

СОДЕРЖАНИЕ

1. А. Я. Зворыкин. Разложение сульфатов хлором.	1
2. И. И. Жуков и А. И. Юрженко. Числа переноса ионов через диафрагмы, как характеристика их электроосмотических свойств.	9
3. М. О. Хармадарян и Е. С. Жопелиович. Методика приготовления марганцевых катализаторов для регенерации серы из сероводорода.	23
4. А. А. Рудницкий и И. П. Твердовский. О влиянии состава электролита на процесс электролиза карналлита.	26
5. М. О. Хармадарян и А. Н. Петров. Влияние некоторых факторов при применении крахмала как ускорителя осаждения "шламма" при получении каустика по известковому способу.	34
6. Н. А. Фигуровский. К вопросу о причинах потерь платины при контактном окислении аммиака на платиновой сетке.	37
7. И. М. Дубровин. Поведение мышьяковых солей свинца и цинка при высоких температурах.	49
8. И. Я. Постовский и С. П. Цикин. Активные глины, как контакты подиме- ризации.	61
9. М. К. Гроздовский и З. Ф. Чуханов. Газификация в кислородной зоне.	73
10. К. И. Иванов и В. И. Шустина. Окисление грозненского парафинистого солярового масла воздухом под давлением.	82
11. П. А. Якимов и Р. И. Татарская. Получение синтетических дубильных ве- ществ из гуминовых кислот торфа.	90
12. Е. В. Рогинская. О составе высокомолекулярных кислот восковой части би- тумов торфа.	108
13. В. Ф. Соколов. О получении сахара 1-ксилозы из отходов сельского хо- зяйства.	113
14. П. Н. Одищцов, М. Н. Цыпкина и Л. В. Егорова. Компоненты хлопковой шелухи и их химические свойства.	119
15. Х. Н. Починок. Новый ход анализа I, II и III групп катионов в присутствии фосфорной кислоты.	140
16. Е. С. Бурксер и М. Л. Кучмент. Новая капельная реакция на цезий и опыт применения ее в капельной колориметрии.	145
17. С. С. Король и В. М. Калужская. Определение SiO_2 в присутствии фтора.	148
18. А. А. Васильев и Н. Н. Мартынова. Определение растворимости комплекса K_2SiF_6 в различных условиях.	152
19. А. С. Васильев. Новая цветная реакция на азотную кислоту.	155
20. И. М. Коренман. Чувствительная реакция на хлораты, броматы и сульфиты.	157
21. А. С. Комаровский и Н. С. Полуэктов. Открытие незначительных количеств германия с помощью капельной реакции.	159
22. Н. С. Полуэктов. О некоторых реакциях общих для германиевой и борной кислот.	164
23. И. Л. Шерешевский. Метод анализа системы: 1) $\text{H}_2\text{N} \cdot \text{COONH}_4$, 2) $\text{H}_2\text{N} \cdot \text{COONa}$, 3) NH_4Cl , 4) NaCl и 5) NH_3 (адсорбир.).	166
24. Н. В. Кошкин и В. П. Токарев. Сравнение методов количественного опре- деления фурфурола с помощью флороглюцина и дифенилбарбитуровой кис- лоты.	171
25. В. М. Платковская и Т. И. Вехотко. Применение метных алкоголятов многоатомных спиртов для качественного и количественного определения редуцирующих сахаров.	177

СОДЕРЖАНИЕ

1. Д. И. Кузнецов и А. А. Кожуховский. Растворимость в системе $ZnCl_2 - HCl - H_2O$ при 25°	185
2. П. П. Будников и А. А. Шукарева. Изучение кинетики дегидратации гипса	189
3. К. Н. Самохвалов и Н. А. Гельд. Исследование смачиваемости расплавленной серой минералов: кварца, кальцита и гипса	198
4. А. В. Знаменский. Определение средней удельной поверхности мелкозернистых добавок методом адсорбции	208
5. Е. А. Никифоров и Л. М. Глуховская. Катодное восстановление окислов на металлургическом железе как метод определения коррозии	217
6. Е. А. Никифоров и Н. А. Година. Изучение состава и структуры поверхностных пленок на железе	225
7. П. Н. Петров и М. С. Бороздина. Опыт цветного покрытия металлов электролитическим путем	229
8. П. Э. Франк. Вязкость стекол в зависимости от температуры и присадок	234
9. Н. А. Орлов и О. А. Радченко. О превращении фурфурола в углеводороды	249
10. В. Д. Загряцкая. О получении фурфурола и уксусной кислоты, как побочных продуктов при гидролитической переработке отходов сельского хозяйства	254
11. Н. Д. Зелинский и Н. И. Шуйкин. Ароматизация катализом узких фракций сураханского и балаханского бензинов	260
12. В. И. Каржев, М. Г. Серебрякова и А. Н. Сивова. К вопросу о каталитической дегидрогенизации циклогексана	269
13. Н. Д. Прянишников и Р. А. Орлова. К изучению пектиновых веществ кедря	279
14. Г. В. Пигулевский и Е. Л. Карасик. Исследование плодов <i>Slum latifolium</i> L.	284
15. А. П. Окатов и Э. И. Левина. К вопросу изучения механизма процесса десорбции паров растворителей из активированного угля. I. Десорбция этилового спирта и эфира	287
16. М. О. Хармандарян и Н. И. Троицкая. Силикагель из нефелина	298
17. О. Ю. Магидсон, И. Т. Струков, М. Д. Бобышев и С. Ф. Торф. Синтез "плазмацида" — метилен-бис-салицилат (6-метокси-8-диэтиламинопропил)-аминохинолина	304
18. Б. Т. Ис и О. Б. Ис. Плавленная древесина	322
19. М. М. Соболев, М. В. Бондарева и М. Ф. Евтеева. Тиоцианины, как оптические сенсibilизаторы для фотоэмульсий	335
20. Г. А. Городецкий. Озон и перекись азота в воздухе и методы их определения	353
21. Н. А. Тананаев и А. А. Будкевич. Капельный способ открытия иона аммония	362
22. Н. А. Тананаев и А. И. Иванова. Капельная колориметрия меди	364
23. Н. А. Тананаев. Дробное открытие цинка и кадмия	367
24. Н. А. Тананаев и Л. М. Рабинович. Дробная реакция на сурьму	369
25. Н. А. Тананаев и А. А. Будкевич. Дробное открытие оксалатона	372
26. А. К. Бабко. Изучение внутрикомплексного ализарата алюминия	375
2. Н. Я. Угнячев и Д. А. Рихтер. Быстрый метод определения тринитрофенола в технической пикриновой кислоте	379
28. Г. Ф. Кнорре, О. В. Некрасова и М. С. Платонов. О раздельном определении окиси углерода, водорода и метана в газовом анализе	389

СОДЕРЖАНИЕ

1. И. Е. Ададунов, А. Н. Цейтлин и Л. М. Орлова. О влиянии носителей на изменение овраляемости платиновых катализаторов мышьяком	399
2. Ф. Ф. Вольф и А. Е. Морохозец. Получение кристаллической гидроокиси алюминия из хромото-алюминатных растворов осаждением углекислотой.	412
3. М. А. Ключко. Электрохимическое выделение легких металлов из неводных растворов	420
4. И. Г. Назаткин. Десорбция газов из водных растворов в воздухе	434
5. Н. Хайдуков, З. Лингская и А. Богочаров. Углеродистые пары HF, SiF ₄ и H ₂ O над растворами системы HF — H ₂ SiF ₆ — H ₂ SO ₄ — H ₂ O	439
6. Ю. В. Гольбрейх и И. В. Егорова. О получении люминесцирующего ортосиликата цинка	446
7. С. М. Веллер и А. Мирумян. Получение карбида кальция из отходов извести ацетиленового производства	451
8. Л. Лашков. К вопросу изучения реакции между NaOH и силиколом	455
9. С. Наметкин и С. С. Нифонтова. К вопросу о строении углеводородов бороугольного парафина	462
10. Д. И. Яковлев. О самовозгорании прокопьевских углей	468
11. Д. И. Яковлев. О гуминовых кислотах черемховских углей	485
12. П. Я. Иванников и Е. Я. Газрилова. Разрешение проблемы бескислотной каталитической эстерификации спиртов	490
13. А. К. Плисов и Б. Голдовский. Непрерывный способ получения кислот окислением углеводородов	492
14. Г. И. Гершзон и Г. Беренштейн. Дистиллирование диэтиланилина	496
15. Г. И. Гершзон и Р. П. Ласповский. Катализ в синтезе дифениламина	502
16. Т. К. Гапоненков и В. Н. Мыркова. Метод разделения гидратопектина на Са, Mg-соль пектиновой кислоты и арабан в тройном растворителе вода — спирт — эфир	505
17. И. К. Мацуревич. Исследование масла из семян <i>Asclepias Cornuti</i>	509
18. С. Папков. Об определении величины мицелл посредством набухания пленок	518
19. Е. Н. Таран. Весовой метод установки титрованного раствора AgNO ₃ (взвешивание Ag в виде металла)	520
20. Н. А. Тананаев и А. В. Тананаева. Дробная реакция на цирконий	526
21. Е. В. Бобко и Т. В. Матвеева. Методика определения бора в почвах и растениях	532
22. М. В. Гапченко и О. Г. Шейнцис. Микрохимическое определение магния при помощи орто-оксидиолина	541
23. М. В. Гапченко и О. Г. Шейнцис. Микрохимическое определение висмута при помощи хинолин-роданида	544
24. Р. И. Алексеев. Ацидиметрическое определение иода	548
25. В. К. Золотухин. Об определении поташа в подсолнечной золе	552
26. С. С. Наметкин и В. Заборовская. Объемное определение непредельных в бензинах крзкина	555
27. В. В. Козлов. Анализ хиноидных красителей гетерополиокислотами	558
28. А. И. Коган и С. Д. Шипельман. Определение лимонной кислоты в присутствии некоторых органических веществ	572
29. И. С. Шерешевская. Определение малых количеств сероводорода в воздухе	576
30. Б. А. Рашкован. Определение динитрохлорбензола в воздухе	580
31. В. А. Пьянков. Микровесовой метод определения малых количеств паров ртути в воздухе	580

СОДЕРЖАНИЕ

Стр.

1. Н. Д. Литвинов и А. И. Мельникова. Определение вязкости и плотности водных растворов мочевины	583
2. Н. Д. Литвинов. О формуле молекулы расплавленного желтого фосфора	589
3. Ф. Ф. Ратман. Упругость паров диметил-ртути	591
4. А. Э. Аужбекович. Теплоемкость гидратов хлористого магния	594
5. Е. Старокадомская. Упругость насыщения аммиака при термическом разложении двухаммиачной соли хлористого цинка	599
6. И. Е. Ададуров и Д. В. Гернет. Повышение термической стойкости хромо- вых катализаторов	603
7. Н. А. Шпигель. К вопросу о распределении плотности тока в электролитических ваннах без осаждения металлов	611
8. Л. Н. Гольц и В. Н. Харламов. Электролитическое осаждение вольфрама из водных растворов	631
9. Л. Н. Гольц и В. Н. Харламов. Электролитическое осаждение сплавов W—Ni и W—Ni—Cu из водных растворов	640
10. Н. Лямин. Опыт каракумского и дарвазинского автоклавных заводов по использованию серных хвостов	653
11. К. Н. Самохвалов и О. С. Кожухова. Образование и разрушение трехфазных эмульсий серы (к физико-химии автоклавного процесса выплавки серы)	655
12. А. Д. Егоров и В. И. Николаев. Содовое озеро „Абалах“ в Якутии	665
13. Ю. Гольбрейх. Сероводородная очистка цинковых соединений для получения люминесцирующего ZnS	670
14. Е. Л. Копелиович и Н. И. Троицкая. Сорбция водяных паров из воздуха силикагелем	673
15. М. Ф. Шостаковский. О получении триметиленхлорбромида и о скорости присоединения HBr к хлористому аллилу	681
16. Б. Н. Рутковский, Т. А. Колобелюцкая и Э. А. Ярославцева. Каталитическое восстановление пулегона	684
17. Н. И. Черножуков, М. В. Курлин и А. М. Курлина. Старение минеральных изоляционных масел в присутствии различных катализаторов	690
18. М. Б. Турова-Поляк и В. Ф. Дзюма. Каталитическое получение сложных эфиров этиленгликоля и уксусной кислоты	696
19. Е. К. Ремиз. Каталитическая гидратация олефинов Ст. II. Гидратация пропилена над жидкими катализаторами при атмосферном давлении	703
20. Н. Н. Ворожцов и В. А. Карнеева. К использованию производных р-дихлорбензола в синтезе азокрасителей	711
21. В. В. Козлов. Изучение методов анализа красителей. III. Анализ хиноидных красителей перманганатом	718
22. Б. М. Богословский. О восстановлении нитросоединений гидразином (получение 4,4'-азоксифенетола)	725
23. И. К. Мацуев. Исследование каучука <i>Asclepias Cornuti</i> (Syriaca L)	728
24. Я. И. Хисин и Л. Р. Сунгаловская. Сульфирование тяжелой фракции гдовской сланцевой смолы	731
25. Л. И. Каштанов, М. В. Булочников и О. Л. Злотникова. Азотистые основания газогенераторного торфяного дегтя, извлекаемые серной кислотой	737
26. И. В. Тананаев и Г. С. Савченко. К определению фтора в искусственном криолите	742
27. А. А. Васильев. Новый метод количественного определения фтора	747
28. Б. М. Богословский и В. С. Краснова. О качественной реакции на ион окисной меди	751
29. Л. Кульберг и Л. Матзеев. Высокочувствительная капельная реакция на перекись водорода	754
30. А. В. Трофимов. Фотометрическое изучение дифениламиновой реакции для определения малых количеств нитратов	756
31. А. С. Ветров. Алкаиметрическое определение в присутствии нитрита	772
32. В. Ф. Малахра. К вопросу о сушке веществ, разлагающихся при нагревании	775

СОДЕРЖАНИЕ

	Стр.
1. А. Я. Зворыкин. Динамика получения красного фосфора	779
2. В. П. Машовец. Изменение температуры плавления и вырождение криолита при плавке его на воздухе	789
3. В. П. Машовец. К вопросу о молекулярном состоянии окислов, растворенных в криолите	802
4. И. Е. Ададуров, Я. М. Дейч и Н. А. Прозоровский. Серебряные платинированные сетки и серебряно-платиновые сплавы при окислении аммиака	807
5. Л. А. Ротинянец и В. Тараян. Метод очистки растворов, служащих для кристаллизации медного купороса	813
6. С. А. Кузин. Разделение хлористых серноокислых и азотноокислых солей щелочных металлов по методу флотации	819
7. С. С. Наметкин и С. С. Нифонтова. К вопросу о строении углеводов черезина	834
8. А. К. Плисов, В. П. Голендеев и А. И. Зельцбург. Получение "окискислот" окислением соляровых масел	841
9. В. Пчелин. К теории окислительного крашения. II. Количественное изучение окисления р-фенилен-диамина при различных рН	846
10. В. Пчелин. К теории окислительного крашения. III. Некоторые коллоидные свойства урзольных красильных ванн	855
11. Е. К. Зильберквейт и В. П. Дробинская. Количественные исследования в области оксидационного (урзольного) крашения	862
12. Г. И. Гершзон. Нитро-амино-оксипроизводные бензола	879
13. Н. И. Взылкин. Производство резорцина	885
14. П. А. Сенокосов. К вопросу о рациональном выщелачивании поташа из подсолнечной золы	889
15. А. М. Занько и А. Я. Бурсук. Применение дибромоксинолина для определения небольших количеств железа, титана и алюминия в смеси	895
16. Н. Е. Кушлянский. Гидрохимический очерк верховьев р. Цны	899
17. К. Б. Жаггарс. Физико-химические свойства вод рек Уи и Увелька	913
18. Л. Э. Кауфман. Применение весовых методов определения Th	918
19. С. В. Бруевич и Е. И. Плетникова. Определение фосфатов в мутных и окрашенных природных водах	925
20. М. М. Кириллов. К микроопределению соединений висмута	932
21. С. А. Боровик и Н. М. Гудриг. Исследование последних линий реңия в присутствии больших количеств молибдена	937
22. А. А. Васильев. Определение фтора в присутствии бериллия	943
23. М. Шиголь. Меркурометрия. I. Определение галонидов	946
24. Е. К. Никитин. Скорое определение приблизительного содержания фурфуrolа в растворах	950
25. Р. В. Тейс и Е. М. Иофинова-Гольдфайн. Методы определения малых концентраций. Статья 12. О колориметрическом определении ацетата	957
26. Туркулец. М-з выпрямитель в электрохимическом производстве	965
27. Таблица атомных весов 1936 г.	969

СОДЕРЖАНИЕ

	Стр.
1. <i>Е. И. Дырмонт и С. Д. Гольденберг.</i> Влияние предварительной обработки поверхности железа на антикоррозионные свойства фосфатной пленки . . .	971
2. <i>П. П. Будников, М. И. Некрич и А. Б. Квитницкий.</i> О влиянии фосфорной кислоты на глины . . .	986
3. <i>П. П. Будников и Э. И. Креч.</i> Выделение серного и сернистого ангидридов из сульфата кальция помощью хлора в присутствии катализаторов . . .	995
4. <i>Е. В. Алексеевский и Г. М. Москвин.</i> Исследования в области рекуперации паров летучих растворителей на твердых сорбентах. Сообщение III . . .	1010
5. <i>П. Н. Григорьев и А. А. Хомчук.</i> К вопросу об изготовлении пермутитов . . .	1017
6. <i>В. Ф. Постников, Т. И. Кунин и Н. Д. Еремеева.</i> К вопросу об азотировании карбида кальция . . .	1021
7. <i>В. Д. Поляков.</i> Никелирование и хромирование вольфрамовой нити . . .	1033
8. <i>Н. П. Божко.</i> К изучению процесса графитирования . . .	1038
9. <i>И. М. Дубровин.</i> Взаимодействие мышьяковистого ангидрида с окислами тяжелых металлов при высоких температурах . . .	1049
10. <i>А. В. Памфилов и Е. Н. Рослякова.</i> Клейкость и ее измерение . . .	1057
11. <i>Р. Н. Головатый.</i> Лабораторные опыты изучения газовых углей Сталино-Макеевского района (Донбасс) . . .	1061
12. <i>А. И. Коган.</i> Исследование реакции взаимодействия фталевого ангидрида и глицерина . . .	1070
13. <i>Л. Е. Аким и А. С. Конюлев.</i> О получении лаковых коллоксилинов из облагороженной древеселлюлозы. Сообщение I . . .	1082
14. <i>Л. Е. Аким и В. В. Жебровский.</i> К вопросу получения лаков из древесного коллоксилина. Сообщение II . . .	1090
15. <i>Ф. Комаров и Г. Филимонова.</i> Об ацетилировании лигнина и методике его изолирования из древесины. Сообщение II . . .	1096
16. <i>С. И. Спиридонова.</i> К вопросу одновременного получения эфирного масла и фурфурола из эфироносов . . .	1106
17. <i>В. И. Исагулянц и С. А. Скоблинская.</i> К вопросу о получении бензил-изоамилового эфира и об осуществлении метода в техническом масштабе . . .	1112
18. <i>Е. Ростовцева.</i> Диацетильное производное 2,6-толуилendiамина . . .	1116
19. <i>С. З. Рауц.</i> О явлении „сгущивания“ в фикселевых красках и его связи со свойствами блеска и матовости лакокрасочных покрытий . . .	1117
20. <i>И. П. Алимарин и Б. Н. Иванов-Эмин.</i> Методы химической концентрации галлия, индия, таллия, германия и рения при определении их в окисных и сульфидных рудах . . .	1124
21. <i>В. А. Залесский.</i> Ускоренный прием определения качества жидкого стекла . . .	1136
22. <i>П. М. Оржеховский и К. Б. Хаит.</i> К вопросу об определении влажности посредством карбида кальция . . .	1141
23. <i>М. Т. Голубева.</i> О колориметрическом определении алюминия с гематоксилином . . .	1144
24. <i>О. В. Некрасова и М. С. Платонов.</i> Определение водорода, окиси углерода и метана с помощью высокоактивного палладиевого катализатора . . .	1150
25. <i>И. И. Штакельберг и Т. И. Вехотко.</i> Определение лигнина в воде, загрязненной сульфат-целлюлозным щелоком . . .	1153
26. <i>А. С. Ветров.</i> Определение нитратов в присутствии нитритов и некоторых органических веществ . . .	1158
27. <i>Г. М. Мах.</i> К вопросу об определении фенолов . . .	1168

СОДЕРЖАНИЕ

	Стр.
1. Е. И. Ахумов и Е. А. Езерова. О растворимости соды в водных растворах аммиака	1173
2. Д. И. Кузнецов и А. А. Кожуховский. О системах $\text{MeCl}_x - \text{HCl} - \text{H}_2\text{O}$. Статья 2. Система $-\text{CdCl}_2 - \text{HCl} - \text{H}_2\text{O}$	1178
3. Н. С. Николаев, Н. А. Иванов и С. Г. Колтыпин. Кремнефтористый натрий и фтористый алюминий и их растворимость в воде и плавиковой кислоте.	1183
4. М. Дубинин и С. Явич. Теоретические основы расчета рекуперационных адсорберов в частности для дробного фракционирования смеси газов или паров	1191
5. М. Дубинин и М. Хренова. Исследование динамики сорбции смеси паровых веществ	1204
6. И. Н. Островский и И. Л. Шерешевский. Получение сульфидрата кальция и сульфидрата натрия	1214
7. И. Е. Ададуров и В. И. Атрощенко. Опыты приготовления высокоактивных сплавов платины для окисления аммиака	1221
8. П. П. Будников и Э. И. Креч. К вопросу о коррозии хлором разных модификаций кремнезема при высоких температурах	1225
9. С. А. Жихаревич и С. Д. Лукова. Керамический материал для гребков механических сульфатных печей	1230
10. А. В. Знаменский. Исследование трепелов. II. О роли трепела в цементном растворе	1247
11. Ф. Маршак. Опыт электролитического получения солей серебра	1253
12. Н. И. Лапин и Г. П. Матвеев. О влиянии добавок солей кадмия к никелировочным ваннам на свойства никелевых осадков	60
13. В. Н. Перцов и М. Х. Карапетянц. Механизм горения графитов в зависимости от температуры. Сообщение II	1269
14. В. П. Краузе и Я. М. Слободин. Получение углеводородов ряда дивинила из спиртов	1278
15. С. Г. Жаворонок. Образование сероводорода и сернистого газа при вулканизации каучука	1290
16. Р. Я. Левина и Е. И. Виноградова. Действие ацетиленида натрия на циклические кетоны	1299
17. М. А. Попов и В. А. Попова. Каталитическое омыление <i>p</i> -дихлор и <i>p</i> -дихлор — бензола парами воды	1303
18. А. А. Никольский. К вопросу о применении хитина в промышленности пластических масс	1308
19. Р. С. Нейман, В. А. Каргин и Е. А. Фокина. Применение потенциометрии к анализу вискозы в процессе созревания	1316
20. Е. К. Зильберквейт и А. М. Зубин. Механизм оксидационного крашения	1327
21. И. П. Аламарин и Б. Н. Иванов-Эмин. Колориметрический метод определения германия	1334
22. А. П. Мусакин. Колориметрическое определение алюминия с ализарином (красным) S	1340
Д. Н. Финкельштейн. Быстрый динамический метод определения SO_2 в воздухе	1347
24. А. С. Ветров. Определение нитритов в присутствии нитратов и некоторых органических веществ	1359
25. Т. К. Гапоненков. К методике определения содержания пектиновой кислоты и арабана в пектине	1364

СОДЕРЖАНИЕ

	Стр.
1. В. Ф. Постников, Т. И. Кунин и А. А. Асташева. О контактирующей способности окиси хрома для окисления SO_2 в SO_3	1373
2. Д. Е. Дионисьев. Восстановление сернокислого натрия в сернистый природным горючим газом	1378
3. Д. М. Чижиков и А. С. Шахов. Изучение растворимости системы: хлористый свинец — хлористый кальций — хлористый цинк в водной среде.	1387
4. С. А. Плетенев и Ц. Э. Фишкова. О возможности выделения металлического никеля из растворов его солей действием металлического цинка или железа	1394
5. Н. Ф. Лямин. Опыт паро-керосиновых плавок серной руды	1400
6. Н. Ф. Лямин. К вопросу повышения извлечения серы при автоклавном методе	1402
7. Л. Е. Сабинаина и Л. А. Полонская. Влияние некоторых ионов на кислотную коррозию никеля и железа	1405
8. Г. С. Воздвиженский и Р. З. Сулейманова. К вопросу о механизме образования блестящих никелевых покрытий на неполированной поверхности	1416
9. Г. С. Воздвиженский и И. А. Маколкин. Природа и механизм возникновения полосатых никелевых осадков	1423
10. С. М. Стрепков. Освещающийся матовый экран для титрования	1427
11. С. С. Наметкин и А. Г. Серебряникова. О хлорировании нефтяного пентана	1428
12. П. П. Шорыгин, И. П. Лосев и В. В. Коршак. Конденсация метилхлорида с фенолами	1432
13. П. П. Шорыгин и С. В. Савенков. О углеводородной части кубового остатка сивушного масла	1437
14. П. П. Шорыгин, А. А. Симановская и Н. Г. Верещагина. О разделении смесей крезолов (выделение <i>m</i> -крезола)	1442
15. А. И. Коган. Исследование реакции между фталевым ангидридом и глицерином. Статья II	1446
16. И. Б. Рапопорт. Деструктивная гидрогенизация хинолина	1456
17. Н. А. Холево и И. И. Эйтингон. К вопросу об определении степени чистоты толуола	1465
18. И. Я. Постовский и А. Б. Харлампович. О наличии тиоэфирной серы в органически связанной сере углей	1476
19. Я. И. Чулков, В. П. Парини и Ц. А. Чартова. Очистка вод салицилового и β -нафтолового заводов	1482
20. Н. А. Тананаев. Сопреженное восстановление иона серебра, как основание для быстрого открытия Hg^{2+} , Ag^{+} и Sn^{2+} -ионов	1489
21. Н. А. Тананаев. Дробная реакция на висмут при помощи закиси висмута	1492
22. Н. А. Тананаев. Дробная реакция на Mn^{2+} -ион	1495
23. С. Драчев и Т. Карельская. Фосфатно-щелочной метод определения жесткости в природных водах	1499
24. Ф. П. Зоркин. Чувствительная реакция на борную кислоту	1505
25. И. М. Коренман. Открытие и определение фосфатов в присутствии солей мышьяковой и других кислот	1507
26. М. Шиголь и Н. Дубинский. Ход анализа второй и третьей группы катионов в присутствии иона PO_4^{3-}	1510
27. А. Б. Шахелдиан. Калориметрия железа и ее применение к анализу фосфоритов и апатитов	1514
28. Н. С. Кривошуккая. Определение малых количеств меди, олова и кадмия в присутствии больших количеств цинка электролизом при постоянном катодном потенциале	1520
29. М. Шиголь. Меркурометрия. II. Действие нашатырного спирта на каломель, сулему и их количественное определение	1525
30. О. В. Некрасова и М. С. Платонов. Каталитический метод определения кислорода в газовых смесях	1529
31. Е. В. Алексеевский и З. Е. Гольбрайх. Исследования в области аналитической химии азотсодержащих органических соединений	1535
32. Е. К. Никитин. Скорое определение приблизительного содержания ацетона в водных растворах	1543
33. М. С. Гершенович, Р. С. Белова и И. А. Самарцева. Количественное определение аллилового горчичного масла в воздухе	1547
34. Н. С. Дроздов и М. К. Голдабенков. О ламповом вольтметре	1550
35. К. В. Чумов и В. С. Фролов. Прибор для автоматического измерения величины и скорости сорбции	1555
36. В. Былинин. Применение электронных ламп для измерения рН стеклянным электродом	1560

Адрес редакции: Ленинград 164, Университетская наб., 7/9. Университет, Канцелярия Химич. О-ва.

СОДЕРЖАНИЕ

1. П. П. Будников. Проф. Александр Николаевич Шукарев (некролог)	1565
2. С. А. Плетенев и В. Н. Розов. Электролитическое осаждение меди и цинка из растворов их хлористых солей	1568
3. И. Е. Ададуров и Т. Л. Фомичева. Влияние добавок на активность хромовых катализаторов и их решетки	1580
4. В. И. Николаев и М. А. Фришмут. К вопросу об извлечении солей из озерных илов.	1588
5. И. Р. Клячко. Сланцевое мыло и сланцевая смола в текстильной промышленности и в флотации	1596
6. С. В. Лебедев, М. А. Хохловкин и А. В. Калачева. О теплоте горения изопрена и продуктов его полимеризации	1605
7. Ю. М. Светлов и Н. С. Вульф-он. Исследование условий получения вторичного октилового спирта и себацовой кислоты	1613
8. И. Шеттле и Н. Ключикин. Сравнительная этерификация целлюлозы и гидратцеллюлозы	1626
9. П. П. Шорыгин и Ю. А. Рымашевская. Об оксиэтиловых эфирах целлюлозы. Сообщение III. Об оксиэтиловых эфирах с низкой степенью этерификации	1634
10. А. В. Курсанов и А. Ф. Новикова. Химия углеводов и сернистых соединений смазочных масел.	1638
11. П. Викторов и Е. О. Вильдт. Влияние естественных примесей к целлюлозе на способность хлопчатобумажного волокна окрашиваться. Сообщение I.	1649
12. Н. Ф. Иванова. Исследование манны <i>Alhagi camelorum</i>	1661
13. А. В. Памфилов и Е. Н. Рослякова. О растворах казеина	1664
14. А. К. Бастанжиян и С. М. Тирацунян. Определение едкого калия, поташа и перманганата калия при совместном присутствии	1675
15. П. Вуколов. Определение концентрации алюминиевых солей адсорбционным методом титрования.	1679
16. А. В. Павлинова. Алкалиметрическое определение алюминия в присутствии солей монооксикислот	1682
17. А. В. Евланова. Колориметрическое определение свинца в растворах малых концентраций с дитизоном по схеме Х. Фишера с применением цветных стеклянных скал	1690
18. И. П. Алимарин. О специальной реакции на цирконий, предлагаемой Н. А. Тананаевым и А. В. Тананаевой	1697
19. В. Е. Тищенко и М. А. Грехнев. Количественное определение камфоры	1700
20. Е. К. Никитин. Скорое определение приблизительного содержания кетонов	1704
21. Е. К. Никитин и И. И. Пауль. К методике определения ацетона реакцией с фурфуролом	1711
22. А. Г. Коблянский. Коэффициент распределения некоторых анионов в двухслойных системах: вода — этиловый спирт — углекислый калий и вода — этиловый спирт — сернокислый аммоний.	1716
23. А. Г. Коблянский. Использование двухслойных систем вода — этиловый спирт — соль для экстракции солянина.	1721
24. И. В. Тананаев и М. Я. Георговани. Применение голубого этилового как ред-окс-индикатора. Сообщение I. Определение Pb ²⁺ - и SO ₄ ²⁻ -ионов	1725
25. С. С. Алешин. Влияние концентрации раствора глюкозы и соотношений между подом, необходимым для окисления и фактически употребляемым, на результаты анализа по методу Вильштеттера и Шуделя	1729

СОДЕРЖАНИЕ

	Стр.
1. И. И. Жуков и А. И. Юрженко. Электроосмотические исследования на диафрагмах. Сообщение II.	1733
2. И. И. Жуков и А. И. Юрженко. Электроосмотические исследования на диафрагмах. Сообщение III.	1739
3. И. Е. Ададуров, В. И. Атрощенко и В. И. Конватор. О потерях платины при окислении аммиака в паро-кислородной смеси	1745
4. И. Е. Ададуров и Б. А. Григорьев. Об активности коксов по отношению к углекислому	1751
5. И. Е. Ададуров. Замечания по поводу статьи Н. А. Фигуровского: "К вопросу о причинах потерь на платиновой сетке"	1766
6. А. В. Памфилов и Е. Г. Штандель. К химии титана. Сообщение IV	1770
7. А. В. Памфилов и Е. Г. Штандель. К химии титана. Сообщение V.	1781
8. И. И. Войнич и Л. К. Ахрат. Улавливание синильной кислоты из воздуха фумигированных помещений	1790
9. Е. В. Алексеевский, Г. М. Москвин и Л. Я. Подосеп. Исследование сорбции и десорбции окислов азота при малой концентрации последних на активированном угле	1800
10. А. П. Окатов и З. И. Левина. К вопросу изучения механизма процесса десорбции паров растворителей из активированного угля. Сообщение II.	1814
11. В. С. Баталин, М. К. Никитина, С. М. Рязкин и Е. В. Секретарева. Получение этилацетата из уксусного альдегида по реакции В. Е. Тищенко.	1820
12. Г. В. Зильберман, С. Т. Рашевская и С. С. Мартынцева. Исследование хлорпроизводных нафталина	1832
13. З. П. Сытник и Б. С. Штейнгардт. Дикарбодиамины с заместителями в хромофоре	1842
14. Н. Н. Ворожцов и А. И. Титов. Ацилирование ароматических аминсульфокислот. II.	1852
15. Г. В. Зотов. О крашении шерсти при температурах ниже 100° турбулентным способом	1858
16. С. Н. Данилов и В. А. Конькова. Оксипутиллацеллюлоза и ее смешанные эфиры. Сообщение I.	1863
17. В. А. Конькова. Оксипутиллацеллюлоза и ее смешанные эфиры. Сообщение II.	1869
18. Э. В. Змачинский и С. Г. Шмуйлович. Комбинированная переработка торфа и фосфорита на спирт, дрожжи и преципитат	1874
19. Н. Б. Коялович. Химическое изучение золотарника	1886
20. Ю. Г. Титова. Влияние адсорбции ионов из раствора на точность определения цинка и сульфат-иона в сернокислом цинке	1893
21. В. Т. Чуйко. Способ выделения следов меди из естественных вод	1898
22. М. П. Бабкин. Применение некоторых комплексных соединений кобальта в качественном анализе	1901

1. И. С. Вейхерц и И. В. Крашевская. Исследование системы FeAsO_4 — NaOH — H_2O	1909
2. Н. Н. Коробов, Т. И. Куниа и В. Ф. Постников. О реакциях фосфата кальция в водных растворах при высоких температурах.	1920
3. В. Ф. Постников и И. П. Кириллов. Вязкость водных растворов некоторых солей	1926
4. П. П. Будников и Э. И. Креч. О восстановлении сульфата кальция во взвешенном состоянии	1929
5. П. П. Будников и Л. Г. Гулинова. Влияние величины зерен и различных солей на теплоту твердения и механические свойства портланд-цемента.	1937
6. Л. Н. Гольц и В. Н. Харламов. Электролитическое получение сплава железо—хром	1951
7. Н. А. Фигуровский. К вопросу о механизме окисления аммиака на платине	1965
8. В. К. Земель. Анализы монацитов из золотоносных россыпей Алдана и Ю. Енисея	1969
9. В. К. Земель. Распространение редких элементов в рудах некоторых золотых месторождений	1972
10. А. Л. Клебанский, К. К. Чевычалова, А. П. Белевская. Отщепление HCl от дихлор-2,4-бутен-2. Сообщение II	1985
11. Н. Козлов и Ж. Дуберштейн. Обессеривание бензола с помощью хлористого алюминия	1994
12. З. Е. Зиньков, Я. Л. Данюшевский, В. Рейнштейн, Г. М. Хомяковский. Новые способы количественного исследования сульфокислот нафталина	1997
13. А. В. Кирсанов и А. Ф. Новикова. Химия углеводородов и сернистых соединений смазочных масел. Сообщение II	2021
14. М. И. Кабачник и В. В. Резон. Улучшенный метод получения <i>p</i> -фенантролина и 3,3'-дипиридила	2026
15. А. В. Памфилов, Е. Г. Иванчева и А. А. Петраш. К морфологии пигментов. Статья VI	2030
16. Н. Н. Орлов и Г. И. Флорова. Красители из фуфурола. Сообщение I	2039
17. Л. А. Михельсон. О составе жирного масла из семян <i>Ailanthus glandulosa</i> Desf.	2050
18. Л. И. Анцус. Замечания к статье М. Ф. Шостаковского: О получении триметиленхлорбромидов и о скорости присоединения HBr к хлористому аллилу	2053
19. Н. А. Тананаев. К теории L_p . Сообщение III	2055
20. Г. И. Гершон и Р. П. Ластовский. К вопросу о разделении смесей ароматических аминов фосгенированием	2058
21. М. М. Кирилов. Щавелевокислый аммоний, как исходное вещество для установки титра перманганата	2065
22. В. С. Краснова. К вопросу об определении аммиака в морской воде	2068
23. П. С. Савченко. Фосфатный метод определения магния	2069
24. И. Я. Клинов и Т. И. Арнольд. Определение малых количеств алюминия в присутствии окиси алюминия	2075
25. П. П. Будников и С. С. Жуковская. К методике определения глинозема о-оксихинолином	2079
26. П. А. Эпик и Е. Г. Ремесникова. Определение алюминия в ферросилиции и ферросилиде	2088
27. А. Б. Шахкельдиан. Метод открытия иона закисного железа в присутствии комплексного ферроцианид-иона	2097
28. Е. К. Никитин. Скорое определение приблизительного содержания альдегидов и кетонов. Сообщение IV	2100
29. С. И. Синякова. Методы определения малых концентраций. Статья XIII. Определение бензола	2109
30. А. Ф. Орленко и Н. Г. Фесенко. К вопросу применения пикриновой кислоты в качественном микрохимическом анализе.	2116

СОДЕРЖАНИЕ

	Стр.
1. В. И. Николаев и Л. С. Дынкина. Получение глауберовой соли и хлористого магния из минерала асграханига	2121
2. С. Л. Герман. Поглощение извести из растворов кварцитами	2127
3. Ю. А. Клячко. Исследование производства алюминиевого порошка	2134
4. В. А. Подгорбунский. Разложение касситеритов цинковой пылью при нагревании и на ходу с соляной кислотой	2138
5. И. М. Дубровин. Поведение мышьяковистого ангидрида в нагретых газах при улетучивании его совместно с другими окислами	2145
6. В. А. Пьянков и М. Л. Лоевский. Об определении малых количеств ртути в руде	2153
7. В. Р. Терашкевич и Г. Н. Евецкий. Проблема получения серы из гипса в сочетании с аммиачно-содовым производством	2155
8. Л. И. Каштанов, Н. П. Иванова и В. П. Рыжов. Катализ скорости распада озона различными металлическими поверхностями	2176
9. Е. М. Прейс, М. А. Николаева и П. М. Черкасская. Зависимость проскока газа от вязкости поглощающей жидкости	2179
10. А. М. Занько и В. Ф. Стефановский. Опыт рационального анализа марганцевых руд	2192
11. М. Б. Турова-Поляк и Е. В. Прокофьева. Каталитическое получение пропила и изопропил-ацетатов и бутиратов. Сообщение III	2203
12. Я. Я. Макаров-Землянский и С. С. Прокин. Получение бензальдегида из бензальхлорида и борной кислоты	2207
13. Н. И. Никитин и И. М. Орлова. О делигнификации древесины ели диоксидом и о составе природного лигнина	2210
14. Н. И. Никитин, М. Авидон и И. М. Орлова. К вопросу о соотношении между лигнином и гемицеллюлозами. Сообщение II	2216
15. В. П. Сумароков и В. Д. Угрюмов. Получение пирокатехина и других многоатомных фенолов из фракций древесного креозота путем деметилирования их эфиров	2222
16. Е. К. Зильберквейт и Л. А. Васильев. Исследования в области оксидационного крашения. О механизме вызревания черного анилина при крашении животного волоса (меха)	2231
17. Е. К. Зильберквейт и А. М. Зубин. Механизм оксидационного (урзольного) крашения. Сообщение II	2246
18. З. Rogovin и С. Глзман. Исследование гетерогенности нитроцеллюлозы и свойства полученных из нее фракций. II	2256
19. А. З. Юровский и А. П. Жадановская. Количественное определение осадков с помощью измерения удельных весов	2260
20. Ф. К. Фишер. Потенциометрическое определение бария бихроматом аммония	2269
21. Ф. К. Фишер. Потенциометрическое определение цинка в электролитах цинковых ванн	2275
22. Е. Познер. Применение газообразных осадителей в весовом анализе. Разделение Fe, Al(R ₂ O ₃), Mg и Ca	2283
23. А. М. Занько и А. Я. Бурсук. Определение небольших количеств свинца при помощи дибромоксинолина. Сообщение II	2297
24. Н. С. Полуэктов. Новая чувствительная реакция на германий	2302
25. А. К. Русанов и В. М. Кострикин. К вопросу спектроскопического определения германия и бериллия в минералах и рудах	2305
26. Н. С. Полуэктов. Об одной чувствительной каталитической реакции на рений по капельному методу	2312
27. В. П. Шведов. К методике определения фтора в питьевых водах	2316
28. Н. А. Тананаев и А. Н. Романюк. Капельный метод открытия осмия	2324
29. Б. Е. Семейкин. Объективный нефелометр-колориметр с оптической компенсацией	2332
Библиография	2338
Хроника	2338