 1) Гептаметиленъ, катализъ его, **Н. Зелинский** и **А. Герценштейнъ**, 53; термхим. данныя, **П. Зубовъ**, 756.
2) Метилциклогексанъ, термхим. данныя, **П. Зубовъ**, 756.
3) 1-3-Диметилциклопентанъ, термхим. данныя, **П. Зубовъ**, 756.
4) 1,1-Диметилциклопентанъ, получение разложениемъ гидразона соотвѣт. кетона, **Н. Киннеръ**, 979.
5) 1,2-Метилизопропилциклопропанъ, получение разложениемъ метилизопропилипиразолина (989), свойства (989), восстановление по Сабатье (990), дѣйствие HBr (991), **Н. Киннеръ**.
- 6) Диметилизопропилэтиленъ, получение (1946), присоединение Br_2 , **Б. Мережковский**, 1948.
- C_7H_{16} 1) Гептанъ, получение по Сабатье изъ 1,2-метилизопропилциклопропана, **Н. Киннеръ**, 990.
2) Симм. тетраметилпропанъ, получение восстановлениемъ бромистоводор. 1,2-метилизопропилциклопропана, **Н. Киннеръ**, 991; его получение и свойства, **Б. Мережковский**, 1957.

7. II.

- C_7H_6O Бензойный альдегидъ, разложение паллад. чернью, **М. Кузнецовъ**, 567; уплотнение съ фенолметилпиридономъ, **Н. Цоневъ** и **П. Петренко-Критченко**, 1098; дѣйствие на него дималгнийдибромапетилена, **Ю. Залькиндъ** и **Е. Исаковичъ**, 1896.
- $C_7H_6O_2$ 1) *o*-Оксибензальдегидъ, спектры поглощения, **Н. Валяшко**, 207, 231, 232.
2) *m*-Оксибензальдегидъ, спектры поглощения, **Н. Валяшко**, 212, 234, 235, 236.
3) *n*-Оксибензальдегидъ, спектры поглощения, **Н. Валяшко**, 217, 237, 238.
4) Бензойная к., кинетика эфиобразования, **Е. Орловъ**, 716, 728; эвтектика, тверд. растворы, съ камфорой, **Н. Ефремовъ**, 1689; диаграммы плавкости: ея + анилинъ (1608), + паратолуидинъ (1610), + ортолуидинъ (1612); диаграммы электропроводности: ея + анилинъ (1615), ея + паратолуидинъ (1618), ея + ортолуидинъ (1630); скорость образования: изъ нея и анилина — анилида (1624), изъ нея и толуидина толуида (1624); изменение электропроводности во времени: бензойнокислыхъ паратолуидина и анилина, при различн. температурахъ (1626), **А. Басковъ**.
- $C_7H_6O_3$ Салициловая к., эвтектика, твердые растворы съ камфорой, **Н. Ефремовъ**, 1689.
- C_7H_8O 1) *o*-Крезоль, оксоневья соединения, **В. Челинцевъ**, 866.
2) *m*-Крезоль, оксоневья соединения, **В. Челинцевъ**, 866; сжатие при смѣшеніи с анилиномъ, **Е. Биронъ**, **Н. Никитинъ** и **С. Якобсонъ**, 2005.
3) *n*-Крезоль, оксоневья соединения, **В. Челинцевъ**, 867; сжатие при смѣшеніи съ анилиномъ, **Е. Биронъ**, **Н. Никитинъ** и **С. Якобсонъ**, 2006.
4) Фенилкарбиноль, изслѣдование высшихъ атомностей кислорода, **В. Челинцевъ**, 1905.
- $C_7H_8O_2$ 1) Метилвый эфиръ гидрохинона } спектры поглощения, **Н. Валяш-**
2) " " резорцина } но, 203, 204, 205, 226—231.
- C_7H_9N 1) *n*-Толуидинъ; диаграммы плавкости его + бензойная к. (1610), диаграммы электропроводности его + бензойная к. (1615), скорость образования толуида изъ толуидина и бензойн. к.

- (1624), изменение электропроводности во времени для бензойноокси-*n*-толуидина (1626), **А. Басновъ**; эвтектика и твердые растворы с камфорой, **Н. Ефремовъ**, 1688.
- 2) *o*-Толуидинъ; диаграммы плавкости его + бензойная к. (1612), диаграммы электропроводности его + бензойная к. (1630), **А. Басновъ**; сжатие при смѣшеніи с феноломъ, **Е. Биронъ**, **Н. Никитинъ** и **С. Якобсонъ**, 2006; сжатие смѣси с анилиномъ, **Е. Биронъ** и **О. Моргулева**, 1995.
- 3) Метиланилинъ, спектры поглощения, **Н. Валяшко** и **Г. Дружининъ**, 2016, 2046.
- $C_7H_{10}O$ 3-Метил- Δ_2 -кето-*R*-гексенъ, его семикарбазонъ, (1929), его семикарбазидъ-семикарбазонъ (1932), **И. Мацуревичъ**.
- $C_7H_{12}O$ 1) Изобутилендиацетонъ, получение его уплотненіемъ ацетона и изомаст. алдегида (987), разложение его гидразона (988), **Н. Кижнеръ**.
- 2) Этиль (1) циклопентанонъ (2), теплота горѣнія, **П. Зубовъ**, 245.
- 3) 1,3-диметилциклопентанонъ, тоже, **П. Зубовъ**, 245.
- 4) 1,1-диметилциклопентанонъ, разложение его гидразона, **Н. Кижнеръ**, 979.
- $C_7H_{12}O_2$ 1) Гексагидробензойная к., каталитическая дегидрогенизация ея и ея этилового эфира, **Н. Зелинскій** и **Н. Уклонская**, 56.
- 2) Метилциклопентанкарбоновая к., отрицат. результаты катализа подъ влияніемъ палладія, **Н. Зелинскій** и **Н. Уклонская**, 57; метилциклопентанкарбоновая к., получение (186), Ag и Cd соли, метил. эфиръ (187), амидъ (188), **А. Е. Чичибабинъ**; **И. Петровъ**, 644.
- 3) Циклогексанкарбоновая к., термхим. данныя, **П. Зубовъ**, 759, 247.
- $C_7H_{12}O_3$ Кетонокислота, получающаяся при окисленіи энантовой к., **Е. Пржевальскій**, 893.
- $C_7H_{12}O_4$ β -Метилдиципиновая к., получение при окисленіи этилцуклегона, **М. Зайцевъ**, 1577.
- $C_7H_{12}O_6$ Дюксидикарбоновая к., получающаяся при окисленіи энантовой к., **Е. Пржевальскій**, 895.
- $C_7H_{13}N$ Нитрилъ энантовой к., получение катал. разложениемъ гидразона энантола, **А. Арбузовъ**, 78.
- $C_7H_{13}Br$ Бром-3-диметил-2,4-пентенъ-2; получение (1953), отнятіе HBr (1954), **Б. Меренковскій**; получение изъ дибром-3,4-этил-3-пентана (1971), отнятіе HBr (1971), **Б. Меренковскій**.
- $C_7H_{13}Br_3$ Трибромгептанъ, **Б. Меренковскій**, 1950.
- $C_7H_{14}O$ 1) Энантиль, катал. разложение его гидразона, **А. Арбузовъ**, 77.
- 2) Дипропилкетонъ, катал. разложение его фенилгидразона, **А. Арбузовъ** и **Р. Вагнеръ**, 697.
- 3) Бутиронъ, дѣйствіе на него Mg-бромизоамила, **И. Ванинъ**, 1156.
- 4) Этиль (1) циклопентаноль (2), теплота горѣнія, **П. Зубовъ**, 244.
- 5) 1,3-диметилциклопентаноль (3), тоже, **П. Зубовъ**, 244.
- 6) Циклогексилкарбиноль, тоже, **П. Зубовъ**, 244.
- $C_7H_{14}O_2$ 1) Гептиловая кислота, кинетика эфиобразования, **Е. Орловъ**, 715.
- 2) Энантовая к., окисленіе $KMnO_4$, **Е. Пржевальскій**, 892.
- $C_7H_{14}N_2$ Метилизопропилпирозолинъ, получение и разложение, **Н. Кижнеръ**, 988, 989.
- $C_7H_{14}Br_2$ 1) Дибром-3,4-этил-3-пентанъ, получение (1970), отнятіе HBr (1971), **Б. Меренковскій**.
- 2) Бромистый диметилизопропилэтиленъ, получение изъ углеводорода (1948), получение изъ спирта (1947), нагрѣваніе с PbO и водой (1948), отнятіе HBr (1953), **Б. Меренковскій**.
- $C_7H_{15}Br$ 1) Продуктъ присоединенія HBr къ 1,2-метилизопропилциклопропану, получение и восстановление, **Н. Кижнеръ**, 991.

 $C_7H_{16}O$

- 2) Третичный монобромгептанъ, **Б. Меренковскій**, 1519.
- 1) Норм. гентилловый спиртъ, оксоневыя соединения, **В. Челинцевъ**, 857.
- 2) Диизопропилкарбиноль, оксоневыя соединения с HJ, HBr и HCl, **А. Умнова**, 1567.
- 3) Этилтретичнобутилкарбиноль, оксоневыя соединения с HJ, HBr и HCl, **П. Ашмаринъ**, 1568.
- 4) Диметилизобутилкарбиноль, получение и отщепленіе отъ него воды (1945), дѣйствіе Br (1947), **Б. Меренковскій**.
- 5) Тризтилкарбиноль, получение и дѣйствіе на него брома, **Б. Меренковскій**, 1970.

7. III.

 C_7H_5OCl

Хлористый бензоиль + бензолъ (1703), + *n*-ксилоль (1704) + мезитиленъ (1705), + хлорбензолъ (1706), + нитробензолъ (1707), + дифениль (1708), + дифенилметанъ (1709), изслѣдование этихъ двойныхъ системъ, **Б. Меншуткинъ**. Вліяніе замѣстителей на взаимодействіе его с бензоломъ и его производными въ присутствіи $SbCl_3$ (1710) : с бензоломъ (1726), с толуоломъ (1727), этилбензоломъ (1728), с пропиленбензоломъ (1729), с изоамилбензоломъ (1729), с параксилоломъ (1730), с ортоксилоломъ (1730), с метаксилоломъ (1732), с цимоломъ (1733), с псевдокумолемъ (1734), с мезитиленомъ (1735), с дифениломъ (1737), с дифенилметаномъ (1737), с трифенилметаномъ (1737), с хлорбензоломъ (1738), с бромбензоломъ (1738), с парадихлорбензоломъ (1738), с парадибромбензоломъ (1738), с нитробензоломъ (1738), **Б. Меншуткинъ**.

 C_7H_5NS

Фениловое горчичное масло, показатель преломленія для системы изъ него и діэтиламина, **А. Глазуновъ**, 1687.

 $C_7H_7O_3N$

n-Нитроанизоль, кривыя плавкости смѣсей его с дифениламиноомъ (741), с уретаномъ (743), **Н. Пушинъ** и **А. Гребенщиковъ**; паранитранизоль, эвтектики между нимъ, дифениламиноомъ и уретаномъ, **А. Васильевъ**, 1583.

 $C_7H_{12}OBr_2$

Дибромизобутиронъ, дѣйствіе на него $MgBrC_6H_5$, **А. Умнова**, 882.

Группа C_8 .

8. I.

 C_8H_{10}

- 1) Этилбензолъ + хлор. бензоиль, **Б. Меншуткинъ**, 1728.
- 2) *o*-Ксилоль + C_6H_5COCl , **Б. Меншуткинъ**, 1730.
- 3) *m*-Ксилоль + C_6H_5COCl , **Б. Меншуткинъ**, 1732.
- 4) *n*-Ксилоль + хлор. бензоиль, **Б. Меншуткинъ**, 1704, 1730.

 C_8H_{12}

1,3-Диметилдигидробензолъ, теплота горѣнія, **П. Зубовъ**, 243.

 C_8H_{14}

- 1) Дилзокротиль, получение (1322), полимеризация (1323), скорость полимеризации (1378), **С. Лебедевъ**.
- 2) Диизобутиленъ, получение изъ трибромизобутана, **В. Крестинскій** и **К. Криворотъко**, 948.
- 3) Диметил (3.3) бицикло (0.1.3) гексанъ, получение и свойства (834), отношеніе къ HJ (837), восстановление катализомъ (839), **Н. Зелинскій** и **А. Успенскій**.

 C_8H_{16}

- 1,3-Диметилциклогексенъ (3), теплота горѣнія, **П. Зубовъ**, 243.
- 1) 1,1-Диметилгексенъ-1, получение и свойства (981), его нитрозохлоридъ (981), разложение этого нитрозохлорида и получение обратно того же углеводорода (982), восстановление по Сабатье, (980), **Н. Кижнеръ**.

- 2) Метилциклогептанъ, теплота горѣнія, П. Зубовъ, 241.
- 2) 1,1-Диметилциклогексанъ изъ тетрагидроэйкарвона, Д. Гадакинъ и С. Сорокина, 365; гемъ-диметилгексаметиленъ, синтезъ Н. Зелинскій и Н. Лепешкинъ, 380; гемъ-диметилгексаметиленъ, получение возстановленіемъ Zn-Pd юдиора диметил (1,1) циклогексанола (5) и свойства его, Н. Зелинскій и Н. Лепешкинъ, 614; термхим. данныя, П. Зубовъ, 756.
- 4) 1,2,4-триметилциклопентанъ, теплота горѣнія, П. Зубовъ, 241; термхим. данныя, П. Зубовъ, 756.
- 5) Триметил(1.1.3) циклопентанъ, получение изъ диметил(3.3) бицикло(0.1.3) гексана, Н. Зелинскій и А. Успенскій.
- 6) Углеводородъ, получающійся каталитическимъ возстановленіемъ диметил(3.3) бицикло(0.1.3) гексана и имѣющій триметиленовое кольцо, Н. Зелинскій и А. Успенскій, 840.
- 7) 1,3-Диметилциклогексанъ, термхим. данныя, П. Зубовъ, 756.
- 8) 1,4-Диметилциклогексанъ, термхим. данныя, П. Зубовъ, 756.
- 2-Метилгептанъ, получение по Сабатье изъ 1,1-Диметилгексена-1, свойства, Н. Кижнеръ, 980.

C₈H₁₈

8. II.

- C₈H₄O₃ Фталевый ангидридъ, эвтектика, тверд. растворы съ камфорой, Н. Ефимовъ, 1689.
- C₈H₈O *m*-Толуиловый алдегидъ, разложение паллад. чернью, М. Кузнецовъ, 567.
- C₈H₈O₆ Фенилуксусная к., кинетика эфиообразования, Е. Орловъ, 710, 720.
- C₈H₁₀O Метилфенилкарбинолъ, изслѣдованіе высшихъ атомностей кислорода, В. Челинцевъ, 1908.
- C₈H₁₁N 1) Триметилпиридинъ, получение сухой перегонкой К-соли диметилпропилпиридиндикарбоновой к., Е. Гришкевичъ-Трохимовскій, 943.
- 2) Диметиланилинъ, спектры поглощенія, Н. Валяшко и Г. Дружининъ, 2046, 2047.
- C₈H₁₂O 3,5-Диметил-Δ₂-кетогексенъ, его семикарбазонъ (1932), его семикарбазидъ-семикарбазонъ (1932), И. Мацуревичъ.
- C₈H₁₂O₂ 1) Диметилгидрорезорцинъ, возстановленіе его, Н. Зелинскій и А. Успенскій, 832.
- 2) Кислота (СН₃)₂С . СН₂С : С — СООН, Б. Мережновскій, 1969.
- C₈H₁₄O 1) Метилгептенонъ, разложение его гидразона, Н. Кижнеръ, 981.
- 2) Гемъ-диметил (1.1) циклогексанонъ, возстановленіе въ соотв. спиртъ, Н. Зелинскій и Н. Лепешкинъ, 614.
- C₈H₁₄O₂ 1) Метил(1) циклогексанкарбоновая (3) к., термхим. данныя, П. Зубовъ, 759.
- 2) Циклогептанкарбоновая кислота, термхим. данныя, П. Зубовъ, 247, 759.
- 3) Гексагидро-*m*-толуиловая к., теплота горѣнія, П. Зубовъ, 247.
- 4) Октановая к. изъ бензина (т. к. 131°—132° при 14 мм.), тоже, П. Зубовъ, 247.
- 5) Октановая к. изъ бензина (т. к. 124°—125° при 12 мм.) тоже, П. Зубовъ, 247.
- 6) β-ε-Диметил-β-ε-диоксигексинъ, получение (1883), гидрирование въ присутствіи Pd (1884), гидрирование въ присутствіи плат. черни (1885), Ю. Залькиндъ.
- C₈H₁₄O₄ Тетраметилянтарная к., Б. Мережновскій, 1963.
- C₈H₁₄Br₂ Диметил(1,1)-дибром(3,5) циклогексанъ, получение (833), свойства (834), дѣйствіе цинковой пыли (834), Н. Зелинскій и А. Успенскій.
- C₈H₁₅J 1) Юдгидринъ диметил(1,1) циклогексанола(5), получение, возстановленіе Pd-Zn, Н. Зелинскій и Н. Лепешкинъ, 614, 615.

- 2) Продуктъ присоединенія HJ къ диметил(3.3)-бицикло(0.1.3)-гексану; его получение и свойства (837), дѣйствіе Zn-пыли (838), Н. Зелинскій и А. Успенскій.
- C₈H₁₆O 1) 1,3-Диметилциклогексанолъ (3), теплота горѣнія, П. Зубовъ, 244.
- 2) Диметил(1.1) циклогексанолъ (5), получение возстановленіемъ соотв. кетона и получение изъ него юдгидриана, Н. Зелинскій и Н. Лепешкинъ, 614.
- C₈H₁₆O₂ 3) Метил(1) циклогептанолъ(1), тепл. горѣнія, П. Зубовъ, 245.
- 1) Диметил(1.1) циклогександолъ (3,5), получение возстановленіемъ диметилгидрорезорцина, (832) свойства (833), дѣйствіе PBr₃ (833), Н. Зелинскій и А. Успенскій.
- 2) β-ε-Диокси-β-ε-диметил-γ-гексенъ, получение (1884—1885), свойства (1891), Ю. Залькиндъ.
- C₈H₁₆Br₂ Бромистоводородный диизобутиленъ, В. Крестинскій и К. Криворотно, 948.
- C₈H₁₈O 1) Норм. первичн. октиловый спиртъ, оксоніевыя соединенія, В. Челинцевъ, 858.
- 2) Изопропилтретичнобутилкарбинолъ, оксоніевыя соединенія съ HJ и HBr, Э. Фрицманъ, 1570.
- C₈H₁₈O₂ β-ε-Диокси-β-ε-диметилгексанъ, получение и свойства, Ю. Залькиндъ, 1884—1891.

8. III.

- C₈H₉ON Ацетанилидъ, изученіе кристаллизаціи, Н. Гринаковскій, 1228; спектры поглощенія, Н. Валяшко и Г. Дружининъ, 2029, 2055, 2056.
- C₈H₁₀OS β-Ацето-α₁-тиоксенъ, его получение (1938), его семикарбазонъ (1939), его оксимъ (1939), Ф. Зильберфарбъ.
- C₈H₁₉O₃P Диизобутилфосфористая к., получение (683), свойства (684), натровая соль (685), А. Арбузовъ и А. Ивановъ.

Г р у п п а С₉.

9. II.

- C₉H₈ Инденъ, возстановленіе его, В. Ипатьевъ, 995.
- C₉H₁₀ 1) Фенилциклопропанъ, получение разложениемъ фенилпирозолина (950), дѣйствіе H₂SO₄ (951), присоединеніе HBr (952), дѣйствіе брома (955), Н. Кижнеръ.
- 2) α-Фенилпропиленъ, получение изъ α-бромпропилбензола (953; 954), дѣйствіе брома (954), возстановленіе HJ (954), Н. Кижнеръ, 954.
- C₉H₁₂ 1) Тримеръ аллена, (1361), его гидрогенизація (1362), С. Лебедевъ.
- 2) Мезитиленъ + С₆H₅СОСl, Б. Меншутинъ, 1705, 1735.
- 3) Пропилбензолъ + С₆H₅СОСl, Б. Меншутинъ, 1729; норм. пропилбензолъ, получение возстановленіемъ продукта дѣйствія Br на фенилциклопропанъ, Н. Кижнеръ, 957.
- 4) Псевдокумоль + С₆H₅СОСl, Б. Меншутинъ, 1734.
- C₉H₁₆ 1) Продуктъ гидрогенизаціи тримера аллена, С. Лебедевъ, 1362.
- 2) Инданъ, получение возстановленіемъ индена, В. Ипатьевъ, 995.
- 3) 2,6-Диметилпентадиенъ-2,4, получение и свойства, (970), возстановленіе по Сабатье (971), Н. Кижнеръ.
- 4) 1,1-Диметилъ-2-изобутиленциклопропанъ, получение разложениемъ гидразона форона (959), свойства (960), окисленіе хамелеономъ (961), возстановленіе по Сабатье (964), дѣйствіе HBr (969), Н. Кижнеръ.

- C_9H_{18} 1) Метил-(н.)-пропилциклопентанъ, термох. данные, П. Зубовъ, 756, 241.
2) 1,2,3-Триметилциклогексанъ, термохим. опредѣленія, П. Зубовъ, 246, 756.
3) 1,3,3-Триметилциклогексанъ, термохим. опредѣленія, П. Зубовъ, 756.
4) Этилциклогептанъ, теплота горѣнія, П. Зубовъ, 241.
5) 1,1-Диметил-2-изобутилциклопропанъ, получение восстановления по Сабатье 1,1-диметил-2-изобутиленциклопропана (965), присоединение НВг (967), Н. Кишнеръ.
- C_9H_{20} 1) Изобутилизомилъ, получение восстановлениемъ по Сабатье 2,6-диметилгептадена-2,4, Н. Кишнеръ.
2) Триметилизоамилметанъ, получение восстановлениемъ по Сабатье 1,1-диметил-2-изобутиленциклопропана, Н. Кишнеръ, 966—968.

9. II.

- C_9H_8O Коричный алдегидъ, получение фенилпиразолина, Н. Кишнеръ, 949.
- $C_9H_8O_2$ Коричная к., эвтектика, тверд. растворы съ камфорой, Н. Ефремовъ, 1689.
- C_9H_9N Pг 1.3 Метилиндоль (скатоль), получение кат. разложениемъ фенилгидразона пропеноваго алдегида, А. Арбузовъ и В. Тихвинскій, 72.
- C_9H_9Br Продукты отщепления НВг отъ продукта дѣйствія Вг на фенилциклопропанъ, Н. Кишнеръ, 955.
- $C_9H_{10}O$ 1) Фенилэтилкетонъ, Н. Кишнеръ, 953.
2) Коричный спиртъ, изслѣдование высшихъ атомностей кислорода, В. Челинцевъ, 1910.
- $C_9H_{10}N_2$ Фенилпиразолинъ, разложение съ образованиемъ фенилциклопропана, Н. Кишнеръ, 950.
- $C_9H_{10}Br_2$ Продуктъ дѣйствія брома на фенилциклопропанъ, (955, 957), окисление его HNO_3 (956), восстановление НJ (957), Н. Кишнеръ.
- $C_9H_{11}Br$ α -Бромпропилбензолъ, получение присоединениемъ НВг къ фенилциклопропану (752), восстановление НJ (953), превращение въ фенилэтилкарбинолъ (953), отнятие НВг (953), Н. Кишнеръ.
- $C_9H_{12}O$ 1) Бензилэтиловый эфиръ, терм. эффектъ дѣйствія на инд. пропи-л-Мг-йодидъ, В. Челинцевъ и Б. Павловъ.
2) Фенилэтилкарбинолъ, получение изъ продукта присоединения НВг къ фенилциклопропану и окисление его въ кетонъ, Н. Кишнеръ, 953.
3) Фенилпропиловый алкоголь, изслѣдование высшихъ атомностей кислорода, В. Челинцевъ, 1909.
- $C_9H_{14}O$ 1) Диметил-2,3-изопропилиден-4-циклобутанонъ, получение изъ озонида димера триметилаллена, (1352), его семикарбазонъ, (1352), С. Лебедевъ и Б. Меренковскій.
2) Форонъ, дѣйствие гидрата гидразина, Н. Кишнеръ, 958.
3) 3-Метил-5-этил- Δ_2 -кето-Р-гексенъ, его семикарбазонъ (1930), его семикарбазидъ-семикарбазонъ (1933), И. Мацуревичъ.
- $C_9H_{14}O_5$ α -Метил- α -ацетонилглутаровая к., получение при дѣйствіи озона на диметил-1,3-этилен-3-циклогексенъ-6, С. Лебедевъ, 1318.
- $C_9H_{16}O$ 1,3,5-триметилциклогексен (6) олъ (5), тепл. горѣнія, П. Зубовъ, 245.
- $C_9H_{16}O_2$ 1) Кетоль получаемый при окислении 1,1-диметил-2-изобутиленциклопропана, Н. Кишнеръ, 962.
2) Пентаметилбутиролактонъ, Н. Бунге, 152. 651.

- $C_9H_{16}O_3$ Метилэтил (1.4) циклобутанон (2) карбоновая (4) к., тепл. горѣнія, П. Зубовъ, 248.
- $C_9H_{16}N_2$ Гидразонъ форона, его получение и разложение, Н. Кишнеръ, 958, 959.
- $C_9H_{17}Br$ Продуктъ присоединения НВг къ 1,1-диметил-2-изобутиленциклопропану, и отнятие отъ него НВг анилиномъ, Н. Кишнеръ, 970.
- $C_9H_{18}O$ 1) Метилэтил (1.3) циклогексаноль, тепл. горѣнія, П. Зубовъ, 245.
2) Эфиръ получающийся рядомъ съ тетраметилалленомъ, Б. Меренковскій, 1956.
- $C_9H_{18}O_3$ α -Метил- β -метилпсевдобутилэтиленмолочная к., Н. Бунге, 152.
- $C_9H_{18}Br_2$ Продуктъ присоединения 2НВг къ 1,1-диметил-2-изобутиленциклопропану и отнятие отъ него анилиномъ 2НВг, Н. Кишнеръ, 970.
- $C_9H_{19}Br$ Продуктъ присоединения НВг къ 1,1-диметил-2-изобутилциклопропану, его получение (967), омыление (968), Н. Кишнеръ.
- $C_9H_{20}O$ Алкоголь получающийся омылениемъ бромистоводороднаго 1,1-диметил-2-изобутилциклопропана, Н. Кишнеръ, 968.

9. III.

- $C_9H_{11}ON$ Метилацетанилидъ, спектры поглощения, Н. Валяшко и Г. Дружининъ, 2029, 2056.

Группа C_{10} .

10. I.

- $C_{10}H_8$ Нафталинъ, кривыя плавкости смѣсей его съ нитранилиномъ, Н. Пушкинъ и И. Гребенщиковъ, 745; конденсация съ нафтоилхлоридомъ, А. Чичибабинъ и С. Корягинъ, 771; смѣсей съ камфорой эвтектика, твердые растворы, Н. Ефремовъ, 1689.
- $C_{10}H_{10}$ Фенил-1-бутадиенъ-1,3, его полимеризация, С. Лебедевъ, 1329, 1378.
- $C_{10}H_{14}$ Цимоль + C_6H_5OCl , Б. Меншутинъ, 1733.
- $C_{10}H_{16}$ 1) Мирценъ, получение (1325), свойства (1325), полимеризация (1326), скорость полимеризации (1378), С. Лебедевъ.
2) Неполимеризующаяся часть мирцена, С. Лебедевъ, 1327.
3) Диметил-1,2-диэтилиден-3,4-циклобутанъ, димеръ симм. диметилаллена (1354), окисление хамелеономъ (1355), гидрогенизация (1355), С. Лебедевъ и Б. Меренковскій.
4) Димеры пиперилена, С. Лебедевъ, 1322.
5) Дипентенъ, получение полимеризацией изопрена, С. Лебедевъ, 1314.
6) Диметил-1,3-этилен-3-циклогексенъ-6, получение изомеризацией изопрена (1315), свойства (1316), присоединение брома и НВг (1316), гидрогенизация (1316), дѣйствие озона (1317), окисление гидроперекисью бензоила (1318), С. Лебедевъ.
7) 1-Лимоненъ, теплота горѣнія, П. Зубовъ, 243.
8) 1-Пиненъ, тоже, П. Зубовъ, 243.
9) d-Пиненъ, тоже, П. Зубовъ, 244.
10) Диметил-1,2-тетраметил-3,3,4,4-циклобутанъ, скорость полимеризации, С. Лебедевъ, 1378.
11) Метил-1-изопропилиден-2-диметил-4,4-циклобутанъ, скорость полимеризации, С. Лебедевъ, 1378.
12) Дизопропилиден-1,2-циклобутанъ, скорость полимеризации, С. Лебедевъ, 1378.

- $C_{10}H_{18}$
- 1) Фенханъ, теплота горѣнія, **П. Зубовъ**, 243.
 - 2) Ментенъ Δ^2 , получение, свойства, окисление, **Б. Меренковский** 1686 и 1687.
 - 3) Ментенъ лѣвый, **Л. Чугаевъ** и **Б. Орелкинъ**, 1871.
 - 4) Ментенъ, окисление $KMnO_4$ совместно съ диметилотаномъ, **Н. Кижнеръ**, 1789—1790.
 - 5) Углеводородъ полученный отщеплениемъ $2HBr$ отъ $C_{10}H_{20}Br_2$ (произв. лимоненной модификации углеводорода $C_{10}H_{18}$ изъ цитраля) — повидимому линалооленъ (1783), восстановление его по Сабатье (1785), **Н. Кижнеръ**.
 - 6) Углеводородъ изъ цитраля (1777), окисление его хамелеономъ (1781), установление лимоненной и терпиноленной модификации (1780—1782), дѣйствие HBr на лимоненную модификацию (1782, 1783), восстановление лимоненной модификации по Сабатье (1784), тоже для терпиноленной модификации (1785), **Н. Кижнеръ**.
- $C_{10}H_{20}$
- 1) Ментанъ, дѣйствие на него хлор. хромилла, **Л. Чугаевъ**, **В. Воинъ** и **В. Агрономовъ**, 671.
 - 2) Метил (1) и пропил (3) циклогексанъ, теплота горѣнія, **П. Зубовъ**, 241; термхим. данныя, **П. Зубовъ**, 776.
 - 3) Кароментанъ, тоже, **П. Зубовъ**, 242.
 - 4) Диметил-1,3-этил-3-циклогексанъ, получение гидрогенизацией диметил-1,3-этил-3-циклогексена-6, **С. Лебедевъ**, 1317.
 - 5) Диметил-1,2-диэтил-3,4-циклобутанъ, получение гидрогенизацией димера сим. диметилаллена, **С. Лебедевъ** и **Б. Меренковский**, 1356.
 - 6) Углеводородъ изъ цитронеллала, восстановление по Сабатье (1786), присоединение HBr и отщепление HBr (1787), **Н. Кижнеръ**.
 - 7) Углеводородъ изъ оксикетона $C_{10}H_{20}O_2$ (изъ цитронеллала), получение и свойства (985), окисление (986), **Н. Кижнеръ**.
- $C_{10}H_{22}$
- 2,6-Диметилотанъ, получение восстановлениемъ лимоненной и терпиноленной модификации углеводорода $C_{10}H_{18}$ изъ цитраля и углеводорода изъ $C_{10}H_{20}Br_2$ (1785); получение восстановлениемъ по Сабатье углеводорода $C_{10}H_{20}$ изъ цитронеллала, (1786); совместное окисление $KMnO_4$ съ непред. углеводородомъ (1788) **Н. Кижнеръ**.

10. II.

- $C_{10}H_7Br$
- 1) α -Бромнафталинъ, теплоемкость и скрытая теплота испаренія, **В. Курбатовъ**, 660; α -бромнафталинъ, дѣйствие его Mg -орг. соединения на β -нафтонитрилъ (1826), на α -нафтонитрилъ (1827), **А. Чичибабинъ** и **С. Корягинъ**.
 - 2) β -Бромнафталинъ, дѣйствие его Mg -орг. соединения на β -нафтонитрилъ, **А. Чичибабинъ** и **С. Корягинъ**, (1824); β -бромнафталинъ, получение въ большихъ количествахъ, **А. Чичибабинъ** и **С. Корягинъ**, 768; Mg -орг. его соединеніе + β -нафтоилхлоридъ, **А. Чичибабинъ** и **С. Корягинъ**, 772; дѣйствие Mg -бромнафталина на динафтилкетонъ, **А. Чичибабинъ** и **В. Корягинъ**, 773.
- $C_{10}H_8O$
- 1) α -Нафтолъ, оксоневья соединенія, **В. Челинцевъ**, 873.
 - 2) β -Нафтолъ, оксоневья соединенія, **В. Челинцевъ**, 874.
- $C_{10}H_{10}O_2$
 $C_{10}H_{11}N$
- Сафролъ и изосафролъ, гидрирование, **В. Ипатьевъ**, 1873.
- 1) Pr 2,3 Диметилиндолъ, получение катал. разложениемъ гидразона метилэтилкетона, **А. Арбузовъ** и **В. Тихвинскій**, 71.
 - 2) Vz 3 Pr 3 Диметилиндолъ, получение кат. разложениемъ толилгидразона пропионоваго алдегида, **А. Арбузовъ** и **В. Тихвинскій**, 73.

- $C_{10}H_{12}O$
 $C_{10}H_{12}O_2$
- Анетолъ, гидрогенизация его, **В. Ипатьевъ**, 1830.
- 1) Эйгеноль и изойгеноль, гидрогенизация, **В. Ипатьевъ**, 1831.
 - 2) Дигидросафролъ, **В. Ипатьевъ**, 1833.
- $C_{10}H_{14}O$
- 1) Тимоль, оксоневья соединенія, **В. Челинцевъ**, 868.
 - 2) Карвакролъ, оксоневья соединенія, **В. Челинцевъ**, 868.
 - 3) Дигидроанетолъ, получение, **В. Ипатьевъ**, 1830.
- $C_{10}H_{14}O_2$
 $C_{10}H_{16}O$
- 1) Пулегонъ, дѣйствие $MgBrC_2H_5$, **М. Зайцевъ**, 1573.
 - 2) Фенхонъ, дѣйствие Zn и C_2H_5J на него, **М. Зайцевъ**, 1578; фенхонъ, къ истории его формулы строения, **Л. Чугаевъ**, 377.
 - 3) Дигидрокарвонъ, тепл. горѣнія, **П. Зубовъ**, 245.
 - 4) Каронъ, тоже, **П. Зубовъ**, 246.
 - 5) Камфора и фенолъ, камфора и гидрохинонъ, камфора и резорцинъ, камфора и пирокатехинъ, термическія и микрографическія наблюденія, **Н. Ефремовъ**, 348; камфора, бинарные смѣси съ *n*-толуидиномъ, нафталиномъ, метил. горчичнымъ м., ацетамидомъ, *n*-дибромбензоломъ, *m*-дибромбензоломъ, *o*-нитранилиномъ, *m*-нитранилиномъ, *n*-нитранилиномъ, бензойной к., фталевымъ ангидридомъ, коричной к., салициловой к. и антраценомъ—эвтектика, твердые растворы, **Н. Ефремовъ**, 1688, 1689.
 - 6) 3-Метил-5-пропил- Δ_2 -кето-*R*-гексенъ, его семикарбазонъ (1930), его семикарбазидъ-семикарбазонъ (1933), **И. Мацуревичъ**.
 - 7) 3-Метил-5-изопропилциклогексенонъ, его семикарбазонъ (1931), его семикарбазидъ-семикарбазонъ (1934), **И. Мацуревичъ**.
- $C_{10}H_{16}O_2$
- Двуокись, получение изъ диметил-1,3-этил-3-циклогексена-6 (1318), гидратация ея (1319), **С. Лебедевъ**.
- $C_{10}H_{16}O_6$
 $C_{10}H_{16}Br_4$
- Озонидъ диметил-1,3-этил-3-циклогексена-6, **С. Лебедевъ**, 1317.
- Продуктъ присоединенія брома къ диметил-1,3-этил-3-циклогексену-6, **С. Лебедевъ**, 1316.
- $C_{10}H_{18}O$
- 1) Гераниолъ, распределение K между нимъ и ментоломъ, **В. Воинъ** и **А. Горстинъ**, 675.
 - 2) Дигидрокарвеолъ, дѣйствие V_2O_5 , **Б. Меренковский**, 1686.
 - 3) Окись ментена Δ^2 , **Б. Меренковский**, 1686.
 - 4) Ментонъ, дѣйствие CH_3J и Mg , **А. Арбузовъ**, 700.
 - 5) Терпинеолъ, изслѣдование высшихъ атомностей кислорода, **В. Челинцевъ**, 1913.
 - 6) *d*-Борнеолъ } изслѣдование высшихъ атомностей кислорода,
7) Изоборнеолъ } **В. Челинцевъ**, 1914, 1915.
- $C_{10}H_{18}O_2$
 $C_{10}H_{18}O_4$
- Гексаметилдигидрофуранъ, получение, свойства, **Н. Бунге**, 651.
- Себадиновая к., дѣйствие на ея эфиръ $MgJCH_3$, **Е. Кисловская**, 1975.
- $C_{10}H_{18}Br_2$
- Продуктъ присоединенія HBr къ диметил-1,3-этилен-3-циклогексену-6, **С. Лебедевъ**, 1316.
- $C_{10}H_{20}O$
- 1) Ментолъ, распределение K между нимъ и гераниоломъ, **В. Воинъ** и **А. Горстинъ**, 675; ментолъ, дѣйствие на него V_2O_5 , **Б. Меренковский**, 1686; ментолъ, изслѣдование высшихъ атомностей кислорода, **В. Челинцевъ**, 1913.
 - 2) Тетрагидрокарвеолъ, дѣйствие V_2O_5 , **Б. Меренковский**, 1387.
 - 3) Октагидроанетолъ, **В. Ипатьевъ**, 1831, 1832.
- $C_{10}H_{20}O_2$
- 1) Оксикетонъ $(CH_3)_2C(OH)CO(CH_2)_2C(C_2H_5)(CH_3)$, разложение его гидразона, **Н. Кижнеръ**, 985.
 - 2) Тетраметилендикарбоновый эфиръ, восстановление его, **Н. Зелинскій** и **М. Уѣдиновъ**, 842.
 - 3) Октагидроэйгеноль, **В. Ипатьевъ**, 1831.
- $C_{10}H_{20}O_4$
- Эритритъ изъ двуокиси диметил-1,3-этил-3-циклогексена-6, **С. Лебедевъ**, 1319.
- $C_{10}H_{20}Br_2$
- Продуктъ присоединенія HBr къ лимоненной модификации углеводорода $C_{10}H_{18}$ изъ цитраля (1782), дѣйствие на него анилина, и спиртовой щелочи (1783), **Н. Кижнеръ**.

10. III.

- $C_{10}H_5O_3Br$ Бромксинафтохиноны различного происхождения, ихъ изслѣдованіе, **О. Миллеръ**, 1467.
 $C_{10}H_6ON_2$ Димидонафтолъ, его HCl-соль: растворимость въ 50% спиртѣ (581), разложеніе (584), полученіе изъ нея нафталиновой к. (585), А-соль (587), В-соль (592), С-соль (593), строеніе соли (604), средняя сѣрнокислая соль (605), уксуснокислая соль (605), средняя уксуснокислая соль (606), **О. Миллеръ**.
 $C_{10}H_{11}O_2N$ Диацетанилидъ, спектры поглощенія, **Н. Валяшко** и **Г. Дружининъ**, 2049, 2057.

10. IV.

- $C_{10}H_8O_5NAs$ *n*-Нитронафтаиларсиновая к., **Н. Андреевъ**, 1980.
 $C_{10}H_{10}O_3NAs$ 1-4 Амидонафтаиларсиновая к. и диазотированіе ея, **Н. Андреевъ**, 1980.

Группа C_{11} .

11. I.

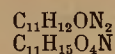
- $C_{11}H_{16}$ Изоамилбензолъ + C_6H_5COCl , **Б. Меншуткинъ**, 1729.

11. II.

- $C_{11}H_7N$ 1) α -Нафтонитрилъ, дѣйствіе на него Mg-бромнафталина (α), **А. Чичибабинъ** и **С. Корягинъ**, 1827.
 2) β -Нафтонилтрилъ, дѣйствіе на него Mg-бромнафталина (β), (1824) дѣйствіе на него Mg-бромнафталина (α), (1826), **А. Чичибабинъ** и **С. Корягинъ**.
 $C_{11}H_{13}N$ Пропилиндолъ, полученіе катал. разложеніемъ фенилгидразона метилпропилкетона и его пикратъ, **А. Арбузовъ** и **А. Фриауфъ**, 696.
 $C_{11}H_{14}O_2$ Метилловый эфиръ эйгенаола, гидрированіе, **В. Ипатьевъ**, 1832.
 $C_{11}H_{16}O_2$ Метилловый эфиръ дигидроэйгенаола, **В. Ипатьевъ**, 1832.
 $C_{11}H_{18}O$ 1) Тетраметил-1,1,2,2-изопропил-3-циклобутанолъ, **Б. Мережковскій**, 1964.
 2) 3-Метил-5-изобутил- Δ_2 -кетог-В-гексенъ, его семикарбазонъ (1955) его семикарбазидъ-семикарбазонъ (1935), **И. Мацуревичъ**.
 $C_{11}H_{20}O_3$ Кетогликоль, получающійся при окисленіи хамелеономъ диметил-4,6-лимонэтрита, **С. Лебедевъ**, 1308.
 $C_{11}H_{22}O$ 1) Ундециленовый спиртъ, полученіе (137), дѣйствіе N_2O_4 (138), уретанъ его (138), дѣйствіе $ZnCl_2$ (139), дѣйствіе H_2SO_4 (142), **Н. Логгиновъ**.
 2) Спиртъ изомерный предыдущему, получающійся при дѣйствіи $ZnCl_2$, **Н. Логгиновъ**, 141.
 3) γ -Окись изъ ундецилового спирта, полученіе (139 и 143), дѣйствіе азотновой окиси (140 и 144), **Н. Логгиновъ**.
 4) Метилментолъ, синтезъ его, **А. Арбузовъ**, 700.

11. III.

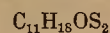
- $C_{11}H_7OCl$ β -Нафтоилхлоридъ, конденсація съ нафталиномъ, **А. Чичибабинъ** и **С. Корягинъ**, 771; дѣйствіе на него Mg- β -бромнафталина, **А. Чичибабинъ** и **С. Корягинъ**, 772.



Антипиринъ, изученіе кристаллизаціи, **Н. Гринаковскій**, 1237.
 Диметилвинилдигидропиридиндикарбонный эфиръ, полученіе конденсаціей акролеина, NH_3 и ацетоуксуснаго эфира, **Е. Гришковичъ-Трохимовскій** и **И. Павловская**, 945.



Продуктъ взаимодѣйствія бензиламина и этиленнитрозита, **Н. Сидоренно**, 1601



Борнилксантогеновая к., ея оптическія свойства, **Л. Чугаевъ**, 648.

Группа C_{12} .

12. I.



Дифениль, теплоемкость и скр. теплота испаренія, **В. Курбатовъ**, 660; дифениль + хлор. бензоиль, **Б. Меншуткинъ**, 1708, 1737.



- 1) Первый тетрамеръ аллена, его свойства (1363), гидрогенизація (1364), **С. Лебедевъ**.
 2) Второй тетрамеръ аллена, его свойства (1365), гидрогенизація (1366), окисленіе хамелеономъ (1366), **С. Лебедевъ**.



- 1) Димеръ диизопропенила—4,6 дипентенъ, (1302), дѣйствіе озона (1303), окисленіе хамелеономъ (1304), окисленіе гидроперекисью бензоила (1306), дѣйствіе HCl (1303), **С. Лебедевъ**.
 2) Диметил-1,2-диизопропилиден-3,4-циклобутанъ, полученіе полимеризаціей триметилаллена (1350, 1353), дѣйствіе озона (1351, 1353), **С. Лебедевъ** и **Б. Мережковскій**.
 3) Продуктъ гидрогенизаціи перваго тетрамера аллена, **С. Лебедевъ**, 1364.
 4) Продуктъ гидрогенизаціи втораго тетрамера аллена, **С. Лебедевъ**, 1366.



Углеводородъ получающійся при дѣйствіи $NiCO_3$ на хлоргидринъ дипропилизоамилкарбинола, **И. Ванинъ**, 1160.

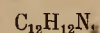
12. II.



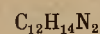
Дифениловый эфиръ, спектры поглощенія, **Н. Валяшко** и **Г. Дружининъ**, 2034, 2035.



Дифениламинъ; кривыи плавкости смѣси его съ *n*-нитранизоломъ (741), съ уретаномъ (742), **Н. Пушинъ** и **И. Гребенциновъ**; эвтектики между нимъ и паранитранизоломъ (1583) и уретаномъ (1583), **А. Васильевъ**; дифениламинъ, спектры поглощенія, **Н. Валяшко** и **Г. Дружининъ**, 2019, 2048, 2049, 2050, 2051.



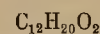
n-Амидодифениламинъ, спектры поглощенія **Н. Валяшко** и **Г. Дружининъ**, 2025, 2052, 2053, 2054, 2055.



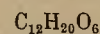
Диметиламидофенилпироль, полученіе катал. разлож. фенилгидразона ацетонилацетона, **А. Арбузовъ** и **Н. Хруцкий**, 699.



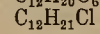
Непр. кетонъ, полученный при окисленіи хамелеономъ тримера нес. диметилаллена, (1345), его семикарбазонъ (1346), возстановленіе (1346), **С. Лебедевъ**.



- 1) Метил(4) изопропенил(4) октандонъ 2.7., полученіе (1304), семикарбазонъ (1305), гидрогенизація (1305), **С. Лебедевъ**.
 2) Двуокись, получаемая при окисленіи димера диизопропенила гидроперекисью бензоила (1306), гидратація ея (1307), **С. Лебедевъ**.



Озонидъ 4,6-дипентена, **С. Лебедевъ**, 1303.



Продуктъ дѣйствія HCl на димеръ диизопропенила, **С. Лебедевъ**, 1309.

- $C_{12}H_{22}O$ Этил-3-пулеголь, синтез (1572), окисление (1575), **М. Зайцевъ.**
 $C_{12}H_{22}O_2$ Метил-4-изопропил-4-октандионъ 2.7, получение и семикарбазонъ, **С. Лебедевъ**, 1305.
 $C_{12}H_{22}O_{11}$ Сахароза, термохимич. изслѣдованія растворенія, **Н. Колосовскій**, 821.
 $C_{12}H_{24}O_2$ Лауриновая к., кинетика эфи́рообразования, **Е. Орловъ**, 715, 729.
 $C_{12}H_{24}O_3$ Глицеринъ, полученный при окисленіи этилпулегола, **М. Зайцевъ**, 1576.
 $C_{12}H_{24}O_4$ Эритритъ, отвѣчающій димеру диизопропенила (диметил-4,6-лимонэтригъ) (1307), окисление хамелеономъ (1308), **С. Лебедевъ.**
 $C_{12}H_{25}Cl$ Хлоргидринъ дипропилизоамилкарбинола, его получение (1158), свойства (1159), дѣйствие $NiCO_3$ (1159), **И. Ванинъ.**
 $C_{12}H_{26}O$ Дипропилизоамилкарбиноль, получение (1156), свойства (1157), получение хлоргидрина (1158), **И. Ванинъ**, 1158.

12. III.

- $C_{12}H_9O_3N$ Ацетамин(1.4) нафтохинонъ (В) и ацетамин(1.2) нафтохинонъ (С), получение изъ диацетилдимидонафтола, **О. Миллеръ** 1481, 1482.
 $C_{12}H_{11}O_2N$ Фенилметилпиридононъ, получение изъ фенилметилацетилпиридонона (1096), дѣйствие уксуснаго ангидрида (1097), конденсация съ бензойнымъ алдегидомъ (1098), **Н. Цоневъ** и **П. Петренко-Критченко.**
 $C_{12}H_{13}O_4N$ $\alpha\alpha_1$ -Диметил- γ (2)-пропенилпиридин- $\beta\beta_1$ -дикарбоновая к., получение ея эфи́ра окислениемъ соотв. эф. дигидропиридиндикарбоновой к. (939), соли этого эфи́ра (940), омыление эфи́ра (941), соли свободной к. (942), сухая перегонка калиевой соли этой к. (943), **Е. Гришкевичъ-Трохимовскій** и **И. Павловская.**
 $C_{12}H_{15}O_4N$ $\alpha\alpha$ -Диметил- γ (2)-пропенилдигидропиридиндикарбоновая $\beta\beta$ -кислота; получение ея эфи́ра конденсацией кротовов. алдегида, NH_3 и ацетоуксусн. эфи́ра (938), омыление этого эфи́ра (939), окисление эфи́ра (939), **Е. Гришкевичъ-Трохимовскій** и **И. Павловская.**
 $C_{12}H_{27}O_3P$ 1) Средній эфи́ръ изобутиловаго спирта и фосфористой к., получение (686), свойства (687), дѣйствие брома (688), получение соединения съ CuI (689), изомеризация въ $C_4H_9PO(OC_4H_9)_2$ (690), **А. Арбузовъ** и **А. Ивановъ.**
 2) Изобутиловый эфи́ръ изобутилфосфиновой к., получение изомеризацией ф. эфи́ра изобутил. спирта и фосфористой к. (690), свойства (691), омыление (692), **А. Арбузовъ** и **А. Ивановъ.**

Группа C_{13} .

13. I.

- $C_{13}H_{12}$ Дифенилметанъ + хлор. бензоиль, **Б. Меншутинъ**, 1709, 1737; дифенилметанъ, спектры поглощенія, **Н. Валяшко** и **Г. Дружининъ**, 2037, 2062.

13. II.

- $C_{13}H_8O$ Флуоренонъ, получение изъ нитрофлуорена, **С. Наметнинъ** и **Е. Позднякова**, 1422.
 $C_{13}H_{10}O$ Бензофенонъ, изслѣд. скорости кристаллизаци, **Н. Гринаковскій**, 1224.

- $C_{13}H_{12}O$ Дифенилкарбиноль, изслѣдованіе высшихъ атомностей кислорода, **В. Челинцевъ**, 1906.
 $C_{13}H_{14}O_6$ Кислота изъ димера фенил-1-бутадиена-1,3, **С. Лебедевъ**, 1330.
 $C_{13}H_{17}N$ Этилпропилиндоль, получение катал. разложениемъ фенилгидразона дипропилкетона и его пикратъ, **А. Арбузовъ** и **Р. Вагнеръ**, 698.
 $C_{13}H_{18}O$ Кетонъ, получающійся при дѣйствіи Mg -бромбензола на дибромизобутиронъ; получение, дѣйствие PBr_5 , **А. Умнова**, 882.
 $C_{13}H_{21}Cl$ Хлоргидринъ аллилфенхола, **М. Зайцевъ**, 1580.
 $C_{13}H_{22}O$ Аллилфенхолъ, синтезъ его (1578), дѣйствие HCl (1579), **М. Зайцевъ.**

13. III.

- $C_{13}H_9O_2N$ Нитрофлуоренъ, получение изъ него флуоренона, **С. Наметнинъ** и **Е. Позднякова**, 1422.
 $C_{13}H_{17}OBr$ Бромкетонъ—продуктъ дѣйствія PBr_5 на кетонъ изъ дибромизобутирона и Mg -бромбензола, **А. Умнова**, 882.

Группа C_{14} .

14. I.

- $C_{14}H_{10}$ Антраценъ, теплоемкость и скр. теплота испаренія, **В. Курбатовъ**, 660; эвтектика и твер. растворы съ камфорой **Н. Ефимовъ**, 1689.
 $C_{14}H_{24}$ 1) Димеръ тетраметилаллена, **Б. Мережковскій**, 1685.
 2) Тетраметил-3,3,5,5-дипентенъ, **Б. Мережковскій**, 1968.
 3) Тетраметил-1,1,2,2-диизопропенил-3,4-циклобутанъ, получение и свойства (1961), окисление (1962), гидрогенизация, (1964), **Б. Мережковскій.**
 4) Димеръ диэтилаллена, **Б. Мережковскій**, 1974.
 $C_{14}H_{26}$ Углеводородъ строения $(CH_3)_2C=CH(CH_2)_6CH=C(CH_3)_2$, его получение (1976), его окисление (1978), **Е. Кисловская.**

14. II.

- $C_{14}H_8O_2$ Антрахинонъ, бензилпроизводныя, **М. Чиликинъ**, 1834.
 $C_{14}H_{10}O_2$ Бензилъ, изученіе кристаллизаци, **Н. Гринаковскій**, 1244.
 $C_{14}H_{10}O_3$ Танинъ, термохимич. изслѣдованія растворенія, **Н. Колосовскій**, 820.
 $C_{14}H_{18}O_3$ Кетонокислота, получающаяся при дѣйствіи на дибромизобутиронъ Mg -бромбензола; ея получение (883), ея аммоніиная соль (883), ея кетонное расщепление (883), **А. Умнова.**
 $C_{14}H_{30}O_2$ 2,11-Диметилдодекандиоль-2,11, получение (1975), отнятіе воды (1976), **Е. Кисловская.**

14. III.

- $C_{14}H_{12}O_3N_2$ Диацетиль—димидонафтоль, получение, свойства (1481), апетильное производное (1481), разложение его (1482), дѣйствіе анилина (1484), **О. Миллеръ.**
 $C_{14}H_{13}ON$ Ацетилдифениламинъ, спектры поглощенія, **Н. Валяшко** и **Г. Дружининъ**, 2032, 2057, 2058, 2059.
 $C_{14}H_{13}O_3N$ 1) Фенилметилацетилпиридононъ, дѣйствие NH_3 (1093), дѣйствіе метиламина (1094), дѣйствіе анилина (1095), дѣйствіе на

метиламинное производное аммакомъ (1095), дѣйствіе на анилинное производное аммакомъ (1095), дѣйствіе на аммиачное производное метиламиномъ (1096), дѣйствіе на анилинное производное метиламиномъ (1096), дѣйствіе на аммиачное производное анилиномъ (1096); дѣйствіе HCl (1096) **Н. Цоневъ и П. Петренко-Критченко**

- 2) Изомерное предыдущему соединеніе, получаемое при дѣйствіи уксуснаго ангидрида на фенилметилпиридононъ, **Н. Цоневъ и П. Петренко-Критченко, 1097.**
- $C_{14}H_{19}N_2S$ Тيومочевина изъ метилизопропилпиразолина, **Н. Нижнеръ, 988.**

Группа C_{15} .

15. I.

- $C_{15}H_{20}$ Пентамеръ аллена, (1368), его гидрогенизация (1369), **С. Лебедевъ.**
- $C_{15}H_{24}$ 1) Тримеръ сим. диметилаллена, **С. Лебедевъ и Б. Мережковский, 1356.**
- 2) Тримеръ несим. диметилаллена (1339), его гидрогенизация (1340), окисленіе озономъ и перекисью бензоила (1341), окисленіе хамелеономъ (1344), **С. Лебедевъ.**
- 3) Продуктъ гидрогенизации пентамера аллена, **С. Лебедевъ, 1369.**
- $C_{15}H_{28}$ Продуктъ гидрогенизации тримера несим. диметилаллена, **С. Лебедевъ, 1340.**

15. II.

- $C_{15}H_{16}O$ Бензгидрилэтиловый эфиръ, терм. эфф. дѣйствіа на индив. пропила-Мг-йодидъ, **В. Челинцевъ и Б. Павловъ, 296.**
- $C_{15}H_{24}O_2$ 1) Двуокись, получаемая при дѣйствіи гидроперекиси бензоила на тримеръ несим. диметилаллена (1341), ея гидратация (1342), **С. Лебедевъ.**
- 2) Продуктъ изомеризации двуокиси, **С. Лебедевъ, 1342.**
- $C_{15}H_{26}O_3$ Продуктъ гидратации двуокиси изъ тримера несим. диметилаллена, **С. Лебедевъ, 1343.**

15. III.

- $C_{15}H_{19}ON$ Гидратъ окиси диметилфенилбензиламмонія, дѣйствіе хлорист. вод. соли на нѣкот. прод. возстановленія антрахинона. **А. Порай-Кошицъ и П. Харзѣвъ, 1391.**

Группа C_{16} .

16. I.

- $C_{16}H_{26}$ Гексаметил-2,2,3,3,5,5,-изокротил-4-циклогексенъ-6, **С. Лебедевъ, 1323.**

16. III.

- $C_{16}H_{10}O_2N_2$ Индиго, бензилпроизводное его и новая формула строения, **М. Чилининъ, 1841.**
- $C_{16}H_{18}O_2N_2$ Продуктъ взаимодѣйствія этиленнитрозита съ дибензиламиномъ, **Н. Сидоренно, 1601.**

Группа C_{17} .

17. II.

- $C_{17}H_{12}O_2$ Дифенилпиронъ, получение нагрѣваніемъ съ NHCl дегидробензоилуксусной к., **И. Шеттле и П. Петренко-Критченко, 175.**
- $C_{16}H_{14}O_2$ α - δ -Дифенил- α - δ -диоксибутинъ, получение (1896), гидрирование въ присутствіи Pd (1896), гидрирование въ присутствіи Pt (1897), **Ю. Залькиндъ и Е. Исаковичъ.**
- $C_{16}H_{16}O_2$ α - δ -Диокси- α - δ -дифенилбутенъ, **Ю. Залькиндъ и Е. Исаковичъ, 1903.**
- $C_{16}H_{18}O_2$ α - δ -Диоксидифенилбутанъ и его уксусный эфиръ, **Ю. Залькиндъ и Е. Исаковичъ, 1902.**
- $C_{17}H_{20}O$ Бензгидрилбутиловый эфиръ, дѣйствіе на пропилмагнійодидъ (1393), дѣйствіе на этилмагнійодидъ (1395), дѣйствіе на метилмагнійодидъ (1397), **Г. Стадниновъ.**

Группа C_{18} .

18. I.

- $C_{18}H_{12}$ Хризентъ, теплоемкость и скрытая теплота испаренія, **В. Курбатовъ, 330.**
- $C_{18}H_{20}$ Продуктъ уплотненія фенилциклопропана, **Н. Нижнеръ, 951.**
- $C_{18}H_{24}$ Гексамеръ аллена (1370), окисленіе хамелеономъ (1371), **С. Лебедевъ.**

18. II.

- $C_{18}H_{12}O_4$ Дегидробензоилуксусная к., получение нагрѣваніемъ съ HCl или щелочью лактама ея, **И. Шеттле и П. Петренко-Критченко, 174.**
- $C_{18}H_{22}O$ Бензгидрилизосамиловый эфиръ, дѣйствіе на пропилмагнійодидъ, **Г. Стадниновъ, 1400.**

18. III.

- $C_{18}H_{13}O_2N$ Лактамъ дегидробензоилуксусной к., дѣйствіе HCl и щелочи, **И. Шеттле и П. Петренко-Критченко, 173.**
- $C_{18}H_{14}O_2N_2$ (2)Ацетамино-(4)фенилимино(1.4)нафтохинонъ, получение, свойства, хлороплатинатъ, расщепленіе, комплексныя соединенія, **О. Миллеръ, 1486—1488.**

Группа C_{19} .

19. I.

- $C_{19}H_{15}$ Трифенилметиль, превращеніе въ трифенилуксусную к. **А. Горскій, 1454.**
- $C_{19}H_{16}$ Трифенилметанъ + C_6H_5OSl , **Б. Меншуткинъ, 1737.**

19. II.

- $C_{19}H_{16}O$ Трифенилкарбиноль, изслѣдованіе высшихъ атомностей кислоты, **В. Челинцевъ, 1907.**

19. III.

$C_{19}H_{16}O_2N$ Продуктъ конденсаши бензойнаго алдегида съ фенилметил-перидонономъ, Н. Цоневъ и П. Петренко-Критченко, 1098.

Группа C_{20} .

20. I.

$C_{20}H_{20}$ Димеръ фенил-1-бутадиена-1,3, С. Лебедевъ, 1329.
 $C_{20}H_{32}$ Димеръ мирцена, С. Лебедевъ, 1329.

20. II.

$C_{20}H_{16}O_2$ Трифенилуксусная к., получение изъ трифенилметила, А. Горский, 1454, 1460.

20. III.

$C_{20}H_8O_3Br_4$ Эозинъ, дѣйствие на него анилина, В. Шарвинъ, 886.
 $C_{20}H_{10}O_4Br_4$ Тетрабромфенолфталеинъ, дѣйствие на него анилина, В. Шарвинъ, 887.
 $C_{20}H_{16}N_2As_2$ Даминоарсенонафталинъ, Н. Андреевъ, 1982.
 $C_{20}H_{24}O_2N_2$ Хининъ, двойныя соли съ мочевиной, П. Голубевъ, 673.
 $C_{20}H_{46}O_6P_2$ Кислый эфиръ изобутиловаго спирта и фосфористой к., А. Арбузовъ и А. Ивановъ, 682.

20. IV.

$C_{20}H_{16}O_2N_2As_2$ Даминодиоксиарсенонафталинъ, Н. Андреевъ, 1985.

Группа C_{21} .

21. II.

$C_{21}H_{14}O$ 1) $\beta\beta$ -Динафтилкетонъ, получение: окисленіемъ динафтилкарбинола (770), конденсацией нафтоилхлорида съ нафталиномъ (771), дѣйствіемъ Mg-бромнафталина на нафтоилхлоридъ (772), дѣйствие на кетонъ Mg-бромнафталина (773); дибетадинафтилкетонъ (1825), А. Чичибабинъ и С. Корягинъ.
2) Альфабетадинафтилкетонъ (1827) } А. Чичибабинъ и С. Корягинъ.
3) Диальфадинафтилкетонъ (1828) }
4) Продуктъ отнятія воды отъ бензилксантрона, М. Чиликинъ, 1840.
 $C_{21}H_{16}N$ 1) Дибетанафтилкетиминъ, его получение (1824), свойства (1825), разложение (1825), А. Чичибабинъ и С. Корягинъ.
2) Альфабетадинафтилкетиминъ, получение (1826), свойства (1827), А. Чичибабинъ и С. Корягинъ.
3) Диальфанафтилкетиминъ, получение (1827), свойства (1828), А. Чичибабинъ и С. Корягинъ.
 $C_{21}H_{16}O$ $\beta\beta$ -Динафтилкарбиноль, окисление въ кетонъ, А. Чичибабинъ и С. Корягинъ, 770.
 $C_{21}H_{16}O_2$ Бензилксантронъ, М. Чиликинъ, 1839.
 $C_{21}H_{18}O$ 10-Окси-9-бензил-9-10-дигидроантраценъ, М. Чиликинъ, 1841.
 $C_{21}H_{20}O$ Трифенилметилловый эфиръ, терм. эфф. дѣйствія на инд. пропи-л-Mg-йодидъ, В. Челинцевъ и Б. Павловъ, 297.
 $C_{21}H_{22}O_3$ Франгулинъ и рамноксантинъ, Н. Красовскій, 188—193.

Группа C_{26} .

26. I.

$C_{26}H_{22}$ Тетрафенилэтанъ, получение при дѣйствіе бензгидрилбутиловаго эфира на магнии пропилодидъ, (1394), тоже на магнииметиллодидъ (1399), Г. Стадниковъ.

26. II.

$C_{26}H_{20}O$ β -Бензпинаколинъ, восстановление Mg-орган. соедин., А. Горский, 165.
 $C_{26}H_{22}O$ β -Бензпинаколиновый спиртъ, получение восстановленіемъ бензпинаколина, А. Горский, 165.

Группа C_{28} .

28. II.

$C_{28}H_{22}O$ Бензиловый эфиръ бензилантранола, А.Порай-Кошицъ и Н. Харзѣвъ, 1691.

Группа C_{31} .

31. I.

$C_{31}H_{20}$ β -Нафтил- $\beta\beta$ динафтофлуоренъ, изъ продуктовъ восстановленія неочищеннаго хлоргидрина $\beta\beta$ -тринафтилкарбинола, (777), получение его же нагрѣваніемъ тринафтилхлорметана (777), А. Чичибабинъ и С. Корягинъ.
 $C_{31}H_{21}$ $\beta\beta\beta$ -Тринафтилметиль получение и свойства, А. Чичибабинъ и С. Корягинъ, 778.
 $C_{31}H_{22}$ $\beta\beta\beta$ -Тринафтилметанъ, получение восстановленіемъ соотв. карбинола или хлорида (775), свойства (776), А. Чичибабинъ и С. Корягинъ.

31. II.

$C_{31}H_{21}Cl$ $\beta\beta\beta$ -Тринафтилхлорметанъ, получение (774), восстановление (775, 777), А. Чичибабинъ и С. Корягинъ.
 $C_{31}H_{22}O$ $\beta\beta\beta$ -Тринафтилкарбиноль, его получение (773), получение его хлоргидрина (774), восстановление (775), А. Чичибабинъ и С. Корягинъ.

Группа C_{35} .

35. II.

$C_{35}H_{30}O_2$ Дибензиловый эфиръ бензилгидроантрагидрохинона, А. Порай-Кошицъ и Н. Харзѣвъ, 1691.

Группа C_{56} .

56. III.

- $C_{56}H_{42}O_2N_6$ Гексафенилгексаамидофлюоранъ, получене дѣйствиємъ ани-
лина на эозинъ, В. Шарвинъ, 887.
- $C_{56}H_{44}O_2N_6$ Гексафенилгексаамидофталофенонъ, получене дѣйствиємъ ани-
лина на тетрабромфенолфталеинъ, В. Шарвинъ, 888.

Въ Именномъ указателѣ пропущены:

Вагнеръ, Р., см. Арбузовъ, А.
Гребенщиковъ, И., см. Пушинъ, Н.
Ивановъ, А., см. Арбузовъ, А.
Успенскій, А., см. Зелинскій, Н.
Уѣдиновъ, М., см. Зелинскій, Н.
Фриауфъ, А., см. Арбузовъ, А.
Хонинъ, Г., см. Кижнеръ, Н.
Хруцкий, Н., см. Арбузовъ, А.

Алфавитный указатель къ первому отдѣлу XLVI тома.

(Цифры, напечатанныя жирнымъ шрифтомъ, относятся къ протокольнымъ рефератамъ. Сообщенія, для которыхъ въ протоколѣ помѣщены одни заглавія, *введены только въ именной, но не въ предметный указатель* и страницы къ нимъ относящіяся напечатаны *курсивомъ*).

Для органическихъ соединеній имѣется указатель по эмпирическимъ формуламъ, составленный по системѣ „Лексикона Органич. Соединеній“ Рихтера. Формулы классифицируются прежде всего по числу углеродныхъ атомовъ въ частицѣ, далѣе по числу другихъ, кромѣ С, входящихъ въ составъ формулы элементовъ.

Число входящихъ въ составъ формулы атомовъ углерода обозначается на верху каждой страницы указателя арабской цифрой, а число другихъ, кромѣ С, входящихъ въ формулу элементовъ — цифрой римской. Такимъ образомъ 2 III обозначаетъ, что дѣло идетъ объ орган. соединеніяхъ, въ составъ частицы которыхъ входитъ С₂ и, кромѣ того, три какихъ либо элемента, въ эту рубрику, напр., будутъ отнесены соединенія С₂Н₇О₃Р, С₂О₄Н₂Вг и т. д. Въ каждомъ такомъ отдѣлѣ, обозначаемомъ комбинаціей арабской и римской цифръ, соблюдается порядокъ введенія въ формулу къ С элементовъ и для каждого вводимого элемента порядокъ по числу вводимыхъ атомовъ. Порядокъ введенія элементовъ такой: Н, О, N, Cl, Вг, J, Fl, S, P и затѣмъ остальные элементы по алфавиту принятыхъ для нихъ въ формулахъ обозначеній.

Соли органич. кислотъ и большинство эфировъ ихъ надо искать при формулахъ кислотъ. Эфиры неорганич. кислотъ даны каждый отдѣльно.

Mg-и Zn-органич. соединенія показаны при формулахъ соотв. галоидныхъ соединеній.

Соли органическихъ основаній даны при формулахъ свободн. органич. основаній.

Соли четырехзамѣщенныхъ аммоніевъ и діазосоединеній при формулахъ ихъ гидратовъ окисей.

Оксимы, фенилгидразоны, семикарбазоны и др. подобн. соединенія даны при формулахъ соответствующихъ алдегидовъ и кетоновъ.

Названія органич. соединеній приводятся въ указатель тѣхъ, которыя имъ даются авторами статей.

Въ предметный указатель введены полностью, съ указаніемъ стр., авторовъ и т. д.: 1) всѣ неорганич. соединенія; 2) группы соединеній органич. и неорганич.; 3) тѣ органич. соедин., для которыхъ не установлено эмпирич. формулъ (напр. крахмалъ и т. д.); 4) заглавія всѣхъ статей и рефератовъ (исключенія см. выше) въ различныхъ видоизмѣненіяхъ ¹⁾.

Названія отд. органич. соединеній, для которыхъ установлена опредѣленная эмпирич. формула, въ предметный указатель не введены и ихъ надо искать прямо въ указатель по эмпирич. формуламъ.

¹⁾ Всѣ заглавія для уменьшенія объема указателя при этомъ упрощены и напр. заголовки „О перекиси бериллія“. „Къ учению объ адсорпціи“ надо искать на слова „Бериллій“, „Адсорпція“ и т. д. Въ то же время одинъ и тотъ-же заголовокъ отнесенъ на нѣсколько, наиболее важныхъ, встрѣчающихся въ немъ словъ; напр., заголовокъ „Электропроводность сплавовъ мѣди съ мышьякомъ“ можно найти на словахъ: „Электропроводность“, „Сплавы“, „Мѣди“, „Мышьякъ“ и т. п.

ИМЕННОЙ УКАЗАТЕЛЬ.

Алексѣевъ, А. В. Значеніе дисперсионнаго паразитизма въ красильномъ дѣлѣ, 609.

— — см. ф. Веймарнъ, П. П.

Андреевъ, В. Ф., см. Настюковъ, А. М.
Андреевъ, И. И. Химическое дѣйствіе ультрафиолетовыхъ лучей на амміакъ и на смѣсь N и H, 602; къ вопросу о механизмѣ фотохим. реакцій. Дѣйствіе ультрафиолетовыхъ лучей на $CO + O_2$, CO_2 и NH_3 , 612.

Аносовъ, В. Я., см. ф. Веймарнъ, П. П.
Антоновъ, Г. Н. Исходъ полемики объ уранѣ U, 171.

Арбузовъ, А. Е. Отвѣтъ проф. В. В. Челинцеву на его статью: „О продуктахъ, получающихся при дѣйствіи брома на эфиръ Шютценбергера, Макинтоша и моему“, 135; о дѣйствіи подкисленной воды на эфиры фосфористой к., 291.

— — и Дунинъ, А. А. О дѣйствіи галоидозамѣщенныхъ эфировъ жирныхъ кислотъ на эфиры фосфористой к., 295

— — и Карташевъ, А. В. Двойныя соли щелочныхъ металловъ сѣрнистой к., 284.

Бардтъ, А. Я., см. Дорошевскій, А. Г.
Басковъ, А. Электропроводность и диаграмма состоянія системы, образованной бензойной к. съ пиридиномъ, 1699.

— — см. Залькиндъ, Ю. С.

Баталинъ, В. С. Дѣйствіе уксуснокислаго раствора NH_3 на углеводороды Густавсона, 619.

— — см. Фаворскій, А. Е.

Безбородько, Н. И. Приложение метода нагрѣванія къ изученію эвтектическихъ двойныхъ системъ и новый способъ приложенія этого метода главнымъ образомъ къ системамъ, въ составъ которыхъ входятъ силикаты, 1830.

Бергманъ, А. М., см. Остромысленскій, И. И.

Биронъ, Е. В. О пипеткѣ Гемпеля работы И. Ритинга, 1739.

Биронъ, Е. В. и Моргулева, О. М. Окраска смѣсей анилиновъ съ ароматическими нитросоединеніями, 609, 1598.

Богородскій, А. Я. Термохимическое

значеніе коэффициента „i“ ($pv = iRT$), 1570, 1716.

Богускій, I. G. Experimentum Crucis, 349.

Божовскій, В., см. Фаворскій, А. Е.

Болтина, М. В., см. Валяшко, Н. А.

Бородулинъ, Н. В., см. Фаворскій, А. Е.

Бунге, Н. Н. Конденсація пинаколина съ малоновой к., 178.

Быстряковъ, П. К., см. Залькиндъ, Ю. С.

Валяшко, Н. А. Спектры поглощенія и конституція производныхъ бензола. VIII. Бензантиалдоксимъ и бензин-алдоксимъ, 1822.

— — и Болтина, М. В. Спектры поглощенія и конституція бензола. V. Діалдегидо-, динитро- и алдегидо-нитробензолы, 1741; VI. О таутомеріи апетанилида, 1780; VII. Моно- и ди-апетокси-бензолы, фенилендіаминъ, діацилфенилендіаминъ и нѣкоторыя производныя толуола 1788.

Ваншейдтъ, А. А. О природѣ явленія галохроми и окраски нѣкоторыхъ галоидоуглеводородовъ въ твердомъ состояніи, 631.

Васильевъ, А. М. По поводу бинарныхъ эвтектикъ между оловомъ, цинкомъ и кадміемъ, 223.

Васильевъ, В. Н., см. Фаворскій, А. Е.
Вегенеръ, Э. Я. Пренія по докладу В. Похитонова, 1133.

фонъ Веймарнъ, П. П. Степень и характеръ радиоактивности источниковъ „Кувака“ Пензенск. губ., 598, 742; химическій составъ водъ „Кувака“ и вѣроятная причина ихъ загрязненности, 599, 746, предложеніе относительно способовъ выраженія результатовъ химич. анализовъ природныхъ водъ, 599, 752; интереснѣйшіе случаи прямого дисперсионнаго растворенія и застуднѣванія олеиново-кислаго натрія въ бензолѣ, толуолѣ и ксилолѣ, 610; о процессѣ гидратации CO_2 и о скорости этого процесса, 610; причина погрѣшностей при опредѣл. HNO_2 и альбуминоиднаго амміака въ питьевыхъ водахъ и опредѣленіе этихъ веществъ въ водѣ „Гремучій Родникъ“ источниковъ „Кувака“, 611; химическія соединенія, какъ закрѣпленныя дисперсныя системы, построенныя

ия элементов и их модификаций, 621; о значении дисперсоидологии для анал. хим., 623; о набухании и застудивании стеариново-кислого натрия в ксилол, толуол и бензол, 624; к выяснению природы процесса застудивания, 625; причины мощного действия мыла, 626; контрактивные и экспансивные энергии объема и поверхности, физико-химическая свойства и тепловое состояние веществ, 1738, 1905.

— — и Алексеев, А. В. О процессах, происходящих при встряхивании дисперсионных растворов с практически не растворимыми в дисперсионных средах жидкими и твердыми веществами. (К вопросу об определении заряда дисперсных частиц), 133.

— — и Аносов, В. Я. Дисперсионные растворы олеиновокислых Ni и Fe в водной дисперсионной среде, 622; дисперсионные растворы хлоридов Fe и Ni в бензольной дисперсионной среде, 623.

— — и Каган, Г. Б. О затверждении бинарной системы: спирт + вода, 630.

— — и Морозов, Н. Дисперсионные растворы олеиновокислых Co и Cr в водной дисперсионной среде, 623; дисперсионные растворы хлоридов кобальта и хрома в бензольной дисперсионной среде, 623.

Венус, Э. Действие магний — хлорэтричного амила на этиловый эфир шавелевой к., 1332.

— — см. Фаворский, Ал. Е.

Виланд, Г. и Художил, Л. Получение о-данизиламина, 194.

Виноградов, А. В., см. Демьянов, Н. Я.

Властелица, А. α-Титолень, αα-йодтиолень и αα-титолоновый алдегид, 636, 790.

Воано, В. Г. Равновесие в смесях фенола и анилина около дистектической точки, 608; прения по докладу В. Похитонова, 1134.

Владимиров, Н. А., см. Чугаев, Л. А.

Ворожков, Н. Н. О бисульфитных соединениях азокрасителей, 599, 1342.

Гаврилов, Н. Н., см. Чичибабин, А. Е.

Гаген-Торн, В. Э. Прения по докладу В. Похитонова, 1133, 1134.

Гинзберг, А. С. Прения по докладу В. Похитонова, 1133.

Глаголева, А. А., см. Пушин, Н. А.

Глазунов, А. И. Простейшие случаи

диаграммы показателя преломления тройной системы, 178.

Голубев, П. Г. К характеристике двойных солей хирина с мочевиной, 190.

Грабовский, С. Н., см. Залькинд, Ю. С.

Григорьева, М. С., см. Чугаев, Л. А.

Гринаковский, К. П. К вопросу о причине ненормальной линейной скорости кристаллизации переохлажденных кристаллических веществ, 627.

Гурвич, А. Г. О физико-химической силе притяжения, 401.

Даин, Гр. Сопряженные реакции или реакции окисления — восстановления с электронной точки зрения С. В. Даина, 637, 845.

Дворжанчик, С. В. см. Дорошевский, А. Г.

Демьянов, Н. Я. и Виноградов, А. В. О простом эфире

$$\begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{C} \begin{array}{l} \nearrow \text{CH}_3 \\ \searrow \text{OC}_2\text{H}_5 \end{array} \\ | \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \end{array}$$

— — и Демьянов, Я. Н. Об изомеризации при превращении триметилкарбинола, 42.

— — и Дояренко, М. Н. О метилциклобутане, 595; о некоторых превращениях спирта

$$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ | \\ \text{C} \begin{array}{l} \nearrow \text{CH} \text{ (OH)} \text{ CH}_3 \\ \searrow \text{CH} \end{array} \end{array}$$

— — и Пинегин, С. А. О метилтриметилкарбиноле и некоторых его превращениях, 54; о метилтриметиленамины и действии на него азотистой к., 58.

Демьянов, Я. Н., см. Демьянов, Н. Я.

Дашлер, Э., см. Пушин, Н. А.

Данин, А. П. Об уплотнении окиси мезитила с фенолом, 626; о конденсации фенола с непредельными кетонами. Конденсация фенола с окисью мезитила, 1310.

Доманицкий, Н. Об эфирах йодистого алюминия, 1078.

Домрачева, Е. О действии магний йодэтила на этил-α-тетилкетон, 864.

Дорошевский, А. Г. и Бардт, А. Я. Об окислении спиртов в присутствии закиси и солей закиси Fe, 603, 754; к вопросу о контактном действии паров воды и угля при реакциях окисления закисных соединений железа, 1669.

— — и Дворжанчик, С. В. О распре-

деления растворителя между растворенными в нем веществами, 371, 453; к вопросу об особенностях электропроводности в смешанных растворителях, 603, 1676.

Дояренко, М. Н., см. Демьянов, Н. Я.

Дунин, А. А., см. Арбузов, А. Е.

Егорова, В. И. Действие окиси углерода на магний-органические соединения, 620, 1319.

Егоров, И. В. Об изомеризации высших кислот ряда C_n H_{2n-2} O₂ под действием йодка калия, 975.

Елгазин, С. А., см. Чичибабин, А. Е.

Залькинд, Ю. С. О действии Mg на эфиры β-галлоидзамещенных кислот, 488; об α-бромтолуиловых кислотах, 508; о действии Mg на эфиры бромантарной к., 688; об обмыливании сложных эфиров активированным Mg и эфиром йодистого Mg, 692; о действии крепк. H₂SO₄ на ацетиленовые производные, 897.

— — Басков, А. В. О действии магния на эфир α-бромфенилуксусной к., 476.

— — и Быстряков, Н. К. О гидрировании тетраэтилбутилдиола, 605.

— — и Грабовский, С. Н. О действии Mg на эфир α-метил-β-фенил-β-бромпропионовой к., 504.

— — и Пешекерова, М. С. О действии магния на эфиры α-бромметилфенилуксусной и бромбифенилуксусной кк., 478.

— — и Пищиков, П. В. О скорости гидрирования тетраэтилбутилдиола в присутствии коллоид палладия в различных условиях, 606, 1527.

— — и Семенов, А. С. Об α-бромтолуиловых кислотах, 512.

— — и Шмидт, А. А. О действии магния на эфиры галлоидзамещенных аромат. кислот, 681.

Зальский, И. А. и Эльманович, Н. А. Значение определенной хлоропоглощаемости воды при оценке ее качества, 1270.

Зейде, О. А., см. Чичибабин, А. Е.

Иванов, А. А., см. Лебедев, С. В.

Иванов, В. Н. Новая очень чувствительная реакция на свинец, 418; новый способ определения тиосульфата и сульфата в присутствии друг друга, а также алюминия и берилля, 419.

Измаильский, В. А. О хромоизомерии так назыв. цикламмониевых солей, 183; о флуоресценции N-фенилпиридиниевых и других цикламмониевых солей при свете ферромолибденовой дуги, 184.

Ипатов, А. В. Об окиси триметилена, 62.

Ипатьев, В. Н. К вопросу о гидрировании эфиров при помощи окислов Ni и восстановленного Ni, 303.

— — и Луговой. Каталитическая реакция при высоких температурах и давлениях. Гидрирование многоатомных фенолов, 470.

— — и Старынкевич, А. К. О вытеснении металлов II группы нечетных рядов водородом из водных растворов их солей при высоких температурах и давлениях, 172.

Каган, Г. Б., см. фон Веймарн, П. П.

Казанецкий, П. В. Отношение перекиси водорода к солям, 1110.

Келбасинский, С. С., см. Остромысленский, А. И.

Калишев, А. Изучение реакции Grignard-Valeur'a получения гликолей с полными замещенными малонового эфира и магний-йод-органическими соединениями, 427.

Канчев, В. К. Критическое исследование в области вольфрамовых и вольфрамохромовых соединений, 729.

Карташев, А. В., см. Арбузов, А. Е., 284.

Каухчев, М., см. Пушин, Н. А.

Квят, И., см. Курнаков, Н.

Кижнер, Н. М. К вопросу о происхождении нефти, 400; синтез метилгидриндона, 400; о некоторых гидридных циклогексилгидразина, 1409; синтез β-метил-α-гидриндона действием α-бромиабутирилбромида на бензол в присутствии AlCl₃, 1411; к вопросу о происхождении нефти, 1428.

Козлов, Н. А., см. Челинцев, В. В.

Кондырев, Н. В. и Омин, Д. А. О действии солей тяжелых металлов на Mg-органические соединения, 620.

Коновалов, Д. П. Прения по докладу В. Похитонова, 1133.

Котюков, И. И. О дезоксинах и о продуктах их бромирования, 343.

Кочубей, А. Молекулярные соединения аминов, 1048; изменение цвета растворов хлористого кобальта, 1055.

Красовскій, Н. О метилантраценѣ изъ франгула, 1067.
 Крестинскій, Вл. О дѣйстви Mg на трибромизоопентанъ. Синтезъ углеводовъ ряда C₁₀H₁₈ съ открытой цѣпью, 600, 900.
 — — и студ. Марьянъ. О двухъ стереоизомерныхъ формахъ симм. динизопротилбутиндиола, 601.
 Кригеръ, Ю. Ф., см. Пушинъ, Н. А.
 Курнаковъ, Н. С. Пренія по докладу В. Похитонова, 1133, 1134.
 — — и Квятъ, И. Внутреннее трение системы анилинъ-аллилового горчичное масло, 1372.
 — — и Никитинскій, А. И. Электропроводность и давленіе истечения сплавовъ K и Rb, 360.
 — — и Рапке, Я. Твердость и модуль упругости изоморныхъ смѣсей съ никкелемъ, 380.
 Курсановъ, Н. И. О ментолѣ и нѣкоторыхъ его производныхъ. 815.
 — — см. Чичибабинъ, А. Е.
 Кучеровъ, М. М. Обзоръ научныхъ трудовъ В. А. Бородавскаго, 159.
 Ландау, М. И. Фотокаталистическія явленія, 594.
 Лашенко, П. Н. О теплотахъ остыванія Al, Fe, Sb и Ni, 311.
 Лебелевъ, А. Н. Механизмъ алкогольного броженія. О вѣдлѣточномъ броженіи полиоксикислотъ, 181.
 Лебелевъ, С. В. Къ вопросу о полимеризаціи ацетиленовыхъ углеводородовъ, 621.
 — — и Ивановъ, А. А. Полимеризація фенил-1-бутадена, 635.
 Леви, С. М., см. Титовъ, А. А.
 Левальтъ-Езерскій, М. К. О тепловомъ эффектѣ растворенія, 1569.
 Лидовъ, А. П. О взаимодействіи древеснаго угля съ закисью азота при обыкн. темп., 620.
 Лонгиновъ, В. О полученіи гомологовъ тетраметилгликоля, 1084.
 Луговой, см. Ипатьевъ, В. Н.
 Лѣпинъ, А. И. и Рейхъ, В. Н. О стереоизомеріи симм. диэтилдифенилэтана, 1341.
 Магидсонъ, О. Ю., см. Чичибабинъ, А. Е.
 Мазаровичъ, Г. Н., см. Пушинъ, Н. А.
 Максименко, М., см. Пушинъ, Н. А.
 Маньковскій, А. С. и Чичибабинъ, А. Е. О циклогексилпропоновой, к., 400.
 Марьянъ, см. Крестинскій, Вл.

Мартюшевъ, Л. В. Къ вопросу о цвѣтѣ металловъ, 173.
 Мацуревичъ, И. Исслѣдованіе свойствъ третичныхъ аллиловыхъ ароматическихъ и гидроароматическихъ спиртовъ, 13.
 Медвѣдкова, Л. И. Количественное опредѣленіе кетонровъ по методу Вальтера, 400.
 Меншуткинъ, Б. Н. О вліяніи замѣстителей на взаимодействіе бензола и его производныхъ съ хлор. бензолромъ въ присутствіи SbBr₃, 259.
 Мережковскій, В. К. Взаимоотношенія органическихъ цикловъ и свойствъ непредѣльности, 97; къ вопросу объ окисленіи метильныхъ группъ въ непредѣльныхъ соединеніяхъ съ открытою цѣпью атомовъ углерода, 171; взаимоотношеніе органическихъ цикловъ и свойствъ непредѣльности. Образование двойной связи внѣ кольца; 398; Триметилглютаровая к. Къ вопросу о строеніи винилтриметилена Г. Густавсона, 517; новый общій случай образованія меркаптановъ, 1082; къ вопросу объ окисленіи метильныхъ группъ въ непредѣльныхъ соединеніяхъ съ открытою цѣпью атомовъ углерода, 1244.
 Моргулева, О. М. Показатели преломленія бинарныхъ смѣсей изофлюидныхъ веществъ, 235.
 — — см. Биронъ, Е. В.
 Наметкинъ, С. С. и Руженцева, А. К. Къ вопросу о дѣйстви азотной к. на соединенія предѣльнаго характера, 1540.
 Настюковъ, А. М. и Андреевъ, В. Ф. О галоидопродуктовъ углеводородовъ ряда дифенилметана, 179.
 Никитинскій, А. И., см. Курнаковъ, Н. С.
 Ноккенъ, Ф. Ф., см. Шестаковъ, П. И.
 Морозовъ, Н., см. ф. Веймарнъ, П.
 Оппель, Е. К., см. Фаворскій, А. Е.
 Орелкинъ, Б. и Пигулевскій, Г. Примѣненіе кристаллохимическаго метода Е. С. Федорова въ научной работѣ, 227.
 Орелкинъ, Б. П., см. Чугаевъ, Л. А.
 Орловъ, Е. И. Къ кинетикѣ химическихъ реакцій, 535, 1441.
 Орловъ, И. Е., см. Чугаевъ, Л. А.
 Оскерко, А. О полученіи α-β-нондекиленовой к., 411; о полученіи гексатриаконтана, 416.
 Остромысленскій, И. И. Пренія по докладу В. Похитонова, 1131; новые способы полученія эритрена и о хи-

мическомъ характерѣ эритрена и бензола, 1737,
 — — и Бергманъ, А. М. О составѣ и строеніи гинокардовой к., 1339,
 — — и Келбасинскій, С. С. Новый способъ полученіе эритрена изъ производныхъ этилового эфира, 123.
 — — и Петровъ, Д. И. Частичный синтезъ антиоксинавъ, 1340.
 Паковичъ, И., см. Свѣтославскій, В.
 Панютинъ, П. С., см. Чичибабинъ, А. Е.
 Песковъ, Н. Къ вопросу о причинахъ и условіяхъ обезцвѣчиванія коллоиднаго раствора сѣрнистаго мышьяка, 1619.
 Петренко, Г. И. Электропроводность сплавовъ Zn—Ag въ закаленномъ и отожженомъ состояніи, 175; твердость системы Ag—Zn по методу Бринеля, 176; твердость системы Ag—Al по методу Бринеля, 176; полиморфизмъ цинка, 176.
 — — и Федоровъ, А. С. О сплавахъ висмута съ кадміемъ, 785.
 Петровъ, И. Исслѣдованіе нафтеновыхъ кислотъ, 178.
 Петровъ, Д. И., см. Остромысленскій, И. И.
 Пешекерова, М. С., см. Залькиндъ, Ю. С.
 Пигулевскій, Г., см. Орелкинъ, Б.
 Пинегинъ, С. А., см. Демьяновъ, Н. Я.
 Пищиковъ, П. В., см. Залькиндъ, Ю. С.
 Поварнинъ, Г. Г. Комплексы и валентность, 1570; о парафинированніи приборовъ объемнаго анализа, 1898.
 — — и Толкуновъ, В. О русскихъ, особенно кавказскихъ, дубильныхъ матеріалахъ, 1343.
 Поповъ, М. М., см. Свѣтославскій, В. В.
 Порай-Кошицъ, А. Е. Пренія по докладу В. Похитонова. 1131.
 Похитоновъ, В. И. Современное положеніе химической промышленности въ Россіи, 1130.
 Пржеборовскій, Я. С., см. Сахановъ, А. Н.
 Прокунинъ, М. П., см. Ушковъ, В. А.
 Пушинъ, Н. А. и Глаголева, А. А. Равновѣсіе въ системѣ вода—спиртъ, 629.
 — — Дишлеръ, Э. и Максименко, М. О полученіи алюминія изъ русскихъ минераловъ, 595, 1347.
 — — и Каухчевъ, М. Г. Вліяніе частоты тока и температуры на выходъ озона, 397, 576.
 — — и Кригеръ, Ю. Ф. Равновѣсіе въ системѣ бромистый мышьякъ и нафталинъ, 397, 559.

— — и Мазаровичъ, Г. Н. Равновѣсіе въ системахъ: гваяколь—α-нафтиламинъ и уретанъ—бензолъ, 397, 1366.
 Рабцевичъ-Зубковскій, И. О реакціи симм. дибромметилового эфира на бензолъ въ присутствіи бромистаго алюминія, 187, 698.
 — — см. Тищенко, В. Е.
 Раковскій, А. В. Къ ученію объ адсорбціи, 246.
 Ракузинъ, М. А. Объ измѣненіи оптическихъ и другихъ свойствъ нефтей при центрофугированіи, 592; объ измѣненіи оптич. и др. свойствъ нефтей при прохожденіи ихъ черезъ пористыя среды, 593; о связи между фильтраціей и абсорбціей, 593; пренія по докладу В. Похитонова, 1133; о природѣ и классификаціи парафиновъ и способахъ извлеченія ихъ изъ нефти. 1544, 1570.
 Рапке, Я., см. Курнаковъ, Н. С.
 Рейхъ, В. Н., см. Лѣпинъ, А. И.
 Рождественскій, Н. О бензопирокатехинѣ Дебнера, 1075.
 Руженцова, А. К., см. Наметкинъ, С. С.
 Ряховскій, Н. А., см. Сахановъ, А. Н.
 Сакара, Н. П., см. Фаворскій, А. Е.
 Салдау, П. Я. О сплавахъ золота съ кадміемъ, 994.
 Сапожниковъ, А. В. Теорія нитрационныхъ смѣсей въ примѣненіи къ нитраціи нафталина, 606, 1102; кремнево-щелочной способъ полученія H, 607.
 Сахановъ, А. Н. Вліяніе электролитовъ на диссоциирующую способность растворителей, 526; объ аномальной электролитической диссоціаціи, 1646.
 — — и Пржеборовскій, Я. С. Нѣкоторые растворители съ малыми диэлектрическими постоянными 88, 180.
 — — и Ряховскій, Н. А. Вязкость жидкихъ смѣсей, 78; о внутреннемъ треніи двойныхъ смѣсей, 180.
 Свѣтославскій, В. О формулѣ Реньо-Пфаундлера, 1302; вопросъ о выборѣ эталона въ термодиміи орган. соединеній, 1572.
 — — и Паковичъ, И. А. О адиабатическомъ калориметрѣ, 612, 1284.
 — — и Поповъ, М. О калориметрической бомбѣ и теплотѣ горенія бензойной к., 612, 935.
 — — Поповъ, М. и Паковичъ, И. Адиабатическія опредѣленія теплоты горѣнія бензойной к., 1293.
 Семеновъ, А. С., см. Залькиндъ, Ю. С.

- Скосаревский, М. П. Къ электрохимии ацетилен, 1338.
- Сморозинцевъ, И. А. Къ методикѣ изслѣдованія мяснаго экстракта, 1572.
- Синьсаревъ, А. П. Синтезы въ ряду α -иминитриловъ, 206; къ вопросу о механизмѣ реакции Штреккера, 217.
- Стадниковъ, Г. Л. Къ вопросу объ оксониевыхъ соединенияхъ, 459; реакция сложныхъ эфировъ съ магниорганическими соединениями, 868; о нѣкоторыхъ случаяхъ ненормальнаго течения реакции Гриньяра, 887; къ вопросу о механизмѣ реакции Штреккера, 1201.
- Старынкевичъ, А. К., см. Ипатьевъ, В. Н.
- Степановъ, Н. И. Объ измѣненіи величины напряженія разложенія электролитовъ при посредствѣ индукционной катушки (облагораживание металловъ), 633; катодныя и анодныя кривыя разложенія электролитовъ, измѣненныя дѣйствіемъ индукционной катушки, 634; къ вопросу о теоріи явленія „облагораживания“ металловъ, 635.
- Танцевъ, Н. В. О дѣйствіи липазы *Ricinus* на жиры, 333.
- Теару, П. Я., см. Чугаевъ, Л. А.
- Терентьевъ, А. П., см. Челинцевъ, В. В.
- Титовъ, А. А. и Леви, С. М. Электролитическое выдѣленіе Zn на поверхности раствора, 909, 1138.
- Тищенко, В. и Рабцевичъ-Зубковскій, И. Новый способъ получения дибромметиловаго эфира, бромистаго и йодистаго метилена, 186, 705.
- Толкуновъ, В., см. Поварнинъ, Г.
- Траубенбергъ, И. К. Къ вопросу объ опт. дѣятельности нефти, 1043.
- Троновъ, Б. В., см. Челинцевъ, В. В.
- Умнова, А. И., см. Фаворскій, А. Е.
- Ушковъ, В. А. и Прокунинъ, М. П. Новая реакция на тиофенъ и селенистую к., 180.
- Фаворскій, А. Е. и Баталинъ, В. О такъ называемыхъ винилтриметиленѣ и этилидентриметиленѣ Густавсона, 726.
- — и Божовскій, В. Объ изомерныхъ превращеніяхъ циклическихъ α -монохлоркетонивъ, 1097.
- — Божовскій, В. Н. и Бородулинъ, Н. В. Объ изомерныхъ превращеніяхъ α -моноголоидныхъ кетонивъ, 618.

- — Васильевъ, В. Н. и Умнова, А. И. Объ изомерныхъ превращеніяхъ α -тогликолей, 617.
- — и Венусъ, Э. Къ вопросу объ оксониевыхъ соединенияхъ, 607.
- — Оппель, Е. К., Сакара, Н. П. и Шибаетъ, А. Я. Объ изомерныхъ превращеніяхъ бромгидриновъ, 619.
- Федоровъ, А. С. Н. А. Чернаи, біографическій очеркъ, 1.
- — см. Петренко, Г. И.
- Филиповъ, Ор. Строеніе углеводовъ Густавсона, полученныхъ изъ пентаэритрита, 1141; о тетранитрометанѣ, какъ реактивѣ на структуру молекулы, 1199; о метилциклобутанѣ, 174.
- Фишеръ, В. М. Растворимость солей нитрофеноловъ въ смѣсяхъ спирта и воды, 1250; сѣрнистыя соединения марганца, 1481; отдѣленіе марганца въ видѣ сѣрнистаго соединения отъ щелочныхъ и щелочноземельныхъ металловъ, 1519.
- Фокинъ, С. Дѣйствіе щавелевой к. и фосфорнаго ангидрида на рициоловую и оксистеариновую кк., 179, 224; дѣйствіе на глицериды оксистеариновой и рициоловой кк. P_2O_5 и $ZnCl_2$ и явленія полимеризации при этомъ происходящія, 620, 1027.

Харичковъ, К. В. О цвѣтовой реакции органическихъ соединенийъ съ трихлоруксусной к., 76; матеріалы по вопросу о связи между составомъ и строеніемъ органическихъ соединенийъ и ихъ антисептическими свойствами, 70.

Хлопинъ, В. Г., см. Чугаевъ, Л. А.

Художилловъ, Л., см. Виландъ, Г.

- Челинцевъ, В. В. Объ основныхъ свойствахъ кислорода у простыхъ эфировъ, 889.
- — и Козловъ, Н. А. Объ оксониевыхъ соединенияхъ H_2SO_4 съ простыми эфирами, 708.
- — и Терентьевъ, А. П. О дѣйствіи сложныхъ эфировъ на магни-бромпирроль, 1399; новый методъ получения α -пирролалдегида, 1405.
- — и Троновъ, Б. В. Магнезіальные комплексы пиррола, индола и карбазола въ ихъ отношеніи къ хлорофиллу, 1876; магнезіальные дериваты пиперидина, тетрагидрохинолина и гидроакридина и теорія, объясня-

- ющая ихъ относительную способность къ образованію комплексовъ, 1886.
- Чернай, Н. А. Удѣльные вѣса и коэффициенты расширенія насыщенныхъ при различныхъ температурахъ растворовъ Na_2SO_4 , 8.
- Чичибабинъ, А. Е. Замѣтка по поводу статьи Г. А. Стадникова и З. А. Кузьминой-Аронъ: „О дѣйствіи угольнаго ангидрида на эфиры алкил-магний-галогенидовъ“, 800; нитрование α -аминопиридина, 1236.
- — и Гавриловъ, Н. Н. О три- α -гетилкарбинолѣ, 399, 1614.
- — и Елгазинъ, С. А. Къ вопросу о замѣщеніи этосильныхъ группъ на радикалы. Полученіе простыхъ эфировъ и углеводовъ, 39, 180; Полученіе простыхъ эфировъ изъ ацеталей алдегидовъ и кетонивъ съ магниорганическими соединениями, 802.
- — и Зейде, О. А. Новая реакция соединенийъ, содержащихъ пиридиновое кольцо, 613, 1216.
- — и Курсановъ, Н. И. О полученіи бутадена, 180.
- — и Магидсонъ, О. Ю. О нѣкоторыхъ производныхъ динафтилметана, 180; о дѣйствіи фосфорной к. на ди- α -нафтилкарбиноль, 1389.
- — и Панютинъ, П. С. Синтезъ пиридиновъ изъ алдегидовъ и амміака, 180.
- — и Шеслеръ, А. Г. О галоидныхъ производныхъ трифенилметана, 400.
- — см. Маньковскій, А. С.
- Чугаевъ, Л. А. Памяти В. А. Бородовскаго, 155; къ методикѣ опредѣленія химическаго строенія комплексныхъ соединенийъ, 174; образованіе комплексныхъ соединенийъ въ неводныхъ растворахъ, 594; резюме къ докладу В. Похитонова, 1134; объ углеводородобромистомъ алюминіи Г. Г. Густавсона, 1738.
- — и Владимировъ, Н. А. Объ электропроводности платиновыхъ соединенийъ моносулфидовъ въ метилово-спиртовомъ растворѣ, 632.

- — и Григорьева, М. С. О платиновыхъ соединенияхъ гидразина, 632.
- — и Орелкинъ, В. П. Новая чувствительная реакция на желѣзо и колориметрический методъ его опредѣленія, 593, 1874.
- — и Орловъ, И. Е. Объ электропроводности и адсорбции комплексныхъ соединенийъ платины съ нитрилами, 633.
- — и Теару, П. Я. Комплексное соединеніе третичнаго бутилкарбиламина $[Pt. 4(CH_3)_3C. NC] PtCl_4$, 186.
- — и Хлопинъ, В. Г. О возстановительныхъ свойствахъ гидросѣрнистой к. Раствореніе теллура и селена, 185; объ обвалентномъ Ni; 632; новый методъ опредѣленія растворимости при различныхъ температурахъ, 1659.

Шеслеръ, А. Г., см. Чичибабинъ, А. Е.

Шестаковъ, П. И. Премія по докладу В. Похитонова, 1131.

— — и Ноккенъ, Ф. Ф. Къ вопросу о строеніи окрашенныхъ солей фенолфталеина, 197.

Шибаетъ, А. Я., см. Фаворскій, А. Е.

Шлезингеръ, Н. А. Мѣдныя соли бисиминокислотъ и теорія Байера, 396; о многочисленнымъ кольцахъ въ мѣдныхъ соляхъ бисиминокислотъ, 1575; объ этиленъ-бис(α -иминокислотахъ), 1579.

Шмидтъ, А. А., см. Ю. Залькиндъ.

Шпитальскій, Е. И. Объ условіяхъ образованія и существованія въ равновѣсїи съ растворомъ основныхъ кислотъ и комплексныхъ солей, 566; о нововариантныхъ системахъ, образованныхъ ограниченно растворимыми гидролизующимися солями и о методѣ физикохимическаго анализа, 641.

Эльмановичъ, Н. А., см. Залѣскій, И. А.

Яковкинъ, А. А. Пренія по докладу В. Похитонова, 1131, 1134.

Юминъ, Д. А., см. Кондыревъ, Н. В.

ПРЕДМЕТНЫЙ УКАЗАТЕЛЬ.

- А**диабатический калориметръ, его конструкция, В. Свѣтославскій и И. Панковичъ, 1284.
- Адсорбція, къ учению о ней, А. Раковский, 246; адсорбція крахмаломъ въ водно-аммиачныхъ растворахъ гидроокиси мѣди, А. Раковский, 246; абсорбція и электропроводность комплексныхъ соединений платины съ изонитрилами, Л. Чугаевъ и И. Орловъ, 633; адсорбція и фильтрація, связь между ними, М. Ракузинъ, 593; адсорбція, А. Гурвичъ, 402.
- Азокрасители, ихъ бисульфитныя соединения, Н. Ворожцовъ, 599, 1342.
- Азотистая к., причина погрѣшностей при опредѣленіи ея въ питьевыхъ водахъ, П. ф. Веймарнъ, 611.
- Азотная кислота, дѣйствіе на нее высокихъ темп. и давления, В. Ипатьевъ и А. Старыневичъ, 172.
- Азотъ и водородъ, дѣйствіе на ихъ смѣсь ультрафіолетовыхъ лучей, И. Андреевъ, 602.
- Актинолитъ + альбитъ, изученіе эвтект. системы методомъ нагреванія, (1863—1865); актинолитъ + анортитъ, тоже, (1866—1867), Н. Безбородько.
- Алдегидонитробензолы, спектры поглощенія, Н. Валяшко и М. Болтина, 1742.
- Алдегиды и кетоны, получение изъ ихъ ацеталей съ Mg-орг. соединениями простыхъ эфировъ, А. Чичибабинъ и С. Елгазинъ, 802.
- Аллиловые третичные ароматическіе и гидроароматическіе спирты, изслѣдованіе ихъ свойствъ, И. Мацуревичъ, 13.
- Алюминія новый способъ опредѣленія, В. Ивановъ, 425; алюминій, получение изъ русскихъ матеріаловъ, Н. Пушина, Э. Дишлера и М. Мансименно, 595, 1347; Алюминія + Ag, сплава этого твердость, Г. Петренко, 176; алюминія Fe, Sb и Ni теплоты остыванія, П. Лещенко, 311, 316; алюминія йодистый, его эфираты, Н. Доманицкій, 1078; алюминія углеводородо-бромистый Г. Густавсона, Л. Чугаевъ, 1738.
- Альбитъ + актинолитъ, изученіе эвтект. дв. системъ методомъ нагреванія, Н. Безбородько, 1863—1865.
- Аминовъ молекулярныя соединения, А. Кочубей, 1048.
- Аммиакъ, дѣйствіе ультрафіолетовыхъ лучей, И. Андреевъ, 602, 612; аммиакъ, взаимодействие съ KHSO_4 , H_2O и CH_3I , А. Арбузовъ и А. Карташевъ, 288; аммиакъ альбуминовидный, причины погрѣшностей при опредѣленіи его въ питьевыхъ водахъ, П. ф. Веймарнъ, 611.
- Аммоніемъ сѣрпистымъ восстановление феррохлорида, Г. Даинъ, 853; аммоній кислотный сѣрнистокислый, взаимодействие съ содой и CH_3I , (287) тоже съ Li_2CO_3 и CH_3I (287), А. Арбузовъ и А. Карташевъ; взаимодействие его съ CH_3I , А. Арбузовъ и А. Карташевъ, 289.
- Анализа объемнаго приборомъ парафинированіе, Г. Поварнинъ, 1898; анализъ физико-химическій, Е. Шпитальский, 641.
- Анилины, окраска смѣсей ихъ съ аром. нитросоединеніями, Е. Биронъ и О. Моргулева; 1598.
- Апортитъ + актинолитъ, изученіе эвтект. дв. системъ методомъ нагреванія, Н. Безбородько, 1866, 1867.
- Антисептическая свойства органич. соединений, связь между ними и ихъ составомъ и строеніемъ, К. Харичковъ, 70.
- Антитоксины, частичный ихъ синтезъ, И. Остромысленскій и Д. Петровъ, 1340.
- Атомности высшія у кислородныхъ орган. соединений, В. Челинцевъ, 889.
- Ацетали алдегидовъ и кетоновъ, получение изъ нихъ и Mg-органическихъ соединений простыхъ эфировъ, А. Чичибабинъ и С. Елгазинъ, 802.
- Ацетиленовые углеводороды, къ вопросу о ихъ полимеризации, С. Лебедевъ, 621; ацетиленовыя производныя, дѣйствіе кр. H_2SO_4 , Ю. Залькиндъ, 897.
- Ацетоксибензолы, спектры поглощенія, Н. Валяшко и М. Болтина, 1788.
- Б**ензолъ, его производныхъ спектры поглощенія и конституція, Н. Валяшко и М. Болтина, 1742, 1780, 1788, 1822.
- Бензолъ и его производныя, влияние замѣстителей на взаимодействие ихъ съ хлор. бензоиломъ въ присутствіи SbBr_3 , Б. Меншутинъ, 259.
- Бериллія новый способъ опредѣленія, В. Ивановъ, 425.
- Биографія Н. А. Черная, А. Федоровъ, 1.
- Бисъ-иминокислоты, многочленные коль-

- ца въ ихъ мѣдныхъ соляхъ, Н. Шлезигеръ, 1575.
- Бородовскій, В. А., некрологъ, Л. Чугаевъ, 155.
- Бромгидрины, изомерныя ихъ превращенія, А. Фаворскій, Е. Оппель, Н. Санара и А. Шibaевъ, 619.
- α -Бромтолуиловыя кислоты, Ю. Залькиндъ, 508; подвижность брома сравнительная въ трехъ изомерахъ этой к., Ю. Залькиндъ и А. Семеновъ, 513.
- В**ещества контрактивные и экспансивныя энергии объема и поверхности, физико-химическія свойства и тепловое состояние веществъ, П. ф. Веймарнъ, 1738.
- Винилтриметилень Густавсона, А. Фаворскій и В. Баталинъ, 726.
- Висмута и кадмія сплавы, Г. Петренко и А. Федоровъ, 785; висмута нитратъ, дѣйствіе H_2O_2 , П. Казанецкій, 1120.
- Внутреннее трение системы: анилинъ + алл. горчичное масло, Н. Курбановъ и И. Квятъ, 1372.
- Вода, значеніе опредѣленія хлороглошаемости при оцѣнкѣ ея качества, И. Залескій и Н. Эльмановичъ, 1270; вода—спиртъ, равновѣсіе этой системы, Н. Пушинъ и А. Глаголева, 628; затвердѣваніе этой системы, П. ф. Веймарнъ и I. Каганъ, 530; воды природныя, предложеніе относительно способа выраженія результатовъ химич. анализовъ, П. фонъ Веймарна, 599, 752; воды питьевыя, опредѣленіе HNO_2 и NH_3 (альбумин.) въ нихъ, П. ф. Веймарнъ, 611; воды паровъ и угля контактное дѣйствіе при реакціяхъ окисленія закисн. соединенийъ желѣза, А. Дорошевскій и А. Бардтъ, 603, 1669.
- Водородъ, вытѣсненіе имъ металловъ изъ солей, В. Ипатьевъ и А. Старыневичъ, 172; водорода получения кремневощелочный способъ, А. Саложниковъ, 607; водородъ и азотъ, дѣйствіе ультрафіолетовыхъ лучей на ихъ смѣсь, И. Андреевъ, 602; водорода перекись, отношеніе къ солямъ, П. Казанецкій, 1110.
- Восстановленіе феррихлорида сѣрпистымъ аммоніемъ, Г. Даинъ, 853; восстановленія—окисленія сопряж. реакціи съ электронной точки зрѣнія С. Даина, Г. Даинъ, 637, 845.
- Вольфрамовыхъ и вольфрамохромовыхъ соединений критическое изслѣдованіе, В. Канчевъ, 729.
- Вязкость жидкихъ смѣсей, А. Сахановъ и Н. Ряховскій, 78.
- Вѣса удѣльные насыщенныхъ растворовъ Na_2SO_4 , П. Черная, 8.
- Г**алоидоуглеводороды, окраска нѣкоторыхъ изъ нихъ въ твердомъ состояніи, А. Ваншейдтъ, 631.
- Галохромія, природа явленія, А. Ваншейдтъ, 631.
- Гваяколь + α —нафтиламинъ равновѣсіе, Н. Пушинъ и Г. Мазаровичъ, 397, 1366.
- Гидразина платиновыя соединения, Л. Чугаевъ и М. Григорьева, 632.
- Гидрирование тетраметилбутиндіола въ различныхъ условіяхъ, Ю. Залькиндъ и П. Пищиковъ, 606, 1527.
- Гидрогенизація жировъ при помощи окисловъ никкеля и восстановленнаго Ni, В. Ипатьевъ, 302; гидрогенизація многоатомныхъ феноловъ, В. Ипатьевъ и Луговой, 470.
- Гидросѣрнистая к., ея восстановительныя свойства, Л. Чугаевъ и В. Хлопинъ, 185.
- Гинокардовая к., составъ и строеніе И. Остромысленскій и А. Бергманъ, 1339.
- Гликолей полученіе дѣйствіемъ Mg—орган. соединений на замѣщ. малон. эфиры, А. Калишевъ, 427.
- Гриньяра реакціи ненормальное теченіе, Г. Стадниковъ, 887; Гриньяръ-Валера реакціи изученіе, А. Калишевъ, 427.
- Густавсона углеводороды, см. углеводороды Густавсона.
- Д**аинъ, С. Электронная точка зрѣнія на сопряженныя реакціи, Г. Даинъ, 637, 845.
- Дезоксины и продукты ихъ бромированія, И. Котюковъ, 343.
- Диазоуксусные эфиры, кинетика ихъ разложенія, Е. Орловъ, 1441.
- Диалдегидо-бензолы, спектры поглощенія, Н. Валяшко и М. Болтина, 1742, 1744.
- Диацетилфенилендиаминъ, спектры поглощенія, Н. Валяшко и М. Болтина, 1788.
- Диацетоксибензолы, спектры поглощенія, Н. Валяшко и М. Болтина, 1788.
- Динитробензолы, спектры поглощенія, Н. Валяшко и М. Болтина, 1742, 1755.
- Дисперсоидология, значеніе ея для аналит. химіи, П. ф. Веймарнъ, 623; дисперсоидные растворы хлоридовъ Со и Сг въ бензольной дисперсионной средѣ, П. ф. Веймарнъ и Н. Морозовъ, 623; тоже для хлоридовъ Fe и Ni, П. ф. Веймарнъ и В. Аносовъ, 623; дисперсоидные растворы олеиновокислыхъ Ni и Fe въ водной дисперсион-

ной средѣ, П. ф. Веймарнъ и В. Аносовъ, 622; тоже для олеиновокис. Со и Сг, П. ф. Веймарнъ и Н. Морозовъ, 623; дисперсионные растворы, о процессахъ происходящихъ при встряхиваніяхъ съ практически не растворимыми въ дисперсионныхъ средахъ жидкими и твердыми веществами, П. ф. Веймарнъ и А. Алексѣевъ, 133; дисперсионнаго растворенія и застуднѣванія олеиновокислаго натрія въ бензолѣ, толуолѣ и ксилолѣ интересные случаи, П. ф. Веймарнъ, 609; дисперсные системы; химическія соединенія, какъ закрѣпл. дисп. сист., построенныя изъ элементовъ и ихъ модификацій, П. ф. Веймарнъ, 621; дисперсионный паразитизмъ, значение его въ красильномъ дѣлѣ, А. Алексѣевъ, 609; дисперсныя частицы, опредѣленіе ихъ заряда, П. ф. Веймарнъ и Л. Алексѣевъ, 133.

Диссоціація одноосновной к. Нас и ея соли RAc, Е. Шпитальскій, 650; диссоціація двухъосновной к. H_2Ac , и ея солей R_2Ac и $RHAc$, Е. Шпитальскій, 653; диссоціація трехъосновной кислоты и ея солей, Е. Шпитальскій, 657; диссоциирующая способность растворителей, влияние на нее электролитовъ, А. Сахановъ, 526; диссоціація электролитическая аномальная, А. Сахановъ, 1646.

Дифенилметана рядъ углеводородовъ, ихъ галлоидпроизводныя, А. Настюновъ и В. Андреевъ, 179.

Диэлектрическая постоянная, растворители съ малыми ихъ величинами, А. Сахановъ и Я. Пржеборскій, 88.

Дубильные матеріалы, русскіе, преим. кавказскіе, Г. Поварнинъ и В. Толкуновъ, 1343.

Experimentum Crucis, I. Богускій, 349.

Жидкихъ смѣсей вязкость, А. Сахановъ и Н. Ряховскій, 78.

Жирныя кислоты, дѣйствіе ихъ галлоидозамѣщенныхъ эфировъ на эфиры фосфористой кислоты, А. Арбузовъ и А. Дунинъ, 295.

Жиры, ихъ гидрогенизація при помощи окисловъ Ni и возстан. Ni, В. Ипатьевъ, 302; жиры, дѣйствіе на нихъ липазы Ricinus, Н. Танцовъ, 333.

Желѣзо, новая чувствительная на него реакція и колориметр. методъ опредѣленія, Л. Чугаевъ и Б. Орелкинъ, 593, 1875; желѣзо, влияние его закиси

и солей закиси на окисленіе спиртовъ, А. Дорошевскій и А. Бардтъ, 603, 754; желѣза закисныя соединенія, къ вопросу о контактномъ дѣйствіи паровъ воды и угля при реакціяхъ окисленія ихъ, А. Дорошевскій и А. Бардтъ, 1669; желѣза, Al, Sb и Ni теплоты остыванія, П. Лащенко, 311, 322; желѣзо сѣрнистое + PbS, изученіе эвт. дв. системъ методомъ нагрѣванія, Н. Безбородько, 1842; желѣза хлорида дисперсионный растворъ въ C_6H_6 , П. ф. Веймарнъ и В. Аносовъ, 623.

Зарядъ дисперсныхъ частицъ, опредѣленіе его, П. ф. Веймарнъ и А. Алексѣевъ, 133.

Застуднѣваніе и набуханіе стеарин. кисл. Na въ ксилолѣ, толуолѣ и бензолѣ, П. ф. Веймарнъ, 624; застуднѣванія природы выясненіе, П. ф. Веймарнъ, 625.

Золота и Cd сплавы (подр. см. сплавы Au и Cd), П. Салдау, 994.

Изомеризація циклическихъ соединеній, О. Филиповъ, 1194.

Изонитриловъ съ платиной комплексныя соединенія, ихъ электропроводность и адсорбція, Л. Чугаевъ и И. Орловъ, 633.

Изофлюидныя вещества, показатели преломленія бинарныхъ смѣсей ихъ, О. Моргулева, 235.

Бастъ-иминокислоты, ихъ мѣдныя соли и теорія Байера, Н. Шлезингеръ, 396; иминокислоты, ихъ мѣдныя соли, Н. Шлезингеръ, 1575.

α -Иминонитрилы, синтезы въ ихъ ряду, А. Стѣсаревъ, 206.

Истеченія давленіе и электропроводность сплавовъ K съ Rb, Н. Курнаковъ и А. Никитинскій, 360.

Кадмія и висмутъ, сплавы, Г. Петренко и А. Федоровъ, 785; кадмія и Au сплавы (подр. см. сплавы Au и Cd), П. Салдау, 994; кадмія, Sn и Zn, бинарныя эвтектики между ними, А. Васильевъ, 223; кадмія карбонатъ, дѣйствіе H_2O_2 , П. Казанецкій, 1119; кадмія соли, вытѣсненіе изъ нихъ металла водородомъ, В. Ипатьевъ и А. Старынкевичъ, 172.

Калій, золотой его цвѣтъ, Л. Мартюшевъ, 173; калія и рубидія сплавы, электропроводность и давленіе истеченія, Н. Курнаковъ и А. Никитинскій, 360; калій кислотный сѣрнистокислый, взаимодействіе съ CH_3I , H_2O и

Rb_2CO_3 (285), Cs_2CO_3 (286), Li_2CO_3 (287), $NH_4(OH)$ (288), А. Арбузовъ и А. Карташевъ: калій сѣрнистокислый + KCl, изученіе эвтект. дв. системъ методомъ нагрѣванія, Н. Безбородько, 1849, 1858; калій хлористый + K_2CrO_4 , приложеніе метода нагрѣванія къ изученію эвтект. двойн. системъ (1835, 1857); KCl + K_2SO_4 , тоже (1832, 1858); калія хромово-кислый + KCl, изученіе эвтект. дв. системъ методомъ нагрѣванія, (1835, 1857), Н. Безбородько; калія сульфатъ, дѣйствіе H_2O_2 , П. Казанецкій, 1121.

Калориметрическая бомба и теплота горѣнія бензойной к., В. Свѣтославскій и М. Поповъ, 935; калориметръ адиабатическій, его конструкція, В. Свѣтославскій и И. Пановичъ, 1284.

Кальцій-метасиликатъ + CaF_2 , изученіе эвт. системъ методомъ нагрѣванія (1844, 1850, 1858), Ca Si O_3 + Li Si O_3 , тоже (1846, 1851, 1860), Н. Безбородько; кальцій фтористый + $CaSiO_3$, изученіе эвт. дв. системъ методомъ нагрѣванія, Н. Безбородько, 1844, 1850, 1858.

Каталитическія реакціи при высокихъ темп. и давленіяхъ, В. Ипатьевъ и Луговой, 470.

α -Кетоалкоголи, изомерныя ихъ превращенія, А. Фаворскій, В. Васильевъ и А. Умнова, 617.

Кетоны и алдегиды, полученіе изъ ихъ ацеталей и Mg-орган. соединеній простыхъ эфировъ, А. Чичибабинъ и С. Елгазинъ, 802; кетоны непредѣльные, конденсація ихъ съ феноломъ, А. Діанинъ, 1310; кетоны α -моногаллоидныя, ихъ изомерныя превращенія, А. Фаворскій, В. Божовскій и М. Бородулинъ, 618.

Кинетика химическихъ реакцій, Е. Орловъ, 535, 1441.

Кислорода основныя свойства у простыхъ эфировъ жирныхъ (890), фенольных (891), аром. (892), алкогалей, В. Челинцевъ; кислородныя орган. соединенія, изслѣдованіе ихъ высшихъ атомностей, В. Челинцевъ, 889.

Кислоты ароматическія галлоидозамѣщенные, о дѣйствіи Mg на ихъ эфиры, Ю. Залькиндъ и А. Шмидтъ, 681; кислоты β -галлоидозамѣщенные, дѣйствіе на ихъ эфиры Mg, Ю. Залькиндъ, 488; кислоты (высшія) ряда $C_nH_{2n-2}O_2$, изомеризація ихъ подъ дѣйствіемъ KNO_3 , И. Егоровъ, 975; кислоты, одно-, двухъ- и трехъ-основныя, и ихъ соли,

диссоціація, Е. Шпитальскій, 650, 653, 657.

Кобальта хлорида дисперсионный растворъ въ C_6H_6 , П. ф. Веймарнъ и Н. Морозовъ, 623; кобальтъ хлористый, измѣненіе цвѣта растворовъ, А. Кочубей, 1055.

Коллоидный растворъ сѣрнистаго мышьяка, причины и условія его обезцвѣчивания, Н. Песковъ, 1619.

Комплексныя соединенія въ неводныхъ растворахъ, Л. Чугаевъ, 594; комплексныя соединенія, методика опредѣленія химическаго ихъ строенія, Л. Чугаевъ и П. Теару, 174; комплексныя соединенія Pt съ изонитрилами, электропроводность и адсорбція, Л. Чугаевъ и И. Орловъ, 633.

Контрактивныя и экспансивныя энергіи объема и поверхности, физико-химическія свойства и тепловое состояніе веществъ, П. ф. Веймарнъ, 1738, 1905.

Коэффициенты расширенія насыщ. растворовъ Na_2SO_4 , Н. Черная, 8; коэфф. γ , его термохимическое значеніе, А. Богородскій, 1570, 1716.

Красильное дѣло, значеніе въ немъ дисперсионнаго паразитизма, А. Алексѣевъ, 609.

Крахмаль, адсорбція имъ въ водно-аммиачныхъ растворахъ гидроокиси мѣди, А. Рановскій, 246.

Кристаллизація переохлажденныхъ кристаллическихъ веществъ, ненормальная линейная скорость, Н. Гринановскій, 627.

Кристаллохимическій методъ Е. С. Федорова въ научной работѣ, Б. Орелкинъ и Г. Пигулевскій, 227.

Crucis experimentum, I. Богускій, 349. "Кувака", радиоактивность этого источника (598 742), химическій составъ (599, 748), физическое изслѣдованіе (747), вероятная причина загрязненія (599, 746), опредѣленіе HNO_2 и NH_3 (альбум.) въ этомъ источникѣ (611), П. ф. Веймарнъ.

Липаза Ricinus, дѣйствіе на жиры, Н. Танцовъ, 333.

Литія карбонатъ, дѣйствіе H_2O_2 , П. Казанецкій, 1112; литія силикатъ + $CaSiO_3$, изученіе эвтект. дв. системъ методомъ нагрѣванія (1846-1851, 1860); Li_2SiO_3 + $MgSiO_3$, тоже (1848, 1851, 1859), Н. Безбородько; литій углекислый, взаимодействіе съ $KHSO_3$ и CH_3J , А. Арбузовъ и А. Карташевъ, 287; взаимодействіе съ NH_4HSO_3 и CH_3J , А. Арбузовъ и А.

Карташевъ, 287; взаимодействие LiSO_3 съ CH_3J , А. Арбузовъ и А. Карташевъ, 288.

Магнiемъ активированнымъ омыленіе сложныхъ эфировъ, Ю. Зальвиндъ, 692; магнiй иодистый, омыленіе его эфиромъ сложныхъ эфировъ, Ю. Зальвиндъ, 692; магнiя карбонатъ, дѣйствіе H_2O_2 , П. Казанецкій, 1115; магнiй силикатъ + Li_2SiO_3 , изученіе эвтект. системъ методомъ нагрѣванія, Н. Безбородько, 1848, 1851, 1859; магнiя соли, вытѣсненія изъ ихъ металла водородомъ, В. Ипатьевъ и А. Старынкевичъ, 172; магнезіальные комплексы пиррола, индола и карбазола въ ихъ отношеніи къ хлорофиллу, В. Челинцевъ и Б. Троновъ, 1876; магнез. дериваты пиперидина, тетрагидрохинолина и гидроакридина, В. Челинцевъ и Б. Троновъ, 1886.

Магнiйорганическія соединенія, реакція съ ортомуравьинымъ эфиромъ, А. Чичабинъ и С. Елгазинъ, 39; магнiйорганическія соединенія, дѣйствіе ихъ на замѣщ. малоновые эфиры, А. Калишевъ, 427; магнiйорганическія соединенія, дѣйствіе на нихъ солей тяжелыхъ металловъ, Н. Кондыревъ и Д. Өоминъ, 620; магнiй-алкиль-галогенидовъ эфиры, замѣтка на статью Г. Стадникова и Э. Кузьминой-Аронъ о дѣйствіи на нихъ CO_2 , А. Чичабинъ, 800; магнiй-органич. соединенія, реакція ихъ съ сложными эфирами, Г. Стадниковъ, 868; магнiйорганическія соединенія, дѣйствіе на нихъ CO , В. Егорова, 620, 1319.

Макинтоша, Шютценбергера и Челинцева продукты дѣйствія брома на эфиръ, возвращеніе В. Челинцеву, А. Арбузовъ, 135.

Малонового эфира полныя замѣщенные, дѣйствіе на нихъ Mg-органическихъ соединеній, А. Калишевъ, 427.

Марганца гидроокиси сопряженная реакція съ селитрой, Г. Данинъ, 854; марганца отдѣленіе въ видѣ сѣрнистаго соединенія отъ щелочныхъ и щелочноземельныхъ металловъ, В. Фишеръ, 1519; марганца сѣрнистыя соединенія, В. Фишеръ, 1481; марганецъ сѣрнистый зеленый, (1485), Mn сѣрнистый тѣлеснаго или краснаго цвѣта (1510), В. Фишеръ.

Меркаптаны, новый общій случай образования, Б. Мережковский, 1082.

Меркуроіоновъ сопряж. реакція между собою, Г. Данинъ, 855.

Металлы, къ вопросу объ ихъ цвѣтѣ, Л. Мартюшевъ, 173; металлы II группы нечетныхъ рядовъ, вытѣсненіе ихъ водородомъ изъ солей, В. Ипатьевъ и А. Старынкевичъ, 172; металловъ облагораживаніе, Н. Степановъ, 633, 635.

Метильныя группы, окисленіе ихъ въ непредѣльныхъ соединеніяхъ съ открытою цѣпью атомовъ углерода, Б. Мережковский, 171, 1244.

Методъ новый опредѣленія растворимости при различныхъ температурахъ, Л. Чугаевъ и В. Хлопинъ, 1659.

Моновариантныя системы, образуемая ограниченно растворимыми гидролизующимися солями и о методѣ физикохимическаго анализа, Е. Шпитальскій, 641.

Моносульфиды, электропроводность платиновыхъ ихъ соединеній въ метилово-спиртовомъ растворѣ, Л. Чугаевъ и Н. Владимировъ, 632.

α -Монохлоркетоны циклическіе, изомерн. ихъ превращенія, Ал. Фаворскій и В. Божовскій, 1097.

Мыло, причины моющаго дѣйствія его, П. ф. Веймарнъ, 626.

Мышьякъ бромистый + нафталинъ, равновѣсіе въ этой системѣ, Н. Пушкинъ и Ю. Кригеръ, 397, 559; мышьякъ сѣрнистый, къ вопросу о причинахъ и условіяхъ обезцвѣчиванія коллоиднаго его раствора, Н. Песковъ, 1619.

Мѣди гидроокиси водно-аммиачные растворы, абсорбція въ нихъ крахмала, А. Рановскій, 246; мѣди съ Ni изоморфныя смѣси, — твердость и модуль упругости ихъ, Н. Курнаковъ и Я. Рапке, 380; мѣдь сѣрнистая + PbS, изученіе эвт. дв. системъ методомъ нагрѣванія, Н. Безбородько, 1842.

Мясной экстрактъ, методика изслѣдованія, И. Смородинцевъ, 1572.

Набуханіе и застудиваніе стеариново-кислаго натрія въ ксилолѣ, толуолѣ и бензолѣ, П. ф. Веймарнъ, 623.

Натріцъ, золотой его цвѣтъ, Л. Мартюшевъ, 173; натрій сѣрнокислый, удѣльные вѣсы и коэффициенты расширенія его насыщенныхъ при различныхъ температурахъ растворовъ, Н. Чернай, 8; натрій кислый сѣрнокислый, какъ реактивъ на свинецъ, В. Ивановъ, 418; натрій углекислый,

взаимодѣйствіе съ $\text{NH}_4\text{SO}_3\text{H}$ и CH_3J , А. Арбузовъ и А. Карташевъ, 287.

Нафталина нитропроизводныя, приложеніе къ нимъ теоріи нитраціонныхъ смѣсей, А. Сапожниковъ, 1102.

Нафтеновыя кислоты, изслѣдованіе ихъ, И. Петровъ, 178.

Некрологъ В. А. Бородовскаго, Л. Чугаевъ, 155; некрологъ Н. А. Черная, А. Федоровъ, 1.

Непредѣльности свойства, взаимоотношенія между ними и органическими циклами, Б. Мережковский, 97; непредѣльности свойства и органическіе циклы, Б. Мережковский, 398, 1244.

Нефти оптическая дѣятельность, И. Траубенбергъ, 1043; нефть, къ вопросу о ея происхожденіи, Н. Нижнеръ, 1428; нефть, измѣненіе ихъ оптическихъ и др. свойствъ при центрофугированіи, М. Ранузинъ, 592; тоже при прохожденіи черезъ пористыя среды, М. Ранузинъ, 593; нефть, способы извлеченія парафиновъ изъ нея и природа и классификація ихъ, М. Ранузинъ, 1544; нефти парафиновыя, измѣненіе ихъ свойствъ подъ влияніемъ центрофугированія (1546), тоже при прохожденіи черезъ пористыя среды (1549), о связи между фильтраціей и абсорбціей (1551), дѣйствіе на нихъ флоридина (1552), комбин. дѣйствіе центрофуг. съ адсорбціей (1558), содержаніе смоль (1562), М. Ранузинъ; нефти парафиновыя и безпарафиновыя и добыв. изъ нихъ парафина, ихъ микроскопія, М. Ранузинъ, 1564.

Никкеля, Al, Fe и Sb теплоты остыванія, П. Лашенно, 311, 327; никкеля съ Cu изоморфныя смѣси, твердость и модуль упругости ихъ, Н. Курнаковъ и Я. Рапке, 380; никкеля хлорида дисперсионный растворъ въ C_6H_6 , П. ф. Веймарнъ и В. Аносовъ, 623; никкель одновалентный, Л. Чугаевъ, и В. Хлопинъ, 632; никкеліона окисленіе въ никкеліонъ, Г. Данинъ, 856.

Нитраціонныя смѣси, теорія ихъ въ примененіи къ нитраціи нафталина, А. Сапожниковъ, 606, 1102.

Нитропроизводныя нафталина, приложеніе къ нимъ теоріи нитраціонныхъ смѣсей, А. Сапожниковъ, 1102; нитросоединенія аром., окраска ихъ смѣсей съ анилинами, Е. Биронъ и О. Моргулева, 609, 1598.

Нитрофенолы, растворимость ихъ солей въ смѣсяхъ воды и спирта, (1250), опредѣленіе для этихъ растворовъ коэфф. экстинкціи (1268), В. Фишеръ.

Облагороживаніе металловъ, Н. Степановъ, 633, 635.

Обезцвѣчиваніе коллоиднаго раствора сѣрнистаго мышьяка, Н. Песковъ, 1619.

Объема и поверхности контрактивныхъ и экспансивныхъ энергій объема, физико-химическія свойства и тепловое состояніе веществъ, П. ф. Веймарнъ, 1738, 1905.

Объемнаго анализа приборомъ парафинированіе, Г. Поварнинъ, 1898.

Озонъ, влияніе на его выходъ частоты тока и температуры, Н. Пушкинъ и М. Каухчевъ, 397, 576.

Окисленія—возстановленія сопряж. реакціи съ электронной точки зрѣнія С. Дайна, Г. Данинъ, 637, 845; окисленіе ферросоли въ феррисоль азотн. к., Г. Данинъ, 850; окисленіе никкеліона въ никкеліонъ, Г. Данинъ, 856; окисленіе метильныхъ группъ въ непредѣльныхъ соединеніяхъ съ открытою цѣпью атомовъ углерода, Б. Мережковский, 1244; окисленія закисн. соединеній желѣза реакціи, контактное дѣйствіе при нихъ паровъ угля и воды, А. Дорошевскій и А. Бардтъ, 603, 1669.

Окраска смѣсей анилиновъ съ аром. нитросоединеніями, Е. Биронъ и О. Моргулева, 609, 1598; окраска галлоидоуглеводородовъ въ твердомъ состояніи, А. Ваншейдтъ, 631.

Оксоневыя соединенія, Г. Стадниковъ, 459; оксоневыя соединенія, къ вопросу о нихъ, А. Фаворскій и Э. Венушь, 607; оксоневыя соединенія сѣрной кислоты съ простыми эфирами, В. Челинцевъ и Н. Козловъ, 708.

Олово, Zn и Cd, бинарные эвтектики между ними, А. Васильевъ, 223.

Оптическая дѣятельность нефти, И. Траубенбергъ, 1043.

Ортофосфорная к., диссоціація ея и ея солей, Е. Шпитальскій, 657.

Основные свойства кислорода у простыхъ эфировъ жирныхъ (890), фенольныхъ (891), аромат. (892) алкогелей, В. Челинцевъ.

Остыванія теплоты Al, Fe, Sb и Ni, П. Лашенно, 311.

Паразитизмъ дисперсионный, значеніе его въ красильномъ дѣлѣ, А. Алексеевъ, 609.

Парафинированіе приборомъ объемнаго анализа, Г. Поварнинъ, 1898.

Парафины, природа, и классификація ихъ и способы извлеченія изъ нефти, М. Ранузинъ, 1544.

Перекись водорода, отношение къ солямъ, П. Назанецкий, 1110.
 Перманганата сопряж. реакція съ шавелевой к., Г. Дайнъ, 857.
 Пиридиновое ядро содержащія соединения, новая ихъ реакція, А. Чичибабинъ и О. Зейде, 1216.
 Платины съ изонитрилами комплексныя соединения, ихъ электропроводность и абсорбція, Л. Чугаевъ и И. Орловъ, 633; платиновыя соединения гидразина, Л. Чугаевъ и М. Григорьева, 632; платиновыя соединения моносулфидовъ, электропроводность въ CH_3OH , Л. Чугаевъ и Н. Владимировъ, 632.
 Поверхности и объема контрактивныя и экспансивныя энергии, физико-химическія свойства и тепловое состояние веществъ, П. ф. Веймарнъ, 1738, 1905.
 Показатель преломленія тройной системы, простѣйшій случай диаграммы, А. Глазуновъ, 178.
 Полимеризація при дѣйствіи P_2O_5 и ZnCl_2 на глицериды оксистеариновой и рициноловой кк., С. Фокинъ, 1027.
 Полиморфизмъ цинка, Г. Петренко, 176.
 Пористыя среды, измѣненіе свойствъ нефтей при прохожденіи черезъ нихъ, М. Раузинъ, 393.
 Предѣльнаго характера соединенія, дѣйствіе HNO_3 , С. Наметинъ и А. Руженцова, 1540.
 Преломленія показатели бинарныхъ смѣсей изофлюидныхъ веществъ, О. Моргулева, 235.
 Притяженія физико-химич. сила, А. Гурвичъ, 401.
 Пфаундлеръ-Реньо формула, В. Свѣтославскій, 1302.
 Радиоактивность источниковъ „Кувака“, П. фонъ-Веймарнъ, 598, 742.
 Распределеніе растворителя между растворенными веществами, А. Дорошевскій и С. Дворжанчинъ, 371, 453.
 Растворы неводные, комплексныя соединенія въ нихъ, Л. Чугаевъ, 594; растворы, условия образованія и существованія въ равновѣсіи съ ними основныхъ, кислыхъ и комплексныхъ солей, Е. Шпитальскій, 566.
 Растворенія тепловой эффектъ, М. Левальтъ—Езерскій, 1569.
 Растворимость при различныхъ температурахъ, новый методъ опредѣленія, Л. Чугаевъ и В. Хлопинъ, 1659.
 Растворителя распределеніе между растворенными въ немъ веществами, А. Дорошевскій и С. Дворжанчинъ, 371,

453; растворители съ малыми диэлектрическими постоянными, А. Сахановъ и Я. Пржеборовскій, 88; растворителей диссоциирующая способность, влияние на нее электролитовъ, А. Сахановъ, 526; растворители смѣшанные, особенности электропроводности въ нихъ, А. Дорошевскій и С. Дворжанчинъ, 603, 1676.

Расширенія коэффициенты насыщ. растворовъ Na_2SO_4 , Н. Чернай, 8.

Реакція Гриньяра, нѣкоторые случаи ненормальнаго течения, Г. Стадниковъ, 887; реакціи сопряженныя (возстановленія—окисленія) съ электронной точки зрѣнія С. Дайна, Г. Дайнъ, 637, 845; реакцій хим. кинетика, Е. Орловъ, 535, 1441; реакція Штрекера, къ вопросу о ея механизмѣ, А. Сибсаревъ, 217; Г. Стадниковъ, 1201.

Реньо-Пфаундлера формула, В. Свѣтославскій, 1302.

Ricinus — липаза, дѣйствіе на жиры, Н. Танцовъ, 333.

Ртуті соли, вытѣсненіе изъ ихъ солей водородомъ металла, В. Ипатьевъ и А. Старинневичъ, 172.

Рубидій, золотой его цвѣтъ, Л. Мартюшевъ, 173; рубидія и калия сплавы, электропроводность и давленіе истеченія, Н. Курнановъ, и А. Никитинскій, 360; рубидія углекислый, взаимодействіе съ KHSO_3 и CH_3J , А. Арбузовъ и А. Карташевъ, 285.

Свинець, новая чувствительная на него реакція, В. Ивановъ, 418; свинець сѣрнистый— Cu_2S , изученіе эвт. дв. системъ методомъ нагрѣванія, (1842); $\text{PbS} + \text{FeS}$, тоже (1842), Н. Безбородько.

Свойства физико-химическія, тепловое состояние веществъ и контрактивныя и экспансивныя энергии объема и поверхности, П. ф. Веймарнъ, 1738, 1905.

Серебро + Zn, сплава этого электропроводность (175) и твердость (176), Г. Петренко; серебро + Al, сплава этого твердость, Г. Петренко, 176.

Селенъ, его раствореніе, Л. Чугаевъ и В. Хлопинъ, 185.

Селитры сопряженная реакція съ гидрокисью марганца, Г. Дайнъ, 854.

Силикаты, приложеніе къ системамъ съ ними новаго способа примѣненія метода нагрѣванія, Н. Безбородько, 1830.

Смѣсей жидкихъ вязкость, А. Сахановъ и Н. Раховскій, 78.

Соймонитъ, переработка на окись алю-

минія, Н. Пушкинъ, Э. Дишлеръ и М. Мансисенно, 1357.

Соли основныя, кислыя и комплексныя, условия ихъ образованія и существованія въ равновѣсіи съ растворомъ, Е. Шпитальскій, 566; соли, отношеніе къ нимъ перекиси водорода, П. Назанецкий, 1110; соли гидролизующіяся, образуемыя ими моновариантныя системы, Е. Шпитальскій, 641.

Сопряженныя реакціи или реакціи окисленія—возстановленія съ электронной точки зрѣнія С. Дайна, Г. Дайнъ, 637, 845; сопряженная реакція хроматона съ этил. спиртомъ (854), тоже для гидрокисли марганца и селитры (854), тоже для меркуроіоновъ (855), тоже для шавелевой к. съ перманганатомъ (857), Г. Дайнъ.

Составъ и строеніе органич. соединеній и связь ихъ съ антисептическими свойствами, Н. Харичиновъ, 70.

Состоянія диаграмма и электропроводность системы: бензойная к. + пиридинъ, А. Басковъ, 1699; состояние тепловое, физико-химическія свойства веществъ и контрактивныя и экспансивныя энергии объема и поверхности, П. ф. Веймарнъ, 1738, 1905.

Спектры поглощенія и конституція производныхъ бензола, Н. Валяшко и М. Болтина, 1742, 1780, 1788, 1822.

Спирты алиловые третичныя ароматическія и гидроароматическія, изслѣдованіе ихъ свойствъ, И. Мацуревичъ, 13; спиртовъ окисленіе въ присутствіи закиси и солей окиси желѣза, А. Дорошевскій, и А. Бардтъ, 603, 754; спирты, сопряженное окисленіе съ солями закиси желѣза (759), окисленіе хамелеономъ въ присутствіи FeSO_4 (760), тоже въ присутствіи $\text{Fe}(\text{C}_2\text{O}_4)$ (765), окисленіе перекисью водорода (768), тоже въ присутствіи FeSO_4 (769), тоже въ присутствіи $\text{Fe}(\text{C}_2\text{O}_4)$ (770), окисленіе углемъ въ присутствіи солей желѣза (771), А. Дорошевскій и А. Бардтъ.

Сплавы Zn — Ag: электропроводность (175), твердость по Бринелю (176), Г. Петренко; сплавы Ag и Al, твердость, Г. Петренко, 176; сплавы Au и Cd: электропроводность (995), твердость (1010), особыя свойства эрлект. сплавовъ (1011), темп. кристаллизаціи и превращеній (1015), электродвижущая сила (1020), микроструктура (1024), П. Салдау.

Стадникова Г. А. и Э. А. Кузьминой—

Аронъ статья: „О дѣйствіи угольнаго ангидрида на эфиры алкиль—магній галогенидовъ“. По ея поводу замѣтка, А. Чичибабинъ, 800.

Стереоиомерія симм. диятилдифенилэтана, А. Лѣпинъ и В. Рейхъ, 1341.

Сульфитовъ и тиосульфатовъ новый способъ опредѣленія въ присутствіи другъ друга, В. Ивановъ, 419.

Сурьмы, Fe, Al и Ni теплоты остыванія, П. Лашенно, 311, 331; сурьма бромистая, о влияніи замѣстителей на взаимодѣйствіе бензола и его производныхъ съ хлористымъ бензоиломъ въ присутствіи ея, Б. Меншутинъ, 259.

Сѣрная кислота, окисленныя соединенія ея съ простыми эфирами, В. Челинцевъ и Н. Козловъ, 708; сѣрная кислота, дѣйствіе на нее высокихъ температуръ и давленія, В. Ипатьевъ и А. Старинневичъ, 172.

Сѣрнистая к., двойныя соли щелочныхъ металловъ, А. Арбузовъ и А. Карташевъ, 284.

Твердость и модуль упругости изоморфныхъ смѣсей Cu съ Ni, Н. Курнановъ и Я. Рапке, 380.

Теллуръ, его раствореніе, Л. Чугаевъ и В. Хлопинъ, 185.

Тепловое состояние, физико-химическія свойства веществъ и контрактивныя и экспансивныя энергии объема и поверхности, П. ф. Веймарнъ, 1738, 1905. Тепловой эффектъ растворенія, М. Левальтъ—Езерскій, 1569.

Теплоты остыванія Al, Fe, Sb и Ni, П. Лашенно, 311.

Термохимія орг. соединеній, выборъ эталона, В. Свѣтославскій, 1572; термохимическое значеніе коэффициента „i“, А. Богородскій, 1570, 1716.

Тетраметиленгликола гомологовъ получение, В. Лонгиновъ, 1085.

Тиосульфатовъ и сульфитовъ новый способъ опредѣленія въ присутствіи другъ друга, В. Ивановъ, 419.

Толуола ω -производныя, спектры поглощенія, Н. Валяшко и М. Болтина, 1788

Углеводороды ряда дифенилметана, ихъ галлоидопроизводныя, А. Настюковъ и В. Андреевъ, 179; углеводороды Густавсона, дѣйствіе на нихъ HBr въ укс. к., В. Баталинъ, 619; углеводороды Густавсона, строеніе ихъ, (1141), полученіе (1161), окисленіе (1164), возстановленіе (1187), О. Филиповъ; углеводороды, синтезъ, А. Чичибабинъ и С. Елгазинъ, 39.

Углерода окись + O, дѣйствіе на эту смѣсь ультрафиолетовыхъ лучей, И. Андреевъ, 612; углерода окись, дѣйствіе на магнійорганич. соединения, В. Егорова, 620, 1319.

Угольный ангидридъ, дѣйствіе ультрафиолетовыхъ лучей, И. Андреевъ, 612; угольный ангидридъ, процессъ его гидратаци и скорость его, П. ф. Веймарнъ, 610.

Уголь, окисленіе имъ спиртовъ въ присутствіи солей желѣза (771), оживленіе и умерщвленіе угля, какъ окислителя (779), роль угля и характеръ его дѣйствія (781), А. Дорошевскій и А. Бардтъ; угля и паровъ воды контактное дѣйствіе при реакціяхъ окисленія закисн. соединеній желѣза, А. Дорошевскій и А. Бардтъ, 603, 1669.

Удѣльные вѣса насыщенныхъ растворовъ Na_2SO_4 , Н. Чернай, 8.

Ультрафиолетовые лучи, дѣйствіе ихъ на NH_3 и на смѣсь N_2 и H_2 , И. Андреевъ, 602; ультрафиолетовые лучи, дѣйствіе ихъ на $\text{CO} + \text{O}_2$, CO_2 и NH_3 , И. Андреевъ, 612.

Упругости модуль изоморфныхъ смѣсей Cu съ Ni, Н. Курнаковъ и Я. Раппе, 380.

Уранъ У, исходъ полемики о немъ, Г. Антоновъ, 171.

Федорова, Е. С. кристаллохимическій методъ въ научной работѣ, Б. Орелинъ и Г. Лигулевскій, 227.

Фенилендиамины, спектры поглощенія, Н. Валяшно и М. Болтина, 1788.

N—Фенилпиридиневыя соли, ихъ флуоресценція при свѣтѣ ферромолибденовой дуги, В. Измаильскій, 184.

Фенолы многоатомные, ихъ гидрогенизація, В. Ипатьевъ и Луговой, 470.

Феррихлорида восстановленіе сѣрнистымъ аммоніемъ, Г. Даинъ, 853.

Ферросоли, окисленіе въ феррисоли азотн. к., Г. Даинъ, 850.

Физико-химическая сила притяженія, А. Гурвичъ, 401; физико-химическія свойства, тепловое состояніе веществъ и контрактивные и экспансивныя энергіи объема и поверхности, П. ф. Веймарнъ, 1738.

Фильтрація и абсорбція, связь между ними, М. Ракузинъ, 593.

Флуоресценція N—фенилпиридиневыхъ и другихъ цикламмоніевыхъ солей при свѣтѣ ферромолибденовой дуги, В. Измаильскій, 184.

Формула Реньо-Пауэнндлера, В. Свѣнтославскій, 1302.

Фосфористая к., отношеніе къ J, кинетика химич. реакцій, Е. Орловъ, 547; фосфористой к. эфиры, дѣйствіе на нихъ подкисленной воды, А. Арбузовъ, 291; дѣйствіе на эфиры галоидзамѣщенныхъ эфировъ жирныхъ кислотъ, А. Арбузовъ и А. Дуинъ, 295.

Фосфорная к., дѣйствіе на ди- α -нафтилкарбиноль, А. Чичибабинъ и О. Магидсонъ, 1389.

Фосфорноватистая к., отношеніе къ J, (кинетика хим. реакцій), Е. Орловъ, 535; отношеніе къ H_2SO_4 (кинетика хим. реакцій), Е. Орловъ, 549.

Фотокалитическія явленія, М. Ландау, 594.

Фотохимич. реакціи, къ вопросу о ихъ механизмѣ, И. Андреевъ, 612.

Франгула-эмодинъ, о метилантраценѣ изъ него, Н. Красовскій, 1067.

Химическая промышленность, ея положеніе въ Россіи, В. Похитоновъ (1130), А. Яковкинъ, А. Порай Кошицъ, И. Остроумьскій, П. Шестаковъ (1131), М. Ракузинъ, А. Гинзбергъ, Н. Курнаковъ, В. Гагенъ-Торнъ, Д. Коноваловъ, Э. Вегенеръ (1133), А. Яковкинъ, Н. Курнаковъ, В. Гагенъ-Торнъ, В. Воано (1134); химическія соединенія какъ дисперсныя закрѣпленныя системы, П. ф. Веймарнъ, 621; химія аналитическая, значеніе для нея дисперсоидологии, П. ф. Веймарнъ, 623.

Хлоропоглощаемость воды, значеніе ея опредѣленія при оцѣнкѣ качествъ воды, И. Залѣскій и Н. Эльмановичъ, 1270.

Хлорофилъ, магnezальные комплексы пиррола, индола и карбазола въ ихъ отношеніи къ нему, В. Челинцевъ и Б. Троновъ, 1876.

Хроматона сопряженная реакція съ $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, Г. Даинъ, 854.

Хрома хлорида дисперсионный растворъ въ C_6H_6 , П. ф. Веймарнъ и Н. Морозовъ, 623.

Хромоизомерія такъ называемыхъ цикламмоніевыхъ солей, В. Измаильскій, 183.

Цвѣтовая реакція органическихъ соединеній съ трихлоруксусной к., К. Харичковъ, 76.

Цвѣтъ металловъ, Л. Мартюшевъ, 173.

Цезій карбонатъ, дѣйствіе H_2O_2 , П. Казанецкій, 1112; цезій углекислый, взаимодействіе KHSO_3 и CH_3J , А. Арбузовъ и А. Нарташевъ, 286.

Центрофугированіе, измѣненіе при немъ свойствъ нефтей, М. Ракузинъ, 592.

Цикламмоніевыя соли, ихъ хромоизомерія, В. Измаильскій, 183; ихъ флуоресценція при свѣтѣ ферромолибденовой дуги, В. Измаильскій, 184.

Циклическія соединенія, ихъ изомеризація, О. Филипповъ, 1194; циклическихъ α -монохлоркетонныхъ изомерн. превращенія, Ал. Фаворскій и В. Божовскій, 1097; циклы органическія, взаимоотношеніе между ними и свойствами непредѣльности, Б. Мерзиковскій, 97, 398.

Цинка карбонатъ, дѣйствіе H_2O_2 , П. Казанецкій, 1118; цинкъ, Sn и Cd, бинарные эвтектики между ними, А. Васильевъ, 223; цинкъ + Ag, электропроводность (175), твердость (176) этого сплава, Г. Петренко; цинкъ, полиморфизмъ его, Г. Петренко, 176; цинкъ, электролит. его выдѣленіе на поверхности раствора, А. Титовъ и С. Леви, 909; цинка соли, вытѣсненіе изъ нихъ металла водородомъ, В. Ипатьевъ и А. Старынкевичъ, 172.

Челинцевъ, В. В., отвѣтъ ему, А. Е. Арбузовъ, 135.

Чернай, Н. А., біограф. очеркъ, А. Федоровъ, 1.

Штрекера реакція, къ вопросу о ея механизмѣ, А. Снѣсаревъ, 217; Г. Стадниковъ, 1201.

Шютценбергеромъ, Макинтошемъ и Челинцевымъ полученные продукты дѣйствія брома на эфиръ, возраженіе, А. Арбузовъ, 135.

Щелочные металлы, двойныя соли сѣрной к., А. Арбузовъ, и А. Нарташевъ, 284; щелочныхъ и щелочноземельныхъ металловъ смѣси электропроводность, А. Дорошевскій и С. Дворжанчикъ, 371.

Щелочноземельныхъ и щелочныхъ металловъ смѣси электропроводность, А. Дорошевскій и С. Дворжанчикъ, 371.

Эвтектики бинарные между Sn, Zn и Cd, А. Васильевъ, 223; эвтектики контакт-метаморфическія, Н. Безбородьно, 1831; эвтектическія двойныя системы, приложеніе метода нагрѣванія къ ихъ изученію, Н. Безбородьно, 1830.

Экспансивныя и контрактивные энергіи объема и поверхности, физико-хими-

ческія свойства и тепловое состояніе веществъ, П. ф. Веймарнъ, 1738, 1905.

Электролитическое выдѣленіе Zn на поверхности раствора, А. Титовъ и С. Леви, 909; электролитическая аномальная диссоціація, А. Сахановъ, 1646; электролиты, вліяніе ихъ на диссоциирующую способность растворителей, А. Сахановъ, 526; электролиты, измѣненіе величины напряженія разложенія при посредствѣ индукціонной катушки, Н. Степановъ, 633; электролиты, катодныя и анодныя кривыя разложенія ихъ, измѣненныя дѣйствіемъ инд. катушки, Н. Степановъ, 634.

Электронная точка зрѣнія С. Даина на сопряженныя реакціи, Г. Даинъ, 637, 845.

Электропроводность смѣсей солей щелочноземельныхъ и щелочныхъ металловъ, А. Дорошевскій и С. Дворжанчикъ, 371; электропроводность смѣси солей въ органич. и смѣшанныхъ растворителяхъ, А. Дорошевскій и С. Дворжанчикъ, 453; электропроводность въ смѣшанныхъ растворителяхъ, А. Дорошевскій и С. Дворжанчикъ, 603, 1676; электропроводность сплавовъ Zn-Ag въ закаленномъ и отожженномъ состояніи, Г. Петренко, 175; электропроводность и диаграмма состоянія системы: бензойная к. + пиридинъ, А. Басновъ, 1699; электропроводность и давленіе истеченія сплавовъ K съ Rb, Н. Курнаковъ и А. Никитинскій, 360; электропроводность платиновыхъ соединеній моносульфидовъ въ метилово-спиртовомъ растворѣ, Л. Чугаевъ и Н. Владимировъ, 632; электропроводность и абсорбція компл. соединеній платины съ изонитрилами, Л. Чугаевъ и И. Орловъ, 633.

Энергіи объема и поверхности (контрактивные и экспансивныя), физико-химическія свойства и тепловое состояніе веществъ, П. ф. Веймарнъ, 1738, 1905.

Этилидентриметиленъ Густавсона, А. Фаворскій и В. Баталинъ, 726.

Этоксильныя группы, замѣна ихъ на радикалы, А. Чичибабинъ и С. Елгазинъ, 39.

Эфираты алкиль-магній галоиденидовъ, замѣтка на статью Г. Стадника и З. Кузьминой-Аронъ о дѣйствіи на нихъ CO_2 , А. Чичибабинъ, 800; эфираты іодистаго алюминія, Н. Доманицкій, 1078.

Эфиры простые, синтезъ, А. Чичибабинъ и С. Елгазинъ, 39; эфиры простые, по-

лучение ихъ изъ ацеталей алдегидовъ и кетоновъ съ магниѣ-органическими соединениями, А. Чичибабинъ и С. Елгизинъ, 802; эфиры простые, основные свойства кислорода, В. Челинцевъ, 889; эфиры простые, оксоневыя соединения съ нами H_2SO_4 , В. Челинцевъ и Н. Козловъ, 708; эфиры сложные, дѣйствие ихъ на магниѣ-бромпирроль, В. Челинцевъ и А. Терентьевъ, 1399;

эфиры сложные, реакція ихъ съ магниѣ-органич. соединениями, Г. Стадниковъ, 868; эфиры сложные, окисление актив. магниемъ и эфиратомъ MgI , Ю. Залькиндъ, 692; эфиръ, продукты дѣйствия на него брома, полученные Шютценбергеромъ Макинтошемъ и Челинцевымъ, возраженіе, А. Арбузовъ, 135.

Указатель органическихъ соединенийъ по эмпирическимъ формуламъ.

Г р у п п а C_1 .

1. I.

CCl_4	Четыреххлористый углеродъ, вязкость смѣсей съ $CHCl_3$ (82) C_6H_6 (83), А. Сахановъ и Н. Ряховскій.
CS_2	Сѣроуглеродъ, вязкость смѣси съ CH_3I , А. Сахановъ и Н. Ряховскій, 83.

1. II.

$CHCl_3$	Хлороформъ, вязкость смѣсей съ бензоломъ (82), CCl_4 (82), C_6H_5Br (84), фенетоломъ (84), дифениловымъ эфиромъ (85), А. Сахановъ и Н. Ряховскій: диэлектр. постоянныя, А. Сахановъ и Я. Пржеборовскій, 90.
CH_2Br_2	Бромистый метиленъ, новый способъ получения, В. Тищенко и И. Рабцевичъ-Зубновскій, 186, 705.
CH_2I_2	Иодистый метиленъ, новый способъ получения, В. Тищенко и И. Рабцевичъ-Зубновскій, 186, 705.
CH_3I	Иодистый метиль, вязкость смѣси съ CS_2 , А. Сахановъ и Н. Ряховскій, 83.
CO_2N_4	Тетранитрометанъ, какъ реактивъ на структуру молекулы, О. Филиповъ, 1199.

1. III.

CH_4ON_2	Мочевина, двойныя галоидныя соли съ хининомъ, П. Голубевъ, 189.
CH_4O_3S	Метилсульфоновая кисл., рубидеявая (286), цезіевая (286), калиевая (287), натріевая (287), литіевая (288) и аммоніевая (289) соли, А. Арбузовъ и А. Карташевъ.

Г р у п п а C_2 .

2. I.

C_2H_2	Ацетиленъ, къ его электрохиміи, М. Сносаревскій, 1338.
----------	--

2. II.

$C_2H_2O_2$	Щавелевая к., сопряженная реакция съ перманганатомъ, Г. Даинъ, 857; дѣйствие магній-хлортретичнаго амила на ея этил. эфиръ, Э. Венусъ, 1332.
$C_2H_4O_2$	Уксусная к.; триметиленгликолевый эфиръ ея, получение (63), омыление (63), А. Ипатовъ; вязкость смѣси ея этил. эфира съ нитробензоломъ, А. Сахановъ и Н. Ряховскій, 82; дѣйствие этилмагніюдида на ея бензгидриловый эфиръ (872); тоже съ изоамил-магніюдидомъ (874), тоже съ пропилмагніюдидомъ (875), тоже съ бутилмагніюдидомъ (879), тоже съ фенилмагніюбромидомъ (880), Г. Стадниковъ.
$C_2H_4Cl_2$	Хлористый этиленъ, вязкость смѣси съ бензоломъ, А. Сахановъ, и Н. Ряховскій, 83.
C_2H_5J	Иодистый этиль, вязкость смѣсей съ фенетоломъ, А. Сахановъ и Н. Ряховскій, 85.
C_2H_6O	Этиловый спиртъ, сопряженная реакция съ хроматономъ, Г. Даинъ, 854; спиртъ + H_2O , равновѣсіе въ этой системѣ, Н. Пушкинъ и А. Глаголева, 629; затвердѣваніе этой системы, П. ф. Веймарнъ и І. Коганъ, 630.

2. III.

$C_2HO_2Br_3$	Бромаль, диэлектрическ. постоянныя, А. Сахановъ и Я. Пржеборскій, 91.
$C_2HO_2Cl_3$	Трихлоруксусная к., цвѣтовая ея реакция съ органическими соединениями, К. Харичковъ, 76.
$C_2H_3O_2Br$	Бромуксусная к., дѣйствие ея эфира на $P(OC_2H_5)_3$, А. Арбузовъ и А. Дунинъ, 297.
$C_2H_4O_2Br_4$	Дибромметиловый эфиръ, реакция съ бензоломъ въ присутствіи хлор. алюминія, И. Рабцевичъ-Зубковскій, 187, 698; новый способъ получения, 186 (705), дѣйствие Al_2Br_6 (706), В. Тищенко и И. Рабцевичъ-Зубковскій.
$C_2H_4O_2J_2$	Диодметиловый эфиръ, реакция съ Al_2J_6 , В. Тищенко и И. Рабцевичъ-Зубковскій, 186, 707.

Г р у п п а C_3

3. I.

C_3H_6	Пропиленъ, окисленіе $KMnO_4$, Б. Мережковскій, 1248.
----------	--

3. II.

C_3H_6O $C_3H_6N_2$	Окись триметилена, получение (67), дѣйствие HBr (69), А. Ипатовъ Аминопропионитрилъ, его получение и образование рядомъ съ нимъ N-этилиденаминопропионитрила, Г. Стадниковъ, 1212.
C_3H_7Br	Бромистый изопропилъ, дѣйствие на его Mg соединеніе CO , В. Егорова, 620, 1328.
$C_3H_8O_2$	1) Триметиленгликоль, получение и дѣйствие HCl , А. Ипатовъ, 64. 2) Метилаль, дѣйствие Mg -бензилхлорида, А. Чичибабинъ и С. Елгизинъ, 806; оксоневыя соединенія съ H_2SO_4 , В. Челинцевъ и А. Козловъ, 722.

3. III.

$C_3H_5O_2Cl$	Хлоругольный эфиръ, дѣйствие на $P(OC_2H_5)_3$, А. Арбузовъ и А. Дунинъ, 296.
$C_3H_5O_2Br$	Бромпропоновая к., дѣйствие ея эфира на $P(OC_2H_5)_3$, А. Арбузовъ и А. Дунинъ, 299.
$C_3H_5O_2J$	β -Иодпропоновая к., дѣйствие на ея эфиръ Mg , Ю. Залькиндъ, 500; дѣйствие ея эфира на $P(OC_2H_5)_3$, А. Арбузовъ и А. Дунинъ, 300.
C_3H_7OCl	Монохлоргидринъ триметиленгликоля, получение изъ гликоля (64), получение изъ хлороэфира (66), дѣйствие KNO (67), А. Ипатовъ.
$C_3H_7O_2N$	Уретанъ + бензолъ, равновѣсіе, Н. Пушкинъ и Г. Мазаровичъ, 1369.
C_3H_9OP	Метилловый эфиръ фосфористой к., дѣйствие подкисл. воды, А. Арбузовъ, 292.

Г р у п п а C_4

4. I.

C_4H_6	1) Эритренъ, получение изъ монохлорафира (127), изъ ацетала (128), И. Остромысленскій и С. Келбасинскій; новые способы получения и химич. его характеръ, И. Остромысленскій, 1737. 2) Метил-1-циклопропенъ Δ' , получение (117), бромирование (117), пропускание черезъ накал. Al_2O_3 (118), окисленіе (120), гидрогенизация (121), Б. Мережковскій.
C_4H_8	Изобутиленъ, окисленіе $KMnO_4$, Б. Мережковскій, 1249.

4. II.

C_4H_4N	Пирроль, магнезійные комплексы, отношеніе къ водѣ, теплота образования и т. д., В. Челинцевъ и Б. Троновъ, 1876.
$C_4H_6O_4$	Ацетоуксусная к., конденсация ея эфира съ тиолоновымъ алдегидомъ, А. Властелица, 795.
$C_4H_6Br_2$	Дибромъ-1,3-изобутиленъ, получение (114), дѣйствие уксуснокалиев. соли (116), дѣйствие Zn (117), Б. Мережковскій.
$C_4H_6Br_4$	Тетрабромуръ эритрена, И. Остромысленскій и С. Келбасинскій, 128, 131.
C_4H_7Br	Бромуръ изъ триметиленкарбинола, ихъ получение (44), дѣйствие ихъ Mg -органич. соединенія на триоксиметиленъ (45), Н. и Я. Демьяновы.
$C_4H_7Br_2$	Трибром-1,2,3-изобутанъ, получение (113), дѣйствие тв. KNO (114), Б. Мережковскій.
C_4H_8O	Триметиленкарбиноль, изомеризация при его превращеніяхъ (42), дѣйствие на него HBr (43), Н. и Я. Демьяновы.
$C_4H_8O_2$	Изомасляная кислота, диэлектрическія постоянныя, А. Сахановъ и Я. Пржеборскій, 94.
$C_4H_8N_2$	Нитрилъ α -амино-изомасляной к., получение и доказательство стойкости, Г. Стадниковъ, 1211.
C_4H_9Cl	Третичн. хлористый бутиль, дѣйствие на его Mg соединеніе CO , В. Егорова, 620, 1324.
$C_4H_{10}O$	Этиловый эфиръ, оксоневыя соединенія съ H_2SO_4 , В. Челинцевъ и Н. Козловъ, 710, 712, 713, 716 — 719, 721, 722; вязкость смѣсей съ C_6H_6 (82), анилиномъ (86), А. Сахановъ и Н. Ряховскій.

4. III.

C_4H_5NBr	Бромпирроль, действие на его Mg соединение сложных эфиров, В. Челинцев и А. Терентьев, 1399, 1406.
$C_4H_5O_4Br$ C_4H_5NS	Бромянтарная к., действие Mg на ее эфиры, Ю. Залькинд, 688. Аллил. горчичное масло + анилин, внутр. трение, Н. Курнанов и И. Квят, 1373; тоже — толуоль, внутр. трение, Н. Курнанов и И. Квят, 1379.
C_4H_5OBr	Спирт $CHBr=C(CH_3)CH_2OH$, его получение, Б. Мережковский, 116.
$C_4H_7O_2Br$	α -Броммасляная к., действие ее эфира на $P(OC_2H_5)_3$, А. Арбузов и А. Дунин, 301; диэлектрические постоянные, А. Саханов и Я. Пржеборский, 92.
$C_4H_5O_2N_2$	Диметилглиоксим, как реактив на железо, Л. Чугаев и Б. Орелнин, 1875.
C_4H_5OCl	Монохлорэфир, получение его и разложение с образованием эритрена, И. Остромысленский и С. Келбасинский, 127.

Группа C_5 .

5. I.

C_5H_8	1) Метилциклобутен, отождествление с ним этилидентриметилена Густавсона, А. Фаворский и В. Баталин, 727. 2) Метилциклобутан, отождествление с ним винилтриметилена Густавсона, А. Фаворский и В. Баталин, 728. 3) Циклопентен, синтез из адипиновой к., О. Филипов, 1164. 4) Винилтриметилен Г. Густавсона, к вопросу о его строении, Б. Мережковский, 517.
C_5H_{10}	1) Триметилен, окисление $KMnO_4$, Б. Мережковский, 1249. 2) Этилциклопропан, его синтез, О. Филипов, 1179. 3) Метилциклобутан, О. Филипов, 174, 1182, 1185; Н. Демьянов и М. Дояренко, 595.

5. II.

C_5H_5N	Пиридин, действие натрий-амида (1233, 1235), действие фенилнатрий-амида (1234), А. Чичибабин и О. Зейде; электропроводность и диаграмма состояния системы: бензойная к. + пиридин, А. Басков, 1699.
$C_5H_6O_4$	Глутаконовая к., получение ее эфира (520), конденсация эфира с $C_2H_4Br_2$ (522), Б. Мережковский.
$C_5H_6O_5$	Этенилтрикарбоновая к., получение ее при окислении продуктов конденсации эфира глутаконовой к. с $C_2H_4Br_2$, Б. Мережковский, 524.
$C_5H_6N_2$	α -Аминопиридин, синтез, (1224), действие натрий-амида и CH_3J (1231), А. Чичибабин и О. Зейде; нитрование, А. Чичибабин, 1236.
C_5H_6S	α -Тютюлен, получение, А. Властелица, 636, 790.
$C_5H_7N_2$	1) $\alpha\alpha_1$ -Диаминопиридин, синтез и свойства, А. Чичибабин и О. Зейде, 1233. 2) $\alpha\beta$ -Диаминопиридин, получение восстановлением аминокнитропиридина, А. Чичибабин, 1242.
$C_5H_8O_2$	Циклобутилкарбоновая к., окисление HNO_3 , С. Наметкин и А. Руженцова, 1543.

$O_5H_8O_4$	Диметилмалоновая к., действие на ее эфир Mg $MgCH_3J$, (428). тоже MgC_2H_5J (443), тоже MgC_3H_7J (445), тоже MgC_5H_9J (447), А. Калишев.
$C_5H_8N_2$	N-Этилденаминопропонитрил, получение рядом с аминпропонитрилом и его гидролиз, Г. Стадников, 1212.
$C_5H_8Br_4$	Тетрабромгидрин пентаэритрита, получение (1159), действие Zn (1161), О. Филипов.
C_5H_9N	Третичный бутилкарбиламин, двухкомплексное его соединение состава $[Pt_4(CH_3)_8C.NC]PtCl_4$ и его свойства, Л. Чугаев и П. Теару, 186.
$C_5H_9Br_3$	Трибром. (1.2.3) изопентан, получение (903), действие Mg (600, 904), В. Хрестинский.
C_5H_9J	Продукт действия HJ на метилтриметиленкарбиноль, Н. Демьянов и С. Пинегин, 56.
$C_5H_{10}O$	1) Третичный спирт из углеводорода Густавсона, его окисление, О. Филипов, 1175. 2) Метилциклобутанол, синтез, О. Филипов, 1177. 3) Циклобутилкарбиноль, окисление азотн. к., С. Наметкин и А. Руженцова, 1541.
	4) Спирт $\begin{array}{c} CH \\ \\ CH \\ \\ CH \end{array} .CH.CH(OH).CH_3$ и некоторые его превращения, Н. Демьянов и М. Дояренко, 596.
	5) Метилтриметиленкарбиноль, его получение восстановлением ацетилтриметилена (55), действие HJ (56), Н. Демьянов и С. Пинегин.
	6) Спирты, полученные при действии Mg—органич. соединений бромгидрина триметиленкарбинола на триоксиметилен, синтез (47), окисление хромов. ангидридом (48), окисление хамелеоном (49), Н. и Я. Демьяновы.
	7) Спирт из азотистой соли метилтриметиленамина—метилтриметиленкарбиноль, Н. Демьянов и С. Пинегин, 61.
	8) Диэтилкетон, получение при действии $MgJ_2C_2H_5$ на диметилмалоновый эфир, А. Калишев, 443.
$C_5H_{10}O_2$	Ацетилпропиловый спирт, усовершенствование в метод синтеза по Липпу, О. Филипов, 1179.
$C_5H_{10}N$	Пиперидин, магnezальные дериваты, В. Челинцев и Б. Тронов, 1886.
$C_5H_{10}Br_2$	1,4-Дибромпентан, получение и действие на него Zn-пыли, О. Филипов, 1184.
$C_5H_{10}J_2$	Продукт действия HJ на метилтриметиленкарбиноль, Н. Демьянов и С. Пинегин, 61.
$C_5H_{11}N$	Метилтриметиленамин, получение восстановлением оксима ацетилтриметилена (58), хлористовод. соль и хлороплатинат (60), разложение азотистой соли, Н. Демьянов и С. Пинегин.
$C_5H_{11}Cl$	Хлористый третичный амил, действие на его Mg соединении CO, В. Егорова 620, 1324; действие его Mg соединения на этил эфир шавелевой к., Э. Венус, 1332.
$C_5H_{12}O_2$	1) γ -Пентиленгликоль, его синтез из ацетилпропилового спирта, (1183), действие HBr (1184), О. Филипов. 2) Этилаль, действие Mg-бензилхлорида, А. Чичибабин и С. Елгзин, 808; окисления соединения с H_2SO_4 , В. Челинцев и Н. Козлов, 722.
$C_5H_{12}O_3$	Глицерин, полученный при окислении спирта $C_5H_{10}O$ из триметиленкарбинола, Н. и Я. Демьяновы, 51.
$C_5H_{12}O_4$	Пентаэритрит, углеводороды из него и их строение, (1141), усоверш. в способ бромирования (1158), О. Филипов.

5. III.

$C_5H_4O_3N_2$	α -Окси- β -нитропиридинъ, получение и свойства, А. Чичибабинъ, 1240.
C_5H_5ON	α -Пирролалдегидъ, получение дѣйствіемъ $MgBr$ -пиррола на этил. эфиръ муравьиной к., В. Челинцевъ и А. Терентьевъ, 1406.
$C_5H_5O_2N_3$	1) $\alpha\beta$ -Аминонитропиридинъ, получение (1240), дѣйствіе HNO_3 съ выдѣленіемъ N (1240), дѣйствіе $NaNO_2$ на его растворъ въ HCl (1241), восстановление (1242), А. Чичибабинъ. 2) $\alpha\alpha$ -Иодтиоленъ (636) получение (792), дѣйствіе его Mg -орган. соединения на ортомуравин. эфиръ, (794), А. Властелица.
C_5H_5SJ	$\alpha\beta$ -Иодтиоленъ (636) получение (792), дѣйствіе его Mg -орган. соединения на ортомуравин. эфиръ, (794), А. Властелица.
$C_5H_6O_2S$	α -Тиофенкарбоновая к., синтезъ ея, А. Чичибабинъ и Н. Гавриловъ, 1616.
$C_5H_9O_2Cl$	Хлорэфиръ изъ хлорбромистаго триметиленъ съ уксунокисл. К., получение (65), омыление (66), А. Ипатовъ.

5. IV.

$C_5H_3O_2N_2Cl$	α -Хлор- β -нитропиридинъ, получение и свойства, А. Чичибабинъ, 1241.
------------------	--

Группа C_6 .

6. I.

C_6H_6	Бензолъ, вязкость смѣсей съ $CHCl_3$ (82), эфиромъ (82), CCl_4 (83) $C_2H_4Cl_2$ (83). А. Сахановъ и Н. Ряховскій: взаимодѣйствіе его съ C_6H_5COCl въ присутствіи $SbBr_3$, Б. Меншуткинъ, 276; реакция съ дибромметиловымъ эфиромъ въ присутствіи $AlCl_3$, И. Рабцевичъ-Зубновскій, 178, 700; бензолъ + уреганъ, равновѣсіе, Н. Пушинъ и Г. Мазаровичъ, 1369; химическій его характеръ, И. Остромысленскій, 1738.
C_6H_5Br	Тетраметилэтиленъ, получение и присоединеніе брома, А. Калишевъ, 433.

6. II.

C_6H_5Cl	Хлорбензолъ, взаимодѣйствіе съ C_6H_5COCl , въ присутствіи $SbBr_3$, Б. Меншуткинъ, 283.
C_6H_5Br	Бромбензолъ, взаимодѣйствіе съ C_6H_5COCl въ присутствіи $SbBr_3$, Б. Меншуткинъ, 283; вязкость смѣсей съ $CHCl_3$, А. Сахановъ и Н. Ряховскій, 84.
C_6H_6O	Фенолъ, уплотненіе съ окисью мезитила, А. Діанинъ, 626, 1313; равновѣсіе въ смѣсяхъ его и анилина около дистектической точки, В. Воано, 608.
C_6H_7N	Анилинъ + алл. горчичное масло, внутреннее треніе (1373) тоже + толуолъ (1379), Н. Курнаковъ и И. Нвятъ; равновѣсіе въ смѣсяхъ его и фенола около дистектической точки, В. Воано, 608; вязкость смѣсей съ эфиромъ, А. Сахановъ и Н. Ряховскій, 86.
$C_6H_8N_2$	1) Метиламинопиридинъ, синтезъ, А. Чичибабинъ и О. Зейде, 1232. 2) α_1 -Амино- α -пиколинъ, синтезъ, (1226), дѣйствіе натрій-амида C_6H_5J (1227), А. Чичибабинъ и О. Зейде.

$C_6H_{10}O$	3) <i>o</i> - <i>m</i> - и <i>n</i> -Фенилендиаминъ, спектры поглощенія, Н. Валяшно и М. Болтина, 1797; <i>n</i> -фенилендиаминъ, получение при дѣйствіи K_2FeCu_6 соединения $C_6H_8N_2 \cdot FeCu_6$, А. Кочубей, 1052.
$C_6H_{10}O_2$	1) Окисъ мезитила, уплотненіе съ феноломъ, А. Діанинъ, 626; 1313. 2) Алдегидъ циклопентилкарбоновой к., окисленіе HNO_3 , С. Наметкинъ и А. Руженцова, 1542.
$C_6H_{10}O_4$	Циклопентилкарбоновая к., окисленіе HNO_3 , С. Наметкинъ и А. Руженцова, 1543; циклопентанкарбоновая к., получение при дѣйствіи спарт. KHO на хлорциклогексанонъ, соли, Ал. Фаворскій и В. Божовскій, 1099.
$C_6H_{12}O$	Адипиновая к., получение при дѣйствіи Mg на β -иодпропионовый эфиръ, Ю. Залькиндъ, 500.
$C_6H_{12}O_2$	1) Циклопентилкарбинолъ, окисленіе азотн. к., С. Наметкинъ и А. Руженцова, 1541. 2) Гексагидрофенолъ, В. Ипатьевъ и Луговой, 473.
$C_6H_{14}O$	Гексагидропирокатехинъ, получение изъ гексагидрогваякола нагрѣваніемъ съ Al_2O_3 и CuO , В. Ипатьевъ и Луговой, 472.
$C_6H_{14}O_2$	Гексагидроанизоль, В. Ипатьевъ и Луговой, 473.
$C_6H_{14}N_2$	1) β -Этилтетраметилгликоль, получение, В. Лонгиновъ, 1090. 2) Об. ацеталь, дѣйствіе $MgBr(C_6H_5)$ (809), дѣйствіе Mg -изобутилбромидъ (810), дѣйствіе Mg -бензилхлорида (811), д. Mg - <i>n</i> -метилциклогексилбромидъ (811), А. Чичибабинъ и С. Елгзинъ. Циклогексилгидразинъ, нѣкоторые его гидразоны, Н. Киннеръ, 1409.
$C_6H_{14}Br_2$	Бромистый тетраметилэтиленъ, получение разл. способами изъ соотв. гликоля, А. Калишевъ, 434, 435.

6. III.

$C_6H_3O_7N_2$	Пикриновая к., растворимость въ смѣсяхъ спирта и воды солей Na (1256), K (1257), Ba (1258), K въ смѣсяхъ ацетона и воды (1265), тоже въ смѣсяхъ метил. спирта и воды (1266), соли Na въ водноспирт. растворахъ внутр. треніе (1267) и электропроводность (1267), В. Фишеръ.
$C_6H_4O_4N_2$	<i>o</i> -, <i>m</i> - и <i>n</i> -Динитробензолы, спектры поглощенія, Н. Валяшно и М. Болтина, 1756—1774.
$C_6H_4O_2N_2$	Динитрофенолъ, растворимость Na соли въ смѣсяхъ спирта и воды (1260), растворимость соли Na въ смѣсяхъ ацетона и воды (1265), тоже въ смѣсяхъ метил. спирта и воды (1266), В. Фишеръ.
$C_6H_5O_2N$	Нитробензолъ, взаимодѣйствіе съ C_6H_5COCl въ присутствіи $SbBr_3$, Б. Меншуткинъ, 283; вязкость смѣси съ этилацетатомъ, А. Сахановъ и Н. Ряховскій, 82.
$C_6H_5O_3N$	<i>n</i> -Нитрофенолъ, растворимость Na соли въ смѣсяхъ спирта и воды, В. Фишеръ, 1261.
C_6H_6OS	$\alpha\alpha$ -Тиоленовый алдегидъ (636), получение (794), азинъ (795), конденсація съ NH_3 и ацетоуксусн. эфиромъ, (795), конденсація съ бензилиденацетономъ (796), конд. съ диметиланилиномъ (797), А. Властелица.
C_6H_7ON	Ацетилпирролъ, получение семикарбазона, В. Челинцевъ и А. Терентьевъ, 1400.
C_6H_9OCl	Хлорциклогексанонъ, получение (1098), дѣйствіе спирт. KHO (1098), Ал. Фаворскій и В. Божовскій.
$C_6H_{10}O_3P$	Этиловый эфиръ фосфористой к., дѣйствіе подкисленной воды, А. Арбузовъ, 293; дѣйствіе на него хлороугольного эф. (296), бромуксуснаго эфира (297), бромпропионоваго эфира (299) β -иодпропионоваго эфира (300), α -бромнормальномаслянаго эф. (301), А. Арбузовъ и А. Дунинъ.

6. IV.

$C_6H_4O_3NCl$ Хлорнитрофеноль, растворимость соли Na в смѣсяхъ спирте и воды, В. Фишеръ, 1264.

Г р у п п а C_7 .

7. I.

C_7H_8 Толуоль, взаимодействие его съ C_6H_5COCl въ присутствіи $SbBr_3$, Б. Меншуткинъ; толуоль + анилинъ + алл. горчичное масло, внутреннее трѣнне, Н. Курнаковъ и И. Кватъ, 1381.

C_7H_{14} Диметилизопропилэтиленъ, получение при дѣйствіи CO на $MgBr$ (C_3H_7 -iso), В. Егорова, 620, 1328.

7. II.

$C_7H_5Cl_3$ Бензотрихлоридъ, спектры поглощенія, Н. Валяшко и М. Болтина, 1809.

C_7H_6O Бензойный алдегидъ, спектры поглощенія бензантиалдоксима, Н. Валяшко и М. Болтина, 1814; спектры поглощенія бензантиалдоксима, и бензсингалдоксима, Н. Валяшко, 1822.

$C_7H_6O_2$ Бензойная к., адабатическія опредѣленія теплоты горѣнія, В. Свѣтославскій, М. Поповъ и И. Паковичъ, 1293; ея теплота горѣнія, В. Свѣтославскій и М. Поповъ, 935, 960; электропроводность и диаграмма состоянія системы: бензойная к. + пиридинъ, А. Басновъ, 1699; дѣйствіе фенилмагнибромидна на ея бензиловый эфиръ, Г. Стадниковъ, 882.

$C_7H_5Cl_2$ Бензалхлоридъ, спектры поглощенія, Н. Валяшко и М. Болтина, 1808.

C_7H_4Cl Бензилхлоридъ, спектры поглощенія, Н. Валяшко и М. Болтина, 1808.

C_7H_8O 1) Бензиловый спиртъ, спектры поглощенія, Н. Валяшко и М. Болтина, 1810.
2) Анизоль, оксоніевыя соединенія съ H_2SO_4 , В. Челинцевъ и Н. Козловъ, 722; гидрированіе съ окисью никкеля, В. Ипатьевъ и Луговой, 473.

$C_7H_8O_2$ Гваяколь, гидрогенизація съ окисью никкеля (470), съ окисью алюминія и окисью мѣди (471), переходъ въ пирокатехинъ въ этихъ условіяхъ (473), В. Ипатьевъ и Луговой: гваяколь + α -нафтиламинъ, равновѣсіе, Н. Пушинъ и Г. Мазаровичъ, 397, 1366.

C_7H_9N 1) Бензиламинъ, діэлектрическія постоянныя, А. Сахановъ и Я. Пржеборовскій, 91; спектры поглощенія, Н. Валяшко и М. Болтина, 1814.
2) *o*-Толуидинъ, діэлектрическія постоянныя, А. Сахановъ и Я. Пржеборовскій, 92.

$C_7H_{10}O_0$ Этилэтинилтрикарбонная к., получение и возстановленіе, В. Лонгиновъ, 1088.

$C_7H_{10}N_2$ 1) Диметиламинопиридинъ, синтезъ, А. Чичибабинъ и О. Зейде, 1232.
2) Метиламинопиридинъ, синтезъ, А. Чичибабинъ и О. Зейде, 1230.

$C_7H_{11}O_3$ Оксикислота, получающаяся при дѣйствіи магни-хлортретичнаго бутила на эт. эфиръ шавелевой к., Э. Венусъ, 1334.

$C_7H_{12}O$ Гексагидробензойный алдегидъ, окисленіе HNO_3 , С. Наметкинъ и А. Руженцова.

$C_7H_{12}O_1$ 1) γ -Метилциклопентанкарбонная к., получение дѣйствіемъ спирт. КНО на хлорметаметилциклогексанонъ, соли, Ал. Фаворскій и В. Божовскій, 1098.

$C_7H_{12}O_4$ 2) Гексагидробензойная к., окисленіе HNO_3 , С. Наметкинъ и А. Руженцова, 1542.
Диэтилмалоновая к., дѣйствіе на ея эфиръ $MgJCH_3$, А. Налишевъ, 438.

$C_7H_{12}N_2$ Нитрилъ α -амино-циклогексанкарбонной к., получение и свойства, А. Снѣсаревъ, 215.

$C_7H_{14}O$ 1) Циклогексилкарбиноль, окисленіе азотн. к., С. Наметкинъ и А. Руженцова, 1541.
2) Третичный спиртъ съ шестичленнымъ цикломъ, его получение и окисленіе, О. Филиповъ, 1173.
3) Дипропилкетонъ, получение при дѣйствіи $MgJ_2C_2H_7$ на диметилмалоновый эфиръ, А. Налишевъ, 445.
4) β -Пропилтетрагидрофуранъ, получение при бромированіи пропилтетраметиленгликоля, В. Лонгиновъ, 1092.
5) Простой эфиръ $CH_2 - C(CH_3)OC_2H_5$.

$\begin{array}{c} | \\ CH_2 - CH_2 \\ | \\ CH_2 - CH_2 \end{array}$

Н. Демьяновъ и А. Виноградовъ, 597.

$C_7H_{14}O_2$ Гексагидрогваяколь, получение гидрированіемъ гваякола, В. Ипатьевъ и Луговой, 471.

$C_7H_{14}O_1$ Тетраметилэтиленмолочная к., получение ея эфира при синтезѣ гексаметилтриметиленгликоля, (429), получение кислоты (430), ея соли (431), А. Налишевъ.

$C_7H_1Br_2$ 2-Пропил-1-4-дибромбутанъ, получение (1092), дѣйствіе NH_3 (1093), дѣйствіе фталимидкала (1095), В. Лонгиновъ.

$C_7H_{13}N$ β -Пропилпирролидинъ, получение и свойства, В. Лонгиновъ, 1093.

$C_7H_{16}O_2$ 1) β -Пропилтетраметиленгликоль, получение (1090), дѣйствіе NH_3 (1091), В. Лонгиновъ.
2) Ацеталь ацетона, получение (813), дѣйствіе Mg-изобутилбромидна, А. Чичибабинъ и С. Елгазинъ, 813.
Ортомуравьиный эфиръ, реакція съ магни-органич. соединеніями, А. Чичибабинъ и С. Елгазинъ, 39.

$C_7H_{16}O_3$ β -Пропилпутресцинъ, получение, В. Лонгиновъ 1096.

$C_7H_{18}N_2$

7. III.

$C_7H_4O_2N_2$ Динитросалициловая к., растворимость Ba соли въ смѣсяхъ спирта и воды, В. Фишеръ, 1264.

C_7H_5OCl Хлористый бензойль, вліяніе замѣстителей на взаимодействие съ нимъ бензола и его производныхъ въ присутствіи $SbBr_3$, Б. Меншуткинъ, 259.

$C_7H_5O_3N$ *o*-, *m*- и *n*-Нитробензалдегиды, спектры поглощенія, Н. Валяшко и М. Болтина, 1775—1778.

C_7H_8OS Этиль- α -тенилкетонъ, дѣйствіе C_2H_5J и Mg, А. Домрачева, 864.

C_7H_9ON Пропионилпирроль, получение, семикарбазонъ, В. Челинцевъ и А. Терентьевъ, 1402.

$C_7H_{11}OCl$ Хлорметаметилциклогексанонъ, получение и дѣйствіе на него спирт. КНО, Ал. Фаворскій и В. Божовскій, 1100.

$C_7H_{15}O_5P$ Продуктъ взаимодействия хлороугольнаго эф. на $P(OC_2H_5)_3$, А. Арбузовъ и А. Дунинъ, 296.

Г р у п п а C_8 .

8. I.

C_8H_{10} 1) Этилбензолъ, взаимодействие его съ C_6H_5COCl въ присутствіи $SbBr_3$, Б. Меншуткинъ, 277.

- 2) *n*-, *o*- и *m*- ксилолы, взаимодействие с C_6H_5OCl в присутствии $SbBr_3$, **Б. Меншуткинъ**, 278—280.
- C_8H_{14} Углеводородъ, получающийся при действии Mg-орган. соед. бромгидрина триметиленкарбинола на триоксиметиленъ, **Н. и Я. Демьяновы**, 47.

8. II.

- $C_8H_6O_2$ 1) (*m*-) Изофталевый алдегидъ (1744) | спектры поглощенія, **Н. Валашко и М. Болтина**.
2) (*o*-) Фталевый алд. (1747)
3) (*n*-) Терепталевый алд. (1752)
- C_8H_7N Индолъ, магnezиальные комплексы, отношеніе къ водѣ, теплота образования и т. д., **В. Челинцевъ и Б. Троновъ**, 1876.
- $C_8H_8O_2$ 1) Ацетоксибензолъ, спектры поглощенія, **Н. Валашко и М. Болтина**, 1791.
2) Фенилуксусная к., получение при действии Mg на эфиръ α -бромфенилуксусной к., **Ю. Залькиндъ и А. Басковъ**, 478.
- $C_8H_9N_2$ Этилен-*o*-фенилендиаминъ, спектры поглощенія, **Н. Валашко и М. Болтина**, 1782.
- $C_8H_{10}O$ Фенетолъ, вязкость смѣси съ $CHCl_3$ (84), C_2H_5J (85), **А. Сахановъ и Н. Ряховскій**.
- $C_8H_{10}O_2$ 1) Метилловый эфиръ резорцина, гидрирование, **В. Ипатьевъ и Луговой**, 474.
2) Метилловый эфиръ гидрохинона, гидрирование, **В. Ипатьевъ и Луговой**, 475.
- $C_8H_{10}O_8$ Бутантетракарбоновья к., получение при действии Mg на эфиры бромянтарной кислоты, **Ю. Залькиндъ**, 690.
- $C_8H_{11}N$ Диметиланилинъ, конденсация съ тиоленовымъ алдегидомъ, **А. Властелица**, 797.
- $C_8H_{12}O_4$ Триметиленглутаровая к., неудачная попытка получить ее по Фехту, **Б. Меренновскій**, 517.
- $C_8H_{12}O_6$ Пропилэтилтрикарбоновая к., получение и восстановление, **В. Лонгиновъ**, 1089.
- $C_8H_{12}N_2$ Диметиламинопиколинь, синтезъ, **А. Чичибабинъ и О. Зейде**, 1228, 1231.
- $C_8H_{13}N_3$ Нитрилъ тетраметил- α -иминодиуксусной к., получение и свойства, **А. Снѣсаревъ**, 208.
- $C_8H_{14}O_2$ Тетраметилбутиндиолъ, скорость гидрирования въ присутствіи колл. Pd въ различныхъ условіяхъ, **Ю. Залькиндъ и П. Пичиковъ**, 606. 1527.
- $C_8H_{14}O_3$ Кислота строения $CH_2 \begin{array}{c} CH_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{---} \\ \diagup \quad \diagdown \\ CH_2 \quad CH_2 \end{array} C(OH).CH_2.COON$,
И. Мацуревичъ, 37.
- $C_8H_{14}N_4$ Нитрилъ этилен-бис-[α -иминопропоновой] к., получение (1584), омыленіе (1585), **Н. Шлезингеръ**.
- $C_8H_{16}O_7$ Дипропилуксусная к., получение при действии $MgCH_3J$ на эфиръ дипропилмалоновой к., **А. Калишевъ**, 442.
- $C_8H_{16}O$ 1) Метилдипропилкарбинолъ, **Г. Стадниковъ**, 876, 878.
2) Эфиръ полученный при действии Mg-изобутилбромида на ацеталь, **А. Чичибабинъ и С. Елгазинъ**, 810.
- $C_8H_{20}O_4$ 1,4-Тетраэтилбутин-1,4-диолъ, гидрирование, **Ю. Залькиндъ и Н. Быстряновъ**, 605.

8. III.

- $C_8H_7O_2Br$ 1) α -Бромъ-*n*-толуиловая к., получение ея (508) и ея эфира (510), **Ю. Залькиндъ**.
2) α -Бромъ-*o*-толуиловая к., получение ея (510) и ея эфира (511), **Ю. Залькиндъ**; действие Mg на ея метиловый эфиръ, **Ю. Залькиндъ и А. Шмидтъ**, 683.
3) α -Бромъ-*m*-толуиловая к., получение ея (512) и ея эфира (512), **Ю. Залькиндъ и А. Семеновъ**; действие Mg на ея этиловый эфиръ, **Ю. Залькиндъ и А. Шмидтъ**, 685.
4) α -Бромфенилуксусная к., действие Mg на ея эфиръ, **Ю. Залькиндъ и А. Басковъ**, 476.
- C_8H_9ON Ацетанилидъ, о его таутомери, **Н. Валашко и М. Болтина**, 1780, 1798.
- $C_8H_{11}ON$ Бутирилпирролъ, получение, семикарбазонъ, **В. Челинцевъ и А. Терентьевъ**, 1402.
- $C_8H_{12}ON_4$ Нитрозо- α -иминоизобутиронитрилъ, получение и свойства, **А. Снѣсаревъ**, 209.
- $C_8H_{16}O_4N_2$ Этилен-бис-[α -иминопропоновая] к., ея мѣдная соль, (1577. 1586); получение кисл. (1585); этиловый эфиръ (1586), **Н. Шлезингеръ**.
- $C_8H_{17}O_5P$ Продуктъ взаимодействия $P(OC_2H_5)_3$ на бромуксусный эфиръ, **А. Арбузовъ и А. Дунинъ**, 299.

Группа C_9 .

9. I.

- C_9H_{14} 1) Псевдокумоль, взаимодействие с C_6H_5COCl въ присутствіи $SbBr_3$, **Б. Меншуткинъ**, 281.
2) Мезитиленъ, тоже, **Б. Меншуткинъ**, 281.

9. II.

- C_9H_7N Хиолинъ, действие натрій-амида, **А. Чичибабинъ и О. Зейде**, 1232.
- $C_9H_8O_2$ Атроповая к., получение при действии Mg на эфиръ α -бромметилфенилуксусной к., **Ю. Залькиндъ и М. Пешенерова**, 485.
- $C_9H_{10}O_2$ 1) Диметилбензойная к., получение при окисленіи 2-метилаллил-1,4-ксилилкарбинола, **И. Мацуревичъ**, 23.
2) α -Фенилпропоновая к., получение ея эфира при действии Mg на эфиръ α -бромметилфенилуксусной к., **Ю. Залькиндъ и М. Пешенерова**, 485.
- $C_9H_{10}N$ Тетрагидрохиолинъ, магnezиальные дериваты, **В. Челинцевъ и Б. Троновъ**, 1886.
- $C_9H_{12}S$ Метилэтилтиенилэтиленъ, получение и свойства, **Е. Домрачева**, 866.
- $C_9H_{14}O_4$ Лактонъ γ -окси- γ -этилпимелиновой к., получение при действии Mg на β -іодпропоновый эфиръ, **Ю. Залькиндъ**, 501.
- $C_9H_{16}O$ Аллилциклогексанолъ, окисленіе, **И. Мацуревичъ**, 35.
- $C_9H_{16}O_4$ Дипропилмалоновая к., действие на ея эфиръ CH_3MgJ , **А. Калишевъ**, 441.
- $C_9H_{16}O_5$ γ -Окси- γ -этилпимелиновая к., получение при действии Mg на β -іодпропоновую к., **Ю. Залькиндъ**, 501.
- $C_9H_{18}O_4$ 1) 1-циклогексанолпропан-2,3-диолъ, **И. Мацуревичъ**, 35.

- 2) Диметил-диэтилэтиленмолочная к., получение ея эфира при попытке синтеза диэтилтетраметилтриметиленгликоля, (438), его омыление (440), А. Калишевъ.
- 3) Этоксикислота, получающаяся при дѣйствии магни-хлортретичнаго бутила на эт. эфиръ щавелевой к., Э. Венусъ, 1335.
- $C_9H_{20}O$ Эфиръ, получающийся при дѣйствии на ацеталь ацетона Mg-изобутилбромида, А. Чичибабинъ и С. Елгазинъ, 813.
- $C_9H_{20}O_2$ 1) Гексаметилтриметиленгликоль, синтезъ его, (428), свойства (433), дѣйствие H_2SO_4 (433), бромирование (434, 435), дѣйствие щавелевой к. (435), А. Калишевъ.
- 2) Изобутилаль, дѣйствие Mg-бензилхлорида, А. Чичибабинъ и С. Елгазинъ, 809.

9. III.

- $C_9H_9OS_2$ Ди- α -тиенилкетонъ, синтезъ его, А. Чичибабинъ и Н. Гавриловъ, 1616.
- $C_9H_9O_2Br$ 1) β -Бром- β -фенилпропионовая к., получение ея эфира, дѣйствие на него Mg, Ю. Залькиндъ, 491.
- 2) α -Бромметилфенилуксусная к., дѣйствие на ея эфиръ Mg, (478, 483) получение разными способами (483, 484), Ю. Залькиндъ и М. Пешенерова.
- $C_9H_{11}ON$ Ацетанилидометиловый эфиръ, спектры поглощения, Н. Валяшко и М. Болтина, 1782.
- $C_9H_{14}OS$ Диэтил- α -тиенилкарбиноль, получение (864), потеря воды (865) Е. Домрачева.
- $C_9H_{19}O_5P$ Продуктъ взаимодействия $P(O_2C_2H_5)_3$ на бром-иод-пропионовый эфиръ, А. Арбузовъ и А. Дунинъ, 300, 301.
- $C_9H_{21}O_3P$ Пропиловый (н.) эфиръ фосфористой к., дѣйствие на него подкисленной воды, А. Арбузовъ, 293.

Группа C_{10} .

10. I.

- $C_{10}H_8$ Нафталинъ, примѣненіе теории нитрационныхъ смѣсей къ его нитраци, А. Саложниковъ, 606; равновѣсіе системы изъ него и бромистаго мышьяка, Н. Пушинъ и Ю. Кригеръ, 397, 559.
- $C_{10}H_{10}$ Фенил-1-бутадіень, его полимеризация, С. Лебедевъ и А. Ивановъ, 635.
- $C_{10}H_{12}$ Метилгидриндонъ, получение, свойства, Н. Кижнеръ, 1420.
- $C_{10}H_{14}$ Цимоль, взаимодействие съ C_6H_5COCl въ присутствіи $SbBr_3$, Б. Меншуткинъ, 280.
- $C_{10}H_{18}$ Углеводороды съ открытой цѣпью, полученные при дѣйствии Mg на трибромизопентанъ, получение ихъ (904), окисление (905), дѣйствие HBr (906), В. Крестинскій.

10. II.

- $C_{10}H_9N$ α -Нафтиламинъ + гваяколь, Н. Пушинъ и Г. Мазаровичъ, 397, 1366
- $C_{10}H_{10}O$ 1) Бензилиденацетонъ, конденсация съ тиотолоновымъ алдегидомъ, А. Властелица, 796.
- 2) β -Метил- α -гидриндонъ, получение дѣйствиемъ α -бромизобутирилбромида на бензолъ въ присутствіи $AlCl_3$ (1411), отношение къ дым. HBr (1416), семикарбазонъ (1417), оксимъ

- (1417), аминъ (1418), гидразонъ (1419), восстановление (1420), дѣйствие Br_2 (1421), Н. Кижнеръ.
- 3) Непредѣльный кетонъ получающийся при синтезѣ β -метил- α -гидриндона рядомъ съ норм. продуктомъ, Н. Кижнеръ, 1424.
- $C_{10}H_{10}O_2$ $\beta\beta$ -Метилокси- α -гидриндонъ, получение и свойства, Н. Кижнеръ, 1423.
- $C_{10}H_{10}O_4$ *o*-, *m*- и *n*-Диаетоксисбензолы, спектры поглощения, Н. Валяшко и М. Болтина, 1793—1795.
- $C_{10}H_{12}O$ β -Метил- α -гидриндолъ, получение восстановленіемъ соотв. кетона (1420), восстановление (1420), Н. Кижнеръ.
- $C_{10}H_{12}O_2$ β -Фенилизомазная к., получение ея эфира при дѣйствии Mg на эфиръ α -метил- β -фенил- β -бромпропионовой к., Ю. Залькиндъ и С. Грабовскій, 506.
- $C_{10}H_{12}O_3$ α -Этоксис-*n*-толуиловая к., получение ея при нагреваніи бромтолуиловой к. со спиртомъ и H_2SO_4 , Ю. Залькиндъ.
- $C_{10}H_{14}O$ Пропилфенилкарбиноль, получение дѣйствиемъ MgC_2H_5I на бенз. алдегидъ въ бензгидрилбутиловомъ эфирѣ, (462), тоже въ бензгидрилоамил. эфирѣ (464), Г. Стадниковъ.
- $C_{10}H_{14}O_2$ Пирокатехиново-этилов. эфиръ, гидрирование его, В. Ипатьевъ и Луговой, 474.
- $C_{10}H_{14}N_4$ Нитрилъ бициклической бис-иминокислоты:
- $$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \qquad \qquad \qquad \text{CH}_2 \\ \diagdown \qquad \qquad \qquad \diagup \\ \text{NC.C} \text{---} \text{NH} \text{---} \text{CH}_2.\text{CH}_2 \text{---} \text{NH} \text{---} \text{C.CN} \\ \diagup \qquad \qquad \qquad \diagdown \\ \text{CH}_2 \qquad \qquad \qquad \text{CH}_2 \end{array}$$
- Н. Шлезингеръ, 1597.
- $C_{10}H_{18}O_7$ 1) Динизопропилбутиндолъ, двѣ стереоизомерныхъ формы его, Вл. Крестинскій и ст. Марьянъ, 601.
- 2) Дикетонъ $(CH_3)_3C.CO.CO.C(CH_3)_3$, получение окисленіемъ оксикетона $C_{10}H_{20}O_2$, В. Егорова, 1327.
- $C_{10}H_{18}N_4$ Нитрилъ этиленъ-бис-[α -иминоизомазлян.] к., получение (1582), соли (1583), омыление (1583), Н. Шлезингеръ.
- $C_{10}H_{19}Cl$ Ментилхлориды, ихъ получение (816), попытка получения изъ нихъ алкоголей (818), получение ментанкарбоновыхъ кислотъ (823), Н. Курсановъ.
- $C_{10}H_{20}O$ Ментолъ и его производныя, Н. Курсановъ, 815; о пространственномъ строеніи ментола и его производныхъ, Н. Курсановъ, 826.
- $C_{10}H_{20}O_2$ 1) Оксикетонъ полученный при дѣйствии CO на Mg-хлортретичный бутиль, (1325); восстановление его (1326), окисление (1327), В. Егорова.
- 2) Гидрированный этиловый эфиръ пирокатехина, В. Ипатьевъ и Луговой, 474.
- $C_{10}H_{22}O$ 1) Метилдибутилкарбиноль Г. Стадниковъ, 880.
- 2) Изоамиловый эфиръ, окисленія соединения съ H_2SO_4 , В. Челинцевъ и Н. Козловъ, 711, 712, 713, 716—719, 721, 722.
- 3) Гликоль $(CH_3)_3C.CH(OH)CH(OH).C(CH_3)_3$, получение восстановленіемъ оксикетона $C_{10}H_{20}O_2$ при помощи Mg-хлортретичнаго бутила, В. Егорова, 1326.
- $C_{10}H_{24}O$ Ментилфенолы, получение и свойства, Н. Курсановъ, 838.

10. III.

- $C_{10}H_9OBr$ $\beta\beta$ -Бромметилгидриндонъ, получение (1421), восстановление (1421), окисление $KMnO_4$ (1422), дѣйствие *n*-бромфенилгидразина (1423), дѣйствие поташа (1423), дѣйствие семикарбазида (1424), Н. Кижнеръ.

- $C_{10}H_{10}O_6N_2$
 $C_{10}H_{11}O_2Br$ Продуктъ дѣйствія дым. HNO_3 на $C_{20}H_{22}O_3$, **Н. Книреръ**, 1427.
 α -Метил- β -фенил- β -бромпропионовая к., получение ея и ея эфира (504), дѣйствие Mg на эфиръ (505), **Ю. Залькиндъ** и **С. Грабовскій**.
- $C_{10}H_{12}O_2N_2$ Дицетил-*о*-, *м*- и *п*-фенилендиамины, спектры поглощенія, **Н. Валяшко** и **М. Болтина**, 1799—1803.
- $C_{10}H_{20}O_4N_2$ Этилен-бис[α -иминоизомаляная] к., ея мѣдная соль, (1573, 1583), получение к. (1582), метиловый эфиръ (1583), этиловый эфиръ (1584), **Н. Шлезингеръ**.
- $C_{10}H_{29}O_5P$ Продуктъ взаимодействія $P(OC_2H_5)_3$ на броммасляный эфиръ, **А. Арбузовъ** и **А. Дунинъ**, 301.

Группа C_{11} .

11. I.

- $C_{11}H_{14}$ Метил-*м*-ксилилэтиленъ, получение сухой перегонкой β -*м*-ксилилметилэтиленмолочной к., **И. Мацуревичъ**, 19.

11. II.

- $C_{11}H_8O_2$ α -Нафтойная к., получение при окисленіи аллил- α -фенилнафтилкарбинола, **И. Мацуревичъ**, 32.
- $C_{11}H_{12}O_4$ Бензальдиапетатъ, спектры поглощенія, **Н. Валяшко** и **М. Болтина**, 1812.
- $C_{11}H_{14}O_2$ α -Диметилгидрокориичная к., получение ея эфира при дѣйствіи Mg на эфиръ α -диметил- β -бром- β -фенилпропионовой к., **Ю. Залькиндъ**, 497.
- $C_{11}H_{16}O$ Эфиръ, полученный при дѣйствіи Mg -бензилхлорида на ацеталь, **А. Чичибабинъ** и **С. Елгазинъ**, 810.
- $C_{11}H_{16}O_2$ Бензальдиэтиловый эфиръ, спектры поглощенія, **Н. Валяшко** и **М. Болтина**, 1810.
- $C_{11}H_{18}O$ 1-Аллил-3,5-диметилциклогексеноль, окисление, (37), галоидированіе (38), **И. Мацуревичъ**.
- $C_{11}H_{20}O_2$ 1) Ундециленовая к., дѣйствие на нее KNO , **И. Егоровъ**, 986.
2) Ментанкарбоновыя к., **Н. Курсановъ**, 823.
3) Кислота изомерная ундециленовой; получение ея при дѣйствіи KNO на ундециленов. к. (987), соли ея (989), этиловый эфиръ и амидъ (989), установление ея строения (991), **И. Егоровъ**.
- $C_{11}H_{20}O_3$
 $C_{11}H_{20}O_4$ 2,5-Диметилциклогексенолпропанди-2,3-оль, **И. Мацуревичъ** 37.
 β -лактонокислота, получение конденсаціей пинаколина съ малоновой к., **Н. Бунге**, 178.
- $C_{11}H_{22}O$ 1) Спиртъ полученный по Буво изъ этильнаго эфира кислоты изомерной съ ундециленовой, **И. Егоровъ**, 990.
2) Эфиръ, полученный при дѣйствіи Mg -*п*-метилциклогексилбромида на ацеталь, **А. Чичибабинъ** и **С. Елгазинъ**, 811.
- $C_{11}H_{22}O_2$ Оксикислота, полученная при дѣйствіи MgC_2H_5J на диметилмалоновый эфиръ, **А. Калишевъ**, 446.

11. III.

- $C_{11}H_{18}O_2Br$ α -Диметил- β -бром- β -фенилпропионовая к., получение ея и ея эфира (495), дѣйствие на эфиръ Mg , (496), **Ю. Залькиндъ**.

Группа C_{12} .

12. I.

- $C_{12}H_{10}$ Дифениль, взаимодействие съ C_6H_5COCl въ присутствіи $SbBr_3$, **Б. Меншутинъ**, 282.

12. II.

- $C_{12}H_3N$ Карбазоль, магnezіальные комплексы, отношение къ водѣ теплота образованія и т. д., **В. Челинцевъ** и **Б. Троновъ**, 1876.
- $C_{12}H_{10}O$ Дифениловый эфиръ, вязкость смѣси съ $CHCl_3$, **А. Сахановъ** и **Н. Ряховскій**, 85.
- $C_{12}H_{14}O$ 2, 4, 4-Триметилбензопиранъ, получение и свойства, **А. Діанинъ**, 1317.
- $C_{12}H_{14}O_8$ Кислота, тетраэфиръ которой получался при конденсаціи глутаконоваго эфира съ бром. этиленомъ, **Б. Меренковскій**, 525.
- $C_{12}H_{16}O_4$ 1) β -*о*-Ксилилметилэтиленмолочная к., получение, свойства, **И. Мацуревичъ**, 16.
2) β -*м*-Ксилилметилэтиленмолочная к., получение, свойства, (17), сухая перегонка (19) **И. Мацуревичъ**.
3) β -*п*-Ксилилметилэтиленмолочная к., получение, свойства, **И. Мацуревичъ**, 20.
- $C_{12}H_{16}O_{11}$ γ -Окси- γ -этил(β' -кислота)- α , β , δ , ϵ -пентинтетракарбоновая к., получение при дѣйствіи Mg на эфиры бромиятарный к., **Ю. Залькиндъ**, 690.
- $C_{12}H_{21}N_2$ Натриль α -иминодизокапроновой к., получение и свойства, **А. Сятсаревъ**, 210.
- $C_{12}H_{26}O$ Метилдизоамилкарбиноль, **Г. Стадниковъ**, 875.

12. III.

- $C_{12}H_{27}O_3P$ Изобутиловый эфиръ фосфористой к., дѣйствие подкисленной воды, **А. Арбузовъ**, 294.

Группа C_{13} .

13. I.

- $C_{13}H_{12}$ Дифенилметанъ, взаимодействие съ C_6H_5COCl въ присутствіи $SbBr_3$, **Б. Меншутинъ**, 282.
- $C_{13}H_{16}$ 1) 1-*о*-ксилилметил-1,3-бутадиенъ, **И. Мацуревичъ**, 27.
2) 1-*м*-ксилилметил-1,3-бутадиенъ, **И. Мацуревичъ**, 27.
3) 1-*п*-ксилилметил-1,3-бутадиенъ, **И. Мацуревичъ**, 28.

13. II.

- $C_{13}H_{10}O$ Бензофенонъ, получение при дѣйствіи MgC_6H_5J на диметилмалоновый эфиръ, **А. Калишевъ**, 447.
- $C_{13}H_{10}O_2$ Бензопирокатехинъ Добнера, получение нагрѣваніемъ бензойнаго ангидрида съ пирокатехиномъ, **Н. Рождественскій**, 1075.
- $C_{13}H_{10}N$ Гидроакридонъ, магnezіальные дериваты, **В. Челинцевъ** и **Б. Троновъ**, 1886.
- $C_{13}H_{12}O$ Бензгидроль, **Г. Стадниковъ**, 878, 880.

- $C_{13}H_{17}Cl$ 1) 4-Cl-*m*-ксилил-1-пентенъ, получение (25), отнятие HCl (28), И. Мацуревичъ.
2) 4-Cl-*m*-ксилил-1-пентенъ, получение (25), отнятие HCl (27), И. Мацуревичъ.
3) 4-Cl-*o*-ксилил-1-пентенъ, получение (25), отнятие HCl (27), И. Мацуревичъ.
- $C_{13}H_{18}O$ 1) 2-Метилаллил-1,4-ксилилкарбиноль, окисление въ кислоту (19), окисление въ присутствии большихъ количествъ щелочи (22), галоидирование (25), И. Мацуревичъ.
2) 4-Метилаллил-1,2-ксилилкарбиноль, окисление въ кислоту (15), окисление въ глицеринъ (15), окисление въ присутствии большихъ количествъ щелочи (21), галоидирование (25), И. Мацуревичъ.
3) 4-Метилаллил-1,3-ксилилкарбиноль, окисление въ кислоту (16), окисление въ глицеринъ (17), галоидирование (25), И. Мацуревичъ.
- $C_{13}H_{20}O_3$ 1) α -*m*-Ксиллпентан-2,4,5-триоль, И. Мацуревичъ, 17.
2) 2-*o*-Ксиллпентан-2,4,5-триоль, И. Мацуревичъ, 15.
3) 2-*n*-Ксиллпентан-2,4,5-триоль, И. Мацуревичъ, 20.

13. III.

- $C_{13}H_{16}OS_3$ Три- α -тенилкарбиноль, синтезъ (1617), двойныя хлористыя соли съ хлор. солями тяжел. металловъ (1618), А. Чичибинъ и Н. Гавриловъ.

Группа C_{14} .

14. II.

- $C_{14}H_{12}O_4$ Бензиловая к., получение при дѣйствии Mg на эфиръ α -бромдифенилуксусной к., Ю. Залькиндъ и М. Пешекерова, 487.
- $C_{14}H_{21}N_3$ Нитрилъ- α -иминодигидропиримидинъ- β -дикарбоновая к., получение и свойства, А. Снѣсаревъ, 216.

14. III.

- $C_{14}H_{11}O_2Br$ α -Бромдифенилуксусная к. (ея эфиръ), получение (486), дѣйствие Mg (487), Ю. Залькиндъ и М. Пешекерова.
- $C_{14}H_{12}O_2N_2$ Азинъ, получающійся при получении *o*-азинидина по способу Зандмейера, Г. Виландъ и Л. Художилъ, 195.
- $C_{14}H_{14}O_3N_2$ Нитрозодиазизиламинъ, получение и свойства, Г. Виландъ и Л. Художилъ, 195.
- $C_{14}H_{15}O_2N_2$ *o*-Дваизиламинъ, получение, Г. Виландъ и Л. Художилъ, 194.
- $C_{14}H_{15}O_4NS$ α -Диметил- γ (α)-пиронилдигидропиридинъ- β -дикарбоновая к., А. Властелица, 795.

Группа C_{15} .

15. I.

- $C_{15}H_{12}$ 1) Метилантраценъ изъ франгула-эмодина, П. Красовскій, 1072.
2) β -Метилантраценъ, получение изъ β -метилантрахинона, Н. Красовскій, 1069.

15. II.

- $C_{15}H_6O_4$ 1) Антрахинонкарбоновая к. изъ франгула метилантрацена и ея производныхъ, Н. Красовскій, 1073.
2) β -Антрахинонкарбоновая к., получение окислениемъ метилантрахинона (1069), дѣйствие PCl_5 (1070), этилов. эфиръ ея, 1070, Н. Красовскій.
- $C_{15}H_{10}O_2$ 3) α -Антрахинонкарбоновая к. и ея эфиръ, Н. Красовскій, 1071.
 β -метилантрахинонъ, получение изъ *m*-толуил-*o*-бензойной к., (1068), восстановление (1069), окисление (1069), Н. Красовскій.
- $C_{15}H_{10}O_5$ Франгула-эмодинъ, метилантраценъ изъ него, Н. Красовскій, 1067, 1072.

15. III.

- $C_{15}H_7O_3Cl$ Хлорангидридъ β -антрахинонкарбоновой к., получение (1070), дѣйствие спирта (1070), дѣйствие NH_3 (1070), Н. Красовскій.

Группа C_{16} .

16. II.

- $C_{16}H_{14}O_3$ 1) Дифенилацетоуксусная к., получение ея эфира при дѣйствии Mg на эфиръ α -бромфенилуксусной к., Ю. Залькиндъ и А. Басковъ, 477.
2) α -(*m*-Метил-бензоил)-*m*-толуиловая к., Ю. Залькиндъ и А. Шмидтъ, 687.
3) Этоксидифенилуксусная к., получение при дѣйствии Mg на эфиръ α -бромдифенилуксусной к., Ю. Залькиндъ и М. Пешекерова, 488.
- $C_{16}H_{24}O$ Ментилфениловый эфиръ, получение (833), изомеризація при нагреваніи съ HCl (838), Н. Курсановъ.
- $C_{16}H_{32}O_2$ Пальмитиновая к., получение при дѣйствии KNO на олеиновую к., И. Егоровъ, 981.

16. III.

- $C_{16}H_{14}OS$ Бензилиденметилтенилиденацетонъ, получение и свойства, А. Властелица, 796.

16. IV.

- $C_{16}H_{10}O_8N_2S_2$ Индигодинъ-дисульфокислота, восстановление смѣсью H_3PO_2 и H_2SO_3 (кинетика хим. реакцій), Е. Орловъ, 553.

Группа C_{17} .

17. II.

- $C_{17}H_{20}O$ Бензгидрилбутиловый эфиръ, реакція MgC_2H_5J съ бензойн. алдегидомъ въ немъ, Г. Стадниновъ, 461.
- $C_{17}H_{32}O_4$ Соединение, полученное при дѣйствии CO на $MgBr$ ($isoC_8H_7$), В. Егорова, 1329.

Группа C₁₈.

18. I.

C₁₈H₂₂ Симм. диэтилдифенилметанъ, его стереоизомерія, А. Лѣпинъ и В. Рейхъ, 1341.

18. II.

C₁₈H₁₆N₄ Нитрилъ пиперазин-2-3-дифенил-2-3-дикарбоновой к., получение (1595), соединение со спиртомъ (1595), омыление (1596), Н. Шлезингеръ.

C₁₈H₁₈O₂ 1) Гем-диметилфенилфенилацетиленилпинаконъ, А. Фаворскій и Э. Венусъ, 608.
2) Изомерная ему спиртоокись и двойныя ея соединения, А. Фаворскій и Э. Венусъ, 608.

C₁₈H₁₈O₄ β-γ-Дифениладипиновая к., получение ея эфира при дѣйствіи Mg на эфиръ β-бром-β-фенилпропионовой к., Ю. Зальниндъ, 491.

C₁₈H₁₈N₄ Нитрилъ этилен-бис-[α-иминофенилуксусной] к., получение (1589), соль (1589), омыление (1590), Н. Шлезингеръ.

C₁₈H₂₀O₂ Триметилоксифенилгидробензопиранъ, получение конденсаціей окиси мезитила съ феноломъ, получение и свойства, (1313), разложение перегонкой (1317), А. Діанинъ.

C₁₈H₂₂O Бензгидрилизомиловый эфиръ, дѣйствие MgC₃H₇J на бенз. алдегидъ въ немъ, Г. Стадниковъ, 463.

C₁₈H₂₄S₂ Димеръ метилэтилтенилэтилена, получение и свойства, Е. Домрачева, 867.

C₁₈H₃₄O₄ Олеиновая к., дѣйствие KNO, И. Егоровъ, 976; соли Ni и Fe, дисперсионныя ихъ растворы въ водной дисперсионной средѣ, П. ф. Веймарнъ и В. Аносовъ, 622; тоже для солей Co и Cr, П. ф. Веймарнъ и Н. Морозовъ, 623; случаи прямого дисперсионнаго растворения и застуднѣванія натровой соли въ бензолѣ, толуолѣ и ксилолѣ, П. ф. Веймарнъ, 609.

2) Кислота CH₃(CH₂)₁₁CH:CH(CH₂)₃COOH, получение при дѣйствіи KNO на олеиновую к., И. Егоровъ, 985.

3) Гинокардовая к., составъ и строение, И. Остромысленскій и А. Бергманъ, 1339.

C₁₈H₃₄O₃ Ридиноловая к., дѣйствие на нее щавелевой к. и фосфорнаго ангидрида, С. Фокинъ, 224; дѣйствие на ея эфиры P₂O₅ и ZnCl₂, С. Фокинъ, 1033.

C₁₈H₃₄N₂ Нитрилъ этилен-бис-[α-иминооктановой] к., получение (1586), омыление (1587), Н. Шлезингеръ.

C₁₈H₃₆O₂ Стеариновая к., набуханіе и застуднѣваніе ея натровой соли въ ксилолѣ, толуолѣ и бензолѣ, П. ф. Веймарнъ, 624.

C₁₈H₃₆O₃ Оксистеариновая к., дѣйствие на нее щавелевой к. и фосфорнаго ангидрида, С. Фокинъ, 224; получение при дѣйствіи KNO на олеиновую к., И. Егоровъ, 985; дѣйствие на ея эфиры P₂O₅ и ZnCl₂, С. Фокинъ, 1032.

C₁₈H₃₇Br Октодекилбромидъ, получение (413), дѣйствие на его Mg-соединение CO₂ (414), А. Оскерно.

C₁₈H₃₈O Октодекиловый спиртъ, получение (412), дѣйствие HBr (413), А. Оскерно.

18. III.

C₁₈H₁₈O₄N₂ Пиперазин-2-3-дифенил-2-3-дикарбоновая к., получение и мѣд-ная соль, Н. Шлезингеръ, 1596.

C₁₈H₂₀O₄N₂ Этилен-бис-[α-иминофенилуксусная] кисл., получение (1590), мѣд-ная соль (1591), метиловый эфиръ (1591), этиловый эфиръ (1592), Н. Шлезингеръ.

C₁₈H₃₃N₈O₄ Вещество получающееся рядомъ съ нитриломъ тетраметил-α-иминодиуксусной к. при синтезѣ послѣдняго, А. Снѣсаревъ, 208.

C₁₈H₃₆O₄N₂ Этилен-бис-[α-иминооктановая] к., ея получение и свойства, Н. Шлезингеръ, 1588.

C₁₈H₃₈O₂N₄ Амидъ этилен-бис-[α-иминооктановой] к., Н. Шлезингеръ, 1587.

Группа C₁₉.

19. I.

C₁₉H₁₆ Трифенилметанъ, взаимодействие съ C₆H₅COCl въ присутствіи SbBr₃, Б. Меншутинъ, 282.

19. II.

C₁₉H₉N₃ α-Дипиридинаминъ, синтезъ, А. Чичибабинъ и О. Зейде, 1235.

C₁₉H₁₆O Трифенилкарбинолъ, Г. Стадниковъ, 858.

C₁₉H₁₉N₆ Паралейканилинъ, получение при дѣйствіи K₃FeCy₆ соединения [CH(C₆H₄.NH₂)₃]₄.FeCy₆.3H₂O, А. Кочубей, 1054.

C₁₉H₂₂O₂ Метиловый эфиръ триметилоксифенилгидробензопирана, получение и свойства, А. Діанинъ, 1316.

C₁₉H₃₆O₂ α-β-нондекиленовая к., А. Оскерно, 411.

C₁₉H₃₈O₂ Нондекиловая к., получение (414), бромирование (415), А. Оскерно.

19. III.

C₁₉H₃₇O₂Br α-Бромнондекиловая к., получение и отщепленіе HBr, А. Оскерно, 415.

Группа C₂₀.

20. I.

C₂₀H₁₆ Трифенилэтиленъ, Г. Стадниковъ, 857.

C₂₀H₁₈ 1) *n*-Дибензилбензолъ, получение (700), окисление (701), И. Рабцевичъ-Зубковскій (187).

2) *m*-Дибензилбензолъ, получение (701), окисление (702), И. Рабцевичъ-Зубковскій (187).

3) α-1-Фенилнафтил-3,3-бутадиенъ, пробы его получения, И. Мацуревичъ, 33.

20. II.

C₂₀H₁₄O₂ 1) *n*-Дибензоилбензолъ, И. Рабцевичъ-Зубковскій, 187, 701.
m-Дибензоилбензолъ, И. Рабцевичъ-Зубковскій, 187, 702.

- $C_{20}H_{14}O_2$ Фенолфталеинъ, къ вопросу о строении окрашенныхъ солей его, П. Шестановъ и Ф. Ноккенъ, 197.
- $C_{20}H_{14}O_6$ Фенолпирогаллофталидъ, П. Шестановъ и Ф. Ноккенъ, 204.
- $C_{20}H_{17}Cl$ Хлоргидринъ аллил- α -фенилнафтикарбинола, получение и отнятие HCl, И. Мацуревичъ, 33.
- $C_{20}H_{18}O$ Аллил- α -фенилнафтикарбинолъ, его синтезъ (31), его окисление (32), его галоидирование (33), И. Мацуревичъ.
- $C_{20}H_{22}O_3$ Продуктъ получаемый при дѣйстви Br и ѣдк. щелочи на непред. кетонъ $C_{10}H_{10}O$ (1425), дѣйстви на него HNO_3 (1427), Н. Киннеръ.
- $C_{20}H_{22}N$ Нитрилъ этилен-бис-[α -имино- α -фенилпропоновой] к., получение, (1592), омыление (1593), Н. Шлезингеръ.

20. III.

- $C_{20}H_{16}O_4N_2$ Диаминофенолфталеинъ, П. Шестановъ и Ф. Ноккенъ, 203.
- $C_{20}H_{24}O_2N_2$ 1) Этилен-бис-(α -имино- α -фенилпропоновая) к., получение (1593) мѣдная с. (1593), неспособность давать эфиры (1594), Н. Шлезингеръ.
- 2) Хининъ, двойныя галлоидныя соли съ мочевиной, П. Голубевъ, 189.

Группа C_{21} .

21. I.

- $C_{21}H_{14}$ Динафтофлуоренъ, получение изъ ди- α -нафтилкарбинола (1392), окисление (1395), реакція съ $MgBrC_2H_5$ (1397), А. Чичибабинъ и О. Магидсонъ.
- $C_{22}H_{18}$ Метилтрифенилэтиленъ, Г. Стадниковъ, 881.

21. II.

- $C_{21}H_{12}O$ Ди- α -нафтофлуоренонъ, получение и восстановление, А. Чичибабинъ и О. Магидсонъ, 1395.
- $C_{22}H_{14}O$ Ди- α -нафтофлуоренолъ, получение восстановлениемъ соотв. кетона, А. Чичибабинъ и О. Магидсонъ, 1395.
- $C_{22}H_{14}O_2$ Динафтофлуоренкарбоновая к., получение и свойства, А. Чичибабинъ и О. Магидсонъ, 1396.
- $C_{21}H_{16}O$ Динафтилкарбинолъ, синтезъ его (1391), дѣйстви Zn и HCl въ уксуснок. растворѣ (1391), получение простаго эфира (1392), дѣйстви янтарнаго ангидрида и фосфорн. к. (1393), А. Чичибабинъ и О. Магидсонъ.
- $C_{21}H_{20}N$ Сафранинъ, восстановление смѣсью H_3PO_2 и H_2SO_3 (кинетика хим. реакцій), Е. Орловъ, 553.

Группа C_{22} .

22. II.

- $C_{22}H_{26}O_4$ α - δ -Тетраметил- β - γ -дифениладипиновая к., получение ея эфира при дѣйстви Mg на эфиръ α -Диметил- β -бромъ- β -фенилпропоновой к., Ю. Зальниндъ, 497.

22. III.

- $C_{22}H_{14}O_4Br_4$ „Энтбромюръ“, получающійся отнятиемъ HBr отъ бромфенилдезоксина целюлозы, И. Котюновъ, 347.
- $C_{22}H_{16}O_4Br_2$ Бромфенилдезоксимъ целюлозы, (345), отнятие HBr (346), окисление (347), И. Котюновъ.
- $C_{22}H_{26}N_2S$ Тетраметилдимидофенилтетонилметанъ, его получение и свойства, А. Властелица, 797.

22. IV.

- $C_{22}H_{26}ONS$ Тетраметилдиамидофенилтетонилкарбинолъ, получение и свойства, (798), двойная соль съ $ZnCl_2$ (799), А. Властелица.

Группа C_{23} .

23. II.

- $C_{23}H_{19}N$ N-Бензилфенилминоацетонитрилъ, получение и свойства, А. Снѣсаревъ, 213.

23. III.

- $C_{23}H_{22}O_4N_2$ β -Пропилтетраметиленидифталимидъ, получение (1095), дѣйстви дым. HCl (1096), В. Лонгиновъ.

Группа C_{24} .

24. II.

- $C_{24}H_{22}O_5$ α , γ -Ди-(фенил-*o*-кислота)- β -окси- β -*o*-толилпропанъ, получение и свойства, Ю. Зальниндъ и А. Шмидтъ, 683.
- α , γ -Ди-(фенил-*m*-кислота)- β -окси- β -*m*-толилпропанъ, получение и свойства, (685), окисление (686), Ю. Зальниндъ и А. Шмидтъ.

Группа C_{26} .

26. I.

- $C_{26}H_{22}$ Тетрафенилэтанъ, Г. Стадниковъ, 876, 878, 880.

26. II.

- $C_{26}H_{22}O$ Дибензгидриловый эфиръ, Г. Стадниковъ, 873, 874, 876, 878.

Группа C_{27} .

27. II.

- $C_{27}H_{26}O_4$ β - δ -Дифенил- γ -окси- γ - β '-этилфенил- α - ϵ -пентандикислота, получение при дѣйстви Mg на эфиръ β -бром- β -фенилпропоновой к., Ю. Зальниндъ, 494.

Группа C_{30} .

30. II.

- $C_{30}H_{26}N_4$ Нитрилъ этилен-бис[α -имино- $\alpha\alpha$ -дифенилуксусной] к., получения и свойства, Н. Шлезингеръ, 1594.
 $C_{30}H_{34}O_5$ β - δ -Дифенил- γ -окси- γ (α' -метил- β' -фенил)-этил- α - ϵ -пентандикислота, получение ея при дѣйстви Mg на эфиръ α -метил- β -фенил- β -бромпропоновой к. Ю. Залькиндъ и С. Грабовскій, 506.

Группа C_{32} .

32. III.

- $C_{32}H_{22}O_4N_4$ Бисазофенолфталеинъ, П. Шестановъ и Ф. Нонненъ, 202.

Группа C_{33} .

33. II.

- $C_{33}H_{40}O_4$ α - ϵ -Тетраметил- β - δ -дифенил- γ -окси- γ -(α' -диметил- β' -фенил)-этил- α - ϵ -пентандикислота, получение ея эфира при дѣйстви Mg на эфиръ α -диметил- β -бром- β -фенилпропонов. к., Ю. Залькиндъ, 498.

Группа C_{36} .

36. I.

- $C_{36}H_{74}$ Гексатриаконтанъ, получение и свойства, А. Осерно, 416.

Группа C_{42} .

42. I.

- $C_{42}H_{28}$ Тетрафтилэтиленъ, получение при дѣйстви фосфорн. к. на динафтилкарбиноль, А. Чичибабинъ и О. Магидсонъ, 1394.

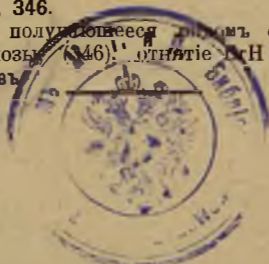
42. II.

- $C_{42}H_{30}O$ Простой эфиръ динафтилкарбинола, А. Чичибабинъ и О. Магидсонъ, 1392.

Группа C_{66} .

66. IV.

- $C_{66}H_{55}O_{10}SBr_4$ "Энбромюръ", получающийся отнятиемъ HBr отъ $C_{66}H_{60}O_{10}Br_{10}S$, сопровождающаго бромфенилдезоксинъ целлюлозы, И. Нотюновъ, 346.
 $C_{66}H_{60}O_{10}SBr_{10}$ Вещество получившееся при дѣйстви съ бромфенилдезоксиномъ целлюлозы (346). Отнятіе HBr (346), окисление (347), И. Нотюновъ.



Алфавитный указатель къ первому отдѣлу XLVII тома.

(Цифры, напечатанныя жирнымъ шрифтомъ, относятся къ протокольнымъ рефератамъ. Сообщенія, для которыхъ въ протоколѣ помѣщены одни заглавія, *введены только въ именной, но не въ предметный указатель* и страницы къ нимъ относящіяся напечатаны *курсивомъ*).

Для органическихъ соединений имѣется указатель по эмпирическимъ формуламъ, составленный по системѣ „Лексикона Органич. Соединеній“ Рихтера. Формулы классифицируются прежде всего по числу углеродныхъ атомовъ въ частицѣ, далѣе по числу другихъ, кромѣ С, входящихъ въ составъ формулы элементовъ.

Число входящихъ въ составъ формулы атомовъ углерода обозначается на верху каждой страницы указателя арабской цифрой, а число другихъ, кромѣ С, входящихъ въ формулу элементовъ — цифрой римской. Такимъ образомъ 2 III обозначаетъ, что дѣло идетъ объ орган. соединенияхъ, въ составъ частицы которыхъ входитъ С₂ и, кромѣ того, три какихъ либо элемента; въ эту рубрику, напр., будутъ отнесены соединенія С₂Н₇О₃Р, С₂О₄Н₂Вг и т. д. Въ каждомъ такомъ отдѣлѣ, обозначаемомъ комбинаціей арабской и римской цифръ, соблюдается порядокъ введенія въ формулу къ С элементовъ и для каждаго вводимаго элемента порядокъ по числу вводимыхъ атомовъ. Порядокъ введенія элементовъ такой: Н, О, N, Cl, Br, J, Fl, S, P, а затѣмъ остальные элементы по алфавиту принятыхъ для нихъ въ формулахъ обозначеній.

Соли органич. кислотъ и большинство эфировъ ихъ надо искать при формулахъ кислотъ. Эфиры неорганич. кислотъ даны каждый отдѣльно.

Mg-и Zn-органич. соединенія показаны при формулахъ соотв. галоидныхъ соединеній.

Соли органическихъ основаній даны при формулахъ свободн. органич. основаній.

Соли четырехзамѣщенныхъ аммоніевъ и діазосоединеній при формулахъ ихъ гидратовъ окисей.

Оксимы, фенилгидразоны, семикарбазоны и др. подобн. соединенія даны при формулахъ соотвѣтствующихъ алдегидовъ и кетонновъ.

Названія органич. соединеній приводятся въ указателѣ тѣ, которыя имъ даются авторами статей.

Въ предметный указатель введены полностью, съ указаніемъ стр., авторовъ и т. д.: 1) всѣ неорганич. соединенія; 2) группы соединеній органич. и неорганич.; 3) тѣ органич. соедин., для которыхъ не установлено эмпирич. формулъ (напр. крахмалъ и т. д.); 4) заглавія всѣхъ статей и рефератовъ (исключенія см. выше) въ различныхъ видоизмѣненіяхъ¹⁾.

Названія отд. органич. соединеній, для которыхъ установлена опредѣленная эмпирич. формула, въ предметный указатель не введены, и ихъ надо искать прямо въ указателѣ по эмпирич. формуламъ.

¹⁾ Всѣ заглавія для уменьшенія объема указателя при этомъ упрощены и напр. заголовки: „О перекиси бериллія“, „Къ ученію объ адсорпціи“ надо искать на слова „Бериллія“, „Адсорпція“ и т. д. Въ то же время одинъ и тотъ-же заголовокъ отнесенъ на нѣсколько, наиболѣе важныхъ, встрѣчающихся въ немъ словъ; напр., заголовокъ „Электропроводность сплавовъ мѣди съ мышьякомъ“ можно найти въ словахъ: „Электропроводность“, „Сплавы“, „Мѣдь“, „Мышьякъ“.

ИМЕННОЙ УКАЗАТЕЛЬ.

- Абакумовская, Л. Н.**, см. Наметкинъ, С. С.
Аверкиевъ, Н., см. Писаржевскій, А. В.
Алексѣевъ, Д. В. Разложеніе ацетиленна, 785; скорость реакцій и активныя молекулы, 786.
Андреасовъ, Л., см. Тимофеевъ, Г. Е.
Андреевъ, В., см. Настюковъ, А.
Аносовъ, В. Я., см. ф. Веймарнъ, П. П.
Апри, В. А. Количественное опредѣленіе поглощенія ультра-фіолетовыхъ лучей. Вліяніе одной или нѣсколькихъ хромофорныхъ группъ на поглощеніе этихъ лучей, 1800.
Арбузовъ, А. Е. и Ивановъ, А. А. Объ атомной рефракціи фосфора въ нѣкоторыхъ фосфоръ содержащихъ соединеніяхъ, 2015.
Арсеньевъ, А., см. Ракузинъ, М.
Афанасьевскій, И. Объ окисленіи 6.7-олеиновой и 6.7-элаидиновой кислотъ $KMnO_4$ въ щелочномъ растворѣ и реагентомъ Каро, 2124.
Байковъ, А. А. и Рагозинскій, Х. Н. Образование кристалловъ гидрата извести при твердѣніи цементовъ, 761.
Басковъ, А. Диаграмма состоянія системы, образованной уксуснокислымъ натріемъ съ уксуснокислымъ калиемъ, 1533.
Бекетовъ, Н. Н., см. Курнаковъ, Н. С.
Бергманъ, А. М., см. Остромысленскій, И. И.
Биронъ, Е. В. Явленія вторичной періодичности, 213, 964.
Благовѣщенскій, А. О содержаніи амилазы въ созрѣвающихъ сѣменахъ конскихъ бобовъ, 1529.
Богдасарьянцъ, А., см. Чичибабинъ, А. Е.
Богородскій, А. Я. О нѣкоторыхъ электрохимическихъ свойствахъ раствора, 206, 379; см. Вильде, В. А.
Браудо, Е. М., см. Ракузинъ, М. А.
Бубновъ, Н. А. Свойства внутренняго конуса раздѣленнаго углеводороднаго пламени, 203; о свободномъ кислородѣ надъ конусомъ раздѣленнаго углеводороднаго пламени, 492; о внутреннемъ конусѣ раздѣленнаго углеводороднаго пламени, 1191.
Бурксеръ, Е. Изслѣдованіе радиоактивности отложеній Евгеніевскаго и Екатеринбургскаго источниковъ въ Боржомѣ, 21; см. Танатаръ, С.
Быстриковъ, Н. К., см. Залькиндъ, Ю.
Вальденъ, П. И. Памяти Ломоносова, 2254.
Ванинъ, И. О гексилизоамилкарбинолѣ, 1094.
Ваншейдтъ, А. Къ вопросу о прочности три- и тетраметиленовыхъ цикловъ, 202; синтезъ нафтопроизводныхъ дибифенилэтана, 758; новые способы полученія окрашенныхъ углеводородовъ типа дибифенилэтана, 759.
фонъ-Веймарнъ, П. П. Свойства вещества и періодическій законъ, 760; замѣтка о самопроизвольной кристаллизаціи глицерина, 782; графическія изображенія зависимости между атомнымъ вѣсомъ и скоростью движенія атомовъ элементовъ при ихъ температурахъ плавленія и непосредственный выводъ естественной системы элементовъ изъ этихъ графиковъ, 481; матеріалы по экспериментальной дисперсоидологии. Ст. I. О полученіи любого вещества въ любой степени дисперсности, 2133; ст. II. О студняхъ и о процессѣ застудиванія, 2163; ст. III. О растворѣ сѣры всѣхъ цвѣтовъ спектра въ связи съ вопросомъ о существованіи новой модификаціи сѣры и общими закономерностями въ цвѣтахъ поглощенія и испусканія дисперсныхъ системъ, 2177; ст. IV. Дисперсныя системы хлорной мѣди въ бензолѣ, 2215; ультра-микроскопія кристаллизационныхъ явленій, ст. I, 2140.
 —, **Аносовъ, В. Я. и Морозовъ, Н. И.** Способы приготвленія и свойства растворимыхъ въ водѣ сухихъ твердыхъ препаратовъ дисперсоиднаго серебра, употребляемыхъ въ медицинѣ 780; обратимый и необратимый дисперсоидный паразитизмъ, 780.
Венусъ, Э., см. Фаворскій, А.
Вильде, В. А. и Богородскій, А. Я. Къ вопросу о депрессіи точки замерзанія, 205, 373.
Владимировъ, П., см. Чугаевъ, Л.
Воробьевъ, М. А., см. Чичибабинъ, А. Е.
Ворожцовъ, Н. Н. О бисульфитныхъ соединеніяхъ азокрасителей, 2-ая статья, 1669.
Воскресенскій, Б. И., см. Челинцевъ, В. В.
Вурцель, Е. Е. О дѣйствіи эманации радія на сѣрнистый водородъ, 210; дѣйствіе эманации радія на амміакъ, 493; дѣйствіе эманации радія на за-

кись азота и на угольную к., 494; о вероятном механизме реакций, происходящих под действием радиоактивных веществ, 495; по поводу замѣтки О. Шейера: „О дѣйствии эманации радия на гремучую смѣсь“, 496.

Глаголева, А. А., см. Пушинъ, Н. А.
Глѣбко, А., см. Чугаевъ, Л.
Голубевъ, П. Г. О двойныхъ галоидныхъ соляхъ хинина съ мочевиной, 14.
Гончаровъ, П. И., см. Сахановъ, А. Н.
Гринбаумъ, А., см. Сахановъ, А.
Гурвичъ, Л. Г. О физико-химической силѣ притяженія, 211; о дѣйствии флорида на ненасыщенные соединения, 212; о физико-химической силѣ притяженія, ст. 2-ая, 805; о дѣйствии флоридовой земли на ненасыщенные соединения, 827; отвѣтъ на критику Н. А. Колосовскаго, 1319.

Гуринъ, Н. В., см. Настюковъ, А. М.

Деккеръ, Г. К. Объ антантрентъ, новомъ членѣ ряда $C_4 + 6nH_6 + 2n$ спаянныхъ ароматическихъ углеводородовъ, 498.

Добровольская, М. К., см. Наметкинъ, С. С.

Доманицкій, Н. Эфираты галоидныхъ соединений магния, 1790.

Дорошевскій, А. Г. и Павловъ, Г. С. О нѣкоторыхъ условияхъ окисленія хамелеономъ органическихъ веществъ, 1313.

— — и Фридманъ, В. И. О распредѣленіи растворителя между растворенными въ немъ веществами. Электропроводность смѣси кислотъ, 1615.

Друккеръ, Ю., см. Центнершверъ, М.

Жемчужный, С., см. Курнаковъ, Н.
Жернаковъ, М. А., см. Курнаковъ, Н. С.

Зайцевъ, М. Объ аллил-3-ментенолѣ, аллил-3-ментенѣ-3-и аллил-3-метил-1-циклогексенѣ-3, 2127.

Залькиндъ, Ю. С. О присоединеніи водорода къ ацетиленовымъ производнымъ. 6. О гидрированіи спирта ацетиленоваго ряда, 2045.

— — и Быстряковъ, Н. К. О гидрированіи тетраэтилбутиндиола, 681.

— — и Квапишевскій, К. В. О гидрированіи диметилфенилбутиндиоловъ, 688.

Засѣдательевъ, М., см. Курнаковъ, Н.
Зелинскій, Н. Д. Почему не слѣдуетъ

при пирогенетическомъ разложеніи нефти пользоваться желѣзными ретортами, 1807; о наиболѣе рациональномъ использованіи нефти и ея дериватовъ для выработки толуола и бензола, 1807.

Зимовскій, Н. Объ окисленіи 2-3-гипогейной кислоты $KMnO_4$ въ щелочномъ растворѣ и реагентомъ Каро, 2121.

Ивановъ, А. А., см. Арбузовъ, А. Е.

Изгарышевъ, Н. А. О пассивности металловъ, 1337.

Измаильскій, В. А. Къ вопросу о соотношеніи между адсорбціей и строеніемъ, 63; къ вопросу о соотношеніи между свѣтопоглощеніемъ и строеніемъ П. Хромоизомерія и хромотропия у кислотныхъ аддуктовъ алламиновъ, 1626.

Ильинъ, Л. Ф. Памяти П. Г. Голубева, 1; памяти И. А. Киселя, 1037.

Кармановъ, С. Г., см. Челинцевъ В. В.

Квапишевскій, К., см. Залькиндъ Ю.

Келбасинская, И. М., см. Остромысленскій, И. И.

Келбасинскій, С. С., см. Остромысленскій, И. И.

Кижнеръ, Н. М. Дѣйствие гидразона на непредѣльные ароматическіе кетоны, 785, 786; опыты А. Майера и явления изомеризаціи циклическихъ соединений, 831; 1-2-дифенилпропанъ изъ бензилдиенацетофенона, 1102; триметилэтилметанъ изъ пинаколинкетона, 111; дѣйствие гидразона на дибензальацетонъ. Переходъ въ производныя циклопропана и циклопентана, 1811; о возстановленіи индиго при помощи триэтилфосфина, 2129, 2252.

Кизель, А. Синтезъ тетраметиленагуанидина, 898.

Кильгиновичъ, С., см. Чугаевъ, Л.

Ковшарова, Т. В. О примѣненіи метода Стокса для объемнаго опредѣленія алюминія, 214; 616.

Колосовскій, Н. А. Критика гипотезы А. Г. Гурвича. „О физико-химической силѣ притяженія“, 717; 2035.

Кондыревъ, Н. В. и Фоминъ, Д. А. О дѣйствии солей тяжелыхъ металловъ на Mg-орган. соединения, 190.

Константиновъ, Н. С. и Смирновъ В. Н. О сплавахъ теллура съ сурьмой, 761.

Котюковъ, И. И. О дезоксидахъ, какъ производныхъ фурана, 1087.

Кошелевъ, Ф. Ф., см. Остромысленскій, И. И.

Кротковъ, Д., см. Курнаковъ, Н.

Курбатовъ, В. Я. О зависимости теплоемкости жидкостей отъ температуры, 2031.

Куриловъ, В. Продукты присоединенія и фотохимія гидрата хлорнаго хрома, 469.

Курнаковъ, Н. С. и Бекетовъ Н. Н. Внутреннее треніе: хлорное олово и пропоновозтиловый эфиръ, 778.

— —, Жемчужный С. и Засѣдательевъ, М. Превращенія въ сплавахъ золота и мѣди, 871.

— — и Жернаковъ, М. А. Внутреннее треніе системы: бромное олово-уксусноэтиловый эфиръ, 493.

— —, Кротковъ, Д. и Оксманъ, М. О соотношеніяхъ между диаграммами плавкости и внутренняго тренія двойныхъ системъ, 558.

— — и Перельмутеръ, С. И. Внутреннее треніе двойныхъ системъ, содержащихъ хлорное олово и сложные эфиры одноосновныхъ кислотъ, 492.

Лазаревъ, П. П. Физико-химическая теорія нервного возбужденія, 208; объ одномъ возможномъ методѣ изученія распредѣленія скоростей движенія молекулъ въ газѣ, 491; объ ионной теоріи возбужденія, 498; Веберъ-Фехнеровскій законъ и фотометрическая методика, 764; о законахъ фотохимическихъ реакций при прерывистомъ освѣщеніи, 958; современное ученіе объ удѣльной теплотѣ 2252; калориметрическая методика въ работахъ Нернста, 2253.

Ландсбергъ, Г. С. Фотохимическія реакціи и фотохимическій эффектъ, 908.

Лебединскій, В., см. Чугаевъ, Л.

Левальтъ-Езерскій, М. О тепловомъ эффектѣ растворенія, 177, 204; о тепловомъ эффектѣ растворенія и объ упругости насыщеннаго пара надъ растворами, 787.

Лидовъ А. П. Объ окисленія угля воздухомъ при низкихъ температурахъ въ присутствіи Fe и другихъ металловъ, 779.

Логунова, Р. С., см. Ракузинъ, М.

Лонгиновъ, В. О синтетическомъ терпеномъ гликолѣ открытой цѣпи, 1132.

Луцъ, О. Е. О превращеніи малеиновой к. въ производныя янтарной при помощи пиридиновыхъ основаній, 1549.

Лѣпиль, А. И. и Рейхъ, В. Н. О стереоизомеріи симм. диэтилдифенилэтана, 149.

Магидсонъ, О. Ю. О конденсаціи производныхъ ди- α -нафтилметана съ феноломъ и анилиномъ, 1302.

Максаровъ, В. В., см. Челинцевъ, В. В.

Мануилова, В., см. Наметкинъ, С.

Мацѣвская, Т., см. Наметкинъ, С.

Меликовъ, П. и Розенблатъ, М. Образование углекислыхъ солей щелочныхъ металловъ, 1093.

Меншуткинъ, Б. Н. О взаимодействіи хлористаго бензоила съ метаксилломъ въ присутствіи нѣкоторыхъ галоидныхъ металловъ второй группы, 1853.

— — и Черкесовъ, И. А. Фенилтолилкетоны и ихъ фенилгидразоны, 1801.

Миллеръ, О. О термоизомеризаціи нафталиновой кислоты, 1536; о вліяніи концентраціи на изомеризацію, 1544.

Морозовъ, Н. И. Физико-химическія свойства высококонцентрированныхъ дисперсионныхъ растворовъ благородныхъ металловъ, 782; см. ф. Веймартъ, П. П.

Морозова, О., см. Наметкинъ, С.

Мостовичъ, К. Я. Къ теоріи водяныхъ паровъ, 1144.

Мошкинъ, П. А., см. Чичибабинъ, П. А.

Назаровъ, А. В. О фотохимическомъ температурномъ коэффициентѣ хлора, 943.

Наметкинъ, С. С. Къ характеристикѣ бициклическихъ углеводородовъ предѣльнаго характера, 405;

— — при участіи Мануиловой, В., Мацѣвской, Т. и Абакумовской, Л.

Исслѣдованіе изъ области фенона, 1590

— — и Абакумовская, Л. Н. Исслѣдованіе изъ области изокамфана, 414.

— —, Добровольская, М. К. и Опарина, М. П. О дѣйствии азотной к. на камфанъ, 409.

— — и Морозова, О. Объ изомеризаціи циклопентилкарбинола при переходѣ въ галюдопроизводныя, 1607.

— — и Хохрякова, В. Объ оксифенхонѣ М. И. Коновалова, 1611.

— — и Хухрикова, А. М. Камфениланъ и его производныя, 425; къ характеристикѣ апофенхокамфорной к., 1801.

Настюковъ, А. и Андреевъ, В. О галоидопроизводныхъ ряда дифенилметана, 552.

— — и Гуринъ, Н. В. О дѣйствии безводнаго $AlCl_3$ и триоксиметилена на циклогексанъ, 46.

Никитинъ, Н. И. О теплотѣ горѣнія древесныхъ углей, 779, 1800.

Оксманъ, М., см. Курнаковъ, Н. Опарина, М. П., см. Наметкинъ, С. С. Орловъ, Е. И. По поводу статьи Е. Бирона и О. Моргулевой, 185, къ кинетикѣ химическихъ реакцій, 624.

Осиповъ, И. П. Какъ представлялъ себѣ осмотическое давленіе Ю. Либихъ, 26; къ вопросу объ опредѣленіи алюминія объемнымъ методомъ, 613.

Остромысленскій, И. И. Изслѣдованіе въ области токсиновъ и антитоксिनъ: I. О частичномъ синтезѣ антитоксина, 263; III. О феноменѣ Данчича, 307; IV. Новыя реакціи для характеристики токсинъ, 313; пикраминъ какъ реактивъ на бѣлковыя соединения, 317; опредѣленіе, классификація и оцѣнка каучуковъ, 1374; о вулканизации синтетическихъ каучуковъ, 1441; о механизмѣ процесса вулканизации каучуковъ, 1453; новый методъ горячей вулканизации каучуковъ посредствомъ нитросоединеній при отсутствіи сѣры, 1462; тоже посредствомъ перекисей или перкислотъ, 1467; новые методы получения эритрена, 1472; о конденсации спиртовъ и алдегидовъ въ присутствіи водоотщепляющихъ веществъ и о механизмѣ этого процесса, 1494; новый методъ холодной вулканизации каучука съ помощью сѣры, или тринитробензола, или перекиси бензоила, 1885; о механизмѣ дѣйствія аминовъ и окисей металловъ на процессъ вулканизации каучуковъ, 1892; новый методъ вулканизации каучуковъ съ помощью галонидныхъ соединений и о механизмѣ вулканизации каучуковъ, 1899; новый методъ вулканизации каучуковъ молекулярнымъ кислородомъ, озонномъ или озонидами органическихъ соединений. О природѣ веществъ, вызывающихъ вулканизацию каучуковъ, 1904; новые синтезы каучука и его гомологовъ, 1910; синтезы симм. бромида эритренового каучука, каучука въ свободномъ состояніи и каупрена, 1915; о строеніи каучуковъ, 1932; о полимеризации этиленовыхъ соединений и о механизмѣ превращеній бромистаго винила въ бромидъ эритренового каучука, 1937; о механизмѣ превращенія изопрена въ каучукъ и о превращеніи β -мирцена въ каучукъ, 1941; новые способы получения дивинила, изо-

прена, пиперилена и диметилэритрена, 1947; о превращеніи въ эритренъ производныхъ циклобутана (бромциклобутана и циклобутанола). О механизмѣ отщепленія различныхъ радикаловъ въ положеніи 1 и 4, 1978; I. объ анализѣ, очисткѣ и качественныхъ реакціяхъ на изопренъ, II. Къ вопросу о строеніи бензолнаго ядра, 1983; о реакціи переноса элементовъ галоводородной кислоты изъ одного органическаго радикала въ другой. Механизмъ дѣйствія хлора на триметилэтиленъ, 1988; новый методъ полученія сложныхъ эфировъ непредѣльныхъ спиртовъ изъ алдоловъ, 1991; о полученіи вулканизированнаго каучука, окрашеннаго органическими пигментами, 1993; къ вопросу о природѣ эластическаго и пластическаго состоянія матеріи, 1995.

— — и Бергманъ, А. М. О составѣ, строеніи и свойствахъ гинокордовой к. и ея нѣкоторыхъ производныхъ, I сообщ., 318.

— — и Келбасинская И. М. О двухъ новыхъ константахъ каучуковъ — „точкѣ эластичности“ и „мертвой температурѣ“, 1401.

— — и Келбасинскій, С. С. О конденсации смѣси уксуснаго алдегида и виннаго спирта въ эритренъ, 1509.

— — и Кошелевъ, Ф. Ф. Синтезъ природнаго каучука черезъ β -мирценъ и о β -мирценѣ, 1928.

— — и Петровъ, Д. Изслѣдованія въ области токсинъ и антитоксина: II. Новая попытка превращенія бѣлковыхъ веществъ въ специфическіе антитоксины, 301; объ α -гинокордатѣ мѣди и его терапевтическомъ значеніи при туберкулезѣ и проказѣ, 335.

— — и Рабиновичъ, П. Н. Новый методъ полученія пиперилена, 1507.

Павловичъ, П. Сплавы ртути съ талліемъ, 29.

Павловъ, Г. С., см. Дорошевскій, А. Г. Пекарская, Г. Ф., см. Ракузинъ, М. А. Перельмутеръ, С. И., см. Курнаковъ, Н. С.

Песковъ, Н. П. Количественный свѣтофильтръ для ультрафиолетовой части спектра, 918.

Петренко-Критченко, П. О конденсации ацетондикарбоннаго эфира съ алдегидами, амміакомъ и аминами, 1126; о периодическомъ измѣненіи свойствъ органическихъ соединений, 1796.

Петровъ, Д., см. Остромысленскій, И. Пигулевскій, Г. В. Къ изслѣдованію растительныхъ маселъ, 203, 395; активность жира, находящагося въ органахъ животнаго и человека, 1808; къ изслѣдованію химическаго состава растительныхъ маселъ, 2032; см. Чугаевъ, Л.

Писаржевскій, Л. и Аверкиевъ, Н. Каталитическій методъ выдѣленія твердаго іода изъ растворовъ, 1800, 2057. — — и Тѣльный, С. Электролитическій способъ полученія твердаго іода изъ растворовъ, 1808, 2060.

Плотниковъ, В. А. Крѣскопическое изслѣдованіе кислотныхъ соединеній диметилпирона, 730; термическій анализъ системы: диметилпиронъ-трихлоруксусная к., 1062.

— — и Рокотянъ, В. Ионизация бромныхъ растворовъ треххлористаго іода, 723.

Поварнинъ, Г. Валентность элементовъ и комплексныя соединения, 217, 501; о валентности элементовъ. Сообщ. II. Простейшія органическія соединенія азота, 989; валентность элементовъ. Сообщ. III. О гипотезѣ „нераздѣльнаго“ химическаго средства, 1737; къ вопросу о набуханіи кожи въ присутствіи Н., 2064; о валентности элементовъ, сообщ. IV (дубленіе и явленія набуханія кожи въ связи съ теоріей раздвоенныхъ средствъ), 2073.

Поповъ, М. Н. Англійское и нѣмецкое вліяніе на Ломоносова, 2254.

Пржеборовскій, В., см. Сахановъ, А. Прокунинъ, М. П. Очищеніе соляной к. съ помощью нефтяныхъ маселъ, 2253; полученіе сѣрной к. съ помощью азотной, 2253; полученіе сѣрной к. изъ отбросовъ послѣ нитрации органическихъ соединеній, 2253.

Пушинъ, Н. А. и Глаголева, А. А. Равновѣсіе въ системѣ: вода-спиртъ, 100.

Пшеницинъ, Г., см. Чугаевъ, Л.

Рабиновичъ, П. Н., см. Остромысленскій, И. И.

Рабиновичъ, А., см. Сахановъ, А. Рагозинскій, Х. Н., см. Вайковъ, А. А. Разореновъ, Б. А., см. Чвчибабинъ, А. Е.

Разумниковъ, А. Г. О законѣ Авогадро, 772.

Раковский, А. В. Къ ученію объ адсорбціи, ст. 11-ая, 18; статья 12-ая, 1326.

Ракузинъ, М. А. Оптическое изслѣдованіе нефтей изъ южной Боливии, ст. II, 58; оптическое изслѣдованіе аргентинскихъ нефтей, ст. II, 60; о вращательной способности, адсорбціи и центрофугированіи растворовъ пепсина, 141; объ оптическихъ и нѣкотор. другихъ свойствахъ бѣлков. веществъ, ст. I, 144; ст. II, 147; о дѣйствіи глинозема на сырой куриный бѣлокъ, 214; фракціонный составъ твердыхъ парафиновъ нефти, какъ критерій для сужденія о ея геологическомъ возрастѣ, 641; сводъ данныхъ объ оптической дѣятельности бѣлковъ и пептонизирующихъ ферментовъ, 784; адсорбція, какъ методъ фракционирования, 784; объ оптическихъ и нѣкоторыхъ другихъ свойствахъ бѣлковыхъ веществъ. Объ отношеніи сырого бѣлка куринаго яйца къ поляризованному свѣту, адсорбирующимъ средствамъ и центрофугированію, 1050; объ оптическихъ и нѣкоторыхъ другихъ свойствахъ бѣлковыхъ веществъ, 1330; новая классификація процессовъ адсорбціи и значеніе теоріи адсорбціи для другихъ областей естествознанія, 2032.

— — и Арсеньевъ, А. А. Объ удѣльномъ вѣсѣ холодныхъ и горячихъ фракцій твердыхъ нефтяныхъ парафиновъ, 642.

— — и Браудо, Е. М. Объ адсорбціи водныхъ растворовъ пепсина глиноземомъ, 1055; о вращательной способности водныхъ растворовъ альбуминъ-пептона и ихъ адсорбціи глиноземомъ, 1057; о вращательной способности и адсорбціи α - и β -клея, 1333; замѣтка о составѣ и свойствахъ „нутрозы“, 1852.

— —, Браудо, Е. М. и Пекарская, Г. Ф. О предѣлахъ чувствительности цвѣтныхъ реакцій на бѣлковыя вещества и пептонизирующіе ферменты, 2051.

— — и Логунова, Р. С. О вращательной способности казеинатовъ щелочныхъ металловъ, 1059.

— — и Флиеръ, Г. Д. О нѣкоторыхъ свойствахъ трипсина, 214; объ оптич. и нѣкот. другихъ свойствахъ трипсина, 1078; объ адсорбціи растворовъ казеина глиноземомъ. (Къ характеристикѣ необратимыхъ адсорбцій), 1331; о гинокордовомъ и чельмугровомъ маслахъ, а также гинокордовой и чельмугровой кислотахъ, 1848.

Рейхъ, В. Н., см. Лѣпинъ, А. И.
 Розановъ, Н. А. Къ вопросу объ изомеризаціи циклическихъ соединений, 498, 591; уплотнение β-дикетоновъ съ діаминами, 498, 611.
 Розенблатъ, М., см. Меликовъ, П.
 Рокотянтъ, В. Е., см. Плотниковъ, В.
 Рязанцевъ, М. Д., см. Чичибабинъ, А. Е.
 Ряховскій, Н. А., см. Сахановъ, А. Н.
 Рюмшинъ, П. Ф. см. Чичибабинъ, А. Е.

Сахановъ, А. Н. По поводу одной гипотезы о состояніи солей въ растворѣ (Къ статьѣ А. Я. Богородскаго), 434.
 — — и Гончаровъ, П. П. Обь электрохимическомъ потенциалѣ водорода, 783; влияние электролитовъ на диссоциирующую способность растворителей, 1244.
 — — и Гринбаумъ, А. Исслѣдованіе надъ числами переноса въ неводныхъ растворахъ, 1769.
 — — и Пржеборовскій, Я. С. Электропроводность и диссоціація въ растворителяхъ съ діэлектрическими постоянными до 13, 849.
 — — и Рабиновичъ, А. І. Электропроводность и диссоціація въ растворителяхъ съ діэлектрич. постоянными 13—80, 859.
 — — и Ряховскій, П. А. Вязкость жидкихъ смѣсей, 113.
 Сиволобовъ, А. Пахучія вещества дурмана, *Datura stramonium*, 1561.
 Сканава-Григорьева, М. С., см. Чугаевъ, Л.
 Скворцовъ, Д. К., см. Челинцевъ, В. В.
 Смирновъ, В. И., О соотношеніи между упругостями пара твердыхъ и жидкихъ растворовъ и кривыми ихъ плавкости, 773; упругость пара твердыхъ и жидкихъ растворовъ $C_6H_4Cl_2$ съ C_6H_4ClI и C_6H_4ClBr съ $C_6H_4Br_2$, 773; о парциально-устойчивомъ и парциально-неустойчивомъ состояніяхъ, 774.
 Смирновъ, В., см. Константиновъ, Н.
 Смородиновъ, И. А. Къ вопросу объ экстрактивныхъ веществахъ мускульной ткани: 1) Обь одной изъ причинъ дефицита при изученіи распредѣленія азота, 1272; 2) О двойномъ соединеніи креатинина съ $AgNO_3$, 1275.
 Сперанскій, А. Къ вопросу объ электролизѣ стекла, 52.
 Стадниковъ, Г. Л. Реакція сложныхъ эфировъ съ іодмагнійалкоголятами, 1113; образованіе простыхъ и смѣ-

шанныхъ эфировъ при дѣйствіи нѣкоторыхъ іодмагнійалкоголятовъ на сложные эфиры, 1122; обь иминокислотахъ, 1792; реакція сложныхъ эфировъ съ Mg-орган. соединениями, ст. II, 2037; статья III, 2115.

Танатаръ, С. О теплотѣ растворенія въ смѣшанныхъ растворителяхъ, 1279.
 — — — и Бурксеръ, Е. Къ вопросу о выдѣленіи корпускулъ при химическихъ реакціяхъ, 956.
 Терентьевъ, А. П., см. Челинцевъ, В. В.
 Тимофеевъ, Г. Е. и Андреевъ, Л. М. О реакціи между амиленомъ и трихлоруксусной к. въ различныхъ растворителяхъ, 838.
 Троновъ, В., см. Челинцевъ, В. В.
 Тяжелова, В. С., см. Чичибабинъ, А. Е.
 Тяжелова, Л. С., см. Чичибабинъ, А.
 Тѣльный, С., см. Писаржевскій, Л.

Успенскій, А. Е. Дегидрорезорцины и ихъ возстановленіе, 738.

Фаворскій, А. и Венусъ, Е. Къ вопросу обь оксоневыхъ соединенияхъ, 133.
 Флѣрь, Г. Д., см. Ракузинъ, М. А.
 Фоминъ, Д. А., см. Кондыревъ, Н. В.
 Фридманъ, В. И., см. Дорошевскій, А. Г.
 Фридманъ, Э. О комплексныхъ соединеніяхъ платины съ теллуристыми эфирами, 588.

Жвольсонъ, О. Д. Обь атомныхъ вѣсахъ, 1806.
 Хлопинъ, В. Г., см. Чугаевъ, Л. А.
 Хохрякова, В., см. Наметкинъ, С.
 Хухрикова, А. М., см. Наметкинъ, С. С.

Центнершверъ, М. Мобилизація металловъ, 205, 537; скорость растворенія металловъ, 1064.
 — — — и Друккеръ, Юл. Періодъ индукціи и пассивности цинка, 204; 439; вытѣсненіе цинкомъ металловъ изъ растворовъ ихъ солей, 205; 528.

Челинцевъ, В. В. и Кармановъ, С. Г. Обь изомеріи металло-органическихъ соединеній пиррола при дѣйствіи на нихъ хлороугольного и угольного эфировъ, 161.
 — — — и Максаровъ, Б. В. О процессѣ конденсаціи пиррола и *m*-метилпиррола съ формалдегидомъ, 2253; новый методъ полученія α,α - пирролдикарбоновыхъ кк., 2253.
 — — — и Скворцовъ, Д. К. Методы полученія α,α - дипиррилкетона. 170.

— — —, Троновъ, Б. В. и Воскресенскій, Б. И. О природѣ и строеніи трипиррола, 1224.
 — — —, Троновъ, Б. В. и Терентьевъ, А. П. Полученіе дипиррилдифенилметана, пиррилдифенилкарбинола и новаго красящаго вещества пиррольного ряда, 1211.
 Черкесовъ, И. А., см. Меншуткинъ, Б. Н.
 Черняевъ, И. И., см. Чугаевъ, Л. А.
 Чиликинъ, М. Лейко-производныя индигонидныхъ красителей и ихъ этерификація, 539.
 Чичибабинъ, А. Е. Синтезы съ помощью ацетиленна, 491, 703; замѣтка по вопросу образованія природной нефти, 714, полученіе γ-производныхъ при амидированіи пиридиновыхъ основаній, 498; полученіе γ-аминопроизводныхъ при амидированіи соединеній, содержащихъ пиридиновое ядро, 835.
 — — — и Воробьевъ, М. А. О дипиридилламинѣ, 2253.
 — — —, Мошкинъ, П. А. и Богдасарьянцъ, А. Синтезы съ помощью ацетиленна, 497.
 — — — и Разореновъ, Б. А. Нитрование α-аминопиридина, 497, 1286.
 — — — и Рязанцевъ, М. Д. Diazотированіе и diaзореакціи α-аминопиридина, 497, 1571.
 — — — и Рюминъ, П. Ф. Катализъ при синтезѣ гомологовъ пиридина по Ладенбургу, 498, 1297.
 — — — и Тяжелова, В. С. Bromированіе α-аминопиридина, 2253;
 — — — и Тяжелова, Л. С. Сульфированіе α-аминопиридина, 2253.
 Чугаевъ, Л. А. Новый способъ полученія солей Клеве, 201; новая реакція на соль Пейроне, 213; о координационномъ числѣ, 775; о теоріи Вернера, 775.
 — — — и Владиміровъ, П. Электропроводность амміачныхъ соединеній платонитрита, 758.
 — — — Л. А., Глѣбко, А. А. и Пигулевскій, Г. В. Аномальная вращательная дисперсія у соединеній съ

однимъ ассиметрическимъ углеродомъ, 774.
 — — — и Кильтыновичъ, С. Обь амміачныхъ соединеніяхъ платонитрита, 757.
 — — — и Лебединскій, В. В. О платиновыхъ соединеніяхъ ацетонитрила, 776.
 — — — и Пшеницынъ, Г. Л. О молекулярныхъ перегруппировкахъ у комплексныхъ соединеній, 778.
 — — — и Сканава-Григорьева, М. С. О новомъ рядѣ комплексныхъ соединеній платины, 776.
 — — — и Хлопинъ, В. Е. О возстановляющей способности гидросульфитной к. І. Дѣйствіе гидросульфита натрія на металлическій селенъ и теллуръ, 364; дѣйствіе окислителей на комплексныя соединенія двухвалентной платины, 777.
 — — — и Черняевъ, И. О гидроксиламиновыхъ соединеніяхъ платины, 201; обь аквосоляхъ двухвалентной платины, 1806.
 Чумаковъ, С. О дѣйствіи КОН на атакамитъ, 1268; о взаимодействіи между атакамитомъ и бромистымъ аммоніемъ, 1269; тоже между атакамитомъ и растворомъ амміака, 1809.

Шарвинъ, В. Б. О хинондиакридонѣ, 1260.
 Шеттле, И. О взаимодействіи дегидробензоилуксусной к. съ амміакомъ, аминами и другими азотистыми основаніями, 645.
 Шлезингеръ, Н. А. О пента-и три-метилден-бисъ [α - иминокислотахъ], 213, 1160; о мнимои неустойчивости высокомолекулярныхъ имино-кислотъ, 778, 1183; о гептаметиленъ-бис-иминокислотахъ, 778; о гептаметилен-бис-[α-иминокислотахъ] и о стереоизомеріи ихъ мѣдныхъ солей, 1803; о декаметилен-бис [α-иминокислотахъ], 2032; о дѣйствіи формалина на аминокислоты, 2032.

Шукаревъ, А. Н. Магнито-химическій эффектъ, 762, 1644.

ПРЕДМЕТНЫЙ УКАЗАТЕЛЬ.

Абсорбция и строение, соотношение, между ними, В. Измаильский, 63.
 Авогадро законъ, А. Разумниковъ 172.
 Адсорбция, къ учению о ней, 11-я статья, (18), 12 статья (1326), А. Раузинъ;
 адсорбция, какъ методъ фракционирования, М. Раузинъ, 784; адс. глиноземомъ растворовъ альбуминъ-пептона, М. Раузинъ и Е. Браудо, 1057; адсорбция куриного бѣлка глиноземомъ, М. Раузинъ, 1330; адсорбция глиноземомъ растворовъ казеина, М. Раузинъ и Г. Флиеръ, 1331; адсорбция α - и β -клея, М. Раузинъ и Е. Браудо 1333; адсорбция куриного бѣлка, М. Раузинъ, 1059; адсорбция, новая классификація процессовъ ея и значеніе теоріи адсорбции для другихъ областей естествознанія, М. Раузинъ, 2032.
 Азокрасители съ заранѣ введенной группой OSO_2Na , Н. Воронцовъ, 1697; азокрасители, о бисульфитныхъ ихъ соединеніяхъ, (1669); возстановленіе ихъ, (1698), Н. Воронцовъ.
 Азокраски α -ряда пиридина, А. Чичабинъ и А. Рязанцевъ, 1584.
 Азонафтальные красители, реакція съ ними сузого сѣрнистаго ангидрида, Н. Воронцовъ, 1699.
 Азота закись и угольная к., дѣйствіе на нихъ эманации радія, Е. Вурцель; 494; азотистыя основанія, взаимодействие съ дегидробензоилуксусной к., И. Шеттле, 645; азота простѣйшія органическія соединенія, ихъ валентность, Г. Поварнинъ, 989; азотъ, одна изъ причинъ дефицита при изученіи распредѣленія его, И. Смородинцевъ, 1272.
 Аквосили двухвалентной платины, Л. Чугаевъ и И. Черняевъ, 1806.
 Алдяминновъ кислотные аддукты, хромозомерія и хромотропія ихъ, В. Измаильский, 1626.
 Алдегиды, конденсація съ ацетондикарбоновымъ эфиромъ, амміакомъ и аминами, П. Петренко-Критченко, 1126; алдегиды и спирты, конденсація ихъ въ присутствіи водоотнимающихъ веществъ, И. Остромысленский, 1494.
 Алдоды, получены изъ нихъ сл. эфировъ непредѣльныхъ спиртовъ, И. Остромысленский, 1991.
 Алуминій, о примѣненіи метода Стокса

для его объемнаго опредѣленія, Т. Ковшарова, 214; алюминія опредѣленіе объемнымъ методомъ, И. Осиповъ, 613, Т. Ковшарова, 616.
 Албуминъ-пептонъ, адсорбция глиноземомъ и вращательная способность его водныхъ растворовъ, М. Раузинъ и Е. Браудо, 1057.
 Амилаза, содержаніе ея въ созрѣвающихъ сѣменахъ конскихъ бобовъ, А. Благовѣщенский, 1529.
 Аминокислоты, дѣйствіе на нихъ формалина, Н. Шлезингеръ, 2032.
 γ -Аминопроизводныя, получены ихъ при амидированіи соединеній, содержащихъ пиридиновое ядро, А. Чичабинъ, 835.
 Амины, взаимодействие съ дегидробензоилуксусной к., И. Шеттле, 645; амины, вулканизация каучука въ ихъ присутствіи, И. Остромысленский, 1885, 1892; амины, амміакъ и алдегиды, конденсація съ ацетондикарбоновымъ эфиромъ, П. Петренко-Критченко, 1126.
 Амміакъ дѣйствіе на него эманации радія, Е. Вурцель, 493; взаимодействие его съ дегидробензоилуксусной к., И. Шеттле, 645; амміакъ и амины, конденсація съ ацетондикарбоновымъ эфиромъ и алдегидами, П. Петренко-Критченко, 1126; амміака растворъ, взаимодействие между нимъ и атакамитомъ, С. Чумановъ, 1809; амміачныя соединенія платонитрита, Л. Чугаевъ и С. Нильтиновичъ, 757; электропроводность ихъ, Л. Чугаевъ и П. Владимировъ, 758.
 Аммоній бромистый, взаимодействие съ атакамитомъ, С. Чумановъ, 1269.
 Антитоксины и токсины, изслѣдованія въ ихъ области, И. Остромысленский, 263, 307, 313; И. Остромысленский и Д. Петровъ, 301; част. синтезъ анти-токсиковъ, И. Остромысленский, 281; попытка превращенія въ нихъ бѣлков. веществъ, И. Остромысленский и Д. Петровъ, 301.
 Аргентинскія нефти, оптич. изслѣдованіе, М. Раузинъ, 60.
 Атакамитъ, о дѣйствіи на него KNO_3 , С. Чумановъ, 1268; атакамитъ и NH_4Br , взаимодействие, С. Чумановъ, 1269; атакамитъ, взаимодействие между нимъ и растворомъ амміака, С. Чумановъ, 1809.

Атомный вѣсъ элементовъ, зависимость между нимъ и скоростью движенія атомовъ при ихъ темп. плавленія, П. ф.-Веймарнъ, 481; атомныя вѣса, О. Хвольсонъ, 1806; атомовъ вѣроятная векторіальность, П. ф.-Веймарнъ, 2151.

Ацетиленовыя производныя, присоединеніе водорода къ нимъ, Ю. Зальниндъ, 2045; Ю. Зальниндъ и Н. Быстряновъ, 680; Ю. Зальниндъ и К. Квапишевский, 688; ацетиленоваго ряда спиртъ, гидрированіе, Ю. Зальниндъ, 2045.

Бензольное ядро, къ вопросу о его строеніи, И. Остромысленский, 1985.

Биограф. очеркъ „Памяти И. А. Киселя, Л. Ильинъ, 1037; биографія П. Голубева, Л. Ильинъ, 1.

Боливія южн., оптич. изслѣдованіе ея нефтей, М. Раузинъ, 58.

Боржомскіе источники, радиоактивность отложений, Е. Бурксеръ, 21.

Бѣлки и пептонизирующіе ферменты, сводъ данныхъ объ оптич. дѣятельности, М. Раузинъ, 784; бѣлк. вещества, оптич. и нѣк. др. свойства ихъ, М. Раузинъ, 1050, 1330; бѣлковыя вещества, о предѣлахъ чувствительности цвѣтныхъ реакцій на нихъ, М. Раузинъ, Е. Браудо и Г. Пенарская, 2051; бѣлокъ куриный сырой, дѣйствіе на него глинозема, М. Раузинъ, 214; бѣлокъ сырой куриныхъ яицъ, его отношеніе къ поляризов. свѣту, адсорбция веществамъ и центрофугированію, М. Раузинъ, 144; бѣлокъ куриного яйца, адсорбция глиноземомъ, (1052, 1330); вращат. способность (1051), отношеніе къ центрофугированію (1054), М. Раузинъ.

Валентность элементовъ и комплексныя соединенія, Сообщ. I. (217, 501); валентность элементовъ, сообщ. II, (989); сообщ. III, (1737); сообщ. IV, (2073), Г. Поварнинъ.

Веберъ-Фехнеровскій законъ, П. Лазаревъ, 764.

Векторіальность атомовъ и молекулъ, П. фонъ-Веймарнъ, 2151.

Вернера теорія, Л. Чугаевъ, 775.

Вода-спиртъ, равновѣсіе въ этой системѣ, Н. Пушинъ и А. Глаголева, 100.

Водородъ сѣрнистый, дѣйствіе на него эманации радія, Е. Вурцель, 210; водородъ, электрохимический потенциалъ его, А. Сахановъ и П. Гончаровъ, 783.

Водяные пары, къ ихъ теоріи, К. Мостовичъ, 1144.

Вращательная способность α - и β -клея, М. Раузинъ и Е. Браудо, 1333; тоже для трипсина, М. Раузинъ и Г. Флиеръ, 1048; тоже, водный растворъ альбуминъ-пептона, М. Раузинъ и Е. Браудо, 1057; тоже казеинатовъ щелочныхъ металловъ, М. Раузинъ и Р. Лагунова, 1059.

Вторичной періодичности явленія, Е. Биронъ, 964.

Вулканизация синт. каучуковъ (1441), механизмъ вулканизации (1453), горячая в. въ отсутствіи S посредствомъ нитросоединеній (1462), тоже посредствомъ перекисей и перкислотъ (1467), вулканизация каучука съ помощью сѣры въ присутствіи окисей металловъ и аммиакъ (1885), съ помощью нитросоединеній и перекисей (1889), вліяніе окисей металловъ (1891), механизмъ дѣйствія аммиакъ и окисей металловъ на процессъ вулканизации каучука (1892), вулканизация съ помощью галоидн. соединеній и механизмъ вулканизации (1898), вулкан. молекулярнымъ кислородомъ, озономъ или озонидами органическихъ соединеній (1904, 1906), о природѣ вещества, вызывающаго вулканизацию (1908), И. Остромысленский.

Вязкость жидкихъ смѣсей, А. Сахановъ и Н. Ряховскій, 113.

Газы, одинъ возможный методъ изученія распредѣленія скоростей движенія молекулъ въ нихъ, П. Лазаревъ, 491.

Галоидныя соединенія, вулканизация съ ихъ помощью каучуковъ, И. Остромысленский, 1898.

Галоидоводородныя к., реакція переноса ихъ элементовъ изъ одного органич. радикала въ другой, И. Остромысленский, 1988.

Галоидопроизводныя углеводородовъ ряда дифелилметана, А. Настюковъ и В. Андреевъ, 552.

Гептаметиленъ-бисъ-аминокислоты, Н. Шлезингеръ, 778; гептаметиленъ-бисъ- α -аминокислоты и стереоизомерія ихъ мѣдныхъ солей, Н. Шлезингеръ, 1811.

Гестеризисъ степени оводненія целлюлезы, А. Раузинъ, 18.

Гидразинъ. Дѣйствіе его на дибензал-ацетонъ, Н. Нижнеръ, 1819.

Гидроксиламинныя соединенія платины, Л. Чугаевъ и И. Черняевъ, 201.

Гидросѣристая к., о ея возстановляю-

пей способности, Л. Чугаевъ и В. Хлопинъ, 364.

Гинокардовое масло, М. Раузинъ и Г. Флёръ, 1848.

Гипотеза Л. Гурвича: „о физико-химической силѣ притяжения“, критика ея, Н. Колосовскій, 717, 2035; отвѣтъ на критику, Л. Гурвичъ, 1319.

Глинозема дѣйствіе на сырой куриный бѣлокъ, М. Раузинъ, 214; глиноземъ, адсорбція имъ куриного бѣлка, М. Раузинъ, 1052, 1330; адсорбція имъ растворовъ казеина, М. Раузинъ и Г. Флёръ, (1331); ад. имъ растворовъ пепсина, М. Раузинъ и Е. Браудо, 1055; ад. имъ в. растворовъ альбуминъ-пептона, М. Раузинъ и Е. Браудо, 1057.

Гремучая смѣсь, дѣйствіе на нее эманации ради (по поводу замѣтки Шейера), Е. Вурцель, 496.

Данчича феноменъ, И. Остромысленскій, 307.

Дезоксины, какъ производныя фурана, И. Котюковъ, 1087.

Декамтилен-бис-[α -иминокислоты], Н. Шлезингеръ, 2032.

Депрессии точки замерзанія, В. Вильде и А. Богородскій, 205, 373.

Диаминны, уплотненіе съ β -дикетонами, Н. Розановъ, 611.

Дигидрорезорцины и ихъ восстановленіе, А. Успенскій, 738.

β -Дикетоны, уплотненіе съ диаминами, Н. Розановъ, 611.

Диметилпирона кислотныхъ соединеній криоскопическое изслѣдованіе, В. Плотниковъ, 730.

Ди- α -нафтилметана производныя, конденсация ихъ съ феноломъ и анилиномъ, О. Магидсонъ, 1302.

Дисперсія аномальная вращательная у соединеній съ однимъ ассиметр. углеродомъ, Л. Чугаевъ, А. Глѣбно и Г. Пигулевскій, 774; дисперсионнологія экспериментальная, матеріалы, П. П. ф.-Веймарнъ, 2133, 2163, 2177; тоже, П. ф.-Веймарнъ и I. Каганъ, 2215; дисперсность, получение любого вещества въ любой степени дисперсности, П. ф.-Веймарнъ, 2133; дисперсныя системы, общія закономерности въ цвѣтахъ поглошенія и испусканія, П. ф.-Веймарнъ, 2177; дисп. системы хлорной мѣди въ бензолѣ П. ф.-Веймарнъ и I. Каганъ, 2215; дисперсныя системы, важнѣйшія закономерности въ ихъ окраскахъ, П. ф.-Веймарнъ, 2200; ди-

сперсныя (высоко) частицы матеріи: способы доказательства кристалличности (2140), способность векторіально расти (2140), векторіальная ориентировка на разстояніи (2143), непосредственное соединеніе въ кристаллы (2145), растворимость, концентрація, объемъ раствора, время и величина (2148), П. ф.-Веймарнъ.

Диссоцирующая способность растворителей, вліяніе на нее электролитовъ, А. Сахановъ и П. Гончаровъ, 1244.

Диаграмма состоянія системы, образованной CH_3COONa съ CH_3COOK , А. Басковъ, 1533.

Діэлектрическія постоянныя до 13, электропроводность и диссоциация въ растворителяхъ, обл. ими, А. Сахановъ и Я. Пржеборовскій, 899; діэл. постоян. 13–80, тоже, А. Сахановъ и А. Рабиновичъ, 859.

Дублине кожи въ связи съ теоріей раздвоенныхъ сродствъ, Г. Поварнинъ, 2073.

Дурманъ, пахучія вещества его, А. Сиволобовъ, 1561.

Желѣзо сѣрнокислое, окисленіе хамелеономъ орган. веществъ въ его присутствіи, А. Дорошевскій и Г. Павловъ, 1313; желѣзныхъ солей: FeCl_2 (194), FeCl_3 (195) и $\text{Fe}(\text{CNS})_3$ (195) дѣйствіе на Mg-органич. соединенія, Н. Кондыревъ и Д. Фоминъ.

Жиры, находящагося въ органахъ животнаго и человѣка, активность, Г. Пигулевскій, 1808.

Законъ Авогадро, А. Разумниковъ, 772; законъ Веберъ-Фехнера и фотометрическая методика, П. Лазаревъ, 764.

Замерзанія точки депрессія, В. Вильде и А. Богородскій, 205, 373.

Застудиванія процессы и студни, П. ф.-Веймарнъ, 2163; застудиваніе, въ чемъ состоитъ этотъ процессъ, П. ф.-Веймарнъ, 2166.

Золота и мѣди сплавы (терм. анализъ, микроструктура, электропроводность, твердость), С. Курнаковъ, С. Жемчужный и М. Засѣдательевъ, 871.

Извести гидрата (кристалловъ) образованіе при твердѣнн цементовъ А. Байновъ и X. Рагозинскій, 761.

Изомеризація, вліяніе на нее концентрации, О. Миллеръ, 1544.

Изомерія металло-органическихъ соединеній пиррола при дѣйствіи на нихъ хлороугольного и угольного эфировъ, В. Челинцевъ и С. Кармановъ, 161.

Имино-кислоты высокомолекулярныя, о мнимои ихъ неустойчивости, Н. Шлезингеръ, 778, 1183; α -имино (пента- и триметилен-бис-)кислоты, Н. Шлезингеръ, 213; иминокислоты, (возраженія Н. Шлезингеру), Г. Стадниковъ, 1792.

Индигоидныхъ красителей лейкопроизводныя и ихъ этерификація, М. Чилининъ, 539.

Иода твердаго каталитич. методъ выдѣленія, Л. Писаржевскій и Н. Авернѣвъ, 1800, 2057; іода твердаго электролитич. способъ выдѣленія изъ растворовъ, Л. Писаржевскій и С. Тѣльный, 1808, 2060.

Іодъ треххлористый, ионизація его бромныхъ растворовъ, В. Плотниковъ и В. Рокотянъ, 723.

Ионизація бромныхъ растворовъ JCl_2 , В. Плотниковъ и В. Рокотянъ, 723.

Кадми, катодная его поляризація въ присутствіи CH_3OH , Н. Изгарышевъ, 1349; Cd | CdCl-поляризація въ этиловомъ алкохолѣ, Н. Изгарышевъ, 1359.

Казеинаты щелочн. металловъ, вращательная ихъ способность, М. Раузинъ и Р. Логунова, 1059; казеинъ, оптическая дѣятельность, адсорбція и центрофугированіе его растворовъ, М. Раузинъ, 147; казеинъ, адсорбція его растворовъ глиноземомъ, М. Раузинъ и Г. Флёръ, 1331.

Катализъ при синтезѣ гомологовъ пиридина по способу Ладенбурга, А. Чичабинъ и П. Рюшинъ, 1297.

Каталитическій методъ выдѣленія твердаго іода изъ растворовъ, Л. Писаржевскій и Н. Авернѣвъ, 1800, 2057.

Каупренъ, синтезы, И. Остромысленскій, 1922.

Каучуки—двѣ новыя ихъ константы— „точка эластичности“ и „мертвая температура“, И. Остромысленскій и И. Келбасинская, 1401; новыя константы каучуковъ (1374), каучуковое или эластичное состояніе матеріи (1377), опредѣленіе каучуковъ, резиноидовъ и каучукоподобн. веществъ (1378), о „мертвой“ темп. и „темп. эластичности“ каучуковъ (1382), классификація каучуковъ и резиноидовъ (1390), общія оцѣнка каучуковъ норм. и аном. ряда и о регенератахъ прир. каучука (1393), объ идеальномъ каучукѣ и о сравнительной оцѣнкѣ упругихъ свойствъ прир. каучука и его гомологовъ. О каучукахъ будущаго (1397), вулканизация синтез. каучу-

ковъ (1441), о физич. строеніи каучуковъ (1450), механизмъ процесса вулканизации каучуковъ (1453), горячая вулканизация каучуковъ посредствомъ нитросоединеній при отсутствіи сѣры (1462), тоже посредствомъ перекисей или перкислотъ (1467), И. Остромысленскій; каучукъ природный, синтезъ черезъ β -мирценъ, И. Остромысленскій и Ф. Кошелевъ, 1928; каучукъ, холодная вулканизация съ помощью сѣры (1835), тринитробензола или перекиси бензоила (1889), вліяніе окисей металловъ (1891), механизмъ дѣйствія аминовъ и окисей металловъ на процессъ вулканизации (1892), вулканизация съ помощью галоидныхъ соединеній и механизмъ вулканизации (1898), вулканизация молекулярнымъ кислородомъ (1906), озонномъ или озонидами (1904), о природѣ веществъ, вызывающихъ вулканизацию (1908), синтезы каучука и его гомологовъ (1910, 1915), строеніе каучуковъ (1932), о превращеніи въ каучукъ изопрена и β -мирцена и образованіе каучука въ сокахъ тропическихъ растений (1941), получение вулк. каучука, окрашеннаго орган. пигментами (1993), И. Остромысленскій.

Кинетика химическихъ реакцій, Е. Орловъ, 624.

Кислоты, электропроводность смѣсей ихъ, А. Дорошевскій и В. Фридманъ, 1615.

Клеве соли, новый способъ получения, Л. Чугаевъ, 201.

α - и β -Клеи, вращательная способность и адсорбція ихъ, М. Раузинъ и Е. Браудо, 1333.

Клѣтчатка, конденсация ея съ $\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}$ (1087) и $\text{C}_6\text{H}_5\text{Br}$ (1089), И. Котюковъ, 1087.

Кобальта хлористаго дѣйствіе на Mg-орган. соединенія, Н. Кондыревъ и Д. Фоминъ, 194.

Кожи набуханіе въ присутствіи H^+ , Г. Поварнинъ, 2064; тоже въ связи съ теоріей раздвоенныхъ сродствъ, Г. Поварнинъ, 2073.

Комплексныя соединенія и валентность элементовъ, Г. Поварнинъ, 217, 501; комплексныя соединенія платины съ теллуристыми эфирами, Э. Фрицманъ, 588; комплексныя новыя соединенія платины, Л. Чугаевъ и М. Сканиви-Григорьева, 776; комп. соед. двухвалентной платины, дѣйствіе окислителей, Л. Чугаевъ и В. Хлопинъ, 777;

- молекул. перегруппировки у компл. соединений, Л. Чугаевъ и Г. Пшеницынъ, 778.
- Конденсация ацетондикарбоната эфира съ алдегидами, аммиакомъ и аминами, П. Петренко-Критченко, 1126; конденсация производныхъ ди- α -нафтилметана съ феноломъ и анилиномъ, О. Магидсонъ, 1302.
- Конские бобы, содержание въ нихъ амилазы, А. Благовѣщенскій, 1529.
- Концентрация, влияние ея на изомеризацию, О. Миллеръ, 1544.
- Координационное число, Л. Чугаевъ, 775.
- Корпускулы, о выдѣленіи ихъ при химич. реакціяхъ, С. Танатаръ и Е. Бурисеръ, 956.
- Красители индигоидные, ихъ лейкопроизводныя, М. Чиликинъ, 539.
- Кристаллизация самопроизвольная глицерина, П. ф.-Веймарнъ, 782.
- Кристаллизационныя явленія, ультрамикроскопия ихъ, П. ф.-Веймарнъ, 2140.
- Кристаллическія скелеты, ультрамикроскопическія изслѣдованія, П. ф.-Веймарнъ, 2152.
- Критика гипотезы Л. Гурвича „о физико-химической силѣ притяженія“, Н. Колосовскій, 717, 2035; возраженіе на нее, Л. Гурвичъ, 1310.
- Лейко-производныя индигоидныхъ красителей и ихъ этерификація, М. Чиликинъ, 539.
- Магнито-химическія явленія, А. Щунаревъ, 763.
- Магнито-химическій эффектъ, А. Щунаревъ, 1644, 1649.
- Магній-йодо-алкоголяты, реакція съ ними сложныхъ эфировъ, Г. Стадниковъ, 1113, 1122.
- Магній-органическія соединения, реакція ихъ со сложными эфирами, Г. Стадниковъ, 2037, 2115; магній-органическія соединения, дѣйствіе на нихъ солей тяжелыхъ металловъ, Н. Кондыревъ и Д. Фоминъ, 190.
- Магнія галоидныхъ соединений эфира, Н. Доманицкій, 1790.
- Майера, А. опыты и явленія изомеризации циклическихъ соединений, Н. Книжнеръ, 831.
- Марганца закис. соли, окисленіе хамелеономъ органич. веществъ въ ихъ присутствіи, А. Дорошевскій и Г. Павловъ, 1324.
- Масла растительныя, къ ихъ изслѣдованію, Г. Пигулевскій, 203; масло, различіе въ его составѣ у видовъ одного и того-же семейства; Г. Пигулевскій, 393; масла растительныя, изслѣдованіе химич. состава, Г. Пигулевскій, 2032.
- Мертвая температура каучуковъ, И. Остромысленскій, 1382; И. Остромысленскій и И. Келбасинская, 1401.
- Металлы благородные, физ.-хим. свойства высококонцентрированныхъ дисперсионныхъ ихъ растворовъ, Н. Морозовъ, 782; металлы, скорость ихъ растворенія, М. Центнершверъ, 1064; металлы, вытѣсненіе ихъ изъ солей цинкомъ, М. Центнершверъ и Ю. Друкеръ, 205, 528; металлы, пассивность ихъ, Н. Изгарышевъ, 1337; металловъ мобилизация, М. Центнершверъ, 205, 537.
- Металло-органическія соединения пиррола; ихъ изомерія при дѣйствіи на нихъ хлоро-угольного и угольного эфировъ, В. Челинцевъ и С. Кармановъ, 161.
- Мобилизация металловъ, М. Центнершверъ, 205, 537.
- Молекулы, изученіе распределенія скоростей движенія ихъ въ газѣ, П. Лазаревъ, 491; молекулъ вѣроятная векторность, П. ф.-Веймарнъ, 2151.
- Молибдена роданистаго дѣйствіе на Mg-органич. соединения, Н. Кондыревъ и Д. Фоминъ, 195.
- Монохлориды предѣльнаго ряда, превращеніе въ эритренъ, И. Остромысленскій, 1977.
- Мускульная ткань, экстрактивныя вещества, И. Смородинцевъ, 1272, 1275.
- Мѣдь | CuCl_2 — поляризация электрода въ присутствіи CH_3OH , (1363), тоже въ присутствіи $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ (1366), Н. Изгарышевъ; мѣди и золота сплавы (терм. анализъ, микроструктура, электропроводность, твердость), Н. Курнаковъ, С. Жемчужный и М. Засѣдателевъ, 871; мѣди хлорной въ бензолѣ дисперсная система, П. ф.-Веймарнъ, 2215; мѣди полухлористой, полубромистой полуюдистой, а также CuCN и CuCNS (191), CuBr_2 (194) дѣйствіе на Mg-органич. соединения, Н. Кондыревъ и Д. Фоминъ.
- Набуханіе кожи въ присутствіи Н., Г. Поварнинъ, 2064; тоже въ связи съ теоріей раздвоенныхъ сродствъ, Г. Поварнинъ, 2073.
- Нажоръ кожи, Г. Поварнинъ, 2064.
- Натрій гидросульфитъ; дѣйствіе его на металл. селенъ и теллуръ, Л. Чугаевъ и В. Хлопинъ, 364.

- Нафтопроизводныя дибифенилэтана, А. Ваншейдтъ, 758.
- Некрологъ П. Г. Голубева, Л. Ильинъ, 1.
- Ненасыщенные соединения, дѣйствіе флоридовой земли, Л. Гурвичъ, 827.
- Нефти изъ Южн. Боливии, оптич. ихъ изслѣдованіе, М. Ракузинъ, 58; нефти изъ Аргентины, оптич. ихъ изслѣдованіе, М. Ракузинъ, 60; нефти, фракціонный составъ твердыхъ парафиновъ, какъ критерій для сужденія о ея геологическомъ возрастѣ, М. Ракузинъ, 641; уд. вѣсъ холодн. и горячихъ фракцій тверд. нефтяныхъ парафиновъ, М. Ракузинъ и А. Арсеньевъ, 642; нефть природная, замѣтка по вопросу о причинахъ образованія, А. Чичибабинъ, 714; нефти пирогенетическое разложеніе, Н. Зелинскій, 1807; нефть, наиболѣе рациональныя условія для использования ея и ея дериватовъ для выработки толуола и бензола, Н. Зелинскій, 1808.
- Никкель | NiCl_2 — поляризация электрода въ присутствіи CH_3OH , Н. Изгарышевъ, 1369.
- „Нутроза“, составъ и свойства, М. Ракузинъ и Е. Браудо, 1852.
- Окиси металловъ, вулканизация каучука въ ихъ присутствіи, И. Остромысленскій, 1885, 1891, 1892.
- Окисленіе хамелеономъ органич. веществъ, А. Дорошевскій и Г. Павловъ, 1313.
- Оксоневые соединения, А. Фаворскій и Э. Венусъ, 133.
- Олефины, пирогенетическое разложеніе съ образованіемъ эритрена, И. Остромысленскій, 1974.
- Олово хлорное + сложные эфиры основныхъ кислотъ, внутреннее треніе этихъ системъ, Н. Курнаковъ и С. Перельмутеръ, 492; олово бромное + $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$, внутреннее треніе, Н. Курнаковъ и М. Жернаковъ, 493; олово хлорное + пропаноэтиловый эфиръ, внутреннее треніе, Н. Курнаковъ и Н. Бенетовъ, 778.
- Оптическое изслѣдованіе нефтей изъ Южной Боливии, М. Ракузинъ, 58; оптич. изслѣдованіе Аргентинскихъ нефтей, М. Ракузинъ, 60.
- Органическія соединения, о периодическомъ измѣненіи ихъ свойствъ, П. Петренко-Критченко, 1796.
- Осмотическое давленіе, какъ представлялъ его себя Либихъ, И. Осиповъ, 26.
- Отвѣтъ на критику Н. А. Колосовскаго, Л. Гурвичъ, 1310.
- Паразитизмъ дисперсионный обратимый и необратимый П. ф.-Веймарнъ, Н. Морозовъ и В. Аносовъ, 780.
- Пара насыщеннаго упругость надъ растворами, М. Левальтъ-Езерскій, 787.
- Парафины твердые нефти, фракціонный составъ ихъ, какъ критерій для сужденія о геологическомъ ея возрастѣ, М. Ракузинъ, 641; объ удѣльномъ вѣсѣ холодныхъ и горячихъ фракцій тверд. нефтяныхъ парафиновъ, М. Ракузинъ и А. Арсеньевъ, 642.
- Парциально устойчивое и парциально неустойчивое состояніе, В. Смирновъ, 774.
- Пассивность металловъ, Н. Изгарышевъ, 1337.
- Пейроне соль, новая реакція на нее Л. Чугаевъ, 213.
- Пентаметилен-бис- [α -иминокислоты], Н. Шлезингеръ, 1160.
- Пепсинъ, адсорбція его водныхъ растворовъ глиноземомъ, М. Ракузинъ и Е. Браудо, 1055; пепсинъ, о вращательной способности, адсорбции и центрофугированія его растворовъ, М. Ракузинъ, 141.
- Пептонъ-альбуминъ, адсорбція глиноземомъ и вращательная способность его водныхъ растворовъ, М. Ракузинъ и Е. Браудо, 1057.
- Переноса числа въ неводныхъ растворахъ, А. Сахановъ и А. Гринбаумъ, 1769.
- Периодическій законъ и свойства веществъ, П. ф.-Веймарнъ, 760.
- Периодическія измѣненія свойствъ органическихъ соединений, П. Петренко-Критченко, 1796.
- Периодичности вторичной явленія, Е. Биронъ, 213, 964.
- Пиридина гомологи, катализъ при синтезѣ ихъ по способу Ладенбурга, А. Чичибабинъ и П. Рюмшинъ, 1297.
- Пиридиновое ядро содержація соединения, полученіе при амидированіи ихъ γ -амино-производныхъ, А. Чичибабинъ, 835.
- Пиррольного ряда красящее вещество, В. Челинцевъ, Б. Троновъ и А. Терентьевъ, 1211, 1220.
- Плавкости и внутренняго тренія двойныхъ системъ диаграммы, соотношенія между ними, Н. Курнаковъ, Д. Кротковъ и М. Оксманъ, 558; плавкости кривыя, соотношеніе между ними и упругостями пара твердыхъ и жидкихъ растворовъ, В. Смирновъ, 773.

Пламя углеродное раздѣленное, свойства его внутренняго конуса, **Н. Бубновъ**, 203; 1191; пламя углеводородное, раздѣленное; о свободномъ кислородѣ надъ его конусомъ, **Н. Бубновъ**, 492.

Пластическое и эластическое состояніе матери, **И. Остромысленскій**, 1995.

Платина, гидросиламинныя ея соединения, **Л. Чугаевъ** и **И. Черняевъ**, 201; платина, комплексныя соединения съ теллуристыми эфирами, **Э. Фрицмана**, 588; платина, новый рядъ комплексныхъ соединений, **Л. Чугаевъ** и **М. Снави-Григорьева**, 776; платины комплексныя соединения, дѣйствіе окислителей, **Л. Чугаевъ** и **В. Хлопкинъ**, 777; платины двухвалентной акво-соли, **Л. Чугаевъ** и **И. Черняевъ**, 1806; платиновыя соединения ацетонитрила, **Л. Чугаевъ** и **В. Лебединскій**, 776.

Платонитрита аммиачныя соединения, **Л. Чугаевъ** и **С. Кильтиновичъ**, 757; электропроводность ихъ, **Л. Чугаевъ** и **П. Владимировъ**, 758.

Поляризация кадмія въ присутствіи CH_3OH (1349), п. $\text{Cd} | \text{CdCl}$ въ этил. спиртъ (1359), п. электродовъ въ присутствіи $\text{CH}_3\text{OH}:\text{Cu}|\text{CuCl}_2$ (1363), $\text{Zn}|\text{Zn}^{++}$ (1361), $\text{Ag}|\text{AgNO}_3$ (1367), $\text{Ni}|\text{NiCl}_2$ (1369), въ присутствіи $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} - \text{Cu}|\text{CuCl}_2$ (1366), **Н. Изгарышевъ**; поляризации химической явленія, **А. Щукаревъ**, 1644.

По поводу статьи **Е. Бирона** и **О. Моргулевой**, **Е. Орловъ**, 185.

Притяженія физико-химическая сила, **Л. Гурвичъ**, 211, 805; критика этой гипотезы **Л. Гурвича**, **Н. Колосовскій**, 717, 2035; возраженіе на критику, **Л. Гурвичъ**, 1310.

Проказа, терапевт. значеніе при пей α -гипокардата мѣди, **И. Остромысленскій**, 335; **И. Остромысленскій** и **Д. Петровъ**, 347.

Равновѣсіе въ системѣ: вода-спиртъ, **Н. Пушинъ** и **А. Глаголева**, 100.

Радиоактивность отложеній Боржомскихъ источниковъ, **З. Бурксеръ**, 21; радиоактивныя вещества, о вѣроятномъ механизмѣ реакцій происходящихъ подъ ихъ дѣйствіемъ, **Е. Вурцель**, 495.

Радія эманации дѣйствіе на H_2S , **Е. Вурцель**, 210; радія эманации дѣйствіе на аммиакъ, (493), тоже на закись азота и угольную кислоту (494), по поводу замѣтки Шейера о дѣйствіи эманации радія на гремучую смѣсь (496), **Э. Вурцель**.

Растворенія тепловой эффектъ, **М. Левальтъ-Езерскій**, 177, 204; растворенія тепловой эффектъ и упругость насыщеннаго пара надъ растворами **М. Левальтъ-Езерскій**, 787; растворенія металловъ скорость, **М. Центнершверъ**, 1064; растворенія, теплота въ смѣшанныхъ растворителяхъ, **С. Танатаръ**, 1279.

Растворители, влияние электролитовъ на диссоциирующую ихъ способность, **А. Сахановъ** и **П. Гончаровъ**, 1244; растворители смѣшанные, теплота растворенія въ нихъ **С. Танатаръ**, 1279; растворитель, распределение его между растворенными въ немъ веществами, **А. Дорошевскій** и **В. Фридманъ**, 1615.

Растворы, о нѣкоторыхъ ихъ электрохимическихъ свойствахъ, **А. Богородскій**, 206, 379; растворы солей, вытѣсненіе изъ нихъ металловъ цинкомъ, **М. Центнершверъ** и **Ю. Друкнеръ**, 205, 528; растворы, по поводу одной гипотезы о состояніи солей въ растворѣ, **А. Сахановъ**, 434; растворы дисперсионныя высококонцентрированные благородныхъ металловъ, физ. хим. свойства ихъ, **Н. Морозовъ**, 782; растворы твердые и жидкіе, соотношеніе между ихъ упругостями пара и кривыми плавкости, **В. Смирновъ**, 773; р. тв. и ж. $\text{C}_6\text{H}_4\text{Cl}_2$ съ $\text{C}_6\text{H}_4\text{Cl}$ и $\text{C}_6\text{H}_4\text{Cl} \text{ Br}$ съ $\text{C}_6\text{H}_4\text{Br}$, упругость пара, **В. Смирновъ**, 773; растворы, упругость насыщеннаго пара надъ ними, и тепловой эффектъ растворенія, **М. Левальтъ-Езерскій**, 787; растворы невольные, изслѣдованіе надъ числами переноса въ нихъ, **А. Сахановъ** и **А. Гринбаумъ**, 1769.

Реторты желѣзныя при пирогенетическомъ разложеніи нефти, **Н. Зелинскій**, 1807.

Ртуть и таллія сплавы (29), діаграмма плавкости (31), электропроводность (38), твердость (42), потенциалъ (43), **П. Павловичъ**.

Свѣтопоглощеніе, соотношеніе между нимъ и строеніемъ, **В. Измаильскій**, 1626.

Свѣтофильтръ количественный для ультра-фиолетовой части спектра, **Н. Песковъ**, 918.

Селень металл, дѣйствіе на него гидросульфата натрія, **Л. Чугаевъ** и **В. Хлопкинъ**, 364.

Серебро дисперсионное, способы приготовления и свойства растворимыхъ

въ водѣ сухихъ, твердыхъ препаратовъ его, употребляемыхъ въ медицинѣ, **П. ф.-Веймарнъ**, **В. Аносовъ** и **Н. Морозовъ**, 780; серебро $|\text{AgNO}_3$ —поляризация электрода въ присутствіи CH_3OH , **Н. Изгарышевъ**, 1367.

Скипидары, превращеніе въ изопренъ, **И. Остромысленскій**, 1952.

Соли Клеве, новой способъ получения, **Л. Чугаевъ**, 201; соли, вытѣсненіе изъ ихъ растворовъ металловъ цинкомъ, **М. Центнершверъ** и **Ю. Друкнеръ**, 205, 528; соли, по поводу одной гипотезы о состояніи солей въ растворѣ, **А. Сахановъ**, 434; соль Пейроне, новая реакція на нее, **Л. Чугаевъ**, 213.

Состояніе парциальноустойчивое и парциальное—неустойчивое, **В. Смирновъ**, 774.

Состоянія діаграммы системы образованной CH_3COONa съ CH_3COOK , **А. Басковъ**, 1533.

Спектры поглощенія циклич. соединенийъ, **Н. Розановъ**, 596, 597, 598, 602, 605, 609, 610; спектра ультра-фиолетовая часть, количественный свѣтофильтръ для нея, **Н. Песковъ**, 918.

Спиртъ-вода, равновѣсіе въ этой системѣ, **Н. Пушинъ** и **А. Глаголева**, 100; спирты и алдегиды, конденсація ихъ въ присутствіи водоотнимающихъ веществъ, **И. Остромысленскій**, 1494; спирты непередѣльные, полученіе ихъ сложныхъ эфировъ изъ алдолей, **И. Остромысленскій**, 1991; спиртъ ацетиленоваго ряда, гидрированіе его, **Ю. Залькиндъ**, 2045.

Сплавы Hg и Tl, (29), діаграмма плавкости ихъ (31), электропроводность (38), твердость (42), потенциалъ (43), **П. Павловичъ**; сплавы теллура съ сурьмой, **Н. Константиновъ** и **В. Смирновъ**, 761; сплавы золота и мѣди, термич. анализъ и микроструктура (873), электропроводность (880), твердость по Бриггелю (890), **Н. Курнаковъ**, **С. Жемчужный** и **М. Засѣдателевъ**.

Сродства химическаго „нераздѣльнаго“ гипотеза, **Г. Поварнинъ**, 1727.

Стекло, объ его электролизѣ, **А. Сперанскій**, 52.

Стереоизомерія симм. диэтилдифенилэтана, **А. Лѣпинъ** и **В. Рейхъ**, 149.

Стока реакція, примѣненіе къ объемному опредѣленію алюминія, **Т. Ковшарова**, 616.

Строеніе и абсорбція, соотношеніе между ними, **В. Измаильскій**, 63.

Студни и процессъ застуднѣванія, (2163); студни, классификація по способу ихъ

образованія, (2163); студень BaSO_4 (2164), студель H_2O (ледъ) (2165), **П. фонъ-Веймарнъ**.

Сульфураты, сульфуратація и десульфуратація, **П. ф.-Веймарнъ**, 2194.

Сурьма треххлористая и бензолъ, плавкость и внутреннее треніе (569), тоже съ нафталиномъ (571), тоже съ дифенилметаномъ (573), тоже съ трифенилметаномъ (575), тоже для анилина (584), **Н. Курнаковъ**, **Д. Кротковъ** и **М. Оксманъ**; сурьма трехбромистая и трифенилметанъ, плавкость и внутреннее треніе (576), тоже для бензофенона (579), тоже для ацетофенона (581), **Н. Курнаковъ**, **Д. Кротковъ** и **М. Оксманъ**; сурьмы и теллура сплавы, **Н. Константиновъ** и **В. Смирновъ**, 761.

Сѣра, холодная вулканизация ея каучука въ присутствіи окисей металловъ и аминовъ, **И. Остромысленскій**, 1885; сѣра, о растворѣ ея въ хлѣбѣ цвѣтовъ спектра, (2177); о возможности озоноидной комбинаціи ея атомовъ (2200), **П. фонъ-Веймарнъ**.

Таллія и ртути сплавы (29), діаграмма плавкости (31), электропроводность, (38), твердость (42), потенциалъ (43), **П. Павловичъ**.

Теллуръ мет., дѣйствіе на него гидросульфата натрія, **Л. Чугаевъ** и **В. Хлопкинъ**, 364; теллура и сурьмы сплавы, **Н. Константиновъ** и **В. Смирновъ**, 761; теллуристыя эфиры, комплексныя соединения съ платиной, **Э. Фрицманъ**, 588.

Теорія Вернера, **Л. Чугаевъ**, 775. Тепловой эффектъ растворенія **М. Левальтъ-Езерскій**, 177, 204, 787.

Теплоемкость жидкостей, зависимость ея отъ температуры, **В. Курбатовъ**, 2031.

Теплота растворенія въ смѣшанныхъ растворителяхъ, **С. Танатаръ**, 1279.

Термическій анализъ системы: диметилпиронъ - трихлоруксусная к., **В. Плотниковъ**, 1062.

Термоизомеризация нафталиновой к., **О. Миллеръ**, 1536.

Терпены, превращеніе въ изопренъ, **И. Остромысленскій**, 952.

Токсины и антитоксины, изслѣдованія въ ихъ области, **И. Остромысленскій**, 263, 307, 313, **И. Остромысленскій** и **Д. Петровъ**, 301; токсины, о синтезѣ веществъ, обладающихъ свойствами токсиновъ, **И. Остромысленскій**, 298; новыя реакція для ихъ характеристики, **И. Остромысленскій**, 313.

Трение внутреннее двойных системъ изъ хлорнаго олова и сл. эфировъ одноосновныхъ к., Н. Курнаковъ и С. Перельмутеръ, 492; внутреннее трение системы: бромное олово — уксусно-этил. эфиръ, Н. Курнаковъ и М. Жернаковъ, 493; трения внутренняго и плавкости двойныхъ системъ диаграммы, соотношение между ними, Н. Курнаковъ, Д. Кротковъ и М. Оксманъ, 558; трение внутреннее системы SnCl_4 + пропионовоэтиловой эфиръ, Н. Курнаковъ и Н. Бенетовъ, 778.

Три-метилен-бис-[α -аминокислоты], Н. Шлезингеръ, 1160.

Трипсинъ, о его нѣкоторыхъ свойствахъ, М. Раузинъ и Г. Флеръ, 214; трипсинъ, объ оптич. и нѣкот. другихъ его свойствахъ, М. Раузинъ и Г. Флеръ, 1048.

Туберкулезъ, терапев. значение при немъ α -тиокардата мѣди, И. Остромысленский, 335; И. Остромысленский, и Д. Петровъ, 347.

Тяжелыхъ металловъ солей дѣйствие на магній-органическия соединения, Н. Кондыревъ и Д. Фоминъ, 190.

Углеводороды бициклическия предѣльнаго характера, С. Наметковъ, 405; углеводороды ряда дифенилметана, ихъ галлоидпроизводныя, А. Настюковъ и В. Андреевъ, 552; углеводороды окрашенные типа дибифенилэтена, новые способы получения, А. Ваншейдтъ, 759; углеводороды предѣльные, пирогенетическое разложение съ образованиемъ эритрена, И. Остромысленский, 1974.

Углекислыя соли щелочныхъ металловъ, образование ихъ, П. Мелиновъ и М. Розенблатъ, 1093.

Угли древесныя, теплота горѣнія, Н. Никитинъ, 779; уголь, окисление воздухомъ, при низкихъ температурахъ въ присутствіи Fe и др. металловъ, А. Лидовъ, 779.

Угольная к., дѣйствие на нее и закись азота эманации радія, Е. Вурцель, 494.

Ультрамикроскопия кристаллизационныхъ явленій, (2140); ультрамикроскопическия изслѣдованія образования кристаллическихъ скелетовъ и ихъ измѣненій во времени (2152), П. фонъ-Веймарнъ.

Ультра-фиолетовая часть спектра, количественный свѣтофильтръ для нея, Н. Песковъ, 918.

Упругость насыщеннаго пара надъ растворами и тепловой эффектъ растворенія, М. Левальтъ-Езерский, 787; упругости пара твердыхъ и жидкихъ растворовъ, соотношение между ними и кривыми ихъ плавкости, В. Смирновъ, 773; упругость пара твердыхъ и жидкихъ растворовъ $\text{C}_6\text{H}_4\text{Cl}_2$ съ $\text{C}_6\text{H}_4\text{ClI}$ и $\text{C}_6\text{H}_4\text{ClBr}$ съ $\text{C}_6\text{H}_4\text{Br}_2$, В. Смирновъ, 773.

Ферменты пептонизирующіе и бѣлки, сводъ данныхъ объ оптической дѣятельности, М. Раузинъ, 784; ферменты пептонизирующіе, о предѣлахъ чувствительности цвѣтныхъ реакцій на нихъ, М. Раузинъ, Е. Браудо и Г. Пекарская, 2051.

Флоридина дѣйствие на ненасыщенныя соединения, Л. Гурвичъ 212; флоридовая землѣ, дѣйствие на ненасыщенныя соединения, Л. Гурвичъ, 827.

Формалинъ, дѣйствие его на аминокислоты, Н. Шлезингеръ, 2032.

Фосфоръ, объ атомной его рефракци въ нѣкоторыхъ органическихъ фосфоръ-содержащихъ соединенияхъ, А. Арбузовъ и А. Ивановъ, 2015.

Фотометрическая методика и Веберъ-Фехнеровскій законъ, П. Лазаревъ, 764.

Фотохимия гидрата хлорнаго хрома, В. Куриловъ, 469; фотохимическия реакци и фотоэлектрическій эффектъ, Г. Ландсбергъ, 908; фотохимическій температурный коэффициентъ хлора, А. Назаровъ, 943; фотохимическия реакци при прерывистомъ освѣщеніи, П. Лазаревъ, 958; фотоэлектрическій эффектъ и фотохимическия реакци, Г. Ландсбергъ, 908.

Жамелеономъ окисление органич. веществъ, А. Дорошевскій и Г. Павловъ, 1313.

Химическихъ реакцій кинетика, Е. Орловъ, 624; химическия реакци, выдѣленіе при нихъ корпускулъ, С. Танатаръ и Е. Бурисеръ, 956.

Хлоръ, фотохимическій температурный коэффициентъ его, А. Назаровъ, 943.

Хрома роданистаго дѣйствие на Mg-орган. соединения, Н. Кондыревъ и Д. Фоминъ, 195; хромъ хлорный, продукты присоединенія и фотохимия его гидрата, В. Куриловъ, 469.

Хромоизомерія и хромотропія у кислотныхъ аддуктовъ алдаминовъ, В. Измайльскій, 1626.

Целлюлеза, гестеризисъ степени оводнения, ея, А. Раковскій, 18.

Цементы, образование кристалловъ гидрата извести при ихъ тверднѣніи, А. Байковъ и Х. Рагозинскій, 761.

Циклическия соединения, къ вопросу объ ихъ изомеризации, Н. Розановъ, 498; циклическихъ соединений изомеризация, Н. Розановъ, 591; циклическия соединения, явления ихъ изомеризации и опыты А. Майера, Н. Кижнеръ, 831.

Циклотри- и тетраметиленовые, ихъ прочность, А. Ваншейдтъ, 202.

Цинкъ, періодъ индукци и пассивность его, М. Центнершверъ и Ю. Друкнеръ, 204. 439; цинкъ, вытѣсненіе имъ металловъ изъ растворовъ ихъ солей, М. Центнершверъ и Ю. Друкнеръ, 205, 528; цинкъ—Zn — поляризация электрода въ CH_3OH , В. Изгарышевъ, 1361.

Чельмуговое масло, М. Раузинъ и Г. Флеръ, 1848.

Щелочные металлы, образование углекислыхъ солей ихъ, П. Мелиновъ и М. Розенблатъ, 1093.

Экстрактивныя вещества мускульной ткани, И. Смородинцевъ, 1272, 1275 „Эластичности“ точка каучуковъ, И. Остромысленский и И. Нелбасинская, 1041; И. Остромысленский, 1382; эластическое состояніе матеріи, И. Остромысленский, 1377; эластическое и пластическое состоянія матеріи, И. Остромысленский, 1995.

Электролизъ стекла, А. Сперанскій, 52. Электролитическій способъ получения твердаго іода изъ растворовъ, Л. Писарневскій и С. Тѣльный, 1808, 2060. Электролиты, вліяніе ихъ на диссоци-

рующую способность растворителей, А. Сахановъ и П. Гончаровъ, 1244.

Электропроводность и диссоциация въ растворителяхъ съ діэлектрическими постоянными до 13, А. Сахановъ и Я. Прнеборовскій, 849; тоже съ діэл. постоянными 13 — 80, А. Сахановъ и А. Рабиновичъ, 859.

Электрохимическия (нѣкоторыя) свойства растворовъ, А. Богородскій, 206, 379.

Элементовъ валентность и комплексныя соединения, Г. Поварнинъ; 217, 501; элементы, объ ихъ валентности сообщ. II Простѣйшій орган. соедин. азота, Г. Поварнинъ, 989; элементовъ валентность, сообщ. III (1737), IV (2073), Г. Поварнинъ; элементъ, зависимость между ихъ атомнымъ вѣсомъ и скоростью движенія атомовъ элементовъ при ихъ температурахъ плавленія, П. фонъ-Веймарнъ, 481.

Эманации радія дѣйствие на H_2S , (210); тоже на амміакъ (493), тоже на закись азота и на угольную к. (494), по поводу замѣтки Шейера „о дѣйстви эманации радія на грем. смѣсь“ (496), Е. Бурцель.

Этиленовыя соединения, механизмъ ихъ полимеризации, И. Остромысленский, 1937.

Эфираты галлоидныхъ соединений магнія, Н. Доманицкій, 1790.

Эфиры сложные одноосновныхъ кислотъ + хлорное олово, внутреннее трение этихъ системъ, Н. Курнаковъ и С. Перельмутеръ, 492; эфиры сложные, реакци ихъ съ іодмагній-алкоголятами, Г. Стадниковъ, 1113, 1122; эфиры сложные, реакци ихъ съ магній-органическиями соединениями, Г. Стадниковъ, 2037, 2115; эфиры сложные непредспиртовъ, получение ихъ изъ алдоловъ, И. Остромысленский, 1991.

Errata.

Въ именномъ указателѣ, на стр. XXV, въ правомъ столбцѣ между 22 и 23 строками снизу надо вставить:

фонъ-Веймарнъ, П. П. и Каганъ, І. Б. Матеріалы по эксперим. дисперсоидол. Ст. IV. Дисперсныя системы хлорной мѣди въ бензолѣ, 2215,

а въ правомъ столбцѣ стр. XXVI между 21 и 22 строкой сверху надо вставить:

Каганъ, І. Б., см. фонъ-Веймарнъ, П. П.

Указатель органических соединений по эмпирическим формуламъ.

Группа C₁.

1. III.

CH₄ON₂ Мочевина, двойныя галоидныя соли хинона съ ней, П. Голубевъ, 14.

Группа C₂.

2. I.

C₂H₂ Ацетиленъ, синтезы съ его помощью, А. Чичибабинъ, 703.

2. II.

C₂H₃N Ацетонитрилъ, его платиновыя соединения, Л. Чугаевъ и В. Лебединскій, 776.
C₂H₃Br Бромистый винилъ, механизмъ изомеризации его въ сим. бромидъ эритреноваго каучука, И. Остромысленскій, 1938.
C₂H₄O Уксусный альдегидъ, конденсація его и виннаго спирта въ эритренъ, И. Остромысленскій и С. Келбасинскій, 1509; превращеніе черезъ алдолю и бутиленгликоль въ эритренъ, И. Остромысленскій, 1965.
C₂H₄O₂ Уксусная к., внутреннее треніе системы изъ ея этилового эфира и бромнаго олова, Н. Курнаковъ и М. Жернаковъ, 493; полученіе бензгидрилуksуснаго эфира (1115); реакція его съ іодмагнійментоломъ (1120); полученіе ментилуksуснаго эфира (1115); отношеніе укс.-этил. эф. къ іодмагнійалкоголяту терпинеола (1118), тоже къ іодмагнійфеноляту (1119), тоже къ іодмагнійбензгидроляту (1123), Г. Стадниковъ; диаграмма состоянія системы, образованной Na и K солями, А. Басновъ, 1533; дѣйствіе на ея этиловый эфиръ C₂H₅MgBr, Г. Стадниковъ, 2117; тоже съ бензиловымъ эфиромъ, Г. Стадниковъ, 2118, 2119.
C₂H₆O Этиловый спиртъ; винн. с., какъ исходный матеріалъ въ будущемъ хим. индустри, И. Остромысленскій, 1491; конденсація в. с. и укс. альдегида въ эритренъ, И. Остромысленскій и С. Келбасинскій, 1509.

C₂H₈N₂ Этилендиаминъ, уплотненіе съ ацетилацетономъ и метилацетилацетономъ, Н. Розановъ, 612.

2. III.

C₂HOC₂Cl₃ Хлораль, дѣйствіе его на Mg-орган. соединения, Н. Кондыревъ и Д. Фоминъ, 197.
C₂H₂O₂Cl₃ Трихлоруксусная к., крѣоскопическое изслѣдованіе ея диметилпирионовъ, В. Плотниковъ, 733; соединения съ диметилпирономъ, В. Плотниковъ, 1064; реакція между ней и амиленомъ въ различныхъ растворителяхъ, Г. Тимофеевъ и Л. Андреасовъ, 838.
C₂H₂O₂Br₃ Трибромуксусная к., крѣоскопическое изслѣдованіе ея диметилпирионовъ, В. Плотниковъ, 736.

Группа C₃.

3. II.

C₃H₆O. Пропионовая к., внутреннее треніе системы изъ этилового эфира и SnCl₄, Н. Курнаковъ и Н. Бекетовъ, 778; полученіе метилпропионоваго эфира, Г. Стадниковъ, 1116.
C₃H₈O₃ Глицеринъ, самопроизвольная кристаллизація, П. ф.-Веймарнъ, 782.

Группа C₄.

4. I.

C₄H₆ Эритренъ. полученіе: деполімеризаціей цикл. димеровъ (1950), изъ альдегида черезъ алдолю и бутиленгликоль (1965), пироген. разложеніемъ олефиновъ и предѣльныхъ углеводородовъ (1974), изъ монохлоридовъ пред. ряда (1977), изъ бромциклобутана и циклобутанола (1978), И. Остромысленскій; новые методы его полученія, И. Остромысленскій, 1472; полученіе конденсаціей укс. альдегида и виннаго спирта, И. Остромысленскій и С. Келбасинскій, 1509.

4. II.

C₄H₄O Фуранъ, о дезоксидахъ, какъ его производныхъ, И. Нотюновъ, 1087.
C₄H₄O₄ Малениновая к., превращеніе ея въ производныя янтарной к. при помощи пиридиновыхъ оснований, О. Луць, 1549.
C₄H₅N Пирроль, изомерія его металлоорган. соединений при дѣйствіи на нихъ хлороугольного и угольного эфировъ, В. Челинцевъ и С. Кармановъ, 161, 164, 166; дѣйствіе на его Mg-соединеніе фосгена, В. Челинцевъ и Д. Сяворцовъ, 174; конденсація съ бензофенономъ, В. Челинцевъ и Б. Троновъ, 1214.
C₄H₇Br Бромциклобутанъ, превращеніе въ эритренъ, И. Остромысленскій, 1978.
C₄H₈O 1) Кротоловый спиртъ, полученіе его сложнаго эфира изъ алдола C₄H₈O₂, И. Остромысленскій, 1991.
2) Циклобутаноль, превращеніе въ эритренъ, И. Остромысленскій, 1978.

- $C_4H_8O_2$ Алдолъ, получение и превращение въ 1,3-бутиленгликоль (1965); получение изъ него укс. эфира кротилового спирта (1991), И. Остромысленский.
- $C_4H_{10}O_2$ 1,3-Бутиленгликоль, получение изъ алдола и превращение въ эритренъ, И. Остромысленский, 1965.

4. III.

- $C_4H_4NB_1$ Бромпирроль, получение магнибромпиррола и действие его на бензофенонъ, В. Челинцевъ и А. Терентьевъ, 1217.
- $C_4H_7ON_3$ Креатининъ, двойное соединение съ азотнокислымъ серебромъ, И. Смородицевъ, 1276.
- $C_4H_7O_4N$ Имидодиуксусная к., получение ментилового эфира, Г. Стадниковъ, 1116.

Группа C_5 .

5. I.

- C_5H_8 1) Изопренъ, механизмъ превращения его въ каучукъ (1941), получение: изъ циклич. димеровъ (1950), изъ терпеновъ и разл. скипидаровъ (1952), изъ прир. мирцена (1959), изъ 1,3-дихлоризопентана (1960), изъ хлоризоамиленовъ (1962), изъ сложныхъ эфировъ изоамиленового спирта (1964), изъ амиленгликоля (1969), обь очисткѣ и качественныхъ реакцияхъ на изопренъ (1983), И. Остромысленский.
- 2) Пиперилень, новый методъ его получения, И. Остромысленский и П. Рабиновичъ, 1507.
- C_5H_{10} 1) Амиленъ, о реакци между нимъ и трихлоруксусной к. въ различныхъ растворителяхъ, Г. Тимофеевъ и Л. Андреевъ, 838.
- 2) Триметилэтиленъ, механизмъ действия хлора, И. Остромысленский, 1988.
- 3) Пентаметилень, получение восстановлениемъ юдгидрида циклопентанола, Н. Розановъ, 595.

5. II.

- C_5H_5N Пиридинъ, действие хлористаго бензила и алюминія (1299), магния (1299), мѣдной бронзы (1300), $CuCl$ (1301), действие C_2H_5J и мѣдной бронзы (1301), А. Чичибабинъ и П. Рюмшинъ.
- $C_5H_6O_5$ Ацетондикарбоновая кислота, конденсация ея эфира съ изомаслянымъ алдегидомъ и аммиакомъ (1127), тоже съ бензалдегидомъ, аммиакомъ и аминами (1129), П. Петренко-Критченко.
- $C_5H_6O_6$ Этилтрикарбоновая к., действие Na -этилтрикарб. эфира на юдист. изогексилъ, В. Лонгиновъ, 1137.
- $C_5H_6N_2$ Аминопиридинъ, его нитрование, А. Чичибабинъ и Б. Разореновъ, 1290; диазотирование и диазореакци, А. Чичибабинъ, и М. Рязанцевъ, 1571, 1581; γ -аминопиридинъ, получение его при амидировани $\alpha\alpha_1$ -лутидина, А. Чичибабинъ, 837.
- C_5H_7N *n*-Метилпирроль, конденсация его, В. Челинцевъ, Б. Троновъ и Б. Воскресенский, 1236.
- $C_5H_7N_3$ α -Пиридилгидразинъ, получение восстановлениемъ пиридилнитрамина, А. Чичибабинъ и Б. Разореновъ, 1295.

- $C_5H_8O_2$ Ацетилацетонъ, уплотнение съ этилендиаминомъ, Н. Розановъ, 612.
- $C_5H_8Br_2$ Продуктъ обработки бромомъ первой фракци нитрования юдиклопентана, Н. Розановъ, 599.
- C_5H_9Cl Хлоризоамиленъ, превращение въ изопренъ при помощи хинолина и стеариновоксилаго натрія, И. Остромысленский, 1962.
- C_5H_9J Юдгидринъ циклопентанола, получение (594), восстановление (595), действие на него $AgNO_2$ (597), Н. Розановъ.
- $C_5H_{10}O$ 1) Изоамиленовый спиртъ, превращение его сл. эфира въ изопренъ, И. Остромысленский, 1964.
- 2) Циклопентаноль, получение и действие HJ , Н. Розановъ, 594.
- $C_5H_{10}Cl_2$ 1,3-Дихлоризопентанъ, действие различныхъ аминовъ и превращение въ изопренъ, И. Остромысленский, 1961.
- $C_5H_{12}O_2$ Амиленгликоль, превращение въ изопренъ, И. Остромысленский, 1969.
- $C_5H_{14}N_4$ Агматинъ, его синтезъ (901) и сульфатъ (903); переходъ отъ него къ тетраметилenguанидину (901, 902), А. Кизель.

5. III.

- $C_5H_4O_4N_4$ 1) Нитропиридилнитраминъ, получение, (1292), изомеризация (1293), А. Чичибабинъ и Б. Разореновъ.
- 2) Аммонодинитропиридинъ, получение изомеризацией нитропиридилнитраминово, А. Чичибабинъ и Б. Разореновъ, 1293—1295.
- C_5H_4NCl α -Хлорпиридинъ, получение и свойства, А. Чичибабинъ и М. Рязанцевъ, 1579.
- C_5H_4NBr α -Бромпиридинъ, получение и свойства, А. Чичибабинъ и М. Рязанцевъ, 1578.
- C_5H_4NJ α -Юдпиридинъ, получение и свойства (1587), хлороплатинатъ (1589), А. Чичибабинъ и М. Рязанцевъ.
- C_5H_4NF α -Фторпиридинъ, получение и свойства (1575), хлороплатинатъ (1577), А. Чичибабинъ и М. Рязанцевъ.
- C_5H_5ON α -Пиридонъ, получение натрiевой соли его изъ аминопиридина, А. Чичибабинъ и М. Рязанцевъ, 1580.
- $C_5H_5ON_3$ Диазосоединение пиридина α -ряда, А. Чичибабинъ и М. Рязанцевъ, 1582.
- $C_5H_5O_2N$ 1) α -Пирролкарбоновая к., действие на ея хлорангидридъ магнихлорпиррола, В. Челинцевъ и Д. Скворцовъ, 172.
- 2) Пиррол α -карбоновая к., получение ея эфира при действии хлороугольного эфира на Mg -орг. соединение пиррола (164).
- 3) *n*-Пирролкарбоновая кисл., получение ея эфира при действии угольного эфира на Mg -орг. соединение пиррола (166), В. Челинцевъ и С. Кармановъ.
- $C_5H_5O_2N_3$ 1) Аминонитропиридины, получение изомеризацией пиридилнитрамина (1291), нитрование (1292), А. Чичибабинъ и Б. Разореновъ.
- 2) Пиридилнитраминъ, получение (1290), изомеризация подъ влияниемъ H_2SO_4 (1291), восстановление (1295), А. Чичибабинъ и Б. Разореновъ.
- $C_5H_6O_2N_2$ Псевдонитроль, полученный при действии $AgNO_2$ на юдиклопентанъ, Н. Розановъ, 601.
- $C_5H_6O_2N$ Азотистый эфиръ, получаемый при действии $AgNO_2$ на юдиклопентанъ, Н. Розановъ, 600.

Группа C₆.

6. I.

- C₆H₆ Бензолъ и SbCl₃, плавкость и внутреннее трение, Н. Курнановъ, Д. Кротковъ и М. Оксманъ, 569.
- C₆H₁₀ 1) β-γ-Диметилэритрень, получение: деполимеризацией димеровъ (1951), дегидратацией пинакона сульфанилов. к. и др. катализаторами (1969), И. Остромысленский.
- 2) Тетрагидробензолъ, получение изъ циклопентилкарбинола, свойства, окисление, Н. Розановъ, 696—698.
- C₆H₁₂ Циклогексанъ, дѣйствие на него триоксиметилена и AlCl₃, А. Настюковъ и Н. Гуринъ, 46.
- C₆H₁₄ Триметилэтилметанъ, Н. Кижнеръ, 1112.

6. II.

- C₆H₄Cl₂ Дихлорбензолъ, упругость пара растворовъ съ C₆H₄ClJ, В. Смирновъ, 773.
- C₆H₄Br₂ Дибромбензолъ, упругость пара растворовъ съ C₆H₄ClBr, В. Смирновъ, 773.
- C₆H₅Br Бромбензолъ, дѣйствие его Mg-орган. соединения на метил. эфиръ бензойной к. (2039), тоже на бензиловый эфиръ (2043), тоже на этилуксусный эфиръ (2117), тоже на бензилуксусный эфиръ (2118, 2119), Г. Стадниковъ.
- C₆H₆O Феноль, отношение MgJ-фенолята къ этилукс. эф., Г. Стадниковъ, 1119.
- C₆H₇N 1) Анилинъ и SbCl₃, плавкость и внутреннее трение, Н. Курнановъ, Д. Кротковъ и М. Оксманъ, 584.
- 2) α-Пиколинъ, вызываемое имъ превращение малеиновой к., О. Луць, 1552.
- 3) β-Пиколинъ, тоже, О. Луць, 1555.
- C₆H₁₀O₂ Метилацетилацетонъ, уплотнение съ этилендиаминомъ, Н. Розановъ, 612.
- C₆H₁₁J Иодгидринъ циклопентилкарбинола, получение и дѣйствие AgNO₂, Н. Розановъ, 603.
- C₆H₁₂O 1) Пинаколинъ, дѣйствие на него гидразина (1111), разложение его гидразона (1112), Н. Кижнеръ.
- 2) Циклопентилкарбиноль, получение его и дѣйствие HJ (603), дѣйствие щавелевой к. (607), Н. Розановъ; циклопентилкарбиноль, получение и изомеризация подъ дѣйствиемъ галоидоводородныхъ кислотъ, С. Наметинъ и О. Морозова, 1607.
- C₆H₁₃J Иодистый изогексилъ, получение и реакция съ Na-этилтрикарбоннымъ эфиромъ, В. Лонгиновъ, 1137.
- C₆H₁₄O Изогексильовый спиртъ, получение и свойства, В. Лонгиновъ, 1135.
- C₆H₁₄O₂ Тетраметилэтиленгликоль (пинаконъ), превращение дѣйствиемъ сульфаниловой к. и другихъ катализаторовъ въ диметилэритрень, И. Остромысленский, 1969.
- C₆H₁₅P Триэтилфосфинъ, восстановление имъ индиго, Н. Кижнеръ, 2129.
- C₆H₁₆N₂ Тетраметиленгуанидинъ, его синтезъ (898), его соли: сѣрнокислая (903), углекислая (904), солянокислая (905), пикратъ (905), пикролонатъ (906), хлорауратъ (906), хлороплатинатъ (907), его количеств. осаждение (907) А. Кизель.

6. III.

- C₆H₅O₆N₃ Тринитробензолъ, внутреннее трение системъ изъ него и нафталина, Н. Курнановъ, Д. Кротковъ и М. Оксманъ, 564, 567; 1.3.5-тринитробензолъ, холодная вулканизация имъ каучука, И. Остромысленский, 1889.
- C₆H₄O₄N₂ Динитробензолы, внутреннее трение системъ изъ нихъ и нафталина, Н. Курнановъ, Д. Кротковъ и М. Оксманъ, 564, 565.
- C₆H₄ClBr Хлоробромбензолъ, упругость пара растворовъ съ C₆H₄Br₂, В. Смирновъ, 773.
- C₆H₄ClJ Хлородобензолъ, упругость пара растворовъ съ C₆H₄Cl₂, В. Смирновъ, 773.
- C₆H₅O₂N Нитробензолъ, внутреннее трение его системъ съ нафталиномъ, Н. Курнановъ, Д. Кротковъ и М. Оксманъ, 562.
- C₆H₅O₅N₄ Пикраминная к.; роль реактива на бѣлков. соединения, И. Остромысленский, 317.
- C₆H₅O₂N Третичное нитросоединение, полученное при дѣйствии AgNO₂ на иодциклопентанъ, Н. Розановъ, 601.
- C₆H₉O₆N Нитрилотриуксусная к., получение ея метилового эфира, Г. Стадниковъ, 1117.
- C₆H₁₁O₂N 1) Первичное нитросоединение, полученное при дѣйствии AgNO₂ на иодгидринъ циклопентилкарбинола, Н. Розановъ, 604.
- 2) Третичное нитросоединение (1.1-метилнитропентаметиленъ), полученное дѣйствиемъ AgNO₂ на иодгидринъ циклопентилкарбинола, Н. Розановъ, 604.

Группа C₇.

7. II.

- C₇H₆O Бензойный алдегидъ, его пиридилгидразинъ, А. Чичибабинъ и Б. Разореновъ, 1296.
- C₇H₆O₄ Бензойная к., получение метилбензойного эфира, Г. Стадниковъ (1116); реакция этого эфира съ MgJ алкоголятомъ бензгидрола (1119); дѣйствие метилового эфира б. к. на фенилмагнийбромидъ (2039); тоже съ бензиловымъ эфиромъ (2043), Г. Стадниковъ.
- C₇H₈O₂ Диметилпироль, соединения съ CCl₃COOH, В. Плотниковъ, 1062; криоскопическое изслѣдование диметилпиранатовъ трихлор- (733) и трибромуксусной к. (736), В. Плотниковъ.
- C₇H₉N α₁-Лутидинъ, амидирование его, А. Чичибабинъ, 836; лутидинъ, вызываемое имъ превращение малеиновой к., О. Луць, 1557.
- C₇H₉N Этилпиридинъ, синтезъ изъ пиридина и C₂H₅J въ присутствии мѣдн. бронзы, А. Чичибабинъ и П. Рюмшинъ, 1301.
- C₇H₁₂N₂ Продуктъ уплотнения этилендиамина съ ацетилацетонномъ, Н. Розановъ, 612.
- C₇H₁₆O Гептиловый перв. спиртъ, получение при синтезѣ гексил-изоамилкарбинола, И. Ваннъ, 1097.

7. III.

- C₇H₅OCl Хлористый бензоиль, взаимодействие съ метаксилломъ, въ присутствии некоторыхъ галоидныхъ металловъ второй группы, Б. Меншутинъ, 1853.

Группа C₈.

8. I.

- C₈H₁₂ Димеръ эритрена, его диполимеризация, И. Остромысленский, 1950.
- C₈H₁₄ *m*-Ксиллолъ, взаимодействие съ хлористымъ бензоиломъ въ присутствіи нѣкоторыхъ галоидныхъ металловъ второй группы, Б. Меншутинъ, 1853.

8. II.

- C₈H₈O Ацетофенонъ и SbBr₃, плавкость и внутренне трение, Н. Курнаковъ, Д. Кротковъ и М. Османъ, 581.
- C₈H₁₁N Коллидинъ, вызываемое имъ превращение малеиновой к., О. Луць, 1559.
- C₈H₁₂O₂ Диметилдигидрорезорцинъ, восстановление, А. Успенский, 742.
- C₈H₁₄N₂ Продуктъ уплотненія этилендиамина съ метилацетил-ацетономъ Н. Розановъ, 612.
- C₈H₁₆O Диметиль (1,1) циклогександіоль (3,5), получение восстановленіемъ диметилдигидрорезорцина, А. Успенский, 742.

Группа C₉.

9. I.

- C₉H₁₂ Пропилбензолъ, получение при дѣйстви Na на бромгидринъ этилфенилкарбинола, А. Лѣпинъ и В. Рейхъ, 155.
- C₉H₁₆ Камфениланъ, получение (428), нитрование (429), С. Наметинъ и А. Хухрикова.

9. II.

- C₉H₁₁Br Бромгидринъ этилфенилкарбинола, его получение (153), дѣйствие на него Na (154), А. Лѣпинъ и В. Рейхъ.
- C₉H₁₂O Этилфенилкарбинолъ, его синтезъ (153), его бромирование (153), А. Лѣпинъ и В. Рейхъ.
- C₉H₁₄O 1) Камфенилонъ, получение его гидразона (427), получение его озона (428), С. Наметинъ и А. Хухрикова.
2) α -Камфенилонъ и β -изокамфенилонъ, получение и свойства, С. Наметинъ и А. Хухрикова, 430.
- C₉H₁₄O₂ Триметилдигидрорезорцинъ, восстановление, А. Успенский, 744.
- C₉H₁₄O₄ 1) Апокамфорная к., получение при нитровании изоборнилана и свойства, С. Наметинъ и Л. Абанумовская, 1606.
2) Апофенхокамфорная к., получение и свойства, (432); къ ея характеристикѣ (1801), С. Наметинъ и А. Хухрикова.
- C₉H₁₇N β -Камфениламинъ, получение и свойства, С. Наметинъ и А. Хухрикова, 431.
- C₉H₁₈O₁ Триметиль (1,1,2) гександіоль (3,5), получение восстановленіемъ соотв. дегидрорезорцина, А. Успенский, 744.

9. III.

- C₉H₇ON₂ α,α -Дипиррилкетонъ, получение изъ α -пирролкарбонвой к., (171), получение изъ магній-орган. соединенія пиррола и фосгена (174), В. Челинцевъ и Д. Свирицовъ.
- C₉H₁₅O₂N Нитрокамфениланы, получение (429, 430), восстановление (431), окисление (431, 432), С. Наметинъ и А. Хухрикова.

Группа C₁₀.

10. I.

- C₁₀H₈ Нафталинъ, внутреннее трение его системъ съ нитробензоломъ (563), съ динитробензолами (564, 565), съ тринитробензоломъ (564, 567), Н. Курнаковъ, Д. Кротковъ и М. Османъ; нафталинъ и SbCl₃, плавкость и внутренне трение, Н. Курнаковъ, Д. Кротковъ и М. Османъ, 571.
- C₁₀H₁₄ 1) Аллил-3-метил-1-циклогексенъ-3, получение и свойства, М. Зайцевъ, 2129.
2) Фенхенъ, получение и гидрогенизация, С. Наметинъ и Л. Абанумовская, 1603.
3) Природный мирценъ, превращение въ изопренъ, И. Остромысленский, 1958.
4) β -Мирценъ, получение и превращение въ каучукъ, И. Остромысленский и Ф. Кошелевъ, 1928; И. Остромысленский, 1941.
- C₁₀H₁₈ 5) Димеры изопрена, ихъ деполимеризация, И. Остромысленский, 1950.
1) Камфанъ, получение (410), дѣйствія азотной к., (411, 413), С. Наметинъ, М. Добровольская и М. Опарина.
2) Изокамфанъ, получение (418), нитрование (419), окисление (421), С. Наметинъ и Л. Абанумовская.
3) Фенханъ, получение изъ гидразина фенхона (1596), свойства (1596), дѣйствие азотной к. (1597), С. Наметинъ, В. Мануилова, Т. Мацѣвская.
4) Изоборниланъ, получение (1603), нитрование (1604), С. Наметинъ и Л. Абанумовская.

10. II.

- C₁₀H₆O₈ Нафталиновая к., о ея термоизомеризации, О. Миллеръ, 1536.
- C₁₀H₁₂O₈ Диметилбензоилкарбинолъ, дѣйствие на него магній-бромфенилацетилена, А. Фаворский и Э. Венусъ, 134.
- C₁₀H₁₄N₂ Продуктъ конденсации метилпиррола, В. Челинцевъ, Б. Троновъ и Б. Воскресенский, 1238.
- C₁₀H₁₆O 1) Фенхонъ. Исслѣдованія въ его области, С. Наметинъ, 1590, 1601.
2) Кетонъ, получаемый при окислении нитрокамфановъ, С. Наметинъ, М. Добровольская и М. Опарина, 412.
3) Кетоны изъ нитроизокамфана, С. Наметинъ и Л. Абанумовская, 420.
- C₁₀H₁₆O₂ „Оксифенхонъ“ М. Коновалова, оказавшійся дикетономъ, получение его (1612), дисемикарбазидное производное, и диоксимъ (1613), С. Наметинъ и В. Хохранова.
- C₁₀H₁₈O₄ 1) Фенхокамфорная к., получающаяся при нитровании фенхана, С. Наметинъ, В. Мануилова и Т. Мацѣвская, 1599.
2) Кислота, получаемая при дѣйстви азотной к. на камфанъ, С. Наметинъ, М. Добровольская и М. Опарина, 413.

- 3) Изокамфо-камфорная к., получение и свойства, С. Наметинь и Л. Абакумовская, 421.
- $C_{10}H_{18}O$ 1) Терпинеоль, отношение его MgJ-алкоголята къ укс.-эт. эф., Г. Стадниновъ, 118.
- 2) Фенхилловый спиртъ, получение и дѣйствіе фталевой к., С. Наметинь и Л. Абакумовская, 1603.
- $C_{10}H_{19}N$ Аминъ изоборнилана, его получение и бензоильное производное, С. Наметинь и Л. Абакумовская, 1605.
- $C_{10}H_{20}O$ 1) Окись β -изогексилтетраметилгликола, В. Лонгиновъ, 1142.
- 2) Ментолъ, взаимодействие его MgJ-алкоголята съ уксусно-этил. эфиромъ, (1115); тоже съ этилпропион. эф. (1116), тоже съ бензойноэтилов. эф. (1116), тоже съ иминодиуксусноэтил. эф. (1116), тоже съ нитрилотриуксусноэтил. эф. (1117), тоже съ бензгидрилуксуснымъ эф. (1119), Г. Стадниновъ.
- $C_{10}H_{22}O_2$ β -Изогексилтетраметилгликоль, получение и свойства (1139), уксусный эфиръ (1140), В. Лонгиновъ.

10. III.

- $C_{10}H_7O_3N$ γ -Фенилизоксазол- α -карбоновая к., получение и свойства, И. Шеттле, 670.
- $C_{10}H_9O_3S$ 1) 1.8-Нафтолсульфокислота, бисульфитное соединеніе, Н. Ворожцовъ, 1692.
- 2) 1.4-Нафтолсульфокислота, бисульфитное соединеніе, Н. Ворожцовъ, 1689.
- 3) 1.5-Нафтолсульфокислота, бисульфитное соединеніе, Н. Ворожцовъ, 1691.
- $C_{10}H_9ON$ 1) 1:5-аминонафтола (аминофеноциклогексенона) сѣрнисто-кислое соединеніе, Н. Ворожцовъ, 1693.
- 2) 1:8-аминонафтола (аминофеноциклогексенона) сѣрнисто-кислое соединеніе, Н. Ворожцовъ, 1695.
- $C_{10}H_{11}O_4N$ *dl*-Ангидро- α -пиколинянтарная к., О. Луць, 1553; *d*-ангидро-пиколинянтарная к., О. Луць, 1554; *dl*-ангидро- β -пиколинянтарная к., О. Луць, 1556; *d*-ангидро- β -пиколинянтарная к., О. Луць, 1556.
- $C_{10}H_{15}O_2N$ Камфенилнитритъ, получение и свойства, С. Наметинь и Л. Абакумовская, 423.
- $C_{10}H_{17}O_2N$ 1) Нитрокамфаны; получение (411) и свойства (411 и 412), окисленіе, (412), С. Наметинь, М. Добровольская и М. Опарина.
- 2) Нитроизокамфанъ, получение (419), окисленіе (420), С. Наметинь, и Л. Абакумовская.
- 3) Нитрофенханы, ихъ получение и свойства, (1598, 1599), окисленіе хамелеономъ одного изъ нитрофенхановъ, (1601), С. Наметинь, В. Мануиловъ и Т. Мацѣвская.
- 4) Нитроизоборниланъ, получение, свойства (1604), восстановленіе (1605), С. Наметинь и Л. Абакумовская.

Группа C_{11} .

11. II.

- $C_{11}H_{12}O$ Диметилфенилацетилкарбиноль, гидрирование его, Ю. Залькиндъ, 2045.
- $C_{11}H_{16}O$ Диметил- β -фенилэтилкарбиноль, получение гидрированиемъ соотвѣт. спирта ацет. рода; его уксусный эфиръ, Ю. Залькиндъ, 2045, 2050.

- $C_{11}H_{18}O_6$ Изогексилэтилтрикарбоновая к., получение, свойства, (1138); восстановленіе ея эфира (1139), В. Лонгиновъ.
- $C_{11}H_{26}N_4$ 1) Нитрилъ триметилена-бис-[α -иминоизомазляной] к., получение и омыленіе, Н. Шлезингеръ, 1164.
- 2) Нитрилъ пентаметилена-бис-[α -иминопропионовоѣ] к., получение и омыленіе, Н. Шлезингеръ, 1174.

11. III.

- $C_{11}H_9O_2N$ Продуктъ, получающійся при нагреваніи дегидробензоилуксусн. к. съ небольшою количествомъ NH_3 , И. Шеттле, 673.
- $C_{11}H_9O_3N$ Продуктъ получающійся при нагреваніи съ HCl $C_{18}H_{11}O_3N$ (дегидробензоилукс. к. + сол. гидроксиламинъ), И. Шеттле, 667.
- $C_{11}H_{13}O_4N$ *dl*-Ангидролугидиниянтарная к., О. Луць, 1557.
- d*-Ангидролугидиниянтарная к., О. Луць, 1558.
- $C_{11}H_{22}O_4N_2$ 1) Триметилена-бис[α -иминоизомазляная] к., получение (1164), свойства и Su -соль (1165), Н. Шлезингеръ.
- 2) Пентаметилена-бис[α -иминопропионовоѣ] к., получение, хлоргидратъ, мѣдная соль (1175), метиловый эфиръ, (1176), Н. Шлезингеръ.

Группа C_{12} .

12. I.

- $C_{12}H_{20}$ Димеръ диметилэритрена, его деполимеризація, И. Остромысленский, 1950.
- $C_{12}H_{24}$ 2 Метил-ундекенъ, получение и свойства, И. Ванинь, 1100.

12. II.

- $C_{12}H_{11}N$ Бензилпиридоны, синтезы изъ пиридина и хлористаго бензила въ присутствіи Al , Mg , мѣдн. бронзы, $CuCl$, А. Чичибабинъ и П. Рюшинъ, 1299 — 1301.
- $C_{12}H_{12}O_2$ Фенилдигидрорезорцинъ, восстановленіе, А. Успенский, 746.
- $C_{12}H_{15}N_1$ Трипирроль, природа и строеніе его (1224), получение (1227), хлористоводородная соль (1227), измѣненіе при стоянці (1229), отношеніе къ магнию-орган. соединеніямъ (1231), аналогія съ трииндолемъ (1239), В. Челинцевъ, Б. Троновъ и Б. Воскресенский.
- $C_{12}H_{16}O_2$ Фениль (5) циклогександиоль (1,3), получение восстановленіемъ фенилдигидрорезорцина, А. Успенский, 746.
- $C_{12}H_{22}O_3$ Тетраэтилбутиндіоль, гидрирование, Ю. Залькиндъ и Н. Быстряковъ, 680.
- $C_{12}H_{24}O$ Окись изъ тетраэтилбутандіола, Ю. Залькиндъ и Н. Быстряковъ, 687.
- $C_{12}H_{24}O_2$ Тетраэтилбутендіоль, получение восстановленіемъ ацетиленоваго гликоля, Ю. Залькиндъ и Н. Быстряковъ, 688.
- $C_{12}H_{25}Cl$ Хлоргидринъ гексизоамилкарбинола, получение (1099) и отщепленіе HCl (1100), И. Ванинь.
- $C_{12}H_{26}O$ Гексизоамилкарбиноль, (1094), дѣйствіе HCl (1099), И. Ванинь.
- $C_{12}H_{28}O_2$ Тетраэтилбутандіоль, получение восстановленіемъ тетраэтилбутиндіола, Ю. Залькиндъ и Н. Быстряковъ, 687.

12. III.—13. I.—13. II. — III —
13. III.—14. I.—14. II.

12. III.

- $C_{12}H_{14}ON_2$ „Красный пирроль“, В. Челинцев, Б. Троновъ и Б. Воскресенскій, 1230.
 $C_{12}H_{15}O_4N$ *dl*-Ангидроколлидинянтарная и *d*-ангидроколлидинянтарная кк., О. Луць, 1560.

Группа C_{13} .

13. I.

- $C_{13}C_{18}$ Дифенилметанъ и $SbCl_3$, плавкость и внутреннее трение, Н. Курнаковъ, Д. Кротковъ и М. Оксманъ, 573.

13. II.

- $C_{13}H_{10}O$ Бензофенонъ и $SbBr_3$, плавкость и внутреннее трение, Н. Курнаковъ, Д. Кротковъ и М. Оксманъ, 579; конденсація съ пирроломъ, В. Челинцевъ и Б. Троновъ, 1214; дѣйствие на его Mg-бромпиррола, В. Челинцевъ и А. Терентьевъ, 1218; дѣйствие его на Mg-органич. соединения, Н. Нондыревъ, и Д. Фоминъ, 197.
 $C_{13}H_{10}Cl$ Дихлордифенилметанъ, его получение, свойства и окисление, А. Настюковъ и В. Андреевъ, 554.
 $C_{13}H_{11}N$ Бензилиден-анилинъ, хромоизомерія и хромотропія, В. Измаильскій, 1635.
 $C_{13}H_{12}O$ Бензгидроль, взаимодействіе его MgJ-алкоголята съ укс.-этил. эфиромъ, (1115, 1123), тоже съ метилбензойнымъ эфиромъ (1119), Г. Стадниковъ.
 $C_{13}H_{24}N_4$ Нитрилъ пентаметилен-бис-[α -иминоизомасляной] к., получение, хлоргидратъ, омыление, Н. Шлезингеръ, 1177.

13. III.

- $C_{13}H_{10}NJ$ Бензилиден-*n*-йоданилинъ, хромоизомерія и хромотропія, В. Измаильскій, 1639.
 $C_{13}H_{26}O_4N_2$ Пентаметилен-бис-[α -иминоизомасляная] к., получение (1177), хлоргидратъ, метиловый эфиръ, мѣдная соль (1179), Н. Шлезингеръ.

Группа C_{14} .

14. I.

- $C_{14}H_{12}$ Дифенилэтиленъ, получение при дѣйствіи C_6H_5MgBr на бензиловый эф. уксусн. к., Г. Стадниковъ, 2119; нес-дифенилэтиленъ, получение при дѣйствіи C_6H_5MgBr на $CH_3COOC_2H_5$, Г. Стадниковъ, 2117.
 $C_{14}C_{22}$ Аллил-3-ментенъ-3, получение и свойства, М. Зайцевъ, 2128.

14. II.

- $C_{14}H_{10}O_4$ Перекись бензоила, холодная вулканизация каучука, И. Остромысленскій, 1889.
 $C_{14}H_{12}O$ Фенилтолилкетоны и ихъ фенилгидразоны, Б. Меншутинъ и И. Чернесовъ, 1801.

— III — 14. II.—15. I.—15. II.
15. III.—16. II.

- $C_{14}H_{14}O$ Метилдифенилкарбиноль, получение, Г. Стадниковъ, 2118, 2119.
 $C_{14}H_{15}N_2$ *n*-Диметиламиноазобензолъ, дѣйствие на него бисульфита, Н. Ворожцовъ, 1729.
 $C_{14}H_{24}O$ Аллил-3-ментанолъ, получение и свойства, М. Зайцевъ, 2127, 2128.

Группа C_{15} .

15. I.

- $C_{15}H_{14}$ 1) 1.2-Дифенилциклопропанъ, получение и свойства (1104), дѣйствие H_2SO_4 (1106), соединеніе съ HBr (1106), Н. Нижнеръ.
2) 1.1-Фенилбензилэтиленъ, получение и переходъ въ α -метилстильбенъ, Н. Нижнеръ, 1109.
3) α -Метилстильбенъ, получение (1108), переходъ въ 1,1-фенилбензилэтиленъ, (1109), Н. Нижнеръ.

15. II.

- $C_{15}H_{12}O$ Бензилиденацетофенонъ, дѣйствие гидрата гидразина, Н. Нижнеръ, 1102.
 $C_{15}H_{13}N$ Циннамилиденфениламинъ, хромоизомерія и хромотропія, В. Измаильскій, 1640.
 $C_{15}H_{14}N_2$ Дифенилпиразолинъ, получение (1102), HCl -соль (1103), дѣйствие KNO_2 (1104), разложение (1104), Н. Нижнеръ.
 $C_{15}H_{14}Cl_4$ Дихлордитолилметаны, получение, свойства, окисление, А. Настюковъ и В. Андреевъ, 556, 557.
 $C_{25}H_{15}Br$ Жидкій и твердый бромистоводородные 1.2-дифенилциклопропаны, получение (1106), отнятіе HBr (1108, 1109), Н. Нижнеръ.
 $C_{15}H_{10}O$ Бензгидрилэтиловый эфиръ, получение при взаимодействіи этилмагнійодида, бензгидрола и этилуксуснаго эфира, Г. Стадниковъ, 1125.
 $C_{15}H_{21}N_4$ Тринидоль, отношеніе къ магній-органическимъ соединеніямъ, В. Челинцевъ, Б. Троновъ и Б. Воскресенскій, 1242.
 $C_{15}H_{28}N_4$ Нитрилъ гептаметиленъ-бис-[α -иминоизомасляной] к., получение, хлоргидратъ, омыление, Н. Шлезингеръ, 1813.

15. III.

- $C_{15}H_{13}ON_3$ Нитрозодифенилпиразолинъ, Н. Нижнеръ, 1104.
 $C_{15}C_{20}O_2N_2$ Продуктъ разложения при нагреваніи съ HCl $C_{24}H_{29}O_2N_2$, полученнаго изъ дегидробензоилукс. к. и диметил-амина, И. Шеттле, 679.
 $C_{15}C_{30}O_4N_2$ Гептаметилен-бис-[α -иминоизомасляная] к., ея получение и изомерія мѣдныхъ солей, Н. Шлезингеръ, 1814.

Группа C_{16} .

16. II.

- $C_{16}H_{14}O$ Дифенилдигидрофуранъ, получение сухой перегонкой изъ дезоксиновъ, И. Котюновъ, 1091.
 $C_{16}H_{15}N_2$ *n*-Диэтиламиноазобензолъ, дѣйствие на него бисульфита, Н. Ворожцовъ, 1730.

- $C_{16}H_{30}O$ 2-3-Гипогейная к., окисление ея $KMnO_4$ и реактивомъ Каро, Н. Зимовский, 2121.
 $C_{16}O_3O_4$ Диоксипальметиновые кислоты, получение окислениемъ 2-3-гипогейной к., Н. Зимовский, 2122, 2123.

16. III.

- $C_{16}H_{10}O_2N_4$ Индиго, восстановление триэтилфосфиномъ, Н. Кижнеръ, 2129.
 $C_{16}H_{12}ON_2$ 1-Нафтоль-2-азоанилинъ, отношение къ бисульфиту, Н. Воронцовъ, 1728.
 $C_{16}H_{12}O_2N_2$ 1) *n*-Аминофенол-діазо- α -нафтоль, бисульфитное производное, Н. Воронцовъ, 1723.
 2) *n*-Аминофенол-діазо- β -нафтоль, тоже, Н. Воронцовъ, 1725.
 $C_{16}H_{18}ON_2$ 1) *n*-Аминофенол-діазо- α -нафтиламинъ, бисульфитное производное, Н. Воронцовъ, 1724.
 2) *n*-Аминофенол-діазо- β -нафтиламинъ, тоже, Н. Воронцовъ, 1725.
 $C_{16}H_{16}ON_4$ Дифенилиминодиуксусная к., ея получение (1187), свойства, хлоргидратъ (1188), мѣдная и никелевая соли (1189), метиловый эфиръ, (1190), Н. Шлезингеръ.

16. IV.

- $C_{16}H_{12}O_4N_2S$ 1) Органиловая кислота діазо- α -нафтоль, бисульфитное производное, Н. Воронцовъ, 1702.
 2) Органиловая к.-діазо- β -нафтоль, бисульфитное производное, Н. Воронцовъ, 1703.
 3) Метаниловая к.-діазо- α -нафтоль, бисульфитное производное, Н. Воронцовъ, 1705.
 4) Метаниловая к.-діазо- β -нафтоль, тоже, Н. Воронцовъ, 1707.
 5) Сульфаниловая кислота-діазо- α -нафтоль, бисульфитное производное, Н. Воронцовъ, 1709.
 6) Сульфаниловая к.-діазо- β -нафтоль, тоже, Н. Воронцовъ, 1710.
 7) Анилинъ діазо-1-нафтоль-4-сульфоуксислота, отношение къ бисульфиту, Н. Воронцовъ, 1729.
 $C_{16}H_{18}O_3N_3S$ 1) Органиловая кислота-діазо- α -нафтиламинъ, бисульфитное производное, Н. Воронцовъ, 1703.
 2) Органиловая к.-діазо- β -нафтиламинъ, бисульфитное производное, Н. Воронцовъ, 1704.
 3) Метаниловая к.-діазо- α -нафтиламинъ, бисульфитное производное, Н. Воронцовъ, 1706.
 4) Метаниловая к.-діазо- β -нафтиламинъ, бисульфитное производное, Н. Воронцовъ, 1708.
 5) Сульфаниловая к.-діазо- α -нафтиламинъ, бисульфитное производное, Н. Воронцовъ, 1709.
 6) Сульфаниловая к.-діазо- β -нафтиламинъ, тоже, Н. Воронцовъ, 1711.

Группа C_{17} .

17. I.

- $C_{17}H_{18}$ 1,2-Дифенилциклопентанъ-3, получение, свойства, присоединение Br_2 (1883), окисление (1836), восстановление (1838), Н. Кижнеръ.

- $C_{17}H_{18}$ 1) 1,2-Дифенилциклопентанъ, получение и свойства, Н. Кижнеръ, 1838.
 2) Углеводородъ предѣльнаго характера, получающійся при перегонкѣ съ катализаторами пиразолина $C_{17}H_{18}N_2$, его получение и свойства, (1843, 1845), дѣйствіе HBr , (1846), Н. Кижнеръ.
 3) Углеводородъ непредѣльнаго характера, получающійся при отнятіи HBr отъ продукта присоединенія HBr къ углеводороду $C_{17}H_{18}$ предѣльн. характера (см. выше), Н. Кижнеръ, 1846.

17. II.

- $C_{17}H_{12}O_2$ Дифенилпиронъ, получение изъ этиламиннаго производнаго дегидробензоилуксусной к., И. Шеттле, 656.
 $C_{17}H_{18}N$ Бензилиден- β -нафтилиминъ, хромоизомерія и хромотропія, В. Измаильский, 1640.
 $C_{17}H_{14}O$ Дибензалацетонъ, дѣйствіе на него гидразина, Н. Кижнеръ, 1819, 1824.
 $C_{17}H_{16}N_2$ Пиразолинъ изъ продукта взаимодѣйствія гидразина и дибензалацетона, его HCl соль (1825), нитрозосоединеніе (1826), свободное основаніе (1827), соединеніе съ фенильн. горч. масломъ (1828), изомеризація (1828), HCl -соль изомериз. пиразолина (1830), Н. Кижнеръ; переходъ пиразолина въ 1,2-дифенилциклопентанъ (1832), Н. Кижнеръ.
 $C_{17}H_{16}Br_2$ 1,2-Дифенил-3,4-дибромциклопентанъ, получение (1834), дѣйствіе Zn (1835), Н. Кижнеръ.
 $C_{17}H_{18}N_2$ Пиразолинъ, получающійся при разложеніи нагрѣваніемъ $C_{34}H_{36}N_6$ —прод. взаимодѣйствія гидразина съ дибензалацетономъ, получение и HCl -соль (1842, 1843), переходъ въ углеводородъ $C_{17}H_{18}$ (1843), Н. Кижнеръ.

17. III.

- $C_{17}H_{12}O_3N_2$ 1) *n* Аминобензойная к.-діазо- α -нафтоль, бисульфитное производное, Н. Воронцовъ, 1720.
 2) *n*-Аминобензойная к.-діазо- β -нафтоль, тоже, Н. Воронцовъ, 1721.
 3) *m*-Аминобензойная к.-діазо- α -нафтоль, бисульфитное производное, Н. Воронцовъ, 1717.
 4) *m*-Аминобензойная к.-діазо- β -нафтоль, тоже, Н. Воронцовъ, 1718.
 5) Антраниловая к.-діазо- α -нафтоль, бисульфитное производное, Н. Воронцовъ, 1713.
 6) Антраниловая к.-діазо- β -нафтоль, тоже, Н. Воронцовъ, 1715.
 $C_{17}H_{18}ON$ Дифенилпиридонъ, получение изъ дифенилпиридонмонокарбонов. к. (653), его хлороплатинатъ (653), получение изъ лактама дегидробензоилукс. к. (654), получение изъ метиламиннаго производнаго дегидробензоилукс. к. (655), И. Шеттле.
 $C_{17}H_{18}O_2N$ α -Фенацил- γ -фенилизоксазолъ, получение (668), оксимъ (609), дѣйствіе $C_6H_5NH.NH_2.HCl$ при нагрѣваніи (669), окисление (670), И. Шеттле.
 $C_{17}H_{18}O_2N_2$ 1) Антраниловая к.-діазо- α -нафтиламинъ, бисульфитное производное, Н. Воронцовъ, 1714.

- 2) Антрапиловая к.-дiазо-β-нафтиламинъ, тоже, Н. Ворожцовъ, 1716.
- 3) м-Аминобензойная к.-дiазо-α-нафтиламинъ, бисульфитное производное, Н. Ворожцовъ, 1717.
- 4) м-Аминобензойная к.-дiазо-β-нафтиламинъ, тоже, Н. Ворожцовъ, 1719.
- 5) п-Аминобензойная к. дiазо-α-нафтиламинъ, бисульфитное производное, Н. Ворожцовъ, 1720.
- 6) п-Аминобензойная к. дiазо-β-нафтиламинъ, тоже, Н. Ворожцовъ, 1722.
- $C_{17}H_{14}ON_2$ 1-Бензолазо-4-метоксинафталинъ, реакція съ бисульфитомъ, Н. Ворожцовъ, 1734.
- $C_{17}H_{14}O_2N_2$ Метилхиноль-индиго, М. Чиликинъ, 541.
- $C_{17}H_{15}ON$ Пиридилфенилкарбиноль, получение и свойства, В. Челинцевъ и Б. Троновъ, 1216; В. Челинцевъ и А. Герентьевъ, 1219.
- $C_{17}H_{15}ON_3$ Нитрозопиразолинъ изъ прод. взаимодействiя гидразина и дибензалацетона (1826), кристаллизація его съ бензолемъ (1826), Н. Нижнеръ.
- $C_{17}H_{29}O_5N$ γ-Пиперидонъ, продуктъ уплотненiя ацетондикарбонового эфира съ изомасл. алдегидомъ и NH_3 , П. Петренко-Критченко, 1128.

Группа C_{18} .

18. I.

- $C_{18}H_{29}$ 1) Сим. диэтилдифенилэтанъ жидкiй, его получение (154), его окисленiе (157), его превращенiе въ твердый изомеръ (159), А. Лъпинъ и В. Рейхъ.
- 2) Сим. диэтилдифенилэтанъ твердый, его превращенiе въ жидк. изомеръ (160), А. Лъпинъ и В. Рейхъ.

18. II.

- $C_{18}H_{12}O_4$ Дегидробензоилуксусная к., дѣйствiе спиртового р.: NH_3 (652), метиламина (655), этиламина (656), пропиламина (657), норм. бутиламина (657), втор. бутиламина (658), изобутиламина (658), н. амиламина (658), изоамиламина (659), гептиламина (659), аллиламина (659), анилина (659) бензиламина (660), ω-фенилэтиламина (660), о-толуидина (660), м-толуидина (660), п-толуидина (661), α-нафтиламина (661), β-нафтиламина (661), As-дифенилгидразина (662), солянокисл. семикарбазида (662), гидроксиламина (665), солянокис. гидроксиламина (666), фенилгидразина (671), гидразина (672); дѣйствiе при нагрѣванiи въ запаян. трубкѣ: аммиака (672); метиламина (673), этиламина (676), диметиламина (677), диэтиламина (679), И. Шеттле.
- $C_{18}H_{18}O$ Окись изъ одного изъ диметилдифенилбутендиоловъ, Ю. Зальвиндъ и К. Квапишевскiй, 701.
- $C_{18}H_{18}O_2$ 1) Диметилдифенилбутендиолы, гидрирование ихъ, Ю. Зальвиндъ и К. Квапишевскiй, 688.
- 2) Диметилдифенилфенилацетиленгликоль. Полученiе дѣйствiемъ магний-бромфенилацетилена на диметилбензоилкарбиноль (134), дѣйствiе на него 20% H_2SO_4 (134), А. Фаворскiй и Э. Венусъ.

- 3) Окись получающаяся изъ пинакона того-же состава при дѣйствiи на него 20% H_2SO_4 (134), соединенiе ея съ HCl (136), хлороплатинатъ (136), хлороауратъ (136), хлороставнатъ (137). соединенiе съ HBr (137), бромстаннатъ (137), соединенiе съ HJ (138), соединенiе съ сѣрной к. (138), соединенiе съ трихлоруксусн. к. (138), уккусный эфиръ (139), А. Фаворскiй и Э. Венусъ.
- $C_{18}H_{20}O$ Окись одного изъ диметилдифенилбутендиоловъ, Ю. Зальвиндъ и К. Квапишевскiй, 702.
- $C_{18}H_{20}O_2$ Диметилдифенилбутендиолы, получение возстановленiемъ ацетиленовыхъ гликолей (699, 700), бромирование (699), Ю. Зальвиндъ и К. Квапишевскiй.
- $C_{18}H_{22}O_2$ Диметилдифенилбутендиолы, получение возстановленiемъ ацетиленовыхъ гликолей (701). превращенiе одного изъ нихъ въ окись (702), Ю. Зальвиндъ и К. Квапишевскiй.
- $C_{18}H_{32}O_2$ Чельмуговая к., Н. Ранузинъ и Г. Флиеръ, 1848.
- $C_{18}H_{34}O_2$ 1) Олеиновая к. (об), набуханiе, самопроизвольное дисперсионное растворенiе и застуднѣванiе ея Na соль въ толуолъ, ксилолъ и бензолъ, П. фонъ-Веймарнъ.
- 2) 6.7-Олеиновая к., окисленiе $KMnO_4$ и реактивомъ Каро, И. Афанасьевскiй, 2124.
- 3) 6.7-Элаидиновая к., тоже, И. Афанасьевскiй, 2124.
- 4) Гиокардовая к. о составѣ, строенiи и свойствахъ ея и нѣк. ея производныхъ, И. Остромысленскiй А. Бергманъ, 318 (изоляция чистой к., 322; составъ и свойства, 323; соли, 326; обѣ α-и β-гиокардовокислы мѣди, 327, о метил. эфирѣ, 332; о двойной связи, 333, составъ сырой к., 334); обѣ α-гиокардатъ мѣди и его терапевт. значенiи при туберкулезѣ и проказѣ, И. Остромысленскiй, 335, гиокардовая к., М. Ранузинъ и Г. Флиеръ, 1848.
- $C_{18}H_{36}O_4$ Диоксистеариновая к., получение ихъ окисленiемъ 6.7-олеиновой и 6.7-элаидиновой кк., И. Афанасьевскiй, 2126, 2127.

18. III.

- $C_{18}H_{11}O_3N$ Продуктъ реакци солянокислаго гидроксиламина съ дегидробензоилуксусн. к., получение (666), распаденiе при нагрѣванiи съ HCl (666), И. Шеттле.
- $C_{18}H_{12}O_2N_2$ Лактамъ, получающiйся при дѣйствiи спиртовой щелочи на семикарбазидное производное дегидробензоилукс. к., И. Шеттле, 664.
- $C_{18}H_{12}O_3N_2$ Продуктъ взаимодействiя сол. гидроксиламина съ дегидробензоилуксусн. к., получение (668), свойства—соли и ацетильное производное (668), дѣйствiе HCl (668), И. Шеттле.
- $C_{18}H_{18}O_2N_4$ п-Нитроанилинъ-дiазо-дифениламинъ, реакція съ бисульфитомъ, Н. Ворожцовъ, 1732.
- $C_{18}H_{18}O_3N$ 1) Дифенилпиперидонмонокарбоновая к., получение (652), разложение нагрѣванiемъ (653), И. Шеттле.
- 2) Лактамъ дегидробензоилукс. к., получение (652), дѣйствiе спиртовой щелочи (652), нагрѣванiе съ HCl въ запаян. трубкѣ (654), получение изъ лактама кислоты (654), И. Шеттле.
- $C_{18}H_{14}ON_4$ Продуктъ взаимодействiя дегидробензоилуксусн. к. съ гидразиномъ, И. Шеттле, 672.
- $C_{18}H_{14}O_4N_4$ Гидроксиламинное производное дегидробензоилуксусн. к. и его Ag-соль, И. Шеттле, 665, 666.
- $C_{18}H_{16}O_2N_2$ Этилхинолиндиго, М. Чиликинъ, 542.

- $C_{18}H_{19}O_2Br$ Продуктъ бромирования одного изъ диметилдифенил-
бутендиоловъ, Ю. Залькиндъ и К. Квапишевскій, 699.
 $C_{18}H_{34}O_2Br_2$ Прод. присоединения брома къ гинокардовой к., И. Остро-
мысленскій и А. Бергманъ, 333.

Группа C_{19} .

19. I.

- $C_{19}H_{16}$ Трифенилметанъ и $SbCl_3$, плавкость и внутреннее трение,
Н. Курнаковъ, Д. Кротковъ и М. Оксманъ, 575; трифенилме-
танъ и $SbBr_3$, плавкость и внутреннее трение, Н. Кур-
наковъ, Д. Кротковъ и М. Оксманъ, 576.

19. II.

- $C_{19}H_{15}N$ Дифенил-метилен-фениламинъ, хромоизомерія и хромо-
тропія, В. Измаильскій, 1641.
 $C_{19}H_{16}O$ Трифенилкарбиноль, получение при дѣйствіи C_6H_5MgBr
на метил. и бензилов. эф. бензойной к., Г. Стадниковъ,
2040, 2042, 2044.
 $C_{19}H_{20}N_4$ Нитрилъ триметилен-бис[α -иминофенилуксусной] к., по-
лучение и омыление, Н. Шлезингеръ, 1166.
 $C_{19}H_{36}N_4$ Нитрилъ триметилен-бис[α -иминооктановой] к., получение
и омыление, Н. Шлезингеръ, 1169.

19. III.

- $C_{19}H_{15}O_3N$ Метиламинное производное дегидробензоилуксусн. к., по-
лучение (655) получение изъ него дифенилпиридола,
(655), И. Шеттле.
 $C_{19}H_{15}O_4N_3$ Семикарбазидное производное дегидробензоилуксусн. к.,
получение (662), дѣйствие спиртовой щелочи (663),
И. Шеттле.
 $C_{19}H_{22}O_4N_7$ Триметилен-бис[α -иминофенилуксусная] к., получение
(1167), свойства, хлогидратъ, Си-соль, метиловый эфиръ
(1167), этиловый эфиръ (1168), Н. Шлезингеръ.
 $C_{19}H_{33}O_4N_2$ Триметилен-бис[α -иминооктановая] к., получение (1167),
свойства, Си-соль, метиловый эфиръ (1170), Н. Шле-
зингеръ.

Группа C_{20} .

20. II.

- $C_{20}H_{18}O$ Трифенилметилметиловый эфиръ, получение при дѣй-
ствіи C_6H_5MgBr на метил. эфиръ бензойной к., Г. Стад-
никовъ, 2040.
 $C_{20}H_{48}Br_{16}$ 1) Бромидъ (асс.) эритреноваго каучука, синтезъ, И. Остро-
мысленскій, 1920;
2) Бромидъ (сimm.) эритреноваго каучука, механизмъ поли-
меризации въ него бромистаго винила, И. Остромысленскій,
1938

20. III.

- $C_{20}H_8O_8N_4$ Динитрохинондиакридонъ, В. Шарвинъ, 1263.
 $C_{20}H_{10}O_4N_4$ Хинондиакридонъ, получение (1261), сѣрноокислая соль
(1262), дѣйствие брома, нитрование, сульфирование,
дѣйствие ѣдкой щелочи (1263), восстановление (1265),
В. Шарвинъ.
 $C_{20}H_{14}O_4N_7$ Продуктъ восстановления хинондиакридола, В. Шарвинъ,
1266.
 $C_{20}H_{17}O_3N$ Этиламинное производное дегидробензоилуксусн. к., по-
лучение (656), получение изъ него дифенилпириона (656),
И. Шеттле.
 $C_{20}H_{18}O_2S_2$ Этиловый эфиръ этилхинола тиоиндиго, М. Чилининъ, 548.
 $C_{20}H_{24}O_2N_2$ Хининъ, двойныя галоидныя соли его съ мочевиной,
П. Голубевъ, 14.

20. IV.

- $C_{20}H_8O_4N_2Br_2$ Дибромхинондиакридонъ, В. Шарвинъ, 1263.

Группа C_{21} .

21. II.

- $C_{21}H_{15}Br$ Динафтилбромметанъ, дѣйствие на феноль, (1304), дѣй-
ствие на анилинъ (1307), О. Магидсонъ.
 $C_{21}H_{16}O$ Динафтилкарбиноль, дѣйствие на феноль (1305), конденса-
ция съ анилиномъ (1307), О. Магидсонъ.
 $C_{21}H_{16}N_2$ Дипиррилдифенилметанъ, получение и свойства, В. Челин-
цевъ и Б. Троновъ, 1215; В. Челинцевъ и А. Терентьевъ,
1218.
 $C_{21}H_{24}N_4$ Нитрилъ пентаметилен-бис[α -иминофенилуксусной] к.,
получение и омыление, Н. Шлезингеръ, 1171.

21. III.

- $C_{21}H_{17}O_3N$ Аллиламинное произв. дегидробензоилуксусной к.,
И. Шеттле, 659.
 $C_{21}H_{19}O_3N$ 1) Н. пропиламинное производное дегидробензоилуксусной
к., И. Шеттле, 657.
2) Изопропиламинное производное дегидробензоилуксусн. к.,
И. Шеттле, 657.
 $C_{21}H_{22}O_2N_2$ Амилхинолиндиго, М. Чилининъ, 543.
 $C_{21}H_{26}O_4N_2$ Пентаметилен-бис[α -иминофенилуксусная] к., получение
(1171), сѣрноокислая и хлористоводородн. соли (1172),
мѣдная и никкелевая соли (1173), этиловый эфиръ
(1173), метиловый эфиръ (1174), Н. Шлезингеръ.

Группа C_{22} .

22. III.

- $C_{22}H_{16}ON_4$ α -Нафтоль-дисазоанилинъ, бисульфитныя производныя,
Н. Ворожцовъ, 1726.
 $C_{22}H_{21}O_3N$ 1) Н. бутиламинное производное дегидробензоилуксусн. к.,
И. Шеттле, 658.

22. III.—23. II.—23. III. — LX —
24. III.—25. III.

- 2) Втор. бутиламинное производн. дегидробензоилуксусн. к., И. Шеттле, 658.
3) Изобутиламинное производное дегидробензоилуксусн. к., И. Шеттле, 658.
 $C_{22}H_{28}O_2N_4$ Продуктъ, получающийся нагрѣваніемъ дегидробензоилуксусн. к. съ метиламиномъ, получение (674), реакция съ NH_2OH (675), реакция съ солянок. фенилгидразиномъ (676), И. Шеттле.

Группа C_{23} .

23. II.

- $C_{23}H_{28}N_4$. Нитрилъ гептаметилен-бис-[α -иминофенилуксусной] к., получение, хлоргидратъ, омыленіе, Н. Шлезингеръ, 1816.

23. III.

- $C_{23}H_{16}O_2S_2$
 $C_{23}H_{18}ON_2$ Бензилпроизводное тининдиго, М. Чиликинъ, 544, 545.
Продуктъ воздѣйствія $C_6H_5NH.NH_2HCl$ на α -фенацил- γ -фенилизоксазолъ, И. Шеттле, 669.
 $C_{23}H_{23}O_3N$ 1) *n*. амиламинное произв. дегидробензоилукс. к., И. Шеттле, 658.
2) Изоамиламинное производное дегидробензоилуксусн. к., И. Шеттле, 659.
 $C_{23}H_{26}O_5N_2$ Диаминное основаніе — продуктъ конденсаціи ацетондикарбонового эфира съ бензалдегидомъ и амміакомъ, П. Петренко-Критченко, 1132.
 $C_{23}H_{29}O_4N_2$ Трѣиаминное основаніе—продуктъ конденсаціи ацетондикарбонового эфира съ бензалдегидомъ и амміакомъ, П. Петренко-Критченко, 1131.
 $C_{23}H_{30}O_4N_2$ Гептаметилен-бис-[α -иминофенилуксусная] к.; ея получение, изомерія мѣдныхъ солей (1817), метиловый эфиръ (1818), Н. Шлезингеръ.

Группа C_{24} .

24. III.

- $C_{24}H_{17}O_3N$ Анилиновое производное дегидробензоилуксусн. к., И. Шеттле, 660.
 $C_{24}H_{21}N_3S$ Соединеніе пиразолина $C_{17}H_{16}N_2$ съ фенил. горчичн. масломъ, Н. Кижнеръ, 1828.
 $C_{24}H_{29}O_2N_4$ Продуктъ, получающийся при нагрѣваніи дегидробензоилуксусн. к. съ диметиламинономъ, получение (678), HCl -соль (678), разложеніе нагрѣваніемъ съ HCl (679), И. Шеттле.

Группа C_{25} .

25. III.

- $C_{25}H_{19}O_3N$ *o*-, *n*- и *m*-толуидиновыя производныя дегидробензоилуксусн. к., И. Шеттле, 660, 661.
 $C_{25}H_{19}O_3N$ Бензиламинное производное дегидробензоилуксусн. к., И. Шеттле, 660.

— LXI — 25. III.—26. I.—26. II.—26. III.
27. II.—28. II.—28. III.—30. III.

- $C_{25}H_{27}O_3N$ Гептиламинное производное дегидробензоилуксусной к., И. Шеттле, 659.

Группа C_{26} .

26. I.

- $C_{26}H_{16}$ Дибифенилэтанъ, новые способы получения окрашенныхъ углеводородовъ его типа, А. Ваншейдтъ, 759.
 $C_{26}H_{18}$ Дибифенилэтанъ, синтезъ его производныхъ, А. Ваншейдтъ, 758.

26. II.

- $C_{26}H_{22}O$ 1) Дибензгидриловый эфиръ, получение его при взаимодействіи этилмагнійодида, бензгидрола и этилукс. эфира, Г. Стадниковъ, 1124.
2) Трифенилметилбензиловый эфиръ, получение при дѣйствіи C_6H_5MgBr на метил. эф. бензойной к. (2042) и на бензойнобензиловый эфиръ (2043), Г. Стадниковъ.

26. III.

- $C_{26}H_{21}O_3N$ ω -Фенилэтиламинное производное дегидробензоилуксусной к., И. Шеттле, 660.
 $C_{26}H_{26}O_2N_4$ Продуктъ, получающийся нагрѣваніемъ дегидробензоилуксусной к. съ этиламинономъ, И. Шеттле, 677.

Группа C_{27} .

27. II.

- $C_{27}H_{20}O$ *n*-Оксифенилди- α -нафтилметанъ, синтезъ и свойства (1304, 1305), дѣйствіе фенолята калия (1305), О. Магидсонъ.
 $C_{27}H_{21}N$ *n*-Аминофенилди- α -нафтилметанъ, получение (1307), сѣрно-кислая и хлористоводор. соли (1308), diazотированіе и замѣна diaзогруппы на гидроксилъ (1309), О. Магидсонъ.

Группа C_{28} .

28. II.

- $C_{28}H_{22}O$ *n*-Анизиди- α -нафтилметанъ, получение, О. Магидсонъ, 1306.

28. III.

- $C_{28}H_{19}O_3N$ α - и β -Нафтиламинныя производныя дегидробензоилуксусн. к., И. Шеттле, 661.

Группа C_{30} .

30. III.

- $C_{30}H_{22}ON_4$ Продуктъ взаимодействія фенилгидразина съ дегидробензоилуксусной к., И. Шеттле, 671.
 $C_{30}H_{22}O_2S_2$ Бензолловый эфиръ бензилхиопола тининдиго, М. Чиликинъ, 550.

30. III.—32. I—32. II.
32. III.—34. II.—37. III.

— LXII —

$C_{30}H_{22}O_3N_4$ As - Дифенилгидразинное производное дегидробензоил-уксусной к., И. Шеттле, 663.
 $C_{30}H_{21}O_3N$ γ -Пиперидонъ, получающийся при конденсации ацетондикарбонового эфира съ бензалдегидомъ и бензил-аминомъ, П. Петренко-Критченко, 1130.

Группа C_{32} .

32. I.

$C_{32}H_{48}$ Эритреновый каучукъ, синтезъ, И. Остромысленский, 1922.

32. II.

$C_{32}H_{28}O_4$ Фенилдезоксинъ клѣтчатки, iodное число для него (1089); сухая перегонка его (1090), И. Котюковъ.

32. III.

$C_{32}H_{22}O_4Cl_2$ Хлорфенилдезоксинъ клѣтчатки, И. Котюковъ, 1088.
 $C_{32}H_{22}O_4Br_2$ Бромфенилдезоксинъ клѣтчатки, И. Котюковъ, 1089.

Группа C_{34} .

34. II.

$C_{34}H_{26}N_6$ Продуктъ взаимодействия гидразина и дибензилацетона (1824, 1825), разложение при нагреваніи, Н. Нижнеръ.

Группа C_{37} .

37. III.

$C_{37}H_{40}O_7N_2$ Диаминное основание — продуктъ конденсации ацетондикарбонового эфира съ бензалдегидомъ и бензиламиномъ, П. Петренко-Критченко, 1129.

Указатель к первому отделу LI тома.

(Цифры, напечатанные жирным шрифтом, относятся к протокольным рефератам).

Для органических соединений введен указатель по эмпирическим формулам, составленный по системе „Лексикона Органич. Соединений“ Рихтера. Формулы классифицируются прежде всего по числу углеродных атомов в частице, далее по числу других, кроме С, входящих в состав формулы элементов.

Число входящих в состав формулы атомов углерода обозначается на верху каждой страницы указателя арабской цифрой, а число других, кроме С, входящих в формулу элементов—цифрой римской. Таким образом 2 III обозначает, что дело идет об орган. соединениях, в состав частицы которых входит С₂ и, кроме того, три каких-либо элемента; в эту рубрику, напр., будут отнесены соединения С₂Н₇О₃Р, С₂О₄Н₂Вг и т. д. В каждом таком отделе, обозначаемом комбинацией арабской и римской цифр, соблюдается порядок введения в формулу к С элементов и для каждого вводимого элемента порядок по числу вводимых атомов. Порядок введения элементов такой: Н, О, N, Cl, Вг, J, F, S, P и затем остальные элементы по алфавиту принятых для них в формулах обозначений.

Соли органических кислот и большинство эфиров их надо искать при формулах кислот.

Названия органич. соединений приводятся в указателе те, которые им даны авторами статей.

Оксимы, фенилгидразоны и семикарбазоны и др. подобные соединения даны при формулах соответствующих альдегидов и кетонов.

В предметный указатель введены полностью, с указанием стр., авторов и т. д. все химические соединения, относительно которых имеются новые данные.

Названия отдельных органических соединений, для которых установлена определенная эмпир. формула, в алфавитном указателе только упомянуты, и подробнее относительно их надо искать в указателе по эмпирическим формулам.

ИМЕННОЙ УКАЗАТЕЛЬ.

- Бузников, В. И. Русская камфоль, ее состав, свойства и применение ее в приготовлении порохов, 298.
- Григорьева, М. С., см. Чугаев, Л. А.
- Данилов, С. Н. К вопросу о механизме превращения α -гликолей под действием водотнимающих веществ. Дегидратация вторично-третичных α -гликолей, производных гидробензонна, ст. I, 97.
- Аллилдезоксibenзонн, 128.
- Двузамещенные дезоксibenзонны (предв. со-общ.), 133.
- Езерский, М. см. Левальт-Езерский, М.
- Ефремов, Н. Н. О эфирах некоторых углеводородов, 353.
- Об определении сухого остатка в соляной рапе, 399.
- Жемчужный, С. Ф. Исследование структуры самородной платины, 417.
- Жемчужный, С. Ф., см. Курнаков, Н. С.
- Курнаков, Н. С. Прения по докладу Бузникова, В. И., 299.
- Курнаков, Н. С. и Жемчужный, С. Ф. Равновесие взаимной системы, хлористый натрий—серномагневая соль в применении к природным рассолам, 1.
- Лебедев, С. В. Нефролог Дианина, А. П. 296.
- Левальт-Езерский, М. Об осмотическом давлении, 231. Об осмотическом давлении растворов, 241.
- Ловягин, Ю. Н., см. Пигулевский, Г. В.
- Нагорнов, Н. Н. О теплоте образования изоморфных смесей органических веществ, 301.
- Наметкин, С. С. Исследования из области гомологов камфарной группы. Ст. 2-ая. О β -метилкамфене и β -метилкамфепилоне, 139. О липине, 147.
- Наметкин, С. С. и Руженцева, А. К. О фенхиле ст. 2-ая, 152.
- Наметкин, С. С. и Шлезингер, М. А. Исследования из области гомологов камфарной группы. Ст. 3-я, третичный метилборниловый спирт и его дегидратация, 144.
- Никитина, В. С., см. Пигулевский, Г. В.
- Пигулевский, Г. В. Материалы по исследованию русских эфирных масел. Ст. 1-ая, 60.
- Пигулевский, Г. В. и Ловягин, Ю. Н. Состав клубней *Ficaria ranunculoides*; получение из клубней крахмала, 300.
- Пигулевский, Г. В. и Никитина, В. С. Материалы по исследованию русских эфирных масел. Ст. 2.
- Пигулевский и Плотницкий, Ю. А. Материалы по исследованию русских эфирных масел. Ст. 3-я, 81.
- Пигулевский и Фихтенгольц. Материалы по исследованию русских эфирных масел. Ст. 4-я, 87.
- Плотницкий, Ю. А., см. Пигулевский, Г. В.
- Руженцева, А. К. см. Наметкин, С. С.
- Сморodinцев, И. А. О гетерозиме. Ст. 1-ая, 156. Ст. 2-ая, 178.
- Тюрин, И., см. Успенский, А.
- Уразов, Г. Г. К вопросу об ушполярной проводимости сернистых металлов. Исследование электрических свойств сернистого серебра и полусернистой меди, 311.
- Успенский, А. Е. и Тюрин, И. Синтез стереоизомерных 1,4-дibромгексаметиленов, 263.
- Успенский, А. Е. О фенил-(3)-бицикло-(0,1,3)-гексане и непредельном циклическом углеводороде $C_{10}H_{14}$ в связи с изомеризацией циклических соединений, 245. О диметил-3,3-бицикло-(0,1,3)-гексане в связи с изомеризацией циклических соединений и о стереоизомерных диметил-1,1-дibром-3,5-гексаметиленов, 257. К вопросу о Вальденовском обращении. О возможности иметь критерий для суждения о нормальности и аномальности реакций замещения, 275. К вопросу о пространственном расположении валентностей трехатомного азота в связи с общей теорией асимметрии молекулы и оптической деятельностью соединений, 288.
- Фихтенгольц, С. С., см. Пигулевский, Г. В.
- Фаворский, А. Е. Прения по докладу Бузникова, В. И. 299.
- Черняев, И. И., см. Чугаев, Л. А.
- Чугаев, Л. А. О назначении и задачах Института по изучению платины и других благородных металлов, 183. Исследование над комплексными соединениями платины, 193. Прения по докладу Бузникова, В. И., 299.
- Чугаев, Л. А. и Григорьева, М. С. О гидразино-вых соединениях платины, 196.
- Чугаев, Л. А. и Черняев, И. И. О гидроксид-миновых соединениях платины, 211.
- Шлезингер, М. А., см. Наметкин, С. С.

ПРЕДМЕТНЫЙ УКАЗАТЕЛЬ.

- Абиетининовая кислота, 299, Л. Чугаев.
- Азот трехатомный, пространственное расположение валентностей, 238, А. Успенский.
- Аллилгидробензонн, $C_{17}H_{16}O_2$.
- Аллилдезоксibenзонн, $C_{17}H_{16}O$.
- Алюминий, сплавы с сурьмой, 461, Г. Уразов.
- Антимониды алюминия, 461, Г. Уразов.
- Антрацен, $C_{14}H_{10}$.
- Астраханит, 33, Н. Курнаков и С. Жемчужный.
- Аценафтен, $C_{10}H_8$.
- Бензалацетон, $C_{10}H_{10}O$.
- Бензилнафталин- α , α - $C_{17}H_{14}$.
- β -Бензоиламин, $C_{10}H_{11}O_2N$.
- Бензоиламиноомаксиланная кислота, d-1- β -бензоиламиноомаксиланная кислота, α -бензоиламиноомаксиланная кислота, $C_{13}H_{13}O_3N$.
- 1-Бензоиллейцин, $C_{13}H_{17}O_3N$.
- Броморичный альдегид, C_9H_7OBr .
- Бромнафталин α , бромнафталин β , $C_{10}H_7Br$.
- Валентностей трехатомного азота пространственное расположение, 238, А. Успенский.
- Вальденовское обращение, нормальность и аномальность реакций замещения, 275, А. Успенский.
- Виниловые алкоголи, образование при дегидратации α -гликолей, 111, С. Данилов.
- Галипот, 299, Л. Чугаев.
- Геометрическое изображение равновесий, 5, Н. Курнаков и С. Жемчужный.
- Гидразин, в комплексных платиновых соединениях, 197, Л. Чугаев и М. Григорьева.
- Гидробензонн и изогидробензонн, $C_{14}H_{14}O_2$; гидробензонн-овые гликоли, дегидратация, 97, С. Данилов.
- Гидроксиламины, комплексные соединения с платиной, 213, Л. Чугаев и И. Черняев.
- Гиппуровая к., $C_9H_8O_3N$.
- Гетерозим, его расщепляющее действие, 156, локализация, 178, влияние аутолиза, 181. И. Сморodinцев.
- Гликоли— α , дегидратация, о механизме превращения, 97, С. Данилов.
- Гликохоловоксилый натрий, $C_{12}H_{14}O_6N Na$.
- Дибромбензол-пара, β - $C_6H_4Br_2$; β -двухмюрбензол, β - $C_6H_4Cl_2$.
- Дезилуксусная кислота, см. β -фенилбензилпропионовая кислота.
- Дезоксibenзонны двузамещенные, 133, С. Данилов.
- Дианин, А. П. нефролог, 296.
- Дибензил, $C_{14}H_{14}$.
- 1,4-Дибромгексаметилен, $C_6H_{10}Br_2$.
- Дибром (1,3) - фенил - (5) - циклогексан, $C_7H_{14}Br_2$.
- Дикетогексаметилен, $C_6H_8O_2$.
- Диметил-3,3-бицикло-(0,1,3)-гексан, C_6H_{14} ; диметил-1,1-дibром-3,5-циклогексан, $C_6H_{14}Br_2$.
- Диметилциклогексен, C_6H_{10} .
- m-Динитробензол, m- $C_6H_4O_2N_2$.
- Дифенил, $C_{12}H_{10}$; дифенилметан, $C_{12}H_{12}$.
- Изомеризация альдегидов в кетоны, 109, С. Данилов.
- Изоморфные смеси органических веществ, их теплота образования, 391, Н. Нагорнов.
- Изопропилгидробензонн, $C_{17}H_{16}O_2$.
- Изофенхилксантогеновой кислоты амид, $C_{11}H_{17}OSN$.
- Институт по изучению платины и др. благородн. металлов 183, Л. Чугаев.
- Камфоль русская, 298, В. Бузников.
- Карабугазский залив, месторождение глауберовой соли, 29, 32, Н. Курнаков и С. Жемчужный.
- Комплексные соединения платины, 193, Л. Чугаев.
- Крахмал из клубней *Ficaria ranunculoides*, 300, Г. Пигулевский и Ю. Ловягин.
- Кристаллизация поле, полюс поля, древа кристаллизации, 27, 46; кристаллизационные поля системы хлористый натрий—серномагневая соль, 26, Н. Курнаков и С. Жемчужный.
- Матный сернокислый, система с хлористым натрием, 1, Н. Курнаков и С. Жемчужный.
- Масло слюное, 74, Г. Пигулевский и В. Никитина; масло несопа, 81, Г. Пигулевский и Ю. Плотницкий; масло несопа с синими, красными и белыми цветами, 87, Г. Пигулевский и С. Фихтенгольц; масло кипарисное, 83, Г. Пигулевский и Ю. Плотницкий; то же, 93, Г. Пигулевский и С. Фихтенгольц; масло лавровое, 79, Г. Пигулевский и В. Никитина; масло можжевельное, 67, Г. Пигулевский; то же можжевельное, древесного можжевельника, 83, Г. Пигулевский и В. Никитина; то же

же, 90, Г. Пигулевский и С. Фихтенгольц; масло мятное, 68, Г. Пигулевский; масло пихтовое сибирское, фракционировка, 66, Г. Пигулевский;—пихтовое кавказское, 76, Г. Пигулевский и В. Никитина; пулегиевое, 74, Г. Пигулевский и В. Никитина;—сосновое, английское, немецкое, шведское, русское, фракционная перегонка, вращение плоскости поляризации, 62, Г. Пигулевский, масло сосновое *P. densiflora*, 78, Г. Пигулевский и В. Никитина; туйное, 72, Г. Пигулевский и В. Никитина;—туйн, 77, Г. Пигулевский и В. Никитина;—шалфей, 83, Г. Пигулевский и Ю. Плотницкий.

Медь полусерпистая, электрич. свойства, 311, 338, Г. Уразов.

Метилкамфен, $C_{11}H_{18}$, β -метилкамфениловая кислота-амид, $C_{10}H_{19}ON$; β -метилкамфенилон, $C_{10}H_{16}O$.

Натрий хлористый, система с сернокислым магнием, 1, Н. Курнаков и С. Жемчужный.

Нафталин, $C_{10}H_8$; нитронафталин α - $C_{10}H_7O_2N$. Нитроаценафтен, $C_{12}H_9O_2N$.

Окиси при превращении α -гликолей, 111, С. Данилов.

Объем трифенилуксусного альдегида, превращение в нитрил трифенилуксусной кислоты, 118; оксим трифенилэтанола, 127, С. Данилов.

Осмотическое давление, 231, 241, М. Левальт-Езерский.

Пимаровая кислота, 299, Л. Чугаев.

Пинан, $C_{10}H_{18}$.

Платина и ее спутники, историч. очерк, 184, комплексные соединения, 193, Л. Чугаев; платина самородная, ее структура, исследование разных образцов, 417, С. Жемчужный.

Платоамминтригидроксиламинхлорид $Pt(NH_3)(NH_2OH)_3Cl_2$, хлороплатинит, хлоропалладит, 228, Л. Чугаев и И. Черняев; платотетрагидразинхлорид $Pt(N_2H_4)_2Cl_2$, хлороплатинит, подид, 208, Л. Чугаев и М. Григорьева; платотрансдиамминдигидразинхлорид $[Pt(NH_3)_2(N_2H_4)_2]Cl_2$, дихлоргидрат 207, 208, Л. Чугаев и М. Григорьева; платотрансдиамминдигидроксиламинхлорид $[Pt_2NH_3 \cdot 2NH_2OH]Cl_2$ (224), хлороплатинит, хлоропалладит (226), Л. Чугаев и И. Черняев; платотрансдипиридиндигидроксиламинхлорид $Pt_2C_5H_5N \cdot 2NH_2OH \cdot Cl_2$, 229, Л. Чугаев и

И. Черняев; платотриамминдигидроксиламинхлорид $Pt_3(NH_3)_3 \cdot NH_2OH \cdot Cl_2$, 227, хлороплатинит 228, Л. Чугаев и И. Черняев; платопседиамииндигидразинхлорид $[Pt(NH_3)_2(N_2H_4)]Cl_2$, хлороплатинит, 205, Л. Чугаев и М. Григорьева; платоседиамииндигидроксиламинхлорид, $Pt(NH_3)_2(NH_2OH)_2Cl_2$, хлороплатинит, 223, хлоропалладит, 224, Л. Чугаев и И. Черняев.

Подвижность радикалов, 101, С. Данилов.

Полюс поля, 27, Н. Курнаков и С. Жемчужный.

Равновесие взаимной системы хлористый натрий-серномагниева соль, 1, Н. Курнаков и С. Жемчужный

Рассолы, определение сухого остатка, 399, Н. Ефремов; рассолы природные, равновесие системы хлористый натрий-серномагниева соль, 1, рассолы первого и второго класса, 44, Н. Курнаков и С. Жемчужный.

Растворимость олей, определение, 9, Н. Курнаков и С. Жемчужный.

Ретеп, $C_{16}H_{16}$.

Семькарбазон трифенилуксусного альдегида, кристаллизация спирта, 119, С. Данилов.

Серебро серпистое, электрич. свойства, 311, 325, Г. Уразов.

Серпистые металлы, удельная проводимость, 311, Г. Уразов.

Система хлористый натрий-серномагниева соль, 1, Н. Курнаков и С. Жемчужный.

Свицидар сосновый, красный и бесцветный свицидар, свойства, 69, Г. Пигулевский; свицидар сосновый крымской и обыкновенной сосны, 85, Г. Пигулевский и Ю. Плотницкий.

Смоляные кислоты, 299, Л. Чугаев.

Соляная рана, сухой остаток, способ определения, 399, Н. Ефремов.

Спирт изофенхиловый, $C_{10}H_{16}O$; спирт трет-метилборниловый, $C_{11}H_{20}O$.

Стильбен, $C_{14}H_{12}$.

Стифнаги углеводов, 353, Н. Ефремов.

Стифниновая кислота $C_6H_3O_6N_3$.

Сукцинилоянтарный эфир, $C_{12}H_{16}O_6$.

Сурьма, сплавы с алюминием, 461, Г. Уразов.

Таврохолевокислоты натрий, $C_{26}H_{44}O_7NSNa$.

Теплота образования изоморфных смесей органических веществ, 301, Н. Нагорнов.

Термостат для определения растворимости, 9, Н. Курнаков и С. Жемчужный.

Трансдихлороаминдигидроксиламинплатина $Pt(NH_3 \cdot NH_2OH)_2Cl_2$, 227; трансдихлордигидроксиламинплатина, 230, Л. Чугаев и И. Черняев.

Трипиробензол 1-3-5, $C_6H_3O_6N_3$; тринитроксилол-2-4-6, $C_6H_7O_6N_3$.

Тринитрозорцип симм., см. стифниновая кислота.

Трипиротолуол-2-4-6, $C_7H_5O_6N_3$.

Трифенилкарбинол, $C_{19}H_{16}O$; трифенилметан, $C_{18}H_{16}$; трифенилуксусная к $C_{20}H_{16}O_3$; трифенилуксусный альдегид, $C_{20}H_{16}O$; трифенилхлорэтилен, $C_{26}H_{18}Cl$; 1,1,2-трифенилэтан, $C_{20}H_{16}$; трифенилэтанол, $C_{20}H_{18}O$; трифенилэтанон, $C_{20}H_{16}O$; трифенилэтиламин, $C_{22}H_{19}N$; трифенилэтиленовая окись Гардера, $C_{20}H_{16}O$.

Униполярная проводимость, 313, 320, 333, Г. Уразов.

Фелантрен, $C_{14}H_{10}$.

γ -Фенилбензилпропионовая к., $C_{16}H_{14}O_2$.

Фенил (5) бицикло-(0,1,3)-гексан, $C_{12}H_{14}$.

Фенилбутены, $C_{10}H_{12}$.

Фенилгидразон трифенилуксусного альдегида, получение и свойства, 120, С. Данилов.

Фенилгидробензоин, $C_{20}H_{18}O_2$.

Фенилдигидрозорцип, $C_{12}H_{12}O_2$; фенил-(5)-циклогександиол (1,3), $C_{12}H_{16}O_2$; фенилциклогексен, $C_{12}H_{14}$.

Фенхилен, $C_{10}H_{16}$.

Флуорен, $C_{14}H_{10}$.

Формулы Эйлера и Листинга, 47, Н. Курнаков и С. Жемчужный.

п-Хлоробензол, п- C_6H_4Cl .

Хлоркоричный альдегид, C_9H_7OCl .

Хлорнафталин, $C_{10}H_7Cl$.

Хипиты, $C_6H_{12}O_2$.

Циклофенхен, $C_{10}H_{16}$.

Цис-дигидродигидразинплатина $Pt(N_2H_4)_2(NO_2)_2$, 210, Л. Чугаев и М. Григорьева.

Эвтоническая точка, 37, Н. Курнаков и С. Жемчужный.

1-Этил-1,1,2-трифенил-этанол-2, $C_{22}H_{22}O$.

Этилфенилдезоксibenзоин, $C_{22}H_{20}O$.

Эфирные масла, 60, Г. Пигулевский.

Янтарной кислоты диэтиловый эфир, $C_8H_{14}O_4$.

Указатель органических соединений по эмпирическим формулам.

Группа C₆.

6. II.

η -C ₆ H ₄ Cl ₂	Двухлорбензол, тепл. образования изоморфной смеси с п-двухлорбензолом, 303, с хлоридбензолом, 305, Н. Нагорнов.
п-C ₆ H ₄ Br	п-Двухлорбензол, теплот. образов. изоморфной смеси с п-двухлорбензолом, 303, с п-нафталином, 306, Н. Нагорнов.
C ₆ H ₆ O ₂	Дикетогексаметилен, 268, А. Успенский.
C ₆ H ₁₀ Br ₂	1,4-Дибромгексаметилены, два стереоизомера, 273, 274, А. Успенский.
C ₆ H ₁₃ O ₂	Хипиты, цис и транс (1-4-диоксигексагидробензол), ацетаты, 269, А. Успенский.

6. III.

C ₆ H ₃ O ₆ N ₃	Тринитробензол 1-3-5, отношение к стифниновой кислоте, 391, Н. Ефремов.
C ₆ H ₃ O ₆ N ₃	Стифниновая кислота, 355, соединение с нафталином, 357, с α-хлорнафталином, 359, с α-бромнафталином, 360, с β-бромнафталином, 362, с α-нитронафталином, 364, с α-бензилнафталином, 366, с фенантреном, 369, с антраценом, 371, с аценафтенем, 373, с цитроаценафтенем, 376, с флуореном, 377, с ретенем, 379, с дифенилом, 381, с дибензилом, 383, с стильбеном, 385, с трифенилметаном, 387, с дифенилметаном, 389, с 1-3-5 тринитробензолом, 391, с 2-4-6 тринитротолуолом, 393, с 2-4-6 тринитроксолом, 395, Н. Ефремов.
C ₆ H ₄ O ₄ N	м-Динитробензол, т. обр. изоморфной смеси с нафталином, 307, Н. Нагорнов
C ₆ H ₄ Cl	п-Хлоридбензол, тепл. образов. изоморфной смеси с п-дихлорбензолом 305, Н. Нагорнов.

Группа C₇.

7. III.

C ₇ H ₅ O ₆ N ₃	Тринитротолуол 2-4-6, отношение к стифниновой кислоте, 393, Н. Ефремов.
---	---

Группа C₈.

8. I.

C ₈ H ₁₁	1) Диметил-3,3-бицикло-[0,1,3]-гексан, 261, А. Успенский. 2) Диметилциклогексан, 262, А. Успенский.
--------------------------------	--

8. II.

C ₈ H ₁₄ O ₄	Янтарной кислоты диэтиловый эфир, получение, 263, А. Успенский.
C ₈ H ₁₄ Br ₂	Диметил-1,1-дибром-3,5-циклогексан, цис и транс, 258, А. Успенский.

8. III.

C ₈ H ₇ O ₆ N ₃	Тринитроксолол 2-4-6, отношение к стифниновой кислоте, 395, Н. Ефремов.
---	---

Группа C₉.

9. III.

C ₉ H ₇ OCl	Хлоркоричный альдегид, тепл. образования изоморфной смеси с бромкоричным альдегидом, 302, Н. Нагорнов.
C ₉ H ₇ OBr	Бромкоричный альдегид, тепл. образов. изоморфной смеси с хлоркоричным альдегидом, 302, Н. Нагорнов.
C ₉ H ₉ O ₃ N	Глицуровая кислота, расщепление гистозимом, 160, И. Смородинцев.

Группа C₁₀.

10. I.

C ₁₀ H	1) Нафталин, тепл. образования изоморфной смеси с п-дибромбензолом 306, с м-динитробензолом, 307, Н. Нагорнов. 2) Нафталин, соединение с стифниновой кислотой, 357, Н. Ефремов.
C ₁₀ H ₁₂	Фенилбутены, три изомера, получение из аллилдиоксидбензола, 130, С. Данилов.
C ₁₀ H ₁₆	1) Циклофенхен, 155, С. Наметкин. 2) Фенхилен, свойства, нитрозохлорид, 153, С. Наметкин и А. Руженцова.
C ₁₀ H ₁₆	Линал, получение гидроген. из линалена, пиртосоединение C ₁₀ H ₁₇ NO ₂ , 150, С. Наметкин.

10. II.

C ₁₀ H ₇ Cl	Хлорнафталин-α, 359, Н. Ефремов.
C ₁₀ H ₇ Br	1) Бромнафталин-α, соединение с стифниновой кислотой, 361, Н. Ефремов. 2) Бромнафталин β, соединение с стифниновой кислотой, 362, Н. Ефремов.
C ₁₀ H ₁₀ O	Бензалацетон, синтез, 246, А. Успенский.
C ₁₀ H ₁₆ O	β-Метилкамфенилон, получение, свойства, семикарбазон C ₁₁ H ₁₉ ON ₃ , 143, С. Наметкин.
C ₁₀ H ₁₈ O	Спирт изофенхиловый, ксантогеновые эфиры, амид изофенхилксантогеновой кислоты C ₁₀ H ₁₇ OCSNH ₂ , 153, С. Наметкин.

10. III.

C ₁₀ H ₇ O ₂ N	Питронафталин α, отношение к стифниновой кислоте, 364, Н. Ефремов.
C ₁₀ H ₁₁ O ₃ N	β-Бензонлаланин, действие на него гистозима, 171, И. Смородинцев.
C ₁₀ H ₁₉ ON	β-Метилкамфениловая кислота-амид, получение из β-топа, 144, С. Наметкин.

Группа C₁₁.

11. I.

C ₁₁ H ₁₆	1) α-Метилкамфен, получение, свойства, 146, С. Наметкин. 2) β-Метилкамфен, свойства, гидратация, 142, С. Наметкин.
---------------------------------	---

е. II.

11. II.—11. III.—11. IV.
—12. I.—12. II.—12. III.
—13. I.—13. III.—14. I.

11. II.

$C_{11}H_{20}O$ Спирт трет. метилборциловый, получение, дегидратация, 145, С. Наметкин.

11. III.

- $C_{11}H_{18}O_2N$ 1) α -Бензоиламиномасляная кислота норм. d и l, действие на нее гистозима, 172, 173, И. Смородинцев.
2) d-l- β -Бензоиламиномасляная кислота норм., действие на нее гистозима, 171, И. Смородинцев.
3) Бензоиламиноизомасляная кислота, действие на нее гистозима, 171, И. Смородинцев.

УК:

11. IV.

$C_{11}H_{19}OSN$ Изофенхилксантогеновой кислоты амид, 152, С. Наметкин.

Группа C_{12} .

12. I.

- $C_{12}H_{10}$ 1) Аценафтенъ, соединение с стифининовой кислотой, 373, Н. Ефремов.
2) Дифенил, отношение к стифининовой кислоте, 381, Н. Ефремов.
 $C_{12}H_{14}$ 1) Фенилциклогексен, 253, А. Успенский.
2) Фенил (5)-бицикло-(0,1,3)-гексан, 251, А. Успенский.

у.С.1

п.С.61

C_6H_6

C_6H_7

C_6H_7

12. II.

- $C_{12}H_{12}O_2$ Фенилдигидрорезорцин, 247, А. Успенский.
 $C_{12}H_{14}Br_2$ Дибром (1,3)-фенил (5)-циклогексан, 248, А. Успенский.
 $C_{12}H_{16}O_2$ Фенил-(5)-циклогександиол (1,3), получение, 247, А. Успенский.
 $C_{12}H_{16}O_6$ Сукцинилоянтарный эфир, синтез, 266, А. Успенский.

C_6H_3

C_6H_3

12. III.

$C_{12}H_9O_2N$ Нитроценафтен, отношение к стифининовой кислоте, 376, Н. Ефремов.

Группа C_{13} .

13. I.

- $C_{13}H_{10}$ Флуорен, соединение с стифининовой кислотой, 377, Н. Ефремов.
 $C_{13}H_{12}$ Дифенилметан, отношение к стифининовой кислоте, 389, Н. Ефремов.

C_6H_6

C_6H_6

13. III.

$C_{13}H_{17}O_3N$ l-Бензоиллейцин, действие на него гистозима, 173, И. Смородинцев.

C_7H_2

Группа C_{14} .

14. I.

- $C_{14}H_{10}$ 1) Антрацен, соединение с стифининовой кислотой, 371, Н. Ефремов.
2) Фенантрен, соединение с стифининовой кислотой, 369, Н. Ефремов.
 $C_{14}H_{12}$ Стильбен, соединение с стифининовой кислотой, 385, Н. Ефремов.
 $C_{14}H_{14}$ Дибензил, отношение к стифининовой кислоте, 383, Н. Ефремов.

C_6H_6

14. II.—16. II.—17. I.
17. II.—18. I.—19. I.
19. II.—20. I.—20. II.

14. II.

$C_{14}H_{14}O_2$ Гидробензон и изогидробензон, дегидратация, двумолекулярные ангидриды, 102, С. Данилов.

Группа C_{16} .

16. II.

$C_{16}H_{14}O_3$ β -Фенилбензилпропионовая кислота, получение из аллилдезоксибензона, 130, С. Данилов.

Группа C_{17} .

17. I.

$C_{17}H_{14}$ Бензилнафталин- α , соединение с стифининовой кислотой, 366, Н. Ефремов.

17. II.

- $C_{17}H_{16}O$ Аллилдезоксибензон, получение, свойства, окисление и т. д., семикарбазон и оксим, 129, С. Данилов.
 $C_{17}H_{18}O_2$ Аллилгидробензон, дегидратация, 100, 103, С. Данилов.
 $C_{17}H_{18}O_2$ Изопропилгидробензон, дегидратация, 100, 103, С. Данилов.

Группа C_{18} .

18. I.

$C_{18}H_{16}$ Ретен, соединение с стифининовой кислотой, 379, Н. Ефремов.

Группа C_{19} .

19. I.

- $C_{19}H_{16}$ 1) Трифенилметан, получение из трифенилуксусного альдегида, 117, С. Данилов.
2) Трифенилметан, отношение к стифининовой кислоте, 387, Н. Ефремов.

19. II.

$C_{19}H_{16}O$ Трифенилкарбинол и его этиловый эфир при окислении трифенилуксусного альдегида, 116, 117, С. Данилов.

Группа C_{20} .

20. I.

$C_{20}H_{18}$ 1,1,2-Трифенилэтан, получение из трифенилэтанола перв., 125, С. Данилов.

20. II.

- $C_{20}H_{18}Cl$ Трифенилхлорэтилен, получение из трифенилуксусного альдегида, 126 С. Данилов.
 $C_{20}H_{16}O$ 1) Трифенилэтанон (трифенилвиниловый алкоголь), способ получения, строение, 105, оксим, 127, С. Данилов.

- 2) Трифенилуксусный альдегид, строение (109), окисление (115), расщепление спиртовой щелочью (117), оксим (118), семикарбазон (119), фенилгидразон (120), восстановление (122), действие пятихлористого фосфора (125) изомеризация в трифенилвинол (126), С. Данилов.
- 3) Трифенилэтиленовая окись Гардера, тождество с трифенилуксусным альдегидом, 108, С. Данилов.
- $C_{20}H_{16}O_2$ Трифенилуксусная кислота, получение из трифенилуксусного альдегида-нитрида, 116, С. Данилов
- $C_{20}H_{16}O$ Трифенилэтанол первичный, получение (122), фенилуретан (123), ацета, (123), восстановление (125), С. Данилов.
- $C_{20}H_{16}O_2$ Фенилгидробензоин, получение и свойства (111), дегидратация (112), С. Данилов.
- $C_{20}H_{19}N$ Трифенилэтиламин, получение из фенилгидразона трифенилуксусного альдегида, 121, С. Данилов.

Г р у п п а C_{22} .

22. II.

- $C_{22}H_{20}O$ Этилфенилдезоксibenзоин, способ получения, восстановление, 135, С. Данилов.
- $C_{22}H_{22}O$ 1-Этил-1,1,2-трифенил-этанол-2, 137, С. Данилов.

Г р у п п а C_{26} .

26. IV.

- $C_{26}H_{42}O_6Na$ Гликохолевоислый натрий, действие на него гистозима, 174, И. Смородинцев

26. V.

- $C_{26}H_{41}O_7NSNa$ Таврохолевоислый натрий, действие на него гистозима, 175, И. Смородинцев.

Указатель к первому отделу III тома.

(Цифры, напечатанные жирным шрифтом, относятся к протокольным рефератам, а цифры со звездочкой * к докладам, для которых не представлено рефератов).

Для органических соединений введен указатель по эмпирическим формулам, составленный по системе „Лексикона Органич. Соединений“ Рихтера. Формулы классифицируются прежде всего по числу углеродных атомов в частице, далее по числу других, кроме С, входящих в состав элементов.

Число входящих в состав формулы атомов углерода обозначается наверху каждой страницы указателя арабской цифрой, а число других, кроме С, входящих в формулу элементов—цифрой римской. Таким образом 2 III обозначает, что дело идет об орган. соединениях, в состав частицы которых входит С₂ и, кроме того, три каких-либо элемента; в эту рубрику напр., будут отнесены соединения С₂Н₂О₃Р, С₂О₁Н₂Вг и т. д. В каждом таком отделе, обозначаемом комбинацией арабской и римской цифр, соблюдается порядок введения в формулу к С элементов и для каждого вводимого элемента порядок по числу вводимых атомов. Порядок введения элементов такой: Н, О, N, Cl, Вг, J, F—S, Р и затем остальные элементы по алфавиту принятых для них в формулах обозначений.

Соли органических кислот и большинство эфиров их надо искать при формулах кислот.

Названия органич. соединений приводятся в указателе те, которые им даются авторами статей.

Оксимы, фенилгидразоны и семикарбазоны и др. подобные соединения даны при формулах соответствующих альдегидов и кетонов, если последние известны.

В предметный указатель введены полностью, с указанием стр., авторов и т. д. все химические соединения, относительно которых имеются новые данные.

Названия отдельных органических соединений, для которых установлена определенная эмпирич. формула, в алфавитном указателе только упомянуты, и подробнее относительно их надо искать в указателе по эмпирическим формулам.

ИМЕННОЙ УКАЗАТЕЛЬ.

- Бергман**, А. Г. К вопросу о реакциях присоединения к сопряженным системам двойных связей. Статья 1. Бромирование изопрепа, 24. Статья 2. Присоединение бромистого водорода к динизопропенилу, 37. Буткевич, Ф. Ф. См. Чугаев, Л. А.
- Ваншейлт**, А. А. и Толстопятов, В. М. О получении треххлористого фосфора одновременным действием воды и хлора на треххлористый фосфор, 270. О получении треххлористого фосфора в лабораторном и заводском масштабах, 251. Владимиров, Н. А. См. Чугаев, Л. А. Волова, Е. Д. Сжатие при смешении хлороформа с кетонами (433*).
- Гринберг**, А. А. К вопросу о хемиллюминесценции, 151, 426.
- Данилов**, С. Н. К вопросу о механизме превращения α -гликолей под действием водоотнимающих веществ. Ст. 2. Дегидратация аллилгидроbenзоина 369. Ст. 3. Дегидратация изопропилгидроbenзоина, 400. Добрянский, А. Ф. Термический анализ системы (*o*- и *p*-толуолсульфамид), 139.
- Залькинд**, Ю. С. О присоединении водорода к ацетиленовым производным. 14. О гидрировании фенилацетилена, 191. 15. К вопросу о скоростях каталитических реакций, 199. Залькинд, Ю. С. и Пешекерова, М. С. О присоединении водорода к ацетиленовым производным. 13. К вопросу о механизме каталитического гидрирования диметилгексиндиола, 186.
- Измаильский**, В. А. К вопросу о соотношении между светопоглощением и строением. VI. О строении арилопиридиновых и вообще цикламмоновых солей, 303. VII. О флуоресцирующих арилопиридиновых солях, 344. Измаильский, В. А. и Разоренов, Б. А. Работы в области алкилирования. I. Получение эфиров ароматических сульфокислот, 359. II. Алкилирование нитрофенолов, 366.
- Кильтинович**, С. С., см. Чугаев, Л. А. Кондырев, Н. В. Электролиз магний—органических соединений, 17, 430. Крестинский, В. Н. Исследование в области этилснвых магнийорганических соединений. Статья первая, 63. Статья вторая, 75. Статья третья, 85. О действии магния на винилгалоидалкилы 334*.
- Курбатов**, В. Я. Скрытые теплоты растворения, 432*. Изменение частичной энтропии при испарении 432*. Курнаков, Н. С. Твердые растворы воды и кислорода 430*. Твердые растворы воды и кремнезема 437*.
- Лазарев**, П. П. Работы по молекулярной физике 426*. К кинетике фотохимических реакций 428*.
- Левальт-Езерский**, М. К. Заметка по термодинамике растворов, 108. Лепин, А. И. О взаимодействии четыреххлористого углерода с дымящей серной кислотой, 1.
- Мацюлевич**, К. Р. см. Фрицман, Э. К. Меншуткин, Б. Н. Русская химическая библиография за 1919 год, (2), 1.
- Никитин**, Н. И. Об упругости насыщенных паров фосгена, 235.
- Орелкин**, Б. П. Памяти Е. С. Федорова
- Пешекерова**, М. С. см. Залькинд, Ю. С. Пигулевский Г. В. Эфирное масло семян *Sium latifolium*
- Поварнин**, Г. и Тихомиров, П. О молекулярных соединениях дикетопиперазина и фенолов, 40.
- Пшеницын**, Н. К., см. Чугаев, Л. А.

- Разоренов, Б. А.**, см. Измаильский, В. А.
- Тихомиров, П.** см. Поварнин, Г.
- Толстомятов, В. М.**, см. Ваншейдт, А. А.
- Ферсман, А. Е.** Новые законности в геохимии 437*.
- Фрицман, Э. Х.** Получение больших количеств синильной кислоты в лабораторной обстановке, 227.
- Фрицман, Э. Х. и Мацюлевич, К. Р.** Новый метод количественного определения летучих веществ в воздухе, 212.
- Харичков, К.** Общий способ получения студней неорганических солей, в связи с теориями коллоидного состояния, 91. О феномене Винкельблеха или псевдоэкстракции и значении ее для коллоидной химии (новые методы извлечения твердых тел), 96.
- Черняев, И. И.** К методике определения валентности платиновых металлов 425.
- Чугаев, Л. А.** Исследование над комплексными соединениями. IV. Новый способ получения солей хлоро и бромоплато-триаминового ряда (солей ряда Клеве), 115. О пентаминовых соединениях платины 419. Но-

вая реакция для определения иридия 423. Институт прикладной Химии 428*. О природе химических элементов по новейшим исследованиям 433*.

- Чугаев, Л. А. и Буткевич, Ф. Ф.** Превращения в ряду производных осмиамовой кислоты.
- Чугаев, Л. А. и Владимиров, Н. А.** Исследования над комплексными соединениями. VI. Об изменении электропроводности в ряду аммиачных соединений плато-нитрита, 135.
- Чугаев, Л. А. и Кильтынович, С. С.** Исследования над комплексными соединениями платонитрита, 119.
- Чугаев, Л. А. и Пшеницын, Н. К.** Исследование над комплексными соединениями платины. 111. О некоторых молекулярных перегруппировках, наблюдаемых в ряду комплексных соединений платины, 47.
- Щукарев, А. Н.** Магнито-химический эффект, ст. 5. 285.
- Яичников, И. С.** Идентификация аланина методом кристаллохимического анализа, 145. Гидролиз глицил-глицина соляной кислотой, 147.
- Яковлев, В. А.** Растворы и периодический закон 418*.

ПРЕДМЕТНЫЙ УКАЗАТЕЛЬ.

- Абсорбция арилопиридиниевых солей**, см. спектрографические измерения.
- Агар-агар**, псевдоэкстракция, 100, *К. Харичков*.
- Аланин** $C_3H_7O_2N$.
- Алкилирование с помощью ароматических сульфокислот**, 359, нитрофенолов (366), *В. Измаильский и Б. Разоренов*.
- Аллилгидробензоин** $C_{17}H_{18}O_2$, моноацетат его $C_{19}H_{20}O_3$.
- Аллилдифенилукусусная кислота**, попытки получения, нитрил, 390. *С. Данилов*.
- Аллилдифенилукусусный альдегид** $C_{17}H_{16}O$.
- Амид натрия**, см. натрий амид.
- Амид пропилидифенилукусусной кислоты**, см. пропилидифенилукусусная кислота.
- Аммиачные соединения платонитрита** 119, платонитрит цис и транс $Pt\ 2\ NH_3\ (NO_2)_2$ (123), растворимость (124), отношение к кислоте оксалату калия (127), действие аммиака (129, 133), плато-нитро-триамино-нитрит $[Pt\ 3\ NH_3NO_2]NO_2$ (131), его бромоплатинит, его платонитрит (132), отношение к нагреванию (132), *Л. Чугаев и С. Кильтынович*.
- Аммиачные соединения платонитрита, их электропроводность**, 135, *Л. Чугаев и Н. Владимиров*.
- Аммониевая форма арилопиридиниевых солей**, 304, *В. Измаильский*.
- Анализ кристаллохимический**, см. кристаллохимический анализ.
- Анализ термический**, см. термический анализ.
- Аргентаминовые основания**, 51, *Л. Чугаев и Н. Пшеницын*.
- Арилопиридиниевые соли**, строение 303, флуоресценция, 344, *В. Измаильский*.
- Ароматические сульфокислоты**, см. сульфокислоты ароматические.
- Барий иодистый**, магнито-химический эффект, 298, *А. Щукарев*.
- Бензанилид пропилидифенилукусусной кислоты**, см. пропилидифенилукусусная кислота.
- Бензиловый эфир пропилидифенилукусусной кислоты**, см. пропилидифенилукусусная кислота.
- Бензин**, количественное определение содержания в воздухе, 215. *Э. Фрицман и К. Мацюлевич*.
- Бензоат изопропилдифенилметилкарбинола** $C_{24}H_{24}O_2$.
- Бензоин**, нагревание с развед. серной к., 407, *С. Данилов*.
- Бензофенон**, получение при окислении продуктов дегидратации аллилгидробензоина (385), изопропилгидробензоина (409), *С. Данилов*.
- Бром**, радиация из бромистого кальция, 290, *А. Щукарев*.
- Бромацетон**, см. дибромиды изопрена.
- Бромбензол**, см. магнийбромфенил.
- Бромистый винил**, C_2H_3Br .
- Бромистый водород**, действие на диизопропенил, 37, *А. Бергман*.
- Бромистый изокротил** C_4H_7Br .
- Бромистый калий**, см. калий бромистый.
- Бромистый кальций**, см. кальций бромистый.
- Бромистый пропилен**, см. магнийбромпропил.
- Бромистый этил**, см. магнийбромэтил.
- 3-бром-2-метил-бутен-2**, C_5H_9Br .
- Бромоплато-триаминовые соли**, см. соли хлоро и бромоплато-триаминового ряда.
- Бромоуксусная кислота**, см. дибромиды изопрена.
- Валентность карбониевая**, хромониевая у цикламмониевых солей, 305, *А. Измаильский*. Валентность платиновых металлов, методика определения (425) *И. Черняев*.
- Винил бромистый** C_2H_3Br
- Винкельблеха феномен**, 97, формула, пересыщенные растворы, 103, *К. Харичков*.

Водород бромистый, см. бромистый водород.

Гидрирование каталитическое диметилгексиндиола, 186, фенилацетилена, 191, стирила, 195, этилбензола, 197, скорость, 199, *Ю. Залькинд*.

Гидролиз глицил-глицина соляной кислотой, см. глицил-глицин.

Гидрохинон $C_6H_6O_2$.

Гликоли α , превращения под действием водоотнимающих веществ, 368, 400, *С. Данилов*.

Глицерин-диметил—2, 5, гексантриол—3, 4, 5 $C_8H_{18}O_2$.

Глицил-глицин $C_4H_8O_3N_2$.

Двойные связи, см. сопряженные системы.

Дегидратация аллилгидробензоина (368), изопропилгидробензоина (400), *С. Данилов*.

Осмиамовая кислота, превращения в ряду ее производных (424) *Л. Чуяев* и *Ф. Буткевич*.

Дибромгликол изопрена $C_5H_{10}O_2Br_2$.

Дибромиды диизопропенила $C_6H_{12}Br_2$.

Дибромиды изопрена $C_5H_8Br_2$.

Дибромизобутан $C_4H_8Br_2$.

Диизокротил C_8H_{14} .

Диизопропенил C_6H_{10} .

Дикетопиперазин $C_4H_{10}O_2N_2$.

1, 1—диметил-бутадиен—1, 3, C_6H_{10} .

Диметил гексиндиол, каталитическое гидрирование, 186, *Ю. Залькинд*.

Диметилдифенилацетон $C_{17}H_{18}O$.

Диметилизопропенилкарбинол $C_6H_{12}O$.

Диметилизопропилаллен C_8H_{14} .

Диметил 2, 3—пентен—2, ол.—4 $C_7H_{14}O$.

Диметилпировиноградная кислота $C_6H_8O_6$.

Диметилэтилфениламмоний хлорнокислый, 348, *В. Измаильский*.

Дифенил 4—4 бутен, —1, получение при действии спиртового едкого кали на продукты дегидратации аллигидробензоина (382), *С. Данилов*.

Едкое кали, см. кали едкое.

Желатин, отношение его раствора к псевдоэкстракции, 98, *К. Харичков*.

Золи и пересыщенные растворы, 104, *К. Харичков*.

Золото, радиация Au Su_4 из K_2AuSu_4 , 293, *А. Щукарев*.

Изокротил бромистый C_4H_7Br .

Изомеризация альдегидов в кетоны, 371, *С. Данилов*.

Изопрен C_5H_8 .

Изопропилгидробензоин $C_{17}H_{20}O_2$.

Изопропилдифенилметилкарбинол $C_{17}H_{20}O$, см. 3-метил—1, 1—дифенил—бутанол—2.

Изопропилдифенилуксусный альдегид (404), получение из изопропилгидробензоина, семикарбазон (406), *С. Данилов*.

Изопропилизокротилкарбинол $C_8H_{16}O$.

Изотопия химических элементов (435), *Л. Чуяев*.

Иодистый барий, см. барий иодистый.

Иодистый калий, см. калий иодистый.

Иридий, новая реакция для определения (423), *Л. Чуяев*.

Кали едкое спиртовое, расщепление карбонильных соединений (382) *С. Данилов*.

Калий бромистый, магнито-химический эффект, 300, *А. Щукарев*. Калий иодистый, магнито-химический эффект, 298, *А. Щукарев*. Калий хлористый, магнито-химический эффект, 301, *А. Щукарев*.

Кальций бромистый, радиация брома, 290, *А. Щукарев*.

Карбониевая форма арилопиридиниевых солей, 304, *В. Измаильский*.

Каталитические реакции, их скорость, 199, *Ю. Залькинд*.

Каталитическое гидрирование, см. гидрирование каталитическое.

Кислоты при окислении ангидридов аллилгидробензоина, бензанилд одной из них (385) *С. Данилов*.

Клеве соли, см. соли хлоро и бромоплато-триамминового ряда. Клеве хлоро-хлорид $[Pt(3NH_3Cl)Cl]$, хлороплатинит, способ получения, 117, Клеве бромобромид $[Pt(3NH_3Br)Br]$, 118, *Л. Чуяев*.

Количественное определение летучих веществ в воздухе, 212, *Э. Фрицман* и *К. Мацюевич*.

Коллоидальные неорганические соли, общий способ получения, 90, теории коллоидного состояния, 92, *К. Харичков*.

Коллоидное состояние, теории, 93, *К. Харичков*.

Комплексные соединения платины, 47, 115, цинка, 61, *Л. Чуяев*.

Комплексные соли арилопиридиниевых солей, 340, *В. Измаильский*.

Красители ортохинонимидные и ксантоновые, строение, 323, *В. Измаильский*.

Кристаллохимический анализ, идентификация аланина, 145, *И. Яичников*.

Ксантоновые красители, см. красители.

Лактон $\alpha\alpha$ —дифенил— γ —окси-валерановой кислоты $C_{17}H_{16}O_2$.

Летучие вещества в воздухе, новый метод количественного определения, 212, *Э. Фрицман* и *К. Мацюевич*.

Магнийбромпропил электролиз, 22, *Н. Кондырев*.

Магнийбромфенил, электролиз, 23, *Н. Кондырев*.

Магнийбромэтил, электролиз при разных аподах, 19, *Н. Кондырев*.

Магний-органические соединения, электролиз, 17, 430, *Н. Кондырев*.

Магнийорганические соединения этиленовые, 63, *В. Крестинский*.

Магнито-химический эффект, 285, *А. Щукарев*.

Малахитовая зелень, лейкооснование, реакция на иридий (423), *Л. Чуяев*.

Марганцовокислый калий, см. хемилюминесценция.

Масло эфирное, см. эфирное масло.

Мезосостояние цикламмониевых солей, 309, 310, *В. Измаильский*.

3—Метил,—1, 1—дифенил-бутанол—2 $C_{17}H_{20}O$.

Метилизокротилкарбинол $C_6H_{12}O$.

2—Метил—4—изопропил-бутадиен—1, 3 C_8H_{14} .

Метиловый эфир толуолсульфохлорида, см. толуолсульфохлорид.

Метилопиридиний хлорно-кислый, 348, *В. Измаильский*.

Метод количественного определения летучих веществ в воздухе, 212, *Э. Фрицман* и *К. Мацюевич*.

Механизм реакции серной кислоты на четыреххлористый углерод, 9, *А. Лепин*.

Молекулярные перегруппировки, см. платина.

Молекулярные соединения дикетопиперазина и фенолов, 40, *Г. Поварнин* и *П. Тихомиров*.

Монобромид диизопропенила $C_6H_{11}Br$.

Монобромид изопрена C_5H_9Br .

Натрийамид, см. дибромиды изопрена.

Натрий нафтеновокислый, см. нафтеновокислый натрий.

Нафтеновокислый натрий, получение студней неорганических солей, 91, *К. Харичков*.

Нитрил аллилдифенилуксусной кислоты $C_{17}H_{16}N$.

Нитроанизол $C_7H_7O_2N$.

Нитрофенетол $C_8H_9O_3N$.

Нитрофенолы, алкилирование эфирами ароматических сульфокислот 366 *В. Измаильский* и *Б. Разоренов*.

Оксалат калия, кислый, отношение к динитродиаминоплатине, 127, *Л. Чуяев*.

Оксим аллилдифенилуксусного альдегида, получение, гидрирование (389), превращение в нитрил (390), *С. Данилов*.

Олеиновое мыло, псевдоэкстракция, 100, *К. Харичков*.

Олово четыреххлористое, радиация хлора, 286, *А. Щукарев*.

Ортохинонимидные красители, см. красители.

Фары насыщенные фосгена, их упругость 235, *Н. Никитин*.

Пентаминовые соединения платины, см. платина.

Перекись водорода, см. хемилюминесценция.

Пересыщенные растворы, см. растворы.

Пиридин C_5H_5N .

Пирогаллол $C_6H_6O_3$, см. также хемилюминесценция.

Пирокатехин $C_6H_6O_2$.

Пиросерная кислота, применение при получении фосгена из четыреххлористого углерода, см. фосген.

Пиросульфурил хлористый, получение при взаимодействии четыреххлористого углерода и серной кислоты, 1, 5, 8; отношение к серной кислоте 10, *А. Лепин*.

Платина, комплексные соединения, молекулярные перегруппировки, 47, *Л. Чуяев* и *Н. Пиеницын*.

Платина, пентаминовые соединения, $[Pt(5 \cdot NH_3(OH))X_3]$

и $[Pt(5 \cdot NH_3 \cdot Cl)X_3]$,

способы получения хлоропентаминовых солей, превращения от щелочей, (422), *Л. Чуяев*.

Платиновые металлы, методика определения валентности (425) *И. Черняев*.

Платонитрит, аммиачные соединения, см. аммиачные соединения платонитрита.

Плато-нитро-триаммио-нитрит, см. аммиачные соединения платонитрита.

Пропил бромистый, см. магнийбромпропил.

Пропилдифенилуксусная кислота $C_{17}H_{18}O_2$.

- Пропилдифенилуксусный альдегид $C_{17}H_{18}O$.
 Протокатехуикислота $C_7H_6O_4$.
 Псевдоэкстракция, как технический прием, 105 см. также Винкельблеха феномен.
- Р**астворы пересыщенные, феномен Винкельблеха, золи, 103, 104, *К. Харичков*. Растворы, термохимия, 108, *М. Левальт-Езерский*. Резорцин $C_6H_6O_2$.
- С**ахар, см. тростниковый сахар. Светопоглощение и строение, 303, *В. Измайльский*. Семикарбазид-семикарбазон продукта гидратации аллилгидробензонна $C_{19}H_{24}O_2N_6$. Семикарбазон аллилдифенилуксусного альдегида, получение, гидрирование (387), *С. Данилов*. Семикарбазон продукта дегидратации изопропилгидробензонна $C_{18}H_{21}ON_3$. Серебро, см. аргентаминовые основания. Серная кисл. дым., взаимодействие с четыреххлористым углеродом, получение фосгена, 1, *А. Лепин*. Синильная кислота C_2H_3N . Системы сопряженные двойных связей, см. сопряженные системы. Скорости каталитических реакций, 199, *Ю. Залькинд*. Соли хлоро и бромоплатотриаминового ряда (соли ряда Клеве), 115, *Л. Чуаев*. Сопряженные системы двойных связей, реакции присоединения, 24, 37, *А. Берман*. Спектрографические измерения арилопиридиниевых солей, 332, *В. Измайльский*. Спиртовая щелочь, расщепляющее действие на карбонильные соединения (382), *С. Данилов*. Спирты непредельные $C_{10}H_{18}O$. Стирол, гидрирование, 195, *Ю. Залькинд*. Студни неорганических солей, 91, *К. Харичков*. Сульфокислоты ароматические, получение эфиров, 359, *В. Измайльский* и *Б. Разоренов*.
- Т**ермический анализ системы *o* и *p*-толуол-сульфамид, 139, *А. Добрянский*. Термохимия растворов, 108, *М. Левальт-Езерский*. Тетраметиламмоний хлорнокислый, 348 *В. Измайльский*. Тетрафенилбутиндиол, гидрирование, 205, *Ю. Залькинд*. Тимочевина CH_4N_2S . Толуолсульфамид $C_7H_7O_2NS$. Толуолсульфохлорид $C_7H_7O_2ClS$. Треххлористый фосфор, см. фосфор треххлористый. Трибромизобутан $C_4H_7Br_3$. Триметилфениламмоний хлорнокислый, 348, *В. Измайльский*. Тростниковый сахар, золи, псевдоэкстракция, 103, *К. Харичков*.
- У**кусный эфир изопропилизокротилкарбинола $C_{10}H_{18}O_2$. Укусный эфир метил-изокротилкарбинола $C_8H_{14}O_2$. Упругость насыщенных паров фосгена, 235, *Н. Никитин*.
- Ф**енилацетилен, гидрирование, 191, *Ю. Залькинд*. Фенилизокротилкарбинол $C_{11}H_{14}O$. Фенилопиридиний бромид, иодид, комплексные соли, 340, *В. Измайльский*. Фенилуретан изопропилдифенилметилкарбинола $C_{21}H_{25}O_2N$. Фенолы, см. молекулярные соединения. Феномен Винкельблеха, см. Винкельблеха феномен. Флуоресцирующие арилопиридиниевые соли, 344, *В. Измайльский*. Фосген $COCl_2$. Фосфор, его хлорокись, см. хлорокись фосфора. Фосфор треххлористый, получение в лабораторном и заводском масштабах, 251, *А. Ваншейдт* и *В. Толстопятов*.
- Ж**емилюминесценция, 151, пирогаллол + перекись водорода в присутствии катализаторов, 160, в присутствии марганцовокислого калия, 168. Фотографирование эффекта, 162, измерение на денсиметре, 167, влияние реакции среды (176), температуры (178), порядок величины получаемого света, 178, *А. Гринберг*. Химические элементы, см. элементы химические. Хлор, применение при получении хлорокиси фосфора, см. хлорокись фосфора. Хлор, радиация из четыреххлористого олова, 286, *А. Щукарев*. Хлористый калий, см. калий хлористый.

- Хлористый пиросульфурил, см. пиросульфурил хлористый. Хлористый цезий, см. цезий хлористый. Хлорокись фосфора, получение из треххлористого фосфора одновременным действием воды и хлора, 270, *А. Ваншейдт* и *В. Толстопятов*. Хлороплатинаты аргентаминовых оснований $[Ag_2NH_3]_2PtCl_6$, 60, *Л. Чуаев* и *Н. Пшеницын*. Хлороплатинаты аргентаминовых оснований, 51. $[Ag_2NH_3]_2PtCl_6$, 52. $[AgNH_3]_2PtCl_4$ —53, $[Ag_2C_2H_5NH_3]_2PtCl_4$ —57. $[AgC_2H_5NH_3]_2PtCl_4$ —57, *Л. Чуаев* и *Н. Пшеницын*. Хлоро-плато-триаминовые и бромоплатотриаминовые соли, см. соли хлоро-бромоплато-триаминового ряда. Хлорсульфоновая кислота, получение при взаимодействии четыреххлористого углерода и серной кислоты, 2, 5, 7, отношение к серному ангидриду (11), получение из хлор. пиросульфурила и кр. серной кислоты, 13, *А. Лепин*. Хромоизомерия цикламмониевых солей, 315, *В. Измайльский*. Хромоновая мезоформа арилопиридиниевых солей, 304, *В. Измайльский*.
- Ц**ерий хлористый, магнито-химическая радиация, 285, *А. Щукарев*. Цикламмониевые соли, строение, 303, абсорбция, 332, 349, отношение к нагреванию, 340, *В. Измайльский*. Цинк, комплексные соединения, хлороплатинит $(Zn_4NH_3)PtCl_4$, 61, *Л. Чуаев* и *Н. Пшеницын*.
- Ч**етыреххлористый углерод CCl_4 . Электродвижущие силы, см. электролиз магнийорганических соединений. Электролиз магнийорганических соединений 17, 430, *Н. Кондырев*. Электролиты, 18, *Н. Кондырев*; см. электролиз магнийорганических соединений. Электропроводность в ряду аммиачных соединений платонитрита, 135, *Л. Чуаев* и *Н. Владимиров*. Элементы химические, их природа по новейшим данным 433, *Л. Чуаев*. Этилами C_2H_7N . Этилбензол, гидрирование, 197, *Ю. Залькинд*. Этил бромистый, см. магнийбромэтил. Этиленовые магнийорганические соединения, 63, *В. Крестинский*. Этиловый эфир толуолсульфохлорида, см. толуолсульфохлорид. Эфирное масло семян *Sium latifolium* 431, *Г. Пишулевский*.

1. I.—1. II.—1. III.—
2. II.—3. III.—4. II.

Указатель органических соединений по эмпирическим формулам.

Группа C₁.

1. I.

CCl₄ Четыреххлористый углерод, взаимодействие с дым. серной кислотой, механизм реакции (9) I, А. *Лепин*.

1. II.

CHN Сивильная кислота, получение больших количеств в лабораторной обстановке, 227, Э. *Фрицман*.

COCl₂ 1) Фосген, получение из четыреххлористого углерода, 3, механизм реакции 9, А. *Лепин*.
2) Фосген, упругость насыщенных паров, 235, Н. *Никитин*.

1. III.

CH₄N₂S Тиомочевина, действие на этиламинозные комплексные соединения серебра, 59, Л. *Чуаев* и Н. *Пшеницын*.

Группа C₂.

2. II.

C₂H₃Br Бромистый винил, действие на магний, 90, В. *Крестинский*.
C₂H₃N Этиламин, комплексные серебряные соединения, 57, Л. *Чуаев* и Н. *Пшеницын*.

Группа C₃.

3. III.

C₃H₇O₂N Аланин, идентификация методом кристаллохимического анализа, 145, И. *Ячников*.

Группа C₄.

4. II.

C₄H₇Br Бромистый изокротил, действие магния, 66, действие магний-бромизокротила на уксусный альдегид, 70,—на изомаляный альдегид, 75,—на бензойный альдегид, | 85, В. *Крестинский*.

XV

4. III.—5. I.—5. II.—
5. III.—6. I.

C₄H₇Br₃ Трибромизобутан, получение при действии магния на бр. изокротил, 68, В. *Крестинский*.

C₄H₈Br₂ Дибромизобутан, получение при действии магния на бр. изокротил, 67, В. *Крестинский*.

4. III.

C₄H₆O₂N₂ Дикетопиперазин, молекулярные соединения с фенолами—с пирокатехином—41, с резорцином—42, с гидрохиноном—42, с пирогаллолом—43, с пирокатехуикислотой—44, Г. *Поварнин* и П. *Тихомиров*.

C₄H₈O₃N₂ Глицил-глицин, гидролиз соляной кислотой, 147, получение, 148, скорость гидролиза, титрование по Серенсену 149 И. *Ячников*.

Группа C₅.

5. I.

C₅H₈ Изопрен, бромирование, 24, 32, монобромид, 33, дибромиды, 34, влияние температуры на бромирование, 35 А. *Берман*.

5. II.

C₅H₅N Пиридин, хлорноокислая соль, 348, В. *Измаильский*.
C₅H₉Br 3--бром--2--метил-бутен--2, действие на магний, 86, действие магнийорганического соединения на уксусный альдегид, 89, В. *Крестинский*.

C₅H₈O₃ Диметилпировиноградная кислота, при окислении изопропил-изокротилкарбинола, 81, В. *Крестинский*.

C₅H₈Br₂ Дибромиды изопрена, 34, озонирование и окисление в бром-ацетон и бромуксусную кислоту и дибромгликол, действие аммиака и натрийаида, 36, А. *Берман*.

C₅H₉Br Монобромид изопрена, 33, А. *Берман*.

5. III.

C₅H₁₀O₂Br₂ Дибромгликол изопрена, получение при окислении дибромиды изопрена, 36, А. *Берман*.

Группа C₆.

6. I.

C₆H₁₀ 1) Диизопропенил, присоединение бромистого водорода, 37 А. *Берман*.

2) 1, 1--диметил-бутадиен--1, 3, получение из метилизокротил-карбинола, 72, В. *Крестинский*.

6. II.

- $C_6H_6O_2$ 1) Гидрохинон, молек. соединение с дикетопиперазином, 42, *Г. Поварнин и П. Тихомиров.*
2) Резорцин, молек. соединение с дикетопиперазином, 42, *Г. Поварнин и П. Тихомиров.*
3) Пирокатехин, молек. соединение с дикетопиперазином, 41, *Г. Поварнин и П. Тихомиров.*
- $C_6H_6O_3$ Пирогаллол, молек. соединение с дикетопиперазином—43, *Г. Поварнин и П. Тихомиров.*
- $C_6H_{11}Br$ Монобромид из диизопропенила диметил—2, 3—бром—бутен—1, 38, действие бромистого водорода, 39, *А. Берман.*
- $C_6H_{12}O$ 1) Метилизокротилкарбинол, синтез, свойства, углеводород из него C_6H_{10} , уксусный эфир, 73, *В. Крестинский.*
2) Диметилизопропенилкарбинол, омыление, монобромид из изопропенила, 38, *А. Берман.*
- $C_6H_{12}Br_2$ Дибромиды диизопропенила: — диметил—2, 3 — дибром—2, 3—бутан и диметил—2, 3—дибром—1, 3—бутан; получение их из диизопропенила, 39, *А. Берман.*

Группа C_7 .

7. II.

- $C_7H_6O_4$ Протокатехуикислота, молек. соединение с дикетопиперазином, 44, *Г. Поварнин и П. Тихомиров.*
- $C_7H_{14}O$ Спирт диметил, 2, 3—пентен—2, ол.—4, синтез, 89, *В. Крестинский.*

7. III.

- $C_7H_7O_3N$ Нитроанизол-орто, получение из о-нитрофенола и метилового эфира п-толуолсульфокислоты (367), *В. Измайльский и Б. Разоренов.*

7. IV.

- $C_7H_7O_2ClS$ Толуолсульфохлорид, очистка 364, получение метилового эфира 364, этилового эфира 365, *В. Измайльский и Б. Разоренов.*
- $C_7H_9O_2NS$ Толуолсульфамид, о и р, термический анализ системы эвтектика, 139, получение в чистом виде обоих изомеров 140, *А. Добрянский.*

Группа C_8 .

8. I.

- C_8H_{14} 1) 2—метил—4—изопропилбутадиен—1, 3, из изопропилизокротилкарбинола, 77, *В. Крестинский.*

- 2) Диметилизопропилаллен из изопропилизокротилкарбинола, 84, *В. Крестинский.*
3) Диизокротил из изопропилизокротилкарбинола, 84, *В. Крестинский.*

8. II.

- $C_8H_{11}O$ Уксусный эфир метилизокротилкарбинола, 73, *В. Крестинский.*
- $C_8H_{10}O$ Изопропилизокротилкарбинол, синтез, 76, уксусный эфир, 77, углеводород из него, 78, окисление, 80, действие уксусного ангидрида, 82, дегидратация, 84, изомеры изопропилизокротилкарбинола, 83, *В. Крестинский.*
- $C_8H_{15}O_2$ Глицерин-диметил 2, 5, гексантриол—3, 4, 5, получение при окислении изопропилизокротилкарбинола, 80 *В. Крестинский.*

8. III.

- $C_8H_9O_3N$ Нитрофенетол пара, получение из о-нитрофенола и этилового эфира п-толуолсульфокислоты (368), *В. Измайльский и Б. Разоренов.*

Группа C_{10} .

10. II.

- $C_{10}H_{14}O$ Спирты непредельные, при действии магнийбромизокротила на уксусный альдегид, 74, *В. Крестинский.*
- $C_{10}H_{16}O$ Уксусный эфир изопропилизокротилкарбинола, 76, 83, *В. Крестинский.*

Группа C_{11} .

11. II.

- $C_{11}H_{11}O$ Фенилизокротилкарбинол, синтез, 86, *В. Крестинский.*

Группа C_{17} .

17. II.

- $C_{17}H_{15}N$ Нитрил аллилдифенилуксусной кислоты, получение из оксима, омыление, 391, *С. Данилов.*
- $C_{17}H_{16}O$ Аллилдифенилуксусный альдегид, получение, свойства, семикарбазон, оксим, 386, *С. Данилов.*
- $C_{17}H_{14}O_2$ Лактон $\alpha\alpha$ -дифенил- λ -оксивалериановой кислоты, получение омылением нитрила аллилдифенилуксусной кислоты, 392, *С. Данилов.*
- $C_{17}H_{14}O$ 1) Диметилдифенилацетон несимм., получение из изопропилгидробензоина, окисление, расщепление спиртовой щелочью, оксим, семикарбазон, 412, *С. Данилов.*

18. III.—19. II.—19. III.— XVIII
24. II.—24. III.

- 2) Пропилдифенилуксусный альдегид, получение гидрированием аллилдифенилуксусного альдегида, оксим, семикарбазон, окисление, 394, *С. Данилов.*
- $C_{17}H_{15}O_2$ 1) Аллилгидробензоин (дифенил-4, 5-пентен-1,-диол-4, 5) Синтез 372, окисление, моноацетат, 376, дегидратация 377, *С. Данилов.*
- 2) Пропилдифенилуксусная кислота, получение при окислении пропилдифенилуксусного альдегида 396, и из нитрила 393 соли Ca и Ag 397, бензиловый эфир, бензанилид, амид 398, *С. Данилов.*
- $C_{17}H_{20}O$ 3-Метил, 1, 1-дифенил-бутанол-2 (изопропилдифенилметилкарбинол), получение, бензоат, фенил-уретан 415, *С. Данилов.*
- $C_{17}H_{20}O_2$ Изопропилгидробензоин (метил-3, фенил-1, 2, бутан-дио, 1, 2), синтез, стереоизомер, моноацетат, дегидратация, 400, *С. Данилов.*

Г р у п п а C_{18} .

18. III.

- $C_{18}H_{21}ON_2$ Семикарбазон продукта дегидратации изопропилгидробензоина, 406, *С. Данилов.*

Г р у п п а C_{19} .

19. II.

- $C_{19}H_{20}O_3$ Моноацетат аллилгидробензоина, получение, омыление, 376, *С. Данилов.*
- $C_{19}H_{22}O_3$ Моноацетат изопропилгидробензоина, 403, *С. Данилов.*

19. III.

- $C_{19}H_{17}O_7N_4$ Семикарбазид-семикарбазон продукта дегидратации аллилгидробензоина 381, *С. Данилов.*

Г р у п п а C_{24} .

24. II.

- $C_{24}H_{21}O_2$ Бензоат изопропилдифенилметилкарбинола 416, *С. Данилов.*

24. III.

- $C_{24}H_{21}O_2N$ Фенилуретан изопропилдифенилметилкарбинола 417, *С. Данилов.*

Указатели к LVI тому.

Для органических соединений введен указатель по эмпирическим формулам, составленный по системе «Лексикона Органич. Соединений» Рихтера. Формулы классифицируются прежде всего по числу углеродных атомов в частице, далее по числу других, кроме С, входящих в состав элементов.

Число входящих в состав формулы атомов углерода обозначается наверху каждой страницы указателя арабской цифрой, а число других, кроме С, входящих в формулу элементов—цифрой римской. Таким образом 2 III обозначает, что дело идет об орган. соединениях, в состав частицы которых входит С₂ и, кроме того, три каких-либо элемента; в эту рубрику, напр., будут отнесены соединения С₂Н₇О₃Р, С₂О₄Н₅Вг и т. д. В каждом таком отделе, обозначаемом комбинацией арабской и римской цифр, соблюдается порядок введения в формулу к С элементов и для каждого вводимого элемента порядок по числу вводимых атомов. Порядок введения элементов такой: Н, О, N, Cl, Вг, J, F—S, Р и затем остальные элементы по алфавиту принятых для них в формулах обозначений.

Соли органических кислот и большинство эфиров их надо искать при формулах кислот.

Названия органич. соединений приводятся в указателе те, которые им даются авторами статей.

Оксимы, фенилгидразоны и семикарбазоны и др. подобные соединения даны при формулах соответствующих альдегидов и кетонов, если последние известны.

В предметный указатель введены полностью, с указанием стр., авторов и т. д. все химические соединения, относительно которых имеются новые данные.

Названия отдельных органических соединений, для которых установлена определенная эмпирич. формула, в алфавитном указателе только упомянуты, и подробнее относительно их надо искать в указателе по эмпирическим формулам.

ИМЕННОЙ УКАЗАТЕЛЬ

- Багдасарьянц, О. С.**, см. Чичибабин, А. Е.
- Бергман, А. Г.** К вопросу о гидратной воде кристаллических соединений. Тензиметрический анализ систем: ангидрид-вода, ст. 1, 177.
- Богомолова, М. И.**, см. Изгарышев, Н. А.
- Будников, П. П.** и Вознесенский, Н. И. Действие на гипс некоторых газобразных веществ при высокой температуре, 73.
- Владимирова, В. В.**, см. Пигулевский, Г. В.
- Вознесенский, Н. И.**, см. Будников, П. П.
- Григорьева, В. Ф.**, см. Пигулевский, Г. В.
- Елецкий, Н. П.**, см. Чичибабин, А. Е.
- Заварицкий, Н.** О правиле Дюгема-Маргуса.
- Зелинский, Н.** и Ушаков, М. О бикло-(0, 1, 3)-гексане, 67.
- Изгарышев, Н. А.** и Богомолова, М. И. О скорости химических реакций в присутствии органических коллоидов, 61.
- Ипатьев, В.** и Клюквин, Н. Явления полимеризации под влиянием совместного действия глинозема и железа при высоких температурах и давлениях, 233.
- Пирогенизация нафталина при совместном действии катализаторов окисей никкеля и окиси алюминия, 245.
- Кижнер, Н.** О некоторых особенностях недействительной миндальной кислоты, 15.
- Киприанов, А.**, см. Красуский, К.
- Кирсанов, А. В.**, см. Чичибабин, А. Е.
- Клюквин, Н.**, см. Ипатьев, В.
- Коблянский, Г. Г.**, см. Лебедев, С. В.
- Кондырев, Н. В.** и Маноев, Д. П. Электропроводность магний-бромэтила в эфирных растворах, 129.
- Красуский, К.** и Киприанов, А. Уплотнение фенилацетилена под влиянием первичных аминов, 1.
- Лебедев, С. В.**, Коблянский, Г. Г. и Якубчик, А. О. Исследование в области каталитической гидрогенизации непредельных соединений, часть 1, статья Лебедева, С. В.: Гидрогенизация этиленовых соединений с открытыми цепями и их смесей. — Гидрогенизация смесей, как метод суждения о структуре непредельных соединений, стр. 265.
- Левальт-Езерский, М.** Об осмотическом давлении растворов, 249.
- Маноев, Д. П.**, см. Кондырев, Н. В.
- Мацуревич, Ипполит.** Получение тиосемикарбазонов, семикарбазид-семикарбазонов циклогексенов и исследование свойств семикарбазид-семикарбазонов циклогексенов, 19.
- Получение фенилкарбаминовокислых гидразонов циклогексенов, 45.
- Действие ароматических аминов на хлористоводородный семикарбазид, 55.
- Михайлов, А. К.**, см. Садиков, В. С.
- Никитин, Н. И.** О влиянии примесей на пирофорические свойства тонко раздробленных металлов, 120. См. Тамман, Г.
- Опарина, О. П.**, см. Чичибабин, А. Е.
- Пигулевский, Г. В.** К выяснению процесса образования смол у хвойных.
- К** исследованию образования смолы у Pinus Сembra, статья 2-я.
- и Владимирова, В. В. Образование смолы в хвое Pinus Сembra статья 1-я.

- Пигулевский, Г. В.**, и **Владимирова, В. В.** Образование и превращение эфирного масла у *Pinus Strobus*, статья 7-я.
— и **Григорьева, В. Ф.** Образование смолы в хвое *Abies Sibirica*, ст. 3-я.
- Пищимука, П. С.** Об образовании меркаптана при действии на спирт пятисернистого фосфора, 11.
- Садиков, В. С.** и **Михайлов, А. К.** Некоторые данные относительно определения молекулярного веса органических соединений по способу Раствора, 109.
- Тайпале, К. А.** Каталитическое гидрирование азинов, 81.
- Тамман, Г.** и **Никитин, Н. И.** О пиррофорических свойствах тонко раздробленных металлов, 115.
- Ушаков, М.**, см. **Зелинский, Н.**
- Чичибабин, А. Е.** и **Багдасарьянц, О. С.** Конденсация ацетилена с сероводородом в присутствии окиси алюминия, 141.
— и **Елецкий, Н. П.** К характеристике таутомерии α -пиридола, 167.
— и **Кирсанов, А. В.** Амидирование никотина с помощью натрий-амида и калий-амида, 157. Получение оксикислот из оксипиридинов по способу Кольбе, 174.
— и **Опарина, О. П.** Бензоилирование α -пиридола, 153.
— и **Шеслер, А. А.** О некоторых галоидных производных дифенилметана, 149.
- Шеслер, А. А.**, см. **Чичибабин, А. Е.**
- Якубчик, А. О.**, см. **Лебедев, С. В.**

ПРЕДМЕТНЫЙ УКАЗАТЕЛЬ.

- Азины**, каталитическое гидрирование, 81, *К. Тайпале*.
Азо-изобутан $C_8H_{15}N_2$.
Аллил- α -хинолон $C_{12}H_{19}NO$.
Альбумин, влияние на скорости реакций, 62, *Н. Изгарышев* и *М. Богомолова*.
- Аминоникотин** (α и α_1) $C_{10}H_{11}N_3$.
Амины ароматические, действие на хлористоводородный семикарбазид, 55, *И. Мацуревич*.
- Амины**, уплотнение с их помощью фенол-ацетилена, 1, *К. Красуский* и *А. Киприанов*.
- Анилин**, его действие на семикарбазоны и семикарбазид — семикарбазоны непредельных кетонов, 46; действие на хлористоводородный семикарбазид, 56, *И. Мацуревич*.
- Ацетилен**, конденсация с сероводородом в присутствии окиси алюминия, 141, *А. Чичибабин* и *О. Багдасарьянц*.
- Ацетофенон**, действие первичных аминов, 8, *К. Красуский* и *А. Киприанов*.
- Белковые тела**, скорость омыления этилоуксусного эфира и инверсии тростникового сахара в их присутствии, 61, соединения с соляной кислотой, 65, *Н. Изгарышев* и *М. Богомолова*.
- Бензиламин**, действие на хлористоводородный семикарбазид, 59, *И. Мацуревич*.
- Бикомплексные соли**, гидраты, 217, кобальтитриэтилендиамин - хромоксалат, 218, кобальтитриэтилендиамин - кобальтитриоксалат, 221, *А. Бергман*.
- Бицикло** - (0, 1, 3) - гексан C_6H_{10} .
 β_1 -Бром- α -аминоникотин и β_1 -бром- α_1 -аминоникотин $C_{10}H_{11}N_3Br$.
Бромметил—1, бром—2 циклопентан $C_5H_{10}Br_2$.
- Вода**, электропроводность после перегонки, 132, *Н. Кондырев* и *Д. Манов*.
Водородные ионы соляной кислоты в присутствии белков, 64, *Н. Изгарышев* и *М. Богомолова*.
Выветривание кристаллов, 185, *А. Бергман*.
- Гидразо-изобутан** $C_8H_{10}N_2$.
Гидратная вода кристаллических соединений, 177, *А. Бергман*.
Гидрирование азинов, 81, *К. Тайпале*.
Гидрогенизация непредельных соединений, метод определения строения, 265, *С. Лебедев*.
- Гипс**, действие на него газообразных веществ при высокой температуре, 74, *П. Будников* и *Н. Вознесенский*.
- Гликоколь**, влияние на омыление этилацетата, 65, *Н. Изгарышев* и *М. Богомолова*.
- Глобулин**, влияние на скорость реакций, 62, *Н. Изгарышев* и *М. Богомолова*.
- Двойные соли**, гидраты, 223, *А. Бергман*.
- Дибензальацетон**, действие хлористоводородного семикарбазида, 24, *И. Мацуревич*.
- Дибензилмочевина** $C_{15}H_{16}N_2O$.
 N, N_1 — Дибензоил - ди-изобутил - гидразин $C_{22}H_{34}O_2N_2$.
Диизобутиламин, хлоргидрат, хлорауреат, нитрозодиизобутиламин, бензол-сульфон-ди-изобутиламин, 106, *К. Тайпале*.
- Ди-изобутилен-азин**, получение, гидрирование, 90, *К. Тайпале*.
1 - 2 - Ди - изобутил - семикарбазид $C_9H_{21}ON_3$.
1 - 2 - Ди - изобутил - 4 - фенол - семикарбазид $C_{15}H_{25}ON_3$.
1 - 2 - Ди - изобутил - 4 - фенол - тио-семикарбазид $C_{15}H_{25}N_3S$.

Дикарбанилид-ди-изобутил - гидразин $C_{20}H_{30}O_2N_4$.
 Диксилмочевина $C_{17}H_{20}N_2O$.
 3, 5-Диметил- Δ_2 -кето R-гексен $C_8H_{12}O$.
 Дитолилмочевина, $C_{15}H_{16}N_2O$.
 Дифенилметан, его галоидные производные, 149, А. Чичибабин и А. Шеслер.

Дифенилмочевина $C_{13}H_{12}N_2O$.
 Диэтилдитиофосфорная кислота, нагревание с водой и щелочью, 12, П. Пицимука.

Дюгема-Маргулеса правило, приложение к системам: HCl и H_2O , HBr и H_2O , Н. Заварицкий.

Желатина, ее влияние на скорость реакций, 62, Н. Изгарышев и М. Богомоллова.

Железо, пирофорические свойства, 116, Г. Тамман и Н. Никитин, влияние примеси алюминия, 125, Н. Никитин.

зобутиламин $C_4H_{11}N$.
 зобутил-гидразин $C_4H_{12}N_2$.
 Изобутил - изобутилен - гидразин $C_8H_{18}N_2$.

Изобутил-семикарбазид $C_7H_{13}ON_3$.
 Изомеризация феноловых эфиров оксипиридина и карбостирила, 171, А. Чичибабин и Н. Елецкий.

Инверсия тростникового сахара в присутствии белковых тел, 61, Н. Изгарышев и М. Богомоллова.

Камфора, определение молекулярного веса по Расту, 109, В. Садиков и А. Михайлов.

Карбостирил, феноловый эфир, изомеризация, 169, попытка получения аллилового эфира, 173, А. Чичибабин и Н. Елецкий.

Карвон, его семикарбазон, 22, Ипп. Мацуревич.

Катализ при высоких температурах и давлениях под совместным влиянием глинозема и железа, 233, В. Ипатьев и Н. Ключкин.

Каталитическое гидрирование азидов, 81, К. Тайпале.

Кобальт, комплексные соединения с этилендиамином и галоидами, гидраты, 211, триэтилендиаминкобальтхлорид, 211, — бромид, 213, — иодид, 215, см. бикомплексные соли, 217, А. Бергман.

Кобальт, пирофорические свойства, влияние примесей марганца, 123, Н. Никитин.

Коллоиды органические, их влияние на скорость химических реакций, 61, Н. Изгарышев и М. Богомоллова.

Кристаллы, выветривание, 185, упругость неповрежденных кристаллов, 186, А. Бергман.

Ксилидин, действие на хлористоводородный семикарбазид, 58, И. Мацуревич.

Магнийбромэтил, электропроводность в эфирных растворах, 129, Н. Кондырев и Д. Маноев.

Медь, пирофорические свойства, 127, Н. Никитин.

Медь хлорная, гидраты, 197, А. Бергман.

Меркаптан, образование из спирта при действии пентасернистого фосфора, 11, П. Пицимука.

Меркаптаны, образование при конденсации ацетиленов с сероводородом в присутствии окиси алюминия, 142, А. Чичибабин и О. Багдасарьянц.

3-метил-5-изобутил- Δ_2 -кето-R-гексен $C_{11}H_{18}O$.

3-метил-5-изопропил-циклогексенон, $C_{10}H_{16}O$.

3-метил- Δ_2 -кето-R-гексен, $C_7H_{10}O$.

3-метил-5-фенил-кето-R-гексен, $C_{13}H_{14}O$.

3-метил-5-фурил- Δ_2 -кето-R-гексен, $C_{11}H_{12}O_2$.

3-метил-5-этил- Δ_2 -кето-R-гексен, $C_9H_{14}O$.

Метод определения строения непредельных соединений гидрогенизацией смесей, 265, С. Лебедев.

Миндальная кислота, недействительная, двойная температура плавления, соединение с бензолом, 16, Н. Кижнер.

Молекулярный вес, определение по Расту, 109, В. Садиков и А. Михайлов.

Натрий серноватистокислый, гидраты, 198, А. Бергман.

Натрий, хлороплатинат, см. хлороплатинат натрия.

Нафталин, пирогенизация при совместном действии окиси никкеля и окиси алюминия, 245, В. Ипатьев и Н. Ключкин.

Непредельные соединения, гидрогенизация, 265, С. Лебедев.

Никкель, пирофорические свойства, 117, Г. Тамман и Н. Никитин.

Никотин, амидирование, строение аминоникотинов α и α_1 , 159, А. Чичибабин и А. Кирсанов.

Обезвоживание кристаллогидратов, скорость, 189, А. Бергман.

Окись мезитила, семикарбазид-семикарбазон, действие соляной и азотистой кислоты, 35, действие анилина, 46, И. Мацуревич.

Оксалато-соли, гидраты, 201, оксалатокобальтокалиевая соль, 202; оксалатохромокалиевая соль, 205; оксалатохромонатровая соль, 206, А. Бергман.

Оксиметил-1-циклопентанон $C_6H_{12}O_2$. α_1 -оксиникотин $C_{10}H_{14}N_2O$.

α_1 -оксиникотиновая кислота (α -оксипиридин - β_1 -карбоновая кислота), получение из пиридола, 175, А. Чичибабин и А. Кирсанов.

α -оксипиридин $C_{12}H_9O_2N$.

Осмотическое давление растворов, 249, М. Левальт-Езерский.

α -Пиридон, бензоилирование разными методами, 153, А. Чичибабин и О. Опарина;

таутомерия, 167, А. Чичибабин и Н. Елецкий;

действие CO , на натровое производное, 175, А. Чичибабин и А. Кирсанов.

Пирогенизация нафталина при совместном действии окисей никкеля и окиси алюминия, 245, В. Ипатьев и Н. Ключкин.

Пирофорические свойства тонко раздробленных металлов, 115, Г. Тамман и Н. Никитин; влияние примесей, 120, Н. Никитин.

Полимеризация под влиянием глинозема и железа при высоких температурах и давлениях, 233, В. Ипатьев и Н. Ключкин.

Правило Дюгема-Маргулеса, см. Дюгема-Маргулеса правило.

Пулегон, действие хлористоводородного семикарбазиды, 23, И. Мацуревич.

Растворы, осмотическое давление, 249, М. Левальт-Езерский.

Свинец, пирофорические свойства, 127, Н. Никитин.

Семикарбазид-семикарбазоны, свойства, 28; действие соляной кислоты, 29; действие уксусной кислоты, 30; действие азотистой кислоты, 33; действие щелочей, синильной кислоты и температуры, 39, И. Мацуревич.

Семикарбазид хлористоводородный, образование семикарбазонов и семикарбазид-семикарбазонов, 20, 40, действие ароматических аминов, 55, И. Мацуревич.

Серноватистокислый натрий, см. натрий серноватистокислый.

Система, ангидрид-вода, тензиметрический анализ, 177, А. Бергман.

Скорость химических реакций в присутствии органических коллоидов, 61, Н. Изгарышев и М. Богомоллова.

Смолы, процесс образования у хвойных, связь с эфирными маслами, методы количественного определения, Г. Пиулевский и В. Владмирова.

Тензиметрический анализ систем: ангидрид-вода, 177, А. Бергман.

Тиофен и его гомологи, получение при конденсации ацетиленов с сероводородом в присутствии окиси алюминия, 142, А. Чичибабин и О. Багдасарьянц.

Толуидин, действие хлористоводородного семикарбазиды, 57, И. Мацуревич.

Трифенилбензол, получение из фенилацетиленов, 2, К. Красуский и А. Киприанов.

Упругость пара, изотермы, 177; твердые растворы, 179; методы определения, 189, А. Бергман.

Ураниты, гидраты, 225; уранилофосфат кобальта, 229; уранилофосфат меди, 230; ураниларсенат меди, 231; А. Бергман.

Утка для гидрогенизации с тройным краном для количественных опытов, 269, С. Лебедев.

Фенилацетилен, уплотнение под влиянием первичных аминов, 1, К. Красуский и А. Киприанов.

Фенилкарбаминовокислые гидразоны циклогексенонов, 45, И. Мацуревич.

Феноловые эфиры оксипиридина и карбостирила, изомеризация при нагревании в трубке, 71, А. Чичибабин и Н. Елецкий.

N-фенил- α -пиридон $C_{11}H_9NO$.

Фенилуксусный альдегид, уплотнение в трифенилбензол от действия аминов, 9, К. Красуский и А. Киприанов.

Фенилхинолон $C_{15}H_{11}NO$.

Фосфор пятисернистый, действие на спирт, 11, П. Пицимука.

Жвоя Pinus Cembra и Abies Sibirica, Pinus Strobus, Г. Пиулевский.

Хлордифенилкарбинол $C_{13}H_{11}OCl$.

Хлордифенилметан $C_{13}H_{11}Cl$.

Хлорная медь, см. медь хлорная.

Хлорникотин (α и α_1) $C_{10}H_{13}N_2Cl$.
 α -хлорникотиновая кислота
 $C_8H_9NO_2Cl$.

Хлороплатинат натрия, гидраты, 198,
А. Бергман.

Циклогексеноны, их тиосемикарба-
зоны и семикарбазид-семикарба-
зоны, 19, действие анилина на
семикарбазоны и семикарбазид-
семикарбазоны, 45, И. Мацуревич.

Циклопентанонкарбоновый эфир, его
восстановление, 67, Н. Зелинский
и М. Ушаков.

Эдестин, влияние на скорость реак-
ций, 62, Н. Изгарышев и М. Бого-
молова.

Электропроводность магнийбром-эти-
ла в эфирных растворах, 129, Н.
Кондырев и Д. Маноев.

Этиленовые соединения различной
степени замещения, их гидрогени-
зация, 272, гидрогенизация смесей,
283, метод определения строения,
321, С. Лебедев.

Этиловый спирт, катализ в желез-
ной трубке с глиноземом при вы-
соких температурах и давлениях,
237, В. Ипатьев и Н. Ключвин.

Этилуксусный эфир, скорость омы-
ления в присутствии белковых ве-
ществ, 61, Н. Изгарышев и М. Бого-
молов.

Эфирные масла, связь со смолами,
у *Pinus Cembra*, *Abies Sibirica*, *Pinus*
Strobus, Г. Пигулевский и В. Вла-
димирова.

4. II.—5. III.—6. II.—6. IV.

УКАЗАТЕЛЬ ОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ ПО ЭМПИРИЧЕСКИМ ФОРМУЛАМ.

Группа C_4 .

4. II.

- C_4H_9N Изобутиламин, хлоргидрат, бензол-сульфон-изобутиламин, 106, К. Тайпале.
 $C_4H_{12}N_2$ Изобутил-гидразин, би-и-моно-хлоргидрат, кислый оксалат (т. пл. 168° — 169°), дибензоильное производное (т. пл. $169,5^{\circ}$ — 170°), изобутилсемикарбазид, 101, К. Тайпале.

Группа C_5 .

5. III.

- $C_5H_{13}ON_2$ Изобутил-семикарбазид, т. пл. $91,5^{\circ}$ — 92° , 103, К. Тайпале.

Группа C_6 .

6. II.

- C_6H_{10} Бидикло-(0, 1, 3)-гексан, получение, свойства, 69, окисление, отношение к бромю, цис- и транс-формы, 70, Н. Зелинский и М. Ушаков.
 $C_6H_{10}Br_2$ Бромметил-1, бром-2 циклопентан, получение из гликоля, 69, Н. Зелинский и М. Ушаков.
 $C_6H_{12}O_2$ Оксиметил-1-циклопентанон, гликоль, полученный при восстановлении циклопентанкарбонового эфира, 68, бромид из него, 69, Н. Зелинский и М. Ушаков.

6. IV.

- $C_6H_7NO_2Cl$ α -Хлорникотиновая кислота, 166, А. Чичибабин и А. Кирсанов.

7. II.—8. II.—9. II.—9. III.—10. II.

Группа C₇.

7. II.

- C₇H₁₀O 3 - Метил - Δ₂ - кето - R - гексен, действие тиосемикарбазида, 25, действие соляной кислоты на его симикарбазид-семикарбазон, 31, действие азотистой кислоты на семикарбазид-семикарбазон, 33, действие воды на семикарбазид-семикарбазон, 36, — анилина, 47, действие анилина на его семикарбазон, 48, *И. Мацуревич.*

Группа C₈.

8. II.

- C₈H₁₂O 3,5 - Диметил - Δ₂ - кето R - гексен, действие тиосемикарбазида, 25, действие на его семикарбазид-семикарбазон азотистой кислоты, 33, кипячение с водой, 37, действие хлористоводородного газа, 42, действие анилина, 49, действие анилина на семикарбазон, *И. Мацуревич.*
- C₈H₁₈N₂ Азо - изобутан, получение окислением гидразо-изобутана, — разложением нитрозосоединения частичным восстановлением алдазина, 99, изомеризация в гидразон, 101, *К. Тайпале.*
- C₈H₁₈N Изобутил - изобутилен - гидразин, получение из азоизобутана при гидрировании алдазина, 104, *К. Тайпале.*
- C₈H₂₀N₂ Гидразо - изобутан (N - N₁ - ди - изобутил - гидразин), свойства, бихлоргидрат, монохлоргидрат, оксалат, 93, *К. Тайпале.*

Группа C₉.

9. II.

- C₉H₁₄O 3 - Метил - 5 - этил - Δ₂ - кето - R - гексен, действие тиосемикарбазида, 26, действие на его семикарбазид-семикарбазон соляной кислоты, 31, — воды, 37, — хлористоводородного газа, 41, действие анилина, 50, действие анилина на его семикарбазон, 51, *И. Мацуревич.*

9. III.

- C₉H₁₀ON 1 - 2 - Ди - изобутил - семикарбазид, получение, свойства (т. пл. 132°), 97, *К. Тайпале.*

Группа C₁₀.

10. II.

- C₁₀H₁₆O 3 - Метил - 5 - изопропил - циклогексенон, тиосемикарбазон, 27, действие соляной кислоты на его семикарбазид-семикарбазон, 32, — воды, 38, — хлористоводородного газа, 42, — анилина, 52, *И. Мацуревич.*
- C₁₀H₁₅N₃ Аминоникотин (α и α₁), получение, соли, 162, диазотирование, 164, *А. Чичибабин и А. Кирсанов.*

10. III.—11. II.—11. III.—
12. III.—13. II.—13. III.

10. III.

- C₁₀H₁₃N₂Cl Хлорникотин (α и α₁) получение, свойства, окисление, 165, *А. Чичибабин и А. Кирсанов.*
- C₁₀H₁₄N₂O α₁ - Оксиникотин, получение, свойства, 164, *А. Чичибабин и А. Кирсанов.*
- C₁₀H₁₄N₃Br β₁ - Бром - α - аминоникотин и β₁ - бром - α₁ - аминоникотин, 163, *А. Чичибабин и А. Кирсанов.*

Группа C₁₁.

11. II.

- C₁₁H₁₂O₂ 3 - Метил - 5 - фурил - Δ₂ - кето - R - гексен, д. семикарбазида, 21, *И. Мацуревич.*
- C₁₁H₁₈O 3 - Метил - 5 - изобутил - Δ₂ - кето - R - гексен тиосемикарбазон, 27, *И. Мацуревич.*

11. III.

- C₁₁H₉NO N - Фенил - α - пиридон, получение, свойства, 170, изомеризация фенилового эфира, — оксипиридина, 171, *А. Чичибабин и Н. Елецкий.*

Группа C₁₂.

12. III.

- C₁₂H₉O₂N α - Оксипиридин, его бензойный эфир, хлороплатинат, пикрат, 154, *А. Чичибабин и О. Опарина*, фениловый эфир—его изомеризация, 169, 171, *А. Чичибабин и Н. Елецкий*, получение оксикислот по Кольбе, 174, *А. Чичибабин и А. Кирсанов.*
- C₁₂H₁₀NO Аллил - α - хинолон, получение из карбостирила, 172, *А. Чичибабин и Н. Елецкий.*

Группа C₁₃.

13. II.

- C₁₃H₁₁Cl Хлордифенилметан, пара и орто, получение, свойства, 149-151, *А. Чичибабин и А. Шеслер.*
- C₁₃H₁₄O 3 - Метил - 5 - фенил - кето - R - гексен, тиосемикарбазон, 28, *И. Мацуревич.*

13. III.

- C₁₃H₁₁OCl Хлордифенилкарбинол, пара, орто и мета, получение, свойства, 149—152, *А. Чичибабин и А. Шеслер.*
- C₁₃H₁₂N₂O Дифенилмочевина, получение от действия анилина на хлористоводородный семикарбазид, 56, *И. Мацуревич.*

15. III.—17. III.—20. III.—22. III.

Группа C_{15} .

15. III.

- $C_{15}H_{11}NO$ Фенилхинолон, получение из карбостирала, 171, А *Чичибабин* и *Н. Елецкий*.
- $C_{15}H_{16}N_4O$ Дитоллилмочевина, симм. орто и пара, получение от действия толуидинов на хлористоводородный семикарбазид, 57, *И. Мацуревич*.
- $C_{15}H_{16}N_2O$ Дибензилмочевина, получение при действии бензиламина на хлористоводородный семикарбазид, 60, *И. Мацуревич*.
- $C_{15}H_{25}ON_3$ 1-2-Ди-изобутил-4-Фенил-семикарбазид, получение, свойства, т. пл. $68,5^{\circ}$ — 69° , 97, *К. Тайпале*.
- $C_{15}H_{25}N_3S$ 1-2-Ди-изобутил-4-Фенил-тио-семикарбазид, получение, свойства, т. пл. $118,5^{\circ}$ — 119° , 98, *К. Тайпале*.

Группа C_{17} .

17. III.

- $C_{17}H_{20}N_2O$ Диксиллмочевина, симм., получение от действия ксилидина на хлористоводородный семикарбазид, 59, *И. Мацуревич*.

Группа C_{20} .

20. III.

- $C_{20}H_{30}O_2N_2$ Дикарбанилид-ди-изобутил-гидразин, получение, свойства, т. пл. $219,5^{\circ}$, 97, *К. Тайпале*.

Группа C_{22} .

22. III.

- $C_{22}H_{28}O_2N_2$ N, N₁—Дибензоил-ди-изобутил-гидразин, получение, свойства, т. пл. 79° — 80° , 96, *К. Тайпале*.

Указатели к LVII тому.

Для органических соединений введен указатель по эмпирическим формулам, составленный по системе „Лексикона Органических соединений“ Рихтера. Формулы классифицируются прежде всего по числу углеродных атомов в частице, далее по числу других, кроме С, входящих в состав элементов.

Число входящих в состав формулы атомов углерода обозначается наверху каждой страницы указателя арабской цифрой, а число других, кроме С, входящих в формулу элементов—цифрой римской. Таким образом 2 III обозначает, что дело идет об органических соединениях, в состав частицы которых входит С₂ и, кроме того, три каких-либо элемента; в эту рубрику, напр., будут отнесены соединения С₂Н₇О₃Р, С₂О₄Н₂Вг и т. д. В каждом таком отделе, обозначаемом комбинацией арабской и римской цифр, соблюдается порядок введения в формулу к С элементов и для каждого вводимого элемента порядок по числу вводимых атомов. Порядок введения элементов такой: Н, О, N, Cl, Вг, J, F—S, Р и затем остальные элементы по алфавиту принятых для них в формулах обозначений.

Соли органических кислот и большинство эфиров их надо искать при формулах кислот.

Названия органических соединений приводятся в указателе те, которые им даются авторами статей.

Оксимы, фенилгидразоны и семикарбазоны и др. подобные соединения даны при формулах соответствующих альдегидов и кетонов, если последние известны.

В предметный указатель введены полностью, с указанием страниц, авторов и т. д. все химические соединения, относительно которых имеются новые данные.

Названия отдельных органических соединений, для которых установлена определенная эмпирическая формула, в алфавитном указателе только упомянуты; подробнее относительно их надо искать в указателе по эмпирическим формулам.

ИМЕННОЙ УКАЗАТЕЛЬ.

- Адова, А. Н., см. Смородинцев, И. А.
Александрова, З. П., см. Наметкин, С. С.
- Бехтерев, П. О фотохимической реакции Эдэра и некоторых свойствах участвующих в ней солей, 161.
- Брюсова, Л. Я., см. Наметкин, С. С.
Будников, П. П. Сравнительные методы количественного исследования сернистого натрия, 207.
- Вендельштейн, Г. Г., см. Кижнер, Н.
Венус-Данилова, Э., см. Данилов, С.
Витковский, Д. П., см. Чичибабин, А. Е.
- Вознесенский, С. А. О термодинамической разности потенциалов на границе двух жидких фаз, 475.
— и Чмутов, К. В. О распределении электролитов между двумя жидкими фазами, 343.
- Волова, Е. Д., см. Унковская, В. А.
Волштейн, Л. М. Электродный потенциал таллия, 265.
- Данилов, С. и Венус-Данилова, Э. Изомеризация альдегидов в кетоны, 347.
— — Изомеризация дипаратолилуксусного альдегида в парадезокситолуоин, 428.
- Долгорукова-Добрянская, Н. И. По вопросу о реакции дегидратации альфа-гликолей, 283.
- Забродина, А. С., см. Наметкин, С. С.
Залесская-Кибардина, Т., см. Фаворский, Ал.
- Кижнер, Н. и Вендельштейн, Г. Г. О гидролитическом разложении сульфокислот изомерных ксилолов в связи с вопросом об очистке технического ксилола, 1.
- Кистяковский, В. А. Образование соды при контакте железа, раствора глауберовой соли и воздуха в связи с процессом ржавления железа, 97.
- Колосовский, Н. А. Термохимические исследования растворения. Статья пятая: Теплоты растворения глицерина, 17. Статья шестая: Теплоты растворения хлористого бария в водных растворах спирта, 22.
— и Краев, А. А. Статья седьмая: Теплоты растворения фенолов в воде, 27.
- Краев, А. А., см. Колосовский, Н. А.
Курсанов, Д. Н., см. Наметкин, С. С.
- Лапшин, М. И., см. Чичибабин, А. Е.
Лебедев, С. В. Исследование в области полимеризации.
- Лебедев, С. В. и Филоненко, Е. П. Статья десятая: О действии некоторых силикатов на непредельные соединения, 127.
- Левальт-Езерский, М. Об осмотическом давлении растворов, 151.
- Липатов, С. Адсорбция электролитов хлопчатобумажным волокном. К теории мерсеризации, 31.
- К вопросу об адсорбции щелочей целлюлезой, 48.
— К кинетике набухания и разбухания гелей, ст. 1, 55.
— К кинетике набухания гелей, ст. 2-я, 439.
— Явления сорбции и химические процессы, 450.
- Мадаева-Сычева, О. С., см. Наметкин, С. С.
Маковецкий, А. Е. К вопросу о строении молекул элементов и соединений, 549.
- Максимов, А. А. К вопросу о механизме раскисления марганцовых солей K, Na и Li в щелочной среде, 357.
- Мадуревич, Ипполит. Получение первичных алифатических аминов восстановлением фенилгидразонов и оксимов альдегидов и кетонов, 221.
— Восстановление алифатических и ароматических алдазинов и кетазинов амальгамой алюминия, 234.
- Меньшиков, Г. П., см. Чичибабин, А. Е.
Молдавский, Б. Л. Об инозите в пепсине, 13.
- Наметкин, С. С. К вопросу о конфигурации алициклических α -гликолов, материалы по стереохимии алициклических соединений, статья четвертая, 75.
— и Александрова, З. П. Об апоциклоне, 395.
— и Брюсова, Л. Я. Исследования из области гомологов камфорной группы. Статья четвертая. О метилциклоне в связи с вопросом о дегидратации третичного метилфенхилового спирта, 80.
— — О количественном определении непредельных углеводов в присутствии предельного и трициклического в связи с вопросом о направлении дегидратации алкогелей, 372.
— и Забродина, А. С. О нитровании трициклена в связи с вопросом о механизме действия азотной кислоты на углеводороды различных рядов, 87.
— — Об истинном камфеноне, 379.
— и Курсанов, Д. Н. Опыт применения ксантогенового метода к дегидратации бензилового спирта, 380.
— и Мадаева-Сычева, О. С. О нитровании декалина, 382.
— и Селиванова, А. С. Исследования в области изоборнилана, 65.
- Опарина, М. П. Исследование продуктов конденсации изовалерианового альдегида с аммиаком в присутствии катализатора окиси алюминия, 319.
- Персиц, Р. Л., см. Чичибабин, А. Е.
Персон, В. М. Принцип катализа в электрохимии, 189.
- Плотников, В. А. Электропроводность иодобромистых растворов иодистого калия, 135.
- Поздняков, Н. М., см. Чичибабин, А. Е.
- Рабинович, Марк, см. Якубсон, София.
- Селиванова, А. С., см. Наметкин, С. С.
Смородинцев, И. А. и Адова, А. Н. О пределах осаждаемости желатинны таннином, 124.
- Тайпале, К. А. Каталитическое гидрирование азинов, статья 4-я, 487.
- Танцов, Н. В. Кристаллизация пересыщенных растворов сернокислого натрия и соды, 215.
- Тиличев, М. Д. Разложение циклических сложных эфиров при нагревании—разложение янтарного эфира этиленгликоля, 143.

- Унковская, В. А. и Волова, Е. Д. Коэффициенты внутреннего трения нескольких пар изофлюидных жидкостей, 107.
- Фаворский, Ал. и Залеская-Кибардина, Т. К. дегидратации первичных карбинолов с третичными радикалами, 287.
- Филоненко, Е. П., см. Лебедев, С. В.
- Чичибабин, А. Е. Таутомерия α -аминопиридина. Ст. 2-я: Образование из α -аминопиридина бициклических производных, 399. Ст. 3-я: Бициклические производные таутомерной формы α -аминопиридина, содержащие пятичленное (имидазольное) кольцо, 406. Ст. 4-я: Получение пиридазола и его гомологов, 421.
- Витковский, Д. П. и Лапшин, М. И. Нитрование α - и γ -аминохинолинов, 305.
- и Меньшиков, Г. П. Алкирование α -пиридиннитрамида. Ст. 1-я: Новая реакция, аналогичная реакции Кижнера-Вольфа, 315.
- и Персиц, Р. Л. Бензол-диазо- α -аминопиридин, 301.
- и Поздняков, Н. М. $\alpha\beta_1$ -Диаминопиридин, 297.
- Чмутов, К. В., см. Вознесенский, С. А.
- Щукарев, А. Н. К моим статьям о магнито-химическом эффекте, 426.
- Якубсон, С. И. Электропроводность в бензоле, 276.
- и Рабинович, Марк. Электропроводность некоторых твердых кристаллогидратов, 251.

ПРЕДМЕТНЫЙ УКАЗАТЕЛЬ.

- Адсорбция электролитов хлопчатобумажным волокном, 31, адсорбция кислот, 33, щелочей, 37, влияние электролитов, 41, адсорбция щелочей целлюлозой, 48, *С. Липатов*.
- Азин бензальдегида, см. бензальазин.
- Азин дипропилкетона, восстановление, 244, *И. Мацуревич*.
- Азин диэтилкетона, восстановление, 241, *И. Мацуревич*.
- Азин метилпропилкетона, восстановление, 242, *И. Мацуревич*.
- Азин пропионового альдегида, восстановление в первичный и вторичный амин, 237, *И. Мацуревич*.
- Азин фенилэтилкетона $C_{18}H_{20}N_2$.
- Азины, каталитическое гидрирование, 487, *К. Гайтале*.
- Азокраска из диазотированного $\alpha\beta$ -диаминопиридина и β -нафтола $C_{15}H_{12}N_4O$.
- Азотная кислота, механизм д. на углеводороды, 87, *С. Наметкин и А. Забродина*.
- Аккумуляторы с точки зрения катализа, 198, *В. Персон*.
- Алдазин, восстан., 234, *И. Мацуревич*.
- Алкоголь из апоциклена $C_9H_{16}O$.
- Альдегиды, изомеризация в кетоны, 347, 428, *С. Данилов и Э. Венус-Данилова*.
- Алюминий, амальгамированный, применение для восстановления, 221, 235, *И. Мацуревич*.
- Алюминий бромистый, электропроводность комплекса с сероводородом, 277, *С. Якубсон*.
- Амиламин, см. аминопентан.
- Амин из третич. нитродекал. $C_{10}H_{19}N$.
- 4-Амин-2-метил-бутан из фенилгидразона изовалерианового альдегида, 228, *И. Мацуревич*.
- Амино-2-бутан, получение из фенилгидразона и оксима метилэтилкетона, 225, 232, *И. Мацуревич*.
- Амино-1-гептан из фенилгидразона и оксима энантола, 230, 232, амино- δ -гептан, получение, оксалат, 244, *И. Мацуревич*.
- α -Амино- $\beta\beta_1$ -дибромпиридин, д. бромуксусного эфира, 419, *А. Чичибабин*.
- σ -Аминокамфен $C_{10}H_{17}N$.
- Аминонитрохинолин $C_9H_7N_3O_2$.
- Амино-2-пентан $C_5H_{13}N$.
- Амино-3-пентан $C_5H_{13}N$.
- Аминопентан (α) из фенилгидразона валерианового альдегида, 227, *И. Мацуревич*.
- Аминопентан (β) из фенилгидразона метилпропилкетона 226, *И. Мацуревич*.
- α -Аминовикочин, д. бромуксусного эфира, 418, *А. Чичибабин*.
- α -Аминопиридин, д. монобромуксусного альдегида и диметил-монобромацетацетата монохлорацетона, 422; таутомерия, 399, *А. Чичибабин*.
- Амино- α -пропилбензол $C_9H_{13}N$.
- Аминохинолины, нитрование, 305, *А. Чичибабин, Д. Витковский*.
- Амины, полученные восстановлением фенилгидразонов и оксимов, 221, *И. Мацуревич*.
- Апоциклен C_9H_{14} .
- Ацеталь изомасляного альдегида и изобутилен-гликоля $C_8H_{16}O_2$.
- α -Ацетамино- β_1 -нитропиридин $C_7H_7O_3N_2$.
- Ацетиленовые углеводороды, отношение к флоридину, 129, *С. Лебедев и Е. Филоненко*.
- Барий хлористый, теплоты растворения, 22, *Н. Колосовский*.
- Бензальазин, восстановление, 245, *И. Мацуревич*.
- Бензиламин C_7H_9N .
- Бензилксантогеновая кислота $C_8H_8OS_2$

- Бензиловый спирт, дегидратация, 390, *С. Наметкин и Д. Курсанов.*
- Бензол - диазо- α -аминопиридин $C_{11}H_{10}N_4$.
- Бензол, электропроводность в нем солей, 276, *С. Якубсон.*
- Бициклический продукт $C_7H_6ON_2$.
- Борнилен, окисление гидроперекисью бензоила, ксантогеновый борнилен, 377, *С. Наметкин и Л. Брюсова.*
- Бромацетил - α -аминопиридин $C_7H_7ON_2Br$.
- Валеритрины $C_{15}H_{25}N$.
- Внутреннее трение изофлюидных жидкостей, 107, *В. Унковская и Е. Волова.*
- Гальванические элементы с точки зрения катализа, 190, *В. Персон.*
- Гели, кинетика набухания, 438, кинетика набухания и разбухания, уравнение скорости набухания, 55, — разбухания, 60, *С. Липатов.*
- Гептиламины, см. аминокептан.
- Гептилфенилгидразин $C_{13}H_{22}N_2$.
- Гидрирование каталитическое азидов, методика, приготовление катализатора, влияние состава и строения азидов, растворителя, качества и количества катализатора и т. п. на скорость гидрирования, 487, *К. Тайпале.*
- Гидроперекись бензоила, отношение к этиленовым и трициклическим углеводородам, 373, *С. Наметкин и Л. Брюсова.*
- Гликоли алициклические, конфигурация, 75, *С. Наметкин.*
- Гликоли, дегидратация, 283, *Н. Долгорукова-Добрянская.*
- Глицерин, теплоты растворения, 17, *Н. Колосовский.*
- Дегидратация алкоколей, вопрос о ее направлении, 372, *С. Наметкин и Л. Брюсова.*
- n -Дезокситолуоин $C_{16}H_{16}O$.
- Декалин, витрование, 382, *С. Наметкин и О. Мадаева-Сычева.*
- Декалол третичный, углеводород из него, 387, *С. Наметкин и О. Мадаева-Сычева.*
- α -Декалон $C_{10}H_{16}O$.
- Деполаризаторы в элементах с точки зрения катализа, 193, *В. Персон.*
- $\alpha\beta_1$ -Диаминопиридин, 297, *А. Чичибабин и Н. Поздняков.*
- Дивинил, отношение к флоридину, отделение от изобутилена, 128, 134, *С. Лебедев и Е. Филоненко.*
- Дивторичнобутилгидразин $C_8H_{20}N_2$.
- Диизоамилгидразин $C_{10}H_{24}N_2$.
- Диизобутиламин $C_8H_{18}N$.
- Диизопропенилпиридин $C_{11}H_{13}N$.
- Диизопропил- α -пиридилуксусная кислота $C_{13}H_{19}O_2N$.
- $\beta\beta_1$ -Диизопропилпиридин $C_{11}H_{17}N$.
- Дикетон ряда пиридина $C_{13}H_{17}O_2N$.
- Диметилаллен несимм., отношение к флоридину, 128, *С. Лебедев и Е. Филоненко.*
- Диметил- β -пиридил-алкин $C_8H_{11}ON$.
- Динитровалеритрин $C_{15}H_{23}N_3O_4$.
- Динитродекалин третичный $C_{10}H_{16}O_4N_2$.
- Дипиридилоксамид, получение при взаимодействии шавелевого эфира и α -аминопиридина, 405, *А. Чичибабин.*
- Ди- n -толилуксусная к. $C_{16}H_{16}O_2$.
- Ди- n -толилукусусный альдегид $C_{16}H_{16}O$.
- Ди- n -толилэтоксэтилен $C_{18}H_{20}O$.
- Дифенилэтилкетазин, см. азин фенилэтилкетона.
- Диффузия и сорбция, 454, *С. Липатов.*
- Желатина, пределы осаждаемости таннином, 124, *И. Смородинцев и А. Адова.*
- Железо, ржавление, образование соды в присутствии глауберовой соли, 97, *В. Кистяковский.*
- Изоамиламин, см. 4-амин-2-метилбутан.
- Изоборниллол третичный $C_{10}H_{18}O$.
- Изоборнилон $C_{10}H_{16}O$.
- Изобутиленгликоль, дегидратация, ацеталь, 283, *Н. Долгорукова-Добрянская.*
- Изобутилен, отделение от дивинила, 134, *С. Лебедев и Е. Филоненко.*
- Изобугиралдазин, восстановление 239, *И. Мацуревич.*
- Изовалериановый альдегид, конденсация с аммиаком, 319, *М. Опарина.*
- Изокамфороновая кислота $C_9H_{14}O_6$.
- β -Изопропенилпиридин C_8H_9N .
- Изопропиламин, получение из фенилгидразона и оксима ацетона, 224, 232, *И. Мацуревич.*
- Изопропилиденазин, восстановление, 240, *И. Мацуревич.*
- β -Изопропилпиридин $C_8H_{11}N$.
- β -Изопропил- $\alpha\beta$ -пиридинкарбоновая к. $C_{10}H_{11}O_4N$.

- Изотермы текучести, 122, *В. Унковская и Е. Волова.*
- Изофлюидные жидкости, коэффициент внутреннего трения, 107, *В. Унковская и Е. Волова.*
- Инозит в пепсине, 13, *Б. Молдавский.*
- Иод, влияние на электропроводность солей в броме, 140, *В. Плотников.*
- Иодобромистые растворы иодистого калия, электропроводность, 135, *В. Плотников.*
- Калий иодистый, электропроводность иодобромистых растворов, 135, *В. Плотников.*
- Калий марганцовокислый, раскисление в щелочах, 365, *А. Максимов.*
- α -Камфенон $C_{10}H_{14}O$.
- Карбинолы первичные с третичными радикалами, дегидратация, 287, *А. Фаворский и Т. Залеская-Кибардина.*
- Катализ в электрохимии, 188, *В. Персон.*
- Каталитическое гидрирование азидов, 487, *К. Тайпале.*
- Кетазины, восстановление, 234, *И. Мацуревич.*
- Кетон ряда пиридина $C_{14}H_{21}NO$.
- Кетоны, получение из альдегидов, 347, *С. Данилов и Э. Венус-Данилова.*
- Кетоспирт $C_7H_{14}O_2$.
- Кислота ряда пиридина $C_{13}H_{19}O_2N$.
- Комплексное соединение бромистого алюминия с сероводородом, электропроводность, 277, *С. Якубсон.*
- Комплексные соли из хлористого калия, сулемы и шавелевой кислоты ртути, 179, их значение для выяснения фотохимической реакции, 188, *П. Бехтерев.*
- Коэффициенты внутреннего трения изофлюидных жидкостей, 107, *В. Унковская и Е. Волова.*
- Краска из α -амино- $\beta\beta_1$ -дибромпиридина $C_{14}H_6O_2N_2Br_4$.
- Краска из α -амино- β -пиколина $C_{16}H_{14}O_2N_2$.
- Краска из пиридилглицина, 419, *А. Чичибабин.*
- Кристаллогидраты, электропроводность, 251, *С. Якубсон и М. Рабинович.*
- Кристаллизация пересыщенных растворов сернокислого натрия и соды, 215, *Н. Ганцов.*
- Ксантогеновый метод, применение к дегидратации бензилового спирта, 390, *С. Наметкин и Д. Курсанов.*
- Ксилол технический, очистка, 1, температуры замерзания смесей метана и пара-ксилолов, 4, *Н. Кижнер и Г. Вендельштейн.*
- Лактон $C_{10}H_{19}O_4N$.
- Лимонен, смесь с ментаном, окисление гидроперекисью бензоила, 375, *С. Наметкин и Л. Брюсова.*
- Литий марганцовистый, отсутствие его при сплавлении едкой литины с перекисью марганца, 361, *А. Максимов.*
- Литий марганцовокислый, приготовление, раскисление в щелочах, 362, *А. Максимов.*
- Магний, его соли, влияние на процесс образования соды при контакте железа, 102, *В. Кистяковский.*
- Магнито-химический эффект, 426, *А. Шукарев.*
- Малонил- α -аминопиридин $C_8H_6O_3N_2$.
- Марганцовистокислый натрий, см. натрий марганцовистый.
- Марганцовокислый калий, натрий, см. калий, натрий марганцовокислый.
- Марганцовокислый литий, см. литий марганцовокислый.
- Марганцовые соли, механизм раскисления в щелочной среде, 357, 370, *А. Максимов.*
- Медь, влияние ее солей на каталитическое разложение уксуснокислой ртути, 179, 188, *П. Бехтерев;* влияние меди на активность амальгамированного алюминия, 223, *И. Мацуревич и В. Кузьмин.*
- Ментен, окисление гидроперекисью бензоила, 374, *С. Наметкин и Л. Брюсова.*
- Мерсеризация, теория, 31, *С. Липатов.*
- Метил-3-гексен-3 C_7H_{14} .
- α -Метил- $\beta\beta_1$ -диизопропилпиридин $C_{12}H_{19}N$.
- Метилдиизопропилкетон $C_{15}H_{21}O$.
- α -Метил-камфен, окисление гидроперекисью бензоила, 377, *С. Наметкин и Л. Брюсова.*
- β -Метил-камфора $C_{11}H_{18}O$.
- Метилмалонил- α -аминопиридин $C_9H_8O_2N_2$.
- Метилловый эфир $C_5H_{10}OS_2$.
- Метилпиридонимид $C_6H_8N_2$.
- Метилпиридон-нитроимид $C_6H_7O_2N_3$.

Метилпиримидазол $C_8H_8N_2$.
 Метилциклен $C_{11}H_{18}$.
 Метил - 2 - этил - 2 - бутаналь - $C_7H_{14}O$.
 Метил - 2' - этил - 2 - бутанол - $C_7H_{16}O$.
 Молекулы элементов и соединений, их строение, 549, *А. Маковецкий*.
 Набухание гелей, кинетика, 449, *С. Липатов*.
 Натрий марганцовистый, получение из едкого натра, перекиси марганца и перекиси натрия, 368, *А. Максимов*.
 Натрий марганцовокислый, раскисление в щелочах, 365, *А. Максимов*.
 Натрий сернистый, сравнительные методы количественного определения, 207, *П. Будников*.
 Натрий сернокислый, кристаллизация пересыщенных растворов, 215, *Н. Танцов*.
 Натрий углекислый, кристаллизация пересыщенных растворов, 215, *Н. Танцов*.
 Нитраты металлов, электропроводность их гексагидратов, 255, *С. Якубсон и М. Рабинович*.
 Нитро-γ-аминохинолин $C_9H_7O_2N_2$.
 Нитродекалин вторичный $C_{10}H_{17}O_2N$.
 Нитродекалин третичный $C_{10}H_{17}O_2N$.
 Нитроизоборнилан вторичн. $C_{10}H_{17}NO_2$.
 α - Нитрокамфен $C_{10}H_{15}NO_2$.
 Нитрокарбостирил, получение, 311, *А. Чичибабин и Д. Витковский*.
 Нитромалонил - α - аминопиридин $C_8H_5O_4N_3$.
 Оксимы, восстановление в амины, 221, *И. Мацуревич*.
 2 - Оксо - дигидро - пиримидазол $C_7H_6ON_2$.
 Окталин $C_{10}H_{16}$.
 Осмотическое давление растворов, 151, *М. Левальт-Езерский*.
 Пепсин, инозит в нем, 13, *Б. Молдавский*.
 Перекиси, влияние на раскисление марганцовых солей, 360, 366, *А. Максимов*.
 Перекись водорода, влияние на раскисление марганцовокислого калия, 367, *А. Максимов*.
 Пикраты продуктов конденсации изовалерианового альдегида с аммиаком, 327, *М. Опарина*.
 Пикриновая кислота, распределение ее смесей с соляной к. между во-

дой и бензином, 344, *С. Вознесенский и К. Чмутов*.
 Пиридилглицин $C_7H_8O_2N_2$.
 α-Пиридилнитрамид, алкилирование - 315, *А. Чичибабин и Г. Меньшиков*.
 Пиримидазол $C_7H_6N_2$.
 Пиримидазол и его гомологи, 421, *А. Чичибабин*.
 Полиидиды, влияние на электропроводность иодистых солей в броме, строение, 140, *В. Плотников*.
 Полимеризация, исследования, 127, *С. Лебедев и Е. Филоненко*.
 Потенциалы, термодинамическая разность на границе двух жидких фаз, *С. Вознесенский*.
 Потенциал электродный таллия, 265, *Л. Волштейн*.
 Радикалы, вывод ряда величины средства их по методу гидрирования азинов, 548, *К. Тайпале*; правило перемещения, 288, *А. Фаворский и Т. Залеская-Кибардина*.
 Растворы, см. осмотическое давление.
 Ртуть щавелевокислая, приготовление, свойства, титрование, д. света, комплексные соли с хлористым калием и сулемой, 179, 183 и др., *П. Бехтерев*.
 Семикарбазон ди - п - толилуксусного альдегида, разложение серной кислотой, 437, *С. Данилов и Э. Венус-Данилова*.
 Семикарбазон триметилуксусного альдегида, разложение, 355, *С. Данилов и Э. Венус-Данилова*.
 Сернистый натрий, см. натрий сернистый.
 Сернокислый натрий, см. натрий сернокислый.
 Силикаты, действие на непредельные соединения, 127, *С. Лебедев и Е. Филоненко*.
 Сложные эфиры, циклические, разложение при нагревании, 143, *М. Тиличев*.
 Сода, кристаллизация пересыщенных растворов, 215, *Н. Танцов*; образование при контакте железа, глауберовой соли и воздуха, 97, теория процесса образования, 102, влияние магния на процесс, 102, *В. Кистяковский*.
 Соединения химические, строение их молекул, 549, *А. Маковецкий*.

Сорбция и химические процессы, 450, *С. Липатов*.
 Стильбен, получение при разложении бензилксантогенового эфира, 394, *С. Наметкин и Д. Курсанов*.
 Сульфокислоты изомерных ксилолов, 1, гидролиз, 6, 10, *Н. Кижнер и Г. Вендельштейн*.
 Таллий, см. потенциал электродный таллия.
 Таннин, пределы осаждаемости желатинны, 124, *И. Смородинцев и А. Адова*.
 Термодинамическая разность потенциалов на границе двух жидких фаз, 475, *С. Вознесенский*.
 Термохимические исследования растворения, 17, 22, 27, *Н. Колосовский*.
 Тетраметилпиридил - - диалкин $C_{11}H_{17}O_2N$.
 Толилуксусная кислота $C_9H_{10}O_2$.
 Триметилуксусный альдегид $C_{15}H_{10}O$.
 Трифенилуксусный альдегид $C_{20}H_{16}O$.
 Трициклен $C_{10}H_{16}$.
 Трициклен, отношение к гидроперекиси бензола, 375, *С. Наметкин и Л. Брюсова*.
 Трициклены, при дегидратации спиртов, 372, *С. Наметкин и Л. Брюсова*.
 Углеводороды непредельные, количественное определение, 372, *С. Наметкин и Л. Брюсова*.
 Фенилгидразоны, восстановление в амины, 221, *И. Мацуревич*.
 Фенолы, теплоты растворения в воде, 27, *Н. Колосовский и А. Краев*.
 Фенхоциклен, константы, отношение к гидроперекиси бензола, 376, *С. Наметкин и Л. Брюсова*.
 Флоридин, как полимеризующий агент, 129, приготовление, активность, 130, применение для различения разных степеней замещения этилена, 132, *С. Лебедев и Е. Филоненко*.
 Фотохимическая реакция Эдара, 161, *П. Бехтерев*.
 Химические соединения, строение их молекул, *А. Маковецкий*.
 α - Хинолилнитрамин $C_9H_7N_3O_2$.
 γ - Хинолилнитрамин $C_9H_7O_3N_2$.
 Хлорапегил - α - аминопиридин $C_7H_7ON_2Cl$.
 Хлориды руты и калия, смешение, 178, *П. Бехтерев*.
 Целлюлеза, адсорбция щелочей ею, 48, *С. Липатов*.
 Циклические сложные эфиры, разложение при нагревании, 143, *М. Тиличев*.
 Электрический резонанс, 141, *В. Плотников*.
 Электродный потенциал таллия, 265, *Л. Волштейн*.
 Электролиты, распределение между двумя жидкими фазами, 343, *С. Вознесенский и К. Чмутов*.
 Электропроводность в бензоле, 276, *С. Якубсон*.
 Электропроводность иодобромистых растворов иодистого калия, 135, *В. Плотников*.
 Электропроводность кристаллогидратов, 251, *С. Якубсон и М. Рабинович*.
 Электрохимия, принцип катализа, 189, *В. Персон*.
 Элементы, строение их молекул, 549, *А. Маковецкий*.
 Этилбензол, сульфокислота, 9, *Н. Кижнер и Г. Вендельштейн*.
 Этилен, его замещения, различение и отделение продуктов разных замещений, 132, *С. Лебедев и Е. Филоненко*.
 Этиленгликоль, его янтарный эфир, 143, *М. Тиличев*.
 Этилмалонил - α - аминопиридин $C_{10}H_{10}O_2N_2$.
 Этилпиридоннитроимид $C_7H_9N_3O_2$.
 Янтарный эфир этиленгликоля C_6H_8O .

УКАЗАТЕЛЬ ОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИИ
ПО ЭМПИРИЧЕСКИМ ФОРМУЛАМ.

Группа C₅.

5. II.

- C₅H₁₃N Амино-2-пентан, получение, оксалат, 243, *И. Мацуревич.*
C₅H₁₃N Амино-3-пентан, получение, хлороплатинат, оксалаты, 242,
И. Мацуревич.

Группа C₆.

6. II.

- C₆H₈O₄ Янтарный эфир этиленгликоля, разложение, 143, 147, изомер,
150, *М. Тиличев.*
C₆H₈N₂ Метилпиридонимид, хлороплатинат, 414, *А. Чичибабин.*

6. III.

- C₆H₈N₂ Метилпиридон-нитроимид, получение, разложение, 317, *А. Чичибабин* и *Г. Меньшиков.*

Группа C₇.

7. I.

- C₇H₁₄ Метил-3-гексен-3, получение, окисление, 295, *А. Фаворский*
и *Т. Залесская-Кибардина.*

7. II.

- C₇H₆N₂ Пиримидазол, хлороплатинат, 424, *А. Чичибабин.*
C₇H₉N Бензиламин, получение, оксалат, хлороплатинат, 246. *И. Мацуревич.*
C₇H₁₄O Метил-2-этил-2-бутаналь, его семикарбазон, 293, *А. Фаворский*
и *Т. Залесская-Кибардина.*
C₇H₁₄O₂ Кетоспирт, семикарбазон его, 294. *А. Фаворский* и *Т. Залесская-Кибардина.*
C₇H₁₆O Метил-2-этил-2-бутанол-1, его хлоргидрин, аллофанат, окисление, 292, *А. Фаворский* и *Т. Залесская-Кибардина.*

7. III.

- C₇H₈ON₂ Бициклический продукт от действия на α-аминопиридин галлоидо-уксусных кислот, 413, *А. Чичибабин.*
C₇H₆ON₃ 2-Оксо-дигидро-пиримидазол, хлористоводородная соль, хлороплатинат, нитрозирование, 415, *А. Чичибабин.*
C₇H₇ON₃ α-Ацетаминно-β₁-нитропиридин, 298, *А. Чичибабин* и *Н. Поздняков.*
C₇H₈O₂N₂ Пиридилглицин, таутомерный, получение, переход в N-метил-α-пиридонимид, 413, хлороплатинат, окисление, 419, *А. Чичибабин.*
C₇H₉O₂N₃ Этилпиридоннитроимид, получение, разложение, 318, *А. Чичибабин* и *Г. Меньшиков.*

7. IV.

- C₇H₇ON₂Cl Хлорацетил-α-аминопиридин, 417, *А. Чичибабин.*
C₇H₇ON₂Br Бромацетил-α-аминопиридин, 417, *А. Чичибабин.*

Группа C₈.

8. II.

- C₈H₈N₂ Метилпиримидазол, получение, 424, *А. Чичибабин.*
C₈H₉N β-Изопропенилпиридин, получение, хлороплатинат, пикрат, 336. *М. Опарина.*
C₈H₁₁N β-Изоприлпиридин, получение, свойства, хлороплатинат, хлороаурат, синтез, 335, *М. Опарина.*
C₈H₁₆O₂ Ацеталь изомасляного альдегида и изобутиленгликоля, 285, *Н. Долгорукова-Добрянская.*
C₈H₁₅N Динизобутиламин, получение, оксалат, фенилдинизобутилмочевина, 239, *И. Мацуревич.*
C₈H₂₀N₂ Дивторичнобутилгидразин, получение из фенилгидразона метилэтилкетона, симм. дитиокарбанилди-ди-вторичнобутилгидразин, щавелевокислая соль, 226, *И. Мацуревич.*

8. III.

- C₈H₅O₄N₃ Нитро-малонил-α-аминопиридин (1,2-дивинил-5-нитро-4,6-диоксотетрагидропиримидин), 404, *А. Чичибабин.*
C₈H₆O₂N₂ Малонил-α-аминопиридин (6,2-дивинил-4,6-диоксотетрагидропиримидон), 403, *А. Чичибабин.*
C₈H₈OS₂ Бензилксантогеновая кислота, метиловый эфир, этиловый эфир, амид, разложение метилового эфира, 393, *С. Наметкин* и *Д. Курсанов.*
C₈H₁₁ON Диметил-β-пиридил-алкин, получение, восстановление, 335. *М. Опарина.*

Группа C₉.

9. I.

- C₉H₁₄ Апоциклен, гидратация, 395, *С. Наметкин* и *З. Александрова.*

9. II—9. III.—10. I.—10. II.—10. III.

9. II.

- $C_9H_{10}O_2$ Толилуксусная кислота, получение из *n*-дезокситолуоина, 438, *С. Данилов* и *Э. Венус-Данилова*.
- $C_9H_{13}N$ Амино- α -пропилбензол, хлороплатинат, хлороаурат, хлористоводородная соль, оксалат, 249, *И. Мацуревич*.
- $C_9H_{14}O_6$ Изокамфороновая кислота, получение при нитровании трипиклена, 96, *С. Наметкин* и *А. Забродина*.
- $C_9H_{10}O$ Алкоголь из апоциклена 397, *С. Наметкин* и *З. Александрова*.

9. III.

- $C_9H_7O_2N_3$ 1) Аминонитрохинолин, получение, свойства, 310, *А. Чичибабин*, *Д. Витковский*.
2) α -Хинолилнитрамин, получение, изомеризация, 310, *А. Чичибабин* и *Д. Витковский*.
- $C_9H_7O_3N_2$ 1) Нитро- γ -аминохинолин, получение, окисление, свойства, 312, *А. Чичибабин*, и *М. Лапшин*.
2) γ -Хинолилнитрамин, получение, изомеризация, 312, *А. Чичибабин* и *М. Лапшин*.
- $C_9H_8O_2N_2$ Метилмалонил- α -аминопиридин, свойства, 404, *А. Чичибабин*.
 $C_9H_{10}OS_2$ Метилловый эфир бензилксантогеновой кислоты, разложение, 392, *С. Наметкин* и *Д. Курсанов*.

Группа C_{10} .

10. I.

- $C_{10}H_{16}$ 1) Трициклен, свойства, 93, *С. Наметкин* и *А. Забродина*.
2) Окталин, получение, 388, *С. Наметкин* и *О. Мадаева-Сычева*.

10. II.

- $C_{10}H_{14}O$ α -Камфенон, получение, семикарбазон, оксим, 379, *С. Наметкин* и *А. Забродина*.
- $C_{10}H_{16}O$ 1) Изоборнилон, получение, свойства, семикарбазон, 73, *С. Наметкин* и *А. Селиванова*.
2) α -Декалон, получение, семикарбазон, 389, *С. Наметкин* и *О. Мадаева-Сычева*.
- $C_{10}H_{17}N$ α -Аминокамфен, свойства, 95, *С. Наметкин* и *А. Забродина*.
- $C_{10}H_{18}O$ Изоборнилдол третичный (2,7,7 - триметил - [1,7,4]-дициклогексанол - 2), 70, дегидратация, 71, *С. Наметкин* и *А. Селиванова*.
- $C_{10}H_{19}N$ Амин из третичного нитродекалина, свойства, бензоильное производное, 387, *С. Наметкин* и *О. Мадаева-Сычева*.
- $C_{10}H_{14}N_2$ Дизоамилгидразин, щавелевая соль, дитиокарбанил симм., семикарбазид, 229, *И. Мацуревич*.

10. III.

- $C_{10}H_{10}O_2N_2$ Этилмалонил - α -аминопиридин, 404, *А. Чичибабин*.
 $C_{10}H_{12}O_4N$ β -Изопропил - $\alpha\beta$ -пиридинкарбоновая к., получение, свойства, 333, *М. Опарина*.

11. I.—11. II.—11. III.—12. II.—13. II.

- $C_{10}H_{15}O_2N$ α -Нитрокамфен, свойства, псевдонитрол, 94, восстановление в α -аминокамфен, 95, *С. Наметкин* и *А. Забродина*.
- $C_{10}H_{16}O_4N_2$ Динитродекалин третичный, получение, 386, *С. Наметкин* и *О. Мадаева-Сычева*.
- $C_{10}H_{17}O_2N$ 1) Нитроизоборнилдан вторичный, свойства, кетон из него, 73, 74, *С. Наметкин* и *А. Селиванова*.
2) Нитродекалин третичный, получение, свойства, восстановление, 386, *С. Наметкин* и *О. Мадаева-Сычева*.
3) Нитродекалин вторичный, свойства, 389, *С. Наметкин* и *О. Мадаева-Сычева*.
- $C_{10}H_{19}O_4N$ Лактон β -окси-изопропил $\alpha\beta$ -пиридинкарбоновой кислоты, 333, *М. Опарина*.

Группа C_{11} .

11. I.

- $C_{11}H_{18}$ Метилциклен, получение, свойства, 84, *С. Наметкин* и *Л. Брюсова*.

11. II.

- $C_{11}H_{10}N_4$ Бензол - диазо - α -аминопиридин, получение, превращение в аминоазобензол, 302, *А. Чичибабин* и *Л. Персиц*.
- $C_{11}H_{13}N$ $\beta\beta$ -Диазопропилпиридин, получение, свойства, окисление, 341, *М. Опарина*.
- $C_{11}H_{17}N$ $\beta\beta_1$ -Диазопропилпиридин, получение, хлороплатинат, окисление, 328, 338, *М. Опарина*.
- $C_{11}H_{18}O$ 6-Метил-камфора, гидразон, азин, 84, *С. Наметкин* и *Л. Брюсова*.

11. III.

- $C_{11}H_{17}O_2N$ Тетраметил - пиридил - $\beta\beta_1$ -диалкин, получение, строение, синтез, 338, *М. Опарина*.

Группа C_{12} .

12. II.

- $C_{12}H_{19}N$ α -Метил - $\beta\beta_1$ -дiazопропилпиридин, получение, хлороплатинат, окисление, 337, *М. Опарина*.

Группа C_{13} .

13. II.

- $C_{13}H_{22}N_2$ Гептилфенилгидразин, из фенилгидразона энантиомерного альдегида, щавелевая соль, дитиокарбанил, семикарбазид, 231, *И. Мацуревич*.

13. III.—14. III.—14. IV.—15.—II.—15. III.—16. II.

13. III

- $C_{13}H_{17}O_2N$ Дикетон ряда пиридина, получение, свойства, 331, *М. Опарина*.
- $C_{13}H_{19}O_2N$ 1) $\beta\beta_1$ — Диизопропил- α -пиридилуксусная к., получение, свойства, окисление, 330, 332, *М. Опарина*.
- 2) Кислота ряда пиридина, получение, строение, 338, *М. Опарина*.

Группа C_{14} .

14. III.

- $C_{14}H_{21}NO$ Кетон ряда пиридина, получение, 331, *М. Опарина*.

14. IV.

- $C_{14}H_6O_2N_2Br_4$ Краска из α -амино- β -дибромпиридина, 420, *А. Чичибабин*.

Группа C_{15} .

15. II.

- $C_{15}H_{10}O$ 1) Триметилуксусный альдегид, получение, полимер, оксим, семикарбазон, изомеризация, разложение семикарбазона, 351, *С. Данилов и Э. Венус-Данилова*.
- 2) Метилизопропилкетон, получение из триметилуксусного альдегида, оксим, семикарбазон, 351, *С. Данилов и Э. Венус-Данилова*.
- $C_{15}H_{25}N$ Валеритрины, свойства, хлороплатинат, окисление, 328, 329, 337, *М. Опарина*.

15. III.

- $C_{15}H_{12}ON_4$ Азокраска из диазотированного β -диаминопиридина и β -нафтола, 299, *А. Чичибабин и Н. Поздняков*.
- $C_{15}H_{23}O_4N_3$ Динитровалеритрин, пикрат, хлороплатинат, 331, *М. Опарина*.

Группа C_{16} .

16. II.

- $C_{16}H_{16}O$ 1) Ди- n -толилуксусный альдегид, изомеризация в кетон, оксим, семикарбазон, окисление, разложение семикарбазона, окисление, 434, *С. Данилов и Э. Венус-Данилова*.
- 2) n -Дезокситолуонин, получение при магнийорганическом синтезе, 433, получение из альдегида, 434, расщепление спиртовой щелочью, 438, *С. Данилов и Э. Венус-Данилова*.
- $C_{16}H_{16}O_2$ Ди- n -толилуксусная кислота, получение из альдегида, соль, 434, *С. Данилов и Э. Венус-Данилова*.

16. III.—18. II.—20. II.

16. III.

- $C_{16}H_{14}O_2N_2$ Краска на α -амино- β -пиколина, 420, *А. Чичибабин*.

Группа C_{18} .

18. II.

- $C_{18}H_{20}O$ Ди- n -толилэтоксипиридин, несимм. получение, 433, *С. Данилов и Э. Венус-Данилова*.
- $C_{18}H_{20}N_2$ Азин фенилэтилкетона, получение, свойства, восстановление, 248, *И. Мацуревич*.

Группа C_{20} .

20. II.

- $C_{20}H_{16}O$ Трифенилуксусный альдегид, попытка синтеза, д. конц. серной кислоты, 356, *С. Данилов и Э. Венус-Данилова*.

Указатели к LVIII тому.

Для органических соединений введен указатель по эмпирическим формулам, составленный по системе «Лексикона Органич. Соединений» Рихтера. Формулы классифицируются прежде всего по числу углеродных атомов в частице, далее по числу других, кроме С, входящих в состав элементов.

Число входящих в состав формулы атомов углерода обозначается наверху каждой страницы указателя арабской цифрой, а число других, кроме С, входящих в формулу элементов—цифрой римской. Таким образом 2 III обозначает, что дело идет об органических соединениях, в состав частицы которых входят С₂ и, кроме того, три каких-либо элемента; в эту рубрику, напр., будут отнесены соединения С₂Н₇О₃Р, С₂О₄Н₂Вг и т. д. В каждом таком отделе, обозначаемом комбинацией арабской и римской цифр, соблюдается порядок введения в формулу к С элементов и для каждого вводимого элемента порядок по числу вводимых атомов. Порядок введения элементов такой: Н, О, N, Cl, Вг, J, F—S, P, и затем остальные элементы по алфавиту принятых для них в формулах обозначений.

Соли органических кислот и большинство эфиров их надо искать при формулах кислот.

Названия органич. соединений приводятся в указателе те, которые им даются авторами статей.

Оксимы, фенилгидразоны и семикарбазоны и др. подобные соединения чаще всего даны при формулах соответствующих альдегидов и кетонов, если последние известны.

В предметный указатель введены полностью, с указанием страниц, авторов и т. д., все химические соединения, относительно которых имеются новые данные.

Названия отдельных органических соединений, для которых установлена определенная эмпирическая формула, в алфавитном указателе только упомянуты, и подробнее относительно их надо искать в указателе по эмпирическим формулам.

ИМЕННОЙ УКАЗАТЕЛЬ.

- Адова, А. Н., см. Смородинцев, И. А.
 Александров, И. К. вопросу о конституции клинкера портландцемента, 1362.
 Алексеев, Д. В., и Полукаров, М. Н. О влиянии некоторых элементов на вхождение электролитического водорода в сталь и изменение вследствие этого ее упругих свойств, 511.
 Баландин, А. А., см. Ильинский М. А.
 Бергман, А. Г., и Генке, Т. А. К вопросу об обменном разложении в отсутствии растворителя, ст. 6: Необратимо-взаимная система $Ag_2Cl_2 + HgJ_2 \rightleftharpoons Ag_2J_2 + HgCl_2$, 83.
 Богатский, В., см. Петренко-Критченко, П.
 Богомолова, М. И., см. Изгарышев, Н. А.
 Бродский, А. И. О применимости осмотической теории Нернста к водным растворам, 587.
 Бунтин, А. П., см. Думанский, А. В.
 Бушмакин, П. Н., см. Щукарев, С. А.
 Валяшко, Н. А. Спектры поглощения и конституция производных бензола, ст. 9-я: Ди-окси-бензалдегиды. (К теории аукохромонов), 779.
 Ваншейдт, А. А. Исследование в области окрашенных углеводов, ст. 1-я: О происхождении окраски и способах синтеза углеводов типа дибифениленэтана, 39; ст. 2-я: Синтез кетонов, карбинолов, углеводов и мезогалоидопроизводных ряда флуорена, хризофлуорена и ди- α -нафтофлуорена, 55; ст. 3-я: Синтез нафтопроизводных бифлуоренила, 69; ст. 4-я: О получении бифульвенов дегидрогенизацией углеводов типа бифлуоренила, 249; ст. 5-я: Свойства бифульвенов и их гидропроизводных, 269; ст. 6-я: О спектрах поглощения бифульвенов и хромофоре индиго, 289.
 Венус-Данилова, Э., см. Данилов, С.
 Викторов, П. П., и студ. Сыркин, Н. Идентична ли дигалловая кислота таннину, как протрава для основных красителей, 1351.
 Гавердовская, М. В., см. Баландин, А. А.
 Гапон, Е. Н., и Хаскес, И. Э. О гидратации катионов в галлоидных соединениях.
 Генке, Т. А. Тройная система: хлористый натрий — хлорная платина — вода при 25°, 596.
 — см. Бергман, А. Г.
 Герасимов, А. Ф. К вопросу о гладких платиновых электродах при определении электропроводности электролитов, 196.
 — Электролитический эндосмос с серой, 201.
 — К вопросу о макроскопическом методе определения скорости катафореза коллоидных частиц, 601.
 Горалевич, Д. К. Исследование в области высших кислородных соединений восьмой группы периодической системы химических элементов, 1129.
 Гулевич, В. С. К вопросу об экстрактивных веществах мышечной ткани, ст. 24-я: Карнозин и карнитин, как специфические составные части мышечной ткани, 610.
 — и Капланский, С. Я. К вопросу о содержании аргинина в селезенке, 620.
 Данилов, С. Дегидратация циклогексилгидробензоина в связи с изомеризацией альдегидов в кетоны, 129.
 — Фенил-1-ди-пара-толил-2,2-этандиол-1,2 и дипаратолилацетофенон, 148.
 — и Венус-Данилова, Э. Изомеризация дифенилуксусного альдегида в дезоксибензоин, 957.

Демьянов, Н. Я., и Прянишников, Н. Д. О действии тихого разряда на неопределенные углеводороды ряда C_nH_{2n} , 462.

Долгов, В. П., см. Ипатьев, В. Н.
Дояренко, Мар. Н. Изомерные превращения циклических углеводородов под влиянием катализаторов (катализатор Al_2O_3), 1.

— Каталитическое разложение циклических спиртов состава C_4H_8O , сопровождающееся изомерными превращениями, 16.

— Дегидратация циклических спиртов состава $C_5H_{10}O$ в присутствии катализатора, 27.

Дубинин, М. М. К вопросу о диффузии электролитов, 623.

— Адсорбция веществ из разбавленных водных растворов, 1187.

Думанский, А. В., и Бунтин, А. П. Синтез и свойства коллоидной вольфрамовой кислоты, 107.

— Бунтин, А. П., Дьячковский, С. И., Книга, А. Г. Комплексообразование, как предварительная стадия при синтезе коллоидальной частицы, 326.

— см. Дьячковский, С. И.
Дьячковский, С. И., и Думанский А. В. Синтез и свойства коллоидной молибденовой кислоты, 630.

— см. Бунтин, А. П.

Есин, О. А., см. Мокрушин, С. Г.

Жуков, И. И., Шукарев, С. А., и Бушмакин, И. Н. О распределении водородных понов между желатиной и водой, 639.

Залькинд, Ю. С., и Ильин, Н. В. О присоединении водорода к ацетиленовым производным, 17. О гидрировании толана, 994.

— и Круглов, А. А. Действие бромистого водорода на дифенилбутиндиол, 1052.

— Рубин, Б., и Круглов, А. А. Действие иодистого водорода на тетраметилбутиндиол, 1044.

— и Сигова, М. П. Действие бромистого водорода на тетраметилбутиндиол, 1039.

Заславский, И. Закономерность в сжатии при образовании твердых химических соединений, 659.

Звягинцев, О. Е. О тройных солях родия, 170.

Знаменский, А. В. Термохимические величины, как основание к построению структурных формул, 909.

Изгарышев, Н. А. О значении гидратация для механизма возникновения электродвижущих сил, 1175.

— и Померанцева, А. Л. Набухание в присутствии органических кислот в зависимости от их строения, ст. 2-я, 164.

— и Богомолова, М. И. Осаждение белков различными органическими кислотами в зависимости от их строения, 156.

Ильин, Н. В., см. Залькинд, Ю. С.
Ильинский, М. А., Баландин, А. А., Гавердовская, М. В., и Турова-Поляк, М. Б. Адсорбция волокном твердой фазы из водных суспензий, 241.

Ипатьев, В. Н. Вытеснение металлов, металлоидов и их окислов из водных растворов их солей водородом под давлением при высокой температуре, 664.

— и Долгов, В. Н. Гидрирование трифенилкарбинола и фенилфлюоренкарбинола под давлением, 1023.

— и Киселев, А. Вытеснение окислов металлов из солей металлов железной группы хрома, марганца и железа, 686.

— и Клюквин, Н. Влияние различных факторов на выделение меди.

— и Кондырев, Н. В. Выделение металлов железной группы из растворов их органических солей и синеродистых их соединений водородом под давлением, 692.

— и Николаев, В. Вытеснение водородом фосфора, мышьяка и сурьмы из растворов их солей при высокой температуре и давлении, 698.

— и Орлов, Н. О гидрировании ксантона и ксантена, 1034.

— и Петров, А. Д. О каталитической конденсации ацетона при высоких температурах и давлениях (сообщение первое), 1028.

— и Разуваев, Г. А. Гидрирование ароматических кислот и их солей без растворителя с окисью никкеля под давлением. 122; 1339.

Напланский, С. Я., см. Гулевич, В. С.
Каштанов, Л. И., см. Спицын, В. И.
Киреев, В. А. Исследование в области сил сцепления, 856.

Киселев, А., см. Ипатьев, В. Н.
Клюквин, Н., см. Ипатьев, В. Н.

Книга, А. Г., см. Дьячковский, С. И.

Кондырев, Н. В., см. Ипатьев, В. Н.

Коновалова, Р. А., см. Чичибабин, А. Е.
Краузе, Э. Ф., и Новоселов, А. В. К вопросу о получении электролитически чистой воды, 1222.

Крестинская, В. И. К изучению адсорбционных процессов, ст. 1-я: К выяснению адсорбционного явления — „привыкания“, 998.

Крестинский, В. И. К вопросу о действии галоидных соединений фосфора и галоидоводородных кислот на ацетиленовые γ -гликоли, 1067.
— О действии магния на трибромпропан, 1078.

Круглов, А. А., см. Рубин, Б.
Крюгер, Е. А., см. Тронов, В. В.
Курнаков, Н. С., и Николаев, В. И. Сингулярные складки при образовании солей. Азотнатриевая соль, 548.

Лебедев, А. Н. Об оксидоредукате дрожжей, 184.

— Действие оксидоредукаты на глицеринальдегид, 712.

Лебедев, С. В., и Платонов, М. С. Исследование в области моноитио дитио-триацетальдегидов. 705.

Левшин, В. Л. Явление поляризованной флуоресценции красок в коллоидных растворителях, 177.

Липатов, С. Явление сорбции и химические процессы, II, 983.

— Вязкость и гидратация растворов красителей, I, 1321.

Лубман, Н., см. Богатский, В.

Маковецкий, А. Е. О скорости растворения, 726.

Минаев, В. И. Синтез 6-хлор-3-окси(1)-бензойной кислоты, 113.

— О синтезе пара-окси-бензофенона, 307.

— О перегруппировке ацетилфенола в пара-оксиацетофенон, 729.

Михайлов, А. К., см. Садиков, В. С.
Мокрушин, С. Г. Диаметр молекул при точке кипения, 491.

— и Есин, О. А. К теории электрической адсорбции, 737.

— Адсорбция положительных коллоидов и основных красок фильтровальной бумагой, 882.

Мекрасов, В. В. Адсорбция комплексных соединений на угле, 207.

Никитин, Н. И. О поглощении водорода и углекислоты тонкораздробленными пирофорическими: железом, никкелем и кобальтом, 1081.

— и студ. Шарков, В. И. О поглощении газов тонкораздробленными металлами, ст. 2-я, 1095.

Николаев, В. И. Новые сингулярные элементы: изотермическая плоскость и пространственное ребро, 553.

— Криогидратные линии тройной системы $Na_2O - N_2O_5 - H_2O$. Исторические: сингулярная плоскость и пространственное ребро. Ледяное поле, 557.

— см. Ипатьев, В. Н.
— см. Курнаков, Н. С.
Новоселов, А. В., см. Краузе, Э. Ф.

Орлов, Н., см. Ипатьев, В.

Павлов, В. Л., см. Семенцов, А. П.
Павлов, Г. С. К вопросу о зависимости плотностей и показателей преломления бинарных смесей от состава, ст. 1-я, 1302; ст. 2-я, 1309.

Палкин, А. П. Диаграммы состояния систем: I — $AgNO_3 - LiNO_3$
II — $AgNO_3 - RbNO_3$, 1334.

Першке, В. К. Распределение вещества между двумя растворителями и растворимость, 495.

Песков, Н. П., и Соколов, В. И. К вопросу об астабилизации и заряде коллоидных частиц, 823.

Петренко-Критченко, П., Богатский, В., и Лубман, Н. О скоростях этерификации, 215.

Петренко, Т. Н., см. Федотьев, П. П.

Петров, А. Д., см. Ипатьев, В. Н.
Петрова, М. А., см. Пигулевский, Г. В.
Пигулевский, Г. В., и Петрова, М. А. Окисление олеиновой кислоты гидроперекисью бензоила, 1062.

Платонов, М. С., см. Лебедев, С. В.
Полукаров, М. Н., см. Алексеев, Д. В.
Померанцева, А. Л., см. Изгарышев, Н. А.

Попов, П. П., см. Тронов, В. В.
Прянишников, Н. Д., см. Демьянов, Н. Я.
Путохин, Н. И. О производных пиррольного и пирролидинового кольца, 119.

Рабинович, А. П. Коагуляция коллоидов электролитами. Сернистый мышьяк и хлористый барий, 849.

Рабинович, М. А. Электропроводность ряда индивидуальных органических соединений и нескольких элементов в твердом и жидком состоянии, 229.

— Оптимальные условия производства угольного ангидрида из дымогарных газов, 518.

Равич, М., см. Сагайдачный, А.

Разуваев, Г., см. Ипатьев, В.

Рубин, Б., см. Залькинд, Ю. С.

Сагайдачный, А., и Равич, М. Колориметрический метод определения железа, 1018.

- Садиков, В. С. К методике химического анализа животных организмов, 541.
- О новом продукте каталитического расщепления сухожильного коллагена, 775.
- и Михайлов, А. К. О каталитической гидрогенизации пиридина под давлением, 527.
- Семенцов, А. П., и Павлов, В. Л. Новый метод разрушения органических веществ при судебно-химических анализах, 903.
- Сигова, М. П., см. Залькинд, Ю. С.
- Сморodinцев, И. А. О номенклатуре ферментов, 897.
- и Адова, А. Н. Способы определения протеаз в свете современной физико-химической методики, 892.
- Соколов, В. И., см. Песков, Н. П.
- Спицын, В. И. О восстановлении вольфрамов, 474.
- и Каштанов, Л. И. Действие газобразного хлористого водорода на вольфрамовые соединения, 1230.
- Стаخورский, К. М. О молекулярном давлении и скрытой теплоте испарения жидкостей, 966.
- Степанов, А. В., и Щукина, М. К вопросу об альдольной конденсации формальдегида, 840.
- Струтинский, Л. В. Рентгенографическое исследование глины, 314.
- Сыркин, Н., см. Виктор, П. П.
- Сыркин, Я. К. К вопросу о скорости химических реакций, 1101.
- Тананаев, Н. А. Капельный метод качественного химического анализа, 219.
- Танцов, Н. В. Физико-химический процесс, как совокупность элементарных превращений, протекающих адиабатным путем, 947.
- Терентьев, А. П. К вопросу о строении смешанных магниев-органических соединений, 1252.
- Конденсация бензальдегида при действии смешанных магниев-органических соединений, 1265.
- Тиличев, М. Д. Разложение кислородных гетероциклов при нагревании, 447.
- Толкачевская, Н. Ф. Об экстрактивных веществах коровьего молока, 888.
- Тронов, Б. В. Активность галоидов в органических соединениях в зависимости от электрохимического характера радикала, с которым связан галоид, 1278.
- и Крюгер, Е. А. Активность фтора в органических соединениях, 1270.
- и Попов, П. П. О процессе полимеризации пиррола, 745.
- Турова-Поляк, М. В., см. Гавердовская, М. В.
- Федотьев, П. П., по опытам Петренко, Т. Н. Механизм окисления железа водяным паром, воздухом и углекислотой при высоких температурах, 222.
- Феофилактов, В. В. К вопросу о конденсации пировиноградной кислоты с параформальдегидом в присутствии серной кислоты, 759.
- Финкельштейн, Владимир. Бром, как растворитель в электрохимии неводных растворов, 565.
- Хаскес, И. З., см. Гапон, Е. Н.
- Чепелевецкий, М. Л., см. Шилов, Н. А.
- Чичибабин, А. Е. Таутомерия α -аминопиридина, ст. 5-я: О 2-фенилпиридиназоле и об условиях получения гомологов пиридиназола, 1159.
- и Коновалова, Р. А. О галоидалкилатах из α -аминопиридина, 1170.
- Шарков, В. И., см. Никитин, Н. И.
- Шилов, Н. А., и Чепелевецкий, М. Л. К вопросу о растворимости и адсорбции электролитов, 1203.
- Шорыгин, П. П. О таутомерных формах толуола, 767.
- Щукарев, С. А., см. Жуков, И. И.
- Щукина, М., см. Степанов, А. В.
- Яичников, И. С. Гидролиз эластина кислотой и щелочью, 877.
- Расщепление 2,5-дикетопиперазина кислотой и щелочью, 879.
- Гидролиз протеинов кислотой и щелочью, 1377.
- Расщепление глицил-глицина щелочью, 1373.
- Гидролиз пептона, альбумина и казеина щелочью, 1374.

ПРЕДМЕТНЫЙ УКАЗАТЕЛЬ.

- Адсорбция, адсорбционная способность, 202, А. Герасимов.
- на угле, 207, Б. Некрасов.
- Адсорбционные процессы, см. Процессы адсорбционные.
- Адсорбция веществ из разбавленных водных растворов, 1187, М. Дудинин.
- волокном твердой фазы, 241, М. Ильинский.
- коллоидов и красок, 882, С. Мокрушин и О. Есин.
- электролитическая, 735, С. Мокрушин и О. Есин.
- электролитов и растворимость, 1187, Н. Шилов и М. Чепелевецкий.
- явление привыкания, 908, В. Крестинская.
- Азотнокислое серебро, см. Серебро азотнокислое.
- Акролен, C_3H_4O .
- Активность галоидов, см. Галоиды.
- фтора в органических соединениях, р. с пиридином и с метилатом натрия, 1271, Б. Тронов и Е. Крюгер.
- Актуальная конъюгация, см. Конъюгация актуальная.
- Аллилкарбинол, C_4H_8O .
- Альдегид винилуксусный, C_4H_6O .
- из циклобутанона, C_4H_6O .
- Альдольная конденсация, см. Конденсация альдольная.
- Амидазы, см. Ферменты белковые.
- Амид пролина, $C_5H_{10}ON_2$.
- α -аминопиридин, галоидалкилаты, 1170, А. Чичибабин и Р. Коновалова.
- его таутомерия, 1159, А. Чичибабин.
- Амин пиррола, $C_4H_6N_2$.
- Аммоний азотнокислый, положение в хлорнитрате родия, 172, О. Звягинцев.
- Анализ судебно-химический, 903; методы, 906, А. Семенцов и В. Павлов.
- химический, капельный метод, 219, Н. Тананаев.
- Анализ химический животных организмов, 541, В. Садиков.
- Ангидрид пролина, $C_{10}H_{14}O_2N_2$.
- Антралиловая к., получение 6-хлор-3-окси-(1)-бензойной к., 113, В. Минаяев.
- Аргинин, содержание в селезенке, 620, В. Гулевич и С. Капланский.
- Ароматические кислоты, гидрирование без растворителя с окисью никкеля под давлением, 122, В. Ипатьев и Г. Разуваев.
- см. Кислоты.
- Астабилизация и заряд коллоидных частиц, 823, Н. Песков и В. Соколов.
- Ауксохромы, теория, 779, Н. Вальяшко.
- углубление окраски в зависимости от положения, 789, Н. Вальяшко.
- Аутооксидация углеводородов типа бифлуоренила, 250, А. Ваншейдт.
- Ацетальдегид, альдольная конденсация с ацетальдегидом, 840, А. Степанов и М. Щукина.
- Ацетиленовые γ -гликоли, см. Гликоли ацетиленовые γ -ряда.
- углеводороды, см. Углеводороды ацетиленовые.
- Ацетилфенол, C_8H_8O .
- Ацетильное производное из продуктов конденсации пировиноградной к. с параформальдегидом, $C_{14}H_{14}O_9$.
- Ацетон, каталитическая конденсация при высоких температурах и давлениях, 1028, В. Ипатьев и А. Петров.
- Барий бензойнокислый, гидрирование, 124, В. Ипатьев и Г. Разуваев.
- хлористый, коагулятор сернистого мышьяка, 849, А. Рабинович.
- Белки, осаждение органическими кислотами различного строения, 157, Н. Изгарышев и М. Богомолова.

- Белковые ферменты, см. Ферменты белковые.
- Бензальдегид, конденсация при д. магний-орг. соединений, 1265, *А. Терентьев*.
- Бензгидрилциклогексилкетон, $C_{20}H_{22}O$. См. Циклогексил-1-фенил-2,2 этанол-(1), $C_{20}H_{22}O$.
- Бензойнокислый натрий, гидрирование сухой соли и раствора, 1339, *В. Ипатьев* и *Г. Разуваев*.
- Бензол, конституция производных, 779, *Н. Вальяшко*.
— плотности и показатели преломления смесей с циклогексаном, 1302, 1309, *Г. Павлов*.
- Бинарные смеси, зависимость плотностей и показателей преломления, 1302, 1309, *Г. Павлов*.
- Бис-ди- α -нафтофлуоренил, синтетическое получение, 75, *А. Ваншейдт*.
— (см. Диби- α -нафтилен-этан $C_{42}H_{26}$.)
- Бисхризолфлуоренил, д. уксуснокислого серебра, 267, *А. Ваншейдт*.
— (см. Ди-фенилен-ди- α -нафтилен-этан сим.), $C_{34}H_{22}$.
- Бифлуоренил, дегидрогенизация окислами тяжелых металлов, 260, *А. Ваншейдт*.
— его нафто-производные, синтез их, 69, *А. Ваншейдт*.
— синтез углеводов этого типа, 74, *А. Ваншейдт*.
- Бифульвены, восстановление, 279; — в присутствии платиновой черни, 280; — в присутствии сурьмянистого водорода, 281; — сероводородом и сернистым аммонием, 282, *А. Ваншейдт*.
— д. брома, 286, *А. Ваншейдт*.
— окисляемость, 282, *А. Ваншейдт*.
— получение аутооксидацией, 250, *А. Ваншейдт*.
— получение из дегидропроизводных, 260, *А. Ваншейдт*.
— свойства: окраска, 271; растворимость, 272; кристаллич. форма и темп. плавления, 274; отношение к серной к. и спиртовой щелочи, 275, *А. Ваншейдт*.
— спектры поглощения, 289, *А. Ваншейдт*.
- Бром, д. на бифульвены; 286, *А. Ваншейдт*.
— поглощение углем, 1001, *В. Крестинская*.
— растворитель, 565; электропроводность, 567; криоскопические измерения, 573; электролиз, числа переноса, 575, *В. Финкельштейн*.
- Бромдинафтофлуорен, конденсация с динафтофлуореном, 75, *А. Ваншейдт*.

- Бромид, $C_5H_7Br_3$.
— $C_5H_9Br_4$.
— $C_5H_{10}Br_2$.
- Бромиды из тетраметилбутидиола, получение, д. трехбромистого фосфора, 1074, *В. Крестинский*.
- Бромистый водород, см. Водород бромистый.
- Бронзы вольфрамовые, см. Вольфрамовые бронзы.
- Бумага фильтровальная, адсорбция коллоидов и красок, 882, *С. Мокрушин* и *О. Есин*.
- Бутилен, C_4H_8 .

- Ван-дер-Ваальса теория, уравнение, 863, 867, *В. Киреев*.
- Величины термохимические, см. Термохимические величины.
- Вероятности закон, см. Закон вероятности.
- Вещества органические, разрушение при судебно-химическом анализе, 903; окисление хлором и бромом, 906, *А. Семенов* и *В. Павлов*.
— экстрактивные мышечной ткани, 610, *В. Гулевич*.
— см. Экстрактивные вещества.
- Вода, электролитически-чистая, получение, 1222, *Э. Краузе* и *А. Новоселов*.
- Водород, вытеснение металлов, металлоидов и их окислов из их солей, 664, *В. Ипатьев*.
— поглощение раздробленным пиррофорическим железом, никелем и кобальтом, 1081, *Н. Никитин*.
— присоединение к ацетиленовым углеводородам, 994, *Ю. Залькинд* и *Н. Ильин*.
— бромистый, д. на тетраметилбутидиол, 1039; д. на дифенилбутидиол, 1052; *Ю. Залькинд* и *М. Симова*, *Ю. Залькинд* и *А. Круглов*.
— иодистый, д. на тетраметилбутидиол, 1044, *Ю. Залькинд*, *Б. Рубин* и *А. Круглов*.
— хлористый, д. на вольфрамовые соединения, очистка, 1230, 1231, *В. Спицын* и *Л. Кашианов*.
— электролитический, влияние его на упругие свойства стали, 511, *Д. Алексеев* и *М. Полухаров*.
- Вольфраматы, восстановление, 474, *В. Спицын*.
— дивольфрамат, тетравольфрамат, пентавольфрамат, гексавольфрамат, 477—490, *В. Спицын*.
- Вольфрам металлический, окислы, д. хлористого водорода, 1233, 1241, *В. Спицын* и *Л. Кашианов*.

- Вольфрамовая к. коллоидная, ее синтез и свойства, 107; коллоидный комплекс, 111, *А. Думанский* и *А. Бунтин*.
- Вольфрамовые бронзы, д. хлористого водорода, 1247, *В. Спицын* и *Л. Кашианов*.
- Вольфрамовые соединения, д. газобразного хлористого водорода, 1230, *В. Спицын* и *Л. Кашианов*.
- Восстановление бифульвенов, см. Бифульвены, восстановление.
- Восстановление вольфрамов, 474, *В. Спицын*.
- Вязкость и гидратация растворов красителей, 1321, влияние электролитов, 1327, *С. Липатов*.
- Вязкость среды, влияние на поляризацию флуоресценции красок, 177, *В. Левшин*.
- Газы дымовые, производство угольного ангидрида, 518, *М. Рабинович*.
— поглощение тонкораздробленными металлами, 1095, *Н. Никитин* и *В. Шарков*.
- Галоидные соединения фосфора, см. Фосфор.
- Галоиды, активность в органических соединениях, влияние электрохимического характера радикалов, 1278, *В. Тронов*.
— щелочные соли, растворимость, 1207, *Н. Шилов* и *М. Чепелевский*.
- Гексагидробезойная к., $C_7H_{12}O_2$.
- Гидратация и вязкость растворов красителей, 1321, *С. Липатов*.
- Гидратация, механизм возникновения электродвижущих сил, 1175, *Н. Изгарышев*; гидратация ионов, 1381, *Е. Гапон* и *И. Хаскес*.
- Гидраты, теплоты образования и структурные формулы, 926, *А. Знаменский*.
- Гидрирование ароматических кислот и их солей, 122, *В. Ипатьев* и *Г. Разуваев*.
— ксантона, 1034; — ксантена, 1034, *В. Ипатьев* и *Н. Орлов*.
— оксикислот, 126, 127, *В. Ипатьев* и *Г. Разуваев*.
— под давлением солей ароматических кислот, 1339, *В. Ипатьев* и *Г. Разуваев*.
— салицилово-кислого натрия, скорость, продукты гидрирования, 126, *В. Ипатьев* и *Г. Разуваев*.
— солей щелочных и щелочно-земельных металлов бензойной к., скорость, продукты гидрирования, 124, 125, *В. Ипатьев* и *Г. Разуваев*.

- Гидрирование трифенилкарбинола под давлением, 1023; фенилфлуоренкарбинола под давлением, 1023, *В. Ипатьев* и *Б. Долгов*.
- Гидробифульвены, аутооксидация, 258, *А. Ваншейдт*.
- Гидробифульвены, дегидрирование, 282, *А. Ваншейдт*.
- Гидрогенизация каталитическая под давлением пиридина, 527, *В. Садиков* и *А. Михайлов*.
- Гидролазы, 900, 901, *И. Смородинцев*.
- Гидролиз эластина, см. Эластин.
- Гидроперекись бензоила, окисление олеиновой кислоты, 1062, *Г. Пигулевский* и *М. Петрова*.
- Гидропроизводные бифульвенов, свойства: окраска, 271; растворимость, 272; кристаллич. форма и темп. плавл. 274; отношение к серной к. и спиртовой щелочи, 275, *А. Ваншейдт*.
- Гликоли ацетиленовые γ -ряда, д. галоидоводородных к., 1039, 1044, 1052, *Ю. Залькинд*, *М. Симова*, *Б. Рубин* и *А. Круглов*.
— д. на них галоидных соединений фосфора, галоидоводородных к., 1067, *В. Крестинский*.
- Глины, рентгенографическое исследование, 314; структурные формулы, 322, *Л. Струтинский*.
- Глицериновый альдегид, д. оксидоредукасы, 712, *А. Лебедев*.
- Глицерин, шавелевый эфир, см. Шавелевый эфир глицерина.
- Глицил-глицин, расщепление, 1373, *И. Яичников*.
- Глюцидазы, см. Ферменты жировые.
— см. Ферменты углеводные.
- Давление, каталитическая гидрогенизация пиридина, 527, *В. Садиков* и *А. Михайлов*.
— молекулярное, см. Молекулярное давление.
- Дегидратация гликолей, ее направление, 132, *С. Данилов*.
— красителей, 1329, *С. Липатов*.
— фенил-1-дипаратолит-2,2-этандиола-1,2, условия и продукты, 151, *С. Данилов*.
— циклических спиртов C_4H_8O , 16, 25, *М. Дояренко*.
— циклических спиртов $C_5H_{10}O$, 27, *М. Дояренко*.
— циклогексилгидробензоина, 129, *С. Данилов*.
- Дегидрирование гидробифульвенов, см. Гидробифульвены.
- Дегидрогенизация изопрена в цимол, 4, *М. Дояренко*.

Дезоксибензоин, $C_{14}H_{12}O$.
 Диаграммы состояния систем—азотнокислое серебро с азотнокислым литием и рубидием, 1334, *А. Палкин*.
 Диаллил, C_6H_{10} .
 Дибинафтилен-этан, аутоксидация, 257, *А. Ваншейдт*.
 Диби- α -нафтилен-этан (см. Бида- α -нафтофлуоренил), $C_{42}H_{26}$.
 Диби- α -нафтилен-этен, $C_{42}H_{24}$.
 Дибифенилен-этан, д. уксуснокислое серебра, 268, *А. Ваншейдт*.
 Дибифениленэтен, окраска и получение углеводородов этого типа, 39, *А. Ваншейдт*.
 — получение аутоксидацией бифлуоренила, 251, *А. Ваншейдт*.
 Дибромид жидкий из дифенилбутиндиола, $C_{16}H_{12}Br_2$.
 Дибромид металлциклобутена, $C_5H_8Br_2$.
 Дибромид с т. пл. $114^\circ - 115^\circ$, $C_{16}H_{12}Br_2$.
 — с т. пл. $92^\circ - 95^\circ$, $C_{16}H_{12}Br_2$.
 — с т. пл. 37° , $C_8H_{12}Br_2$.
 — с т. пл. 46° , $C_8H_{12}Br_2$.
 — с т. пл. $46^\circ - 48^\circ$, $C_8H_{12}Br_2$.
 Дивинилметан, C_5H_8 .
 Дигалловая к., как протрава для основных красителей, сравнение с танином, 1351; получение, 1353, *П. Виктор* и *Н. Сыркин*.
 Диодид, $C_8H_{12}J_2$.
 2,5-дикетопиперазин, расщепление кислотой, 879; щелочью, 879, *И. Яичников*.
 Димер изобутилена, C_8H_{16} .
 Диметиламинопиридин, $C_7H_{10}N_2$.
 3,4-ди-метокси-бензалдегид, $C_9H_{10}O_3$.
 2,5-ди-метокси-бензалдегид, $C_9H_{10}O_3$.
 Ди- α -нафтилен-дифенилен-этен несим. $C_{34}H_{20}$.
 — сим. $C_{34}H_{20}$.
 Ди-нафто-добензобифульвен, см. Ди- α -нафтилен-дифенилен-этен.
 Ди- α -нафтофлуорен, синтез углеводородов этого ряда, 55, *А. Ваншейдт*.
 Ди- α -нафтофлуоренил бромистый, $C_{21}H_{13}Br$.
 — иодистый, $C_{21}H_{13}I$.
 — хлористый, $C_{21}H_{13}Cl$.
 Динафтофлуорен, конденсация с бромдинафтофлуореном, 75, *А. Ваншейдт*.
 — конденсация с хлор-хризофлуореном, 78, *А. Ваншейдт*.
 Ди- α -нафтофлуорен, конденсация с хлорфлуореном, 76, *А. Ваншейдт*.
 Динафтофлуоренол, его хлорид, бромид и иодид, 62, 64, 66, *А. Ваншейдт*.

Ди- α -нафтофлуоренол, $C_{21}H_{14}O$.
 Ди- α -нафтофлуоренон, $C_{21}H_{12}O$.
 2,4-ди-окси-бензалдегид, $C_7H_6O_2$.
 3,4-ди-окси-бензалдегид, $C_7H_6O_3$.
 2,5-ди-окси-бензалдегид, $C_7H_6O_3$.
 Диоксибензалдегиды, полосы поглощения, 783, *Н. Валмижо*.
 Диоксистеариновая к., см. Кислота диоксистеариновая.
 Дипаратолилацетофенон (фенил-1-дипаратолил-2,2-этанон-1), $C_{22}H_{20}O$.
 Дипаратолилметан, $C_{15}H_{16}$.
 Диссоциация, константы для органических кислот, 158, *Н. Изгарышев* и *М. Богомоллова*.
 Дитиотриацеталдегид, $C_6H_{12}OS_2$.
 — сульфон, см. Сульфон дитиотриацеталдегида.
 Дитиотриацеталдегиды, исследования, 705, *С. Лебедев* и *М. Платонов*.
 Дифенацилпиридонимин, $C_{21}H_{13}O_2N_2$.
 Дифенилбутиндиол, $C_{16}H_{14}O_2$.
 Ди-фенилен-ди- α -нафтилен-этан сим. (см. Бис-хризофлуоренил), $C_{34}H_{22}$.
 Дифенилметан, $C_{13}H_{11}$.
 Дифенилуксусный альдегид, $C_{14}H_{12}O$.
 Дифенилциклогексилметан, $C_{15}H_{22}$.
 Диффузия электролитов, см. Электролиты.
 Дициклогексил, $C_{12}H_{22}$.
 Дициклогексилметан, $C_{13}H_{24}$.
 Дрожжи, дегидратаза, 195, *А. Лебедев*.
 — карбоксилаза, 195, *А. Лебедев*.
 — оксидоредуктаза, 184, *А. Лебедев*.
 Дубильносурьмяное соединение, 1351, *П. Виктор* и *Н. Сыркин*.
 Дыхательные ферменты, см. Ферменты дыхательные.

Емкость сопротивления прибора, зависимость от концентрации раствора электролита, 196; зависимость от химической природы электролита, 196, *А. Герасимов*.

Желатина и вода, распределение водородных ионов, 639, *И. Жуков*, *С. Щукарев* и *И. Бушмакин*.
 Железобензойнокислое, гидрирование в присутствии окиси никкеля без растворителя под давлением, 123, *В. Ипатьев* и *Г. Разуваев*.
 — высшие кислородные соединения, 1129, 1140, 1141, *Д. Горюлевич*.
 — гидрат окиси, астабилизация, 825, *Н. Песков* и *В. Соколов*.
 — колориметрический метод определения, 1018, *А. Сагайдачный* и *М. Равич*.
 — металлы группы железа, выделение металлов из растворов их органических кислот и синеродистых соединений водородом под давлением, 692, *В. Ипатьев* и *Н. Кондырев*.
 Железомикроструктура при окислении, 223, *П. Федотьев* и *Т. Петренко*.
 — окисление при высоких температурах, 222, *П. Федотьев* и *Т. Петренко*.
 — пирофорическое, поглощение водорода и углекислоты, 1081, *Н. Никитин*.
 — соли, вытеснение водородом под давлением, 691, *В. Ипатьев* и *А. Киселев*.
 Жилкости, молекулярное давление, 968; скрытая теплота, испарения, 966, 974; коэффициент сжимаемости, 976, *К. Стахорский*.
 — функция для насыщенных паров, 856, *В. Киреев*.
 Жировые ферменты, см. Ферменты жировые.

Закон вероятности, образование зародышей, 950, *Н. Танцов*.
 Зародыши при кристаллизации, см. Закон вероятности.
 Заряд и астабилизация коллоидных частиц, 823, *Н. Песков* и *В. Соколов*.

Изобутилен, C_4H_8 .
 Изомеризация дифенилуксусного альдегида, 957, *С. Данилов* и *Э. Венус-Данилова*.
 — циклогексил дифенилуксусного альдегида, 115, *С. Данилов*.
 Изомерные превращения углеводородов циклических, 1; направление энергетическое, 13, *М. Дояренко*.
 — циклических спиртов, 16, *М. Дояренко*.
 Изопрен, C_5H_8 .
 Изотермическая плоскость, см. Плоскость изотермическая.
 Изотермы адсорбционные, 244, *М. Ильинский*.
 Изотермы растворимости системы: $NaOH + HCl \rightarrow NaCl + H_2O$, 86, *А. Бергман* и *Т. Генке*.
 Изофурон, $C_9H_{14}O$.
 Индигоиды, строение, 296—306, *А. Ваншейдт*.
 Индиго, строение, 300—302, *А. Ваншейдт*.
 Инстабилизация коллоидных частиц, см. Астабилизация.
 Иодистый водород, см. Водород иодистый.
 Ионы водородные, распределение между желатиной и водой, 639,

И. Жуков, *С. Щукарев* и *И. Бушмакин*.
 Ионы неаддитивные, свойства, 1203, *Н. Шилов* и *М. Чепелевский*.
 Казеинаты, 162, *Н. Изгарышев* и *М. Богомоллова*.
 Казеин, коагуляция, 157; набухание, 164, *Н. Изгарышев* и *М. Богомоллова*.
 Калий хлористый, электропроводность растворов при гладких платиновых электродах, 197, 198, *А. Герасимов*.
 Кальций бензойнокислый, гидрирование, 123, *В. Ипатьев* и *Г. Разуваев*.
 — циклогексанкарбонвокислый, $C_{14}H_{22}O_4Ca$.
 Капельный метод, см. Метод капельный.
 Карбогидразы, см. Ферменты углеводные.
 Карнитин, количественное определение, 614, *В. Гулевич*.
 Карнозин, количественное определение, 614, химическое строение, 615, синтез, 616, *В. Гулевич*.
 Катализатор Al_2O_3 при разложении циклических спиртов, 16, 27, *М. Дояренко*.
 — окись никкеля при гидрировании ароматических кислот и их солей, 122, *В. Ипатьев* и *Г. Разуваев*.
 Катализаторы, влияние на изомерное превращение циклических углеводородов, 1, *М. Дояренко*.
 Каталитическая конденсация, см. Конденсация каталитическая.
 Каталитические изомерные превращения, 2, *М. Дояренко*.
 — циклических углеводородов, спиртов, 2, *М. Дояренко*.
 Каталитическое разложение циклических спиртов, 16, *М. Дояренко*.
 Каталитическое расщепление коллоидна, 775, *В. Садиков*.
 Катафорез коллоидных частиц, скорость, макроскопический метод определения ее, 601, *А. Герасимов*.
 Кетоны, действие кислотных агентов, 146, *С. Данилов*.
 Кипение, точка, диаметр молекул, 491, *С. Мокрушин*.
 Кислородные гетероциклы, разложение при нагревании, 447, *М. Тимичеев*.
 Кислородные соединения 8 й группы, см. Соединения кислородные.
 Кислота, диоксистеариновая, из олеиновой к., 1065, *Г. Цибулевский* и *М. Петрова*.

- Кислота наджелезная, 1142.
— ее соли, 1143, *Д. Горилевич*.
— олеиновая, ее окись, 1064; окисление гидроперекисью бензоила, 1062, *Р. Цигулевский* и *М. Петрова*.
— соляная, конденсация с пирролом, 750, *В. Тронов* и *П. Попов*.
— уксусная, поглощение углем, 1004, *В. Крестинский*.
Кислоты, теплоты образования и структурные формулы, 921, *А. Знаменский*.
— ароматические, гидрирование, солей, 122, 1339; соли, 122, *В. Ипатьев* и *Г. Разуваев*.
— галогидоводородные, д. на ацетиленовые γ -гликоли, 1039, *Ю. Залькинд* и *М. Сигови*; 1044, *Ю. Залькинд*, *В. Рубин* и *А. Круглов*; 1067, *В. Крестинский*.
— органические, активность их в зависимости от строения, 160—162; влияние строения на набухание, 164; влияние строения на осажденные белков, 157; механизм действия на казеин, 168, *Н. Изгарышев* и *М. Богомоллова*.
— группы железа, выделение металлов водородом под давлением, 692, *В. Ипатьев* и *Н. Кондырев*.
Клинкер портландцемента, конституция, 1362, *И. Александров*.
Коагулазы, 901, *И. Смородицев*.
Коагуляция казеина, 157;—адестина, 157, *Н. Изгарышев* и *М. Богомоллова*.
— коллоидов электролитами, 849, *А. Рабинович*.
Кобальт пирофорический, поглощение водорода и углекислоты, 1081, *Н. Никитин*.
Коллаин сухожильный, каталитическое расщепление, 775; продукты расщепления, анализ, 776, *В. Сидиков*.
Коллоидная вольфрамовая к., 107, *А. Думанский* и *А. Бунтин*.
Коллоидная частица, астабилизация и заряд, 823, *Н. Песков* и *В. Соколов*; синтез комплексообразованием, 326, *А. Думанский*, *А. Бунтин*, *С. Дьячковский* и *А. Книга*.
Коллоидные растворители, явление поляризованной флуоресценции красок, 177, *В. Левшин*.
Коллоидные частицы, астабилизация и заряд их, 823, *Н. Песков* и *В. Соколов*.
Коллоидный комплекс вольфрамовой к., 111, *А. Думанский* и *А. Бунтин*.

- Коллоиды, адсорбция фильтровальной бумагой, 882, *С. Мокрушин* и *О. Есин*.
— коагуляция электролитами, 849, *А. Рабинович*.
Колориметрический метод, см. Метод колориметрический.
Комплекс коллоидный вольфрамовой кислоты, 111, *А. Думанский* и *А. Бунтин*.
Комплексные соединения, адсорбция, 207, *В. Некрасов*.
Комплексообразование при синтезе коллоидной частицы, 326, *А. Думанский*, *А. Бунтин*, *С. Дьячковский*, *А. Книга*.
Конденсация альдольная формальдегида и ацетальдегида, 840, *А. Степанов* и *М. Щукина*.
— каталитическая ацетона, 1028, *В. Ипатьев* и *А. Петров*.
— пировиноградной к. с параформальдегидом, см. Пировиноградная к.
— пиррола с соляной к., см. Пиррол.
Константы диссоциации органических кислот, 158, *Н. Изгарышев* и *М. Богомоллова*.
— скоростей этерификации, 217, *П. Петренко-Критченко*, *В. Богатский* и *М. Лубман*.
Конъюгация актуальная бензольных производных, 785, *Н. Валяшко*.
Коричнокислый натрий, гидрирование, 1340, *В. Ипатьев* и *Г. Разуваев*.
Коровье молоко, см. Молоко коровье.
Коэффициент Трутона, 860, 866, *В. Киреев*.
Красители, вязкость, гидратация, 1321, дегидратация, 1329, *С. Линетов*.
Краски, поляризованная флуоресценция, 177, *В. Левшин*.
— основные, адсорбция фильтровальной бумагой, 882, *С. Мокрушин* и *О. Есин*.
Криогидратные линии, см. Линии криогидратные.
Кристаллвиолет, поглощение углем, 1006, *В. Крестинский*.
Кристаллизация на поверхности, адсорбция щелочных солей, 1219, *Н. Шилов* и *М. Чепелевский*.
Кристаллизация переохлажденной жидкости и пересыщенного раствора, 948, *Н. Таницов*.
Критическая точка веществ, силы сцепления и свойства, 866, *В. Киреев*.
Кротоновый альдегид, C_4H_6O .
Ксантен, $C_{13}H_{10}O$.

Ксантон, $C_{12}H_8O_2$.
Ксилитон, $C_{12}H_{18}O$.

Лактонокислота, $C_9H_{12}O_7$.
Лактон, $C_5H_6O_4$.

Ледяное поле, см. Поле ледяное.
Линии криогидратные, 557, *В. Николаев*.

Литий азотнокислый, система с азотнокислым серебром, 1335, *А. Палкин*.

— бензойнокислый, 125, *В. Ипатьев* и *Г. Разуваев*.

Магний, д. на трибромпропан, 1078, *В. Крестинский*.

Магний и одметил, молекулярный вес, 1255, *А. Терентьев*

Магний-органич. соединения, строение комплексов, взаимодействия с веществами, 1252, 1262; конденсация бензальдегида, 1265, *А. Терентьев*.

Магний сернокислый, электропроводность растворов при гладких платиновых электродах, 197, 198, *А. Герасимов*.

Марганец, его соли, д. водородом под давлением, 690, *В. Ипатьев* и *А. Киселев*.

Медная соль тетраминотетрокситетракарбонной к., $C_{17}H_{26}O_{12}N_4Cu_2$.

Медь, выделение из солей, 665; влияние времени, 666; свободной серной к., 674; солей, 684, *В. Ипатьев* и *Е. Клоковин*.

— ее окись, гидрирование ксантона, 1036, *В. Ипатьев* и *Н. Орлов*.

Мезогаалогидфлуорены, синтез хлоридов и бромидов, 60, *А. Ваншейдт*.

Мезитилен, C_9H_{12} .

Металлоиды, вытеснение водородом под давлением из водных растворов солей, 664, *В. Ипатьев*.

Металлы, вытеснение водородом под давлением из водных растворов солей, 664, *В. Ипатьев*.

— тонкораздробленные, поглощение газов, 1095: медь—водород, углекислота; серебро—водород, углекислота; железо—аммиак; кобальт—аммиак; никель—аммиак, *Н. Никитин* и *В. Шарков*.

Метилен-3,4-ди-окси-бензальдегид (пиперональ), $C_8H_8O_3$.

Метиленциклобутан, C_4H_6 .

Метилпирридонметилимин, $C_8H_{13}N_2J$.

Метилпиримидазол, $C_8H_8N_2$.

Метилтриметилен, C_4H_8 .

Метилциклобутанол, $C_5H_{10}O$.

Метилциклопропилкарбинол, $C_5H_{10}O$.

Метилэтилэтилен, C_5H_{10} .

Метил-янтарная к., $C_5H_8O_4$.

Методика химического анализа животных организмов, 541, *В. Садиков*.
Метод капельный качественного химического анализа, 219, *Н. Танацас*.

— колориметрические определения железа, 1019, *А. Сагайдачный* и *М. Раевич*.

2-метокси-4-окси-бензальдегид, $C_8H_8O_3$.

3-метокси-4-окси-бензальдегид, $C_8H_8O_3$.

Миндальная к., гидрирование, 128, *В. Ипатьев* и *Г. Разуваев*.

Миндально-кислый натрий, гидрирование, 1340, *В. Ипатьев* и *Г. Разуваев*.

Минералы, синтез, 664, *В. Ипатьев*.

Молекула, диаметр ее при точке кипения, 491, *С. Мокрушин*.

Молекулы, длительность состояния возбуждения, влияние на поляризацию флуоресценции красок, 177, *В. Левшин*.

Молекулярная рефракция веществ, отношение к величине a и b уравн. Ван-дер-Ваальса, 874, *В. Киреев*.

— экзальтация в зависимости от образования таутомерных форм, 773, *П. Шорыгин*.

Молекулярное давление жидкостей, 966, *К. Стажорский*.

— жидкостей неассоциированных, вычисление, 978, *К. Стажорский*.

Молибденовая к., коллоидная, синтез и свойства, 630, *С. Дьячковский* и *А. Думанский*.

Молибденовокислый натрий, см. Натрий молибденовокислый.

Молоко коровье, экстрактивные вещества, 888, *Н. Толмачевская*.

Молочная кислота, конденсация в двуосновную, 1344, *В. Ипатьев* и *Г. Разуваев*.

Моноацетат фенил-1-дипаратолит-2,2-этандиола-1,2, $C_{24}H_{24}O_3$.

— циклогексилгидробензоина, $C_{22}H_{26}O_3$.

Монобромид жидкий из дифенилбутидиола, $C_{16}H_{13}OBr$.

Монооксбензальдегиды, полосы поглощения, 783, *Н. Валяшко*.

Моноотириацеталдегид, $C_6H_{12}O_2S$.

Моноотириацеталдегиды, исследование, 705, *С. Лебедев* и *М. Платонов*.

— см. Сульфон моноотириацеталдегида.

Мышьяк, вытеснение водородом под давлением из растворов солей, 698, *В. Ипатьев* и *В. Николаев*.

— сернистый, астабилизация, 833, *Н. Песков* и *В. Соколов*; коагуляция, 849, *А. Рабинович*.

Набухание, влияние органических кислот различного строения, 164, *Н. Изгарьшиев* и *М. Богомолова*.
Наджелезная к., см. Кислота наджелезная.
Натрий азотно-кислый, сингулярные складки, 548; изотермы растворимости, 549—550, *Н. Курнаков* и *В. Николаев*.
Натрий миндальнокислый, гидрирование, скорость, продукты, 128, *В. Ипатьев* и *Г. Разуваев*.
 — молибденовокислый, 631; полимеры, 634, *С. Дьячковский* и *А. Думанский*.
 — салициловокислый, гидрирование, 125, *В. Ипатьев* и *Г. Разуваев*.
 — хлористый — платина хлорная — вода, тройная система, 596, *Т. Генке*.
Нафтопроизводные бифлуоренила, синтез, 69, *А. Ваншейдт*.
Нафтофлуоренолы д. волистоводородной к., 66, 67, *А. Ваншейдт*.
Неводные растворы, применение осмотической теории Нернста, 587, *А. Бросский*.
Непредельные углеводороды, д. тихого разряда, 462, *Н. Демьянов* и *Н. Прянишников*.
Нерста осмотическая теория, см. Осмотическая теория Нернста.
Неэлектрическая адсорбция, 1195, *М. Дубинин*.
Никкель, окись, гидрирование ксантена, 1037, *В. Ипатьев* и *Н. Орлов*.
 — безойнокислый, гидрирование в присутствии окиси никкеля без растворителя под давлением, 123, *В. Ипатьев* и *Г. Разуваев*.
 — пирофорический, поглощение водорода и углекислоты, 1031, *Н. Никитин*.
Никкеля окись, см. Окись никкеля.
Нитрил циклогексилдифенилуксусной кислоты, $C_{20}H_{21}N$.
Номенклатура ферментов, см. Ферменты.
Окисление железа, механизм, 222, *П. Федотьев* и *Т. Петренко*.
 — олеиновой кислоты, см. Кислота олеиновая.
Окислы, вытеснение водородом под давлением из водных растворов солей, 664, *В. Ипатьев*.
Окисляемость бифульвенов, см. Бифульвены.
Окись аммония, как катализатор, 1, 16, 27, *М. Дояренко*.
 — мезитила, $C_6H_{10}O$.
 — меди, см. Медь.
 — никкеля, катализатор при гидрировании ароматических кислот и их

солей, 122, *В. Ипатьев* и *Г. Разуваев*, см. Никкель.
Окись олеиновой кислоты, $C_{18}H_{36}O_2$.
 — из продуктов восстановления диiodида тетраметилбутиндиола, $C_8H_{12}O$.
n - Оксиацетофенон, $C_8H_8O_2$.
Оксибензойная к. пара, гидрирование, 127, *В. Ипатьев* и *Г. Разуваев*.
Оксибензофенон, синтез, 307, *В. Мишнев*.
Оксидазы, см. Ферменты дыхательные.
 1 - оксидициклогексилметан, $C_{13}H_{24}O$.
Оксидоредуказа, д. на глицериновый альдегид, 712, механизм действия, 718, *А. Лебедев*.
 — дрожжей, 184, *А. Лебедев*.
 — опыты с метилглиоксальем, 722, с диоксиацетоном, 723, с кротоновым альдегидом, 724, с сернокислой закисью железа, 721, *А. Лебедев*.
Оксидоредуказы, см. Ферменты дыхательные.
 2 - окси - 3 - метокси - бензалдегид, $C_8H_8O_3$.
 2 - окси - 4 - метокси - бензалдегид, $C_8H_8O_3$.
 3 - окси - 4 - метокси - бензалдегид, $C_8H_8O_3$.
 β - оксипропионовый альдегид, $C_3H_6O_2$.
Оксим бензгидрилциклогексилкетона, $C_{20}H_{33}ON$.
 — дипаратолилацетофенона, $C_{22}H_{27}ON$.
 — дифенилуксусного альдегида, $C_{14}H_{13}ON$.
 — из продуктов конденсации пировиноградной к., $C_{10}H_9O_6N$.
 — циклогексилдифенилуксусного альдегида, $C_{20}H_{29}ON$.
Олеиновая к., см. Кислота олеиновая.
Оптические свойства, связь с силами сцепления, 876, *В. Киреев*.
Организмы животные, химический анализ, 541, *В. Сапиков*.
Органические вещества, см. Вещества органические.
Орг. соединения, электропроводность, 229, *М. Рабинович*.
Осмотическая теория Нернста, применение к неводным растворам, 587, *А. Бросский*.
Параформальдегид, конденсация с пировиноградной к. в присутствии серной к., 759, *В. Теофилакт в*.
Пары жидкостей насыщенных, функция $p \frac{dT}{dT} = f(T)$, 856, *В. Киреев*.
Пентабромтолуол, $C_7H_3Br_5$.

Пергадрофлуорен, C_6H_{12} .
Пикрат α - пиррол - метиламина, $C_{11}H_{11}O_7N_5$.
Пиперилен, C_8H_8 .
Пиперональ, см. Метилен - 3,4 - диоксй-бензалдегид.
Пиридин, каталитическая гидрогенизация под давлением, 527, *В. Садиков* и *А. Михайлов*.
Пиримидазол, получение его гомологов, 1159, *А. Чичибабин*.
Пировиноградная к. конденсация с параформальдегидом в присутствии серной к., 759, *В. Теофилакт в*.
Пиррол, C_4H_5N .
 — конденсация с соляной кислотой, 750, полимеризация, 745, *Б. Тронов* и *П. Попов*.
 α - пиррол-метиламин, см. Амин пиррола.
Пирролидиновое кольцо, производные 119, *Н. Путохин*.
Пиррольное кольцо, производное, 119, *Н. Путохин*.
Пирофорические: железо, кобальт, никкель, см. Железо пирофорическое, то же кобальт, то же никкель.
Платина, гладкие электроды, 196, *А. Герасимов*.
 — хлорная — натрий хлористый — вода, тройная система, 596, *Т. Генке*.
Плоскость изотермическая, 553, *В. Николеев*.
 — изохорическая сингулярная, 557, *В. Николаев*.
Плотности и показатели преломления бинарных смесей, 1302, 1309, *Г. Павлов*.
Поглощение газов тонкораздробленными металлами, 1095, *Н. Никитин* и *В. Шарков*.
Показатели преломления и плотности бинарных смесей, 1302, 1309, *Г. Павлов*.
 — преломления веществ, отношение к величине a из ур. Ван-дер-Ваальса, 875, *В. Киреев*.
Поле ледяное, 557, *В. Николаев*.
Полимеризация изопрена, 4, *М. Дояренко*.
 — пиррола, см. Пиррол.
Полосы поглощения, зависимость от вступления радикалов в молекулу, 779, *Н. Валяшко*.
Поляризация красок в вязких средах, 177, *О. Свягинцев*.
 — флюоресценции, измерения, 180, *В. Левшин*.
Портланд - цемент, клинкер, конституция, 1362, *П. Александров*.
Правило Трутона, 862, *В. Киреев*.
Преломление, см. Показатели преломления.
Продукт конденсации пировиноградной к. с параформальдегидом, $C_9H_8O_6$.
Продукты восстановления лактона, полученного при конденсации пировиноградной, $C_{10}H_{10}O_6$.
Пролин, $C_7H_{13}O_2N$.
Пропилен, C_3H_6 .
Пространственное ребро, см. Ребро пространственное.
Протеазы, количественное определение колориметрическим и электрометрическим путем, 895; способы определения, 892, *И. Смородицев* и *А. Адова*.
Протейны, расщепление, 1374, 1377, *И. Ячников*.
Протитазы, см. Ферменты белковые.
Протрава для основных красителей, танин и дигалловая к., 1351, *П. Викторов* и *Н. Сыркин*.
Процессы адсорбционные, 998, *В. Крестинская*.
 — химические и сорбция, 983, *С. Липатов*.
Псевдобутилен, C_4H_8 .
Радикалы, влияние на полосы поглощения, 779, *Н. Валяшко*.
 — их кислотообразующие свойства и их роль в процессе дегидратации α - гликолей, 149, *С. Данилов*.
Разложение кислородных гетероциклов при нагревании, 447, *М. Тиличев*.
Разложение обменное в отсутствии растворителя, 83, *А. Берман* и *Т. Генке*.
Разряд тихий, д. на непредельные углеводороды C_nH_{2n} , 462; д. на этилен и изобутилен, 462, *Н. Демьянов* и *Н. Прянишников*.
Распределение водородных ионов, см. Ионы водородные.
Растворения скорость, см. Скорость растворения.
Растворимость веществ, 495, *В. Першке*.
Растворимость и адсорбция электролитов, 1203; ряд напряжений, 1211, *Н. Шилов* и *М. Чепелевский*.
Растворители, распределение вещества, 495, *В. Першке*.
 — коллоидные, см. Коллоидные растворители.
Растворитель, обменное разложение в отсутствии растворителя, 83, *А. Берман* и *Т. Генке*.
 — бром, см. Бром растворитель.
Растворы, глицеринововодные, поляризация флюоресценции красок, 180, *В. Левшин*.

- Растворы гуммиарабика, поляризация флюоресценции, 182, *В. Левшин*.
 — желатиновые, поляризация флюоресценции, 181, *В. Левшин*.
 — коллоидума, поляризация флюоресценции, 181, *В. Левшин*.
 Растворы неводные, электрохимия, 565, *В. Финкельштейн*.
 Расщепление каталитическое коллагина, см. Каталитическое расщепление.
 Реакции, мономолекулярные, скорость, 1104; второго порядка, скорость, 1118; третьего порядка, скорость, 1121, *Я. Сыркин*.
 — химические, скорость, 1101, *Я. Сыркин*.
 Ребро пространственное, 553, *В. Николаев*.
 Редуказы, см. Ферменты дыхательные.
 Рефракция молекулярная веществ, см. Молекулярная рефракция.
 Родий, его хлорид, 170; хлорид, положение хлора и азотнокислого аммония, 171—172; тройные соли, 170; строение, производные, свойства, 174, *О. Звягинцев*.
 Ртуть, иодная система с хлорным серебром, 83, *А. Бергман* и *Т. Генке*.
 — соль хлоридата родия, 175, *О. Звягинцев*.
 Рубидий азотнокислый, система с азотнокислым серебром, 1335, *А. Палкин*.
 Ряд напряжений, 1211, *Н. Шилов* и *М. Чепелевский*.
 Салициловая кислота, гидрирование, скорость, продукты гидрирования, 126, *В. Ипатьев* и *Г. Рагузаев*.
 Свиное, соли хлоридата родия, 175, *О. Звягинцев*.
 Связи, энергия их, 11, 12, 34, *М. Дояренко*.
 Семикарбазон бензгидрилциклогексилкетона, $C_{21}H_{25}ON_3$.
 — дипаратолилацетофенона $C_{23}H_{23}ON_3$
 — циклогексилдифенилуксусного альдегида, $C_{21}H_{25}ON_3$.
 Сенсibilизация, см. Астабилизация.
 Сера, электрической эндосмос, 201, *А. Герасимов*.
 Серебро, окись, дегидрогенизация бифлуоренила, 260, *А. Ваншейдт*.
 — азотнокислое, системы с азотнокислыми литием и рубидием, 1335, *А. Палкин*.
 — уксуснокислое, д. на бисхризифлуоренил, 267, *А. Ваншейдт*.
 — д. на дибифенилен-этан, 268; д. на хризифлуоренил-ди- α -нафтофлуорен, 267, *А. Ваншейдт*.
 Серебро хлористое, система с иодной ртутью, 83, 94, *А. Бергман* и *Т. Генке*.
 Серебряная соль из продуктов конденсации пировиноградной кислоты с параформальдегидом, $C_6H_7O \cdot Ag$.
 Сжатие, закономерности при образовании твердых химических соединений, 659, *И. Заславский*.
 Силовые уравнения, см. Уравнения силовые.
 Силы сцепления, см. Сцепления силы.
 Сингулярные элементы, 553, *В. Николаев*.
 Синеродистые соединения гр. железа, выделение металлов водородом под давлением, 692, *В. Ипатьев* и *Н. Кондырев*.
 Синтез минералов, см. Минералы
 Системы: $H_2O - Na_2O - HCl$, 86; $NaOH + HCl \rightarrow NaCl + HOH$, 86; $Ag_2 Cl_2 - Ag_2 J_2$, 89; $Hg Cl_2 - Hg J_2$, 91; $Hg J_2 - Ag_2 J_2$, 92; $Ag_2 Cl_2 - Hg Cl_2$, 92; $Ag_2 Cl_2 - Hg J_2$, 95; $Hg Cl_2 - Ag_2 J_2$, 97; $Ag_2 Cl_2 - Hg J_2 - Hg Cl_2$, 98; $Ag_2 Cl_2 - Hg J_2 - Hg_2 J_2$, 101; необратимо-взаимная, 83. *А. Бергман* и *Т. Генке*.
 — $Na_2O - N_2O_5 - H_2O$, криогидратные линии, 557, *В. Николаев*.
 — $Na Cl - PtCl_4 - H_2O$ при 25°, 596, *Т. Генке*.
 — азотнокислое серебро с азотнокислыми литием и рубидием, 1334, *А. Палкин*.
 Складки сингулярные при образовании солей, 548, *Н. Курнаков* и *В. Николаев*.
 Скорость растворения, 726, *А. Маковецкий*.
 — химических реакций, 1101, *Я. Сыркин*.
 — этерификации, 215, *П. Петренко-Критченко*, *В. Богатский*, и *Н. Лубман*.
 Скрытая теплота испарения жидкостей, 966, *К. Стажорский*.
 Скрытое тепло испарения, вычисления, 974, *К. Стажорский*.
 Смеси бинарные, см. Бинарные смеси.
 Спектры поглощения бифульвенов, 289, *А. Ваншейдт*.
 Спектры поглощения и конституция производных бензола, 779, *Н. Вальяжко*.
 Соединения кислородные высшие 8-й гр. периодической системы элементов, 1129, *Д. Горалевич*.
 — синеродистые, см. Синеродистые соединения.
 — углеродные, теплоты образования и структурные формулы, 928, *А. Знаменский*.

- Соединения химические, сжатие при их образовании, 659, *И. Заславский*.
 Соли, образование, сингулярные складки, 548, *Н. Курнаков* и *В. Николаев*.
 — теплоты образования и структурные формулы, 924, *А. Знаменский*.
 Соли ароматических к., гидрирование, 122, *В. Ипатьев* и *Г. Рагузаев*.
 — органических к., выделение металлов гр. железа водородом под давлением, 692, *В. Ипатьев* и *Н. Кондырев*.
 Соответственные состояния, 866, *В. Киреев*.
 Соропия, кинетика, 986, закон действующих масс, 990, *С. Липатов*.
 — и химические процессы, 983, *С. Липатов*.
 Сталь, упругие свойства в зависимости от вхождения водорода в присутствии других элементов, 511, *Д. Алексеев* и *М. Полужаров*.
 Структурные формулы и силовые уравнения, 939, *А. Знаменский*.
 — см. Формулы структурные.
 Сульфон дитиотриацетальдегида, $C_6H_{12}O_5S_2$.
 — моноотиотриацетальдегида, $C_6H_{12}O_4S$.
 Сурьма, вытеснение водородом под давлением из растворов солей, 698, *В. Ипатьев* и *В. Николаев*.
 Суспензии водные, адсорбция твердой фазы, 241, *М. Ильинский*.
 Сцепления силы, связь со свойствами веществ в критической точке 856, 857, 866, *В. Киреев*.
 Таутомерия α -аминопиридина, 1159, *А. Чичибабин*.
 Таутомерные формы толуола, см. Толуол.
 Температура, влияние на разложение циклических спиртов, 19, 20, *М. Дояренко*.
 Теория Ван-дер-Ваальса, 863, 866, 867, *В. Киреев*.
 Теплоты испарения углеводов, 13, *М. Дояренко*.
 — образования углеводов, 11, 14, *М. Дояренко*.
 — образования химических соединений, 982; кислот, 921; солей, 924; гидратов, 926; углеродных соединений, 928, *А. Знаменский*.
 — сгорания углеводов, 13, *М. Дояренко*.
 Термохимические величины, основания для построения структурных формул, 909, *А. Знаменский*.
 Тетрабромид дивинилметана, $C_2H_2Br_4$.
 — пиперилена, $C_5H_8Br_4$.
 Тетрабромид эритрена, $C_4H_6Br_4$.
 Тетраметилбутандиол, $C_8H_{18}O_2$.
 — д. трехбромистого фосфора, 1072, *В. Крестинский*.
 Тетра- α -нафтобифульвен, см. Дибифульвен-этан.
 Ткань мышечная, экстрактивные вещества, 610, *В. Гулевич*.
 Толан, гидрирование, 995, *Ю. Залькинд* и *Н. Ильин*.
 Толуол, таутомерные формы, 767, *П. Шорьин*.
 Тонкораздробленные металлы, см. Металлы тонкораздробленные.
 Трехбромистый фосфор, см. Фосфор трехбромистый.
 Трибромид кристаллический из дифенилбутиндиола, $C_{16}H_{14}Br_3$.
 Трибромпропан-1, 2, 3, д. на него магния, 1078, *В. Крестинский*.
 Триметиленгликоль, щавелевый эфир, см. Щавелевый эфир триметиленгликоля.
 Триметиленэтилен, C_6H_{10} .
 Три- α -нафтилен-фенилен-этан, $C_{28}H_{22}$.
 Три- α -нафто-бензо-бифульвен, см. Три- α -нафтилен-фенилен-этан.
 Трипиррол, хлористоводородная соль, свободное основание, реакция его гидролиза, 753, *Б. Тронов* и *П. Попов*.
 Трифенилкарбинол, $C_{19}H_{16}O$.
 Трифенилуксусный альдегид, изомеризация в кетон, 130, *С. Данилов*.
 Трициклогексилметан, $C_{19}H_{34}$.
 Трутона коэффициент, 862, *В. Киреев*.
 Углеводород, продукт восстановления диоксида тетраметилбутиндиола, C_8H_{12} .
 Углеводные ферменты, см. Ферменты углеводные.
 Углеводородные соединения, теплоты образования, 921, *А. Знаменский*.
 Углеводороды ацетиленовые, присоединение водорода, 994, *Ю. Залькинд* и *Н. Ильин*.
 — окрашенные, 39, *А. Ваншейдт*.
 — циклические, изомерные превращения, 1, *М. Дояренко*.
 Углекислота, поглощение раздробленным пирофорическим железом, никелем и кобальтом, 1081, *Н. Никитин*.
 Углеродные соединения, см. Соединения углеродные.
 Уголь, адсорбция комплексных соединений, 207, *Б. Некрасов*.
 — поглощение брома, 1001; уксусной кислоты, 1004; кристалльвиолета, 1006, *В. Крестинская*.

- Угольный ангидрид, оптимальные условия производства из дымогарных газов, 518, *М. Рабинович*.
- Удельная электропроводность коллоидной вольфрамовой кислоты, 108, *А. Думлинский* и *А. Бунтин*.
- Уравнения силовые и структурные формулы, 939, *А. Знаменский*.
- Фенил-1-ди-паратолил-2, 2-этандиол-1,2, C₂₂H₂₂O₂.**
- Фенил-1-ди-паратолил-2,2-этанон-1, см. Дипаратолилацетофенон.
- Фенилпиримидазол, C₁₃H₁₀N₂.
- Фенилуксусная кислота, получение при гидрировании миндальнокислого натрия, 128, *В. Ипатьев* и *Г. Разуваев*.
- Фенилуксуснокислый натрий, гидрирование, 1340, *В. Ипатьев* и *Г. Разуваев*.
- Фенилфлуоренкарбинол, C₁₉H₁₄O.
- Фенил-1,2-циклогексил-2-этанон-1, см. Циклогексилдезоксибензоин.
- Ферменты, белковые, 900, 901, *И. Смородиных*.
- брожения, 901, *И. Смородиных*.
- влияние щелочей и кислот, 892: оптимум действия, 894, *И. Смородиных* и *А. Двова*.
- дыхательные, 901, *И. Смородиных*.
- жировые (липокластические), 900, 901, *И. Смородиных*.
- липокластические, см. Ферменты жировые.
- номенклатура, 897, *И. Смородиных*.
- углеводные, 900, 901, *И. Смородиных*.
- Физико-химический процесс, как совокупность элементарных превращений, протекающих адиабатным путем, 947, *Н. Танцов*.
- Флуоренил-ди- α -нафтофлуорен, C₃₄H₂₂.
- Флуоренил иодистый, C₁₃H₇I.
- Флуореновые углеводороды, механизм реакции 80, *А. Ваншейдт*.
- Флуоренол, д. иодистоводородной кислоты, 66, его хлорид, бромид и иодид, 63, 66, *А. Ваншейдт*.
- Флуорен, получение из флуоренола, 66; синтез углеводородов ряда, 55, *А. Ваншейдт*.
- Флюоресценция, поляризация, 177, *В. Левшин*.
- Формальдегид, альдольная конденсация с ацетальдегидом, 840, *А. Степанов* и *М. Шукина*.
- Формулы структурные, построение по термо-химическим величинам, 909, *А. Знаменский*.
- см. Структурные формулы.

- Форон, C₉H₁₄O.
- Фосфор, вытеснение водородом под давлением из растворов солей, 698, *В. Ипатьев* и *В. Николаев*.
- его галоидные соединения, д. на ацетиленовые гликоли γ -ряда, 1067, *В. Крестинский*.
- трехбромистый, д. на тетраметил-бутидиол, 1072, *В. Крестинский*.
- Фтор, активность его в органич. соединениях, 1270, *В. Тронов* и *Е. Крюгер*.
- Функция $p \frac{dT}{dp} = f(T)$ для насыщенных паров жидкостей, 856, *В. Киреев*.

Химические процессы, см. Процессы химические.

Химические реакции, малый и большой тепловой эффект, температурный коэффициент скорости, тепловые эффекты, 953, Н. Танцов.

— см. Реакции химические.

Химические соединения, теплоты образования, 912, 921, 924, 926, 928, А. Знаменский.

0-хлор бензойная кислота, получение 6-хлор-3-окси-(1)-бензойной кислоты, 113, В. Минаев.

Хлористоводородная соль трипиррола, см. Трипиррол.

Хлористый водород, см. Водород хлористый.

6-хлор-3-окси-(1)-бензойная кислота, диазотирование в серно-кислой среде, 114; диазотирование в серно-кислой среде, 117, синтез, 113, В. Минаев.

Хлорнитрат родия, см. Родий.

Хлор, положение в хлорнитрате родия, 171, О. Звягинцев.

Хлорфлуорен, конденсация с ди- α -нафтофлуореном, 76, А. Ваншейдт

Хлорхризофлуорен, конденсация с ди- α -нафтофлуореном, 78, А. Ваншейдт

Холин, C₁₀H₂₈O₂N₂Cl₆Pt.

Хризен, синтез мононафтофлуореновых производных, 55, А. Ваншейдт.

Хризофлуорен, получение из хризофлуоренола, 67; синтез углеводородов ряда, 55, А. Ваншейдт.

Хризофлуоренил бромистый C₁₇H₁₁Br.

— иодистый, C₁₇H₁₁I.

— хлористый, C₁₇H₁₁Cl.

Хризофлуоренил-ди- α -нафтофлуорен, д. уксуснокислого серебра, 276, А. Ваншейдт.

Хризофлуоренол, д. иодистоводородной к., 66; хлорид, бромид и иодид, 61, 66, А. Ваншейдт.

Хром, хромовая кислота и ее соли, вытеснение водородом окислов, 686, В. Ипатьев и А. Киселев.

Цемент, см. Портланд-цемент.

Циклические спирты, C₅H₁₀O.

— C₄H₈O.

Циклобутанол, C₄H₈O.

Циклобутанон, C₄H₈O.

Циклобутилкарбинол, C₅H₁₀O.

Циклогексан, плотности и показатели преломления смеси с бензолом, 1302, 1309, Г. Павлов.

Циклогексанкарбонная к., C₇H₁₂O₂.

Циклогексанол, C₇H₁₄O.

Циклогексилгидробензоин, C₂₀H₂₄O₂.

Циклогексилгидробензоин, дегидратация, условия и продукты дегидратации, 135—138, С. Данилов.

(См. циклогексил-1-фенил-1,2-этандиол-1,2), C₂₀H₂₄O₂.

Циклогексилдезоксибензоин (фенил-1,2-циклогексил-2-этанон-1), C₂₀H₂₂O.

Циклогексилдифенилуксусная кисл., C₂₀H₂₂O₂.

Циклогексилдифенилуксусный альдегид, C₂₀H₂₂O.

Циклогексил-1-фенил-1,2-этандиол-1,2, см. Циклогексилгидробензоин.

Циклогексил-1-фенил-2,2-этанон-1, см. Бензгидрилциклогексилкетон.

Циклопропилкарбинол, C₄H₈O.

Цимол, C₁₀H₁₄.

Цинк бензойнокислый, гидрирование в присутствии окиси никкеля без растворителя под давлением, 122, В. Ипатьев и Г. Разуваев.

Частица коллоидная, см. Коллоидная частица.

Частицы коллоидные, скорость катафореза, 601, А. Герасимов.

Щелочные соли галоидов, см. Галоиды.

Эдэстин, коагуляция, 157, Н. Изгарышев и М. Богомоллова.

Экстрактивные вещества коровьего молока, 888, Н. Толмачевская.

Эластин, гидролиз кислотой, 877; щелочью, 877, И. Ямничков.

Электрический эндосмос, см. Эндосмос электрический.

Электродвижущие силы, значение гидратации, 1175, Н. Изгарышев.

Электроды платиновые, 196, А. Герасимов.

Электролитическая адсорбция, см. Адсорбция электролитическая.

Электролитический водород, см. Водород электролитический.

Электролитически-чистая вода, см. Вода.

Электролиты, влияние на вязкость, 1327, С. Литатов.

— диффузия, 623, *М. Дубинин*.

— коагуляция коллоидов, 849, *А. Рабинович*.

— сильные, слабые, адсорбция, 1191, 1197, *М. Дубинин*.

— электропроводность при гладких платиновых электродах, 196, *А. Герасимов*.

Электропроводность органических соединений, 229, М. Рабинович.

— удельная коллоидной вольфрамовой к., 108, *А. Думлинский* и *А. Бунтин*.

— электролитов, 196, *А. Герасимов*.

Электрохимическая природа углерода и органических радикалов, 1279, В. Тронов.

Электрохимия неводных растворов, 565, В. Фингельштейн.

Электро-эндосмотический эффект, 202, А. Герасимов.

Элементы сингулярные, см. Сингулярные элементы.

Эндосмос электрический, 201, А. Герасимов.

Энергетическое направление изомерных превращений, 13, 36, М. Дояренко.

Энергия связей, 11, 12, 34, М. Дояренко.

Эритрен, C₄H₆.

Эстеразы, см. Ферменты жировые

Этерификация, скорость, 215, П. Петренко-Критченко, В. Богатский и Н. Лубман.

Этиленгликол, малоновый эфир, см. Малоновый эфир этиленгликола.

— щавелевый эфир, см. Щавелевый эфир этиленгликола.

— янтарный эфир, см. Янтарный эфир этиленгликола.

Этиловый эфир пролина, образование ангидрида при стоянии, 119; получение амида, 120, Н. Путохин.

Эфиразы, см. Ферменты углеводные.

Эфир малоновый этиленгликола, C₅H₆O₄.

— пирролидинкарбонной к., см. Эфир пролина.

— щавелевый глицерина, разложение, 453, *М. Тимичев*.

— щавелевый триметиленгликола, C₅H₆O₄.

— щавелевый этиленгликола, разложение, 450, *М. Тимичев*.

— янтарный этиленгликола, разложение, 455, *М. Тимичев*.

УКАЗАТЕЛЬ ОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ ПО ЭМПИРИЧЕСКИМ ФОРМУЛАМ.

Группа C_3 .

3. I.

C_3H_6 Пропилен, действие брома, 17, 22, образование, 20, 21, 22, *М. Дояренко.*

3. II.

C_3H_4O Акролен, получение из β -окси-пропионового альдегида, 846, семикарбазон, 847, *А. Степанов и М. Шукина.*
 $C_3H_4O_2$ β -окси-пропионовый альдегид, получение конденсацией формальдегида и ацетальдегида, 842, 846, *А. Степанов и М. Шукина.*
 $C_3H_{10}O_3$ 2,5-ди-метокси-бензальдегид, получение, 795, полосы поглощения, 819, *Н. Валяшко.*

Группа C_4 .

4. I.

C_4H_6 Эритрен, д. брома, 17, 22, образование, 20, 21, 22, механизм образования, 24, *М. Дояренко.*
 C_4H_8 1) Бутилен, д. брома, 17, *М. Дояренко.*
 2) Изобутилен, д. брома, 4, 5, дибромид, 5, димер, 5, *М. Дояренко.*
 3) Псевдобутилен, д. брома, 4, 5, *М. Дояренко.*
 4) Метилтриметилен, д. Al_2O_3 , 4, изомеризация, 5, 9, *М. Дояренко.*

4. II.

C_4H_5N Пиррол, его амин, получение, 120, *Н. Путохин.*
 C_4H_7O 1) Циклобутанон, получение из циклопропилкарбинола, 18, получение из циклобутанола, 21, семикарбазон, 21, *М. Дояренко.*
 2) Альдегид из циклобутанона, его семикарбазон, 18, *М. Дояренко.*
 3) Альдегид винилуксусный, его семикарбазон, 18, *М. Дояренко.*
 4) Альдегид кротоновый, получение при альдольной конденсации, семикарбазон, 847, *А. Степанов и М. Шукина.*

5. I.—5. II.—5. III.

- C_4H_6Br Тетрабромид эритрена, 18, 21, 22, *М. Дояренко*.
 C_4H_8O 1) Циклопропилкарбинол, д. Al_2O_3 , 16, изомерное превращение, 16, *М. Дояренко*.
 2) Циклобутанол, д. Al_2O_3 , изомерное превращение, 21, *М. Дояренко*.
 3) Циклические спирты, каталитическое разложение, 16, *М. Дояренко*.
 4) Аллилкарбинол, д. Al_2O_3 , изомерное превращение, 22, *М. Дояренко*.

Группа C_5 .

5. I.

- C_5H_8 1) Пиперилен, д. брома, 28, *М. Дояренко*.
 2) Метиленциклобутан, д. на него Al_2O_3 , 3, бромиды, 3, изомеризация, 4, 9, *М. Дояренко*.
 3) Дивинилметан, д. брома, 28, 29, *М. Дояренко*.
 4) Изопрен, 3, получение из метиленциклобутана, 4, полимеризация, 4, дегидрогенизация, 4, *М. Дояренко*.
 C_5H_{10} 1) Триметилэтилен, 3, *М. Дояренко*.
 2) Метилэтилэтилен, 3, *М. Дояренко*.

5. II.

- $C_5H_6O_4$ 1) Эфир шавелевый триметиленгликола, разложение, 451, 457, *М. Тиличев*.
 2) Эфир малоновый этиленгликола, разложение, 454, 459, *М. Тиличев*.
 3) Лактон, продукт конденсации пировиноградной к. с параформальдегидом, 761, структурная формула, 765, *В. Феофилактов*.
 C_5H_7Br Бромид, 3, *М. Дояренко*.
 $C_5H_8O_4$ Метилянтарная к., расщепление, эфиры, получение из молочной к., д. высокой темп. и давления на ее соль, 1348, 1350, *В. Ипатьев и Г. Разуваев*.
 C_5H_8Br Бромид, д. цинковой пыли, 3, *М. Дояренко*.
 $C_5H_8Br_2$ Дибромид метилциклобутена, 28, *М. Дояренко*.
 $C_5H_8Br_4$ 1) Тетрабромид пиперилена, 28, 29, *М. Дояренко*.
 2) Тетрабромид дивинилметана, 28, 29, *М. Дояренко*.
 $C_5H_8N_2$ Амин пиррола, получение, 120, *Н. Путохин*.
 $C_5H_{10}O$ 1) Циклические спирты, их дегидратация, 27, *М. Дояренко*.
 2) Метилциклобутанол, д. Al_2O_3 , 29, дегидратация, 29, *М. Дояренко*.
 3) Метилциклопропилкарбинол, д. Al_2O_3 , 27, влияние температуры на дегидратацию, 28, в углеводороды, 28, *М. Дояренко*.
 4) Циклобутилкарбинол, д. Al_2O_3 , дегидратация, 31, изомеризация в циклопентен, 31, *М. Дояренко*.
 $C_5H_{10}Br_2$ Бромид, д. цинковой пыли, 3, *М. Дояренко*.

5. III.

- $C_5H_7O_5Ag$ Серебряная соль из продуктов конденсации пировиноградной к. с параформальдегидом, 762, *В. Феофилактов*.
 $C_5H_{10}ON_2$ Амид пролина, получение, 120, *Н. Путохин*.

6. I.—6. II.—6. III.—7. I.—7. II.—7. III.—8. I.

Группа C_6 .

6. I.

- C_6H_6 Диаллил, получение д. магния на 1,2,3-бромпропан, 1079, его бромид, 1080, *В. Крестинский*.
 C_6H_{12} Пергидрофлуорен, 1026, свойства, 1026, 1027, *В. Ипатьев и Б. Долгов*.

6. II.

- $C_6H_{10}O$ Окись мезитила, продукт конденсации ацетона, 1032, *В. Ипатьев и А. Петров*.

6. III.

- $C_6H_{12}OS_2$ Дитиотриацетальдегид, получение и свойства, 710, *С. Лебедев и М. Платонов*.
 $C_6H_{12}O_2S$ Монотиотриацетальдегид, получение и свойства, 707, *С. Лебедев и М. Платонов*.
 $C_6H_{12}O_4S$ Сульфид монотиотриацетальдегида, получение и свойства, 709, *С. Лебедев и М. Платонов*.
 $C_6H_{12}O_7S_2$ Сульфид дитиотриацетальдегида, получение и свойства, 711, *С. Лебедев и М. Платонов*.

Группа C_7 .

7. II.

- $C_7H_3Br_5$ Пентабромтолуол, 3, получение из цимола, 4, *М. Дояренко*.
 $C_7H_6O_3$ 1) 24-ди-окси-бензалдегид, полосы поглощения, 795, 799, *Н. Валяшко*.
 2) 25-ди-окси-бензалдегид, получение, 795, полосы поглощения, 814, *Н. Валяшко*.
 3) 3-ди-окси-бензалдегид, полосы поглощения, 803, 809, *Н. Валяшко*.
 $C_7H_{10}N_2$ Диметиламинопирилин, получение, свойства, иодметилат, д. на последний окиси серебра, 1173, *А. Чичибабин и Р. Коновалова*.
 $C_7H_{12}O_2$ 1) Гексагидробензойная к., получение при гидрировании бензойнокислых кальция, бария и лития, 124, 125, *В. Ипатьев и Г. Разуваев*.
 Цикло-гексанкарбоновая к., кальциевая соль, 142, *С. Данилов*.
 $C_7H_{14}O$ Циклогексанол, получение при гидрировании салицилового кислого натрия, 126, салициловой к., 127, *В. Ипатьев и Г. Разуваев*.

7. III.

- $C_7H_{13}O_2N$ Пролин, его ангидрид, 119, амид, 120, *Н. Путохин*.

Группа C_8 .

8. I.

- C_8H_{12} Углеводород, продукт восстановления диодида тетраметилбутиндиола, свойства, строение, 1049, *Ю. Залькинд, Б. Рубин и А. Круглов*.
 C_8H_{16} Димер изобутилена, 5, *М. Дояренко*.

8. II.—8. III.—9. I.—9. II.

8. II.

- $C_8H_6O_3$ Метилен-3,4-ди-окси-бензалдегид (пиперональ), полосы поглощения, 807. *Н. Валяшко.*
- $C_8H_8O_2$ 1) Ацетилфенол. перегруппировка в оксиацетофенон, 729, *В. Минаев.*
2) П-оксиацетофенон (пара), получение из ацетилфенола, 729, *В. Минаев.*
- $C_8H_8O_3$ 1) 2-окси-3-метокс-бензалдегид, 794, полосы поглощения, 812. *Н. Валяшко.*
2) 2-окси-4-метокс-бензалдегид, получение, 794, полосы поглощения, 797, *Н. Валяшко.*
3) 3-окси-4-метокс-бензалдегид, получение, 794, полосы поглощения, 805, *Н. Валяшко.*
4) 2-метокс-4-окси-бензалдегид, получение, 794, полосы поглощения, 795, *Н. Валяшко.*
5) 3-метокс-4-окси-бензалдегид, получение, 794, полосы поглощения, 803, *Н. Валяшко.*
- $C_8H_8N_2$ Метилпиримидазол, свойства, 1168, *А. Чичибабин.*
- $C_8H_{12}O$ Окись из продуктов восстановления диоксида тетраметилбутиндиола, 1046, строение, 1049, *Ю. Залькинд, В. Рубин и А. Круглов.*
- $C_8H_{12}Br_2$ 1) Дибромид с т. пл. 37°, полученный из тетраметилбутиндиола, д. бромистого водорода, 1041, строение, 1042, *Ю. Залькинд и М. Сигова.*
2) Дибромид с т. пл. 46°, полученный из тетраметилбутиндиола, д. бромистого водорода, строение, 1042, *Ю. Залькинд и М. Сигова.*
3) Дибромид с т. пл. 46°—48°, полученный из тетраметилбутиндиола, д. трехбромистого фосфора, свойства, 1073, строение, 1074, *В. Крестинский.*
- $C_8H_{12}J_2$ Диоксид из тетраметилбутиндиола, 1045, восстановление, 1045, окисление, 1049, *Ю. Залькинд, В. Рубин и А. Круглов.*
- $C_8H_{14}O_2$ Тетраметилбутиндиол, д. на него бромистого водорода, 1039, д. на него иодистого водорода, 1044, *Ю. Залькинд, М. Сигова, В. Рубин и А. Круглов.*

8. III.

- $C_8H_{13}N_2J$ Метилпиридонметилимин, иодметилат, д. окиси серебра, д. щелочи, 1173, *А. Чичибабин и Р. Коновалова.*

Группа C_9 .

9. I.

- C_9H_{12} Мезитилен, продукт конденсации ацетона, 1032, *В. Ипатьев и А. Петров.*

9. II.

- $C_9H_8O_6$ Продукт конденсации пировиноградной к. с параформальдегидом, 760, *В. Феофилактов.*
- $C_9H_{10}O_3$ 3-4-ди-метокс-бензалдегид, получение, 795, полосы поглощения, 807, *Н. Валяшко.*
- $C_9H_{12}O_7$ Лактонокислота из продуктов конденсации пировиноградной к. с параформальдегидом, 763, структурная формула, 766, *В. Феофилактов.*
- $C_9H_{14}O$ 1) Форон, продукт конденсации ацетона, 1032, *В. Ипатьев и А. Петров.*
2) Изофорон, тоже.

10. I.—10. II.—10. III.—10. V.—11. III.—
12. I.—12. II.—13. I.—13. II.Группа C_{10} .

10. I.

- $C_{10}H_{14}$ Цимол, 3, д. брома, 4, образование, 10, *М. Дояренко.*

10. II.

- $C_{10}H_{10}O_6$ Продукты восстановления лактона, полученного при конденсации пировиноградной к. с параформальдегидом, 764, *В. Феофилактов.*

10. III.

- $C_{10}H_9O_6N$ Оксим из продуктов конденсации пировиноградной к. с параформальдегидом, 762, *В. Феофилактов.*
- $C_{10}H_{14}O_2N_2$ Ангидрид пролина, 119, *Н. Путошин.*

10. V.

- $C_{10}H_7O_2N_2ClPt$ Холин. хлороплатинат, 621, *В. Гулевич и С. Капланский.*

Группа C_{11} .

11. III.

- $C_{11}H_{11}O_7N_5$ Пикрат α -пиррол-метиламина, 121, *Н. Путошин.*

Группа C_{12} .

12. I.

- $C_{12}H_{22}$ Дидиклогексил, 1025, *В. Ипатьев и П. Долгов.*

12. II.

- $C_{12}H_{18}O$ Ксилитен, продукт конденсации ацетона, 1032, *В. Ипатьев и А. Петров.*

Группа C_{13} .

13. I.

- $C_{13}H_{11}$ Дифенилметан, нитросоединение, 142, *С. Данилов.*
- $C_{13}H_9$ Дидиклогексилметан, получение и свойства, 1025, 1038, *В. Ипатьев и Б. Долгов; В. Ипатьев и Н. Орлов.*

13. II.

- $C_{13}H_{17}J$ Флуоренил иодистый, получение и свойства, 63, *А. Ваншейдт.*
- $C_{13}H_8O_2$ Ксантон, гидрирование, 1034, 1036, *В. Ипатьев и Н. Орлов.*
- $C_{13}H_{10}O$ Ксантен, гидрирование, 1034, 1037, *В. Ипатьев и Н. Орлов.*
- $C_{13}H_{10}N_2$ Фенилпиримидазол, его бромид, хлороплатинат, бензоилирование, 1163, *А. Чичибабин.*
- $C_{13}H_{24}O$ 1-окси-дидиклогексилметан, получение и свойства, 1037, *В. Ипатьев и Н. Орлов.*

14. II.—14. III.—15. I.—16. II.—16. III.—17. II.

Группа C₁₄.

14. II.

- C₁₄H₁₂O 1) Дифенилуксусный альдегид, изомеризация в дезоксибензоин, 957, 962, получение, 959, 961, кристаллические продукты, 960, свойства, оксим, 961, семикарбазон, 961, *С. Данилов* и *Э. Венус-Данилова*.
- 2) Дезоксибензоин, продукт изомеризации дифенилуксусного альдегида, 957, 963, оксим, 963, семикарбазон, 963, *С. Данилов* и *Э. Венус-Данилова*.
- C₁₄H₁₄O₉ Ацетильное производное из продуктов конденсации пировиноградной к. с параформалдегидом, 764, структурная формула, 766, *В. Феофилактов*.

14. III.

- C₁₄H₁₃ON Оксим дифенилуксусного альдегида, разложение, 965, *С. Данилов* и *Э. Венус-Данилова*.
- C₁₄H₂₂O₄Ca Кальций циклогексанкарбоновокислый, 142, *С. Данилов*.

Группа C₁₅.

15. I.

- C₁₅H₁₆ Дипаратоллилметан, 152, 153, *С. Данилов*.

Группа C₁₆.

16. II.

- C₁₆H₁₁Br₃ Трибромид кристаллический из дифенилбутиндиола, 1058, получение и свойства, 1058, строение, 1059, *Ю. Залькинд* и *А. Круглов*.
- C₁₆H₁₂Br₂ 1) Дибромид с т. пл. 92°—95° из дифенилбутиндиола, 1055, получение, свойства, 1055, строение, 1059, *Ю. Залькинд* и *А. Круглов*.
- 2) Дибромид с т. пл. 114°—115° из дифенилбутиндиола, 1053, получение, свойства, 1054, строение, 1059, *Ю. Залькинд* и *А. Круглов*.
- 3) Дибромид жидкий из дифенилбутиндиола, 1056, получение, свойства, 1056, строение, 1059, *Ю. Залькинд* и *А. Круглов*.
- C₁₆H₁₄O₂ Дифенилбутиндиол, д. бромистого водорода, 1052, *Ю. Залькинд* и *А. Круглов*.

16. III.

- C₁₆H₁₃OBr Монобромид жидкий из дифенилбутиндиола, 1057, получение и свойства, 1057, строение, 1059, *Ю. Залькинд* и *А. Круглов*.

Группа C₁₇.

17. II.

- C₁₇H₁₁Br Хризофлуоренил бромистый, получение, свойства, 61, *А. Ваншейдт*.
- C₁₇H₁₁I Хризофлуоренил иодистый, получение и свойства, 64, *А. Ваншейдт*.
- C₁₇H₁₁Cl Хризофлуоренил хлористый, получение, свойства, 61, *А. Ваншейдт*.

17. IV.—18. II.—19. I.—
19. II.—20. II.—20. III.

17. IV.

- C₁₇H₂₈O₁₂N₄Cu₂ Медная соль тетрамино-тетроксид-тетракарбоновой к., продукт расщепления коллагена, строение, 777, *В. Садиков*.

Группа C₁₈.

18. II.

- C₁₈H₃₆O₃ Окись олеиновой к., 1064, изомеризация ее, 1065, *Г. Пигулевский* и *М. Петрова*.

Группа C₁₉.

19. I.

- C₁₉H₂₂ Дифенилциклогексилметан, 144, *С. Данилов*.
- C₁₉H₃₁ Трициклогексилметан, свойства, 1026, *В. Ипатьев* и *Б. Долгов*.

19. II.

- C₁₉H₁₄O Фенилфлуоренкарбинол, гидрирование под давлением, 1023, 1026, *В. Ипатьев* и *Б. Долгов*.
- C₁₉H₁₆O Трафенилкарбинол, гидрирование под давлением, 1023, 1025, *В. Ипатьев* и *Б. Долгов*.

Группа C₂₀.

20. II.

- C₂₀H₂₁N Нитрил циклогексилдифенилуксусной к., 145, *С. Данилов*.
- C₂₀H₂₂O 1) Циклогексилдезоксibenзоин (фенил-12-циклогексил-2-этанон-1), получение и свойства, 138, окисление, 139, расщепление спиртовой щелочью, 139, *С. Данилов*.
- 2) Циклогексилдифенилуксусный альдегид, 142, оксим, 143, семикарбазон, 143, расщепление спиртовой щелочью, 144, изомеризация в бензгидрилциклогексилкетон, 145, *С. Данилов*.
- 3) Бензгидрилциклогексилкетон (циклогексил-1, фенил-2,2, этанон-1), из циклогексилдифенилуксусного альдегида 145, получение, 140, оксим, 140, 141, семикарбазон, 141, расщепление спиртовой щелочью, 142, *С. Данилов*.
- C₂₀H₂₀O₂ Циклогексилдифенилуксусная к., нитрил, 145, *С. Данилов*.
- C₂₀H₂₄O₂ 1) Циклогексилгидробензоин (циклогексил-1-фенил-1,2-этандиол-1,2), дегидратация, 129, синтез, 134, ацетат, 135, *С. Данилов*.

20. III.

- C₂₀H₂₃ON 1) Оксим бензгидрилциклогексилкетона, 140, *С. Данилов*.
- 2) Оксим циклогексилдифенилуксусного альдегида, 143, *С. Данилов*.

21. П.—21. III.—22. П.—
22. III.—23. III.—24. П.

Группа C₂₁.

21. II.

- C₂₁H₁₂O Ди- α -нафтофлуоренон, получение аутоксидацией ди- α -нафтофлуорена, 56, *А. Ваншейдт*.
C₂₁H₁₃Br Ди- α -нафтофлуоренил бромистый, получение и свойства, 62, *А. Ваншейдт*.
C₂₁H₁₃I Ди- α -нафтофлуоренил, иодистый, получение, 64, *А. Ваншейдт*.
C₂₁H₁₃Cl Ди- α -нафтофлуоренил хлористый, получение и свойства, 62, *А. Ваншейдт*.
C₂₁H₁₄O Ди- α -нафтофлуоренол, получение восстановлением динфтофлуоренона, 58, *А. Ваншейдт*.

21. III.

- C₂₁H₁₈O₂N₂ Дифенадилпиридонимин, свойства, хлорнитрат, 1166, *А. Чичибабин*.
C₂₁H₂₅ON₃ 1) Семикарбазон бензгидрилциклогексилкетона, 141, *С. Данилов*.
2) Семикарбазон циклогексидифенилуксусного альдегида, 143, *С. Данилов*.

Группа C₂₂.

22. II.

- C₂₂H₃₀O Дипаратолилацетофенон (фенил-1-дипаратолил-2,2-этанон-1), получение, 153, расщепление спиртовой щелочью, 153, оксим, 154, семикарбазон, 154, *С. Данилов*.
C₂₂H₂₉O₂ Фенил-1-ди-паратолил-2, 2-этандиол-1,2, получение, 150, свойства, 151, моноацетат, 151, дегидратация, 151, *С. Данилов*.
C₂₂H₂₆O₃ Моноацетат циклогексилгидробензонна, получение, 135, *С. Данилов*.

22. III.

- C₂₂H₂₇ON Оксим динпаратолилацетофенона, 154, *С. Данилов*.

Группа C₂₃.

23. III.

- C₂₃H₂₃ON₃ Семикарбазон динпаратолилацетофенона, полимерное, превращение, 154, *С. Данилов*.

Группа C₂₄.

24. II.

- C₂₄H₂₄O₃ Моноацетат фенил-1-дипаратолил-2,2-этандиола-1,2, 151, *С. Данилов*.

34. I.—38. I.—42. I.

Группа C₃₁.

34. I.

- C₃₄H₂₀ 1) Ди- α -нафтилен-дифенилен-этен, получение аутоксидацией, 253, *А. Ваншейдт*.
2) Ди- α -нафтилен-дифенилен-этен несимм., получение аутоксидацией, 255, получение из флуоренил- α -нафтофлуорена, 266, *А. Ваншейдт*.
C₃₄H₂₂ 1) Ди-фенилен-ди- α -нафтилен-этан симм. (см. Бис-хризофлуоренил), получение и свойства, 73, *А. Ваншейдт*.
2) Бис-хризофлуоренил (см. Ди-фенилен-ди- α -нафтилен-этан симм.), получение и свойства, 73, *А. Ваншейдт*.
3) Флуоренил-ди- α -нафтофлуорен, синтетическое получение, свойства, 76, 77, *А. Ваншейдт*.

Группа C₃₈.

38. I.

- C₃₈H₂₂ Три- α -нафтилен-фенилен-этен, получение аутоксидацией, 256, *А. Ваншейдт*.
C₃₈H₂₄ Хризофлуоренил-ди- α -нафтофлуорен, синтетическое получение, 78, *А. Ваншейдт*.

Группа C₄₂.

42. I.

- C₄₂H₂₄ Диб- α -нафтилен-этен, получение дегидрогенизацией бис-ди-нафтофлуоренила, 262, *А. Ваншейдт*.
C₄₂H₂₆ 1) Диб- α -нафтилен-этан (см. Бис-ди- α -нафто-флуоренил), получение и свойства, 73, *А. Ваншейдт*.
2) Бис-ди- α -нафтофлуоренил (см. Диб- α -нафтилен-этан), получение и свойства, 73, *А. Ваншейдт*.

ИМЕННОЙ УКАЗАТЕЛЬ.

КЪ LIX ТОМУ

- Алексеевский, Е. В. К вопросу о влиянии строения, изомерии и степени насыщенности органических кислот на величину адсорбции их углем из растворов, 1033.
- Андроникова Н. Н., см. Телетов, И. С.
- Арбузов А. Е. О фосфон-карбоновых кислотах, 239.
- О молекулярных объемах жидких тел при температурах их кипения, 357.
- Арбузов Б. А. Изучение состава живицы из *pinus silvestris* — статья первая, 247.
- Астахов К. В., см. Вознесенский С. А.
- Вендецкий М. А., см. Плотников В. А.
- Берг Л. Хлорноватокислый литий и его гидраты.
- Бергман А. Татьяна Альфредовна Генке, 1.
- Божовский В. Н. и Данильченко П. Т. Получение бромистого водорода в присутствии угля, 851.
- Вотвинник О. К. Опыты по разложению ортоклаза, 1029.
- Брюсова Л. Я. 6-метил-борнилен, 653.
- Будников П. П. Скорость образования нерастворимого ангидрита, 881.
- Бурштейн Р. X. Изучение адсорбционного метода титрования, 521.
- Бушмакин И. И., см. Жуков, И. И.
- Ванин И. И. и Черноярова А. А. О действии углекислых железа, кобальта и никкеля на хлористый бензилден, 891.
- Вейцман, А. Е., см. Стадников, Г. Л.
- Вендельштейн, Г. Г. Влияние положения сульфогруппы на свойства изомерных нафтиламинсульфокислот, 146.
- Венус-Данилова, Э., см. Данилов С.
- Виноградова Е. Н., см. Горбачев С. В.
- Вознесенский С. А. Об азотистой сере, 221.
- Рознесенский С. А. О термодинамической разности потенциалов на границе двух жидких фаз, 233.
- и Астахов К. В. О разности потенциалов на границе двух жидких фаз, 755.
- Вревский М. С. I. Метод определения скрытой теплоты испарения чистых жидкостей и растворов, 69.
- и Никольский Б. П. II. Определение скрытой теплоты испарения воды из растворов серной кислоты при 79,3° и сравнение теплового эффекта и работы разведения этих растворов водою, 77.
- I. Об определении молекулярного веса насыщенных паров жидкости в свободном состоянии и в смеси с другой летучей жидкостью при помощи метода вытеснения паров струей воздуха, 593.
- Мищенко К. П. и Муромцев Б. А. II. Изучение диссоциации паров уксусной кислоты и равновесия между ее водными растворами и их парами, 598.
- и Глаголева А. А. III. Изучение диссоциации паров муравьиной кислоты и равновесия между ее водными растворами и их парами, 608.
- Гельд Н. А. и Щукарев, С. А. IV. Изучение равновесия между парами и жидкостью в растворах муравьиной кислоты и бензола, 617.
- Гавердовская М. В., см. Зелинский Н. Д.
- Гапон Е. Н. О внутреннем давлении и тепловых колебаниях твердых веществ, 933.
- Гельд Н. А., см. Вревский, М. С.
- Гершевич А. И., см. Тронов Б. В.
- Глаголева А. А., см. Вревский М. С.
- Голомбик М. С., см. Петин Н. Н.
- Горбачев С. В. и Виноградова Е. Н. Взаимодействие иоди с крахмалом, 433.
- Гуляева О. И., см. Тронов Б. В.

- Данилов С. Изомеризация оксальдегидов — ст. 1: Превращение дифенилгликолевого альдегида в бензон, 1105.
- и Венус-Данилова Э. Взаимоотношения между несимметрическим метилфенилэтиленгликолем и отвечающими ему ангидридными формами, 187.
- Данильченко П. Т. и Равич М. И. Каталитический метод рафинирования брома, 953.
- см. Божовский В. Н.
- Долгов Б. И., см. Ипатьев В. Н.
- Дубинин М. М. Адсорбция веществ из разбавленных водных растворов в присутствии не-электролитов, 1043.
- Дьяконова-Шульц Л. Н., см. Тронов Б. В.
- Ефремов Н. Н. О стифнатах нитриллинов, 391.
- и Розенберг А. М. О переработке ванадиевого концентрата в ванадиевую кислоту и ее соли, 689.
- Метод осаждения ванадиевой кислоты на волокнистый асбест, 701.
- и Тихомирова А. И. Равновесие в некоторых бинарных системах трипирокрезола, 373.
- Жуков И. И. и Бушмакин И. И. Об эмульгирующей способности желатинны.
- Залькинд Ю. С. и Уткина О. Ф. О действии бромистого водорода на диметилдифенилбутиндиол, 283.
- и Роговина, П. В. О действии магния на пара- и мета-дибромбензолы, 1013.
- Зелинский Н. Д. и Гавердовская М. В. О трицикло-гексилкарбиноле, 419.
- и Казанский, Б. А. О пропициклобутане из циклобутилэтилкетона, 659.
- и Кочешков К. А. Синтез бицикло-(0-2-2)-гексана, 663.
- и Лавровский К. П. О гидролизе шелка 25% муравьиной кислотой, 423.
- Зильберминц В. А. и Рожкова Е. В. К вопросу об определении ванадия в железных рудах и некоторых горных породах, 121.
- Зюнова Е. А., см. Тронов, Б. В.
- Ипатьев В. Н. и Долгов Б. И. Гидрирование тетрафенилметана и параокситетрафенилметана под давлением, 1087.
- и Орлов Н. Гидрирование дибензалацетона и дибензилацетона под давлением, 537.
- Ипатьев В. Н., Орлов Н. А. и Петров А. Д. О взаимодействии фенола с метиловым спиртом при высоких температурах и давлениях, 181.
- Орлов Н. А. и Петров А. Д. О взаимодействии фенола с пропиловым спиртом при высоких температурах и давлениях, 541.
- и Петров А. Д. О каталитической конденсации ацетона при высоких температурах и давлениях, 429.
- и Петров А. Д. Пирогенетическое разложение кетонов при высоких давлениях, 903.
- и Разуваев Г. Восстановление многоосновных α -оксикислот при совместном действии катализаторов, 1083.
- и Разуваев Г. Конденсация α -окси и оксокислот при совместном действии катализаторов, 1019.
- Казанский Б. А., см. Зелинский Н. Д.
- Каневская С. И. О некоторых производных бензоил- δ -амино-валериановой кислоты. К синтезу путресцина, 639.
- Синтез монобензоил-кадаверина, 649.
- Карташев А. В. Действие азотной кислоты на фенол в слабых водных растворах, 819.
- К вопросу о схеме процесса нитрования фенола, 833.
- Кирсанов А. В., см. Чичибабин А. Е.
- Киселева В. Е., см. Памфилов А. В.
- Колосовский Н. А. Обобщение третьего начала термодинамики, 741.
- Корзухина Т. Ф., см. Мачигин А. А.
- Кочешков К. А., см. Зелинский Н. Д.
- Крестинский Вл. и Марьян, В. Об изопронил-ацетиленилкарбиноле и двух стереоизмерных формах дизопронил-бутидиола, 1135.
- и Солодкий Ф. Опыт приложения реакции Мерлинга к альдегидам. Синтез изопронил-ацетиленил-карбинола, 1141.
- Лавровский К. П., см. Зелинский Н. Д.
- Лебедев С. В. и Якубчик А. О. Исследование в области каталитической гидрогенизации непредельных соединений — статья 2: Гидрогенизация сопряженных систем, 981.
- Левальт-Вазерский М. Упругость насыщенного пара над растворами, 89.
- Формальная и фактическая концентрация растворов, 1019.
- Липатов С. Явления сорбции и химические процессы. III. О новом классе гетерогенных химических реакций, 112.

- Липатов С. Вязкость и гидратация — второе сообщение, 465.
- Явления сорбции и химические процессы. IV. О гетерогенных химических реакциях, 969.
- Луканин А. А., см. Тронов Б. В.
- Лукин А. М., см. Шарвин В. В.
- Марьян В., см. Крестинский Вл.
- Мацуревич Ипполит. Изучение реакции ароматических аминов с тиосемикарбазидом, гидразиндикарбонтиоамидом и их производными, 27.
- О кристаллических веществах, полученных действием ароматических аминов на тиосемикарбазид и его производные, 579.
- Мачигин А. А. и Корзухина Т. Ф. Новый способ определения борной кислоты в стеклах, 573.
- Мищенко К. П., см. Вревский М. С.
- Муромцев Б. А., см. Вревский М. С., Мищенко, К. П.
- Некрасов А. С. О действии бромистого цнана на дибромдипагний-ацетилен, 915.
- Некрасов В. В. О β - β' -дициан-диэтилсульфиде, 921.
- Заметка о превращении диаминодифениларсиновой кислоты в кислоту дифениларсиновую.
- Някифорова Н. С., см. Тронов Б. В.
- Николаев В. П. Четверная система $\text{Na}_2\text{O} - \text{N}_2\text{O}_5 - \text{H}_2\text{Cl}_2 - \text{H}_2\text{O}$. Поля и объемы кристаллизации NaCl и NaN_3 , 289.
- Распределение одного основания (едкого натра) между двумя кислотами (азотной и соляной) в насыщенных водных растворах, 677.
- Технический метод получения натриевой селитры и соляной кислоты из поваренной соли действием азотной кислоты (или окислов азота), 685.
- Никольский Б. П., см. Вревский М. С.
- Ниренштейн М. К вопросу о строении танина, 951.
- Опарина М. П., см. Чичибабин А. Е.
- Опоцкий В., см. Петренко-Критченко, П.
- Орлов Н. А. О пирогенетической диссоциации феноантрена в присутствии водорода под давлением, 895.
- см. Ипатьев, В.
- Павлинов И. И., см. Тронов Б. В.
- Пакшвер А. Б., см. Шарвин В. В.
- Памфилов А. В. и Киселева В. Е. Бром-электрометрическое определение анилина, 671.
- Певзнер С. М., см. Шилов Н. А.
- Петин, Н. Н. и Голомбик М. С. К вопросу о составе и свойствах продуктов гидролиза хлорного железа, 171.
- Петренко-Критченко П. О законе периодичности — 2 статья: о ненасыщенных циклических соединениях, 320.
- и Опоцкий В. Первая статья: Об активности органических галогенных соединений, 305.
- Петров А. Д., см. Ипатьев В. Н.
- Пигулевский, Г. В. О связи между эфирными маслами и смолами, 299.
- Плотников В. А. Электрохимическое соответствие, 5.
- и Венденкий М. А. Электрохимия растворов бромистого алюминия в нитробензоле, 493.
- Поляков М. В. Активация водорода контактным действием металлов, 847.
- Попов П. П., см. Тронов Б. В.
- Путохин Нпк. Явления изомеризации среди азотистых гетероциклических соединений, 761.
- Равич М. И., см. Данильченко П. Т.
- Разуваев Г. Совместное действие катализаторов окиси никкеля и глинозема на растворы замещенных оксиятарных кислот под высоким давлением водорода и температурой, 1071 — см. Ипатьев В.
- Ремезов, И. А. Новый вакуум-сосуд сопротивления для определения электропроводности и кондуктометрического объемного анализа, 925.
- Роговина П. В., см. Залькинд Ю. С.
- Рожкова Е. В., см. Зильберминц В. А.
- Розенберг А., см. Ефремов Н. П.
- Ростковский А. П. Диаграмма растворимости кобальттриэтилдиаминхлорида $[\text{Coen}] \text{Cl}_3 \cdot 3 \text{H}_2\text{O}$, 347.
- Санин А. А. Об антрахинонхлоридимине и его соединениях с аминами, 867.
- Сапожникова, И. В. Кинетическое исследование реакции образования гликоля из монохлоруксусной кислоты и влияние нейтральных солей, 125.
- Свентославский, В. К вопросу о методах определения теплового эквивалента калориметрической бомбы, 563.
- Солодкий Ф., см. Крестинский Вл.
- Стадников Г. Л. и Вейцман А. Е. К вопросу о составе легких фракций дегтя из кашперовских сланцев, 859.

- Струтинский Л. Б. К вопросу о строении кристаллической фазы фарфора, 137.
- Сыркин Я. К. Применение уравнений химической кинетики к испусканию электронов накаливаемыми телами, 351.
- Танцов Н. Л. и Ходалевич Т. Н. О конденсации паров некоторых веществ ниже их температуры плавления, 631.
- Телетов И. С. и Андроникова Н. П. Основность малоновых кислот, замещенных нитрофеноксигруппами 1199.
- Тихомирова А. И., см. Ефремов Н. Н.
- Тронов Б. В. и Гершевич А. И. Активность галогенов в некоторых соединениях пропанового ряда, 797.
- Дьяконова-Шульц Л. Н., Гуляева О. Н. и Никифорова Н. С. О прочности связи углеводородных радикалов с кислородом в простых и сложных эфирах и о механизме реакций этерификации и гидролиза сложных эфиров, 545.
- Дьяконова-Шульц Л. Н. и Зюнова Е. А. Комплексы ароматических полинитросоединений с неопределенными соединениями и некоторыми солями, 333.
- и Луканин А. А. Скорость окисления спиртов и эфиров перманганатом калия и хромовым ангидридом в различных условиях, 1157.
- Луканин А. А. и Павлинов И. И. Скорость окисления спиртов $KMnO_4$.
- и Попов П. П. Конденсация некоторых гомологов пиррола с кетонами, 327.
- Удодов В. Ф. и Чинова М. И. Скорость окисления спиртов CrO_3 и HNO_3 в водных растворах.
- Удодов В. Ф., см. Тронов Б. В.
- Усанович М. Электропроводность системы трехбромистый мышьяк-эфир, 14.
- Уткина О. Ф., см. Залькинд Ю. С.
- Федорова О. С. Колориметрическое определение перхлората в селитре, 265.
- Колориметрическое определение перхлората в хлорате, 509.
- Фалков Я. А. О ди-циан-триазоле, 715.
- Ходалевич Т. Н., см. Танцов Н. В.
- Черноярлова А. А., см. Ванян И. И.
- Чинова М. И., см. Тронов Б. В.
- Чичибабин А. Е. Таутомерия в ряде соединений пиридина, 477.
- и Кирсанов А. В. α , β -диаминопиридин и α , β -диаминопиридин, 405.
- и Опарина М. П. О конденсации кротонового альдегида с аммиаком в присутствии окиси алюминия, 1125.
- и Опарина М. П. Конденсация уксусного альдегида и паральдегида с анилином с контактом окисью алюминия, 1129.
- Шарвин В. В. и Лукин А. М. О хинондитиосалициловой кислоте и хинондитиоксантоне, 217.
- и Пакшвер А. Б. К химизму выцветания органических красок и окисления целлюлозы в кислороде под действием света, 459.
- Шилов Н. А. и Певзнер С. М. Об адсорбции из смешанных растворов, 158.
- Щукарев А. П. К статье проф. Среатославского: «К вопросу о методах определения теплового эквивалента калориметрической бомбы», 567.
- Щукарев С. А., см. Вревский М. С.
- Якубчик А. О., см. Лебедев С. В.

Указатели к LIX тому.

Для органических соединений введен указатель по эмпирическим формулам, составленный по системе «Лексикона Органич. Соединений» Рихтера-Штельцнера. Формулы классифицируются прежде всего по числу углеродных атомов в частице, далее по числу других, кроме С, входящих в состав элементов.

Число входящих в состав формулы атомов углерода обозначается наверху каждой страницы указателя арабской цифрой, а число других, кроме С, входящих в формулу элементов — цифрой римской. Таким образом 2 III обозначает, что дело идет об органических соединениях, в состав частицы которых входит C_2 и, кроме того, три каких-либо элемента; в эту рубрику, напр., будут отнесены соединения $C_2H_2O_3P$, $C_2O_4N_3Br$ и т. д. В каждом таком отделе, обозначаемом комбинацией арабской и римской цифр, соблюдается порядок введения в формулу к С элементов и для каждого вводимого элемента порядок по числу вводимых атомов. Порядок введения элементов такой: Н, О, N, Cl, Br, J, F—S, P и затем остальные элементы по алфавиту принятых для них в формулах обозначений.

Соли органических кислот и большинство эфиров их надо искать при формулах кислот.

Названия органических соединений обыкновенно приводятся в указателе те, которые им даны авторами статей.

Оксимы, фенилгидразоны и семикарбазоны и др. подобные соединения даны при формулах соответствующих альдегидов и кетонов, если последние известны.

В предметный указатель введены полностью, с указанием стр., авторов и т. д., все химические соединения, относительно которых имеются новые данные.

Названия отдельных органических соединений, для которых установлена определенная эмпирическая формула, в предметном указателе только упомянуты, и подробнее относительно их надо искать в указателе по эмпирическим формулам.

ПРЕДМЕТНЫЙ УКАЗАТЕЛЬ.

Абсорбционный метод титрования, 251, *Р. Бурштейн*.

Адсорбция из смешанных растворятелей, 158, *Н. Шилов* и *С. Певзнер*.

— веществ в присутствии неэлектролитов, 1043, *М. Дубинин*.

— из водно-спиртовой среды, 1045, из водно-эфирной среды, 1048, из водно-ацетонной среды, 1051, — электролита из водного раствора в присутствии сахаров, 1052, *М. Дубинин*.

Адсорпция органич. кислот из растворов углем, 1033, *Е. Алексеевский*.

— углем масляной и крононовой к. к., 1036; фумаровой и малеиновой к. к., 1038; малеиновой и янтарной к. к., 1040, *Е. Алексеевский*.

2,3-азимино-пиридин, $C_5H_4N_4$.

Азимино-хлорпиридин, $C_5H_4N_4Cl$.

Азотистая сера, см. Сера азотистая.

Азотная к., см. Кислота азотная.

Азотнокислое серебро, см. Серебро азотнокислое.

Азотнокислый калий, см. Калий азотнокислый.

— натрий, см. Натрий азотнокислый.

Аланин, его эфир, продукт гидролиза шелка, 426, *Н. Зелинский* и *К. Павровский*.

Алдол 2.2.4-триметил-пентанол-(3)-ол (1), $C_8H_{16}O_2$.

Алюминий бромистый, раствор в нитробензоле, электрохимия, 493, удельная и молекулярная электропроводность, 495, *В. Плотников* и *М. Бендецкий*.

— гидроксид, нагревание под давлением с анизолом, *о*-крезолом и фенолом, 185, тоже с фенолом и пропиловым спиртом, 542, *В. Ипатьев*, *Н. Орлов* и *А. Петров*.

— окись, см. Окись алюминия.

Амид бензоил- δ -амино-валериановой к., $C_{12}H_{15}O_2N_2$.

— бензол - амино - капроновой к., $C_{12}H_{18}O_2N_2$.

Амино-алкоголь двухатомный, $C_6H_{12}O_2N$.

α -амино- β_1 -нитропиридин, $C_6H_6O_2N_2$.

α - амно - β_1 - нитро - β_1 - хлорпиридин, $C_5H_4O_2N_2Cl$.

α - амино - пиридин - β_1 - арсено - кислота, $C_5H_6O_2N_2AsNa_2$ и $C_5H_6O_2N_2AsAg$.

Амины ароматические, реакция с тиосемикарбазидом, гидразидкарбонтиоамидом и их производными, 27, д. на тиосемикарбазид, 579, *И. Мацуевич*.

Аммиак, конденсация с крононовым альдегидом, 1125, *А. Чичибабин* и *М. Опарина*.

Анализ объемный кондуктометрический, 925, *И. Ремезов*.

Ангидрид бензойный, д. на хинальдин, 483, д. на α -пиколин, 485, *А. Чичибабин*.

— хромовый, окисление спиртов, 1149, *Б. Тронов*, *В. Удодов* и *М. Чижова*; окисление спиртов и эфиров, 1157, *Б. Тронов* и *А. Луканин*.

Ангидрид нерастворимый, скорость образования, 879, *П. Будников*.

Ангидрооснование $\alpha\beta$ -диаминопиридина, $C_7H_7N_2$.

— хлордиаминопиридина, $C_7H_7N_2Cl$.

Анизол, нагревание под давлением с гидроксидом алюминия, 185, *В. Ипатьев*, *Н. Орлов* и *А. Петров*.

Анид бензоил- δ -аминовалериановой к., $C_{12}H_{20}O_2N_2$.

Анилин, бром - электрометрическое определение его, 671, *А. Памфилов* и *В. Киселева*.

— д. на тиосемикарбазид, 34, д. на гидразидкарбонтиоамид, 37, д. на монофенилгидразидкарбонтиофениламид, 40, д. на гидразидкарбонтиофениламид, 43, *И. Мацуевич*.

— и стифиновая к., 392, *Н. Ефремов*.

— конденсация с уксусным альдегидом и паральдегидом, 1129, *А. Чичибабин* и *М. Опарина*.

Антрахиноназоний, получение, свойства, 872, *А. Санин*.

Антрахинон-гидразин, получение, свойства, 474, *А. Санин*.

Антрахинонхинондихлоримин, соединение с аминами, 867, *А. Санин*.

Антрахинонхинондихлоримин, $C_{14}H_8O_2N_2Cl_2$.

Ароматические амины, см. Амины ароматические.

— полинитросоединения, см. Полинитросоединения.

Асбест волокнистый, осаждение ванадиевой кислоты, 701, *Н. Ефремов* и *А. Розенберг*.

N-ацетил-индол, $C_{10}H_9ON$.

Ацетон, каталитическая конденсация при высоких температурах и давлениях, 429, *В. Ипатьев* и *А. Петров*.

— конденсация с $\alpha\alpha'$ -диметилпирролом, 328, *Б. Тронов* и *П. Попов*.

— пирогенетическое разложение, 911, *В. Ипатьев* и *А. Петров*.

Ацетофенон, пирогенетическое разложение, 909, *В. Ипатьев* и *А. Петров*.

Бензиламин, д. на тиосемикарбазид, 64, *И. Мацуевич*.

Бензиден хлористый, взаимодействие с углекислыми железом, кобальтом и никелем, 891, *И. Ванин* и *А. Черноголова*.

Бензил, конденсация с $\alpha\beta$ -диминопиридином 415, *А. Чичибабин*.

— $C_{14}H_{10}O_2$.

Бензиловая к., $C_{14}H_{12}O_2$.

α -бензилпиридин, $C_{12}H_{11}N$.

Бензоил- δ -амино-валериановая к., см. кислота бензоил- δ -аминовалериановая.

Бензоил-амно-капроновая к., см. Кислота бензоил-амино-капроновая.

Бензоил-пиколин, $C_{20}H_{16}O_2N$.

Бензоил-пиперидон, $C_{12}H_{13}O_2N$.

Бензони, $C_{14}H_{12}O_2$.

Бензойный ангидрид, см. Ангидрид бензойный.

Бензол, молекулярный объем при температуре кипения, 370, *А. Арбузов*.

— и муравьиная к., растворы, изучение равновесия между парами и жидкостью, 617, *М. Вревский*, *Н. Гельд* и *С. Шукрев*.

Бензофенон, $C_{13}H_{10}O$, пирогенетическое разложение, 910, *В. Ипатьев* и *А. Петров*.

Бинарные системы, см. системы бинарные.

Бицикло - (0.2.2) - гексан, Синтез, 663, *Н. Зелинский* и *К. Кочешков*.

Бомба calorиметрическая, определение теплого эквивалента, 563, *В. Светославский*; 567, *А. Шукрев*.

Борная к., см. Кислота борная.

Бром, рафинирование каталитическим методом, 953, — в присутствии угля и известняка, 958, — в присутствии угля с окисью железа и известняка, 959, — в присутствии угля и окиси алюминия, 961, *П. Данильченко* и *М. Равич*.

Бромацетон, C_2N_5OBr .

Бромдифенилуксусный альдегид, $C_{14}N_{11}OBr$.

Бромиды стереоизомерных динизопропилбутиндиолов, $C_{16}N_{18}O_2Br_2$.

Бромистый алюминий, см. Алюминий бромистый.

— водород, см. Водород бромистый.

— циан, см. Циан бромистый.

Бромозлектрометрическое определение анилина, 671, *А. Памфилов* и *В. Киселева*.

Бромуксусный альдегид, взаимодействие с α -пиколином, 489, *А. Чичибабин*.

Вакуум — сосуд сопротивления для определения электропроводности и кондуктометрического объемного анализа, 925, *И. Ремезов*.

Ванадий, определение в железных рудах, 121, *В. Зильберминц* и *Е. Роикова*.

Ванадиевая к., см. Кислота ванадиевая.

Ванадиевый концентрат, его переработка, 689, *Н. Ефремов* и *А. Розенберг*.

Вещества твердые, внутреннее давление и тепловые колебания, 933, *Е. Гапон*.

Вещество с температурой пл. 219° — 220°, $C_{17}H_{22}N_8S_2O_9$.

— с т. пл. 228° — 229°, $C_{18}H_{24}N_8S_2O_9$.

— с т. пл. 259° — 260°, $C_{18}H_{24}N_8S_2O_9$.

— с т. пл. 260° — 261°, $C_{18}H_{24}N_8S_2O_9$.

— с т. пл. 272° — 273°, $C_{18}H_{24}N_8S_2O_9$.

— с т. разложения 297° — 300°, $C_{18}H_{24}N_8S_2O_9$.

— полученное при взаимодействии ортотолуидна с гидразидкарбонтиоамидом, $C_4H_8N_2S_2$.

Виннокислый натрий, см. Натрий виннокислый.

Водород, активация контактным действием металлов, 847, *М. Поляков*.

— бромистый, д. на диметилдифенилбутиндиол, 233, *Ю. Залькинд* и *О. Уткина*.

— бромистый, получение в присутствии угля, 851, *В. Божовский* и *П. Данильченко*.

— д. под высоким давлением на растворы замещенных окси-янтарных к. к. в присутствии катализаторов, 1071, *Г. Разуваев*.

- Восстановление многоосновных α оксикислот при совместном действии катализаторов, 1083, *В. Ипатьев* и *Г. Разуваев*.
- Вязкость и гидратация, 465, *С. Липатов*.
- Галоиды, активность их в соединениях пропанового ряда, 727, 733, *В. Тронов* и *А. Гершевич*.
- Галоидные соединения органические, активность их, 305, *П. Петренко-Критченко* и *В. Опоцкий*.
- Гексаметилендиамин $C_6H_{14}N_2$.
- Герания, вязкость, 467, *С. Липатов*.
- Гетероциклические соединения азотистые, см. Соединения гетероциклические азотистые.
- Гидразиндикарбонтиоамид, реакция с ароматическими аминами, 27, взаимодействие с анилином, 37, с орто-толуидином, 47, с мета-толуидином, 59, с пара-толуидином, 62, *И. Мачуревич*.
- Гидразиндикарбонтиофениламид, взаимодействие с анилином, 43, *И. Мачуревич*.
- Гидратация и вязкость, 465, *С. Липатов*.
- Гидраты хлорноватокислого лития, 1093, *Л. Берг*.
- Гидрирование дибензалацетона и дибензалацетона под давлением, 537, *В. Ипатьев* и *Н. Орлов*.
- тетрафенилметана и параокситетрафенилметана под давлением, 1087, *В. Ипатьев* и *В. Долгов*.
- i-гидробензон, его синтез, 1110, *С. Данилов*.
- Гидрогенизация каталитическая непредельных соединений, 981, *С. Лебедев* и *А. Якубчик*.
- Гидролиз сложных эфиров, 545, *В. Тронов*, *Л. Дьяконова-Шульц*, *О. Гуляева* и *Н. Никифорова*.
- хлорного железа, 171, *Н. Петин* и *М. Голомбик*.
- шелка, 423, *Н. Зелинский* и *К. Лавровский*.
- Гидроокись алюминия, см. Алюминий, гидроокись.
- Гликолевый эфир, его хлористоводородная соль, продукт гидролиза шелка, 426, *Н. Зелинский* и *К. Лавровский*.
- Гликоль, кинетическое исследование реакции образования, 125, *И. Сапожников*.
- Гликолевая к., см. Кислота гликолевая.
- Глиозем, каталитическое действие на растворы замещенных оксиантарных к. к., 1071, *Г. Разуваев*.
- Горчичное масло фениловое, см. Фениловое горчичное масло.
- Давление, влияние на взаимодействие фенола с метиловым спиртом при высоких температурах, 181, *В. Ипатьев*, *Н. Орлов* и *А. Петров*.
- внутреннее твердых веществ, 933, *Е. Галон*.
- Деготь, легкие фракции, получение из кашперовских сланцев, состав, 859, *Г. Стадников* и *А. Вейцман*.
- Диаграмма растворимости кобальтнитриэтилендиаминхлорида, 347, *А. Ростковский*.
- α 3-диаминопиридин, $C_5H_7N_3$.
- α 3'-диаминопиридин, $C_5H_7N_3$.
- α 3-диамино- β -хлорпиридин, $C_5H_6N_3Cl$.
- 3,5-данилидо-4-тио-1,2-диазол, $C_{14}H_{12}N_2S$.
- Диацетил- α 3'-диаминопиридин, $C_9H_8O_2N_3$.
- Дибензалацетон, гидрирование под давлением, 537, *В. Ипатьев* и *Н. Орлов*.
- Дибензалацетон, гидрирование под давлением, 537, *В. Ипатьев* и *Н. Орлов*.
- Дибенил-тио-мочевина, $C_{15}H_{16}N_2S$.
- Дибензоил-кадаверин, $C_{10}H_{20}O_2N_2$.
- Дибензоил-путресцин, $C_{18}H_{20}O_2N_2$.
- Дибензоил-хинальдин, $C_{24}H_{17}O_2N$.
- Дибром-ацетилен, получение, 917, *А. Некрасов*.
- n и m-дибромбензолы, д. магния, 1013, *Ю. Залькинд* и *П. Роговина*.
- Дибромдимагний-ацетилен, взаимодействие с бромистым цианом, 915, *А. Некрасов*.
- 1,4-дибромциклогексаны, $C_6H_{10}Br_2$.
- Дизопропил-бутиндолы, $C_{10}H_{12}O_2$.
- Диметилдифенилбутиндол, д. на него бромистого водорода, 283, *Ю. Залькинд* и *О. Уткина*.
- Диметилпирродин, $C_{10}H_{11}N$.
- $\alpha\alpha'$ -диметилпиррол, конденсация с ацетоном, 328, конденсация с циклогексаном, 329, *В. Тронов* и *П. Попов*.
- N-N'-дипирролидин-метан, $C_8H_{18}N_2$.
- Диссоциация паров муравьиной к., 608, *М. Вревский* и *А. Глаголева*.
- паров уксусной к., 598, *М. Вревский*, *К. Мищенко* и *Б. Муромуев*.
- пирогенетическая фенантрена, 895, *Н. Орлов*.
- Дифенил, его диссоциация, 901, *Н. Орлов*.
- Дифенил-гликолевый альдегид, $C_{14}H_{12}O_2$.
- Дифенил-уксусный альдегид, получение, 1111, бромирование, 1112, *С. Данилов*.
- Дифенил-этилен-гликоль, $C_{14}H_{14}O_2$.
- Дихлордиаминопиридин, $C_5H_5N_2Cl_2$.
- β - β' -дициандиэтилсульфид, $C_8H_8N_2S$.
- Дициантриазол, C_3HN_5 .
- Дициклогексилкетон, $C_{12}H_{20}O$.

- Желатина эмульгирующая, 1061, *И. Жуков* и *И. Бушмакин*.
- Железные руды, см. Руды железные.
- Железо углекислое, д. на хлористый бензилиден, 891, *И. Ванин* и *А. Черноярова*.
- хлорное, продукты гидраллиза, состав и свойства, 171, *Н. Петин* и *М. Голомбик*.
- Живца из *Pinus silvestris*, изучение состава, 247, *Б. Арбузов*.
- Жидкости, скрытая теплота испарения, 69, *М. Вревский*.
- Закон периодичности, 305, *П. Петренко-Критченко* и *В. Опоцкий*; 320, *П. Петренко-Критченко*.
- Известняк, рафинирование брома, 958, *П. Данильченко* и *М. Равич*.
- Изобутил подистый, молекулярный объем при температуре кипения, 370, *А. Арбузов*.
- Изомасляная к., см. Кислота изомасляная.
- Изомеризация среди азотистых гетероциклических соединений, 761, механизм, 776, *Н. Путосин*.
- оксальдегидов, 1105, *С. Данилов*.
- Изопрен, каталитическая гидрогенизация до критической точки, 987, — после критич. точки, 996, — совместно с камфеном, 999, — совместно с триметилэтиленом, 1000, *С. Лебедев* и *А. Якубчик*.
- Изопропил-ацетиленил-карбинол, $C_8H_{10}O$.
- Изотерма поглощения вода крахмалом, 438, — вымывания вода крахмалом, 439, *С. Горбачев* и *Е. Виноградова*.
- Изофорон, пирогенетическое разложение, 912, *В. Ипатьев* и *А. Петров*.
- Иод, взаимодействие с крахмалом, 433, кинетика поглощения вода крахмалом, 436, изотерма поглощения вода крахмалом, 438, *С. Горбачев* и *Е. Виноградова*.
- Иодистый изобутил, см. Изобутил подистый.
- Кадаверин солянокислый, $C_5H_9N_2O_2$.
- Калий азотнокислый, концентрация формальная и фактическая, 1026, *М. Левальт-Езерский*.
- азотнокислый, упругость насыщенного пара над раствором, 95, *М. Левальт-Езерский*.
- сернокислый, упругость насыщенного пара над раствором, 99, *М. Левальт-Езерский*.
- хлористый, упругость насыщенного пара над раствором, 93, *М. Левальт-Езерский*.
- Калориметрическая бомба, см. Бомба калориметрическая.
- Камфен, гидрогенизация совместно с изопреном, 999, *С. Лебедев* и *А. Якубчик*.
- Катализаторы, совместное действие при конденсации α -окси и оксо-кислот, 1077, восстановление многоосновных α -окси-к. слот, 1083, *В. Ипатьев* и *Г. Разуваев*.
- Каталитическая гидрогенизация, см. гидрогенизация каталитическая.
- конденсация, см. Конденсация каталитическая.
- Каталитический метод рафинирования брома, 953, *П. Данильченко* и *М. Равич*.
- Кашперовские сланцы, см. Сланцы кашперовские.
- Кетоны, конденсация с гомологами пиррола, 327, *В. Тронов* и *П. Попов*.
- пирогенетическое разложение при высоких давлениях, 903, *В. Ипатьев* и *А. Петров*.
- Кинетика поглощения вода крахмалом, 436, *С. Горбачев* и *Е. Виноградова*.
- химическая, применение уравнений к испусканию электронов накаливаемыми телами, 351, *Я. Сыркин*.
- Кислоты азотная, д. на фенол, 819, влияние концентрации, 827, д. на фенол в присутствии азотистой к., 839, д. на фенол в присутствии нитрозофенола, 841, д. на паранитрозофенол, 842, д. на нитрофенолы, 844, окисление спиртов, 1149, *В. Тронов*, *В. Удодов* и *М. Чижова*.
- бензонл- δ -аминно-валериановая, $C_{12}H_{15}O_2N$.
- бензоил-амино-капроновая, $C_{13}H_{17}O_2N$.
- борная, определение в стеклах, 573, *А. Мачигин* и *Т. Корзунина*.
- ванадиевая и ее соли из ванадиевого концентрата, 689, осаждение ее на асбест, 701, *Н. Ефремов* и *А. Розенберг*.
- гликолевая, ее конденсация при совместном действии катализаторов, 1078, *В. Ипатьев* и *Г. Разуваев*.
- изомасляная, адсорпция углем, 1037, *Е. Алексеевский*; см. $C_5H_8O_2$.
- кротоновая, адсорпция углем, 1036, *Е. Алексеевский*.
- малеиновая, адсорпция углем, 1038, 1040, *Е. Алексеевский*.
- масляная, $C_4H_8O_2$.
- масляная норм., адсорпция углем, 1036, *Е. Алексеевский*.
- 6-метил-борнил-ксантогеновая, $C_{13}H_{22}O_2S$.
- 6-метил-камфорная, $C_{11}H_{14}O_4$.
- метил-лигтарная, получение при конденсации пировиноградной к., 1080,

- В. Ипатьев* и *Г. Разуваев*; см. $C_6H_8O_4$.
- Кислота муравьиная, гидролиз шелка, 423, *Н. Зелинский* и *К. Лавровский*.
- муравьиная, диссоциация паров, 608, равновесие между водными растворами ее и их парами, 608, *М. Вревский* и *А. Глаголева*.
- муравьиная, и бензол, растворы, изучение равновесия между парами и жидкостью, 617, *М. Вревский*, *Н. Гельд* и *С. Щукарев*.
- муравьиная, плотность ее насыщенного пара, 609, парциальные упругости пара водных растворов, 614, *М. Вревский* и *А. Глаголева*.
- пирвиноградная, конденсация при совместном действии катализаторов, 1080, *В. Ипатьев* и *Г. Разуваев*.
- соляная, получение из поваренной соли д. азотной кислоты, 685, *В. Николаев*.
- стифниновая и анилин, системы, эвтектические точки, 392, и ортонитранилин, 395, 402, и мета-нитранилин, 396, 403, и пара-нитранилин, 399, 404, *Н. Ефремов*.
- уксусная, диссоциация паров, 598, равновесие между водными растворами ее и их парами, 598, упругость и плотность ее насыщенного пара, 603, упругость пара в водных растворах различной крепости, 604, парциальные упругости пара водных растворов, 605, *М. Вревский*, *К. Мищенко* и *М. Муromцев*.
- фумаровая, адсорпция углем, 1038, *Е. Алексеевский*.
- янтарная, адсорпция углем, 1040, *Е. Алексеевский*; получение при конденсации гликолевой к., 1079, *В. Ипатьев* и *Г. Разуваев*.
- Кислоты малоновые, замещение, их основность, 1199, *И. Телетов* и *Н. Андроникова*.
- α -оксн, многоосновные, восстановление при совместном действии катализаторов, 1083, *В. Ипатьев* и *Г. Разуваев*.
- α -окси и оксо, их конденсация при совместном действии катализаторов, 1077, *В. Ипатьев* и *Г. Разуваев*.
- окси-янтарные, замещенные, д. катализаторов под высоким давлением водорода и t° , 1071, *Г. Разуваев*.
- органические, влияние, их изомерия, строение и степень насыщенности на величину адсорпции углем, поглощение углем, 1033, *Е. Алексеевский*.
- Кобальттриэтилендиаминхлорид, диаграмма растворимости, 347, *А. Ростковский*.
- Кобальт углекислый, д. на хлористый бензилден, 991, *И. Ванин* и *А. Черноярова*.
- Колебания тепловых твердых веществ, 933, *Е. Гапон*.
- Колориметрическое определение перхлората в селитре, 265, *О. Федорова*.
- перхлората в хлорате, 509, *О. Федорова*.
- Комплексы ароматических полинитросоединений с неопределенными соединениями и солями, 333, выделение и анализ комплексов, 341, *Б. Тронов*, *Л. Дьяконова-Шульц* и *Е. Зонова*.
- Конденсация веществ ниже их температур плавления, 631, *Н. Танцов* и *Т. Ходалевиц*.
- гомологов пиррола с кетонами, 325, *Б. Тронов* и *П. Попов*.
- каталитическая ацетона, 429, *В. Ипатьев* и *А. Петров*.
- кротонового альдегида с аммиаком в присутствии окиси алюминия, 1125, *А. Чичибабин* и *М. Опарина*.
- α -окси п оксо-кислот при совместном действии катализаторов, 1077, *В. Ипатьев* и *Г. Разуваев*.
- уксусного альдегида и паральдегида с анилином в присутствии окиси алюминия, 1129, *А. Чичибабин* и *М. Опарина*.
- Концентрация растворов, см. Растворы, концентрация.
- Краски органические, химизм выпадения, 459, *В. Шарвин* и *А. Пакисвер*.
- Крахмал, взаимодействие с иодом, 433, поглощающая способность, 476, *С. Горбачев* и *Е. Виноградова*.
- о-крезол нагревание под давлением с фенолом и гидроокисью алюминия, 185, *В. Ипатьев*, *Н. Орлов* и *А. Петров*.
- Кристаллическая фаза фарфора, 137, *Л. Струтинский*.
- Кротоновая к., см. Кислота кротоновая.
- Кротоновый альдегид, конденсация с аммиаком, 1125, *А. Чичибабин* и *М. Опарина*.
- Лимоннокислый натрий, см. Натрий лимоннокислый.
- Литий хлорноватокислый, его гидраты, 1093, *Л. Берг*.
- $\alpha\alpha_1$ -лутидин, C_7H_8N .
- Магний-иод-индол, взаимодействие с муравьино-этиловым эфиром, 605, взаимод. с уксусно-этиловым эфиром, 810, *Н. Путохин*.
- Магний-иод- α -метил-индол, взаимодействие с муравьино-этиловым эфиром, 808, *Н. Путохин*.

- Магний-иод-пиррол, взаимодействие с муравьино-этиловым эфиром, 809, *Н. Путохин*.
- Малеиновая к., см. Кислота малеиновая.
- Малоновые, к. к., см. Кислоты малоновые.
- Масла эфирные, связь со смолами, 297, *Г. Пигулевский*.
- Масляная к., см. Кислота масляная.
- Метанитранилин и стифниновая к., 396, диаграммы плавкости, эвтектические точки, 397, *Н. Ефремов*.
- Мета-толуидин, д. на гидразиндикарбонтиоамид, 59, *И. Мацуревич*.
- Метилбензилкетон, $C_9H_{10}O$.
- 6-метил-борнил-диаксантогенид, $C_{24}H_{38}O_2S_4$.
- 6-метил-борнил, $C_{11}H_{18}$.
- 6-метил-борнил-ксантогенамид, $C_{12}H_{22}ONS$.
- 6-метил-борнил-ксантогеновая к., см. Кислота 6-метил-борнил-ксантогеновая.
- N-N'-метилен-диперидин, $C_{11}H_{22}N_2$.
- 6-метил-камфорная к., см. Кислота 6-метил-камфорная.
- Метиловый спирт, см. Спирт метиловый.
- Метил-пиперидин, $C_8H_{13}N$.
- Метил-пирролин, C_6H_9N .
- Метилфенилуксусный альдегид, $C_8H_{10}O$.
- Метилфенилэтиленгликоль несимм., его взаимоотношение с отвечающими ему ангидридными формами, 187, *С. Данилов* и *Э. Венус-Данилова*.
- $C_6H_{12}O_2$.
- Метилфенилэтилен несимм., C_8H_{10} .
- Метил-янтарная к., см. Кислота метил-янтарная.
- Молекулярные объемы, см. Объемы молекулярные.
- Молекулярный вес насыщенных паров жидкости, метод определения, 593, *М. Вревский*.
- Монобензил-кадаверия, $C_{12}H_{18}ON_2$.
- солянокислый $C_{12}H_{19}ON_2Cl$.
- Монобензил-пиколин, $C_{13}H_{11}ON$.
- Монобензил-путресцин, см. Монобензил-тетраметилен-диамин.
- $C_{11}H_{17}O_2NCl$.
- Монобензил-тетраметилен-диамин, 645, солянокислая соль, 646, *С. Каневская*.
- Монобензил-хинальдин, $C_{17}H_{13}ON$.
- Монофенил-гидразин-дикарбонтиоамид, взаимодействие с ортотолуидином, 55, *И. Мацуревич*.
- Монофенил-гидразо-дикарбон-тиоамид, $C_8H_{10}N_2S_2$.
- Муравьиная к., см. Кислота муравьиная.
- Мышьяк трехбромистый, система с эфиром, 14, *М. Усанович*.
- Насыщенный пар, см. Пар насыщенный.
- Натрий азотнокислый, концентрация формальная и фактическая, 1024, упругость пара над раствором, 103, *М. Левальт-Езерский*.
- бис-о-нитрофенокси-малоновокислый, $C_{16}H_8O_{10}N_2Na_2$.
- виннокислый, восстановление при совместном действии катализаторов, 1085, *В. Ипатьев* и *Г. Разуваев*.
- лимоннокислый, восстановление при совместном действии катализаторов, 1086, *В. Ипатьев* и *Г. Разуваев*.
- моно-*n*-нитрофенокси-малоновокислый, $C_9H_5O_7NNa_2$.
- α -окси- α' -диметил-янтарнокислый, действие водорода под давлением при высокой температуре в присутствии катализаторов, 1074, *Г. Разуваев*.
- α -окси- α -метил- α' -этил-янтарнокислый, д. водорода под давлением и высокой температурой в присутствии катализатора, 1075, *Г. Разуваев*.
- α -окси- α -метил-янтарнокислый, действие водорода под давлением при высокой температуре в присутствии катализатора, 1073, *Г. Разуваев*.
- сернокислый, упругость пара над раствором, 105, *М. Левальт-Езерский*.
- хлористый, упругость насыщенного пара над раствором, 102, *М. Левальт-Езерский*.
- яблочно-кислый, восстановление при совместном действии катализаторов, 1084, *В. Ипатьев* и *Г. Разуваев*.
- Нафтиламиносульфокислоты, влияние положения, сульфогруппы на свойства, 146, *Г. Вендельштейн*.
- Неэлектролиты, адсорпция веществ в их присутствии из разбавленных водных растворов, 1043, *М. Дубинин*.
- Никкель, окись, каталитическое действие на растворы замещенных окси-янтарных к. к., 1071, *Г. Разуваев*.
- углекислый, д. на хлористый бензилден, 891, *И. Ванин* и *А. Черноярова*.
- Нитранилины, их стифнаты, 391, *Н. Ефремов*.
- Нитробензол и бромистый алюминий, электрохимия растворов, 493, *В. Плотников* и *М. Венделский*.
- Нитрование фенола, 833, *А. Карташев*.
- Нитрофенокси-группы, замещение в малоновых кислотах, 1199, *И. Телетов* и *Н. Андроникова*.
- Объемы молекулярные жидких тел при температурах их кипения, 357, спирт метиловый, 365, этиловый, 365, пропиловый, 366, изопропиловый, 366,

изобутиловый, 369, изобутил-иодистый, 370, хлороформ, 370, бензол, 370, *А. Арбузов*.

Окисление спиртов хромовым ангидридом и азотной к., 1149, *Б. Тронов, В. Удодов* и *М. Чижова*.

Оксид алюминия, конденсация кротонного альдегида с аммиаком, 1125, уксусного альдегида и паральдегида с анилином, 1129, *А. Чичибабин* и *М. Опарина*; рафинирование брома, 961, *П. Данильченко* и *М. Равич*.

— железа, рафинирование брома, 959, *П. Данильченко* и *М. Равич*.

— метилфенилэтилена несимм., $C_6H_{10}O$.

— никкеля, см. Никкель, окись.

Оксидальдегиды, изомеризация, 1105, *С. Данилов*.

α -окси- α' -диметил-янтарнокислый натрий, см. Натрий α -окси- α' -диметил-янтарнокислый.

α -окиси и оксо-кислоты, см. Кислоты α -окиси и оксо.

Оксим дифенилгликолевого альдегида, $C_{14}H_{18}O_2N$.

α -окси- α -метил-пирролидин, $C_5H_{11}ON$.

N-окси-метил-пирролидин, $C_5H_{11}ON$.

α -окси- α -метил- α' -этил-янтарнокислый натрий, см. Натрий α -окси- α -метил- α' -этил-янтарнокислый.

α -окси- α -метил-янтарнокислый натрий, см. Натрий α -окси- α -метил-янтарнокислый.

Органические к. к., см. Кислоты органические.

Ортоглаз, опыты разложения, 1029, *О. Ботвичкин*.

Орто-нитранилин и стифининовая к., эвтектика, 395, *Н. Ефремов*.

Орто-толуидин, д. на тиосемикарбазид, 46, на гидразодикарбонтиоамид, 47, монофенил-гидразодикарбонтиоамид, 55, *И. Мацуревич*.

Основность замещенных малоновых к. к., 1199, *И. Телетов* и *Н. Андроникова*.

Паральдегид, конденсация с анилином, 1129, *А. Чичибабин* и *М. Опарина*.

Пара-нитранилин и стифининовая к. диаграмма плавкости, 399, *Н. Ефремов*.

Пара-окси-тетрафенилметан, гидрирование, 1087, 1090, *В. Ипатьев* и *Б. Долгов*.

Пара-толуидин, д. на тиосемикарбазид, 61, д. на гидразиндикарбонтиоамид, 62, *И. Мацуревич*.

Пар насыщенный, упругость над растворами, 89, *М. Левальт-Езерский*.

Пентаметилен-диамин, см. Кадаверин.

Пербромэтилен, C_2Br_4 .

Периодичность, закон, см. Закон периодичности.

Перманганат калия, окисление спиртов и эфиров, 1157, *Б. Тронов* и *А. Луканин*; скорость окисления спиртов, 1173, *Б. Тронов, А. Луканин* и *И. Павлинов*.

Перхлорат, колориметрическое определение в селитре, 265, тоже в хлорате, 509, *О. Федорова*.

α -пиколин, C_6H_7N .

Пиперидин, конденсация с формальдегидом, 814, *Н. Путошкин*.

Пиридин, таутомерия, 477, *А. Чичибабин*.

Пировиноградная к., см. Кислота пировиноградная.

Пирогенетическая диссоциация, см. Диссоциация пирогенетическая.

Пирогенетическое разложение кетонов, 903, *В. Ипатьев* и *А. Петров*.

α -пиррол-альдегид, C_5H_5ON .

Пирролидин, конденсация с формальдегидом, 812, *Н. Путошкин*.

Пиррол, конденсация гомологов с кетонами, 327, *Б. Тронов* и *П. Попов*.

Полинигросоединения ароматические, комплексы с непредельными соединениями и солями, 333, *Б. Тронов, Л. Дьяконова-Шульц* и *Е. Зоннова*.

Продукт взаимодействия гидразодикарбонтиоамида с ароматическими аминами, $C_2H_4N_4S$.

— гидразодитиокарбонамида с анилином, $C_8H_8N_4S$, $C_8H_{10}ON_4S$.

— гидразодитиокарбонамида с ортолуидином и с др. $C_9H_{10}N_4S$, $C_9H_{12}ON_4S$.

— монофенилгидразиндтиокарбонамида с ортолуидином, $C_{17}H_{22}O_2N_8S_2$.

Продукт конденсации α -диаминопиридина с бензолом, $C_{10}H_{18}N_6$.

— тоже с фенаentrenхином, $C_{10}H_{11}N_6$.

— дихлордиаминопиридина с фенаentrenхином, $C_{10}H_8N_8Cl_2$.

— хлордиаминопиридина с фенаentrenхином, $C_{10}H_{10}N_8Cl$.

Продукт присоединения бромацетона к α -пиколину, $C_6H_{12}ONBr$.

— фенацилбромаида к α -пиколину, $C_{14}H_{14}ONBr$.

Пропиловый спирт, см. Спирт пропиловый.

— эфир, $C_6H_{14}O$.

Пропилциклобутан, C_7H_{14} .

Процессы химические и сорбция, 112, *С. Липатов*.

Путресцин, синтез, 639, *С. Каневская*, $C_4H_{12}N_2$.

— солянокислый, $C_4H_{11}N_2Cl_2$.

Работа разведения растворов водою, см. Растворы, работа разведения.

Равновесие между водными растворами муравьиной к. и их парами, 608, *М. Вревский* и *А. Глаголева*.

— между водными растворами уксусной к. и их парами, 598, *М. Вревский, К. Мищенко* и *В. Муромцев*.

— между парами и жидкостью в растворах муравьиной к. и бензола, 617, *М. Вревский, Н. Гельд* и *С. Щукарев*.

Разность потенциалов на границе двух жидких фаз, 755, *С. Вознесенский* и *К. Астахов*.

— потенциалов термодинамическая, 233, *С. Вознесенский*.

Растворители смешанные, адсорбция, 158, *Н. Шилов* и *С. Певзнер*.

Растворы, концентрация формальная и фактическая, 1019, *М. Левальт-Езерский*.

— водные насыщенные, распределение едкого натра между азотной и соляной к. к., 677, *В. Николаев*.

— муравьиной к. и бензола, равновесие между парами и жидкостью, 617, состав и упругость паров в бензольных растворах муравьиной к. 620, состав паров нераздельно кипящей смеси муравьиной к. в бензоле при различных температурах, 624, плотность и парциальная упругость паров, 627, *М. Вревский, Н. Гельд* и *С. Щукарев*.

— разбавленные водные, адсорбция веществ в присутствии незлектролитов, 1043, *М. Дубинин*.

— скрытая теплота испарения, 69, серной к., 77, тепловой эффект, 77, работа разведения, 77, *М. Вревский*.

— спиртоацетоновые, адсорбция: $LiNO_3$, 169, $Ca(NO_3)_2$, 169, $AgNO_3$, 169, *Н. Шилов* и *С. Певзнер*.

— спиртоводные, адсорбция: $CoCl_2$, 161, $MnCl_2$, 162, $CaCl_2$, 162, KBr , 162, H_2SO_4 , 163, HNO_3 , 163, бензойная к., 163, салициловая к., 164, щавелевая к., 164, винная к. 164, янтарная к. 165, *Н. Шилов* и *С. Певзнер*.

— спиртоэфирные, адсорбция: H_2SO_4 , 165, HNO_3 , 165, бензойная к., 166, салициловая к., 166, щавелевая к., 166, янтарная к. 167, иод, 167, *Н. Шилов* и *С. Певзнер*.

— толуоло-эфирные и толуол-спиртовые, адсорбция: бензойная к. 167, иод, 168, *Н. Шилов* и *С. Певзнер*.

— упругость насыщенного пара, 89, раствор KCl , 93, KNO_3 , 95, K_2SO_4 , 99, $NaCl$, 102, $NaNO_3$, 103, Na_2SO_4 , 105, *М. Левальт-Езерский*.

Реакции химические гетерогенные, явления сорбции, 969, *С. Липатов*.

Руды железные, определение ванадия, 121, *В. Зильберминц* и *Е. Рожкова*.

Свет, влияние на окисление целлюлозы в кислороде, 459, *В. Шарвин* и *А. Пакивер*.

Селитра, определение в ней перхлората, 265, *О. Федорова*.

— нагревая, получение из поваренной соли д. азотной к., 685, *В. Николаев*.

Семикарбазон дифенилгликолевого альдегида, $C_{15}H_{15}O_2N_2$.

Сера азотистая, 221, получение, 222, растворимость, 225, гидролиз, 226, молекулярные продукты присоединения, 230, *С. Вознесенский*.

Серебряная соль, вещества, не плавящиеся выше 370° , $C_4H_8N_8S_2Ag_2 \cdot 8AgNO_3$.

Серебро азотнокислое, концентрация формальная и фактическая, 1025, *М. Левальт-Езерский*.

Сернокислый калий, см. Калий сернокислый.

— натрий, см. Натрий сернокислый.

Система: едкий натр и кислоты соляная и азотная, 677, *В. Николаев*.

— трехбромистый мышьяк + эфир, электропроводность, 14, *М. Усанович*.

— четверная: $Na_2O-N_2O_5-H_2Cl_2-H_2O$, 289, *В. Николаев*.

Системы бинарные тринитрокрезола, равновесие, 373, *Н. Ефремов* и *А. Тихомирова*.

Скорость окисления спиртов, 1149, *Б. Тронов, В. Удодов* и *М. Чижова*; — перманганатом калия, 1157, 1173, *Б. Тронов, А. Луканин* и *И. Павлинов*; — хромовым ангидридом, 1157, *Б. Тронов* и *А. Луканин*.

— окисления эфиров перманганатом калия, 1157, — хромовым ангидридом, 1157, *Б. Тронов* и *А. Луканин*.

Скрытая теплота испарения чистых жидкостей и растворов, метод определения, 69, — воды, 77, *М. Вревский*.

Сланцы кашперовские, получение из них легких фракций дегтя, 859, *Г. Стадников* и *А. Вейцман*.

Сложные эфиры, см. Эфиры сложные.

Смешанные растворители, см. Растворители смешанные.

Смолы, связь с эфирными маслами, 299, *Г. Пигулевский*.

Соединения гетероциклические азотистые, изомеризация среди них, 761, влияние галогензамещенных углеводородов, 763, температуры, 766, *Н. Путошкин*.

Соли нейтральные, влияние на образование гликоля из моно-хлоруксусной к., 125, *И. Сапожников*.
 Соответствие электрохимическое, см. Электрохимическое соответствие.
 Сорбция и химические процессы, 112, 969, — аномальная, 971, *С. Липатов*.
 Спирт метиловый, взаимодействие с фенолом при высоких температурах и давлениях, 181, *В. Ипатьев, Н. Орлов и А. Петров*.
 — пропиловый, взаимодействие с фенолом при высоких температурах и давлениях, 541, *В. Ипатьев, Н. Орлов и А. Петров*.
 Спирты: метиловый, этиловый, пропиловый, изопропиловый, изобутиловый, молекулярные объемы при температурах кипения, 365—369, *А. Арбузов*.
 — скорость окисления азотной кислотой и хромовым ангидридом, 1149, *Б. Тронов, В. Удодов и М. Чижова*; перманганатом калия, 1173, *Б. Тронов, А. Луканин и И. Павлинов*.
 Стекла, определение в них борной к., 573, *А. Мачигин и Т. Корзунина*.
 Стифнат анилина, $C_{12}H_{10}O_8N_4$.
 — метанитранилина, $C_{12}H_9O_{10}N_5$, $C_{18}H_{15}O_{12}N_7$.
 — паранитранилина, $C_{12}H_9O_{10}N_5$.
 Стифнаты нитранилинов, 391, *Н. Ефремов*.
 Стифниновал к., см. Кислота стифниновая.
 Сульфогруппа, влияние на свойства изомерных нафтиламинсульфокислот, 146, *Г. Вендельштейн*.
 Танин, строение его, 951, *М. Ниренштейн*.
 Таутомерия в ряде пиридина, 477, *А. Чичибабин*.
 Тела жидкие, молекулярные объемы при температурах кипения, 357, *А. Арбузов*.
 Тела накаленные, испускание электронов, применение уравнений химической кинетики, 351, *Я. Сыркин*.
 Температура, влияние на взаимодействие фенола с метиловым спиртом при высоких давлениях, 181, тоже с пропиловым спиртом, 541, *В. Ипатьев, Н. Орлов и А. Петров*.
 — плавления, конденсация веществ ниже температуры плавления, 631, *Н. Танцов и Т. Ходалевиц*.
 Температуры кипения, молекулярные объемы жидких тел, 357, *А. Арбузов*.
 Тепловой эквивалент, см. эквивалент тепловой.
 Тепловой эффект растворов, см. растворы, тепловой эффект.

Термодинамика, обобщение третьего начала, 741, *Н. Колосовский*.
 Термодинамическая разность потенциалов, см. Разность потенциалов термодинамическая.
 Тетрафенилметан, гидрирование, 1087, *В. Ипатьев и Б. Долгов*.
 Тиосемикарбазид, реакция с ароматическими аминами, 27, взаимодействие с анилином, 34, с фениловым горчичным маслом, 39, с ортолутидином, 46, с паратолутидином, 61, с бензиламинном, 64, с ароматическими аминами, 579, *И. Мацуревич*.
 Тирозин, получение при гидролизе шелка, 424, *Н. Зелинский и К. Лавровский*.
 Титрование, изучение абсорбционного метода, 521, *Р. Бурштейн*.
 Толуидин мета, см. Мета-толуидин.
 — орто, см. Орто-толуидин.
 — пара, см. Пара-толуидин.
 Третье начало термодинамики, обобщение, 741, *Н. Колосовский*.
 Трехбромистый мышьяк, см. Мышьяк, трехбромистый.
 Тринитрокрезол, равновесие в бинарных системах, 373, — и углеводороды, 375, — нитросоединения, 379, *Н. Ефремов и А. Тихомирова*.
 Триметиленамин, C_3H_7N .
 2·2·4-триметилпентадиол, $C_8H_{18}O_2$.
 Триметилен, гидрогенизация совместно с изопреном, 1000, *С. Лебедев и А. Якубчик*.
 Трициклогексилбромид, $C_{18}H_{36}Br_2$.
 Трициклогексилкарбинол, $C_{18}H_{34}O$.
 Трициклогексилметан, $C_{18}H_{34}$.
 Углекислое железо, см. Железо углекислое.
 Углекислый кобальт, см. Кобальт углекислый.
 — никкель, см. Никкель углекислый.
 Уголь, получение бромистого водорода в его присутствии, 851, *В. Вожовский и П. Данильченко*.
 — рафинирование брома, 953, *П. Данильченко и М. Равич*.
 Уксусная к., см. Кислота уксусная.
 Уксусноэтиловый эфир, см. Эфир уксусноэтиловый.
 Уксусные эфиры стереоизомерных диизопропил-бутидиолов, $C_{14}H_{22}O_4$.
 Уксусный альдегид, конденсация с анилином, 1129, *А. Чичибабин и М. Опарины*.
 Упругость насыщенного пара над растворами, 89, *М. Левальт - Езерский*.
 Фаза кристаллическая, см. Кристаллическая фаза.

Фазы жидкие, термодинамическая разность потенциалов на границе двух жидких фаз, 233, *С. Вознесенский*; 755, *С. Вознесенский и К. Астахов*.
 Фарфор, строение кристаллической фазы, 137, *Л. Струтинский*.
 Фенантрен, прогенетическая диссоциация, 895, изомеризация в антрацен, 901, *Н. Орлов*.
 Фенантренхивон, конденсация с $\alpha\beta$ -диаминопиридином, 417, с хлордиаминопиридином, 417, — с дихлордиаминопиридином, 418, *А. Чичибабин*.
 Фенадилбромид, C_8H_7ONBr .
 4-фенил-3-анилидо-5-тио-1, 2, 4-триазол, $C_{14}H_{12}N_4S$.
 Фенилацетон, см. Метилбензилкетон.
 Фениловое горчичное масло, д. на тиосемикарбазид, 39, *И. Мацуревич*.
 Фенил-пирродин, $C_{14}H_{11}N$.
 Фенил-2-пропан-диол-1, 2, см. Метил-фенил-этиленгликоль несимм.
 Фенил-2-пропен-1, см. Метилфенилэтилен несимм.
 Фенил-пропиловый эфир, $C_9H_{12}O$.
 Фенол, нагревание под давлением с гидроксидом алюминия, 185, взаимодействие с метиловым спиртом при высоких температурах и давлениях, 181, то же с пропиловым спиртом, 541, *В. Ипатьев, Н. Орлов и А. Петров*.
 — в водных растворах, взаимодействие с азотной к., 819, нитрование, 833, *А. Карташев*.
 Формальдегид, конденсация с пирролидином, 812, с пиперидином, 814, с триметиленамином, 815, *Н. Путожин*.
 N-формил-индол, C_9H_7ON .
 Фосфон-карбоновые к. к., 239, *А. Арбузов*.
 Фосфон-муравьиной к. эфир, $C_7H_{12}O_4P$.
 β -фосфон-пропионовой к. эфир, $C_9H_{19}O_5P$.
 Фосфон-уксусной к. эфир, $C_8H_{17}O_5P$.
 Фумаровая к., см. Кислота фумаровая.
 Химические процессы, см. Процессы химические.
 Хинальдин, $C_{10}H_9N$.
 Хинондитиоксантол, $C_{20}H_8O_4S_2$.
 Хинондитиосалициловая к., $C_{20}H_{12}O_6S_2$.
 Хлорангидрид бензоил- α -аминовалериановой к., $C_{12}H_{14}O_2NCl$.
 Хлорат, колориметрическое определение в нем перхлората, 509, *О. Федорова*.
 Хлор-диаминопиридин, $C_5H_6N_2Cl$.
 Хлористоводородная соль $\alpha\beta$ -диаминопиридина, $C_5H_6N_2Cl_2$.
 Хлористый бензиден, см. Бензиден хлористый.
 — калий, см. Калий хлористый.

Хлористый натрий, см. Натрий хлористый.
 Хлорноватокислый литий, см. Литий хлорноватокислый.
 Хлорное железо, см. Железо хлорное.
 Хлороплатинат бензоил-пиколина, $C_{20}H_{22}O_4N_2Cl_6Pt$.
 — моно-бензоил-пиколина, $C_{20}H_{22}O_4N_2Cl_6Pt$.
 — моно-бензоил-хинальдина, $C_{24}H_{32}O_4N_2Cl_6Pt$.
 — продукта присоединения бромацетона к α -пиколину, $C_{18}H_{20}O_3N_2Cl_6Pt$.
 — продукта присоединения бромацетона к α -пиколину, $C_{18}H_{20}O_3N_2Cl_6Pt$.
 — свободного основания $C_9H_{15}O_3N$, $C_{12}H_{22}O_4N_2Cl_6Pt$.
 — триметиленмина, $C_6H_6N_2Cl_6Pt$.
 Хлоростанит $\alpha\beta$ -диаминопиридина, $C_5H_6N_2Cl_6Sn$.
 Хлороформ, молекулярный объем при температуре кипения, 370, *А. Арбузов*.
 β -хлорпропионитрил, получение, 923, *В. Некрасов*.
 Хромовый ангидрид, см. Ангидрид хромовый.
 Целлюлоза, окисление в кислороде под действием света, 459, *В. Шаргин и А. Пакивер*.
 Цаан бромистый, д. на дибромдимагний-ацетилен, 915, *А. Некрасов*.
 Циклические соединения ненасыщенные, закон периодичности, 320, *П. Петренко-Критченко*.
 Циклобутилэтилкетон, $C_7H_{12}O$.
 1·4-циклогександион, $C_6H_8O_2$.
 Циклогексанон, конденсация с $\alpha\alpha'$ -метилпирролом, 329, *В. Тронов и П. Попов*.
 Четверная система, см. Система четверная.
 Шелк, гидролиз муравьиной к. 423, *Н. Зелинский и К. Лавровский*.
 Эквивалентная электропроводность, см. Электропроводность эквивалентная.
 Эквивалент тепловой, методы его определенная, 563, *В. Свентославский*; 567, *А. Шукарев*.
 Электропроводность, определение вакуум-сосудом сопротивления, 925, *И. Ремезов*.
 — системы трехбромистый мышьяк + β -эфир, см. Система трехбромистый мышьяк + эфир.
 — удельная и молекулярная бромистого алюминия в нитробензоле, 495, *В. Плотников и М. Беноецкий*.
 — эквивалентная натриевой соли бис-*o*-нитрофенокси-малоновой к., 1200,

- натриевой соли бис-*n*-нитрофеноксид-малоновой к., 1201, натриевой соли бис-*m*-нитрофеноксид-малоновой к., 1201, натриевой соли моно-*n*-нитрофеноксид-малоновой к., 1203, *И. Телетов* и *Н. Андроникова*.
- Электрохимическое соответствие, растворитель, 5, диссоциирующая сила и диэлектрическая константа растворителя, 6, электрохимический резонанс, 8, природа электрохимического резонанса, 10, *В. Плотников*.
- Электрохимия растворов бромистого алюминия в нитробензоле, 493, *В. Плотников* и *М. Бендецкий*.
- Этерификация сложных эфиров, 545, *Б. Тронов, Л. Дьяконова-Шульц, О. Гуляева* и *Н. Никифорова*.
- Этилендианидрил, получение, 923, *В. Некрасов*.
- Этилфенилкетон, $C_8H_{10}O$.
- Эфир, система с трехбромистым мышьяком, 14, *М. Усанович*.
- метилфенилэтиленгликоля несимм., $C_{12}H_{20}O_2$.
- муравьиноэтиловый, д. на магний-иод-индол, 605, д. на магний-иод- α -метил-индол, 808, д. на магний-иод-пиррол, 809, *Н. Путохин*.
- Эфир уксусноэтиловый, д. на магний-иод-индол, 810, *Н. Путохин*.
- фосфон-муравьиной к., см. Фосфон-муравьиной к. эфир.
- β -фосфон-пропионовой к., см. β -фосфон-пропионовой к. эфир.
- фосфон-уксусной к., см. Фосфон-уксусной к. эфир.
- Эфирные масла, см. Масла эфирные.
- Эфиры, скорость окисления перманганатом калия и хромовым ангидридом, 1157, *В. Тронов* и *А. Луканин*.
- простые и сложные, прочность связи радикалов с кислородом, 545, *Б. Тронов, Л. Дьяконова-Шульц, О. Гуляева* и *Н. Никифорова*.
- сложные, этерификация и гидролиз, 545, *Б. Тронов, Л. Дьяконова-Шульц, О. Гуляева* и *Н. Никифорова*.
- Эффект тепловой, см. Тепловой эффект.
- Яблочнокислый натрий, см. Натрий яблочнокислый.
- Янтарная к., см. Кислота янтарная.

УКАЗАТЕЛЬ ОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ ПО ЭМПИРИЧЕСКИМ ФОРМУЛАМ.

Группа C_2 .

2. I.

C_2Br_4 Пербромэтилен, получение, 918, *А. Некрасов*.

2. III.

$C_2H_4N_4S$ Продукт взаимодействия гидразодикарбонтиоамида с ароматическими аминами, 580, *И. Мацуревич*.

Группа C_3 .

3. II.

C_3H_7N Триметиленамин, конденсация с формальдегидом, 815, анализ и свойства, 816, хлороплатинат, 816, *Н. Путохин*.

3. III.

C_3H_5OBr Бромацетон, д. на α -пиколин, 486, продукт присоединения, 486, хлороплатинат, 487, д. на $\alpha\alpha'$ -лугидин, 491, д. на α -бензилпиридин, 491, *А. Чичибабин*.

Группа C_4 .

4. II.

C_4HN_5 Ди-циан-триазол, получение, 715, свойства, 717, электропроводность, 718, *Я. Фиалков*.

$C_4H_5O_2$ 1) Кислота масляная, получение при гидрировании α -окси- α -метил- α' -этил-янтарнокислого натрия, 1076, *Г. Разуваев*.

2) Кислота изо-масляная, получение при гидрировании α -окси- $\alpha\alpha'$ -диметил-янтарнокислого натрия, 1074, *Г. Разуваев*.

$C_4H_{11}N_2$ Путресцин, солянокислая соль, получение, 646, *С. Каневская*.

4. III.—4. IV.—5. II.—5. III.—5. IV.

4. III.

- $C_4H_8N_2S_2$ Вещество, полученное при взаимодействии орто-толуидина с гидразодикарбонтиоамидом, изомерное с веществом с температурой разложения $297^\circ - 300^\circ$, полученным при тех же условиях, 52, свойства, 54, *И. Мацуревич.*
- $C_4H_8N_2S_2$ Вещество с темп. разложения $297^\circ - 300^\circ$, получение, 50, 57, 59, анализ, соли: серебряная, 51, 58, свинцовая, 52, ртутная, 52, *И. Мацуревич.*
- $C_4H_{14}N_2Cl_2$ Путресцин солянокислый, 646, *С. Каневская.*

4. IV.

- $C_4H_8N_2S_2Ag_2 \cdot 8AgNO_3$ Серебряная соль, вещество, не плавящееся выше 370° , полученное при д. пара-толуидина на гидразиндикарбонтиоамид, 62, *И. Мацуревич.*

Группа C_3 .

5. II.

- $C_5H_8N_4$
 $C_5H_7N_3$ 2,3-азимино-пиридин, получение, 414, *А. Чичибабин.*
 $\alpha\beta$ -диаминопиридин, получение, 412, diazotирование, 414, д. уксусного ангидрида, 415, конденсация с бензидом, 415, конденсация с фенаэнтренхином, 415, *А. Чичибабин.*
- $C_5H_7N_3$ $\alpha\beta_1$ -диаминопиридин, получение, 407, станнит, 408, хлористоводородная соль, 408, диацетил, 409, diaзореакция, 410, *А. Чичибабин.*
- $C_5H_8O_4$ Кислота метил-янтариная, получение при гидрировании α -окси- α -метил-янтаринокислого натрия, 1074, — при гидрировании α -окси- $\alpha\alpha'$ -диметил-янтаринокислого натрия, — при гидрировании α -окси- α -метил- α' -этил-янтаринокислого натрия, 1076, *Г. Разуваев.*

5. III.

- $C_5H_8N_4Cl$
 C_5H_8ON
 $C_5H_8O_2N_2$ Азимино-хлорпиридин, 416, *А. Чичибабин.*
 α -пиррол-альдегид, 809, *Н. Путохин.*
 α -амино- β -нитропиридин, восстановление, 407, *А. Чичибабин.*
- $C_5H_8N_2Cl_2$ Дихлордиаминопиридин, 418, конденсация с фенаэнтренхином, 418, *А. Чичибабин.*
- $C_5H_8N_2Cl$ 1) Хлордиаминопиридин, 416, д. HNO_2 , д. уксусного ангидрида, 416, конденсация с фенаэнтренхином, 417, *А. Чичибабин.*
2) $\alpha\beta$ -диамино- β_1 -хлорпиридин, 418, *А. Чичибабин.*
- $C_5H_8N_2Cl_2$ Хлористоводородная соль $\alpha\beta_1$ -диаминопиридина, 408, *А. Чичибабин.*
- $C_5H_{11}ON$ 1) N-оксиметил-пирролидин, получение, 812, *Н. Путохин.*
2) α -оксиметил-пирролидин, 814, *Н. Путохин.*
- $C_5H_{16}N_2Cl_2$ Кадаверин солянокислый, 652, *С. Каневская.*

5. IV.

- $C_5H_4O_2N_2Cl$ α -амино- β -нитро- β_1 -хлорпиридин, восстановление, 417, *А. Чичибабин.*
- $C_5H_9N_2Cl_4Sn$ Хлоростаннит $\alpha\beta_1$ -диаминопиридина, 408, *А. Чичибабин,*

5. V.—6. II.—6. III.—6. IV.—7. I.—7. II.

5. V.

- $C_5H_8O_2N_2AsNa_2$ α -аминопиридин- β_1 -арсено-кислота, натриевая соль, 411, *А. Чичибабин.*
- $C_5H_8O_2N_2AsAg$ α -аминопиридин- β_1 -арсено-кислота, серебряная соль, 412, *А. Чичибабин.*

Группа C_6 .

6. II.

- C_6H_7N α -пиколин, взаимодействие с бензойным ангидридом, 485, с бромацетоном, 486, — с фенадилбромидом, 489, — с бромуксусным альдегидом, 489, *А. Чичибабин.*
- $C_6H_8O_2$ 1, 4-циклогександион, восстановление, 664, *Н. Зелинский и К. Кочешков.*
- $C_6H_{10}O$ Изопропил-ацетиленил-карбинол, получение, 1137, исследование, 1139, *В. Крестинский и В. Марьин;* синтез из натрового производного изомасляного альдегида, 1141, *В. Крестинский и Ф. Солодкий.*
- $C_6H_{10}Br_2$ 1, 4-дибромциклогексаны, цис- и транс-формы, 664, д. металлического натрия, 666, *Н. Зелинский и К. Кочешков.*
- $C_6H_{12}N$
 $C_6H_{14}O$ Метилпиперидин, 815, *Н. Путохин.*
Пропиловый эфир, простой, 543, *В. Ипатьев, Н. Орлов и А. Петров.*
- $C_6H_{14}N_2$ Гексаметилендвямин, 817, *Н. Путохин.*

6. III.

- $C_6H_8N_2S$ β - β' -дициандиэтилсульфид, получение, 921, 923, *В. Некрасов.*
- $C_6H_{16}O_2N$ Амино-алкоголь двухатомный, получаемый при конденсации триметиленмина с формальдегидом, 816, *Н. Путохин.*

6. IV.

- $C_6H_{14}N_2Cl_6PI$ Хлороплатинат триметиленмина, 816, *Н. Путохин.*

Группа C_7 .

7. I.

- C_7H_{14} Пропилциклобутан, получение из циклобутилэтилкетона, 659, *Н. Зелинский и В. Казанский.*

7. II.

- C_7H_7N Ангидрооснование $\alpha\beta$ -диаминопиридина, 415, *А. Чичибабин.*
- C_7H_8N $\alpha\alpha_1$ -дугидин, взаимодействие с бромацетоном, 491, *А. Чичибабин.*
- $C_7H_{12}O$ Циклобутилэтилкетон, получение, 659, семикарбазон, 659, гидразон, 660, *Н. Зелинский и В. Казанский.*

7. III.—8. II.—8. III.—8. IV.—9. I.—9. II.

7. III.

$C_6H_8N_3Cl$	Ангидрооснование хлордиаминопиридина, 416, <i>А. Чичибабин.</i>
$C_7H_{15}O_5P$	Фосфон-муравьиной кислоты эфир, омыление, 244, <i>А. Арбузов.</i>

Группа C_8 .

8. II.

$C_8H_{18}O_2$	Алдол 2·2·4-триметил-пентанол-(3)-ол (1), 1147, <i>В. Крестинский</i> и <i>Ф. Солоджий.</i>
$C_8H_{18}O_2$	2·2·4-триметилпентадиол (1, 3) ² , 1146, <i>В. Крестинский</i> и <i>Ф. Солоджий.</i>

8. III.

$C_8H_8N_4S$	Продукт взаимодействия гидразодитиокарбонамида с анилином, 581, <i>И. Мацуревич.</i>
$C_8H_{10}N_4S_2$	Монофенилгидразодикарбонтиоамид, получение при взаимодействии тиосемикарбазида с фениловым горчичным маслом, 39, д. на анилин, 40, <i>И. Мацуревич.</i>
$C_8H_{17}O_5P$	Фосфон-уксусной кислоты эфир, омыление, 242, д. натрия, 243, <i>А. Арбузов.</i>

8. IV.

C_8H_7ONBr	Фенацилбромид, взаимодействие с α -пиколином, 489, продукт присоединения, 489, <i>А. Чичибабин.</i>
$C_8H_{10}ON_4S$	Продукт взаимодействия гидразодикарбонамида с анилином, 581, <i>И. Мацуревич.</i>

Группа C_9 .

9. I.

C_9H_{10}	Метилфенилэтилен несимм., получение, 198, окисление его, 199, <i>С. Данилов</i> и <i>Э. Венус-Данилова.</i>
-------------	---

9. II.

C_9H_9N	Метил-пирродин, получение, 487, свойства, 488, <i>А. Чичибабин.</i>
$C_9H_{10}O$	1) Окись метилфенилэтилена несимм., получение, 199, гидратация, 202, изомеризация, 203, <i>С. Данилов</i> и <i>Э. Венус-Данилова.</i> 2) Метилфенилуксусный альдегид, получение, 207, изомеризация, 209, семикарбазон, 211, <i>С. Данилов</i> и <i>Э. Венус-Данилова.</i> 3) Метилбензилкетон, получение при изомеризации метилфенилуксусного альдегида, 211, <i>С. Данилов</i> и <i>Э. Венус-Данилова.</i> 4) Этилфенилкетон, семикарбазон, 212, <i>С. Данилов</i> и <i>Э. Венус-Данилова.</i>
$C_9H_{12}O$	Фенил-пропиловый эфир, 543, <i>В. Ипатьев, Н. Орлов</i> и <i>А. Петров.</i>

9. III.—9. IV.—10. II.—10. III.—11. I.—11. II.

$C_9H_{12}O_2$	Метилфенилэтиленгликоль несимм., получение, 205, дегидратация, 205, полный эфир, 213, <i>С. Данилов</i> и <i>Э. Венус-Данилова.</i>
$C_9H_{13}N_2$	N-N'-дипирролидин-метан, 813, <i>Н. Путохин.</i>

9. III.

$C_9H_8O_2N$ C_9H_7ON $C_9H_{10}N_4S$	Диацетил- $\alpha\beta$ -диамино-пиридин, 409, <i>А. Чичибабин.</i> N-формил-индол, 807, <i>Н. Путохин.</i> Продукт взаимодействия гидразодитиокарбонамида с орто-толуидином, 581, с мета-толуидином, 582, с пара-толуидином, 583, <i>И. Мацуревич.</i>
$C_9H_{19}O_3P$	β -фосфон-пропионовой кислоты эфир, омыление, 243, <i>А. Арбузов.</i>

9. IV.

$C_9H_5O_7NNa_2$	Натрий моно- <i>n</i> -нитрофеноксид-малоновокислый, определенное эквивалентной электропроводности, 1203, <i>И. Телетов</i> и <i>Н. Андроникова.</i>
$C_9H_{12}ONBr$	Продукт присоединения бромацетона к α -пиколину, 486, <i>А. Чичибабин.</i>
$C_9H_{12}ON_4S$	Продукт взаимодействия гидразодитиокарбонамида с орто-толуидином, 581, с мета-толуидином, 582, с пара-толуидином, 583, <i>И. Мацуревич.</i>

Группа C_{10} .

10. II.

$C_{10}H_9N$	Хинальдин, взаимодействие с бензойным ангидридом, 483, <i>А. Чичибабин.</i>
$C_{10}H_{11}N$	Диметилпирродин, получение, свойства, 491, <i>А. Чичибабин.</i>
$C_{10}H_{12}O_2$	Дизопропил-бутидиолы, стереоизомерные формы, 1135, <i>В. Крестинский</i> и <i>В. Марьян.</i>

10. III.

$C_{10}H_9ON$	N-ацетил-индол, получение, 810, разложение, 811, <i>Н. Путохин.</i>
$C_{10}H_{19}O_2Br_2$	Бромиды стереоизомерных дизопропилбутидиолов, 1138, 1139, <i>В. Крестинский</i> и <i>В. Марьян.</i>

Группа C_{11} .

11. I.

$C_{11}H_{18}$	6-метил-борнилен, 653, 656, <i>Л. Брюсова.</i>
----------------	--

11. II.

$C_{11}H_{18}O_4$ $C_{11}H_{22}N_2$	Кислота 6-метил-камфорная, 657, <i>Л. Брюсова.</i> N-N'-метилден-дипиридин, 815, <i>Н. Путохин.</i>
--	--

11. IV.—12. II.—12. III.—12. IV.—12. V.—13. II.—13. III.

11. IV.

$C_{11}H_{17}O_2NCl$ Монобензоил-путресцин, солянокислый, 646, *С. Каневская*.

Группа C_{12} .

12. II.

$C_{12}H_{11}N$ α -бензилпиридин, взаимодействие с бромацетоном, 491, *А. Чичибабин*.

12. III.

$C_{12}H_9O_{10}N_5$ 1) Стифнат метанитранилина, диаграмма плавкости, 397, анализ, 398, *Н. Ефремов*.
2) Стифнат паранитранилина, анализ, 400, *Н. Ефремов*.
 $C_{12}H_{10}O_8N_6$ Стифнат анилина, анализ, 392, *Н. Ефремов*.
 $C_{12}H_{13}O_2N$ Бензоил-пиперидон, получение, 643, *С. Каневская*.
 $C_{12}H_{15}O_2N$ Кислота бензоил- δ -амино-валериановая, 641, хлорангидрид, 641, ангидрид, 645, *С. Каневская*.
 $C_{12}H_{15}O_2N_2$ Амид бензоил- δ -амино-валериановой к., 645, *С. Каневская*.
 $C_{12}H_{18}ON_2$ Монобензоил-кадаверин, синтез, 649, получение, 650, солянокислая соль, 651, *С. Каневская*.

12. IV.

$C_{12}H_{14}O_2NCl$ Хлорангидрид бензоил- δ -амино-валериановой к., 641, восстановление, 642, *С. Каневская*.
 $C_{12}H_{19}ON_2Cl$ Монобензоил-кадаверин солянокислый, 651, *С. Каневская*.
 $C_{12}H_{24}ONS$ 6-метил-борнил-ксантогенамид, 656, *Л. Брюсова*.

12. V.

$C_{12}H_{32}O_4N_2Cl_6Pt$ Хлороплатинат свободного основания $C_6H_{15}O_2N$, 816, *Н. Путожин*.

Группа C_{13} .

13. II.

$C_{13}H_{10}O$ Бензофенон, получение при окислении дифенилгликолевого альдегида окисью серебра, 1119, *С. Данилов*.
 $C_{13}H_{22}O$ Диглюкоксилкетон, 420, *Н. Зелинский* и *М. Гавердовская*.

13. III.

$C_{13}H_{11}ON$ Монобензоил-пиколин, хлороплатинат, 485, *А. Чичибабин*.
 $C_{13}H_{17}O_3N$ Кислота бензоил-амино-капроновая, 650, амид, 650, *С. Каневская*.
 $C_{13}H_{16}O_2N_2$ Амид бензоил-амино-капроновой к., 650, *С. Каневская*.
 $C_{13}H_{22}OS_2$ Кислота 6-метил-борнил-ксантогеновая, метиловый эфир, 655, *Л. Брюсова*.

14. II.—14. III.—14. IV.—15. III.—15. IV.

Группа C_{14} .

14. II.

$C_{14}H_{10}O_2$ Бензил, получение при окислении дифенилгликолевого альдегида медным купоросом, 1120, *С. Данилов*.
 $C_{14}H_{11}N$ Фенил-пирродин, получение, свойства, 489, *А. Чичибабин*.
 $C_{14}H_{12}O_2$ 1) Дифенилгликолевый альдегид, получение, 1113, свойства, 1114, молекулярные соединения с бензолом, 1114, оксим, 1115, семикарбазон, 1117, восстановление, 1118, окисление, 1119, изомеризация, 1121, *С. Данилов*.
2) Бензоин, получение при изомеризации дифенилгликолевого альдегида, 1123, семикарбазон, 1124, *С. Данилов*.
 $C_{14}H_{12}O_3$ Бензиловая к., получение при окислении дифенилгликолевого альдегида в пиридине марганцовокислым калием, 1119, *С. Данилов*.
 $C_{14}H_{14}O_6$ Дифенилэтиленгликоль несимм., получение при восстановлении дифенилгликолевого альдегида, 1118, *С. Данилов*.
 $C_{14}H_{20}O_4$ Уксусные эфиры стереоизомерных диэтилопропил-бутидиолов, 1138, *В. Крестинский* и *В. Марьин*.

14. III.

$C_{14}H_{11}OBr$ Бромдифенилуксусный альдегид, получение, 1112, семикарбазон и оксим, 1113, *С. Данилов*.
 $C_{14}H_{12}N_4S$ 3, 5-дианилидо-4-тио-1, 2-диазол, получение при взаимодействии анилина с тиосемикарбазидом, 34, *И. Мацуревич*.
 $C_{14}H_{12}N_4S$ 4-фенил-3-анилидо-5-тио-1, 2, 4-триазол, получение при взаимодействии анилина с гидразиндикарбонтиофениламидом, 43, свойства, 43, анализ, 44, серебряное соединение, 44, *И. Мацуревич*.
 $C_{14}H_{12}O_2N$ Оксим дифенилгликолевого альдегида, получение, 1115, разложение в кислой среде, 1116, *С. Данилов*.

14. IV.

$C_{14}H_6O_2N_8Cl_2$ Антрахинонхинон-дихлоримин, его соединения с аминами, 867, *А. Санин*.
 $C_{14}H_{14}ONBr$ Продукт присоединения фенацилбромида к α -пиколону, 489, *А. Чичибабин*.

Группа C_{15} .

15. III.

$C_{15}H_{16}O_2N_3$ Семикарбазон дифенилгликолевого альдегида, получение, 1117, гидролитическое разложение, 1118, *С. Данилов*.
 $C_{15}H_{16}N_2S$ Дибензил-тио-мочевина, *И. Мацуревич*.

15. IV.

$C_{15}H_8O_{10}N_2Na_2$ Натрий бис-*о*-нитрофенокси-малоновокислый, 1200, бис-*п*-нитрофенокси-малоновокислый, 1201, бис-*м*-нитрофенокси-малоновокислый, 1201, определение электропроводности, *И. Телетов* и *Н. Андроникова*.

16. IV.—17. III.—17. IV.—18. II.—18. III.—18. IV.—18. V.

Группа C₁₆.

16. IV.

C₁₆H₂₀O₄N₈S₂ Вещество с т. пл. 260°—261°, полученное при взаимодействии анилина с монофенилгидразидтиоамидом, 40, анализ, 40, серебряное соединение, 42, *И. Мацуревич.*

Группа C₁₇.

17. III.

C₁₇H₁₃ON Монобензоил-хинальдин, хлороплатинат, 484, *А. Чичибабин.*

17. IV.

C₁₇H₂₂O₂N₈S₂ Вещество с т. пл. 219°—220°, полученное при взаимодействии орто-толуидина с монофенилгидразин-дикарбонтиоамидом, 584, свойства, анализ, 56, *И. Мацуревич.*

Группа C₁₈.

18. II.

C₁₈H₂₀O₂ Эфир метилфенилэтиленгликоля, несymm. полный, получение, свойства, 213, определение гидратной воды, 214, *С. Данилов и Э. Венус-Данилова.*

18. III.

C₁₈H₁₅O₁₂N₇ Стифнат метанитранилина, переходная точка, 397, *Н. Ефремов.*
 C₁₈H₂₀O₂N₂ 1) Анилид бензоил-δ-амино-валериановой к., 644, *С. Каневская.*
 C₁₈H₂₀N₈S₂ 2) Дибензоил-путресцин, получение, 647, *С. Каневская.*
 Вещество с т. пл. 272°—273°, полученное при взаимодействии пара-толуидина с гидразиндикарбонтиоамидом, анализ, 63, соли, 63, *И. Мацуревич.*

18. IV.

C₁₈H₂₄O₂N₈S₂ Вещество с т. пл. 228°—229°, полученное при взаимодействии орто-толуидина с гидразодикарбонтиоамидом, 47, его анализ, 48, *И. Мацуревич.*

C₁₈H₂₄O₂N₈S₂ Вещество с т. пл. 259°—260°, полученное при взаимодействии мета-толуидина с гидразиндикарбонтиоамидом, анализ, 60, *И. Мацуревич.*

18. V.

C₁₈H₂₆O₃N₂Cl₆Pt Хлороплатинат продукта присоединения бромацетона к α-пиколину, 487, *А. Чичибабин.*

C₁₈H₂₀O₅N₂Cl₆Pt Хлороплатинат продукта присоединения бромацетона к α-пиколину, 487, *А. Чичибабин.*

19. I.—19. II.—19. III.—20. III.—24. III.—26. V.—34. V.—40. V.

Группа C₁₉.

19. I.

C₁₉H₁₁ Трициклогексилметан, 421, *Н. Зелинский и М. Гавердовская.*

19. II.

C₁₉H₁₁N₃ Продукт конденсации αβ-диамино-пиридина с фенантренином, 415, *А. Чичибабин.*

C₁₉H₁₃N₃ Продукт конденсации αβ-диаминопиридина с бензилом, 415, *А. Чичибабин.*

C₁₉H₃₃Br Трициклогексилбромид, получение, 422, *Н. Зелинский и М. Гавердовская.*

C₁₉H₃₄O Трициклогексилкарбинол, получение, 419, восстановление водистоводородной кислотой, 421, бромид, 422, *Н. Зелинский и М. Гавердовская.*

19. III.

C₁₉H₉N₃Cl₂ Продукт конденсации дихлордиминопиридина с фенантренином, 418, *А. Чичибабин.*

C₁₉H₁₀N₃Cl Продукт конденсации хлордиминопиридина с фенантренином, 417, *А. Чичибабин.*

C₁₉H₂₂O₂N₂ Дибензоил-кадаверин, 652, *С. Каневская.*

Группа C₂₀.

20. III.

C₂₀H₈O₄S₂ Хинондитиоксантон, получение и свойства, 219, *В. Шарвин и А. Лукин.*

C₂₀H₁₂O₆S₂ Хинондитиосалициловая кислота, получение и свойства, 217, *В. Шарвин и А. Лукин.*

C₂₀H₁₈O₂N Бензоил-пиколин, хлороплатинат, 486, *А. Чичибабин.*

Группа C₂₄.

24. III.

C₂₄H₁₇O₂N Дибензоил-хинальдин, 484, *А. Чичибабин.*
 C₂₄H₃₈O₂S₄ 6-метил-борнил-диаксантогенд, 655, *Л. Брюсова.*

Группа C₂₆.

26. V.

C₂₆H₃₈O₄N₂Cl₆Pt Хлороплатинат монобензоил-пиколина, 486, *А. Чичибабин.*

Группа C₃₁.

34. V.

C₃₁H₃₂O₄N₂Cl₆Pt Хлороплатинат монобензоил-хинальдина, 484, *А. Чичибабин.*

Группа C₄₀.

40. V.

C₄₀H₃₂O₄N₂Cl₆Pt Хлороплатинат бензоил-пиколина, 485, *А. Чичибабин.*

ИМЕННОЙ УКАЗАТЕЛЬ.

КЪ LX ТОМУ

- Александрова, З. П., см. Наметкин, С. С.
- Алексеевский, Е. В. Действие освещения кварцевой лампы на адсорбционную способность некоторых адсорбентов, 1173.
- Арбузов, А. Изучение состава живицы из *Pinus Silvestris*. ст. II, 707.
- Благонаравова, А., см. Памфилов, А. Б.
- Блох, М. А. Химия в СССР за 10 лет, см. приложение 1 — 148.
- Ботвинкин, О. К. Действие углекислоты при повышенном давлении на стекло, 221.
- Брюсова, Л. Я., см. Наметкин, С. С.
- Будников, П. П. Сравнительные методы анализа ферроцианида калия, 1159.
- Бунтин, А. П., см. Думанский.
- Василевский В. В., см. Шерлин, С. М.
- Вейцман, А. Е., см. Стадников, Г. Л.
- Виноградов-Волжинский, И. А., см. Лебедев, С. В.
- Возжнинская, З. И., см. Стадников, Г. Л.
- Вознесенский, С. Л. Об азотистой сере, 1037.
- и Стратонова, Т. А. Кислотные свойства концентрированных растворов хлористого цинка, 771.
- Гальперин, Д. И., см. Шарвин, В. В.
- Галон, Е. Н. Гидратация ионов и молекул. II, 237.
- К теории агрегатного состояния, 249.
- Гершевич, А. И., см. Тронов, Б. В.
- Гинзберг, А. С. и Эшман, М. С. О строении терпин-гидрата, 1165.
- Глинин, Г. К. Реакция взаимного вытеснения бензойной и салициловой кислот из их соединений, 1641.
- Гольшух. По поводу статьи Колосовского «Обобщение третьего принципа термодинамики», 1399.
- Гроссе, А. В. Свойства элемента 91 (экагантала) по периодическому закону, 843.
- Выделение и получение элемента 91 (протактиния), 847.
- Дикова, М. Г., см. Любарский, Г. Д.
- Долгов, Б. Н., см. Ипатьев, В. Н.
- Дубинин, М. М. К вопросу об угле, как адсорбенте, 859.
- Адсорбция смеси электролитов из разбавленных водных растворов, 951.
- Думанский, А. В. и Кляга, А. Г. Метод винной кислоты при синтезе электроотрицательных золей, 229.
- и Бунтин, А. П. Метод винной кислоты при синтезе электроотрицательных золей. Ст. 4, 933.
- и Дьячковский, С. И. Метод винной кислоты при синтезе электроотрицательных солей. Физико-химические свойства виннокислых вольфрамовых коллоидов, 1053.
- и Шершнев, А. В. Защитное действие солей кремневой кислоты и гидрата олова на соль серебра, 1593.
- Дьячковский, С. И., см. Думанский, А. В.
- Егоров, А., см. Чичибабин, А. Е.
- Егорова, В. И. Действие металлического натрия на хлорангидрид гриметилуксусной кислоты, 1199.
- Елгазин, С., см. Чичибабин, А. Е.
- Забоев, С., см. Залькинд, Ю. С.
- Забродина, С., см. Наметкин, С. С.
- Зайкина, З. М., см. Пигулевский, Г. В.
- Залькинд, Ю. С. и Забоев, С. Об эфирном масле сибирской пихты (*Abies Sibirica*), 553.
- Западинский, М. Б. Колориметрический метод определения этиленхлоргидрина, 695.

- Иванов, И. Т., см. Красиков, И. И.
 Изгарышев, Н. А. и Иорданский, В. М. О растворении алюминия и его сплавов в присутствии различных электролитов, 113.
 — и Шапиро, С. Активирование реакции растворения мрамора нейтральными солями, 127.
 Ильинский, М. А. и Коднер, Д. И. Первичное воздействие хромовой кислоты на животное волокно, 193.
 Иорданский, В. М., см. Изгарышев, Н. А.
 Иоф, З. А., см. Шпитальский.
 Ипатьев, В. Н. и Николаев, В. И. Гидрирование солей олова при высоких температурах и давлениях, 331.
 — и Петров, А. Прогенетическое разложение циклических кетонов, 491.
 — и Долгов, Б. Н. Каталитическое гидрирование под давлением пара-оксифенил-карбинола и пара-окси-дифенилметана, 507.
 — и Николаев, В. И. Аллотропические модификации фосфора, полученные при высоких температурах и давлениях, 885.
 — и Разуваев, Г. Конденсация оксикислот под влиянием совместного действия катализаторов под высоким давлением водорода, 909.
 Каштанов, М. И., см. Стадников, Г. Л.
 Кирсанов, А. В., см. Чичибабин, А. Е.
 Кнувянц, И., см. Чичибабин, А. Е.
 Коднер, Д. И., см. Ильинский, М. А.
 Колосовский, Н. А. Термодинамика необратимых процессов. Эволюция физических и химических систем во времени, 1079.
 — Об упругости паров при низких температурах, 1403.
 Компанский, Д. И., см. Лашенко, П. Н.
 Кондырев, Н. В. Электролитическое получение амальгам магния и разложение ее на воздухе, 545.
 Королев, А. И., см. Рutowский, Б. Н.
 Кочешков, К. А. О действии металлического олова на двугалондные производные метана, 1191.
 Красиков, И. И. и Иванов, И. Т. О растворимости солей в насыщенных растворах других солей иного состава, 561.
 Крастелевская, С. А., см. Николаев, В. И.
 Крестинская, В. Н. и Яковлева, И. С. Явление «привыкания» при коагуляции золя сернистого мышьяка раствором хлористого бария, 293.
 Кретов, А. Е. О соединениях высших галоидокислородных кислот с бензидном, 1427.
 Кудра, О. К., см. Финкельштейн.
 Куснер, Т. С. О действии этиламина на окись изосафирола, 655.
 Курочкин, А. А. Константы скорости «омыления» нитро-ацет-анилида и побочной реакции гидролиза пара-нитро-анилина с отщеплением аммиака, 1147.
 Курсанов, Д. Н., Опыт дегидратации бензидрола ксантогеновым методом Л. А. Чугаева, 921; см. Наметкин, С. С.
 Лашенко, П. Н. и Компанский, Д. И. О взаимных отношениях различных форм сернистой извести в области высоких температур, 579.
 Лебедев, С. В. и Виноградов-Волжинский, И. Исследование в области полимеризации. Ст. XI. О полимеризации амипленов под влиянием силикатов, 441.
 — и Якубчик, О. А. Исследование в области гидрогенизации неопредельных соединений, III, 793.
 Левайт-Езерский, М. Упругость насыщенного пара жидкостей и скрытая теплота парообразования, 743.
 — Истинная концентрация растворов, 1391.
 Ленгольд, В., см. Чичибабин, А. Е.
 Липатов, С. Вязкость и гидратация эмульсий, 139.
 — Вязкость и гидратация. IV. Свойства выделенной при синерезисе жидкости и теории синерезиса, 467.
 Луканин, М. А., см. Тонов, Б. В.
 Любарский, Г. и Дикова, М. Определение активного кислорода в смеси надсерных кислот и перекиси водорода, 735.
 Маляров, К. Л. Определение щелочей в буровых водах, 829.
 Машовец, В. П., см. Финкельштейн, В.
 Меерсон, Г. А. К вопросу о восстановлении вольфрама водородом. Механизм образования кристаллов вольфрама различной величины, 1217.
 Михайлов, А. К., см. Садиков, В. С.
 Мокрушин, С. Т. О коэффициенте распределения веществ с неограниченной растворимостью, 1633.
 Наметкин, С. С. и Александрова, З. П. Апоциклен, камфенилен и некоторые их превращения, 1535.
 — и Забродина, С. О изокамфедиене, новом бициклическом углеводороде с двумя двойными связями, 1545.
 — и Брюсова, Л. Я. Исследования в области гомологов камфорной группы. Ст. 5. О строении метил-изоборнеола

- из α -метилкамфена, а также β -метилкамфенилона и их производных, 265.
 — и Курсанов, Д. Н. О действии фосфорного ангидрида на бензиловый спирт в среде бензола, 917.
 Некрасов, Б. В. Гомологические ряды и *cis-trans*-изомерия, 19; см. Шилов, Н. А.
 Николаев, В. И. Распределение азотной кислоты между двумя основаниями: NaOH и KOH, 893.
 — Аллотропические модификации и растворы фосфоров, 1045.
 — и Крастелевская, С. А. К вопросу о механизме цветной реакции Сальковского на холестерин, 1211 — см. Ипатьев, В.
 Нилов, В. И. О составе эфирного масла из *Sesseli dichotomum*, 1575.
 — О составе эфирного масла из семян *Smyrnum perfoliatum*, 1579.
 Окатов, А. П. Диоксисвинная кислота и применение ее к качественному и количественному определению натрия, 661.
 Орлов, Н. А. О пирогенной диссоциации некоторых конденсированных кольчатых систем, 1447.
 Орлов, Н. А. Об элементах редких земель, 515.
 Орловский, С. Т. Действие Cr_2O_7 — иона на Mn-ион, 565.
 Палкин, А. П. Диаграмма состояния системы: $AgNO_3$ — $CsNO_3$, 317.
 Памфилов, А. Б. и Благодирова, А. А. Электроаналитическое определение свинца, 699.
 — и Федорова, О. С. Образование перхлората при электролизе на хлорат, 765.
 Панютин, П. С. О механизме превращений рицинолевой кислоты, 1.
 Першке, В. О. О зависимости между физическими константами жидкости, 1019.
 Петренко-Критченко, П. О законе периодичности. III ст., 149.
 — некролог Петра Григорьевича Меликова, 727.
 Петров, А. Д. О новом методе колориметрического определения свинца, 311.
 — О каталитической конденсации метилэтилкетона, 485.
 — О каталитической конденсации при высоких температурах циклогексана и циклогексена, 1435.
 — и о 1-3-5 дифенилциклогексеноне, 1441; см. Ипатьев, В.
 Пигулевский, Г. В. в Заякина, З. М. Ст. 12. К выяснению процесса образования эфирного масла и смолы у хвойных, 1417.
 — и Рыскина, Н. В. К выяснению процесса образования эфирных масел и смол у хвойных. Ст. 11. Состав масла и хвои *Pinus silvestris*. Черты, характеризующие процесс образования эфирного масла и смолы у сосны, 1069.
 — и Харик, М. В. Разложение оливкового масла под влиянием жизнедеятельности некоторых микро-организмов; превращение олеиновой кислоты в кетостеариновую, 1137.
 Плотников, В. А. Протоновая изомерия, 209.
 — и Якубсон, С. И. Электрохимия бромных растворов пятихлористого фосфора, 1505; о соединении пятихлористого фосфора с бромом, 1513;
 — и Якубсон, С. И. Электрохимическое исследование системы $AlBr_3$ — KBr в бензоле.
 Преображенский, В. А. см. Чичибабин, А. Е.
 Путохин, Н. И. О некоторых производных изатина, 1179.
 Пылков, А. Н. Получение препарата иония из ферганской руды, 835.
 Рабинович, М. А. Кондуктометрическое и криоскопическое исследование диметилпиронатов уксусной и хлороуксусных кислот в бензоле, 623.
 Радищев, В. П. Диаграмма равновесия системы: $Na_2S_2O_3 + NaCl + H_2O$ при 25° , 321.
 Разуваев, Г. Конденсация окси- и оксо-кислот, 913. см. Ипатьев.
 Раковский, А. В. К вопросу о приготовлении химически-чистого хромового ангидрида. 13.
 — и Тарасенков, Д. Н. Растворимость хромового ангидрида в водных растворах серной кислоты, 7.
 Рубинштейн, А. М. см. Терентьев, А. П.
 Рutowский, Б. Н. и Королев, А. И. Конденсация гептаналя с ароматическими альдегидами, 925.
 Рыскина, Н. В. см. Пигулевский, Г. В.
 Садиков, В. С. и Михайлов, А. К. О побочных продуктах гидрирования хинолина под давлением в присутствии осмия и церия, 1557.
 — и Михайлов, А. К. Гидрирование флуорена под давлением посредством никкеля или осмия в присутствии церия или тория, 1567.

- Сканави-Григорьева, М. С. К вопросу об исключительной подвижности водородного и гидроксильного ионов в водных растворах, 1459.
Славянов, Ю. Н. К вопросу о точном количественном определении хлора, 355.
Сморodinцев, И. А. и Адова, А. Н. Электропроводность и рефракция торфовых вод, 497.
Спацци, В. Н. Материалы к аналитической химии вольфрама. Замечания к методу Берцелиуса определения вольфрама, 1229.
— и Каштанов, Л. Материалы к аналитической химии вольфрама. Количественный анализ вольфрамовых соединений сухим путем, 1333.
Стадников, Г. Л. и Вейцман, А. Е. О превращениях жирных кислот в течение геологических периодов. Ст. 1, 1123.
— и Возжинская, З. И. О превращениях жирных кислот в течение геологических периодов, ст. 2, 1133.
— и Каштанов, Л. И. Применение четыреххлористого титана для органических синтезов, 1117.
— и Титов, Н. Г. Нитрилотрикарбонные кислоты, 1501.
Стахорский, К. М. Теплоемкость и молекулярное давление жидкостей, 163.
Стратонова, Т. А. см. Вознесенский, С. А.
Сысоев, см. Щукарев, А. Н.
Сычев, Г. Д. О кристаллизации и поглощении влаги четвертичными пиридиновыми основаниями, 325.

Тананаев, И. О составе осадка, получающегося при действии желтой соли на соли кальция в присутствии уксусной кислоты, 905.
Тананаев, Н. А. и Тананаев, И. Открытие Cr, Mn, Hg и Cu при помощи капельного метода, 453.
Танцов, Н. В. Принцип наибольшей работы М. Бертелло с молекулярно-кинетической точки зрения, 361.
Тарасенков, Д. Н. см. Раковский, А. В.
Терентьев, А. П. Реакция активированного магния, 85, 91.
— и Рубинштейн, А. М. Реакция активированного магния, 95.
Титов, Н. Г. см. Стадников, Г. Л.
Тищенко, Д. В. О галогенировании ароматических соединений в водных растворах, 153.
Тронов, Б. В. и Гершевич, А. И. Влияние примесей на скорость реакции

галондных органических соединений с аминами, 171.
— и Луканин, М. А. О механизме действия на спирты некоторых окислителей, 181.

Ушаков, М. И. Макро- и микро-иодометрическое определение меди в медных солях органических кислот и энолов, 1151.

Фаворский, А. (Совместно с В. Васильевым, А. Умновой, Е. Кочергиной и Э. Венус-Даниловой.) Превращения α -кетоспиртов и о механизме спиртового брожения, 369.

Федорова, О. С. см. Памфилов, Фивкельштейн, В. С. и Кудра, О. К. Электрохимия системы: бензамидбром-нитро-бензол, 783.

— и Машовец, В. П. Исследования в области кинетики горения углеорода, 1601.

Функ, А. см. Шпитальский, Е. И.

Харик, М. В. см. Пигулевский, Г. В.
Хармандарьян, М. О. Взаимодействие азотнокислого висмута с уксуснокислыми солями, 1477.

Чичибабин, А. С. и Беневоменская, З. Б. Таутомерия в ряде пиридина; дифенил-пиридил-метаны и некоторые их производные, 995.

— и Егоров, А. Хлорирование α -аминопиридина, 683.

— и Елгасин, С. и Ленгольд, В. О некоторых ароматических соединениях, содержащих третичную бутильную группу, 347.

— и Кирсанов, А. Нитрамини пиридинового ряда. β -нитраминопиридин, 338.

— и Кирсанов, А. Об ацетил- α -аминонитропиридинах, 651.

— и Кирсанов, А. Простейшие гомологи кодеина, 691.

— и Кирсанов, А. О нитропроизводных метилированных форм α -аминопиридина, 965.

— и Кирсанов, А. О некоторых реакциях бромзамещенных производных α -аминопиридина, 983.

— и Кнузянц, И. α -Диметил-аминопиридин и его производные, 673.

Чичибабин, А. С. и Преображенский, В. А. Ди-(α -пиридил) амин и его продукты нитрования, 641.

Шаширо, С. см. Изгарышев, Н. А.
Шарвин, В. В. и Гальперин, Д. И. О некоторых производных хинодиакридола, 1494.

Шахкелдиан, А. В. О новом методе колориметрического определения d-глюкозы, 1517.

Шемякин, Ф. М. О строении бензола и алициклических углеводородов, 871.

Шерлин, С. М. и Эпштейн, Г. И. Изучение β -замещенных алкиларсоновых кислот и их производных, 1487.

— и Василевский, В. В. Амид- β -оксиптилульфид и его производные.

Шеттле, И. О взаимодействии бензидифенилпиридинона с аммиаком и аминами, 1521.

Шейдт, К. И. Новый способ получения золя гидроокиси алюминия, 617.

Шилов, Н. А. и Некрасов, Б. В. Адсорбция и структура органических соединений, 103.

Шпитальский, С. И. и Иоф, Э. А. Непосредственное оксидиметрическое определение перхлората в присутствии больших количеств хлоратов и хлоридов, 75.

— и Петин, Н. Н. и Коновалова, Б. А. Гетерогенный катализ перекиси водорода соединениями меди, 1237.

— и Петин, Н. и Бурова, Е. Катализ и процессы превращения коллоидов. Сообщение I. Катализ перекиси водорода соединениями железа, 1271; сообщение II. Катализ и процессы превращения коллоидов, 1291.

Шпитальский и Петин, Бурова. Сообщение III. Катализ и процессы превращения коллоидов. Коллоидные гидротели железа и их превращения, 1317.

— и Пичета, В. В. Экспериментальные исследования процессов при электрохимической поляризации платины, 1351.

Шпитальский, Е. И. и Функ, А. Сложный гомогенный катализ перекиси водорода молибденовокислым натрием, 47.

Щукарев, А. Н. и студ. Сысоев. Новый метод обнаружения минимальных количеств иода, 669.

Эпштейн, М. С. см. Шерлин, С. М.
Эшман, М. С. см. Гинзберг, А. С.

Ячичников, И. С. Гидролиз эдестина едким натром, 928.

Яковлев, А. Синтез и свойства коллоидных гидроокисей из металлов алюминия и магния, 1551.

Яковлева, И. С. см. Крестинская, В. Н.
Якубсон, С. И. см. Плотников, В. А.
Якубчик, О. А. см. Лебедев, С. В.

Указатели к LX тому.

Для органических соединений введен указатель по эмпирическим формулам, составленный по системе «Лексикона Органич. Соединений» Рихтера. Формулы классифицируются прежде всего по числу углеродных атомов в частице, далее по числу других, кроме С, входящих в состав элементов.

Число входящих в состав формулы атомов углерода обозначается наверху каждой страницы указателя арабской цифрой, а число других, кроме С, входящих в формулу элементов, — цифрой римской. Таким образом 2 III обозначает, что дело идет об орган. соединениях, в состав частицы которых входит С₂ и, кроме того, три каких-либо элемента; в эту рубрику, напр., будут отнесены соединения С₂Н₃О₃Р, С₂О₄Н₂Вг и т. д. В каждом таком отделе, обозначаемом комбинацией арабской и римской цифр, соблюдается порядок введения в формулу к С элементов и для каждого вводимого элемента порядок по числу вводимых атомов. Порядок введения элементов такой: Н, О, N, Cl, Br, J, F, S, P и затем остальные элементы по алфавиту принятых для них в формулах обозначений.

Соли органических кислот и большинство эфиров их надо искать при формулах кислот.

Названия органич. соединений приводятся в указателе те, которые им даются авторами статей.

Оксимы, фенилгидразоны и семикарбазоны и др. подобные соединения давы при формулах соответствующих альдегидов и кетонов, если последние известны.

В предметный указатель введены полностью, с указанием страниц, авторов и т. д. все химические соединения, относительно которых имеются новые данные.

Названия отдельных органических соединений, для которых установлена определенная эмпирическая формула, в алфавитном указателе только упомянуты, и подробнее относительно их надо искать в указателе по эмпирическим формулам.

ПРЕДМЕТНЫЙ УКАЗАТЕЛЬ.

- Агрегатное состояние жидкое, теория, 249, *Е. Гапон*.
- Адсорбенты, уголь и силваголь Патрика, д. на них света кварцевой лампы, 1173, 1176, *Е. Алексеевский*.
- Адсорбционная способность, зависимость ее от освещения кварцевой лампой, 1173, *Е. Алексеевский*.
- Адсорбция и структура органических соединений, 103, *Н. Шилов и Б. Некрасов*.
- электролитов из водных растворов, 351, *М. Дубинин*.
- Азотистая кислота, д. на хлораминопиридин, 6-8, 689, д. на дихлораминопиридин, 689, 690, *А. Чичибабин и А. Егоров*.
- сера, см. сера азотистая.
- Азотная кислота, см. кислота азотная.
- Азотнокислый висмут, см. висмут азотнокислый.
- цезий, см. цезий азотнокислый.
- Азотнокислое серебро, см. серебро азотнокислое.
- Алициклические углеводороды, см. углеводороды алициклические.
- Активированный магний, см. магний активированный.
- Алкаларсоновые кислоты, см. кислоты алкаларсоновые.
- Алкоголь апоциклена, С₈Н₁₈О.
- Аллил-3-окси-этил-сульфид, С₅Н₁₀ОS.
- Аллил-хлор-этил-сульфид С₅Н₉СeS.
- Альдегиды ароматические, конденсация с гептаналем, 925, *В. Рутковский и А. Королев*.
- третичнобугиль-бензойный, С₁₁Н₁₄О.
- Алюминий, гидроокись, получение золя, 617, *К. Шейдт*.
- окись, катализатор при д. водорода на соли оксикислот, 910, 911, *В. Ипатьев и Г. Разуваев*.
- синтез коллоидных гидроокисей, 1551, *А. Яковлев*.
- хлористый, д. на фенантрен, 1452, д. на антрацен, 1455, *Н. Орлов*.
- Алюминий и его сплавы, растворение в присутствии различных электролитов, 113, коррозия сплавов, 114, влияние нейтральных солей, 119, *Н. Изгарышев и В. Иорданский*.
- Алюминий бромистый, система с бромистым калвем, 1585, *В. Плотников и С. Якубсон*.
- Амальгама магния, см. магний, амальгама.
- Аммиак, д. на бензил-дифенил-пиридон, 1525, *И. Шеттле и Н. Перстнев*.
- Амид натрия, конденсация метил-этилкетона, 487, *А. Петров*.
- Амидирование ди-метил-амино-пиридина, 681, *А. Чичибабин и И. Кнунянц*.
- Амплены, их полимеризация и деполимеризация под влиянием силикатов, 441, *Лебедев и Виноградов-Волосинский*.
- α-Амил-3-фенил-акролен, С₁₄Н₁₈О.
- Амино-диметил-амино-пиридин, С₇Н₁₁N₃, получение, стаянит, хлористоводородная соль, 678, *А. Чичибабин и И. Кнунянц*.
- β₁-Амино-α-ди-метил-амино-пиридиндиазотирование, 679, *А. Чичибабин и И. Кнунянц*.
- Амино-нитро-хлор-пиридин С₆Н₄О₂N₃Cl.
- α-Амино-пиридин, метилирование, 675, *А. Чичибабин и И. Кнунянц*, хлорирование, 683, *А. Чичибабин и Егоров*.
- α-Амино-пиридин, его нитропроизводные метилированные формы, 965, *А. Чичибабин и Егоров*.
- Аминоспирт, С₁₂Н₁₇О₂N.
- Амины, скорость реакции с галоидными соединениями, 171, *Б. Тронов и Гершевич*.
- взаимодействие с бензил-дифенил-пиридоном, 1521, *И. Шеттле и Н. Лапкина, Н. Перстнев и Упорова*.
- Ангидрид метил-камфорной кислоты С₁₁Н₁₆О₂.

Ангидрид хромовый, растворимость в водных растворах серной кислоты, 7, *А. Раковский Д. Тарасенков*, приготовление химически чистого продукта, 13, *А. Раковский*.

Ангидрит, форма сернокислой извести, 582, растворимый ангидрит, 596, *П. Лащенко и Д. Колманский*.

Анетол, гидрогенизация смеси с пиперилоном, 817, *С. Лебедев и А. Якубчик*.

Анизид 2-метокси-3-аминобензойной кислоты, $C_8H_9O_3N$, $C_{11}H_{10}O_3N_2$.

Анилин, д. на бензолдифенил-паразон, 1531, *И. Шеттле и Н. Ланкина*.

Антрацен, д. хлористого алюминия, 1455, *Н. Орлов*.

Апофенхокамфорная кислота, $C_9H_{14}O_4$.

Апоциклен, C_8H_{14} .

Ароматические соединения, см. соединения ароматические.

Ацетат β -оксизтиларсинхлорида, $C_4H_7O_2Cl_2As$.

Ацетил- α -амино-нитропиридин, 651, *А. Чичибабин и А. Кирсанов*.

Ацетилирование β -нитро- α -аминопиридина, 652, *А. Чичибабин и А. Кирсанов*.

Ацетон, конденсация с бутилбензойным альдегидом, третичн., 352, *А. Чичибабин, С. Елгазин, В. Ленгольд*.

Бензальдегид, его β -пиридилгидразон, получение, 345, *А. Чичибабин и А. Кирсанов*.

Бензамид, система с бромом и нитробензолом, 783, *В. Финкельштейн и О. Кудра*.

Бензгидрил-ксантогеновая кислота, см. кислота бензгидрил-ксантогеновая.

Бензгидрол, дегидратация ксантогеновым методом, 921, *Д. Курсанов*.

Бензидин, соединения с высшими галогенкислородными кислотами, 1427, *А. Кретов*.

— его бромноватокислая соль, 1429, иодноватокислая соль, 1429, хлорноватокислая соль, 1430, хлорнокислая соль, 1432, *А. Кретов*.

Бензил, д. натрия, 1209, *В. Егорова*.

Бензил-дифенил-пирозон, взаимодействие с аммиаком, 1525, *Шеттле и Перстнев*.

— взаимодействие с аммиаком и амином, 1521, *И. Шеттле, Н. Ланкина, Н. Перстнев и Е. Упорова*.

— взаимодействие с анилином, 1531, — триэтиламино, 1532, — с метиламином, 1527, — с этиламино, 1528, *И. Шеттле и Н. Ланкина*.

— взаимодействие с пропиламино, 1530, *И. Шеттле и С. Упорова*.

— продукт присоединения аммиака, $C_{22}H_{21}O_3N$, — продукт присоединения сухого аммиака, $C_{23}H_{19}O_3N$, — продукт присоединения анилина, $C_{20}H_{15}O_3N$, — продукт присоединения пропиламина, $C_{27}H_{27}O_3N$, — продукт присоединения триэтил-амина, $C_{30}H_{33}O_3N$, — продукт присоединения этиламина, $C_{28}H_{23}O_3N$, $C_{29}H_{25}O_3N$.

4—(Бензилиден—2—гептилиден)—2—фенил-оксазолон—5, $C_{23}H_{23}O_2N$.

Бензиловый спирт, см. спирт бензиловый.

Бензилфенол, см. параоксидифенил-метан, его гидрирование, 512, *В. Ипатьев и Б. Долгов*.

Бензол, строение его, 871, *Ф. Шемякин*.

Бензойная кислота, см. кислота бензойная.

Бетанил N-метил- β -изонитрамино-пиридина, $C_6H_7O_2N_3$.

Борниленол, $C_9H_{10}O$.

Брожение спиртовое, механизм, 369, 375, изомеризация метил-бензол-карбинола в условиях брожения, 396, *А. Фаворский*.

Бром, система с бензамидом и нитробензолом, 783, *В. Финкельштейн и О. Кудра*.

— соединение с пятихлористым фосфором, 1513, *В. Плотников и С. Якубсон*.

— д. его растворов в соде на ароматические соединения, 157, *Д. Тищенко*.

β_1 —Бром— α —аминопиридин, метилирование, 680, *А. Чичибабин и И. Кнунянц*.

2—Бром—3, гептанон—4, см. дибромдипропиалкетон.

Бром—3, гептанон—4, см. монобромдипропиалкетон.

β_1 — Бром - диметиламино - пиридин, $C_7H_9 N_2 Br$.

Бром-метил-камфенилоловая кислота, см. кислота бром-метил-камфенилоловая.

— метиламинопиридин, $C_6H_7N_2 Br$.

β —Бром— β —нитрозо— α —амино-пиридин, $C_6H_6O_2N_3 Br$.

β_1 —Бром— β —нитро— α —метил-амино-пиридин, получение, 977, *А. Чичибабин и А. Кирсанов*.

Бромистый калий, см. калий бромистый.

Бронзы вольфрамовые, 1338, *В. Спицын и Л. Капитанов*.

Буровые воды, см. воды буровые.

Бутилбензол третичн., бромирование, 348, *А. Чичибабин, С. Елгазин и В. Ленгольд*.

Бутиловый эфир морфина, норм., см. эфир бутиловый морфина норм.

Винная кислота, см. кислота винная.

Висмут азотнокислый, взаимодействие с уксуснокислыми солями, 1477, *М. Хармандарьян*.

Внутреннее давление жидкостей, см. давление внутреннее жидкостей.

Водород-ион, подвижность в водных растворах, 1459, *М. Сканава-Григорьева*.

— д. под давлением на окси-кислоты в присутствии катализаторов, 909, *В. Ипатьев и Г. Разуваев*.

Воды буровые, определение щелочей, 829, *К. Малыров*.

Воды торфовые, их электропроводность и рефракция, 497, *И. Смородинцев и А. Адова*.

Волокно животное, первичное воздействие хромовой кислоты, 193, *М. Ильинский и Д. Коднер*.

Восстановление и окисление одновременно, 369, *А. Фаворский*.

Вольфрам, аналитическая химия, 1229, *В. Спицын*; 1333 *В. Спицын и Л. Капитанов*.

— восстановление водородом, 1217, *Г. А. Меерсон*.

— количественный анализ его соединений, 1333, *В. Спицын и Капитанов*.

Вольфраматы, их анализ, 1334, *В. Спицын и Капитанов*.

Вязкость и гидратация, 467, — эмульсоидов, 139, *С. Липатов*.

Галогенирование ароматических соединений в водных растворах, 153, *Д. Тищенко*.

Гекса-гидро-хинолин-метил-гекса-гидро-хинолин, $C_{10}H_{22}N_2$.

Гептаналь, конденсация с ароматическими альдегидами, 925, *Б. Рутковский и А. Королев*.

Гетерогенный катализ, см. катализ гетерогенный.

Гидратация ионов и молекул, 237, *Е. Гапон*.

— и вязкость эмульсоидов, 139, вязкость, 467, *О. Липатов*.

Гидрирование каталитическое под давлением параоксидифенилкарбинола и параоксидифенилметана, 507, — р—окситрифенил уксусной кислоты, 512, *В. Ипатьев и Б. Долгов*.

— солей олова при высоких температурах и давлениях, 331, *В. Ипатьев и В. Николаев*.

Гидрогенизация гомоизофорола, 488, *А. Петров*.

каталитическая неопределенных соединений, 793, сопряженных систем, 793, дивизопропила, 795, 821, дивинила,

808, пиперилена, 816, *С. Лебедев и А. Якубчик*.

Гидроксил-ион, подвижность в водных растворах, 1459, *М. Сканава-Григорьева*.

Гидроокись алюминия, см. алюминий гидроокись.

Гипс, формы сернокислой извести, 604, теплоты остывания и уд. веса, 605, *П. Лащенко и Д. Колманский*.

d—Глюкоза, колориметрическое определение, 1517, *А. Шахжелдиан*.

Гомогенный катализ, см. катализ гомогенный.

Гомоизофорон, его гидрогенизация, 488, *А. Петров*.

Гомоизофорон, $C_{12}H_{20}O$, — продукт гидрирования, $C_{12}H_{22}O$, — продукт полного гидрирования, $C_{12}H_{24}$.

Гомоизофон, каталитическое разложение, 491, *В. Ипатьев и А. Петров*.

Гомологи коденна, 691, *А. Чичибабин и А. Кирсанов*.

— камфорной группы, исследования, 265, *С. Наметкин и Брюсова*.

Гомологические ряды, см. ряды гомологические.

Группа эрбия, 529, *Н. Орлов*.

Давление внутреннее жидкостей, 249, *Е. Гапон*.

— молекулярное жидкостей и их теплоемкость, 163, *К. Стахорский*.

Дека-гидро-хинолин-метил-дека-гидро-хинолин-амин, $C_{14}H_{26}N_2$.

— гидро-хинолин-пиперидин, $C_{14}H_{26}N_2$.

Деполимеризация амляенов под влиянием силикатов, 441, *С. Лебедев и И. Виноградов-Волжский*.

Диаграмма равновесия системы: $Na_2S_2O_3 + NaCl + H_2O$ при 25°, 321, *В. П. Радичев*.

— состояния системы: $AgNO_3 - CsNO_3$, 317, *А. Палкин*.

Диамплен, д. на него флоридина, 447, *С. Лебедев и И. Виноградов-Волжский*.

Диаминохинондиакридон, $C_{20}H_{12}O_4N_4$.

Диавтрахинонил-диамин-хинондиакридин, получение, 1499, *В. Шарвин и Д. Гальперин*.

Дибензил-бензол, пара- и мета— $C_{20}H_{18}$.

Дибензоилдиаминохинон диакридон, $C_{24}H_{18}O_6Cl_2N_4$.

Дибромаминопиридин, действие подистого метила, 986, — метилирование, 988, — нитрование, 990, *А. Чичибабин и А. Кирсанов*.

Дибром-диметиламино-пиридин, получение, никрат, 680, *А. Чичибабин и И. Кнунянц*.

Дибромдипропиалкетон, $C_7H_{12}OBr_2$.

ββ₁-Дибром-α-метиламинопиридин, C₆H₈N₂Br₂.
 ββ₁-Дибром-α-метил-нитрамино-пиридин, C₆H₈O₂N₂Br₂.
 ββ₁-Дибром-α-(метилнитрозоамино)-пиридин, C₆H₈N₂Br₂.
 ββ₁-Дибром-N-метил-α-пиридон, C₆H₈ONBr₂ и Дибром-N-метилпиридон-имин, C₆H₈N₂Br₂.
 ββ₁-Дибром-N-метил-α-пиридон-имин, C₆H₈N₂Br₂.
 ββ₁-Дибром-N-метил-α-пиридон-нитрамин, C₆H₈O₂N₂Br₂.
 ββ₁-Дибром-α-нитрамино-пиридин, C₆H₈O₂N₂Br₂.
 Дибром-нитраминопиридин, метилированное, 991, А. Чичибабин и А. Курсанов.
 Дибром-нитраминопиридон, д. серной кислот., 993, А. Чичибабин и А. Курсанов.
 Дивинил, гидрогенизация, 808, 824, смесь с изопропилэтиленом, гидрогенизация, 811, смесь с псевдобутиленом, гидрогенизация, 811, смесь с камфеном, гидрогенизация, 812, смесь с триметилэтиленом, гидрогенизация, 812, С. Лебедев и А. Якубчик.
 Дизопропенил, гидрогенизация до критической точки, 795, 821, гидрогенизация с изопропилэтиленом, 803, с камфеном, 804, с кротоновой кислотой, 805, с тетраметил-этиленом, 806, С. Лебедев и А. Якубчик.
 α-Диметиламинопиридин и его производные, 673, А. Чичибабин и Кнунянц.
 Диметиламинопиридин, нитрование, 676, бромирование, 680, амидирование, 681, А. Чичибабин и Кнунянц.
 Диметил-изобутирил-карбинол, C₇H₁₄O₂.
 Диметил-пиронаты уксусной кислот., кондуктометрическое и криоскопическое исследование в бензоле, 623, М. Рабинович.
 Диметил-третичнобутил-этиленгликоль, C₈H₁₈O₂.
 Диметил-фенилнитротриуксусная кислота, C₁₄H₁₀O₂N.
 Диметил-этилэтиленгликоль, C₆H₁₄O₂.
 Динитродиметил-амино-пиридин, C₇H₈O₂N₄.
 ββ-Динитро-дипиридил-амин, C₁₀H₇O₄N₆.
 ββ₁-Динитро-дипиридил-амин, C₁₀H₇O₄N₆.
 ββ₁-Динитро-α-метиламинопиридин, C₆H₈O₂N₄.
 Диоксивинная кислот., см. кислота диоксивинная.
 Диоксидинондакридон, C₂₀H₁₀O₆N₂.
 Ди-пара-третично-бутилбифенил, C₂₀H₂₀.

Ди-α-(пиридил)амин и его продукты нитрования, 641, А. Чичибабин и В. Преображенский.
 Дипропилкетон, C₇H₁₄O.
 Диссоциация пирогенная конденсированных кольчатых систем, 1447, Н. Орлов.
 Дифенилметан, д. на него бензилового спирта в присутствии фосфорного ангидрида, 919, С. Наметкин и Д. Курсанов.
 Дифенил-α-пиридил-карбинол, C₁₈H₁₈ON.
 — γ-пиридил-карбинол, C₁₈H₁₈ON.
 — α-пиридилметан, C₁₈H₁₈N.
 — γ-пиридилметан, его производные, 1003, А. Чичибабин и Э. Беневоленская.
 — γ-пиридилметан, C₁₈H₁₈N.
 1-3-Дифенилциклогексанон, C₈H₁₆O.
 1-3-Дифенилциклогексанол, C₈H₂₀O.
 1-3-5-Дифенилциклогексанон, 1441, гидрогенирование, 1443, дегидрогенизация, 1444, А. Петров.
 Дихлораминопиридин, C₆H₈N₂Cl₂.
 Дихлороксипиридин, C₆H₈ONCl₂.
 Дихлорпиридин, C₆H₈N₂Cl₂.
 Дидициклогексилдидициклогексанон, C₁₈H₂₆O.
 Дидициклогексилметан, C₁₈H₂₆.
 Диэтиламин, д. на окись изоафрала, 655, Т. Куснер.
 Диэтил-кетон, C₆H₁₀O.
 Диэтил-N-метил-декагидрохиолин, C₁₄H₂₇N.
 Додекагидротрифенилен, C₁₈H₂₄.
 Железо, ион, каталитическое действие на гидролиз солей железа, 1291, — коллоидные гидрогели и их превращения, 1317, — хлорное, механическое гидролиз, 1312, Е. Шитальский, Н. Петин, Е. Бурова.
 Желтая соль, см. калий железистосинеродистый.
 Живца из Pinus Silvestris, изучение состава, 707, кристаллическая часть, оптическая деятельность, 708, 711, выделение смоляных кислот, 710, В. Арбузов.
 Животное волокно, см. волокно животное.
 Жидкость, зависимость между физическими константами, 1019, В. Першке.
 Жидкости, теплоемкость и молекулярное давление, 163, К. Стаховский.
 — упругость насыщенного пара и скрытая теплота парообразования, 743, М. Левальт-Езерский.
 — внутреннее давление, 249, сжимаемость и тепловое расширение, 257, поверхностное натяжение и сжимаемость, 261, Е. Гапон.
 Жирные кислоты, см. кислоты жирные.

Закон периодический, свойства экатапала, 843, А. Гроссе.
 — периодичности, 149, П. Петренко-Критченко.
 Золи гидрокси алюминия, получение, 617, К. Шейдт.
 — кремневой кислоты, д. на золь серебра, 1593, А. Думанский и П. Шеринев.
 — серебра, д. золь кремневой кислоты и гидрата олова, 1593, А. Думанский и П. Шеринев.
 — сернистого мышьяка коагуляция раствором хлористого бария, 295, В. Крестинская и В. Яковлева.
 — электроотрицательные, синтез методом винной кислоты, 229, золь окиси олова, получение, 234, А. Думанский и А. Книга.
 — электроотрицательные, синтез методом винной кислоты, 931, 1053, А. Думанский и А. Бунтин. Думанский и С. Дьячковский.
 — явления старения, 1293, Е. Шитальский, Н. Петин и Е. Бурова.
 Изатин, изомеризация и производные, 1179, Н. Пухожин.
 — этил-бромид C₁₀H₈O₂NBr.
 — уксусноэтиловый эфир, C₁₂H₁₄O₄N.
 Известь сернокислая, взаимное отношение различных форм в области высоких температур, 579, П. Лаценко и Д. Комтанский.
 α-Изокамфевалол, C₉H₁₆O.
 α-Изокамфенил, C₉H₁₄O.
 Изокамфоден, C₁₀H₁₄.
 Изомеризация диметил-изобутирил-карбинола в метил-изопропил-ацетил-карбинол, 389, А. Фаворский и А. Умнова.
 — метил-бензоил-карбинола в фенил-ацетил-карбинол при д. серной кислот. и в условиях спиртового брожения, 396, А. Фаворский и Е. Кочергина.
 — метил-пропионил-карбинол, 409, А. Фаворский и Э. Венус-Данилова.
 — метил-триметил-ацетил-карбинола в третично-бутил-ацетил-карбинол, 383, А. Фаворский и А. Егоров.
 — нитрамино-хлорпиридина в аминокитро-хлорпиридин, 688, А. Чичибабин и А. Егоров.
 — оксокетона в метилтретично-бутил-ацетилкарбинол, 394, А. Фаворский и Умнова.
 — этил-бутирил-карбинола в пропилацетил-карбинол, 399, А. Фаворский и Э. Венус-Данилова.
 Изомерия протоновая, 209, В. Плотников.
 — cis-trans и гомологические ряды, 19, В. Некрасов.

Изомерные превращения, см. превращения изомерные.
 Изомеры cis-trans, растворимость, 31, поверхностное натяжение, 32, подвижность ионов, 34, молекулярное магнитное вращение, 35, молекулярные теплоты сгорания, 36, молекулярные теплоты плавления, 37, температуры плавления, 48, Б. Некрасов.
 Изопропилэтилен, гидрогенизация смеси с дивинилом, 811, С. Лебедев, А. Якубчик.
 Изосафорол, д. на его окись этиламина и диазтамина, 655, Т. Куснер.
 Изатин-малоновый эфир, C₁₆H₁₆O₆N.
 Изотопы высшего порядка, 209, В. Плотников.
 Изоциклен, C₇H₁₀.
 Иод, обнаружение минимальных количеств, 699, А. Шукарев и Сысов.
 β-Иод-диметиламино-пиридин, C₇H₈N₂J.
 Иодистый метил, д. на β₁ и β-нитро-α-аминопиридин, 972, А. Чичибабин и А. Курсанов.
 Иодметилат β-нитро-α-метил-аминопиридин, C₇H₁₀O₂N₂J.
 Ион Mn, д. на ион Cr₂O₇, 565, Орловский.
 — хлора, количественное определение, 355, Ю. Славянов.
 — Cr₂O₇, д. на Mn — ион, 565, объемный метод определения осадка, 567, весовой метод определения осадка, 568, Орловский.
 Ионий, получение его препарата из ферганской руды, 835, А. Пылков.
 Ионы, гидратация, 237, подвижность, 237, Е. Гапон.
 Иттриевые земли, метод их исследования, 541, — Иттриевые элементы, — ацетатный метод разделения, 536, Н. Орлов.
 Калий бромистый, система с бромистым алюминием, 1585, В. Плотников и С. Якубчик.
 Калий железистосинеродистый, д. на соли кальция в присутствии уксусной кислоты, 905, И. Тананаев.
 Камфен, гидрогенизация смеси с дизопропиленом, 804, с камфеном, 812, с пипериленом, 817, С. Лебедев и А. Якубчик.
 Камфенен, см. изокамфоден.
 Камфенилен, C₉H₁₄.
 Камфенилон, C₉H₁₄O.
 Камфорная группа, ее гомологи, 265, С. Наметкин и Л. Брюсова.
 Канифоль, определение вращения, 716, 717, В. Арбузов.
 Капельный метод, см. метод капельный.

Катализ гетерогенный перекиси водорода соединениями меди, 1237, *Е. Шнитальский, Н. Петин и В. Коновалова*.

— гомогенный перекиси водорода молибденовокислым натрем, 47, *Е. Шнитальский и А. Функ*.

Каталитическое гидрирование, см. гидрирование каталитическое.

— гидрогенизация, см. гидрогенизация каталитическая.

Каталитическая конденсация, см. конденсация каталитическая.

Каталитическое разложение гомоизофорона, 491, *В. Ипатьев и А. Петров*.

Кварцевая лампа, влияние на адсорбционную способность адсорбентов, 1173, *Е. Алексеевский*.

Кетоны циклические, пирогенетическое разложение, 491, *В. Ипатьев и А. Петров*.

α -Кетоспирты, их превращения, 369, *А. Фаворский*.

Кинетика горения окиси углерода, 1061, *В. Финкельштейн и В. Машовец*.

— синерезиса, 139, *С. Липатов*.

Кислород активный; определение его в смеси надсерных кислот и перекиси водорода, 735, *Г. Любарский и М. Дикова*.

Кислота азотная, распределение между едким натром и едким кали, 893, *В. Николлаев*.

— азотная, д. на β метил-камфенилан, 269, 288, д. на метил-камфен, 225, *С. Наметки и Л. Брюсова*.

— бензгидрил - ксантогеновая, метиловый эфир, 923, амид, 923, *Д. Курсанов*.

— бензойная, соединение с финиленадиамином, вытеснение салициловой кислоты, 1641, *Г. Глинин*.

— бром-метил - камфенилоловая, получение, омыление, 293, *С. Наметки и Л. Брюсова*.

— винная, синтез электро-отрицательных солей, 229, *А. Думанский и А. Книга*.

— винная, синтез электро-отрицательных солей, 931, 1053, *Думанский и Дьяковский*.

— диоксивинная, применение к открытию натрия, 661, *А. Окатов*.

— кремневая и гидрат олова, защитное действие на золь серебра, 1593, *А. Думанский и П. Шершнев*.

— кротоновая, гидрогенизация смеси с дивизпропеном, 805, *С. Лебедев и А. Якубчик*.

— метил-камфорная, бромирование, 288, ее ангидрид, 288, *С. Наметки и Л. Брюсова*.

— олеиновая, превращение в кетостеариновую, 1137, *Г. Пигулевский и М. Харик*.

— рицинолевая, механизм превращений, 1, пирогенетическое разложение метил-рицинолевого эфира, 1, *П. Панютин*.

— салициловая, соединение с финиленадиамином, вытеснение бензойной кислотой, 1641, *Г. Глинин*.

— триметилуксусная, ее хлорангидрид, д. натрия, 1199, *В. Егорова*.

— уксусная, кондуктометрическое и криоскопическое исследование ее диметил-пиратов, 623, *М. Рабинович*.

— хромовая, первичное взаимодействие на животное волокно, 193, — поглощенные шерстью, зависимость от времени, 197, зависимость от концентрации, 199, от температуры, 201, образование, шерсто-бихроматы, 203, *М. Ильинский и Д. Коднер*.

Кислоты алкиларсоновые, изучение их β -замещенных производных, 1487, *С. Шерлин и Г. Эпштейн*.

— галоидокислородные высшие, соединения с бензидином, 1427, *А. Кротова*.

— жирные, превращение в течение геологических периодов, 1123, 1133, *Г. Стадников и А. Вейцман, Г. Стадников и Вознесенская*.

— надсерные и перекись водорода, определение активного кислорода в их смеси, 735, *Г. Любарский и М. Дикова*.

— нитрило - трикарбоновые, 1501, *Г. Стадников и Н. Титов*.

Коагуляция золя сернистого мышьяка раствором хлористого бария, явление «привыкания» 295, *В. Крестинская и В. Яковлева*.

Коллоиды, катализ и процессы превращения, 1271, 1291, 1317, *Е. Шнитальский, Н. Петин и Е. Бурова*.

Колориметрический метод определения d -глюкозы, 1517, *А. Шахжелдиан*.

— определение свинца, 311, *А. Петров*.

— определения этиленхлоргидрида, 695, *М. Западничский*.

Конденсация бромированных хинондиакридинов с β -аминоантрахиноном, 1498, *В. Шарвин и Д. Гальперин*.

— каталитическая метил-этил-кетона, 485, конденсация метил-этилкетона, д. амида натрия, 487, *А. Петров*.

— каталитическая циклогексана и циклогексена при высоких температурах, 1435, *А. Петров*.

— третично - бутил - бензойного альдегида с ацетоном, 352, *А. Чичибабин, С. Елгазин и В. Ленгольд*.

Кондуктометрическое исследование диметилпиратов уксусной и хлоруксусных кислот в бензоле, 623, *М. Рабинович*.

Кониин, его гомологи, 691, *А. Чичибабин и А. Курсанов*.

Константы физические жидкости, зависимость между температурой и плотностью, 1021, — и поверхностным натяжением, 1023, — и вязкостью, 1024, — и скрытой теплотой испарения, 1026, — и теплоемкостью, 1026, — и показателем преломления, 1027, — скоростью звука, 1029; плотностью и поверхностным натяжением, 1030, — скрытой теплотой испарения, 1031, — и вязкостью, 1031, — и теплоемкостью, 1032, — и показателем преломления, 1032, — и скоростью звука, 1032; — вязкостью и поверхностным натяжением, 1033; — скрытой теплотой испарения и поверхностным натяжением, 1033, — и вязкостью, 1033; — скоростью звука и вязкостью, 1033, *В. Першке*.

Коэффициент распределения веществ с неограниченной растворимостью, 1633, *С. Мокрушин*.

Кремневая кислота, см. Кислота кремневая.

Криоскопическое исследование диметилпиратов уксусной и хлоруксусных кислот в бензоле, 623, *М. Рабинович*.

Кротоновая кислота, см. Кислота кротоновая.

Левулиново-кислый натрий, см. Натрий левулиново-кислый.

Магний активированный, 85, — реакции с малоновым эфиром 88, с аммиаком, 91, с ароматическими аминами 92, д. орто анизида, 95, *А. Терентьев*.

— амальгама, ее получение и разложение, 545, *Н. Кондырев*.

— синтез коллоидных гидрооксидов, *А. Яковлев*.

Марганец ион, д. на поин Cr_2O_7 , 565, *С. Орловский*.

— открытие при помощи капельного метода, 453, *Н. Тананаев и И. Тананаев*.

Масла эфирные, образование у хвойных, 1069, *Г. Пигулевский и Н. Рыскина*.

Масло ольковое, разложение под влиянием микроорганизмов, 1037, *Г. Пигулевский и Харик*.

— смоляное, диссоциация под давлением водорода, 1455, *Н. Орлов*.

— эфирное, образование у хвойных, 1417, *Г. Пигулевский и З. Заикина*.

— эфирное из *Sesseli dychotomum*, исследование, 1575, из семян *Smugnum perfoliatum*, 1579, *В. Нилов*.

Медь, открытие при помощи капельного метода, 453, *Н. Тананаев и И. Тананаев*.

Метилизопропилэтилен песим., изомеризация в тетра-метил-этилен, 807, *С. Лебедев и А. Якубчик*.

Метил- β -изо-камфенилан, $C_{10}H_{16}O$.

1, - 1, - 3-Метил-изопронил-циклопентанон $C_9H_{16}O$.

Метил-камфан, $C_{11}H_{20}$.

3-Метил-камфенилан, д. азотной кислоты, 269, 288, *С. Наметки и Л. Брюсова*.

Метил-камфенилоловая кислота $C_{10}H_{18}O_2$.

Метил-камфенилоловая к., $C_{10}H_{18}O_2$.

Метил-камфорная кисл., см. кислота метил-камфорная.

3-Метил-нафталин, $C_{11}H_{10}$.

α -Метил-нитрамино-пиридин, $C_9H_7O_2N$.

2-Метил-4, пентадиол-2, 3, $C_7H_{16}O_2$.

Метил-пиридон-нитрамин, изомеризация, 973, *А. Чичибабин и А. Курсанов*.

Метил-пропиолил-карбинол, $C_8H_{16}O_2$.

Метил-рицинолевый эфир, см. эфир метил-рицинолевый.

Метил-станни-трибромид, CH_3Br_3Sn .

Метил-станни-трихлорид, CH_3Cl_3Sn .

Метил-третичнобутил-ацетил-карбинол $C_8H_{16}O_2$.

Метил-триметил-ацетил-карбинол.

$C_7H_{14}O_2$, см. третично-бутил-ацетил-карбинол.

Метил-фенаитрен, $C_{15}H_{12}$.

Метил-2, 4, фенил-3, пентадиол 2-3, $C_{11}H_{20}O_2$.

Метилфенилэтиленгликоль, $C_9H_{18}O_2$.

Метилциклогексанон-1-2, пирогенетическое разложение, 492, *В. Ипатьев и А. Петров*.

Метил-этил-бутил-карбинол, $C_8H_{18}O_2$.

Метил-этил-кетон, каталитическая конденсация, 485, конденсация, д. амида натрия, 487, *А. Петров*.

Метил-этил-пропил-этиленгликоль, $C_8H_{18}O_2$.

Метод капельный, открытие хрома, марганца, ртути, серебра и меди, 453, *Н. Тананаев и И. Тананаев*.

— разделения пттриевых элементов, 536, *Н. Орлов*.

Метоксип-амипо-бензойная кисл., ее формальное производное, $C_{10}H_{10}O_4N_2$.

Механизм превращений рицинолевой кислоты, 1, *П. Панютин*.

Минералы редких земель, 519, *Н. Орлов*.

Молекулярное давление жидкостей, см. давление молекулярное жидкостей.

Молибденовокислый натрий, см. натрий молибденовокислый.

Монобром-дипропил-кетон, $C_7H_{13}OBr$.

Монобром-ди-этил-кетон, $C_8H_{17}OBr$.

Монобром-хинон-диакридон, $C_{20}H_{10}O_4N_2Br$.

Мононитро-диметиламино-пиридин, $C_5H_8O_2N_2$.

Моноклор-хинон-диакридон, $C_{20}H_{10}O_4N_2Cl$.

Моноклор-аминопиридин, $C_5H_8N_2Cl$.

Метан, дугалоидные производные, д. олова, 1191, *К. Кочешков*.

Метил-дека-гидрохинолиламин, $C_{10}H_{18}N_2$.

Метил-2, 2-метил-4, пентадиол-2,3, см. диметил-третичнобутыл-этиленгликоль.

Метил-2, пентадиол-2,3, см. диметил-этил-этиленгликоль.

Метиламины, д. на бензил-дифенил-пиридон, 1527, *И. Шеттле* и *Н. Лапкина*.

α -Метил-амино-пиридин, бромирование, 988, нитрование, 974, *А. Чичибабин* и *А. Кирсанов*.

Метил-апофенхо-камфорная кислота, $C_{10}H_{16}O_4$.

Метилбензоилкарбинол, $C_9H_{10}O_2$.

Метилгептенон, гидрогенизация смеси с впериленом, 817, *С. Лебедев* и *А. Якубчик*.

Метил-изопропил-ацетил-карбинол, $C_7H_{14}O_2$.

1, -1, 3-Метил-изопропил-циклопентанкарбоновая кислота, см. кислота метил-камфенилоловая.

Морфин, его пропиловый эфир, 691, его бутиловый эфир норм., 693, *А. Чичибабин* и *А. Кирсанов*.

Мрамор, активирование реакции растворения нейтральными солями, 127, *Н. Изгарьевич* и *С. Шатино*.

Мышьяк сернистый, золь, явление «привыкания» при коагуляции с раствором хлористого бария, 295, *В. Крестинская* и *В. Яковлева*.

Надсерные кислоты, см. кислоты надсерные.

Насыщенные растворы, см. растворы насыщенные.

Натрий, определение при помощи диоксивинной кислоты, 661, *А. Окатов*.

— д. на хлорангидрид триметилуксусной кислоты, 1199, 1204, *В. Егорова*.

— левулиновокислый, 915, *Г. Разуваев*.

— молибденовокислый, каталитические свойства, 47, *Е. Шнитальский* и *Функ*.

Натрий-изатин, 1182, конденсация с хлор-укусноэтиловым эфиром, 1183, с хлормалоновым эфиром, 1184, с бром-этиленом, 185, *Н. Путохин*.

— окси-изовалериановокислый, конденсация под влиянием катализаторов под высоким давлением, 911, *В. Ипатьев* и *Г. Разуваев*.

Натрий α -окси-маслянокислый, д. водорода под давлением, 910, *В. Ипатьев* и *Г. Разуваев*.

— β -окси-маслянокислый, 914, γ -оксо-маслянокислый, 916, *Г. Разуваев*.

— салициловокислый, хлорирование, 162, *Д. Тищенко*.

— серноватистокислый, система с натрием хлористым и водой, 321, *В. Радичев*.

— хлористый, система с натрием серноватистокислым и водой, 321, *В. Радичев*.

Напряжение поверхностное и сжимаемость жидкостей, 261, *Е. Гапон*.

Некролог П. Г. Меликова, 727, *И. Петренко-Критченко*.

Непредельные соединения, оптические свойства, 149, *И. Петренко-Критченко*.

Непредельные соединения, см. соединения непредельные.

Никкель, окись, катализатор, д. водорода на соли оксикислот, 910, 911, *В. Ипатьев*, *Т. Разуваев*.

α -Нитрамино-пиридин, $C_5H_8O_2N_2$.

β -Нитрамино-пиридин, $C_5H_8O_2N_2$.

Нитрамино-хлор пиридин, $C_5H_8O_2N_2Cl$.

α -Нитрамино- β -хлор-пиридин, $C_5H_8O_2N_2Cl$.

β -Нитро- α аминопиридин, ацетилирование, 652, *А. Чичибабин* и *А. Кирсанов*.

Нитрамины пиридинового ряда, 339, *А. Чичибабин* и *А. Кирсанов*.

Нитрамино-пиридины и их метилирование, д. едких щелочей, 975, *А. Чичибабин* и *А. Кирсанов*.

Нитрило-трикарбоновые кислоты, см. кислоты нитрило-трикарбоновые.

β_1 - и β -Нитро- α -аминопиридин, д. нитро-метила, 972, *А. Чичибабин* и *А. Кирсанов*.

Нитро-ацет-анилин, скорости омыления, 1147, *А. Курочкин*.

β -Нитро- α -ацетат-аминопиридин, $C_7H_7O_3N_2$.

Нитробензол, система с бензамидом и бромом, 783, *В. Финкельштейн* и *О. Кудра*.

Нитрование ди-(α -пиридил)-амина, 641, 645, *А. Чичибабин* и *В. Преображенский*.

β_1 -Нитро-дипиридил-амин, $C_{10}H_8O_2N_4$.

Нитро-метил-амино-пиридин, д. азотистой кислоты, 976, бромирование, 977, нитрование, 977, *А. Чичибабин* и *А. Кирсанов*.

β_1 -Нитро- α -метил-амино-пиридин, д. иодистого метила, 980, подметилат, 980, продукт д. аммиака состава $C_7H_8O_2N_2$, 981. *А. Чичибабин* и *А. Кирсанов*.

β -Нитро- α -метил-амино-пиридин, $C_6H_7O_2N_2$.

Нитро-метил-камфенилан, $C_{10}H_{17}O_2N$.

Нитро-метил камфан, вторичный, $C_{11}H_{19}O_2N$.

β_1 -Нитро-(α -метил-нитро-амино)-пиридин, $C_6H_6O_4N_4$.

β -Нитро- α -метил-пиридон-нитримин, изомеризация, 979, *А. Чичибабин* и *А. Кирсанов*.

Нитро-нитрамино-пиридины, изомеризация, 979, *А. Чичибабин* и *А. Кирсанов*.

β -Нитро- α -нитрамино-пиридин, изомеризация, 980, *А. Чичибабин* и *А. Кирсанов*.

β -Нитро- α -нитрозо-метиламино-пиридин, $C_6H_8O_3N_2$.

β_1 -Нитро- α -нитрозо-метиламино-пиридин, $C_6H_8O_3N_4$.

Окись алюминия, см. алюминия окись.

Окись изоапрола, амин-спирты, $C_{12}H_{17}O_2N$, $C_{14}H_{21}O_2N$.

— действие на нее этиламина и диэтиламина, 655, *Т. Куснер*.

Окись никкеля, см. никкель, окись.

Окислители, д. на спирты, механизм реакции, 181, *Б. Тронов* и *М. Луканин*.

Окись углерода, кинетика горения, 1601, *В. Финкельштейн* и *В. Машиовец*.

Окси-кислоты, конденсация под влиянием катализаторов под давлением водорода, 909, *В. Ипатьев* и *Г. Разуваев*.

— их конденсация, 913, *Г. Разуваев*.

α -Окси-маслянокислый натрий, см. натрий α -окси-маслянокислый.

β -окси-маслянокислый натрий, см. натрий β -окси-маслянокислый.

Окси-метил-камфенилоловая кислота, $C_7H_{12}O_6$, см. кислота окси-метил-камфенилоловая.

β -Окси-пиридин, C_5H_6ON .

β -Окси-этилдихлорарсин, взаимодействие с фосгеном, 1492, *С. Шерлин* и *О. Эшттейн*.

γ -Окси-позомалянокислый натрий, см. натрий γ -окси-позомалянокислый.

Оксотенол, $C_8H_{16}O_2$.

Оксо-кислоты, их конденсация, 913, *Г. Разуваев*.

Окто-гидро-хинодил-метил-этил-пиперидин, $C_{17}H_{20}N_2$.

Олеиновая кислота, см. кислота олеиновая.

Оливковое масло, см. масло оливковое.

Олово, гидрирование его солей при высоких температурах и давлениях, 331, *В. Ипатьев* и *В. Николаев*.

— виннокислые соединения, свойства, 229, *А. Думанский* и *А. Книга*.

— д. на дугалоидные производные метана, 1191, *К. Кочешков*.

— гидрат, золь, д. золь серебра, 1593, *А. Думанский* и *П. Шеринев*.

Органические соединения галоидные, скорость реакции с аминами, 171, *Б. Тронов* и *А. Гершевич*.

Осмий, окислы, катализатор при гидрировании хинолина, 1557, *В. Садиков* и *А. Михайлов*.

Основания пиридиновые четвертичные, кристаллизация и поглощение влаги, 325, *Г. Сычев*.

Памяти Петра Григорьевича Меликова, 727, *Петренко-Критченко*.

Пара-нитро-анилин, константа скорости гидролиза, 1147, *А. Курочкин*.

Параоксидифенилметан, каталитическое гидрирование под давлением, 512, — пара-окси-трифенилуксусная кислота, гидрирование, 512, — пара-окси-трифенил-карбинол, каталитическое гидрирование под давлением, 509, *В. Ипатьев* и *Б. Долгов*.

Пара-окси-трифенил-метан, $C_{19}H_{16}O$.

Параобразование, скрытая теплота и упругость насыщенного пара жидкостей, 743, *М. Левальт-Езерский*.

Перекись водорода, гетерогенный катализ соединениями меди, 1137, в нейтральной среде, 1242, в щелочной среде, 1248, *Е. Шнитальский*, *Н. Петин* и *В. Коновалова*.

Перекись водорода и кислоты надсерные, определение активного водорода в их смеси, *Г. Любарский* и *М. Дикова*.

— сложный гомогенный катализ, 47, *Е. Шнитальский* и *Функ*.

— катализ соединениями железа, 1271, *Шнитальский*, *Петин* и *Бурова*.

Периодический закон, см. закон периодический.

Периодичность, закон, 149, кривая, 151, *И. Петренко-Критченко*.

Перхлорат, образование при электролизе на хлорат, 765, *А. Памфилов* и *О. Федорова*.

— определение в присутствии хлоратов и хлоридов, 75, *Е. Шпитальский* и *З. Иоф*.
 Пикрат аминокспирта, $C_{18}H_{20}O_{10}N_4$, — $C_{20}H_{24}O_{10}N_4$.
 — дибром-диметиламино-пиридина, $C_{18}H_{11}O_7N_5Br_2$.
 Пирилен, гидрогенизация, 826, смеси с камфеном, 816, 817, — с сафролом, 816, — с анетолом, 817, — с метилгептеноном, 817, — с тетраметилэтиленом, 818, *С. Лебедев* и *А. Якубчик*.
Pinus Silvestris, изучение состава живицы, 707, *Б. Арбузов*.
 α -Пиридил-нитрамин, см. α -нитраминопиридин.
 β -Пиридил-нитрамин, см. β -нитраминопиридин.
 β -Пиридилгидразин, $C_5H_7N_3$.
 β -Пиридилгидразон бензальдегида, $C_{12}H_{11}N_3$.
 Пиридин, нитрование его ряда, 339, *А. Чичибабин* и *А. Курсанов*.
 — таутомерия в этом ряду, 995, *А. Чичибабин* и *З. Беневоленская*.
 Пиридиновые основания, см. основания пиридинозные.
 α -Пиридон-дифенилметид, $C_{19}H_{17}N$.
 γ -Пиридон-дифенилметид, $C_{19}H_{17}N$.
 Пирогенная диссоциация, см. диссоциация пирогенная.
 Пирогенетическое разложение метилрицинолевого эфира, 1, *П. Панютин*.
 — циклических кетонов, 491, *В. Ипатьев* и *А. Петров*.
 Пихта, сибирская (*Abies sibirica*), эфирное масло, 553, хвои, 554, коры, 558, *Ю. Залькинд* и *С. Забоев*.
 Платина, электрохимическая поляризация, 1351, *Е. Шпитальский* и *В. Пичета*.
 Поверхностное натяжение жидкостей, см. натяжение поверхностное жидкостей.
 Поверхность водородного и гидроксильного ионов в водных растворах, 1459, *М. Сканиви-Григорьева*.
 Полимеризация амиленов под влиянием силикатов, 441, *С. Лебедев* и *И. Виноградов-Волжсинский*.
 Полугидрат, формы сернокислой извести, 588, теплоты остывания и уд. вес, 591, *П. Лащенко* и *Д. Компанский*.
 Поляризация электрохимическая платины, 1351, *Е. Шпитальский* и *В. Пичета*.
 Превращения изомерные α -кетоспиртов, 361, *А. Фаворский*.
 Принцип наибольшей работы М. Бертелло, 369, *Н. Танцов*.

Пропиламин, д. на бензил-дифенил-пирон, 1530, *И. Шетте* и *Е. Упорова*.
 Пропиловый эфир морфина, см. эфир пропиловый морфина.
 Пропил-пропионил-карбинол, $C_7H_{14}O_2$.
 Пропионил-бутирил, $C_7H_{14}O_2$.
 Протактиний, выделение и получение, 847, *А. Гроссе*.
 Протоновая изомерия, см. изомерия протоновая.
 Процессы необратимые, термодинамика их, 1079, энтропия, 1098, свободная энергия, 1098, термодинамический потенциал, 1099, энтропия, 1100, условие равновесия, 1106, *Н. Колосовский*.
 Псевдобутилен, гидрогенизация в смеси с дивинилом, 811, *С. Лебедев* и *А. Якубчик*.
 Пулегон, пирогенетическое разложение, 493, *В. Ипатьев* и *А. Петров*.
 Пятихлористый фосфор, см. фосфор пятихлористый.
 Радиоактивный распад, см. распад радиоактивный.
 Распад радиоактивный, уплотнение ядра, 212, *В. Плотноков*.
 Растворимость солей в насыщенных растворах других солей того состава, 561, *И. Красиков* и *И. Иванов*.
 Растворимость, коэффициент распределения, 1633, *С. Мокрушин*.
 — хромового ангидрида в водных растворах серной кислоты, 7, *А. Раковский* и *Д. Тарасенков*.
 Растворы, истинная концентрация, 1391, *М. Левальт-Егерский*.
 — насыщенные, растворимость в них солей того состава, 511, *Красиков* и *Иванов*.
 — хлористого цинка, кислотные свойства, 771, *С. Вознесенский* и *Т. Стратонова*.
 Расширение тепловое жидкостей, 257, *Е. Гапон*.
 Реакции одновременного восстановления и окисления, 369, *А. Фаворский*.
 Редкие земли, 515, *Н. Орлов*.
 Ретен, диссоциация под давлением, 1447, *Н. Орлов*.
 Рефракция торфовых вод, 497, *И. Смолобидиц* и *А. Адова*.
 Рицинолевая кислота, см. кислота рицинолевая.
 Ртуть, открытие при помощи капельного метода, 453, *Н. Тананаев* и *И. Тананаев*.
 Руда ферганская, получение препарата иония, 835, *А. Пылков*.

Ряд пиридина, его нитрамина, 339, *А. Чичибабин* и *А. Курсанов*.
 Ряды гомологические *cis-trans*-изомерия, 19, *Б. Некрасов*.
 Салициловокислый натрий, см. натрий салициловокислый.
 Sesseli dichotomum, эфирное масло, исследование, 1575, *В. Нилов*.
 Сафрол, гидрогенизация смеси с пиперилоном, 816, *С. Лебедев* и *А. Якубчик*.
 Свинец, новый метод колориметрического определения, 311, *А. Петров*.
 — электроаналитическое определение, 699, *А. Памфилов* и *А. Благодравов*.
 Семикарбазон гомоизофорона $C_{13}H_{23}ON_2$.
 Семикарбазон, продукт уплотнения. Этил-бутирил-карбинола, $C_{14}H_{26}O_2$.
 Сера азотистая, N_4S_4 .
 Серебро азотнокислое, система с цезием азотнокислым, 317, *А. Палкин*.
 Серебро, открытие при помощи капельного метода, 453, *Н. Тананаев* и *И. Тананаев*.
 Серноватистокислый натрий, см. натрий серноватистокислый.
 Сернокислая известь, см. известь сернокислая.
 Сжимаемость и тепловое расширение жидкостей, 257, — поверхностное натяжение жидкостей, 261, *Е. Гапон*.
 Сибирская пихта, см. пихта сибирская.
 Силкаты, влияние на полимеризацию-деполимеризацию амиленов, 441, *С. Лебедев* и *И. Виноградов-Волжсинский*.
 Синерезис, кинетика, 139, — и теория, 417; свойство выделяемой при синерезисе жидкости, 467, *С. Липатов*.
 Система $AgNO_3 - CsNO_3$, диаграмма, 317, *А. Палкин*.
 Система бензамид-бром-нитробензол: электрохимия, 788, *В. Финкельштейн* и *О. Кудра*.
 Система $Na_2S_2O_3 + NaCl + H_2O$, диаграмма равновесия при 25°, 321, *В. Радичев*.
 — четвертая: $K_2O - Na_2O - N_2O_5 - H_2O$, 893, *В. Николаев*.
 Системы кольчатые конденсированные, пирогенная диссоциация, 1447, *Н. Орлов*.
 — сопряженные, каталитическая гидрогенизация, 793, *С. Лебедев* и *А. Якубчик*.
 Скандий, 523, *Н. Орлов*.
 Смолы, образование у хвойных, 1069, *Г. Пигулевский* и *Н. Рыскина*.
 Смоляное масло, см. масло смоляное.
 Соединения ароматические, с третично-бутильной группой, получение, 347,

А. Чичибабин, *С. Елгазин*, *В. Ленгольд*.
 Соединения ароматические, галогенирование их в водных растворах, 153, д. растворов брома в соде 157, хлорирование, 160, *Д. Тищенко*.
 — неперелые, каталитическая гидрогенизация, 793, *С. Лебедев* и *А. Якубчик*.
 Соли, их растворимость в насыщенных растворах других солей, 561, *И. Красиков* и *И. Иванов*.
 Спирт бензиловый, д. фосфорного ангидрида, 917, д. на дифенилметан в присутствии фосфорного ангидрида, 919, *С. Наметкин* и *Д. Курсанов*.
 Спиртовое брожение, см. брожение спиртовое.
 Спирты, д. окислителей, механизм реакции, 181, *В. Тронов* и *М. Луканин*.
 Сплавы алюминия, см. алюминий, сплавы.
 Стекла, д. на них углекислоты при повышенном давлении, 221, скорость разложения, 223, скорость гидролиза, 225, *О. Ботвинкин*.
 Smutnium perfoliatum, эфирное масло из семян, 1579, *В. Нилов*.
 Структура органических соединений и адсорбция, 103, *Н. Шилов* и *В. Некрасов*.
 Таутомерия в ряде пиридина, 995, *А. Чичибабин* и *З. Беневоленская*.
 Температура плавления *cis-trans*-форм, влияние конечных групп, 29, — этиленовых изомеров, 30, *В. Некрасов*.
 Теория синерезиса, 467, *С. Липатов*.
 Теплоемкость и молекулярное давление жидкостей, 163, *К. Стажорский*.
 Тепловое расширение жидкостей, см. расширение тепловое жидкостей.
 Теплота парообразования скрытая и упругость насыщенного пара жидкостей, 743, *М. Левальт-Егерский*.
 Термодинамика необратимых процессов, 1079, *Н. Колосовский*.
 Термодинамика, третий принцип, по поводу статьи Колосовского, 1397, *Ю. Гольшуг*.
 Терпий-гидрат, строение его, 1165, *А. Гинзберг* и *М. Эйман*.
 Тетантрин, см. тетрагидрофенотрин, пирилиз, 1451, *Н. Орлов*.
 Тетрабромхинондиакридон, $C_{20}H_6O_4N_2Br_4$.
 Тетраметил-фенил-нитрило-триуксусная кислота, ее ангидрид, 1503, *Г. Стадников* и *Н. Титов*.

Тетраметилэтилен, получение из метил-изопропил-этилена путем изомеризации, 807, гидрогенизация смеси с пипериденом, 806, с диизопропенилом, 818, *С. Лебедев и А. Якубчик*.
 $333 \text{ } \text{Zn}$ — Тетра-нитро-дипиридиламин, $\text{C}_{10}\text{H}_5\text{O}_8\text{N}_7$.
 Титан, виннокислые соединения, свойства, 229, *А. Думанский и А. Книга*.
 Титан четырех-хлористый, примененные для органических синтезов, 1117, *Г. Сташников и Л. Капитанов*.
 Торий, двуокись, активатор при гидрировании флуорена, 1567, *Садиков и Михайлов*.
 Торфовые воды, см. воды торфовые.
 Третично-бутил-ацетил-карбинол, $\text{C}_7\text{H}_{14}\text{O}_2$.
 Третично-бутил-бензойный альдегид, продукт конденсации с ацетоном, $\text{C}_{14}\text{H}_{18}\text{O}$, — см. альдегид третично-бутил-бензойный.
 Третично-бутил-фенил-этиловый спирт, $\text{C}_{12}\text{H}_{18}\text{O}$.
 Триметил-уксусная кислота, см. кислота триметил-уксусная.
 Триметил-циклопентан-ди-карбоновая кислота, см. кисл. метил-алофенхокамфорная.
 Триметил-этилен, гидрогенизация смеси с диизопропенилом, 806, с дивинилом, 812, *С. Лебедев и А. Якубчик*.
 Тринитро-дипиридиламин, $\text{C}_{10}\text{H}_5\text{O}_8\text{N}_6$.
 Трихлорпиперидин, $\text{C}_6\text{H}_2\text{NCl}_3$.
 Трициклогексиметан, $\text{C}_{10}\text{H}_{14}$.
 Третиламин, д. на бензил-дифенил-пиридон, 1532, *И. Шеттле и Н. Лапкина*.
 Углеводороды алициклические, их строение, 871, *Ф. Шемьякин*.
 Углекислота, д. при повышенном давлении на стекла, 221, *О. Ботвинкин*.
 Уголь, как адсорбент, 859, *М. Дубинин*.
 Уксусная кислота, см. кислота уксусная.
 Упругость паров при низких температурах, 1403, *Н. Колосовский*.
 Фенантрен, д. хлористого алюминия, 1452, *Н. Орлов*.
 Фенил-ацетил-карбинол, $\text{C}_9\text{H}_{10}\text{O}_2$.
 Фенил-2, метил-3, 4, 2; 3—пентадиол, $\text{C}_{11}\text{H}_{16}\text{O}_4$.
 Фенхоциклен, $\text{C}_{10}\text{H}_{10}$.
 Ферганская руда, см. руда ферганская.
 Ферроцианид калия, методы анализа, 1159, *П. Будников*.

Флоридин, д. на диамилен, 447, *С. Лебедев и Виноградов-Волжский*.
 Флуорен, бергинизация, 1456, *Н. Орлов*.
 — гидрирование в присутствии никкеля, осмия и окислов церия и тория, 1557, *В. Садиков и Михайлов*.
 Фосген, д. на β -окси-этилдихлорарсин, 1492, *С. Шерлин и Г. Эпштейн*.
 Фосфор, аллотропические модификации, 885, *В. Ипатьев и В. Николаев*.
 — аллотропические модификации и твердые растворы, 1045, *В. Николаев*.
 Фосфор, ангидрид, д. на бензиловый спирт, 917, *С. Наметкин и Д. Курсанов*.
 — пятихлористый, электрохимия бромных растворов 1505, соединение с бромом, 1513, *В. Плотников и А. Якубсон*.
 Хинолин, д. углекислого газа на продукт его гидрирования 1557, *В. Садиков и Михайловский*.
 — побочные продукты гидрирования, 1557, *Садиков и Михайлов*.
 Хинодиакридон, получение 1493, галогенные производные, 1494, *В. Шарвин и Д. Гальперин*.
 Хлор ион, количественное определение, 355, *Ю. Славянов*.
 Хлорат, получение электролизом, 765, *А. Памфилов и О. Федорова*.
 Хлорирование α -аминопиперидина, 683, *А. Чичибабин и А. Бгоров*.
 Хлорирование ароматических соединений, 160, хлорирование салапилового натрия, 162, *Д. Тищенко*.
 Хлористоводородная соль аминок-спирта, $\text{C}_{14}\text{H}_{23}\text{O}_3\text{NCl}$, $\text{C}_{12}\text{H}_{15}\text{O}_3\text{NCl}$.
 Хлористый алюминий, см. алюминий хлористый.
 — натрий, см. натрий хлористый.
 — цинк, см. цинк хлористый.
 Хлорное железо, см. железо хлорное.
 Хлоро-окси-пиперидин, $\text{C}_6\text{H}_7\text{ONCl}$.
 Хлоруксусные кислоты, см. кислоты хлоруксусные.
 Хлор-этил-арсоновая кислота $\text{C}_2\text{H}_5\text{O}_3\text{As}$.
 β -хлор-этил-дихлор-арсин, $\text{C}_2\text{H}_4\text{Cl}_2\text{As}$, α -хлор-этил-третично-бутирил-кетон, $\text{C}_7\text{H}_{14}\text{OCl}$.
 Холестерин, цветная реакция Сальковского, 1211, *В. Николаев и С. Крастелевская*.
 Хром, открытие при помощи капельного метода, 453, *Н. Тананаев и И. Тананаев*.
 Хромовая кислота, см. кислота хромовая.
 Хромовый ангидрид, см. ангидрид хромовый.

Цезий азотнокислый, система с серебром азотнокислым, 317, *А. Палкин*.
 Церий, 527, *Н. Орлов*.
 Церий, двуокись, активатор при гидрировании флуорена, 1567, *Садиков и Михайлов*.
 Церий окислы, катализатор, при гидрировании хинолина, 1557 *Садиков и Михайлов*.
 Циклические кетоны, см. кетоны циклические.
 Цикло-гексанол, $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}$.
 Цикло-гексанон, каталитическая конденсация с циклогексаном при высоких температурах, 1435, *Н. Петров*.
 Циклогексен, каталитическая конденсация с циклогексаном при высоких температурах, 1435, *А. Петров*.
 Циклогексиден-циклогексанон, $\text{C}_{12}\text{H}_{18}\text{O}$.
 Циклофенхен $\text{C}_{10}\text{H}_{16}$ см. фенхоциклен.
 Цинк хлористый, кислотные свойства концентрированных растворов, 771, *С. Вознесенский и Т. Стратонова*.
 Четыреххлористый титан, см. титан четыреххлористый.
 Шерсто-бихроматы и вода, 206, *М. Ильинский и Д. Кобнер*.
 Щелочи определение в буровых водах, 829, *К. Малларов*.
 Эдестин, гидролиз едким натром, 929, *И. Аичников*.
 Экатантал, его свойства по периодическому закону, 843, *А. Гроссе*.
 Электролитическое определение свинца, 699, *А. Памфилов и А. Благоворова*.
 Электролитическое получение амальгамы магния, 545, *Н. Кондырев*.
 Электролиты, адсорбция из разбавленных водных растворов, 951, *М. Дубинин*.

Электропроводность торфовых вод, 497, *И. Смородинов и А. Адова*.
 Электрохимия бромных растворов пятихлористого фосфора, 1505, *В. Плотников и С. Якубсон*.
 Электрохимия системы бензамид-бром-нитро-бензол, 783, *В. Финкельштейн и О. Кудра*.
 Элементы редких земель, 515 цвет их соединений, 542, *Н. Орлов*.
 Эмульсии, вязкость и гидратация, 139, *С. Литатов*.
 Эрбиевая группа, см. группа эрбиевая.
 Этиламин, д. на бензил-дифенил-пиридон, 1528, *И. Шеттле и Н. Лапкина*.
 Этиламин, д. на окись изоаффола, 655, *Т. Куснер*.
 Этил-арсоновая кислота, ее β -замещенные производные, 1487, *С. Шерлин Г. Эпштейн*.
 Этил-ацетил-карбинол, $\text{C}_8\text{H}_{10}\text{O}_2$.
 Этил-бутирил-карбинол, продукты его уплотнения, 403, гидратация их, 403, *А. Фаворский и Э. Венус-Данилова*.
 Этил-бутирил-карбинол, $\text{C}_7\text{H}_{14}\text{O}_2$.
 Этилен-диазатин, $\text{C}_{12}\text{H}_{12}\text{O}_4\text{N}_2$.
 Этиленхлоргидрин, колориметрический метод определения, 695, *М. Западский*.
 Этил-пропил-этиленгликоль см., $\text{C}_7\text{H}_{10}\text{O}_2$.
 Эфир бутиловый морфина, $\text{C}_{21}\text{H}_{27}\text{O}_3\text{N}$ — метил-рицинолевый, пирогенетическое разложение, 1, *П. Панютин*.
 — пропиловый морфина, $\text{C}_{20}\text{H}_{25}\text{O}_3\text{N}$.
 — уксусный борнилола, $\text{C}_{12}\text{H}_{18}\text{O}_2$.
 Эфирное масло сибирской пихты (*Abies sibirica*), 553, — эфирное масло хвой, 554, эфирное масло коры, 558, *Ю. Залькин и С. Забоев*.
 Эфирные масла, см. масла эфирные.
 Явление «привыкания» при коагуляции золя сернистого мышьяка раствором хлористого бария, 295, *В. Крестинская и В. Яковлева*.

1. III.—2. III.—2. IV.—4. IV.—
5. II.—5. III.

УКАЗАТЕЛЬ ОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ ПО ЭМПИРИЧЕСКИМ ФОРМУЛАМ.

Группа C₁.

1. III.

CH₃Cl₃Sn Метилстаннитрихлорид, 1196, *К. Кочешков.*
CH₃Br₃Sn Метилстаннатрибромид, 1195, *К. Кочешков.*

Группа C₂.

2. III.

C₂H₄Cl₂As β-хлорэтилдихлорарсин, получение, 1491, *С. Шерлин и Г. Эпштейн.*

2. IV.

C₂H₆O₃ClAs Хлорэтиларсоновая кислота, получение, 1491, *С. Шерлин и Г. Эпштейн.*

Группа C₄.

4. IV.

C₄H₇O₂Cl₂As Ацетат β-окси-этил-арсин-хлорида, получение, 1489, *С. Шерлин и Г. Эпштейн.*

Группа C₅.

5. II.

C₅H₇N₁ β-пиридил-гидразин, получение, 344, *А. Чичибабин и А. Кирсанов.*

C₅H₁₀O Диетилкетон, бромирование, 409, *А. Фаворский и Э. Венус-Данилова.*

C₅H₁₀O₂ Метил-пропионил-карбинол, получение, свойства, 410, семикарбазон, 411, изомеризация, 411, *А. Фаворский и Э. Венус-Данилова.*
Этил-ацетил-карбинол, получение, 411, свойства, 412, семикарбазон, 412, *А. Фаворский и Венус-Данилова.*

5. III.

C₅H₂NCl₃ Трихлор-пиридин, получение, 690, *А. Чичибабин и А. Егоров.*

C₅H₅NCl₂ Дихлорпиридин, получение, 689, *А. Чичибабин и А. Егоров.*

C₅H₄N₂Cl₂ Дихлораминопиридин, получение, 687, д. азотистой кислоты, 689, 690, *А. Чичибабин и А. Егоров.*

5. IV.—6. II.—6. III..

C₅H₅ON β-оксипиридин, получение, 343, *А. Чичибабин и А. Кирсанов.*

C₅H₅O₂N₃ α-нитрамино-пиридин, д. уксусного ангидрида, изомеризация, 345, *А. Чичибабин и А. Кирсанов.*

C₅H₅N₂Cl Монохлор-амино-пиридин, получение, д. азотистой кислоты, 688, 689, *А. Чичибабин и А. Егоров.*

β-нитрамино-пиридин (β-пиридил-нитрамин), получение, свойства, соли, 342, д. уксусного ангидрида, 343, метилирование, 344, восстановление, 344, *А. Чичибабин и А. Кирсанов.*

C₅H₆OBr Монобром-дизтилкетон, получение и свойства, 409, омыление, 410, *А. Фаворский и Э. Венус-Данилова.*

C₅H₁₀OS Аллил-β-окси-этил-сульфид, получение, ацетат, *С. Шерлин и В. Василевский.*

C₅H₉ClS Аллил-β-хлор-этил-сульфид, свойства, *А. Шерлин и В. Василевский.*

5. IV.

C₅H₈ONCl₂ Дихлороксипиридин, получение, 689, *С. Чичибабин и А. Егоров.*

C₅H₈O₂N₂Br₂ β,β-дибром-α-нитрамино-пиридин, 990, *А. Чичибабин и А. Кирсанов.*

C₅H₄ONCl Хлороксипиридин, получение, 688, *А. Чичибабин и А. Егоров.*

C₅H₄O₂N₂Cl Амино-нитрохлорпиридин, получение из нитрамино-хлорпиридина путем изомеризации, 688, *А. Чичибабин и А. Егоров.*

α-нитрамино-β₁-хлорпиридин, получение, 687, изомеризация, 688, *А. Чичибабин и А. Егоров.*

Группа C₆.

6. II.

C₆H₁₂O Циклогексанол, продукт гидрирования пара-окси-трифенилкарбинола, 511, *В. Ипатьев и Б. Долгов.*

C₆H₁₄O Диметил-этил-этиленгликоль (метил—2, пентандиол—2, 3), синтез, 412, окисление, 413, *А. Фаворский и Э. Венус-Данилова.*

6. III.

C₆H₆N₂Br₂ 1) ββ₁-дибром-N-метил-α-пиридон-илин, нитрование, 991, д. азотистой кислоты, 992, *А. Чичибабин и А. Кирсанов.*

2) Дибром-N-метил-пиридон-имин, водистоводородная соль, 987.

3) ββ₁-дибром-α-метиламинопиридин, получение, 988, *А. Чичибабин и А. Кирсанов.*

C₆H₆O₂N₄ 1) β-нитро-α-(нитрозо-метиламино)-пиридин, получение, 976, *А. Чичибабин и А. Кирсанов.*

2) β₁-нитро-α-(нитрозо-метиламино)-пиридин, получение, 976, *А. Чичибабин и А. Кирсанов.*

C₆H₆O₄N₄ 1) ββ₁-динитро-α-метиламинопиридин, 979, *А. Чичибабин и А. Кирсанов.*

2) β-нитро-α-(метилнитрамино)-пиридин, получение, 978, метилирование, 978, изомеризация, 979, *А. Чичибабин и А. Кирсанов.*

6. IV.—7. II.—7. III.

$C_6H_7N_2Br$	β_1 -бром- α -метил-амино-пиридин, 989, <i>А. Чичибабин и А. Кирсанов.</i>
$C_6H_7O_2N_3$	α -метил-нитрамино-пиридин, получение, 974, изомеризация, 974, <i>А. Чичибабин и А. Кирсанов.</i>
$C_6H_7O_2N_3$	Бетаян N -метил- β -изонитрамино-пиридина, получение, 344, <i>А. Чичибабин и А. Кирсанов.</i>
$C_6H_7O_3N_2$	β -нитро- α -метиламино-пиридин, получение, 973, <i>А. Чичибабин и А. Кирсанов.</i>

6. IV.

$C_6H_5ONBr_2$	$\beta\beta$ -дибром- N -метил- α -пиридон, 992, <i>А. Чичибабин и А. Кирсанов.</i>
$C_6H_5ON_3Br_2$	$\beta\beta_1$ -дибром- α -(металлитрозо-амино)-пиридин, 989, <i>А. Чичибабин и А. Кирсанов.</i>
$C_6H_5O_2N_2Br_2$	1) $\beta\beta_1$ -дибром- N -метил- α -пиридон-нитрамин, д. серной кислоты, 993, 994, <i>А. Чичибабин и А. Кирсанов.</i> 2) $\beta\beta_1$ -дибром- α -(метил-нитрамино)-пиридин, д. серной кислоты, 993, <i>А. Чичибабин и А. Кирсанов.</i>
$C_6H_6O_2N_2Br$	β_1 -бром- β_1 -нитро- α -амино-пиридин, получение, 977, <i>А. Чичибабин и А. Кирсанов.</i>

Группа C_7 .

7. II.

$C_7H_{11}N_3$	Амино-диметил-амино-пиридин, 678, <i>А. Чичибабин и И. Кнулянич.</i>
$C_7H_{12}O_2$	Пропионил-бутирил, получение, 403, семикарбазон, 401, 403, <i>А. Фаворский и Э. Венус-Данилова.</i>
$C_7H_{14}O$	Дипропилкетон, бромирование, 399, <i>А. Фаворский и Э. Венус-Данилова.</i>
$C_7H_{14}O_2$	1) Диметил-изобутирил-карбинол (α -оксибутирон), получение, семикарбазон, 390, изомеризация, 392, <i>А. Фаворский и А. Умнова.</i> 2) Метил-изопропил-ацетил-карбинол, получение, семикарбазон, 392, <i>А. Фаворский и А. Умнова.</i> 3) Метил-триметил-ацетил-карбинол, изомеризация в третичнобутил-ацетил-карбинол, 385, 389, <i>А. Фаворский и Васильев.</i> 4) Пропил-пропионил-карбинол, получение, 404, 406, свойства, 406, семикарбазон, 403, 406, <i>А. Фаворский и Э. Венус-Данилова.</i> 5) Третичнобутил-ацетил-карбинол, получение, семикарбазон, 384, 385, <i>А. Фаворский и Васильев.</i> 6) Этил-бутирил-карбинол, получение, 400, свойства, 400, 402, семикарбазон, 401, восстановление, 402, продукты уплотнения, 402, изомеризация, 405, <i>А. Фаворский и Э. Венус-Данилова.</i>
$C_7H_{16}O_2$	1) 2-метил-4-пентадиол-2, 3, получение, 385, <i>А. Фаворский и Васильев.</i> 2) Этил-пропил-этиленгликоль сим., получение, 402, <i>А. Фаворский и Э. Венус-Данилова.</i>

7. III.

$C_7H_7O_3N_3$	β -нитро- α -ацетат-аминопиридин, 652, <i>А. Чичибабин и А. Кирсанов.</i>
----------------	--

7. IV.—8. II.—8. III.—9. I.—9. II.

$C_7H_5O_4N_4$	Динитро-диметил-амино-пиринин, 677, <i>А. Чичибабин и И. Кнулянич.</i>
$C_7H_5O_2N_3$	Мононитро-диметил-амино-пиридин, 677, восстановление его, 678, <i>А. Чичибабин и И. Кнулянич.</i>
$C_7H_5N_2Br$	β_1 -бром-диметил-амино-пиридин, получение, 679, <i>А. Чичибабин и И. Кнулянич.</i>
$C_7H_5N_2J$	β_1 -под-диметил-амино-пиридин, получение, 679, <i>А. Чичибабин и И. Кнулянич.</i>
$C_7H_{12}OBr_2$	Дибром-дипропил-кетон (2-бром-3, пентадиол-4), получение, 400, <i>А. Фаворский и Э. Венус-Данилова.</i>
$C_7H_{13}OCl$	α -хлор-этил-третично-бутил-кетон, получение — омыление, 384, <i>А. Фаворский и Васильев.</i>
$C_7H_{13}OBr$	Монобром-дипропил-кетон (бром-3, пентадиол-4), получение и свойства, 399, омыление, 400, <i>А. Фаворский и Э. Венус-Данилова.</i>

7. IV.

$C_7H_{10}O_2N_3J$	Иодметилат β_1 -нитро- α -метиламино-пиридин, получение, 980, <i>А. Чичибабин и А. Кирсанов.</i>
--------------------	---

Группа C_8 .

8. II.

$C_8H_{16}O_2$	1) Оксокетенол, изомеризация в метил-третичнобутил-ацетил-карбинол, 394, <i>А. Фаворский и А. Умнова.</i> 2) Метил-третичнобутил-ацетил-карбинол, получение, семикарбазон, окисление, 395, <i>А. Фаворский и А. Умнова.</i> 3) Метил-этил-бутирил-карбинол, получение, семикарбазон, <i>А. Фаворский и Э. Венус-Данилова.</i>
$C_8H_{17}N$	Метил-этил-пиперидин, продукт гидрирования хинолина 1557, <i>В. Садинов и А. Михайлов.</i>
$C_8H_{18}O_2$	Диметил-третичнобутил-этиленгликоль (метил-2, 2-метил-4, пентадиол-2, 3), получение, окисление, 386, кристаллографический анализ, 387, <i>А. Фаворский и Васильев.</i>
$C_8H_{18}O_2$	Метил-этил-пропил-этиленгликоль, получение, свойства, окисление, 407, <i>А. Фаворский и Э. Венус-Данилова.</i>

8. III.

$C_8H_9O_3N$	2-метокси-3-амино-бензойная кислота, ее анизидид, получение и свойства, 57, гидролиз, 99, <i>А. Терентьев и Рубинштейн.</i>
--------------	---

Группа C_9 .

9. I.

C_9H_{11}	1) Апоциклен, гидратация, 1535, <i>С. Наметкин и Э. Александрова.</i> 2) Камфенилен, его превращения и получение, 1535, <i>С. Наметкин и Э. Александрова.</i>
-------------	--

9. II.

$C_9H_{10}O_2$	Фенил-ацетил-карбинол, получение, семикарбазон, 398, <i>А. Фаворский и С. Кочергина.</i>
----------------	--

10. I.—10. II.—10. III.

- $C_9H_{10}O_2$ Метил-бензоил-карбинол, получение, семикарбазон, 397, изомеризация, 397, 398, *А. Фаворский* и *С. Кочергина*.
- $C_9H_{12}O_2$ Метил-фенил-этиленгликоль сим., получение, 399, *А. Фаворский* и *С. Кочергина*.
- $C_9H_{14}O$ 1) Камфенилон, получение, 1535, *С. Наметкин* и *З. Александрова*.
2) α -изокамфенилон, получение, 1535, *С. Наметкин* и *З. Александрова*.
- $C_9H_{14}O_4$ Апофенхокамфорная кислота, получение 1538, *С. Наметкин* и *З. Александрова*.
- $C_9H_{16}O$ α -изокамфенилол, получение, 1543, *С. Наметкин* и *З. Александрова*.
- $C_9H_{16}O$ 1-, 1-, 3-метил-изопропил-циклопентанол, получение, свойства, семикарбазон, 293, 294, *С. Наметкин* и *Л. Брюсова*.
- $C_9H_{16}O$ 1) Алкоголь апоциклена, 1535, *С. Наметкин* и *З. Александрова*.
2) Борниленол, получение, свойства, уксусный эфир, 1549, *С. Наметкин* и *А. Забродина*.

ГРУППА C_{10} .

10. I.

- $C_{10}H_{14}$ Изокамфодиен получение, свойства, д. уксусной кислоты 1545, *С. Наметкин* и *А. Забродина*.
- $C_{10}H_{16}$ 1) Фенхоциклен (циклофенхен), получение, свойства, 290, *С. Наметкин* и *Л. Брюсова*.
2) Изоциклен, получение и свойства, 291, *С. Наметкин* и *Л. Брюсова*.

10. II.

- $C_{10}H_{10}O$ Метил-3-изо-камфенилон, получение, свойства, анализ, семикарбазон, 289, *С. Наметкин* и *Л. Брюсова*.
- $C_{10}H_{10}O_4$ Кислота метил-апофенхо-камфорная (3-, 3-, 4-, 1-, 4-триметил-циклопентан-дикарбоновая кислота), получение и свойства, анализ, 290, *С. Наметкин* и *Л. Брюсова*.
- $C_{10}H_{16}O_2$ Кислота метил-камфенилоловая (1-, 1-, 3-метил-изопропил-циклопентанол-карбоновая), получение и свойства, 292, бромирование 293, *С. Наметкин* и *Л. Брюсова*.
- $C_{10}H_{18}O_4$ Кислота оксиметил-камфенилоловая, получение, кальциевая соль, 293, *С. Наметкин* и *Л. Брюсова*.
- $C_{10}H_{18}N_2$ Метил-дека-гидрохинолил-амин, 1542, *Садиков* и *Михайлов*.

10. III.

- $C_{10}H_5O_8N_7$ $\beta\beta\beta\beta_1$ -тетранитро-дипиридил-амин, продукт нитрования ди- α -пиридиламина, 649, синтез, 650, *А. Чичибабин* и *В. Преображенский*.
- $C_6H_8O_6N_6$ $\beta\beta_1\beta_2$ -тринитро-дипиридил-амин, продукт нитрования α -пиридиламина, 648, синтез, 649, *А. Чичибабин* и *В. Преображенский*.

10. IV.—11. I.—11. II.—11. III.—
12. I.—12. II.

- $C_8H_7O_4N_6$ $\beta_1\beta_1$ -динитро-дипиридил-амин, продукт нитрования ди- α -пиридиламина, 647, синтез, 648, *А. Чичибабин* и *В. Преображенский*.
- $C_{10}H_7O_4N_5$ $\beta\beta$ -динитро-дипиридил-амин, продукт нитрования ди- α -пиридиламина, 648, синтез, 648, *А. Чичибабин* и *В. Преображенский*.
- $C_{10}H_8O_2N_4$ β_1 -нитро-дипиридил-амин, продукт нитрования ди- α -пиридиламина, 646, синтез, 646, *А. Чичибабин* и *В. Преображенский*.
- $C_{10}H_{17}O_2N$ Нитро-метил-камфенилан, получение, 288, анализ, 289, *С. Наметкин* и *Л. Брюсова*.

10. IV.

- $C_{10}H_8O_2NBr$ Изатин-этилбромид, 1186, конденсация с натрий-малоновым эфиром, 1186, *Н. Путохин*.

ГРУППА C_{11} .

11. I.

- $C_{11}H_{10}$ 3-метил-нафталин, получение, 1452, *Н. Орлов*.
- $C_{11}H_{20}$ Метил-камфан, получение, 285, нитрование, 286, *С. Наметкин* и *Л. Брюсова*.

11. II.

- $C_{11}H_{14}O$ Альдегид третично-бутил-бензойный, пара, получение, 349, окисление, 351, конденсация с ацетоном, 352, *А. Чичибабин*, *Елгазин* и *Ленгольд*.
- $C_{11}H_{16}O_3$ Альдегид метил-камфорной кислоты, получение, 288, *С. Наметкин* и *Л. Брюсова*.

11. III.

- $C_{11}H_{10}O_2N$ Нитро-метилкамфан вторичн., получение, 286, превращение в кетон, 287, *С. Наметкин* и *Л. Брюсова*.

ГРУППА C_{12} .

12. I.

- $C_{12}H_{24}$ Продукт полного гидрирования гомо-изо-форона, 489, *А. Петров*.

12. II.

- $C_{12}H_{17}N_3$ 3-пиридил-гидразон бензальдегида, получение, 345, *А. Чичибабин*, *А. Кирсанов*.
- $C_{12}H_{18}O$ Третично-бутил-фенил-этиловый спирт, получение, свойства, 352, *А. Чичибабин*, *Елгазин* и *Ленгольд*.
- $C_{12}H_{18}O$ Циклогексид-ен-циклогексанол, получение. 1438, *А. Петров*.
- $C_{12}H_{18}O_2$ Эфир уксусный борниленола, получение и разложение 1549, *С. Наметкин* и *А. Забродина*.

12. III.—12. IV.—13. I.—
13. II.—13. III.—IV.—14. I.

$C_{12}H_{20}O$ Гомоизофорон и его изомеры, 488, его семикарбазон, 448, *А. Петров*.
 $C_{12}H_{22}O$ Продукт гидрирования гомоизофорона, 489, *А. Петров*.

12. III.

$C_{12}H_{11}O_2N$ Изатин-уксусноэтиловый эфир, 1183, восстановление, 1184, *Н. Путохин*.
 $C_{12}H_{17}O_2N$ Аминоспирт, полученный д. этиламина на окись изосаф-рола, 656, *Т. Куснер*.

12. IV.

$C_{12}H_{18}O_2N$ Хлористоводородная соль аминоспирта, полученного д. этиламина на окись изосаф-рола, 657, *Т. Куснер*.

ГРУППА C_{13} .

13. I.

$C_{13}H_{22}$ Дидиклогексилметан, продукт гидрирования пара-окси-трифенилкарбинола 511, и пара-окси-дифенилметана, 512, *В. Ипатьев* и *Б. Долгов*.

13. II.

$C_{13}H_{20}O_2$ 1) Метил—2, 4, фенил—3, пентандиол 2—3, получение, окисление, 390, 391, *А. Фаворский* и *А. Умно-нова*.
2) Фенил—2, метил—3, 4, пентандиол 2—3, получение, окисление, 392, 393, *А. Фаворский* и *А. Умно-нова*.

13. III.

$C_{13}H_{21}ON_3$ Семикарбазон гомоизофорона, 488, *А. Петров*.

13. IV.

$C_{13}H_{11}O_7N_5Br_2$ Пикрат дибром-диметил-амино-пиридина, 680, *А. Чичи-бабин* и *И. Кнунянц*.

ГРУППА C_{14} .

14. I.

$C_{14}H_{18}O$ 1) Продукт конденсации третичнобутил-бензойного-альде-гида с ацетоном, 952, *А. Чичибабин*, *С. Елгазин* и *В. Ленгольд*.
2) α -амил- β -фенил-акролеин, получение, 926, оксим, 926, семикарбазон, 927, *В. Рutowский* и *А. Королев*.

14. II.—14. III.—14. IV.—15. I.—
15. III.—16. III.—17. II.—18. I.

14. II.

$C_{14}H_{20}O_2$ Продукт уплотнения этилбутирил-карбинола, семикарба-зон, 404, гидратация, 403, *А. Фаворский* и *Э. Венус-Данилова*.
 $C_{14}H_{26}N_2$ Дека-гидро-хинолил-пиперидин, продукт гидрирования хи-нолина, 1557, *В. Садиков* и *Михайлов*.
 $C_{14}H_{27}N$ Диэтил-N-метил-декагидрохинолил, продукт гидрирования хинолина, 1557, *В. Садиков* и *Михайлов*.

14. III.

$C_{14}H_{19}O_2N$ Диметил-фенил-нитрило-триуксусная кислота, получение, 1502, *Г. Стадников* и *Н. Титов*.
 $C_{14}H_{21}O_2N$ Амино-спирт, полученный при д. диэтиламина на окись изосаф-рола, 657, *Т. Куснер*.

14. IV.

$C_{14}H_{20}O_2NCl$ Хлористоводородная соль аминоспирта, полученного при д. диэтиламина на окись изосаф-рола, 658, *Т. Куснер*.

ГРУППА C_{15} .

15. I.

$C_{15}H_{12}$ Метилфенантрен, получение, 1454, *Н. Орлов*.

15. III.

$C_{15}H_{15}O_6N$ Изатин-малоновый эфир, 1185, *Н. Путохин*.
 $C_{15}H_{16}O_6N_2$ Анзидид 2-метокси—3-амино-бензойной кислоты, получе-ние, 97, гидролиз, 99, *А. Терентьев* и *А. Рубин-штейн*.

Группа C_{16} .

16. III.

$C_{16}H_{19}O_4N_2$ Формильное производное 2-метокси-замино-бензойной ки-слоты, получение, 98, *А. Терентьев* и *А. Рубин-штейн*.

Группа C_{17} .

17. II.

$C_{17}H_{20}N_2$ Окто-гидро-хинолил-метил-этил-пиперидин, продукт гидри-рования хинолина, 1557, *В. Садиков* и *А. Михайлов*.

Группа C_{18} .

18. I.

$C_{18}H_{24}$ Додека-гидротрифенилен, получение, 1488, *А. Петров*.

18. II.—18. III.—19. I.—19. II.—20. I.

18. II.

- $C_{18}H_{16}N$ 1) Дифенил- α -пиридилметан, 1001, хлороплатинат, 1002, пикрат, 1002, подметилат, 1002, *А. Чичибабин* и *З. Беневоленская*.
2) Дифенил- γ -пиридилметан, 1004, хлороплатинат, 1005, пикрат, 1005, водометилат, 1005, *А. Чичибабин* и *З. Беневоленская*.

- $C_{18}H_{18}O$ 1, 3 — дифенил-циклогексанон, получение, 1445, оксим, 1445, *А. Петров*.
 $C_{18}H_{20}O$ 1, 3 — дифенил-циклогексанол, получение, 1444, фенилуретан, 1445, *А. Петров*.
 $C_{18}H_{26}O$ Дицикло-гексаметилден-циклогексанон, получение, 1438, *А. Петров*.

18. III.

- $C_{18}H_{12}O_4N_2$ Этилен-диэтилен, 1186, разложение, 1187, *Н. Путожин*.
 $C_{18}H_{16}ON$ 1) Дифенил- α -пиридил-карбинол, его производные, 1000, хлороплатинат, 1001, пикрат, 1001, *А. Чичибабин* и *Беневоленская*.
2) Дифенил- γ -пиридил-карбинол, 1003, хлороплатинат, 1004, пикрат, 1004, *А. Чичибабин* и *З. Беневоленская*.
 $C_{18}H_{20}O_{10}N_4$ Пикрат аминспирта, полученного при д. этиламина на окись изосафрола, *Т. Куснер*.

Группа C_{19} .

19. I.

- $C_{19}H_{24}$ Три-циклогексил-метан, продукт гидрирования пара-оксифенил-карбинола, 511, *В. Ипатьев* и *Б. Долгов*.

19. II.

- $C_{19}H_{16}O$ Пара-оксифенил-метан, продукт гидрирования пара-оксифенил-карбинола, 510, *В. Ипатьев* и *Б. Долгов*.
 $C_{19}H_{17}N$ 1) α -пиридон-дифенилметид, 1002, *А. Чичибабин* и *З. Беневоленская*.
2) γ -пиридон-дифенилметид, 1005, *А. Чичибабин* и *З. Беневоленская*.
 $C_{19}H_{20}N_2$ Гекса-гидро-хинолил-метил-гекса-гидро-хинолин, продукт гидрирования хинолина, 1557, *В. Садиков* и *А. Михайлов*.
 $C_{19}H_{24}N_2$ Дека-гидро-хинолил-метил-декагидро-хинолил-амин, продукт гидрирования хинолина, 1557, *Н. Садиков* и *Михайлов*.

Группа C_{20} .

20. I.

- $C_{20}H_{18}$ Пара-и-мета-добензил-бензолы, синтез, 1119, *Г. Стадников* и *Л. Капитанов*.
 $C_{20}H_{20}$ Ди-пара-третично-бутил-бифенил, получение, 351, *А. Чичибабин*, *С. Елгазин* и *В. Ленгольд*.

20. III.—20. IV.—21. III.—23. III.—
24. III.—24. IV.—25. III.

20. III.

- $C_{20}H_{10}O_8N_2$ Диокси-хинон-диакридон, получение, 1498, *В. Шарвин* и *Д. Гальперин*.
 $C_{20}H_{12}O_4N_4$ Диамино-хинон-диакридон, получение, 1496, *В. Шарвин* и *Д. Гальперин*.
 $C_{20}H_{24}O_{10}N_4$ Пикрат аминспирта, полученного при д. диэтиламина на окись изосафрола, 659, *Т. Куснер*.
 $C_{20}H_{26}O_8N$ Эфир пропиловый морфина + $\frac{1}{2}H_2O$, получение, 691, 693, его хлористоводородная соль, получение, 691, *А. Чичибабин* и *А. Кирсанов*.

20. IV.

- $C_{20}H_8O_4N_2Br_4$ Тетрабром-хинон-диакридон, получение, 1495, *В. Шарвин* и *Д. Гальперин*.
 $C_{20}H_8O_4N_2Cl$ Монохлор-хинон-диакридон, получение, 1494, *В. Шарвин* и *Д. Гальперин*.
 $C_{20}H_8O_4N_2Br$ Монобром-хинон-диакридон, получение, 1495, *В. Шарвин* и *Д. Гальперин*.

Группа C_{21} .

21. III.

- $C_{21}H_{27}O_8N$ Эфир бутиловый норм. морфина, получение, 693, 694, его хлористоводородная соль, получение, 694, *А. Чичибабин* и *А. Кирсанов*.

Группа C_{23} .

23. III.

- $C_{23}H_{28}O_2N$ 4 - (бензилиден - 2 - гептилиден) - 2 - фенил - оксазолон - 5, получение, 927, *В. Рutowский* и *А. Королев*.

Группа C_{24} .

24. III.

- $C_{24}H_{10}O_8N$ Продукт присоединения сухого аммиака к бензил-дифенил-пирону, 1527, *И. Шеттле* и *Перстнев*.
 $C_{24}H_{21}O_8N$ Продукт присоединения аммиака к бензил-дифенил-пирону, 1526, *И. Шеттле* и *Перстнев*.

24. IV.

- $C_{24}H_{18}O_6Cl_2N_4$ Дибензил-диамино-хинон-диакридон, получение, 1497, *В. Шарвин* и *Д. Гальперин*.

Группа C_{28} .

25. III.

- $C_{28}H_{30}O_8N$ Продукт присоединения метиламина к бензил-дифенил-пирону, 1528, *Шеттле* и *Лалкина*.

26. III—27. III—30. III.

Группа C_{26} .

26. III.

 $C_{27}H_{27}O_2N$ Продукт присоединения этиламина к бензил-дифенил-пирону, 1528, *Шеттле* и *Лалкина*.Группа C_{27} .

27. III.

 $C_{27}H_{27}O_2N$ Продукт присоединения пропиламина к бензил-дифенил-пирону, 1531, *Шеттле* и *Угорова*.Группа C_{30} .

30. III.

 $C_{30}H_{25}O_2N$ Продукт присоединения анилина к бензил-дифенил-пирону, 1532, *Шеттле* и *Лалкина*. $C_{30}H_{23}O_2N$ Продукт присоединения триэтиламина к бензил-дифенил-пирону, *Шеттле* и *Лалкина*.