

ОГЛАВЛЕНИЕ I ТОМА.

СТАТЬИ ОБЩЕГО ХАРАКТЕРА.

Краткая история развития Русского физико-химического общества и возникновение отделения Прикладной Химии

Б. Л. Ронкин. Из поездки на Карабугаз в 1927 году
М. С. Вревский. О выборе экспериментального материала, положенного в основание алколометрических таблиц Главной Палаты мер и весов 1927 г.

А. Н. Георгиевский. Перечисление опытных данных Менделеева с введением поправок на международную водородную шкалу температур, приведением удельных весов к целым градусам и их исправлением на значение плотности воды по Chappuis

Б. М. Коялович. Математическая обработка экспериментальных данных в таблицах Главной Палаты 1927 г.

Удельные веса (таблицы) водноспиртовых растворов, отнесенные к воде при наибольшей плотности ($D_{t_1}^t$), расположенные по весовым процентам для температур выше 0°. — Удельные веса (таблицы) водноспиртовых растворов, отнесенные к воде при наибольшей плотности ($D_{t_1}^t$) для температур выше 0° по объемным процентам при +15°С, в единицах пятого знака. — Удельные веса (таблицы) водноспиртовых растворов, отнесенные к воде при наибольшей плотности ($D_{t_1}^t$) для температур ниже 0° по весовым процентам. — Удельные веса (таблицы) водноспиртовых растворов, отнесенные к воде при наибольшей плотности ($D_{t_1}^t$) ниже 0° по объемным процентам при +15°С.

Б. М. Коялович. Об аномалиях, замечаемых для крепких растворов спирта

С. Л. Иванов. Климаты земного шара и химическая деятельность растений

О. Е. Звягинцев. Десять лет работы Платинового института при Академии Наук СССР

НЕОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ.

К. Чибисов. Физико-химическая интерпретация светочувствительности фотографических эмульсий

Г. Г. Уразов, Я. Е. Вильнянский и Ю. В. Морачевский. К теории известково-натрового способа получения глинозема из природных алюмосиликатов и бокситов с высоким содержанием кремнезема

Г. Г. Уразов и А. В. Читаев. К теории баритового способа извлечения глинозема из алюмосиликатов и бокситов, богатых кремнекислотой

В. П. Ильинский и А. Ф. Сааидачный. Получение цинка из сернистых руд

В. П. Ильинский и Н. П. Лапин. Электролитическое покрытие алюминия и его сплавов стекловидной пленкой окиси алюминия

В. П. Ильинский и Н. П. Лапин. Исследование сухого элемента Лекланше. Статья 1.

Е. В. Алексеевский и Н. С. Алексеев. Исследование действия паров бромбензола и хлорпикрина на гладкие поверхности металлов и сплавов

Г. Г. Уразов и Я. Е. Вильнянский. К теории основного способа получения глинозема

Б. А. Сасс-Тисовский. Сравнительные данные по электролизу поваренной соли с диафрагмой и ртутным катодом

Даниэль Авдалиан и Е. Н. Гапон. О процессе затвердевания портланд-цемента.

Ю. Н. Славянов. Камерный процесс и его регулировка

П. П. Будников. Ускорители и замедлители скорости схватывания штукатурного гипса

П. Я. Сальдау. Контактный способ получения серной кислоты из сернистого газа, выделяющегося при обжиге цинковой обманки

ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ.

Б. Б. Бызов. О старении каучука

А. Е. Порай-Кошиц. О процессе крашения субстантивными для хлопка красителями

П. П. Виктор и В. Д. Пономарев. К вопросу о влиянии анионов протрав на оттенок красного ализаринового лака

Э. Фрицман. Легкий и удобный метод получения уксусного альдегида

Г. А. Яковкин. О синтезе карбамида из аммиака и углекислоты

И. С. Телетов. Метод быстрого приготовления дерматолога и его более вероятное строение

Н. А. Орлов. Два опыта получения искусственной нефти

Л. Я. Карпов. Окисление винного спирта в присутствии катализаторов

Л. Мортюшев. Краткий обзор путей синтеза главнейших душистых веществ

В. Н. Ипатьев и А. Д. Петров. О пирогенетическом разложении древесного дегтя в присутствии водорода и под давлением

Р. А. Коновалова и О. Ю. Маидсон. Об алколондах из *Hyoscyamus Reticulatus*

Е. В. Алексеевский. Исследование адсорбции паров волокнистыми материалами растительного и животного происхождения

П. А. Боброва. О побочных продуктах производства эфирных масел хвойных. Хвойные экстракты

Е. В. Алексеевский и Н. С. Алексеев. Исследование действия паров бромбензола и хлорпикрина на гладкие поверхности металлов и сплавов

В. Е. Долюв. Извлечение естественного толуола из майкопской нефти

АНАЛИТИЧЕСКАЯ ХИМИЯ.

Материалы по анализу платиновых металлов.

1. О. Е. Звягинцев. Об анализах иридия

II. Э. Фрицман. Новый аналитический метод определения осмия

А. П. Попов и В. А. Карницкий. Исследование минеральных источников высокогорной Чечни

ХРОНИКА.

Празднование столетия со дня рождения М. Бертелло	57
Новые международные ассоциации химиков	59
Столетие со дня рождения А. М. Бутлерова	59
От постоянного комитета Менделеевских съездов по чистой и прикладной химии	59
Положение о V Менделеевском съезде	60
Вторая интернациональная конференция по битуминозным углям	60
Первая конференция по научно-техническим вопросам	60
О конференции работников лабораторной промышленности в Ленинграде 15 декабря 1927 года в связи с предстоящей Всесоюзной конференцией по лабораторному делу в Москве	148
Первая немецкая выставка материалов	152
Бериллий и его сплавы	154
Всесоюзное совещание по изучению соляных озер и отложений	263
Пятый Менделеевский съезд по чистой и прикладной химии имени А. М. Бутлерова	266
Резолюции 5-го Менделеевского съезда	267

125 лет со дня рождения Ю. Либиха	341
Комната Д. И. Менделеева	341
В. И. Похитонов. Некролог	341
Первый пленум Комитета по химизации народного хозяйства СССР	342

БИБЛИОГРАФИЯ.

Краткий перечень книг по химии, выпущенных в 1927 году	64
Библиография	155

ПРОТОКОЛЫ.

Протокол заседания Отделения Прикладной химии Р. Ф.-Х. О. 15/XII 1927 г.	66
Протокол заседания Отделения Прикладной химии Р. Ф.-Х. О. от 19/I 1928	156
Протокол годового заседания Р. Ф.-Х. О. 29/I 1928. Протоколы заседаний Отделений Прикладной химии Р. Ф.-Х. О. от 16/II 1928 и 15/III 1928	201
Протоколы заседаний Отделения Прикладной химии Р. Ф.-Х. О. от 26/IV и 17/V — 1928 г.	203
	349

ИМЕННОЙ УКАЗАТЕЛЬ.

Авдалиан, Даниэль и Гапон, Е. Н. О процессе затвердевания портланд-цемента, 316.

Алексеевский, Е. В. К вопросу о применимости термического метода определения технического достоинства адсорбирующих материалов, 182.

— Исследование адсорбции паров волокнистыми материалами растительного и животного происхождения, 184.

— и Алексеев, Н. С. Исследование действия паров бромбензола и хлорпикрина на гладкие поверхности металлов и сплавов, 194.

Андреев, В. В. Деятельность лаборатории завода «Красный Химик», 62.

Анисимова, Н. В. К биологии Славянских соляных водоемов (по наблюдениям 1926—27 гг.), 264.

Бабошин, А. Л. О конференции работников лабораторий металлопромышленности (заводы, научно-исследовательские институты, Вузы) в Ленинграде 15—19 декабря 1927 года, 148.

Беленький, С. Ю. Развитие старейшего курорта Саки и условия правильного грязевого хозяйства Сакского озера, 265.

Блох, М. А. Марселен Бертелло — жизнь и творчество, 63.

Бобров, П. А. О побочных продуктах производства жирных масел хвойных. Хвойные экстракты, 189.

Бородулин, М. В. Термическая обработка касторового масла, 349.

Брусиловский, А. М. Состояние заводских лабораторий Ленинградского Красочного треста, 62.

Будников, П. П. Ускорители и замедлители скорости схватывания штукатурного гипса, 323.

Бурксер, Е. С. Некоторые итоги физико-химического исследования рапы и грязей соляных озер и лиманов Украины и Кубанской области, 263.

— Гидрохимическое исследование Сухого лимана в окрестностях Одессы в течение лета 1927 года, 264.

Бызов, Б. В. О старении каучука, 6.

— Деятельность лаборатории завода «Красный Треугольник», 62.

Вагин, Л. С. К вопросу об исследовании физико-химических свойств грязи, 266.

Викторов, П. П. и студ. Пономарев, В. Д. К вопросу о влиянии анионов протрав на оттенок красного ализаринового лака, 21.

Волков, А. Н. Строение Индерского озера и вероятность присутствия калиевых солей, 265.

Волков, П. А. О методе получения серы из каракумской серной руды, 61.

Вревский, М. С., Горбов, А. И. и Коялович, Б. М. Новые

алкоголометрические таблицы Главной палаты мер и весов, 157.

Вревский, М. С., Горбов, А. И. и Коялович, Б. М. О выборе экспериментального материала, положенного в основание алкоголометрических таблиц Главной Палаты мер и весов, 1927 года, 160.

Выржиковский, Р. Р. Задания в области изучения лиманов Украины и план работ, 265.

Гаврилов, В. В. Очистка русского поташа, 61.

Гаевский, П. М. Объединение электрохимических производств Сев.-зап. области на гидроустановке р. Выг, 60.

Георгиевский, А. Н. Перечисление опытных данных Менделеева с введением поправок на международную водородную шкалу температур, приведением удельных весов к целым градусам и их исправлением на значение плотности воды по Шарпиу, 207.

Гинцбург, И. И. Соли Бахмутской котловины, 266.

Гладцын, И. Н. и Рыжков, А. Е. К вопросу о программе исследований соляных озер, 263.

— Исследование сернокислых озер Забайкалья и Кулундинской степи, 266.

Грибоедов, Д. Н. Работы центральной лаборатории Ленинградтекстиля при Ленинградском Технологическом институте, 62.

Григорьев, А. Н., и Алексеевский, Е. В. Исследование адсорбции паров бром-ацетона, 187.

Громов, Н. И. Аппараты для размножения чистых культур дрожжей на небольших пивоваренных винокуренных и дрожжевых заводах, 61.

Дагаева, В. А. Гидробиологические наблюдения на соляных озерах Крыма, 265.

Долгов, Б. Е. Извлечение естественного толуола из майкопской нефти, 287.

Друккер, Г. Ф. О работах Научного института рыбного хозяйства, 266.

Ерошин, И. К. Основные свойства поваренной соли и вопросы ее стандартизации, 265.

Ефремов, Н. Н. К вопросу о стандартизации методов анализа пресных, минеральных и соленых вод и унификации методов подсчета анализов и форма для опубликования, 263.

— и Веселовский, А. А. Переработка соликамского карналлита по «холодному» способу на чистый хлористый калий и различные сорта технических и удобрительных солей, 264.

— и Веселовский, А. А. О запасах брома в соликамских карналлитах и о возможности его извлечения, 265.

Жуков, И. И. и Низовкина, Т. В. Альгина из беломорских водорослей и ее свойства, 349.

- Загоровский, Н. А. Задачи гидробиологического исследования лиманов северного Причерноморья, 265.
- Зарудский, Л. М. К вопросу об использовании естественных иодо-содержащих соляных растворов, 265.
- Звягинцев, О. Е. Об анализе иридия, 54.
- Деятельность Платинового института и его связь с промышленностью СССР, 63.
- Десять лет работы Платинового института при Академии Наук СССР, 337.
- Иванов, В. Н. Работа научно-исследовательских учреждений и заводских лабораторий, 60.
- Иванов, П. Т. Исследование сакской грязи по слоям, 266.
- Иванов, С. Л. Климаты земного шара и химическая деятельность растений, 299.
- Ильинский, В. П. и Сагайдачный, А. Ф. Получение цинка из сернистых руд, 109.
- и Лапин, Н. П. Электролитическое покрытие алюминия и его сплавов стекловидной пленкой окиси алюминия, 112.
- и Лапин, Н. П. Исследование сухого элемента Лекланше. Статья I, 176.
- Пути и способы добычи глауберовой соли, 265.
- Реакция карналита и хлористого магния с водяным паром, 266.
- Ипатьев, В. Н. и Петров, А. Д. О пирогенетическом разложении древесного дегтя в присутствии водорода и под давлением, 172.
- Жарпов, Л. Я. Окисление винного спирта в присутствии катализаторов, 121.
- Качалов, Н. Н. и Воано, В. Г. Стекло типа американского «Пирекс», 349.
- Кашинский, П. А. и Губарева, Е. М. К вопросу об определении небольших количеств извести при больших количествах магнезии, 264.
- и Славинский, Н. М. Нагреваемость озерной грязи на солнце в зависимости от содержания в ней солей, 264.
- Клазелов, Н. К. Похитонов, В. И. (некролог), 341.
- Клебанов, Г. С. Соляные озера Приаральского района, 266.
- Коновалова, Р. А. и Магидсон, О. Ю. Об алколоидах из *Hyoscyamus Reticulatus*, 180.
- Константинов, С. В. Иод буровых и нефтяных озер Апшеронского полуострова, 265.
- Косман, С. К. К вопросу о выработке сравнительных методов анализа грязей, 263.
- Коялович, Б. М. Математическая обработка экспериментальных данных в таблицах главной палаты 1927 г., 219.
- Об аномалиях, замечаемых для крепких растворов спирта 260.
- Удельные веса (таблицы) водноспиртовых растворов, отнесенные к воде при наибольшей плотности, расположенные по весовым процентам для температур выше 0°.
- Удельные веса (таблицы) водноспиртовых растворов, отнесенные к воде при наибольшей плотности для температур выше 0° по объемным процентам при +15°С в единицах пятого знака.
- Удельные веса (таблицы) водноспиртовых растворов, отнесенные к воде при наибольшей плотности для температур ниже 0° по весовым процентам.
- Удельные веса (таблицы) водноспиртовых растворов, отнесенные к воде при наибольшей плотности ниже 0° по объемным процентам при +15°С.
- Красников, И. П. Деятельность Лаборатории Гос. Фарфорового завода им. Ломоносова, 61.
- Кротов, Б. П. О необходимости, в качестве первоочередной задачи, изучить физико-химические реакции между магnezияльными солями рапы озер и углекислотной солью в рапе и осадке на дне озера, 265.
- Курнаков, Н. С. Новые международные ассоциации химиков, 59.
- Вступительное слово на Всесоюзном Совещании по изучению соляных озер и отложений, 263.
- и Николаев, В. И. Соляные равновесия при испарении морской воды, 263.
- и Макаров, С. З. О соляных равновесиях в содовых озерах. Система: сернокислый натр — углекислый натр — вода, 265.
- Левенсон, Л. Б. Баскунчакское соляное озеро и проблема механизации его, 266.
- Лиандов, К. К. Настоящее и будущее механизации баскунчакского соляного промысла, 266.
- Лилеев, И. С. Получение окиси алюминия из тихвинских бокситов, 61.
- Лялин, Л. М. Очистка растительных масел поглотительными массами, 61.
- Химические способы определения качества муки и печеного хлеба, 61.
- Маликов, М. Ф. Информационный доклад о работе Главной Палаты мер и весов, 6.
- Маркович, М. Б. Использование непредельных продуктов пиролиза нефти для получения препаратов жирного ряда, 62.
- Мартюшев, Л. Краткий обзор путей синтеза главнейших душистых веществ, 127.
- Монастырский, Д. Н. Методы испытания фарфоровой химической посуды, 62.
- О способах испытания химической фарфоровой посуды, 206.
- Морачевский, Ю. В. Характеристика химического состава соликамских соляных отложений, 264.
- Николаев, А. В. Прииртышские соляные озера, 266.
- Опыстина, М. А. О явлениях растворимости в системе: хлористый натр — серномагнезевая соль, 266.
- Оржеховский, В. В. Мелкая и кустарная химическая промышленность Сев.-зап. края, 61.
- Орлов, Н. А. Два опыта получения искусственной нефти, 117.
- Павленко, Научно-исследовательские работы, проделанные лабораторией завода «Красный богатырь», 62.
- Пальчинский, П. А. Минеральные ресурсы Сев.-зап. области и их значение для химической промышленности, 60.
- Подкопаев, Н. И. и Ронкин, Б. Л. Карабугаз и его промышленное значение, 266.
- Пожарский, Роль химической промышленности в обороне страны и текущие задачи Осавиахима, 60.
- Попов, А. П. и Карницкий, В. А. Исследование минеральных источников высокогорной Чечни, 291.
- Порай-Кошиц, А. Е. О процессе крашения субстантивами для хлопка красителями, 11.
- Работа химико-технических лабораторий Л. Т. И. на промышленность и наилучшие формы связи Вузов с промышленностью, 62.
- Порецкий, В. С. К биологии соляных водоемов окрестностей г. Бердянска, 264.
- Преображенский, П. И. О соликамских калийных месторождениях, 201.
- Геологические исследования в области соликамских соляных отложений, 264.
- Пушкина-Лавренко, А. Н. Водоросли соляного Вейсова озера в Славянске, 264.
- Пчелин, Н. С. Гидрологическое исследование некоторых грязевых водоемов, 264.
- Рейнеке, В. И., и Никшич, И. И. Соляные отложения Узунсу, 265.
- Рожков, В. М., и Алексеевский, Е. В. Исследование адсорбции паров хлористого бензила, 185.
- Ронкин, Б. Л. Из поездки на Карабугаз в 1927 году, 119.
- Рубенчик, Л. И. К вопросу о нитрификации в лиманах, 265.
- Рудзутак. Речь на пленуме комитета по химизации народного хозяйства СССР, 344.
- Рыковсков, А. Е. О бессульфатности соликамских соляных отложений, 264.
- Сагайдачный, А. Ф. Обзор работ исследовательской лаборатории управления санаториями Цустреха в Евпатории, 264.
- Садиков, В. С. Синтез и получение пиридина и антипирина, 350.
- Сальдау, П. Я. Исследование свойств различных веществ по методу высоких давлений в лаборатории проф. Бриджмена в Гарвардском университете, 204.
- Контактный способ получения серной кислоты из сернистого газа, выделяющегося при обжигании цинковой обманки, 331.
- Санирштейн, Д. И. Рапное хозяйство Сакского соляного озера и промысла. Первый промыслово-заводский опыт переработки маточных рассолов, 265.
- Сапожников, А. В. Краски для подводных частей морских судов, 158.
- 25 лет промышленной фиксации азота, 205.
- Сасс-Тисовский, Б. А. Сравнительные данные по электролизу поваренной соли с диафрагмой и ртутным катодом, 283.

- Серяков, М. С. Деятельность лаборатории завода им. Карпова, 63.
- Скворцов, В. А. Минеральные отложения Астраханского края, 265.
- Славянов, Ю. Н. Камерный процесс и его регулировка, 319.
- Смирнов, В. А. Об озерах Северо-западной Монголии, 263.
- Стадников, Г. Л., и Титов, Н. Г. К характеристике битумов торфа, 328.
- Степанов, А. И. Эмпиризм и наука в пивоваренной промышленности прежде и теперь, у нас и за границей, 61.
- Телетов, И. С. Метод быстрого приготовления дерматолита и его более вероятное строение, 115.
- Теренин, А. Н. Диссоциация молекул солей под действием света, 201.
- Тищенко, В. Е. Речь на 1-м заседании отд. прикладной химии Русского физико-химического общества, 17 ноября 1927 г., 3.
- Празднование столетия со дня рождения Марселена Бертелло, 57.
- Столетие со дня рождения Александра Михайловича Бутлерова, 59.
- и Пермяков, В. М. Об очистке технической соляной кислоты, 68.
- Первая немецкая выставка материалов, 152.
- Первый пленум комитета по химизации народного хозяйства СССР, 342.
- Химическое стекло завода «Дружная горка», 350.
- Транцев, С. А. Роль значение Н. Т. С., научно-исследовательских институтов и заводских лабораторий в деле рационализации и реконструкции химпромышленности, 63.
- Троицкая, О. В. Гидробиологические исследования Мойнакского озера, 265.
- Уразов, Г. Г., Вильнянский, Я. Е. и Морачевский, Ю. В. К теории известково-натрового способа получения глинозема из природных алюмосиликатов и бокситов с высоким содержанием кремнезема, 77.
- Предполагаемый состав рапы соликамской лагуны, 264.
- Уразов, Г. Г. и Вильнянский, Я. Е. К теории основного способа получения глинозема, 271.
- Ушаков, С. Н. Деятельность лаборатории Охтенского химического завода, 61.
- Фадеев, И. В. Методы выделения пирита из боровичских углей и глин, 61.
- Фокин, Л. Ф. Восстановление газовых заводов в Ленинграде, 61.
- Об окислении антрацена в антрахинон окислами азота, 68.
- Фрицман, Э. Х. Легкий и удобный метод получения уксусного ангидрида, 27.
- Новый аналитический метод определения осмия, 45.
- О получении уксусного ангидрида, 68.
- Чибисов, К. Физико-химическая интерпретация светочувствительности фотографических эмульсий, 37.
- Шойхет, Д. Н. Водные растворы равновесной системы: хлористый калий — серномагниева соль, 265.
- Щукарев, С. А. Методика физико-химического исследования соляных озер, 263.
- Пастак, С. А., и Косман, О. М. Исследование рапы Сакского озера, 264.
- Косман, С. К., и Косман, О. М. Исследование сакского грязевого отложения, 264.
- Проблема рационального грязевого и солевого хозяйства на Сакском озере, 265.
- Косман, О. М., и Косман, С. К. Опыт сравнительного изучения 20 лечебных грязей, 266.
- и Толмачева, Т. А. Восстановление сульфатов биохимическим путем и метаморфизация рапы, 266.
- Юшкевич, Н. Ф. Пути развития химического машиностроения и роль «Химстроя», 62.
- Яковкин, Г. А. О синтезе карбамида из аммиака и углекислоты, 69.
- О методах обезвоживания гидратов минеральных солей летучими растворами, 264.

ПРЕДМЕТНЫЙ УКАЗАТЕЛЬ.

- Адсорбция волокнистыми материалами паров бромацетона, 187.
- волокнистыми материалами диметилсульфата, 186.
- волокнистыми материалами трихлорарсина, 185.
- волокнистыми материалами хлористого бензила, 185, 187.
- глиноземом, 183.
- животным углем, 183.
- паров, волокнистыми материалами растительного и животного происхождения, 184.
- ее термический эффект, 182.
- Альдегид, анисовый $C_8H_8O_2$, 138.
- группа альдегидов, 135.
- коричный C_9H_8O , 139.
- салициловый, 143.
- Алюминат натрия, о формуле алюмината натрия при спекании соды с глиноземом, 275.
- Алюминиевые руды, см. руды алюминиевые.
- Алюминий, его сплавы. Электрическое покрытие алюминия и его сплавов стекловидной пленкой окиси алюминия, 112.
- Амбра, 145.
- Амбреин $C_{23}H_{40}O$, 145.
- Аммиачная соль, см. соль аммиачная, 12.
- Анализ платиновых материалов. Работы Платиного института по анализу их, 340.
- Ангидрид уксусный, анализ его, 34.
- уксусный, краткий обзор методов его получения, 28.
- уксусный, новый метод его получения, 33.
- Анетол, $C_{10}H_{12}O$, 138.
- Анисовый альдегид, см. альдегид анисовый.
- Астраханский край, минеральные отложения его, 265.
- Аффинаж платиновых металлов, 339.
- Ацетальдегид, окисление винного спирта в ацетальдегид, 121.
- Баскунчакское соляное озеро и проблема его механизации, 266.
- Бахмутская котловина, соли ее, 266.
- Бензальдегид C_7H_5O , 139, 144.
- Бензил-ацетат $C_8H_{10}O_2$, 134.
- Битумы торфа, к их характеристике, 328.
- Борнил-ацетат, 134.
- Бром, запасы его в соликамских карналлитах и о возможности извлечения его, 265.
- Бром — стироль C_7H_5Br , 134.
- Буровые озера Апшеронского полуострова, см. озера нефтяные и буровые.
- Ванилин $C_8H_8O_3$, 135.
- Велер, Фридрих, 341.
- Веса удельные. Таблица их для водно-спиртовых растворов (отнесенных к воде при наибольшей плотности ($Dt/4$), расположенных по весовым процентам) для температур выше 0° , 233.
- удельные, таблица их для водно-спиртовых растворов отнесенных к воде при наибольшей плотности ($Dt/4$) для температур ниже 0° по объемным процентам при $15^\circ C$ в единицах пятого знака, 255.
- удельные, таблица их для водноспиртовых растворов, отнесенных к воде при наибольшей плотности ($Dt/4$) для температур выше 0° по объемным процентам при $+15^\circ C$ в единицах пятого знака, 243.
- удельные, таблица их для водноспиртовых растворов (отнесенных к воде при наибольшей плотности ($Dt/4$) для температур ниже 0° по весовым процентам, 249.
- Винный спирт, см. спирт винный.
- Вода, щелочно-глауберова, см. источники минеральные высокогорной Чечни.
- Водно-спиртные растворы, см. растворы водноспиртные.
- Водоемы грязевые, гидрологическое их исследование, 264.
- Водоросли соляного Вейсова озера в Славянске, 264.
- Воды железисто-сернокислые, см. источники минеральные высокогорной Чечни.

- Воды пресные, минеральные и соленые, стандартизация методов их анализа, 263.
- сернистые, см. источники минеральные высокогорной Чечни.
 - щелочно-соленые, см. источники минеральные высокогорной Чечни.
- Вулканизат, см. каучук вулканизованный.
- Вулканизованный каучук, см. каучук вулканизованный.
- Газ сернистый, контактный способ получения из него серной кислоты, 331.
- сернистый, очистка его при контактном способе получения серной кислоты, 331.
- Газолин, разгонка его, 288.
- Гваякол $C_7H_8O_2$, 137.
- Гелиотропин $C_8H_{10}O_3$, 138.
- Гераниол $C_{10}H_{18}O$, 129.
- Гидратационный процесс, см. процесс гидратационный.
- Гидраты минеральных солей, методы их обезвоживания, 264.
- Гипс штукатурный. Ускорители и замедлители скорости схватывания его, 323.
- Глауберова соль, см. соль Глауберова.
- Глинозем, образование алюмината натрия при спекании глинозема с содой, 271.
- к теории баритового способа извлечения глинозема из алюмосиликатов и бокситов, богатых кремнекислотой, 96.
 - к теории известково-натрового способа получения из природных алюмосиликатов и бокситов с высоким содержанием кремнезема, 77.
 - к теории основного способа получения, 271.
- Томоизофорон, 174.
- Грисгейм-электрон, способ электролиза поваренной соли, 284.
- Грязевые водоемы, см. водоемы грязевые.
- отложения, см. отложения грязевые.
- Грязи, к вопросу о выработке сравнительных методов анализа их, 263.
- лечебные, опыт сравнительного изучения 20 лечебных грязей, 266.
 - соляных озер, некоторые итоги физико-химического исследования грязей, соляных озер и лиманов Украины и Кубанской области, 263.
- Грязь, к вопросу об исследовании физико-химических свойств ее, 266.
- озерная, нагреваемость на солнце в зависимости от содержания в ней солей, 264.
 - сакская, исследование по слоям, 266.
- Деготь древесный, 174.
- Дерматол $C_7H_5O_5BiH_2O$, метод быстрого приготовления д. и его более вероятное строение, 115.
- Деятельность химическая растений и климаты земного шара, 299.
- химическая растений. Пределы изменчивости ее под влиянием климата, 307.
- Диаспор, спекание его с содой, 273.
- Диметилсульфат $C_2H_6O_4S$, 185.
- Диффузный процесс, см. процесс диффузный.
- Диэтиловый эфир пирокатехина, см. эфир диэтиловый пирокатехина.
- Древесный деготь, см. деготь древесный.
- Дубители, хвойные экстракты, как дубители, 192.
- Дуисберг, Карл, проф., 341.
- Душистые вещества, краткий обзор путей синтеза, 127.
- Жасмаль $C_8H_8O_2$, 139.
- Железисто-сернокислые воды, см. источники минеральные высокогорной Чечни.
- Забайкалье, исследование сернокислых озер его и Кулундинской степи, 266.
- Запах бергамотного масла, 134.
- бобов тонка, 143.
 - гвоздики, 145.
 - герани, 129.
 - гиацинта, 133.
 - жасминный, 134.
 - мандариновый, 145.
 - мускуса, 145.
 - мятный, 132.
 - запах пихты и других хвойных деревьев, 134.
 - розы, 128.
 - сирени, 132.
 - фиалки, 135, 139.
 - хвойных деревьев, 134.
- Известь, к вопросу об определении небольших количеств ее при больших количествах магнезии, 264.
- Изотермы Менделеева для спиртоводных растворов, математическая обработка их, 219.
- Изо-эйгоноль $C_{10}H_{10}O_2$, 145.
- Индерское озеро, строение его и вероятность присутствия калиевых солей, 265.
- Индол C_8H_9N , 147.
- Иодо-содержащие соляные растворы, см. растворы иодо-содержащие.
- Институт Платиновый, 10 лет работы его, 337.
- научный рыбного хозяйства, о работах его, 266.
- Иридий, его анализ, 54.
- Ирон $C_{13}H_{20}O$, 139.
- Источник минеральный у аула Курхой, 295.
- минеральный у селения Гюльси, 293.
 - минеральный у селения Гюльси у подножья хребта Токум-корей, 294.
 - минеральный вблизи аула Ургихой, 292.
 - минеральный по ущелью Хогарай, 298.
 - минеральный на берегу реки Чопты-Аргин, 296.
 - минеральный в урочище Шандыли, 296.
 - серный по реке Ассе близ хутора Царк, 297.
 - серный на 14 км от Шатоя, 294.
 - теплый минеральный, у аула Хангихой, 295.
- Источники минеральные высокогорной Чечни, исследование их, 291.
- Калий хлористый, водные растворы равновесной системы: хлористый калий — серномагнелиевая соль, 265.
- Камерный процесс, см. процесс камерный.
- Карабугаз и его промышленное значение, 266.
- из поездки на Карабугаз, 119.
- Карбамид, превращение карбамина в карбамид, 70.
- синтез из аммиака и угольной кислоты, 69.
- Карбаминат, теплота реакции синтеза из аммиака и угольной кислоты, 69.
- Карналлит, реакция его и хлористого магния с водяным паром, 265.
- Карналлиты, о запасе брома в них и о возможности его извлечения, 265.
- Кастнер-Сольва, способ электролиза поваренной соли, 285.
- Катализаторы, окисление винного спирта в их присутствии, 121.
- Каучук вулканизованный, его свойства, 8.
- влияние вулканизации на старение его, 7.
 - влияние старения на свойства каучука, 7.
 - методы искусственного старения его, 7.
- Кетон, группа душистых веществ — кетонов, 139.
- фиалковый Верлея, 143.
- Кислота азотная, снижение расхода при камерном процессе, 321.
- метилантраниловая $C_8H_9O_2N$, 145.
 - пальмитиновая, 174.
 - серная, контактный способ ее получения из сернистого газа, выделяющегося при обжиге цинковой обманки, 331.
 - уксусная, окисление ацетальдегида в уксусную кислоту, 123.
 - фенилоуксусная, 134.
- Кислоты, влияние их на скорость схватывания штукатурного гипса, 323.
- Климаты земного шара и химическая деятельность растений, 299.
- Колонка ректификационная для перегонки бензиновой фракции, 287.
- ректификационная системы Саваля-Круповеса, 288.
- Комитет по химизации народного хозяйства СССР, I пленум его, 342.
- Конвертор, 334.
- Кониферит $C_{10}H_{12}O_3$, 135.
- Коричный альдегид, см. альдегид коричный.
- Красный ализариновый лак, см. лак красный ализариновый.
- Крашение хлопка аммониевыми солями субстантивных красителей, 19.

- Крашение шерсти аммониевыми солями субстантивных красителей, 16.
- Кристаллизационный процесс, см. процесс кристаллизационный.
- Кулундинская степь, исследование сернокислых озер Забайкалья и Кулундинской степи, 266.
- Кумарин C_9H_6O , 143.
- Лагуна соликамская, состав рапы ее, 264.
- Лак ализариновый алюминиевый $Al_2O_3 \cdot CaO \cdot 3C_{14}H_6O_3 \cdot H_2O$, 21.
- ализариновый железный $Fe_2O_3 \cdot CaO \cdot 3C_{14}H_6O_3 \cdot H_2O$, 21.
- красный ализариновый, влияние анионов протрав на его оттенок, 21.
- Лактоны, 143.
- Либих, Юстус фон, 340.
- Ликоподий, превращение его в нефть, 118.
- Лиман Сухой около Одессы, гидрохимическое исследование его в течение лета 1927 года, 264.
- к вопросу о нитрификации их, 265.
- Причерноморья, задачи гидробиологического исследования их.
- Украины, задания в области изучения их и план работ, 265.
- к характеристике микробиологических процессов, в них 265.
- Линалил-ацетат $C_8H_{10}O_2$, 134.
- Линалоол $C_8H_{16}O$, 129.
- Магнезиальные соли, см. соли магнезиальные.
- Магnezия, к вопросу об определении небольших количеств извести при больших количествах магнезии, 264.
- Магний хлористый, реакция его и карналлита с водяным паром, 266.
- Майкопская нефть, см. нефть майкопская.
- Масла, причины изменчивости масел под влиянием климата, 309.
- Масло горькоминдальное, 139.
- розовое, 128.
- эфирное, выделение его из растений, 127.
- Менделеев, Д. И., перечисление опытных данных его об удельных весах спирто-водных растворов, с введением поправок на международную водородную шкалу температур, приведением удельных весов к целым градусам и их исправлением на значения плотности воды по Chappuis 207.
- Ментониловый спирт, см. спирт ментониловый.
- Метил-антралиловая кислота, см. кислота метил-антралиловая.
- Металлы платиновые, анализ их, 340.
- платиновые, материалы по анализу их, 54.
- платиновые. Работы Платинового института по изучению свойств чистых платиновых металлов и их сплавов, 338.
- Минеральные соли, см. соли минеральные.
- Мирабилит. Образование его на Карабугазе, 119.
- Мирбановая эссенция, см. эссенция мирбановая.
- Мойнакское озеро, гидробиологическое исследование его, 265.
- Мускон $C_{15}H_{26}$, 145.
- Мускус, 145.
- Натрий хлористый. О явлении растворимости в системе: хлористый натрий — серномагнезиевая соль, 266.
- Нероль $C_{10}H_{16}O$, 128.
- Нефть, два опыта получения искусственной нефти, 117.
- майкопская, извлечение из нее толуола, 287.
- Нефтяные озера Апшеронского полуострова, см. озера нефтяные и буровые Апшеронского полуострова.
- Нитробензол $C_6H_5NO_2$, 147.
- Нитрация, определение путем нитрации содержания ароматических углеводородов, 287.
- Нитрификация, к вопросу о нитрификации лиманов, 265.
- Обманка цинковая, контактный способ получения серной кислоты из сернистого газа, получающегося при обжиге цинковой обманки, 331.
- Озера нефтяные и буровые Апшеронского полуострова, иод их, 265.
- Прииртышские соляные, 266.
- Северо-западной Монголии, 263.
- сернокислые Забайкалья и Кулундинской степи, исследование их, 266.
- содовые, о соляных равновесиях в них, 265.
- соляные, к вопросу о программе их исследования, 263.
- Озера соляные Крыма, гидробиологические наблюдения на них, 265.
- соляные, методика физико-химического исследования их, 263.
- соляные Приаральского района, 266.
- Озеро Баскунчакское соляное и проблема его механизации, 266.
- соляное Вейсово в Славянске, водоросли его, 264.
- Индерское, строение его в вероятность присутствия в нем калиевых солей, 265.
- Мойнакское, гидробиологическое исследование его, 265.
- Сакское, проблема рационального грязевого и солевого хозяйства на Сакском озере, 265.
- Сакское соляное, рапное хозяйство его, 265.
- Сакское, условия правильного грязевого хозяйства Сакского озера, 265.
- Окисление антрацена в антрахинон окислами азота, 68.
- Оливия, 135.
- Осборн, таблица плотностей спирто-водных растворов, 168.
- Осмиль, новый аналитический метод определения, 55.
- Отложения грязевые, исследование сакского грязевого отложения, 264.
- минеральные Астраханского края, 265.
- соликамские соляные, о бессульфатности их, 264.
- соликамские соляные, геологическое исследование их, 264.
- соликамские соляные, характеристика их химического состава, 264.
- Очистка технической соляной кислоты, 68.
- Широкатехин, 191.
- Платина, ее химические соединения. Работа Платинового института по изучению их, 338.
- Платиновый институт, см. институт платиновый.
- Платиновые металлы, см. металлы платиновые.
- Поваренная соль, см. соль поваренная.
- Портланд-цемент, о процессе его затвердевания, 316.
- Похитонов, В. И., некролог, 341.
- Приаральский район, соляные озера его, 266.
- Прииртышские соляные озера, 266.
- Промысел сакский соляной, рапное хозяйство его, 265.
- Протокахетинный альдегид, 136.
- Протокол № 5, 26 апреля 1928 г., заседания отделения прикладной химии Русского физико-химического общества, 349.
- Протокол № 6, 17 мая 1928 г., заседания отделения прикладной химии Русского физико-химического общества, 349.
- Протоколы заседаний отделения прикладной химии Русского физико-химического общества 66, 156, 203, 204 и 349.
- Процесс диффузионный затвердевания цемента, 316.
- гидратационный при затвердевании цемента, 316.
- камерный и его регулировка, 319.
- кристаллизационный затвердевания цемента, 316.
- Равновесия соляные при испарении морской воды, 263.
- Рапа, исследование рапы Сакского озера, 264.
- магнезиальные соли рапы, их реакции с углекислотой солью в рапе и в осадке на дне озера, 265.
- метаморфизация ее, 266.
- некоторые итоги физико-химического исследования рапы соляных озер и лиманов Украины и Кубанской области, 263.
- предполагаемый состав рапы соликамской лагуны, 264.
- состав рапы Карабугазского залива, 120.
- Рапное хозяйство, см. хозяйство рапное.
- Растворимость, о явлении растворимости в системе: хлористый натрий — серномагнезиевая соль, 266.
- Растворы, об аномалиях, замеченных для крепких растворов спирта, 260.
- водно-спиртовые, перечисление опытных данных Менделеева об их удельных весах, с введением поправок на международную водородную шкалу температур, приведением их удельных весов к целым градусам и их исправлением на значения плотности воды по Chappuis, 207.
- водно-спиртовые, таблица при пяти температурах удельных весов по опытным данным Менделеева, перечисленным к целым температурам, с введением поправок для перехода к водородной шкале и с исправлениями на значения плотности воды по Chappuis, 212.
- водно-спиртовые, математическая обработка таблиц удельных весов Главной палаты мер и весов, 219.
- водные равновесной системы хлористый калий — серномагнезиевая соль, 265.

- Растворы иодосодержащие соляные, к вопросу об использовании естественных иодосодержащих растворов, 265.
- Резолюция номенклатурной комиссии V Менделеевского съезда 269.
- Конференции работников лабораторий металлопромышленности в Ленинграде 15—19 декабря 1917 г., 150.
- V Менделеевского съезда по чистой и прикладной химии имени Бутлерова, 266.
- подсекции агрохимии V Менделеевского съезда, 270.
- подсекции аналитической химии V Менделеевского съезда, 270.
- секции общей химии V Менделеевского съезда, 270.
- секции прикладной химии V Менделеевского съезда, 270.
- Резорцин, 191.
- Речь тов. Рудзутака, 344.
- Родиол, 128.
- Розовое масло, см. масло розовое.
- Руды алюминиевые, извлечение из них глинозема, 271.
- Саки, развитие старейшего курорта Саки и условия правильного грязевого хозяйства Сакского озера, 265.
- Сакская грязь, исследование по слоям, 266.
- Сакское грязевое отложение, исследование его, 264.
- озеро, исследование его рапы, 264.
- Сафрол $C_{10}H_{11}O_2$, 138.
- Светочувствительность фотографических эмульсий, 50.
- Сенсибилизация желатины, 41.
- Сернистые воды, см. источники минеральные высокогорной Чечни.
- Сернистый газ, см. газ сернистый.
- Серномagneзиевая соль, см. соль серномagneзиевая.
- Сименс-Биллитер, способ электролиза поваренной соли, 284.
- Синтез главнейших душистых веществ, краткий обзор, 127.
- карбамида из аммиака и углекислоты, 69.
- карбамина из аммиака и углекислоты, 69.
- Смололессоюз, 193.
- Совещание всесоюзное по изучению соляных озер и отложений, 263.
- Содовые озера, см. озера содовые.
- Соли аммиачные, приготовление их для красителей, 12.
- Бахмутской котловины, 266.
- двухвалентных металлов, их влияние на схватывание штукатурного гипса, 325.
- магнезиальные рапы, реакции между ними и углекальцевой солью рапы и в осадке на дне озера, 265.
- минеральные, методы обезвоживания кристаллогидратов минеральных солей летучими растворителями, 264.
- натрия, их влияние на схватывание штукатурного гипса, 324.
- одновалентных металлов, их влияние на схватывание штукатурного гипса, 325.
- двухвалентных металлов, их влияние на схватывание штукатурного гипса, 324.
- трехвалентных металлов, их влияние на схватывание штукатурного гипса, 326.
- Соликамские карналлиты, о запасах брома в них и о возможности его извлечения, 265.
- соляные отложения, геологическое исследование их, 264.
- соляные отложения, о бессульфатности их, 264.
- соляные отложения, характеристика химического состава их, 264.
- Соль аммиачная бензопурпурина 4 В, 12.
- глауберова, добывание на Карабугазе, 119.
- глауберова, пути и способы ее добычи, 265.
- поваренная, основные свойства ее и вопросы ее стандартизации, 265.
- поваренная, сравнительные данные по ее электролизу с диафрагмой и ртутным катодом, 283.
- серномagneзиевая, водные растворы равновесной системы: хлористый калий — серномagneзиевая соль, 265.
- серномagneзиевая. О явлении растворимости в системе хлористый натрий — серномagneзиевая соль, 266.
- углекальцевая, ее реакция в рапе и в осадке на дне с магнезиальными солями рапы, 265.
- Соляные озера, см. озера соляные.
- отложения, см. отложения соляные.
- равновесия, см. равновесия соляные.
- Спирт винный, окисление в присутствии катализаторов, 123.
- Спирт коричный $C_9H_{10}O$, 133.
- Спирто-водные растворы, см. растворы спирто-водные.
- Спирты терпеновые розового масла, 128.
- Сплавы платиновых металлов. Работы Платиновое института по изучению свойств чистых платиновых металлов, 338.
- Спекание соды с аморфным гидратом глинозема, 271.
- соды с бокситом, 273.
- Способ контактный получения серной кислоты из сернистого газа, выделяющегося при обжиге сернистой обманки, 331.
- Стандартизация, вопросы стандартизации поваренной соли, 265.
- методов анализа пресных минеральных и соленых вод, 263.
- Сульфаты, восстановление их биохимическим путем и метаморфизация рапы, 266.
- Схватывание штукатурного гипса, ускорители и замедлители его, 323.
- Съезд V Менделеевский по чистой и прикладной химии имени Бутлерова, 267.
- Тенардит, образование в Карабугазе, 119.
- Терпеновые спирты, см. спирты терпеновые.
- Терпин — гидрат, 13.
- Терпинеол $C_{10}H_{18}O$, 129.
- Тетраметил — диаминобутан $C_8H_{20}N_2$, 181.
- Толуол, извлечение его из майкопской нефти, 287.
- Торф, характеристика битумов торфа, 328.
- Трихлорарсин $AsCl_3$, 185.
- Триацетондиамин $C_9H_{18}ON_2$, 131.
- Углекальцевая соль, см. соль углекальцевая.
- Удельные веса, см. веса удельные.
- Узунсу, соляные отложения Узунсу, 265.
- Уксусная кислота, см. кислота уксусная.
- Уксусный ангидрид, см. ангидрид уксусный.
- Унификация методов подсчета анализа пресных минеральных и соленых вод, 263.
- Урнезель $C_{11}H_{24}O$, 134.
- Фенилоуксусная кислота, см. кислота фенилоуксусная.
- Фенил-этил-алкоголь $C_8H_{10}O$, 131.
- Фенольные эфиры, см. эфиры фенольные.
- Фотографические эмульсии, см. эмульсии фотографические.
- Химизация народного хозяйства СССР. Первый пленум комитета по химизации, 342.
- Химическая деятельность растений, см. деятельность химических растений.
- Хлористый бензил C_7H_7Cl , 185.
- кальций, см. кальций хлористый.
- магний, см. магний хлористый.
- Хозяйство грязевое и соляное, проблемы рационального хозяйства на Сакском озере, 265.
- рапное Сакского соляного озера и промысла, 265.
- Холестерин, превращение его в нефть, 117.
- Хроника, 57, 148, 263, 341.
- Цибет, 145.
- Цибетон $C_{17}H_{30}O$, 146.
- Циклогексанон, 173.
- Цинк, получение из сернистых руд, 109.
- Цинковая обманка, см. обманка цинковая.
- Цитраль $C_{10}H_{16}O$, 135.
- Цитронеллаль, 130.
- Цитронеллол $C_{10}H_{20}O$, 129.
- Цустрах, обзор работ исследовательской лаборатории управления санаториями Цустрах в Евпатории, 264.
- Чечня высокогорная, исследование ее минеральных источников, 291.
- Щелочно-глауберова вода, см. источники минер. высокогорн. Чечни.
- Щелочно-соленые воды, см. источн. минер. высокогорн. Чечни.
- Эйгеноль $C_{10}H_{12}O_2$, 135.
- Экстракты хвойные, способ получения, 192.
- Эмульсии фотографические, кристаллическое строение и химический состав эмульсионных зерен, 37.
- фотографические, фотохимические свойства индивидуальных эмульсионных зерен, 43.
- фотографические, химический состав и свойства зародышевых образований эмульсионных зерен, 39.

Эссенция мирбановая $C_8H_5O_2N$, 147.
 Эфир диэтиловый пирокатахина, 191.
 Эфирное масло, см. масло эфирное.
 Эфиры бензойной кислоты, 134.

Эфиры коньячные, 134.
 — метиловый, метилантраниловой кислоты $C_8H_9O_2N$, 145.
 — фенольные, 145.
 — фруктовые, 134.

ФОРМУЛЬНЫЙ УКАЗАТЕЛЬ.

Для органических соединений введен указатель по эмпирическим формулам, составленный по системе «Лексикона органических соединений» Рихтера-Штельцнера. Формулы классифицируются прежде всего по числу углеродных атомов в молекуле, далее по числу других, кроме С, входящих в ее состав элементов.

Число входящих в состав формулы атомов углерода обозначается в заголовках арабской цифрой, а число других, кроме С, элементов — цифрой римской. Таким образом 2 III обозначает, что ниже этого заголовка помещены органические соединения, содержащие в молекуле C_2 и, кроме того, три каких-либо элемента; в эту рубрику, например, будут

отнесены соединения, $C_2H_7O_3P$, $C_2O_4N_2Br$ 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: H, O, N, Cl, Br, J, F, S, P и затем остальные элементы по алфавиту принятых для них в формулах обозначений.

Названия органических соединений обыкновенно приводятся в указателе те, которые им даются авторами статей.

В предметный указатель введены все химические соединения, относительно которых имеются новые данные.

1. III.	
CO_2NCl_3	хлорпикрин, 135.
2. III.	
$C_2H_6O_4S$	диметилсульфат, 185.
3. III.	
C_2H_5OBr	бромацетон, 187.
6. III.	
$C_6H_5O_2N$	мирбановая эссенция, 147.
7. II — III.	
C_7H_5O	бензальдегид, 139.
C_7H_6Br	ω — бром-стироль, 134.
C_7H_7Cl	хлористый бензил, 185.
$C_7H_7O_2N$	антраниловая кислота, 145.
C_7H_6O	альдегид феноло-уксусной кислоты, 134.
8. II — III.	
$C_6H_6O_3$	гелиотропин.
C_6H_8O	кониферин, 135.
$C_6H_8O_2$	анисовый альдегид, 138.
$C_6H_8O_2$	жасмаль, 139.
$C_6H_9O_2$	ванилин, 137.
C_6H_9N	индол, 147.
$C_8H_9O_2N$	метил-антраниловая кислота, 145.
$C_8H_{10}O$	фенил-этил-алкоголь, 131.
$C_8H_{10}O_2$	линалил-ацетат, 134.
$C_8H_{12}N_2$	тетраметилдинаминобутан, 181.
9. II — III.	
C_9H_7O	кумарин, 143.
C_9H_8O	коричный альдегид, 139.
$C_9H_{10}O$	коричный спирт, 133.
$C_9H_{10}O$	линалоол, 129.
$C_9H_{10}ON_2$	триацетон-диамин, 131.

10. II.	
$C_{10}H_{10}O_2$	изо-эйгеноль, 145.
$C_{10}H_{14}O$	цитраль, 135.
$C_{10}H_{16}O$	гераниол, 129.
$C_{10}H_{18}O$	терпинеолы, 129.
$C_{10}H_{19}O$	цитронеллаль, 130.
$C_{10}H_{20}O$	ментониловый спирт, 131.
$C_{10}H_{20}O$	кероль, 129.
$C_{10}H_{20}O$	цитронеллол, 129.
11. III.	
$C_{11}H_{13}O_6N_2$	мускус Бауэра, 146.
12. III.	
$C_{12}H_{15}O_6N_2$	ксилоловый мускус, 146.
13. III.	
$C_{13}H_{15}O_6N_2$	гидринденовый мускус, 146.
$C_{13}H_{16}O_5N_2$	альдегидный мускус, 146.
14. III.	
$C_{14}H_{18}O_5N_2$	кетонный мускус (мускус Мальмона), 146.
15. II.	
$C_{15}H_{24}O$	фарнезол, 134.
17. II.	
$C_{17}H_{30}O$	цибетон, 146.
32. IV.	
$C_{32}H_{46}N_8O_8S$	аммиачная соль диаминового фиолетового № 12.
34. IV.	
$C_{24}H_{50}N_8O_6S$	аммиачная соль бензпурпурина, 12.