

ЖУРНАЛ АНАЛИТИЧЕСКОЙ ХИМИИ

ГЛАВНЫЙ РЕДАКТОР А. П. ВИНОГРАДОВ

РЕДАКЦИОННАЯ КОЛЛЕГИЯ:

И. П. АЛИМАРИН, А. М. ДЫМОВ, А. П. ТЕРЕНТЬЕВ,
Д. И. РЯБЧИКОВ (ответственный секретарь),
И. В. ТАНАНАЕВ (зам. главн. редактора), З. Ф. ШАХОВА

В ЖУРНАЛЕ ПРИНИМАЮТ УЧАСТИЕ:

А. К. БАБКО, С. А. БОРОВИК, Н. И. ВЛОДАВЕЦ, С. И. ВОЛЬФКОВИЧ,
А. А. ГРИНБЕРГ, М. Т. КОЗЛОВСКИЙ, М. А. КОНСТАНТИНОВА-ШЛЕ-
ЗИНГЕР, И. М. КОРЕНМАН, С. Е. КРАСИКОВ, В. И. КУЗНЕЦОВ,
Ю. Ю. ЛУРЬЕ, Ю. В. МОРАЧЕВСКИЙ, К. А. НЕНАДКЕВИЧ, В. И. ПЕ-
ТРАШЕНЬ, Н. К. ПШЕНИЦЫН, А. К. РУСАНОВ, С. А. СТРЕЛКОВ,
Н. А. ТАНАНАЕВ, А. Н. ТЕРЕНИН, М. Л. ЧЕПЕЛЕВЕЦКИЙ,
Ю. А. ЧЕРНИХОВ, Е. А. ШИЛОВ

186/59



107. 14, 54

АВТОРСКИЙ УКАЗАТЕЛЬ ЗА 10 ЛЕТ (1946—1955 гг.)

- Авербух А. Я. 7, 316
 Агасян П. К. 7, 190
 Адамович Л. П. 5, 339
 Андрианов А. Ф. 4, 345
 Азрельян О. П. 6, 375
 Акишин П. А. 3, 75
 Аксенова Г. П. 3, 16
 Александров С. Н. 6, 101; 6, 276
 Алексеева В. М. 9, 183
 Алимарин И. П. 1, 166; 7, 341; 8, 11; 8, 266; 9, 127; 10, 56; 10, 251
 Амброжий М. Н. 7, 233
 Андреев А. С. 6, 375
 Андреев С. Н. 8, 22; 9, 193; 9, 354
 Астанина А. А. 6, 27
 Асташева А. А. 7, 43

 Бабич С. Х. 6, 234
 Бабкин М. П. 2, 118
 Бабко А. К. 1, 106; 1, 275; 2, 33; 2, 159; 3, 284; 5, 272; 6, 267; 7, 3; 7, 255; 7, 281; 8, 127; 9, 96; 10, 100
 Бабушкин С. А. 3, 123
 Баладин А. А. 2, 3
 Баранников Г. И. 7, 239
 Баранов В. И. 1, 129
 Барановская Н. В. 5, 131
 Бардин М. Б. 10, 305
 Баскаков Ю. А. 5, 7; 8, 119
 Баталин А. Х. 4, 308; 5, 123; 8, 182
 Батыршина Ф. М. 4, 337
 Бейлес Р. Г. 6, 43; 7, 219
 Бекетовский С. Н. 6, 328; 9, 112
 Беклешова Г. Е. 6, 105
 Бельняк А. П. 5, 858
 Беляков А. А. 7, 52; 8, 168; 9, 220
 Берг Л. Г. 8, 152
 Березин И. В. 10, 262
 Беркович М. Т. 2, 215
 Беспалов И. Г. 5, 244
 Бирюк Е. А. 10, 28
 Битовт З. А. 4, 173
 Блюмберг Э. А. 10, 310
 Богданов С. Г. 6, 344
 Богданова А. В. 8, 231
 Богорад А. С. 6, 101; 6, 276
 Бойкина Б. С. 8, 178
 Бокарев К. С. 5, 7
 Боринец Д. М. 7, 252
 Борк В. А. 6, 78; 9, 166
 Боровая М. С. 5, 330
 Боровик С. А. 1, 25; 2, 229
 Боровик-Романова Т. Ф. 1, 25; 3, 362; 9, 265; 10, 158
 Бородкин В. Ф. 3, 186
 Брауде Г. 2, 294; 4, 316
 Бродский А. И. 10, 256
 Брумберг Е. М. 5, 195
 Брунс Б. 2, 294; 4, 316
 Брунс Б. П. 5, 44; 9, 42; 10, 124

 Буданова Л. М. 8, 55
 Буркат С. Е. 5, 166; 6, 325
 Бурмистров С. И. 1, 265; 1, 315; 4, 60; 5, 39; 5, 119
 Бурчинская Н. Б. 2, 359; 7, 289; 8, 185
 Бусев А. И. 4, 49; 4, 234; 4, 317; 5, 255; 6, 178; 8, 299; 10, 384
 Бутенко Г. А. 5, 145; 6, 105
 Бухаров П. С. 3, 131; 5, 300
 Бухтиаров В. Е. 7, 377
 Буцкус П. Ф. 9, 162
 Бывших Н. А. 5, 239

 Вайнштейн Э. Е. 4, 323; 5, 251; 6, 386; 7, 180; 7, 363; 8, 311; 8, 346; 9, 113; 10, 14; 10, 158; 10, 184
 Вайнштейн Ю. И. 10, 126
 Ваняг Г. Я. 2, 21; 5, 110; 5, 315; 9, 217; 10, 63
 Ваняг Э. 10, 63
 Васильев А. М. 6, 218
 Васильев В. Г. 10, 368
 Васильева Е. В. 2, 159; 2, 167
 Васкевич Д. Н. 5, 354
 Ведерникова М. И. 3, 366
 Векслер Р. И. 1, 301; 4, 14; 5, 32
 Вендт В. П. 3, 236
 Верт Ж. Л. 10, 44
 Верхорубова А. Н. 3, 271
 Вершинский С. А. 4, 341
 Вильборг С. С. 3, 11; 3, 172; 3, 250; 8, 225; 8, 306
 Виноградов А. В. 4, 117
 Виноградова А. Д. 7, 14
 Виноградова М. Е. 3, 113
 Виртс Г. 9, 299
 Воробьев А. С. 2, 187; 4, 200
 Воробьев Н. И. 3, 96
 Воронков М. Г. 1, 218; 1, 285; 4, 259; 6, 331
 Воронцов Р. В. 8, 228
 Воскресенская Н. Т. 10, 222

 Гаврилов А. А. 4, 365
 Гаврилов Н. И. 1, 282
 Гаврикова К. А. 5, 830
 Галич П. Н. 10, 315
 Галлай З. А. 7, 152
 Ганаго Л. И. 10, 378
 Ганичев П. А. 10, 327
 Гапон Е. Н. 3, 203; 4, 131; 8, 50
 Гапон Т. Б. 3, 203; 4, 131
 Генгринович А. И. 2, 61
 Генерозов Б. А. 1, 186; 1, 325
 Гербер М. И. 1, 211; 2, 135; 2, 265; 4, 103; 5, 262
 Герлинг Э. К. 5, 131
 Гинзбург Е. И. 1, 282
 Гинзбург С. Л. 5, 174
 Гнесин Ю. Д. 2, 61
 Гогуадзе В. П. 5, 308; 9, 308

- Голубцова Р. Б. 3, 118; 4, 232; 6, 34; 6, 357; 8, 105
 Гольдберг Г. С. 9, 56
 Гольдштейн Э. О. 3, 109
 Гонгаева Н. И. 3, 366
 Гончарова Г. А. 8, 114
 Горбачева Н. А. 3, 213
 Горбушина Л. В. 1, 129
 Горшков В. В. 10, 327
 Гохштейн Я. П. 2, 147; 3, 198; 8, 71; 8, 319; 8, 232; 9, 255; 10, 192
 Грачева Е. Г. 7, 48
 Греков П. А. 10, 164
 Гржегоржевский А. С. 9, 109
 Грибова Е. А. 8, 114
 Григорьева Л. Ф. 8, 370
 Грицюта С. Д. 5, 286
 Гронсберг Е. Ш. 4, 26
 Губельбанк С. М. 4, 146; 4, 203; 6, 207
 Гудринице Э. Ю. 9, 270
 Гуляева Т. Е. 5, 163
 Гуревич М. Г. 4, 359; 8, 63
 Гусев С. И. 1, 114; 3, 373; 4, 175; 5, 375; 6, 43; 7, 219; 10, 349
 Гусинская С. А. 9, 245
 Гусьяцкая Э. В. 4, 80; 10, 75
- Давыдова Н. И. 9, 85
 Данилова В. В. 5, 28
 Данильченко П. Т. 2, 299
 Демиденко С. Г. 10, 256
 Десмук Г. С. 10, 61
 Дзюба Н. П. 6, 273
 Дмитриева В. Л. 2, 85
 Добролюбский О. К. 9, 314
 Додонов Я. Я. 6, 61
 Дроздов Н. С. 2, 17; 7, 74
 Дружинин И. Г. 6, 321
 Друян—Ремпель Е. А. 3, 123
 Дубровский С. М. 1, 295
 Дундур Е. И. 4, 117
 Дятлова Н. М. 10, 128
- Евдокимов В. В. 2, 242; 4, 114
 Есафов В. И. 6, 195
- Завгородний С. Ф. 8, 172
 Задумкин С. Н. 6, 88
 Зайковский Ф. В. 9, 155
 Залукаева Е. А. 5, 315
 Заманов Р. Х. 10, 364
 Занько А. А. 6, 109
 Занько А. М. 5, 75; 7, 201; 8, 84
 Заринский В. А. 6, 56; 7, 185; 9, 29; 10, 111
 Зелянская А. И. 4, 286
 Золотавин В. Л. 2, 364; 10, 189
 Золотухин В. К. 6, 246; 6, 300
- Иванов Д. Н. 9, 344
 Иванов Н. П. 7, 349
 Иванов-Эмин Б. Н. 2, 314
 Иванова З. В. 1, 311; 2, 43; 2, 198
 Иванова М. Ф. 2, 219
 Ивашова Н. П. 7, 112; 7, 116
 Иевяньш А. Ф. 8, 53; 9, 270
 Измайлов Н. А. 4, 267; 4, 275; 6, 273; 10, 315
 Ильина А. А. 5, 90
 Индиченко Л. Н. 2, 229
 Ионова К. И. 9, 76
 Иосикова В. М. 10, 191
 Иоффе Б. В. 4, 183; 4, 237; 5, 94; 5, 290; 8, 235; 9, 60; 10, 3
- Ипатов П. Ф. 2, 239
 Ипполитова Е. А. 6, 5
 Ирлин А. Л. 5, 44
 Исаков П. М. 6, 281
- Кабанов Б. Н. 8, 253
 Каверзнева Е. Д. 8, 365
 Казанский Б. А. 9, 116
 Казляева Т. Н. 4, 75
 Калининченко И. И. 5, 228; 8, 110
 Калишевич О. К. 4, 317
 Кальпичев К. И. 10, 334
 Капцан О. Л. 5, 178; 8, 131
 Карабаш А. Г. 8, 140
 Карцева В. Д. 8, 46; 10, 124
 Карякин Ю. В. 3, 343
 Кахана М. И. 5, 251; 7, 363; 9, 113
 Кежа Г. С. 5, 244
 Кешлах М. М. 5, 151
 Кибисов Г. И. 5, 51
 Киперман С. Л. 7, 314
 Кириллова А. С. 6, 257
 Кислицын П. С. 6, 321
 Китаев Ю. П. 6, 127
 Клейбс Г. А. 3, 303; 10, 244
 Клейнер К. Е. 1, 106; 8, 279
 Климова В. А. 2, 274; 3, 176; 4, 292; 6, 230; 9, 275; 10, 358
 Коваленко П. Н. 1, 140; 2, 85; 2, 334; 4, 21; 5, 217
 Козлов А. С. 6, 149
 Козлов В. А. 2, 259; 4, 35
 Козлова А. А. 2, 345; 4, 89
 Козлова Н. П. 9, 47
 Козловский М. Т. 2, 353
 Козырева Л. С. 8, 90
 Колпакова В. В. 6, 223; 7, 71
 Колпакова И. Д. 10, 128
 Колякова Г. Е. 3, 239
 Комарь Н. П. 5, 21; 5, 139; 7, 145; 7, 325; 8, 373; 10, 236
 Комлев А. И. 8, 217
 Кондакова Т. А. 5, 244
 Константинова-Шлезингер М. А. 3, 213
 Коньков А. Г. 4, 158
 Копылев Б. А. 7, 316
 Коренман И. М. 1, 64; 2, 122; 2, 153; 3, 52; 3, 314; 4, 26; 7, 52; 7, 128; 8, 168; 9, 170; 9, 220; 10, 327
 Коробицкая А. А. 10, 124
 Коробка Л. А. 9, 134
 Королев В. В. 9, 265; 10, 158
 Коротун М. В. 10, 100
 Коршун М. О. 2, 274; 3, 176; 3, 322; 4, 292; 6, 230; 7, 96; 7, 101; 7, 104; 9, 275; 10, 358
 Коршунов Б. Г. 10, 119
 Коршунов И. А. 2, 341; 4, 5; 6, 96; 6, 257
 Костякова А. И. 6, 251
 Костякова И. А. 2, 27
 Котелков Н. З. 5, 48; 7, 78
 Котелкова К. П. 7, 78
 Кочерыгина Т. В. 2, 173
 Кошелева Г. Н. 7, 56
 Кошкин Д. И. 9, 29; 10, 111
 Кржижова Э. 9, 366
 Кривенцов М. И. 6, 384
 Крешков А. П. 3, 11; 3, 172; 3, 250; 4, 220; 6, 78; 8, 225; 8, 306; 9, 166; 9, 208
 Крюгер Г. 9, 11; 10, 20
 Крюков В. Г. 10, 56
 Крюков П. А. 10, 51
 Крюкова А. 6, 166

- Крючкова Г. Н. 9, 150
 Кузнецов В. И. 1, 259; 2, 67; 2, 179; 2, 373; 3, 295; 5, 365; 6, 131; 6, 139; 7, 56; 7, 67; 7, 89; 7, 226; 7, 253; 8, 55; 8, 90; 9, 199; 10, 32; 10, 211; 10, 276
 Кузьмина Н. Н. 4, 96
 Кузьменко О. А. 3, 196
 Кузьмина Н. Н. 4, 96
 Куленок М. И. 4, 248
 Кульберг Л. М. 1, 263; 1, 311; 2, 43; 2, 131; 2, 198; 3, 45; 4, 255; 6, 364; 7, 84; 7, 233; 8, 122; 8, 370; 9, 85
 Кумов В. И. 3, 373; 7, 301; 9, 229; 10, 349
 Куприянова Л. 3, 41
 Куртева А. Н. 2, 285; 3, 377
 Кускова Н. К. 1, 325; 2, 7
 Кухаренко Т. А. 3, 181
 Кухтевич И. Л. 5, 75; 6, 239
 Куценко Ю. И. 9, 265
- Лаврова Н. М. 4, 114
 Лавровская Е. В. 3, 322
 Лаврухина А. К. 1, 73; 4, 40; 10, 203
 Лагошная Р. М. 9, 37; 9, 224
 Лазарев А. И. 10, 228
 Лапин Н. Н. 4, 369
 Лапин Л. Н. 10, 364
 Лапкина Н. Б. 6, 262; 7, 92
 Ластовский Р. П. 10, 69; 10, 128
 Лебедева Н. В. 10, 289
 Левина М. И. 1, 224; 1, 236; 3, 31
 Левина Э. И. 9, 170
 Левитман С. Я. 4, 312
 Левонтин М. Э. 3, 161
 Леднева А. М. 2, 131
 Лельчук Ю. Л. 2, 93
 Лесохин И. Г. 7, 316
 Летина В. С. 3, 139
 Леушина И. К. 8, 340
 Лечехлеб В. Р. 10, 256
 Лиокумович Р. Б. 4, 255
 Липпмаа Е. Т. 10, 169
 Литвин К. И. 3, 161
 Литвиненко Л. М. 10, 164
 Лобахина О. С. 6, 39; 10, 65
 Лохов П. Ф. 10, 331
 Лоцманова М. Н. 1, 206
 Лошкарев М. 6, 166
 Лукин О. М. 5, 319; 6, 261
 Лутохин С. Н. 3, 196; 5, 239
 Ляликов Ю. С. 1, 147; 5, 323; 8, 38; 10, 305
- Майсюкова Е. С. 2, 281
 Максимова Н. В. 2, 353
 Макуха М. П. 6, 308
 Малеева Е. Г. 6, 383; 10, 308
 Малькова Т. В. 3, 186
 Малюга Д. П. 1, 176; 2, 323; 10, 107
 Малюгина Н. И. 2, 341
 Маркелова Н. Н. 1, 319
 Маркова Л. В. 8, 279
 Марушкин М. Н. 2, 3; 5, 358
 Матеранская Н. П. 2, 17; 7, 74
 Мацканова М. А. 2, 21
 Медведева Г. А. 3, 103
 Медокс Г. В. 1, 319
 Мелузова Г. Б. 10, 262
 Мельников Н. Н. 5, 7; 8, 119
 Мервель Р. В. 2, 103
 Метцлер А. А. 5, 160
 Мизецкая И. Б. 1, 6; 1, 94; 6, 337; 7, 14
 Миллер А. Д. 6, 71
 Миллер В. Б. 7, 269
- Михайленко Ю. Я. 9, 208
 Михайлов Г. И. 10, 382
 Михалевич К. Н. 9, 377
 Михельсон П. Б. 6, 267
 Михельсон В. Я. 9, 22
 Мицеловский Э. С. 3, 349
 Мозговая Т. А. 10, 20
 Молот Л. А. 8, 370
 Морачевский А. Г. 9, 3
 Мощинская Н. К. 2, 210
 Мурашева В. И. 3, 3
 Мустафин И. С. 7, 84; 8, 122
 Мясоедова Г. В. 10, 211
- Назаренко В. А. 1, 322; 5, 234; 6, 262; 7, 92; 10, 28; 10, 289
 Назарова Т. И. 6, 15
 Назарчук Т. Н. 9, 96
 Налимов В. В. 9, 76
 Наметкин С. С. 5, 7
 Наумов А. И. 6, 353
 Нейман М. Б. 1, 103; 1, 211; 2, 135; 5, 178; 7, 269; 10, 175
 Ненадкевич К. А. 1, 123
 Нессонова Г. Д. 1, 220
 Никитин Е. К. 4, 341
 Николаев А. В. 7, 21
 Никонова М. П. 2, 236; 3, 354
 Никоноров К. В. 5, 124
- Обожин В. Н. 10, 32
 Овчинников Л. Н. 2, 225
 Ожигов Е. П. 8, 175
 Озол Я. К. 8, 58
 Окиншевич Н. А. 7, 259; 9, 3
 Ольшанова К. М. 8, 211; 9, 67
 Орлова Л. М. 5, 370
 Ормонт Б. Ф. 9, 359; 9, 364
 Островская И. А. 9, 354
 Остроумов Э. А. 2, 111; 2, 314; 3, 153; 6, 27
- Павел И. А. 5, 195
 Павленко М. М. 5, 296; 6, 317; 8, 158
 Павлинова А. В. 3, 7
 Павлинова Г. Н. 4, 46
 Палий Л. А. 5, 272
 Пальшин Е. С. 10, 32
 Пантелеева Л. И. 6, 109; 9, 377
 Парнас Я. О. 4, 54
 Парфенова К. Г. 5, 339
 Пасовская Г. Б. 6, 115; 7, 158; 7, 161
 Певцов Г. А. 4, 332; 7, 131
 Первачева Т. Д. 9, 304
 Перегуд Е. А. 8, 178; 9, 47
 Петрикова М. Н. 7, 341; 8, 11; 9, 127; 10, 251
 Петрова В. А. 5, 305
 Петрова Л. Н. 8, 61
 Петрова Т. С. 9, 42
 Петропавловская И. Б. 10, 180
 Пешков В. П. 4, 298
 Пешкова В. М. 3, 161; 3, 366; 7, 152; 8, 114; 10, 86
 Пивоваров А. В. 6, 386
 Пикаева В. Л. 10, 310
 Пилипенко А. Т. 1, 275; 2, 33; 4, 227; 5, 14; 8, 286; 10, 299
 Пименова З. М. 6, 59; 6, 131; 7, 89
 Пительман Б. С. 3, 66
 Плетиха Р. 9, 366
 Плющев В. Е. 8, 293; 10, 119
 Повелкина В. П. 3, 85
 Подвальная Р. Л. 1, 30

- Подлубная Е. Т. 3, 131; 5, 300
 Подчайнова В. Н. 6, 191; 7, 305
 Поздеева А. Г. 5, 101
 Полесницкий А. Е. 1, 21
 Полуэктов Н. С. 2, 236; 3, 354
 Поляк Л. Я. 8, 253
 Поляков Н. Н. 8, 302
 Полянский В. Н. 8, 266
 Полянский Н. Г. 10, 384
 Пономарев А. А. 9, 85
 Пономарева Е. Н. 7, 163; 7, 168
 Пономаренко А. А. 10, 132
 Попов М. А. 3, 167
 Попова Т. А. 7, 285
 Портнов А. И. 9, 175
 Портнов М. А. 2, 345; 3, 85; 4, 89
 Порфирьев Н. А. 4, 114
 Пospelова Е. С. 6, 375
 Потемкина В. Г. 2, 122
 Починков В. Я. 4, 244; 6, 288
 Починков Х. Н. 4, 244; 6, 288
 Прилежаева Е. Н. 6, 348
 Промохова А. В. 6, 259
 Проухина В. И. 6, 218
 Прошенкова Н. Н. 1, 83; 2, 247
 Птицын Б. В. 2, 259; 4, 35
 Пуздренкова И. В. 8, 114
 Пхендзе Т. А. 9, 308
 Пылаев А. В. 3, 63
 Пышкин Н. И. 5, 319; 6, 261
 Пятицкий И. В. 1, 57; 1, 135; 3, 331;
 6, 119
- Райхинштейн Ц. Г. 2, 173
 Рафалович Н. А. 3, 16
 Рахимова Б. В. 9, 293
 Резник Б. Е. 3, 92
 Ренгартен Е. В. 10, 51
 Репин С. А. 6, 39
 Родина М. В. 7, 312
 Розенгарт М. И. 8, 245; 9, 116
 Романушкина А. Е. 7, 314
 Рубинович Б. И. 4, 345
 Руднев Н. А. 5, 82; 5, 281; 8, 3; 8, 238; 10,
 217
 Руженцева А. К. 2, 285; 3, 113; 3, 139; 3,
 377; 5, 160; 6, 223; 7, 71; 9, 101; 9, 304
 Рукша Н. П. 3, 271
 Русанов А. К. 4, 80; 9, 183; 10, 75; 10, 267
 Рухадзе Е. Г. 5, 211; 6, 186; 6, 303; 7, 120
 Рынская Е. С. 5, 145
 Рябчиков Д. И. 1, 47; 3, 226; 5, 28; 7, 34;
 7, 135; 7, 377; 8, 195; 8, 220; 9, 196; 10,
 228
 Рязанов И. П. 6, 49
- Савиновский Д. А. 8, 163
 Савицкая Е. М. 8, 46; 9, 42; 10, 124
 Савченко А. Я. 10, 355
 Садовский П. М. 9, 58
 Сазонов Л. А. 7, 269
 Салова А. С. 4, 354; 8, 365
 Салтыкова В. С. 1, 123
 Сапожникова О. В. 9, 193
 Селеткова Н. И. 3, 109
 Сенявин М. М. 7, 135; 8, 195; 8, 220
 Сергеева З. И. 8, 235
 Сергиенко С. Р. 10, 315
 Сидельковская Ф. П. 9, 105
 Сидин Н. Ф. 2, 210
 Синьковская А. К. 9, 101
 Сияякова С. И. 1, 241; 5, 330; 7, 349; 8,
 333; 9, 255; 10, 139
- Скибина Е. М. 7, 244
 Скопинцев Б. А. 4, 192
 Скрынник Е. Н. 6, 325
 Смирнова В. И. 9, 359; 9, 364
 Собко М. Я. 10, 323
 Сойбельман Б. И. 3, 258
 Сойфер П. 1, 263
 Соколова Е. В. 6, 43
 Соловейчик С. И. 1, 158
 Сорочинский Е. А. 6, 105
 Спивак Л. Л. 10, 315
 Спиридонова С. И. 4, 169
 Спицын Влкт. И. 6, 5
 Стафеева Н. М. 6, 195
 Стерлингов О. Д. 8, 245; 9, 116
 Стеханов А. И. 8, 18
 Столяров К. П. 5, 195; 7, 195; 8, 33; 9, 141;
 10, 293
 Столярова И. А. 8, 33; 8, 270
 Стрелкова З. Г. 3, 226
 Стрижак Л. Л. 10, 256
 Строганова А. М. 10, 349
 Стромберг А. Г. 4, 286; 5, 101
 Стюнкель Т. Б. 8, 163
 Сукневич И. Ф. 5, 151
 Супрунович И. Б. 1, 198
 Сурков Ю. А. 8, 323; 9, 319
 Сусеела Б. 10, 286
 Сухобоккова Н. С. 6, 344
 Сырокомский В. С. 1, 83; 2, 247; 4, 146; 4,
 203; 6, 15; 6, 207
- Тананаев И. В. 1, 6; 1, 94; 1, 224; 1, 236;
 2, 93; 3, 31; 3, 276; 4, 67; 4, 136; 4,
 212; 5, 82; 5, 281; 6, 149; 6, 337; 7, 14
 Тананаев Н. А. 1, 206; 1, 250; 2, 253; 3,
 3; 3, 271; 5, 228; 10, 378
 Тарасевич Н. И. 3, 253; 4, 108
 Тарасова Г. А. 8, 245; 9, 116
 Тарасова Т. И. 10, 267
 Таренко М. И. 5, 308
 Татевский В. М. 3, 75
 Тейтельбаум Б. Я. 8, 152
 Темкин М. И. 7, 314
 Темкина В. Я. 10, 128
 Теодорович И. Л. 7, 175; 8, 184; 8, 340; 9,
 293
 Телляков В. А. 8, 131
 Терентьев А. П. 5, 211; 6, 186; 6, 303; 7,
 120; 9, 162
 Терентьева Ев. 9, 275
 Тиличев М. Д. 4, 298; 7, 259; 9, 3
 Тиновская Е. С. 5, 345
 Титова Ю. Г. 6, 51
 Толмачев В. Н. 5, 21; 9, 134
 Торопов А. П. 6, 115
 Торопова В. Ф. 1, 290; 4, 337
 Третьяк З. А. 10, 236
 Трещова Е. Г. 3, 75
 Тришин Ф. И. 3, 21; 3, 29
 Тронцкий К. В. 9, 51
 Трофимов А. В. 5, 58; 6, 56; 8, 353
 Туранская Н. В. 4, 323; 7, 180; 8, 346
 Туркевич Н. М. 6, 308; 9, 377; 10, 47
 Туркельтауб Н. М. 5, 200
- Уварова Н. И. 6, 348
 Удовенко В. В. 7, 158; 7, 161
 Улько Н. В. 10, 299
- Фадеева З. А. 7, 120
 Федорова Г. П. 3, 92
 Федосеев П. Н. 5, 296; 6, 317; 7, 112; 7, 116;
 8, 158; 9, 37; 9, 224; 10, 323

- Филатова В. Я. 5, 234
 Филиппова К. В. 7, 135; 8, 220
 Филиппова К. И. 8, 225; 8, 306
 Финкельштейн Д. Н. 3, 188; 9, 150; 10, 180
 Фиолетова А. Ф. 2, 47
 Флис И. Е. 10, 38; 10, 44
 Флоренский К. П. 6, 259; 8, 63
 Фокина Н. С. 3, 66
 Фукс Н. А. 3, 220
- Хвостов Г. В. 2, 281
 Хечинашвили Е. П. 5, 308
 Хлопин Н. Я. 2, 55; 3, 16
 Ходулина П. В. 7, 281
 Храмов В. П. 6, 61
 Хризман И. А. 10, 373
- Циклис Д. 2, 294
 Цимбалиста Л. И. 8, 217
 Ципер Ф. П. 6, 331
- Черкесов А. И. 6, 364
 Черкасов В. М. 5, 305
 Четверикова Л. С. 3, 220
 Чешев К. С. 9, 239
 Чмутов К. В. 8, 211; 9, 67
 Човнык Н. Г. 3, 303; 4, 96
 Чуйко В. Т. 2, 328; 4, 164; 6, 297
 Чулановский В. И. 6, 24
 Чулановский В. М. 4, 345
 Чумаченко М. Н. 10, 358
 Чурмантеева Л. В. 6, 49
- Шаевич А. Б. 9, 373
 Шамшин Д. Л. 1, 198
 Шапиро М. Я. 4, 199; 6, 371; 7, 214
 Шатько П. П. 7, 242
 Шахно И. В. 8, 293
 Шахтахтинский Г. Б. 3, 245; 9, 233
 Швангирадзе Р. Р. 9, 11; 10, 20
 Шведов В. П. 3, 109; 3, 147; 3, 290
- Шевалеевский И. Д. 5, 251; 7, 183; 7, 363; 10, 14; 10, 184
 Шевелева Н. С. 7, 104
 Шемякин Ф. М. 3, 349; 4, 232; 10, 65
 Шемятенкова В. Т. 9, 166
 Шескольская А. Я. 1, 166
 Шеянова Ф. Р. 7, 128
 Шилов Е. А. 3, 232
 Шкитин В. П. 2, 231
 Шкодин А. М. 6, 273
 Шостаковский М. Ф. 6, 348; 8, 231; 9, 105
 Шпилев Ф. С. 4, 122
 Штауберг И. Ф. 10, 14
 Шуваева Г. М. 8, 50
 Шурмовская Н. 3, 41
 Шушарина А. Д. 5, 262
- Щенникова М. К. 4, 5; 6, 96
 Щербаков А. А. 6, 157
 Щербина В. В. 7, 386
 Щербов Д. П. 4, 152
 Щиголь М. Б. 1, 330; 2, 359; 7, 289; 8, 185
 Щукарев С. А. 8, 22; 9, 193; 9, 354
- Элентух М. П. 7, 21
 Эппель Ф. А. 5, 151
 Эрден Др. Л. 8, 356
 Эфендиев Т. Д. 3, 245
- Юганова С. А. 4, 293
 Юхтанова В. Д. 9, 255
- Якимец Е. М. 8, 163
 Якимович Г. Ф. 9, 208
 Яковер Э. С. 2, 61
 Яковлева Г. С. 1, 290
 Ярославская С. С. 6, 325
 Яцимирский К. Б. 6, 211; 7, 43; 7, 206; 8, 314; 9, 282; 10, 94; 10, 339; 10, 344
 Яшунский В. Г. 9, 162

ПРЕДМЕТНЫЙ УКАЗАТЕЛЬ ЗА 10 ЛЕТ (1946—1955 гг.)

- Автобензин см. бензин
- Адипинная кислота, полярографическое поведение 6, 98
- Адсорбенты см. *хроматографический анализ*
- Адсорбциометр дифференциальный (колориметр) для анализа многокомпонентных смесей 4, 345
- Адсорбционные ряды ионов на различных адсорбентах см. *Хроматографический анализ*
- Адсорбция, исследование при помощи меченых атомов 7, 269
- Азокрасители, микрометод анализа 2, 231
- Азорибамин, определение колориметрическое 10, 191
- Азот, определение в газах 7, 314, 316
- Азот аммиачный, определение в почве 5, 245
- Азот нитратный, определение в почве 5, 245
- Азот нитритный, определение в почве 5, 245
- Азота окислы, образование при сожжении аминок-, амидо- и имидосоединений 3, 179
- Азотистая кислота и ион NO_2^- микрокристаллоскопическая реакция 7, 53
- определение в присутствии органических соединений 8, 235
- в соли для скоростного засола 9, 336
- Азотная кислота и ион NO_3^- см. также азот нитратный микрокристаллоскопическая реакция 7, 52
- определение в соли для засола 9, 366
- количественное 5, 286
- полярографическое 4, 12
- Азотолы (нафтолы АС), качественные реакции 1, 315
- Акрилонитрил, определение 9, 162
- Акридин и его производные, определение в нем мезо-хлора 3, 113
- Акрихин, определение флуоресцентное 6, 251
- Акролен, константа равновесия между α - и β -формами 2, 142
- определение в глицерине 6, 142
- Активные массы свинцового аккумулятора, определение никеля 6, 375
- Актиний $\text{Ac}^{227, 223}$, сосаждение с гидроокисями 10, 203
- Ализарин, взаимодействие с вольфрамом 9, 172
- определение колориметрическое Al 9, 98
- Ализарин желтый ЖЖ, окраска в присутствии Mg 5, 365
- желтый К, влияние на окраску солей Mg 5, 366
- Алкалиметрия, определение карбазол-3-сульфокислоты 3, 186
- Алкалоиды см. также отдельные представители
- выделение электролитическое 6, 234
- Алканы высшие, спектры комбинационного рассеяния 3, 78
- 1-Алкены, определение 3, 77
- определение чистоты и идентификация 4, 298
- спектры комбинационного рассеяния 3, 80
- Алkil- и арилалкоксиланы см. *кремнеорганические соединения*
- Алkilнитраты, определение 8, 235
- Алkil- и арилхлорсиланы см. *кремнеорганические соединения*
- Алкоксильные группы, определение 4, 220
- Аллены, дисперсия относительная, 4, 186
- Алдилбензол, гомологи, дисперсия относительная 4, 188
- Альбуцид, специфическая качественная реакция 5, 169
- Альбуцид — Na, определение серы в нем 3, 379
- Альдегид бисульфитное соединение, константа распада 6, 74
- Альдегид кротоновый, константа равновесия между α - и β -формами 2, 142
- Альдегиды, определение спектрофотометрическое 5, 32
- открытые капельное 8, 122
- в катализатных жидкостях 8, 126
- Альдегиды непредельные, восстановление на Hg-капельном электроде 2, 139
- идентификация 2, 145
- Альдегиды предельные, восстановление на Hg-капельном электроде 2, 139
- Аксинит, определение В и F в нем 5, 30
- Алюминат бария см. барий, алюминат
- Алюминий, комплексы фторидные 2, 93; 7 176
- определение
- весовое в форме $11\text{NaF} \cdot 4\text{AlF}_3$ 2, 98
- колориметрическое 9, 96
- в солях Be 2, 103
- в стали 2, 67
- потенциометрическое раствором NaF 7, 175
- примесей в металлическом Zn 9, 98
- спектральное в глинах 10, 158
- отделение от Fe, Mn, Ni, Ti 2, 11
- полярография 2, 350
- система $\text{AlF}_3 - \text{NaF} - \text{H}_2\text{O}$, изучение растворимости 2, 93
- Алюминий металлический, определение Fe в нем 7, 215
- Алюминий, соединения
- гидроокись, коэффициент фильтрации 7, 23
- купферонат, произведение растворимости 1, 60

- метаванадат, условия образования 2,365
 окись для хроматографии 3,207; 8,50;
 8, 212; 9, 68
 адсорбционные ряды для катионов
 5, 4 и 3 групп, 8, 214
 оксихинолят, произведение растворимо-
 сти 5,346
 экстракция 2, 103; 2, 9
 соли, концентрирование Ni из раство-
 ров 2,330
 сульфат, определение H_2SO_4 в раство-
 ре 5, 373
 ферроцианид, положение в ряду раство-
 римости 8,228
- Алюмин, взаимодействие с Cu 5, 319
 с W 9,172
 реакция на H_3BO_3 2,155
- t*-Амилбензол, дисперсия относительная
 4,239
- 4-Аминоанизол см. *ариламины первичные*
o-Аминобензойная кислота, отличие от ами-
 нобензойной 2,200
- 4-Аминодиметиланилин см. *ариламины пер-
 вичные*
α- и *o*-Аминокарбоновые и сульфокислоты,
 как аналитические реактивы 3,314
α-Аминокислоты, способность к взаимодей-
 ствию с Ni, Fe^{II}, Pd и др. 1,64
- 2-Аминотолуол и 4-аминотолуол см. *арил-
 амины первичные*
- 4-Аминофенетол см. *ариламины первичные*
 1,4-Аминофенилмеркурацетат, взаимодейст-
 вие с NO_3^- -ионом 7, 52
- o*-Аминофенол, отличие от *n*-аминофенола
 2,200
- n*-Аминофенол, определение амперометри-
 ческое 6, 344
- n*-Аминофенолы и их производные, реакция
 открытия 1,270
- Амины, открытие лигннином 5,100
 первичные ароматические, микроопреде-
 ление 10, 164
 серусодержащие, открытие 1, 268
 третичные жирноароматические, окисле-
 ние 3, 250
- Аммиак, влияние щелочи в реактиве Нес-
 слера на результаты определения NH_3
 2, 239
- Аммоний, определение титриметрическое
 1, 88
 открытие 7, 197
 метаванадат, растворимость 2, 364
- Амперометрическое титрование см. *титрова-
 ние амперометрическое*
- Аналитический узел 5, 211
- Аналитическая химия история развития в
 России 8, 373
 совещание 6, 136
- Аналитическая классификация ионов 9, 282
- Англезит, открытие Pb 6, 286
- Ангидрит, определение Li спектральное 1, 27
- n*-Аннзидин, реактив для открытия Cu(II)
 8, 182
- Анилин см. также *ариламины первичные*
 для открытия Cu^{2+} 5, 319
 роданитов в присутствии Cu^{2+}
 8, 255
 определение по поглощению в УФ 8, 28
 отличие от *o*-толуидина 2, 201
- Анилин виннокислый для осаждения K 8, 53
- Аниониты HO, ММГ-1, ТН для хроматогра-
 фии 8, 213
- МН, ТН, HO, ММГ-1, Н, ВС, ТМ, фи-
 зические и обменные свойства 8, 220
- Анисовый альдегид, восстановление на Hg-
 капельном электроде 4, 104
- Анортозит, определение серы 1, 169
- Антибиотики см. *маннозидострептомицин*
 определение кислорода, растворенного
 в культуральной жидкости 9, 42
 определение колориметрическое 8, 46
- Антимонит, открытие Sb 6, 286
- Антипирин, определение титриметрическое
 1, 119
 отличие от пирамидона 2, 206
 применение для титриметрического оп-
 ределения Cd 9, 229
 для осаждения $CdBr_4^{2-}$ 4, 175
- Антипиринйодидный реактив 5, 375
 специфическая реакция 2, 21
- Антразо, взаимодействие с Te^{IV} , U^{VI} , Pt^{IV} ,
 Sn^{IV} , Hg^{II} , $Sb^{III,V}$, Au^{III} , Fe^{III} , Ca, Mo^{VI} W^{VI} ,
 Al, 1, 260
- Антрахиловая кислота см. также *ариламины
 первичные*
 определение полярографическое 6, 98
- Антрахинон- (1-азо -4) -диметиланилин см.
антразо
- Антрацен, определение по поглощению в УФ
 8, 27
- Аппаратура см. *при соответствующих мето-
 дах анализа*
- Аргентометрия, применение органических
 жидкостей 3, 232
- Аргон, изучение изотермы адсорбции и де-
 сорбции 5, 131
 отделение от малых количеств Kr и Xe
 5, 131
- Арены см. *ароматические углеводороды*
 определение в керосиновых и газойле-
 вых нефтяных фракциях 9, 3
- Ариламины первичные, взаимодействие с
n-диметиламинобензальдегидом 1, 265
 азосочетание с *n*-нитрофенилдиазонием
 1, 265
 разделение хроматографическое 5, 39
- Арсеназо для открытия РЗЭ 7, 227
 синтез 7, 231
- Арсенит, титрование в ультрафиолетовых
 лучах 9, 143
- Аскагельбенитовая глина для хрома-
 тографии 8, 213
- Аскорбиновая кислота, восстановление
 $FeCl_3$ 4, 36
 восстановление кремнемолибденовой ки-
 слоты 9, 48
 титр рабочего раствора, установка и
 проверка 8, 357
 титрование в ультрафиолетовых лучах
 5, 197
- Атропин, выделение электролитическое 6,
 234
- Аценафтен, реакция качественная 5, 315
- Ацетальдегид, определение в виниловом
 эфире-сырце 1, 221
 определение в присутствии окиси эти-
 лена 6, 353
- Ацетилен, определение 1, 228
- Ацетилены, дисперсия относительная 4, 186,
 187, 188
- Ацетилморфин, выделение электролитиче-
 ское 4, 234
- Ацетилсалициловая кислота, полярография
 6, 98

- N'-ацетилсульфаниламид (альбуцид), определение 2, 286
 полярография 6, 98
 Ацетон, определение 4, 343; 8, 29; 9, 193
 в присутствии формальдегида 9, 195
 открытие хроматографическое 10, 65
 Ацетона триперекись, синтез и определение
 полярографическое 1, 211
 Ацидиметрия и алкаиметрия, индикаторы
 смешанные одноцветные кислотно-щелочные 10, 382
 определение индикаторной ошибки по
 навескам 8, 184
 титрование смесей двух слабых кислот
 или их солей 7, 145
 Барбитуровая кислота, отличие от диэтил-
 барбитуровой 2, 205
 Барий, осаждение в систематическом ходе
 анализа, влияние на него окисляемости
 сульфидов 3 и 4 гр. (подгруппы Cu)
 2, 119
 открытие капельным методом 4, 255
 реакция цветная 4, 255
 система $BaSO_4 - BaCl_2 - C_2H_5OH - H_2O$,
 изучение методом светопоглощения 5, 82
 Барий-алюминат, применение в хроматогра-
 фии 3, 207
 Барий едкий, исследование реакции с $ZnSO_4$
 4, 122
 Барий, йодноватокислый, растворимость 3,
 259
 Барий метаванадат, условия образования
 2, 365
 Барий сульфат, исследование системы
 $BaSO_4 - BaCl_2 - C_2H_5OH - H_2O$
 с точки зрения теории турбидиметрии
 5, 82
 Барий хлористый, определение HCl в рас-
 творе соли 5, 372
 Бензгидразинноксим, способность к вза-
 модействию с Ni, Fe (II), Pd и др. 1, 64
 Бензгидриламиддиуксусная кислота, синтез
 динатриевой соли, 10, 129
 Бензидии, см. также *ариламины первичные*
 взаимодействие с $[BiI_5]^-$ 7, 239
 отличие от *о*-толидина 2, 203
 Бензидинхлоргидрат, взаимодействие с кар-
 базол-3-сульфокислотой 3, 186
 Бензил, конденсация с *о*-фенилендиаминном
 5, 160
 окисление в бензойную кислоту 5, 160
 определение количественное 5, 160
 Бензилиден-3-аллилпсевдотригидантоин,
 взаимодействие в $BiCl_3$ 10, 50
 Бензиловый спирт, применение в аргенто-
 метрии 3, 233
 Бензины, анализ углеводородных смесей и
 фракций 3, 75
 исследование продуктов окисления авто-
 бензина 1, 216
 определение H_2S и меркаптанов 2, 271
 серы и диалкилдисульфидов 5, 269
 Бензойная кислота, рК в неводных средах
 4, 270
 полярографическое поведение 6, 98
 Бензол, анализ стирольных фракций сырого
 бензола 5, 104
 дисперсия относительная гомологов
 4, 186
 смеси с *n*-гептаном 4, 240
 определение по поглощению в УФ 8, 26
 в газах, содержащих бутадиев и
 бутилен 2, 3
 состава тройных смесей бензола и цик-
 логексана с *n*-пропиловым, изопропило-
 вым и изобутиловым спиртами 10, 10, 11
 отличие от толуола 2, 205
 применение в криоскопии для опре-
 деления молекулярного веса одно-
 атомных фенолов 9, 26
 Бензол-2-арсоновая кислота-(1-азо-2)-1, 8-
 диоксинафталин-3, 6-дисульфокислота
 см. *арсеназо*
 Бензол-2-арсоновая кислота-(1-азо-1)-2-ок-
 синафталин-3, 6-дисульфокислота,
 открытие Li 3, 300
 Бензол-2-карбоновая кислота-(1-азо-2)-3 фе-
 ниламино - 8 - оксинафталин-6-сульфо-
 кислоты, определение Be 10, 276
 1, 4-Бензохинонбромдинимид, синтез и свой-
 ства 4, 60
 3, 4-Бензилен, открытие в смолах 5, 90
 Бентонитовая глина, применение в хромато-
 графии 3, 208
 Бериллий, взаимодействие с арсеназо 1, 281
 определение
 ацидиметрическое 6, 246
 титриметрическое 10, 286
 Al в солях Be 2, 103
 в бронзах 9, 196
 в сплавах алюмомагнетных 4, 80
 отделение от Al и Fe на катионите СБС
 9, 196
 открытие в минералах 10, 283
 в присутствии Al 10, 282
 реакции цветные 10, 276
 гидрат окиси, взаимодействие с KF 6,
 246
 окклюзия основных солей и ионов Be
 осадком $Be(OH)_2$ 6, 247
 сульфат, гидролиз при помощи смеси
 KJ — KJO_3 10, 286
 Бесстружковый метод анализа сталей 4, 158
 определение Fe в медных сплавах 8, 110
 Ni в латунах и бронзах 5, 228
 Бикарбонат натрия, исследование интерфе-
 рометрическое разбавленных растворов
 7, 203
 Битуминозность, определение в горных по-
 родах 2, 47
 Биуретовая реакция, исследование 3, 52
 Бициклены, дисперсия относительная 4, 187
 Благородные металлы, см. *платина, иридий,*
золото, осмий, палладий
 Бор, определение колориметрическое 5, 28
 в присутствии фтора 5, 28
 отделение от фтора 5, 29
 сухой реактив для его открытия 2,
 237
 Борная кислота, взаимодействие с алюмино-
 ном и другими производными салици-
 ловой кислоты 2, 156
 взаимодействие с этиловым эфиром
 ортокремневой кислоты или его поли-
 мерами 3, 172
 открытие 3, 172
 полярографическое поведение 6, 98
 реактивы на нее 2, 153; 7, 128
 химизм реакции с куркумином 2, 155
 Бром, определение в органических вещест-
 вах 10, 323
 совместно с хлором 3, 145
 Броматы, определение аскорбинометриче-
 ское 8, 362
 открытие *n-n'*-диокситрифенилметана 2,
 44

- Бромат калия для прямого титрования окси-
хинолятов 8, 299
- Бромиды, определение в минеральных во-
дах 6, 61
- 2-Бром-4'-диметиламиноазобензолсульфо-
кислота-4 (pH-индикатор) синтез 7, 60
- α -Бромнафталин, спектр поглощения в
ближней инфракрасной области 6, 90
- 2-Бром-2-нитронидандион-1, 3, реактив на
карбазол, индол, пиррол и их производ-
ные 9, 217
- Бронзы, определение бериллия 9, 196
железа 8, 110
кобальта 1, 184
никеля 5, 228
разделение Cu, Al и Fe 7, 381
отделение Cu от Al 7, 380
- Бриллиантовый зеленый для понижения со-
осаждения Ti с As_2S_3 10, 220
- Бруцин, выделение электролитическое 6, 234
- Бутадиен-1, 3, поглощение аммиачным рас-
твором цианида никеля 2, 5
- Бутан, определение в смеси предельных уг-
ледородов 4, 363
- Бутилбензол, дисперсия относительная 4,
239
- н. Бутилси, соединение с $HgSO_4$ 5, 360
- Бутилендиоксон, отношение к щелочным
растворам I_2 6, 198
- н. Бутилмеркаптан, полярографическое оп-
ределение 2, 268
- α -н. Бутилнафталин, спектр поглощения в
ближней инфракрасной области 6, 91
- н. Бутиловый спирт, определение колоримет-
рическое 8, 30; 9, 354
- Валериановый альдегид, чувствительность
открытия димедоном 8, 214
- Ванадатометрия, определение пирамидона
5, 305
платины 1, 83
- Ванадаты (мета), исследование с точки зре-
ния правила рядов 2, 364
- Ванадий, взаимодействие с салицилаллами-
ном 6, 187
комплекс ксантогенатный 10, 300
фосфорнованадиевомолибдатный,
состав 2, 353
колориметрирование 4, 152
фосфорновольфрамованадиевый 1, 325
определение аскорбинометрическое 8,
362
диантипирилфенилметаном 6, 43
5, 7-дибром и 5, 7-дийод-8-оксхи-
нолином 10, 56
колориметрическое 10, 28
потенциометрическое (ультрамикро)
9, 132
совместно с Ti 7, 359
в сталях 4, 162; 1, 325
в феррованадии 6, 47
отделение
от Cu и Fe на ртутном микрокатоде
8, 17
от Cr на ртутном микрокатоде 8, 17
открытие 10, 189; 2, 237
окислительно-восстановительные реак-
ции V^{IV} 8, 102
реагенты, взаимодействующие с V^{IV} 8,
90
спектры поглощения V^{IV} и V^V 7, 356
электрохимическое восстановление и
окисление VO^{2+} 6, 15
электрохимический эквивалент 6, 19
как катализатор окисления аммиака
хлоратом 10, 28
- Ванилин, определение алкоксильных групп
4, 221
открытие в ванили 8, 126
- Вещественный анализ, определение Cu,
 Si_2O , SiO при совместном присутствии
1, 73
рациональный анализ минеральной со-
ставной части бурого угля, методика
10, 373
- Вилуит, определение В и F 5, 30
- Виниловые эфиры простые, определение
6, 348
- Винная кислота, комплексы с Pb 3, 331
константа диссоциации (третья) 3, 341
открытие в присутствии других органи-
ческих кислот, а также сахара и саха-
рина 1, 313
полярография 6, 98
применение — при разделении Al и Cu
7, 377
- Висмут, взаимодействие BiJ_4^- с диантипи-
рил-фенилметаном 6, 43
тиомочевинного комплекса с
 $NH_4[Cr(SCN)_4(NH_3)_2]$ 7, 44
дитизонат, состав и константа нестой-
кости 8, 286
- Висмут, комплекс ксантогенатный 10, 300
восстановление Bi^{3+} солями Cr^{2+} 6, 180
формальдегидом 1, 830
выделение внутренним электролизом
6, 322
определение колориметрическое 8, 270
полярографическое 4, 89
потенциометрическое 6, 178
титриметрическое с дитизоном в ка-
честве индикатора 8, 150
в свинце 8, 275
свободной кислоты в растворах со-
лей 4, 46
осаждение при помощи $K_4Fe(CN)_6$ 4, 46
открытие морфолином в присутствии
KJ, 7, 312.
в присутствии Pb 5, 255
хроматографическое 9, 67; 8, 218
полярография 2, 56; 2, 347; 5, 129
потенциал восстановления на фоне рас-
плавленных хлоридов 8, 42
реакция с бензидином в присутствии
KJ, 7, 239
с пирогаллолом 8, 176
с роданидом аммония 8, 176
с роданохромидом аммония 8, 177
с тиосульфатом 8, 177
- Радиоизотоп Bi^{210} , соосаждение с гидро-
окисями и сульфидами тяжелых метал-
лов 10, 203
сравнительная оценка качественных ре-
акций, проводимых методом расти-
рания 8, 175
функционально-аналитические группы
10, 47
- Висмут купферонат, производство раство-
римости 1, 60
оксихинолят, титрование 8, 299
сернистый, окисляемость 2, 118
- Висмут ферроцианид, положение в ряду
растворимости 8, 228
- Влажность, определение влаги в органиче-
ских растворителях и некоторых твер-
дых веществах 2, 211

- Внутрикомплексные соединения, см. также *комплексные соединения, органические реактивы*
 построение внутрикомплексного цикла с участием катиона двух атомов N и двух атомов C 1, 64
 структурные формулы 3, 59
 трициклические соли Cu и Ni 7, 120
- Вода, масс-спектральный микрометод изотопного анализа кислорода в воде 10, 256
 определение активного хлора в воде 4, 365
 стехиометрически связанной воды 2, 299
 поведение некоторых катионов при комплексообразовании при определении жесткости воды 8, 163
 питьевая, колориметрический экспресс-метод определения активного хлора 1, 295
- Водород, определение совместно с углеродом 3, 123
 определение в органических соединениях см. *элементарный органический анализ*
 азота в нем 7, 314
- Водородный показатель (рН), измерение 6, 56
 определение рН колориметрическое 5, 365
 спектрофотометрическое 2, 219
 в почвах 5, 250
 свойства литого сурьмяного электрода при непрерывном измерении рН 6, 157
 ячейка для определения рН при помощи водородного электрода 7, 187
- Воды минеральные, определение бромидов и йодидов 6, 61
 пресные, определение органического углерода 4, 192
 природные, определение растворенного кислорода, активного хлора и сульфатов 4, 248
 определение нитратов 5, 286
 спектроскопическое определение Sr и Li 9, 265
- Водяные пары, определение в газах, не содержащих кислородных соединений 3, 41
- Воздух, медный поглотитель для галогенидов и при определении их в нем 9, 58
 определение алкилхлорсиланов 9, 47
 диазоминобензола 6, 59
 сернистого газа 4, 75
 тетраэтилсвинца 2, 58
 углеводородов 5, 200
 фторорганических соединений 8, 178
- Вольфрам, обнаружение 2, 181
 определение 3, 373
 колориметрическое 6, 357
 полярографическое 6, 357
 в металлическом вольфраме 3, 121
 в сплавах 6, 357
 в сталях 3, 118; 8, 105
 в ферровольфраме 3, 121
 осаждение 1, 206; 3, 374; 6, 358
 соосаждение со смесью метилвиолета и танина 10, 34
- Вольфраматы, взаимодействие с ализарином, тропеолином 0, алюминоном 9, 172
 реакции с азокрасителями — производными салициловой кислоты 9, 171
 реакция с куркумином 9, 172
 специфическая группировка 9, 170
- Вольфрамовая проволока, определение кобальта 1, 184
- Волюмометрический анализ, косвенный метод 6, 261
- Выделение элементов, проверка полноты выделения элементов при помощи радиоактивных индикаторов 1, 21
- Вытяжки растительные, осветление 5, 241
- Высокочастотное титрование, аппаратура и принцип метода 9, 29
 двухосновных кислот и основания 10, 117
 изменение электрических характеристик растворов при титровании 10, 111
 основы метода 8, 131
 схема установки и прибор 10, 171
- Газовый анализ, аппаратом системы ВТИ 5, 48
 метод определения водяных паров и O_2 в газах, не содержащих кислородных соединений 3, 41
 окисление H_2 и CH_4 5, 48
 CO , H_2 и CH_4 5, 50
 печь с внутренним нагревом для анализа газов 6, 259
 прибор для определения N_2 в газах 7, 314, 316
 совещание 4, 371
 углеводородов 4, 359
- Газы, прибор для поглощения их 9, 364
 определение азота в них 7, 314, 316
 природные, полумикро- и макроанализ горючей части 4, 359
- Галенит, открытие Pb 6, 286
 разложение 8, 175
- Галлий, взаимодействие с арсеназо 7, 227
 с дитизоном 5, 18
- Галовакс, определение с диметиланилином 6, 131
 в воздухе 6, 134
- Галловая кислота, полярография 6, 98
 применение для осаждения Nb 6, 357
- α -Галоид-диалкиловые эфиры, определение 8, 232
- Галоидоорганические соединения жирного ряда см. *элементарный органический анализ*
- Галоиды, медный поглотитель для них при определении в воздухе 9, 58
 определение спектрохимическое 5, 51
 в органических веществах 3, 139; 10, 323; 10, 364
 отщепление от органических соединений в среде индифферентного растворителя 3, 140
- Гарниерит, открытие Ni 6, 286
- Гафний, определение в Zr 10, 20
 в ZrO_2 10, 75
 в минералах и концентратах Zr 10, 14
- Гексадиен-1, 5, дисперсия относительная 5, 96
- Гексадиенины, дисперсия относительная 4, 186
- Гексаметилдисилоксан, спектр поглощения в инфракрасной области 9, 212
- Гексаметилендиаминотетрауксусная кислота, синтез 10, 128
- n-Гексан, дисперсия относительная в смеси с бензолом 8, 250
- Гексатриен, дисперсия относительная 4, 186
- Гексахлорциклогексан, выделение δ -изомера

- и изомера с температурой плавления 157° 3, 224
извлечение γ -изомера из технического гексахлорциклогексана 3, 223
- Гематоксилин, реактив на H_3BO_3 1, 129
- Г-Генэйкозен, температура кристаллизации и аллотропного превращения 9, 5
- н-Гептан, дисперсия в смеси с бензолом 8, 250
в смеси с толуолом 8, 250
- Германий, определение колориметрическое 10, 61
- Гетероауксин, цветная реакция с бромнитроиндандионом 9, 217
- Гидразин, определение следов 6, 364
открытие 6, 364
- Гидразин сернокислый, изучение механизма взаимодействия с пикрилхлоридом 6, 364
- Гидрогели, определение стехиометрически связанной воды 2, 299
- Гидролиз $BeSO_4$ при помощи $KJ-KJO_3$ 10, 286
- Гидропертиоциановая кислота, условия образования 3, 11
- Гидроперекиси метила и этила, синтез и полярографическое определение 1, 211
- Гидрострихнин для определения нитратов 5, 286
- Гидрохинон для потенциометрического титрования $Na[AuCl_4]$ 1, 50
 $(NH_4)_2[IrCl_6]$ 1, 48
определение амперометрическое 6, 344
- Гипохлориты, потенциометрическое определение в них активного хлора, щелочи и соды 10, 38
открытие *n,n'*-диокситрифенилметаном 2, 43
- Гликоколь, влияние на соосаждение Cu с $Fe(OH)_3$ 9, 295
- Глины, определение спектральное SiO_2 , Al_2O_3 , Fe_2O_3 , CaO , MgO 10, 158
- Глицерин, замена сегетовой соли глицерином при определении сахара 3, 196
определение акролена в техническом глицерине 4, 257
открытие в водных растворах 8, 126
- Глюкоза, открытие хроматографическое 10, 65
- Гоматропин, выделение электролитическое 6, 234
- Горные породы, определение битуминозности 2, 47
- Граниты, выделение Tl соосаждением 10, 215
- Гуминовые препараты, определение функциональных групп 3, 181
- Децен-2, дисперсия относительная 5, 95
- Диазоаминобензол, определение в воздухе 6, 59
- 1, 2-Диаминоциклогексан- N, N, N', N' -тетрауксусная кислота см. *комплексоны*
- 1, 4-Диамины, хинонбромимидная реакция 4, 60
- n*-Диамины, открытие 1, 270
- Дианизидин см. *ариламины первичные*
- Диантипирилортоксифенилметан для определения Cd 7, 301
- Диантипирилфенилметан для определения ванадия 6, 43
применение в аналитической химии 7, 219
синтез 6, 43
- Дибутилсульфид-н., определение 5, 268
- 2, 6-Дибром-4-диметиламиноазобензолсульфо-кислота-4 (рН-индикатор), синтез 7, 61
- 5-7-Дибром-8-оксихинолин, осаждение ионов металлов 10, 57
- Дивинил, гомологи, дисперсия относительная 4, 186, 187
- Дienes, алифатические, дисперсия относительная 4, 186
спектры комбинационного рассеяния 3, 81
- Диизоамил, дисперсия относительная в смеси с вторично-бутилбензолом 5, 292
- Диизоамилдисульфид, определение 5, 268
- 1,4-Дииминодиоксихинон для открытия Hg , Ag , Al 1, 322
приготовление 1, 323
- Диины алифатические, дисперсия относительная 4, 188
- 5, 7-Дийод-8-оксихинолин, осаждение ионов металлов 10, 57
- Димедон для капельного открытия альдегидов 8, 122
- n*-Диметиламинобензильденроданин, взаимодействие с $BiCl_3$ 10, 49
- 1,4-Диметиламинофенилмеркурацетат для колориметрического определения нитритов 9, 221
для открытия CN^- 8, 169
- Диметиланилин, отличие от диэтиланилина 2, 204
- 2,3-Диметилбутен (или 2), дисперсия относительная 5, 95
- Диметилглиоксим для определения Fe бестружковым методом 8, 112
для титриметрического определения Co и Ni 10, 100
для колориметрического определения Cu 3, 161
для амперометрического определения Ni 6, 105
для осаждения Pd 4, 204
окисление 4, 205; 6, 207
растворимость 4, 285; 6, 267
реакция Ni с диметилглиоксимом в присутствии окислителей 3, 284
- Диметилглиоксимат натрия для амперометрического титрования Ni 7, 152
- Диметилглиоксимат никеля для открытия неодима 7, 233
- Диметилдиэтоксисилан, спектр поглощения в инфракрасной области 9, 212
- 1, 5-Диметиленциклобутанспироциклобутан, дисперсия, относительная 4, 187
- 2,6-Диметилонариен-2, 5, 8, дисперсия относительная 4, 188
- Ди- β -нафтилтиокарбазон, синтез 9, 109
- 2,4-Динитрофенилгидразин для определения стрептомицина 8, 46
- 2,6-Динитрофенол, рК в неводных средах 4, 271
- Диновилдисульфид-н., определение 5, 268
- Диоксан, применение в криоскопии 9, 26
- 2, 4-Диоксибензол-(1-азо-1)-8-оксинафталин-3, 6-дисульфокислота для определения Be 10, 276
- Диоксим циклогександиона для амперометрического титрования Ni 7, 154
- α -Диоксими, способность к взаимодействию с Ni , $Fe(II)$ Pd 1, 64
- n,n'*-диокситрифенилметал, синтез и применение для открытия ClO^- и VgO_3^- 2, 43

- 2, 2-Дипиридил, способность к взаимодействию с Ni, Fe(II)Pd и др. 1, 64
- Дисперсионметрический метод, анализ тройных систем 10, 4
определение ароматических углеводов в смесях с углеводородами других классов 8, 245
- Дисперсия, аддитивность и сравнительная оценка дисперсионметрических методов определения ароматических углеводов 9, 60, 116
в бинарных углеводородных смесях 5, 290
- Дисперсия относительная для определения ароматических углеводов 4, 237; 5, 94
для идентификации углеводов 4, 183
- Дисперсия средняя, зависимость от молекулярного веса 4, 262
- Дисалицилалазин, взаимодействие с Cu и Ni, 7, 124
- Дисалицилалдиамины, получение 5, 124
- Дисалицилалпропилендиамин, взаимодействие с Cu и Ni 7, 123
- Дисалицилал-*m*-фенилендиамин, дисалицилал-*n*-фенилендиамин, дисалицилал-*o*-фенилендиамин, взаимодействие с Cu^{2+} и Ni^{2+} 7, 124
- Дисалицилалбензидин, взаимодействие с Cu^{2+} и Ni^{2+} 7, 124
- Дисалицилалэтилендиамин, взаимодействие с Cu^{2+} и Ni^{2+} 7, 123
- Ди-(2, 2, 4, 4-тетраметилбутил)-нафталин, спектр поглощения в ближней инфракрасной области 6, 91
- Дитизон, константа диссоциации 1, 279
применение в анализе 1, 275; 2, 33; 5, 14
для определения индия 8, 286
в качестве экстракционного индикатора 8, 140
распределение между водной фазой и CCl_4 при изменении pH водной фазы 1, 277
- 1, 2-Дитиол-3-тионы, фенилзамещенные как аналитические реактивы 6, 331
- α -Дитолилтиокарбазон, синтез и исследование его аналитических свойств 1, 198
- Дифенилдисульфид, определение 5, 266
- Дифенилдихлорсилан, определение С 4, 222
Si 4, 225
- 2, 3-Дифенилиндол, цветная реакция с бромнитроинданионом 9, 217
- Дифенилкарбазид, взаимодействие с хроматом 5, 272
- Дифенилкарбазон для колориметрического определения Ge 10, 61
- Дифенилтиокарбазон см. дитизон
- Дифенилтиомочевина, реактив на Re 10, 231
- α -Дифенэтилдисульфид, определение 5, 268
- 2, 5-Дихлор-4-диметиламиноазобензосульфокислота-4 (pH-индикатор), синтез 7, 61
- Дихлоруксусная кислота, полярография 6, 98
- Дихлорэтан, идентификация 7, 92
- Дихлорэтан, открытие 7, 92, 93
отличие от 1, 2-дибромэтана 7, 94
реакция цветная на него 7, 89
- Дициклопентадиен, дисперсия относительная 4, 188
- Диэтиламин, потенциометрическое титрование толуолсульфоновой кислотой в безводной H_2SO_4 6, 273
- 1,4-Диэтиламинофенилмеркурацетат для колориметрического определения нитритов 9, 221
- Диэтилдитиофосфорная кислота для открытия Mo 4, 234
взаимодействие с Os и Ru 4, 51
синтез 4, 50
- Диэтилдихлорсилан, определение С 4, 222; Si 4, 225
- Диэтилперекись, синтез и полярографическое определение 1, 211
- Доломит, определение Mg 3, 92
Mn 10, 180
термограмма 8, 155
- Дубильные материалы, определение сахаров 3, 66
- Дым литейный, анализ полярографический 2, 58
- Европий, определение спектрохимическое в самарии 9, 11
- Жасмиальдегид, восстановление на Hg-капельном электроде 4, 104
- Желатина для осаждения W 1, 206
- Железистосинеродистоводородный антипирин 1, 120
- Железо, взаимодействие с арсеназо 7, 227
 Fe^{2+} с никотинродановым реактивом 6, 325
 Fe^{2+} и Fe^{3+} с салицилаламинами 5, 215
комплекс ксантогенатный 10, 300
равновесие образования роданидных и фторидных комплексов 1, 106
- Железо, концентрирование Ni из растворов солей Fe 2, 331
- окисление двухвалентного железа 10, 381
- определение 7, 289; 8, 127, 185; 9, 248
аскорбинометрическое 4, 35; 8, 357
колориметрическое 7, 214
полярографическое 4, 6
потенциометрическое 7, 289; ультрамикрометодом 9, 132
спектральное 2, 230
титриметрическое тартратом 3, 7
в алюминии 7, 215
в глинах 10, 158
в присутствии больших количеств Со 8, 35
в рудах и других материалах 7, 299
в смазочных маслах 5, 330
в солях щелочных и щелочно-земельных металлов 7, 217
в сплавах медных 8, 110
в цинке 7, 217
осаждение в виде фторида 6, 106
открытие 6, 284; 7, 198
полярография 2, 349
прибор для восстановления Fe^{3+} амальгамой Zn 6, 384
разделение хроматографическое Fe—Cu, Fe—Ni, Fe—Co 3, 349
Mn и Fe 7, 382
соосаждение с SnS_2 , Sb_2S_3 , CdS и As_2S_3 8, 6
функционально-аналитические группы 10, 47
- Железо, гидроокись, изучение возможности преупреждения соосаждения Cu с $Fe(OH)_3$ 9, 293
коэффициент фильтрации 7, 23
определение химически связанной воды 2, 307

- дитизонат, состав 8, 286
 купферонат, произведение растворимости 1, 59
 метаванадат, условия образования 2, 365
 оксихинолят, произведение растворимости 5, 348
 титрование 8, 299
 сульфат, приготовление FeSO_4 без Ni 4, 165
 сульфид, окисляемость 2, 118
 ферроцианид, положение в ряду растворимости 8, 228
 хлорид, определение HCl в растворе 5, 373
 титрование FeCl_3 раствором KJ 5, 197
Жиры, чувствительная реакция для установления начальных признаков порчи 1, 263

Золото, взаимодействие с 1,2-дитиол-3-тиоами 6, 333
 с α -дитолилтиокарбазоном 1, 200
 определение 3, 105
 потенциометрическое 1, 51
 титриметрическое с экстракционным индикатором-дитизоном 8, 148
 осаждение при помощи сульфидов Ir, Rh, Pt и Ru 3, 106
 открытие замещенными роданина 9, 90
 капельно-бесстружковым методом в сплавах 1, 255

Изоамиловый спирт, определение в этаноле 4, 170
 применение в аргентометрии 3, 233
Изобутиловый спирт, определение 9, 354
Изобутилен, взаимодействие с HgSO_4 5, 359
 определение в смесях с нормальными бутиленами и бутадиенами 5, 358
Изовалериановая кислота, полярографическое поведение 6, 98
Изомасляная кислота, полярографическое поведение 6, 98
Изопертиоциановая кислота, условия образования 3, 11
Изопропилбензол, дисперсия относительная 4, 239
Изопропиловый спирт, определение дегидратации 7, 82
 определение колориметрическое 8, 30; 9, 354
Изооктан, дисперсия в смеси с бензолом, мезитиленом, кумолом 5, 291
 α -Имидоксимы, способность к взаимодействию с Ni, Fe(II), Pd и др. 1, 64
Индан, дисперсия относительная 4, 188
Индий, взаимодействие с арсеназо 7, 227
 дитизонат, влияние pH на образование 8, 279
 константа нестойкости 5, 18
 определение в виде дитизоната 8, 284
 полярографическое 1, 241
 в присутствии Cd и Fe 1, 244
 отделение от Tl 5, 19
 от Zn 5, 20
Индикаторная ошибка, определение методом Коренмана по навескам вещества 8, 184
Индикаторы
 адсорбционные, параэтоксихризоидин 4, 332
 йодкрахмал при титровании Ag^+ ионами J⁻ 6, 52
 кислотноосновные
 равновесие в двухфазной системе 3, 343
 параэтоксихризоидин 4, 332
 пинацианол 2, 160
 ряда метилоранжа и связь между строением и pH перехода азоиндикаторов 7, 56
 синтез 7, 56
 смешанные одноцветные 10, 382
 спектрофотометрическое исследование 2, 221
 тимолфталенин при определении сульфаниламидных соединений 2, 289
 для броматометрического определения As 2, 62, 176
 фурфурол при титровании бинарных систем органических растворителей водой до помутнения 4, 169
 экстракционный, дитизон 8, 140
Индол, цветная реакция с бромнитроиндианоном 9, 217
Интерферометр жидкостный, исследование разбавленных растворов гидролизующих солей (Na_2CO_3 и NaHCO_3) 7, 201
 исследование разбавленных растворов слабых электролитов 6, 239
 применение в количественном анализе 5, 75
 сбросы и определение числа полос между сбросами 8, 84
Инфракрасная абсорбционная спектроскопия, качественный анализ кремнийорганических соединений 9, 208
Йод как катализатор в реакции осаждения $\text{As(V)H}_2\text{S}$ 4, 317
 определение в органических веществах 10, 323
 титрование $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ в ультрафиолетовых лучах 5, 198
 J^{131} (радиоизотопы), соосаждение с гидроокисями тяжелых металлов, 10, 203
Йодаты, определение аскорбинометрическое 8, 361
 хронометрическое 7, 168
Йодид, калия, проявление катионов 4-й группы на хроматограммах 9, 69
 определение OsO_4 1, 52
Йодиды, определение при помощи $\text{Ce}(\text{SO}_4)_2$ 9, 146
 в них Cl⁻ 4, 200
 в минеральных водах 6, 61
 открытие полумикрометодом осадочной хроматографии 8, 218
Йодное число для определения ароматических углеводородов, содержащих непредельные углеводороды 5, 98
Йодометрия, аргентный метод йодометрического определения меди 3, 245
Йодоформная реакция, применение в анализе некоторых органических соединений 6, 195
Йониты, определение свободной кислоты в растворах солей 5, 370
 физические и обменные свойства 7, 220
Иридий, определение потенциометрическое 1, 49
 определение 3, 205
 открытие капельное 3, 271
 капельно-бесстружковым методом в драгоценных сплавах 1, 253

- отношение к $(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_8$, HClO_4 , NaBiO_3 2, 250
- Кадмий**, взаимодействие с α -дитолилтиокарбазоном 1, 200
 с никотинродановым реактивом 6, 325
 с салицилаламинами 5, 215
 дитионат, состав и константа нестойкости 2, 33
 взаимодействие с H_2S 2, 41
 комплекс виннокислый, устойчивость 6, 119
 ксантогенатный 10, 300
 тиомочевинный, взаимодействие с $\text{NH}_4[\text{Cr}(\text{SCN})(\text{NH}_3)_2]$ 7, 44
 тиосульфатный, определение константы нестойкости кинетическим методом 10, 347
 комплексообразование в растворах хлоридов и бромидов калия 6, 218
 определение 3, 167; 4, 175
 весовое 7, 301; 2, 215
 полярографическое 3, 198; 4, 89
 титриметрическое 7, 301; 8, 149; 9, 146, 229
 в присутствии Cu 4, 178
 в сплавах 4, 181
 в сфалеритах и других материалах 1, 241
 отделение от Zn , Fe , Cu 3, 168
 от Zn с применением этилксантогената 2, 217
 от Zn электролизом 2, 86, 336
 открытие 4, 175
 морфолином в присутствии роданида 7, 313
 хроматографическое 9, 67
 в присутствии Bi , Pb , Hg , Sb и Sn 4, 179
- Кадмий**, открытие в присутствии Cu антипиринбромидным реактивом 1, 118
 в присутствии Zn 1, 117; 7, 199
 полярография 1, 241; 2, 56; 149, 151, 348; 3, 198; 4, 895, 219
 полярография осциллографическая 9, 336
 потенциал восстановления на фоне расплавленных хлоридов 8, 42
 применение в качестве внутреннего стандарта при определении Be спектральным методом 4, 81
 система $\text{CdSO}_4\text{—Li}_4\text{Fe}(\text{CN})_6\text{—H}_2\text{O}$ 6, 150
 $\text{CdSO}_4\text{—K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6\text{—H}_2\text{O}$ 6, 151
 металлический, определение в нем Zn 2, 334
- Кадмия соединения** — метаванадат, положение в ряду растворимости 2, 364
 сульфид, окисляемость 2, 118
 ферроцианид, положение в ряду растворимости 8, 228
- Калий**, определение в виде пикрата 10, 327
 в виде тетрафенилборкала 9, 270
 определение кондуктометрическое 7, 161
 титриметрическое 1, 88; 6, 149; 8, 53
 в почве 5, 248
 осаждение виннокислым анилином 8, 53
 открытие 7, 198
 в присутствии NH_4^+ 2, 242
- Калия соединения** — перхлорат, термограмма 8, 156
 хлорид, изучение растворимости в н-
- пропиловом спирте 8, 295
 определение HCl в растворах 5, 373
- Кальций**, определение титриметрическое 9, 146
 пламеннофотоэлектрическим методом 9, 344
 определение в глинах спектральным методом 10, 158
 в стеклах 7, 285
 отделение от Mg 3, 147, 290
 соосаждение с MgNH_4PO_4 3, 150
- Ca^{45} (радиоизотоп), соосаждение с гидроксидом 10, 203
- Кальция (соединения)**, метаванадат, положение в ряду растворимости 2, 364
 сернокислый, коэффициент фильтрации $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ 7, 23
 хлористый, как фон в полярографии 2, 55
- Кальцекс**, определение уротропина 6, 129
- Канариновая кислота**, условия образования 3, 11
- Каолин**, применение в хроматографии 8, 213
- Карбазол**, цветная реакция с бромнитрондандионом, 9, 217
- Карбазол-3-сульфокислота**, определение 3, 186
- Карбоксильные группы**, определение в гуминовых препаратах 3, 183
- Карбонат натрия**, интерферометрическое исследование разбавленных растворов 7, 201
- Карбонаты**, амперометрическое определение раствором $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ 1, 154
- Карбонильные группы**, определение в оксидцеллюлозах 8, 365
- Кармин** для определения бора 5, 28
- Карналлит**, определение Mg в нем 10, 351
- Катализатор кобальтово-медный**, применение при определении Mn 10, 180
 кобальтовый применение при определении Mn 10, 181
- Катализатор скелетный никелевый**, применение при определении галондов в органических соединениях 6, 229
- Катализаторы поверхностного горения** в органическом микроанализе 6, 317
 при определении C и H в органических веществах 8, 158
- Каталитические реакции**, колориметрическое определение ванадия 10, 28
- Катиониты**, эснатит-1 (KV-1), СБС, СДВ-1, СДВ-2, КН, КМ, физические и обменные свойства 8, 220
- Катод алюминиевый**, для отделения Cd 2, 85
- Качественный микрохимический анализ** в ультрафиолетовых лучах 7, 195
- Керосин**, определение S и дифенилдисульфида в керосиновых дистиллатах 5, 270
- Кетоны**, определение колориметрическое 9, 193
- Кислород**, изотопный анализ кислорода в воде 10, 256
 масс-спектральный анализ кислорода воды 8, 353
 определение в газах, не содержащих кислородных соединений 3, 41
 в культуральной жидкости антибиотиков 9, 42
 растворенного в воде кислорода 4, 249; 8, 363



- Кислородное число, определение для олеиновой кислоты 2, 282
 для тунгового масла 2, 284
 для льняного масла 2, 283
- Кислотное число, определение для нефтяных смол 10, 315
- Кислотность, определение в спирто-водном растворе фенол-формальдегидной смолы и водном растворе дифенилпропановой смолы «эпокси» 10, 116
- Кислотность активная, определение в почвах 5, 250
- Кислотность свободная, определение в растворах солей Sb и Bi 4, 46
 при помощи органолигов 5, 370
- Кислотный хром синий К как комплексно-нометрический индикатор 8, 163
 темно-синий как комплексно-нометрический индикатор 8, 163
- Кислотноосновное титрование, использование неводных растворителей 4, 267
- Кислоты, свойства в кислых растворителях 6, 273
 органические, открытие в безалкогольных напитках 1, 314
 сильные, определение потенциометрическое в смеси с ионами $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ 10, 44
 титрование в неводных средах 4, 276
 слабые, титрование в неводных средах 4, 277
 титрование смеси двух слабых кислот или их солей 7, 145
- Классические методы анализа, совещание 7, 64
- Клетчатка, качественная реакция 6, 328
- Кобальт, взаимодействие с α -дитолилтиокарбазоном 1, 200
 с никотинродановым реактивом 6, 325
 с салицилаламинами 5, 215
 влияние Co на полярографический максимум Ag 3, 17
 двойные соли $5\text{Co}_2\text{Fe}(\text{CN})_6 \cdot \text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6$, $4\text{Co}_2\text{Fe}(\text{CN})_6 \cdot 3\text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6$ 3, 38
- Кобальт, дитизонат, состав и константа нестойкости 8, 286
 кобальтироданистоводородный пирамидон, синтез 1, 118
 кобальто- α -нитрозо- β -нафтолат, кривые поглощения 5, 21
 кобальтоцианид натрия, взаимодействие с диантипирилфенилметаном 7, 222
 комплекс ксантогенатный 10, 300
 с нитрозо-R-солью 1, 179
 с α -нитрозо- β -нафтолом 5, 21
 концентрирование Ni из растворов солей Co 2, 332
 как катализатор при определении Mn персульфатным методом 8, 55; 10, 181
 определение в виде $4\text{Co}_2\text{Fe}(\text{CN})_6 \cdot 3\text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6$ 3, 37
 α -нитрозо- β -нафтолата 5, 21
 $\text{Ag}_3\text{Co}(\text{CN})_6$ в присутствии Ni 1, 125
 колориметрическое 10, 300
 полярографическое 4, 8
 спектроскопическое 2, 225
 титриметрическое диметилглюксимом 10, 100
 турбидиметрическое 3, 34
 в рудах железо-никелевых и сталях 10, 303
- в солях Ni и металлическом Ni 10, 302
 в сплавах, металлах и солях 1, 176
 открытие методом растирания 6, 284
 тиомочевинной 9, 56
 разделение Co и Ni электролитическое 1, 121
 Co и Cu, Co и Fe, Co и Ni хроматографическое 3, 349
 разделение Co и Ni хроматографическое 4, 131
 реакция с нитрозо-R-солью, механизм 2, 323
 система $\text{CoSO}_4\text{—K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6\text{—H}_2\text{O}$ 3, 39
 соосаждение с SnS_2 , HgS , CdS 8, 6
 Co^{56} (радиоизотоп), соосаждение с $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 10, 203
- Кобальта соединения, метаванадат, положение в ряду растворимости 2, 364
 рубанат, производство растворимости 10, 107
 сульфат, система $\text{CoSO}_4 \cdot \text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6\text{—H}_2\text{O}$ 3, 31
 сульфид, растворение 6, 383
 действие на него хлорамина Т 10, 381
 окисляемость 8, 118
 ферроцинид положение в ряду растворимости 8, 228
 этилксантогенат, состав 10, 301
- Кодени, потенциометрическое титрование толуолсульфоновой кислотой в безводной HCOOH 6, 273
- Коканн, выделение электролитическое 6, 234
 Кокс, определение теплотворной способности 3, 124
 металлургический, определение серы 1, 169
- Коллекторы для выделения следов Ni 6, 297
- Колориметрические методы анализа
 определение качества азорибамина 10, 191
 алюминия в солях Be 2, 103
 в стали 2, 7
 бора 5, 28
 ванадия при помощи каталитической реакции 10, 28
 висмута в присутствии Pb 8, 270
 галовакса 6, 131
- Колориметрические методы анализа, определение
 германия 10, 61
 диазоаминобензола в воздухе 6, 59
 железа 8, 112; 7, 214
 кобальта 10, 300
 магния 4, 246
 меди 3, 161
 молибдена 6, 371
 никеля 8, 116; 7, 126
 осмия 4, 52
 палладия 3, 281
 спиртов алифатических 9, 354
 серебра и ртути 2, 167
 церия 3, 226
 цианидов 3, 188
 эпигидринового альдегида 7, 74
 применение окрашенных растворов 9, 96
 фосфоро-ванадиево-молибдатного комплекса 4, 152
 совещание 2, 182
 фотометр для колориметрирования в ультрафиолетовых лучах 8, 33

- Колориметрический анализ в ультрафиолетовой части спектра 8, 22
- Комбинированный электрохимический анализ металлов 5, 217
- Комплексные соединения
железа с боратом 7, 289
кадмия с тартратом 6, 124
количественные характеристики, определяющие возможность применения их в объемном анализе 10, 94
- Комплексные соединения
магния с оксинафтойным альдегидом 10, 350
меди с фенилендиамном 3, 254
с рубеановой кислотой 4, 216
метод вычисления констант равновесия и молекулярных коэффициентов поглощения окрашенных комплексных соединений 5, 139
молибдена с роданидом в присутствии восстановителей 3, 12
никеля с 2-нитрозо-1-нафтол-4-сульфатом натрия 9, 134
с диметилглиоксимом в присутствии окислителей 3, 285
ренина с роданидом, тиосемикарбазидом, тиомочевинной, дифенилтиомочевинной 10, 228
ртути с пинацианолом 2, 159, 167, 168
салицилаламинов 5, 212
свинца с ацетатом 4, 337
с тартратом 3, 331
тиомочевины, применение в анализе 7, 43
цезия с лимонной кислотой 3, 227
цинка с тартратом 6, 119
уранил-иона, имеющие значение в анализе 10, 236
фосфоро-ванадиево-молибдатный комплекс 4, 152
в аналитической химии, применение (обзор) 7, 34
совещание 10, 71
- Комплексон III для определения жесткости воды 8, 163
- Комплексоны, значение в аналитической химии (обзор) 10, 139
новые 10, 128
применение при определении полярографическим Ti 8, 333
- Комплексообразование, влияние на растворимость осадков 7, 9
- Кондуктометрическое титрование калия пикратом натрия 7, 161
магния 6, 115
цинка едким баритом 7, 158
- Константы нестойкости
дитизонатов Zn, Cd и Pb 2, 35
Ti и In 6, 14
винноокислых комплексов Cd и Zn 6, 119
галогенидных комплексов Cd и Pb 6, 220, 221
комплекса Ni с 2-нитрозо-1-нафтол-4-сульфатом натрия 9, 134
определение оптическим методом 5, 24
- Контроль производства в металлургической и металлообрабатывающей промышленности, совещание 8, 190; 10, 135
- Концентрирование микроколичеств элементов
применение органических соосадителей (теория) 9, 199
- методы концентрирования при определении следов Ni в смеси катионов III аналитической группы 6, 297
- Коричная кислота, полярографическое поведение 6, 98
- Коричный альдегид, восстановление на Hg-капельном электроде 4, 104
чувствительность открытия димедоном 8, 124, 125
- Коэффициенты фильтрации осадков
Mg(OH)₂, Fe(OH)₃, Al(OH)₃, CaSO₄·2H₂O 7, 23
- Красители цианиновые, применение в анализе 2, 159, 167
- Крезидин см. *ариламины первичные*
- Крекинг-газ, исследование продуктов окисления пропиленбутиленовой фракции полярографическим методом 1, 216
- Кремний, условия определения в форме кремнемолибденовой сини 9, 47
определение в глинах 10, 158
в кремнийорганических соединениях 4, 125
в сталях 4, 158
в стеклах 7, 285
- Кремнийорганические соединения, анализ 9, 166
анализ алкокси-, арил- и алкилпроизводных силана 4, 220
качественный алкил- и арилхлорсиланов, алкил- и арилалкоксисиланов, тетраалкилсиланов и др. 6, 78
качественный метод инфракрасной адсорбционной спектроскопии 9, 208
окисление диэтилхлор- и дифенилди-хлорсиланов тетраметилового и тетраэтилового эфира ортокремневой кислоты 4, 222
открытие 3, 172
применение метилхлорсилана для покрытий в ультрамикрoанализе 10, 251
тетрахлорсилан, обнаружение в тетраметокси- и тетраэтоксисиланах 9, 166
- Криолит, кривые нагревания 2, 96
- Криоскопический метод, определение суммарного количества аренов и непредельных углеводородов 9, 3
аренов в лигроиновых, керосиновых и газойлевых нефтяных фракциях 7, 259
- Криоскопический метод, определение молекулярных весов 9, 22
- Криптон, изотермы адсорбции и десорбции 5, 131
отделение аргона от криптона 5, 131
- Ксантогенаты, растворимость в неводных растворителях 10, 299
химико-аналитические свойства 4, 227; 10, 299
- Ксенон, отделение от аргона 5, 131
- Куркумин, химизм реакции с H₃BO₃ 2, 155
с вольфраматами 9, 172
- Кулонометрический анализ, кулонометр ванадиевый и серебряный 6, 15
регистрирующий автомат для определения ионов по потенциалам и времени их выделения при стабильной силе тока 3, 29
электрохронометрический метод анализа 3, 21
- Купферон, константа диссоциации 1, 133
осаждение Pd 4, 210
растворимость и производство раство-

- римости купферонатов Cu, Fe, Al, Bi
 Sn^{IV} 1, 57
 в хроматографии 3, 353
- Лаборатории портативные для сельского хозяйства 5, 244
- Лантан, взаимодействие с салицилаллимином 6, 187
 определение в нем лантана 9, 1
 открытие в присутствии других редкоземельных элементов и близких к ним элементов 7, 233
- Латунь, определение никеля 5, 228
 меди и цинка 6, 113
- Латунь муниц, определение Fe 8, 110
- Лепидолит, открытие Li 3, 301
- Лигнин, качественная реакция 6, 328; 9, 112
- Лигнин, реактив на амины 5, 110
- Лимонная кислота, открытие в присутствии других органических кислот, а также сахара и сахарина 1, 313
 полярнографическое поведение 6, 98
- Литий, влияние валового состава на интенсивность линий Li в спектре анализируемой пробы 1, 25
 определение весовое 8, 293
 колориметрическое 5, 234
 определение в водах природных 9, 265
 в минералах и рудах 5, 234
 в почвах 3, 362
 открытие в минералах 3, 301
 реакция цветная 3, 295
 система PdJ₂ — LiCl — H₂O, PdJ₂ — KJ — LiCl — H₂O 4, 136
- Лития хлорид, растворимость в *n*. пропиловом спирте 8, 295
- Лобелин, выделение электролитическое 6, 234
- Люминесцентный анализ, определение битуминозности горных пород 2, 47
 сложных эфиров фталевой кислоты 5, 354
 простейший светофильтр-конденсор 3, 236
- Магnezон как добавка при кондуктометрическом титровании Mg 6, 115
- Магний, определение весовое 10, 351
 колориметрическое 4, 246
- Магний, определение титриметрическое 10, 352
 фототурбидиметрическое 3, 92
 в глинах спектральным методом 10, 158
 в доломитах 3, 92
 в золе растений и естественных водах 6, 289
 в карналлите 10, 351
 отделение от Ca в виде молибдата 3, 94
 реактив на Mg 6, 288; 4, 244
 соосаждение с CaC₂O₄ 3, 149
 функционально-аналитические группы 3, 51
- Магния соединения, гидроокись, адсорбционные свойства 5, 367; 6, 117
 коэффициент фильтрации, термограмма, диаграмма отстаивания 7, 21
 определение химически связанной воды 2, 307
 метаванадат, условия образования 2, 364
 окись для поглощения окислов серы при элементарном анализе 9, 224
 оксиднолят, произведение растворимости 5, 351
 сульфат, термограмма 8, 156
- Малоновая кислота, полярнографическое поведение на фоне (CH₃)₄NJ 6, 98
- Малахитовый зеленый, комплекс с пиперидином 7, 85
 для уменьшения соосаждения TI с As₂S₃ 10, 220
- Манганат калия, определение 8, 172
 схема гидролиза 8, 172
- Маннозидострептомицин, определение 10, 124
- Марганец, взаимодействие с никотинродановым реактивом 4, 325
 окисление Mn²⁺ до Mn⁴⁺ хлораммином T 10, 381
 определение в форме пикролоната 1, 116
 в форме перманганата тетрафенилфосфония 1, 319
 персульфатно-кобальтовым методом 8, 55
 полярнографическое 4, 9
 потенциометрическое Mn³⁺ 4, 42
 в рудах и горных породах 10, 180
 в сталях 4, 159
 в сталях и чугунах 8, 370
 в стекле 10, 378
 в черных металлах 1, 186
- MnO₄⁻ и MnO₄²⁻ при совместном присутствии 2, 359
 открытие методом растирания 6, 285
 полярнография на фоне 30%-ного раствора CaCl₂ 2, 56
 разделение Mn и Fe хроматографическое 7, 382
- Mn⁵⁴ (радиоизотоп), соосаждение с Fe(OH)₃ 10, 203
- Марганец, соединения
 дитизонат, состав 8, 286
 метаванадат, положение в ряду растворимости 2, 364
 окислы, определение при совместном присутствии MnO₂, Mn₂O₃ и MnO 4, 40
 растворение и определение MnO 4, 40
 растворение Mn₂O₃ 4, 42
 разделение MnO₂ и Mn₂O₃ 4, 42
 определение Ni в солях и рудах Mn 4, 164
 сульфат, приготовление без Ni 4, 165
- Марганец сульфид, окисляемость 2, 118
 ферроцианид, положение в ряду растворимости 8, 228
- Маскирующие комплексобразователи 5, 368
- Масла, льняное, определение кислородного числа 2, 283
 мяты перечной, растворимость в воде 1, 161
 зависимость поверхностного натяжения от концентрации для водных растворов 1, 16
 смазочные, определение металлов 5, 330
 тунговое, определение кислородного числа 2, 284
 проба качественная 9, 308
 эфирные, определение в спирто-водных и водных растворах 1, 158
- Масло, апельсиновое и кориандровое, зависимость объемов воды, потребных для высаливания из спирто-водного

- раствора, от концентрации масла в растворе 1, 160
 розовое и укропное, растворимость в воде 1, 161
 зависимость поверхностного натяжения от концентрации для водных растворов 1, 163
 чайное, анализ 5, 308
- Масс-спектральный анализ изотопный и газовый 5, 58, 67
 микрометод изотопного анализа O_2 воды 10, 256
 карбонатный вариант анализа O_2 воды 8, 353
- Масс-спектрометры, спектрографы, спектроскопы 5, 59, 60
- Медные порошки, определение Cu_2O , CuO и Cu 7, 305
- Медь
 взаимодействие с арсеназо 7, 227
 с α -дитолилтиокарбозоном 1, 200
 с никотинродановым реактивом 6, 325
 с салицилаламинами 5, 215
 выделение внутренним электролизом 6, 322
- Медь, выделение электролитическое на Pt-катоде ультрамикрометодом 8, 15
 комплексы
 с анилином, применение для открытия SCN 8, 225
 ксантогенатный 10, 300
 с нитрозо-R-солью 1, 181
 тиомочевинный, взаимодействие с пикратом 7, 46
 с *o*-фенилендиамином 4, 108
 определение
 амперометрическое 6, 109
 весовое (*o*-фенилендиамином) 3, 253
 салицилаламином 6, 187
 весовое 6, 307; 7, 125
 йодометрическое, арсенатный метод 3, 245
 кинематическим методом 10, 344
 колориметрическое 3, 161; 7, 244
- макро- и микрометод 4, 108
 полярографическое 4, 89
 потенциометрическое 8, 340
 спектральное 2, 230
 титриметрическое 4, 99
 турбидиметрическое 4, 217
 электрохронометрическое 3, 26
 в ацетиленде 1, 285
 в крови 7, 248
 в маслах смазочных 5, 333
 в медных порошках 7, 305
- Медь металлическая, растворимость в солянокислом растворе $FeCl_3$ 1, 76
 определение в парижской зелени 8, 343
 в присутствии $Fe(III)$ 4, 101
 в сфалеритах и других минералах 1, 241
 в чугунах и сталях 6, 191
 осаждение ферроцианидом 3, 303
 $Cu_3(AsO_4)_2$ 3, 246
 открытие 4, 199; 5, 319
n-азидином 8, 182
 замещенными роданина, чувствительность 9, 90
 капельное 3, 274
 открываемый минимум ди- β -нафтилтиокарбозоном 9, 110
 открытие хроматографическое 8, 218; 9, 67
- отделение от Ni 1, 238; 5, 228
 полярография на фоне 30%-ного раствора $CaCl_2$ 2, 56
 влияние различных факторов на $E^{1/2}$ и h 2, 347
 потенциал восстановления на фоне расплавленных хлоридов 8, 42
 радиоизотоп Cu^{64} сосаждение с $Bi(OH)_3$ и Bi_2S_3 10, 203
 реакция капельная 6, 335
 система $CuCl_2$ -рубеновая кислота- H_2O 4, 214
 сосаждение Cu с $Fe(OH)_3$, изучение возможности предупреждения сосаждения 9, 293
 трициклические внутрикомплексные соли 7, 120
 фазовый качественный анализ меди и ее окисных и сульфидных соединений 2, 253
 хроматография 3, 349; 4, 131
- Медь, соединения, ацетиленид, определение в присутствии других соединений 8, 302
 разложение раствором KCN 8, 302
 дитизонат, состав и константа нестойкости 8, 286
 закись, извлечение из смеси Cu , Cu_2O и CuO 1, 74
 определение потенциометрическое 1, 75
 купфернат, произведение растворимости 1, 58
 метаванадат, условия образования и произведение растворимости 2, 365, 371
 оксихиолят, произведение растворимости 5, 351
 титрование 8, 299
 условия осаждения 6, 109
 рубанат, реакция образования 4, 212
 произведение растворимости 10, 107
 сульфид, окисляемость 2, 118
 ферроцианид, положение в ряду растворимости 8, 228
 хлорид, определение HCl в растворе 5, 372
- Мел для хроматографии 8, 213
- Меркуриметрический метод определения галлоидов в органических соединениях 10, 664
- Металлы благородные, отделение от Ni 1, 238
 черные, см. стали, чугуны, ферросплавы
 щелочные, см. литий, натрий, калий, рубидий, цезий
- Метан изотерма адсорбции на угле 5, 205
 окисление до CO_2 2, 297
- Метан определение в водороде 2, 297
 в смеси предельных углеводородов 4, 363
- Метанол, определение 9, 354; 8, 30
 определение раздельное паров метанола и его уксусного эфира 5, 174
 открытие в ацетоне 8, 125
 в $(CH_3O)_4Si$ 9, 167
- 1-метил-2-аллилциклогексан, дисперсия от-носительная 5, 96
- Метиламилкетон, определение 9, 193
- 1, 4-Метиламиномеркурацетат, взаимодействие с NO_2^- 7, 54
- 1,4-Метиламинофенилмеркурацетат для колориметрического определения нитритов 9, 221
- o*-Метиларилмины, открытие 1, 270
- Метилбутилкетон, определение 9, 193

- Метилвиолет для определения кадмия 3, 167
 для открытия цинка 2, 373
 реакция цветная на сурьму 2, 179
 сосаждение W с метилвиолетом и таинном 10, 34
- Метилгексилкарбинол, определение 9, 354
- Метилгексилкетон, определение 9, 193
- Метиленовая синяя для титрования пикриновой кислоты 2, 19
- Метилинден, дисперсия относительная 4, 189
- 2-Метилиндол, 3-метилиндол, 7-метилиндол, реакция цветная с бромнитроиндандионом 9, 217
- Метилинон, восстановление на Hg капельном электроде 4, 104
- Метил- β -кетолы (2-метилпентанол-2-он-4, гептанол-4-он-2) отношение к щелочным растворам J_2 6, 129
- Метилкетоны α - β -непредельные, отношение к щелочным растворам J_2 6, 198
- 3-Метил-1-метиленциклогексен-1, дисперсия относительная 4, 187
- 1-Метил-4-метилминопиперидин, алкилзамещенные, определение 9, 304
- α -Метилнафталин, спектр поглощения в ближней инфракрасной области 6, 91
- Метилнитрат, определение 8, 236
- 1-Метил-4-пиперидоалкилзамещенные, определение 9, 304
- Метилпропилкетон, определение 8, 29; 9, 193
- Метилпсевдонон, восстановление на Hg-капельном электроде 4, 104
- 4-Метил-5-фенил-1, 2-дитиол-3-тион, синтез и свойства 6, 332
- Метилхлорсилан, применение для покрытий 10, 251
- Метилциклогексан, дисперсия в смеси с толуолом 8, 250
- Метиленциклогептен дисперсия относительная 4, 187
- Метилэтилкетон, определение 8, 29; 9, 193
- Метод извлечения для анализа тройных систем 10, 6
- интерферометрический, определение числа полос между сбросами 8, 84
- капельный, открытие Iг, Pd, Pt, Cu, Tl 3 271; Cu, Hg и Pb 5, 319
- комбинационного рассеяния света для определения молекулярного состава и элементов структуры органических соединений 3, 75
- растирания в аналитической химии 6, 281
- качественные реакции на Bi 8, 175
- для открытия Co 9, 56
- термический для определения чистоты и идентификации 1-алкенов 4, 298
- Методы кинетические количественного анализа, теоретические предпосылки 10, 339
- Метол, определение амперометрическое 6, 344
- Микробюретки 1, 140; 4, 26, 114
- Микровесы торсионного типа со съемной платиновой чашкой 3, 356
- Микрокатод ртутный, описание 8, 16
- Микрохимический анализ, история в России 4, 308
- совещание 2, 126
- Микроэлектрическая плита с регулятором температуры 1, 272
- Миндальная кислота для осаждения Zr 6, 27
- полярнографическое поведение 6, 98
- Минералы, определение лития 5, 234
- серы 1, 166
- церия и редких земель 3, 354
- открытие бериллия 10, 283
- лития 3, 301
- теллура 1, 261
- применение для их анализа сухих реактивов 2, 236
- спектральный анализ микропроб 2, 229
- Минералы свинцово-висмутовые, определение Bi 6, 185
- Многокомпонентные смеси, анализ при помощи дифференциального колориметра 6, 24
- Молибдаты, определение амперометрическое 1, 155
- Молибден, взаимодействие с β -нафтохинолином 3, 119
- комплекс ксантогенатный 10, 300
- с роданидом в присутствии восстановителей 3, 12
- фосфоро-ванадиево-молибдатный 2, 353; 4, 152
- Молибден, определение полярнографическое 4, 11
- в сталях 4, 162; 6, 372
- в сталях и ферромолибдене 4, 232
- открытие диэтилдитиофосфорной кислотой 4, 234
- реакция с протокатахальдегидом 6, 371
- экстракция эфиром из солянокислых растворов 8, 266
- Молочная кислота, открытие 1,312
- Монобром- и монойодацетон, взаимодействие с Ag^+ 2, 187
- Моноксиды диоксосоединений, способность к взаимодействию с Ni, Fe(II), Pd и др. 1,64
- Монохлорид йода как индикатор при броматометрическом определении As_2O_3 2,63
- Моноэтаноламин, применение при открытии фосфорной и мышьяковой кислот 6,49
- Монофосфы α -диоксидов, способность к образованию окрашенных и трудно растворимых солей Ni 1,64
- Морфин, выделение электролитическое 6,234
- к методике определения по Соболевой 1,283
- определение в опии 1,283
- потенциометрическое титрование толуолсульфоновой кислотой в безводной HCOOH 6,273
- Морфолин, применение в анализе 7,312
- Моча, определение акрихина и риванола 6,251
- Мочевина, потенциометрическое титрование толуолсульфоновой кислотой в безводной HCOOH 6,273
- Муравьиная кислота, открытие 1,311
- полярнографическое поведение 6,98
- Муравьиная кислота для титрования слабых оснований в безводной HCOOH 6,273
- Муравьиный альдегид, чувствительность открытия димедоном 8,124, 125
- Мышьяк, ксантогенатный комплекс 10,300

- определение в виде As_2S_5 10, 334
 броматометрическое 2, 6, 173
 йодометрическое 9, 233
 полярографическое 3, 16, 89
 в моче и неосальварсане 7, 242
 осаждение $As(V)H_2S$ 4, 317
 реакция качественная на $As(III)$ 5, 123
 Мышьяковая кислота, открытие 6, 49
 Мясо, определение полярографическое
 нитратов и нитритов в рассоле для за-
 сола мяса 9, 366
- Напитки безалкогольные, открытие в них
 органических кислот 1, 314
 Наркотики, выделение электролитическое
 6, 234
 Настойки, определение концентрации эти-
 лового спирта 3, 239
 Натрий, влияние на интенсивность линий
 Li 6707, 68, 1, 25
 определение в виде антимоната 9, 239
 определение в калийных солях 4, 117
 в природных объектах 9, 241
 в стеклах 7, 285
 открытие 7, 198
 Натрия гидроокись, интерферометрические
 измерения растворов 5, 78
 Натрия бикарбонат, интерферометрическое
 исследование растворов 8, 88
 пироантимонат, определение 4, 118
 карбонат, интерферометрическое иссле-
 дование растворов 8, 88
 хлорид, влияние на светопоглощение
 суспензий $BaSO_4$ 5, 284
 растворимость в *n*-пропиловом спирте
 8, 295
 Нафталин, определение по поглощению в
 УФ 8, 27
 спектры поглощения в инфракрасной
 области 6, 88; 6, 90
 α -Нафтиламин, взаимодействие с диазоами-
 нобензолом 6, 59
 Нафтионовая кислота, полярографическое
 поведение 6, 98
 α -Нафтол, отличие от β -нафтола 2, 198
 Нафтолы AC см. азотлы
 β -Нафтохинолин, взаимодействие с Mo
 4, 232
 для определения W в сталях 3, 118
 для осаждения W 6, 357
 для разделения Mo и W 4, 232
 для хроматографии 3, 352
 Неводные растворители, кислотноосновное
 титрование 4, 275
 Нейтральный красный для уменьшения соо-
 саждения Fe с As_2S_3 10, 220
 Неодим, открытие в присутствии празеоди-
 ма и церия 7, 235
 Непредельные кислоты, анализ 5, 312
 Нефелометрия, определение Hg 5, 375
 Нефть, определение ароматических углево-
 дородов в лигроиновых, керосиновых и
 газойлевых нефтяных фракциях прямой
 гонки 7, 259
 Нефть, определение суммарного количества
 аренов и непредельных углеводородов
 в керосиновых и газойлевых фракциях
 9, 3
 потенциометрические методы исследо-
 вания высокомолекулярных соединений
 10, 315
 Нефтяные смолы, определение кислотных
 чисел 10, 315
- Никель, взаимодействие с α -дитолилтио-
 карбазоном 1, 200
 с никотинродановым реактивом 6, 325
 с салицилаламинами 5, 215
 комплекс с диоксимциклогександионом
 3, 366
 ксантогенатный 10, 300
 с 2-нитрозо-1-нафтол-4-сульфато-
 ном натрия 9, 134
 с нитрозо-R-солью 1, 181
 концентрирование при определении сле-
 дов Ni 2, 328; 4, 164
 определение амперометрическое 7, 152
 весовое 6, 307; 7, 125; 8, 114
 диметилглюксимом 6, 379
 колориметрическое 7, 126 8, 114
 полярографическое 4, 8
 потенциометрическое 1, 236
 спектроскопическое 2, 225
 титриметрическое 4, 96; 6, 207; 10,
 103
 в латунях и бронзах 5, 228
 Никель, определение в концентратах, ру-
 дах, сплавах и других объектах, содер-
 жащих Cu, Fe, Al, Pt, Pd 1, 239
 в присутствии Zn, Co и Fe 3, 368;
 Co 6, 186
 в свинце и активных массах свин-
 цового аккумулятора 6, 375
 в смеси катионов III группы 6, 297
 в солях и рудах Mn 4, 164
 в сталях 4, 161; 6, 105; 7, 157
 в сталях и рудах 6, 208
 отделение от Co 1, 223
 от Cu, Pt и Pd 1, 238
 открытие методом растирания 6, 285
 при помощи сухого реактива 2, 237
 разделение Ni и Co электролитическое 1, 121
 реакция с диметилглюксимом в присут-
 ствии окислителей 3, 284
 соосаждение с FeS 4, 165
 трициклические внутриккомплексные соли
 7, 120
 хроматография 3, 349
 металлургический, определение Co в нем
 10, 302
 Никеля соединения дитизонат, состав и
 константа нестойкости 8, 286
 метаванадат, положение в ряду рас-
 творимости 2, 364
 рубеанат, произведение растворимости
 10, 107
 салицилалалимин, растворимость 6, 189
 сульфид, действие хлорамина T 10, 381
 окисляемость 2, 118
 растворение 6, 383
 ферроцианид, образование простых и
 двойных солей $Na_2Ni_3[Fe(CN)_6]_2$ и
 $K_4Ni_4[Fe(CN)_6]_3$ 1, 224
 положение в ряду растворимости 8, 228
 хлорид, определение в нем Co 1, 184
 Никотин, определение 2, 17
 применение никотинроданового реак-
 тива 6, 325
 Ниобий, выделение гидролитическое 6, 34
 комплекс роданидный и его использо-
 вание для колориметрического опреде-
 ления 1, 30
 соединения его с бруцином, хинином,
 цинхонином 1, 34
 определение в присутствии Ta 1, 44
 Ti 1, 40
 в сплавах 6, 357

- в сплавах, не содержащих W 6, 34
осаждение 6, 358
отделение от W 6, 358
- Нитрилотриуксусная кислота (комплексон I)
см. *комплексоны*
- Нитрит см. также *азотистая кислота и ее соли*
взаимодействие с некоторыми ртути-
рованными ариламинами 9, 220
натрия для определения потенциомет-
рического первичных аминов 10, 164
- Нитроамины, определение 8, 235
идентификация 5, 119
- o*-Нитроамины, отличие от других нитро-
аминов 5, 122
- n*-Нитроамины, отличие от других нитро-
аминов 5, 122
- m*-Нитроанилин, отличие от *o*- и *n*-нитроани-
лина 2, 204
- 5-Нитроаценафтен, взаимодействие с соля-
ми Pb 5, 315
Нитробензол, определение 8, 27
Нитрозоамины, определение 8, 235
Нитрозогидрантин, способность к взаи-
модействию с Ni, Fe (II) Pd и др.
1, 64
- α -Нитрозо- β -нафтол, изучение окрашенного
комплекса с Co 5, 21
кривая поглощения 5, 21
- Нитрозо-Н-соль (2-нитрозо-1-нафтол-
4-сульфонат натрия), взаимодействие
с Ni 9, 134
- Нитрозо-R-соль, механизм реакций при
колориметрическом определении Co
2, 323
состав комплекса с Co, Ni и Cu 1, 179
- Нитрозофенилгидроксиламин, см. *купферон*
- 2-Нитроиндандион-1,3 взаимодействие с
антипирином 2, 21
с формальдегидом 10, 63
- Нитрометр Лунге для определения нитрозо-
аминов, нитраминов и алкилнитратов
8, 235
- 4-Нитро-3-оксибензойная кислота для
открытия Ba 4, 255
синтез 4, 256
- Нитропруссид натрия, взаимодействие с
диантипирилфенилметаном 7, 222
для открытия ацетона 10, 67
- Нитросоединения, определение в них C и H
4, 292
- n*-Нитрофенилфлуорон [9-(4-нитрофенил)-
2, 5, 7-триоксн-6-флуорон] для опреде-
ления Sn (IV) 10, 291
- n*-Нитрофенолят натрия, применение в
анализе 2, 210
- Обработка результатов анализа, исследова-
ние погрешностей химического анализа
сталей и чугунов 9, 373
применение математических методов
7, 48
математической статистики 7, 325;
9, 245
- Объемно-весовой метод анализа 4, 114
- Объемный анализ см. *титриметрический
анализ*
- Окислительно-восстановительный потенци-
ал, зависимость потенциала в эквива-
лентной точке реакции между As^{3+} и
броматом от концентрации кислоты
2, 176
системы тиосульфат-тетратионат 2, 259
- скорость установления в системе
 $Fe(CN)_6^{3-} - H_2Fe(CN)_6^{2-}$ 8, 253
- Окислительно-восстановительные потен-
циалы хинонов Ag_2O связь с хинонбромид-
ной реакцией соответствующих 1,4-ди-
аминов 4, 60
- Оксалат аммония для хроматографическо-
го разделения Fe и Mn 7, 377
- Оксалатные комплексы Be, Al, Fe и их при-
менение в анализе 9, 196
- Оксалаты, определение амперометрическое
1, 152
в ультрафиолетовых лучах 9, 142
цветные реакции на них 8, 306
- Оксибензамидин, способность к взаимодей-
ствию с Ni, Fe (II), Pd и др. 1, 64
- m*-Оксибензойный альдегид, чувстви-
тельность открытия димедоном 8, 124, 125
- Оксимы, влияние строения на свойства со-
единения с металлами 10, 86
- 8-Оксиафталин-3, 6-дисульфокислота-(1-
азо-2)-1-амино-8-оксиафталин-3, 6-ди-
сульфокислота для определения Be
10, 276
- β -Оксиафтольный альдегид для опреде-
ления Mg 10, 349
синтез, чувствительность открытия ди-
медоном 8, 124, 125
- n*-Окси-*m*-нитрофениларсонат натрия для
определения Sn 9, 177
- 2-Оксипсевдотиогидантоины, не замещенные
при N, взаимодействие с $FeCl_3$ 10, 48
- 8-Оксихинолин для амперометрического
титрования 6, 109
восстановление на Hg-капельном элект-
роде 6, 110
броматометрическое титрование 8, 299
отличие от 5, 7-дибром-8-оксихинолина
2, 207
для хроматографии 3, 352
- 8-Оксихиноляты, изучение растворимости
оксихинолятов Al, Fe, Zn, Cu и Mg
5, 345
- n*-Оксифениларсонат натрия для опреде-
ления Sn 9, 175
- Оксицеллюлозы, специфический метод
определения карбонильных групп
8, 365
- 1-Октен, идентификация 4, 305
- Октиловый спирт для аргентометрии 3, 233
определение 8, 30; 9, 354
- Олеиновая кислота, определение кислород-
ного числа 2, 282
- Олефины, дисперсия относительная 4, 186,
187, 188
- Олово, взаимодействие с 2, 2-дитиол-3-тио-
нами 6, 333
с тартратом натрия 6, 300
комплекс ксантогенатный 10, 300
- Олово, определение арсоновыми кислотами
9, 175
ацидиметрическое 6, 300
полярографическое 3, 85
спектральное 10, 273
титриметрическое 9, 144
фотометрическое 10, 291
 $SnCl_2$ и Na_3AsO_3 при совместном
присутствии 9, 144
в смазочных маслах 5, 334
открытие в присутствии Sb, хромато-
графическое 8, 218
- Олова дитизонат, состав и константа не-

- стойкости 8, 286
 йодид Sn (IV) для анализа углеводородных смесей 5, 151
 критические температуры растворения в изогексанах, изогептанах, изооктанах 5, 153
 купферонат, произведение растворимости 1, 62
 «Оловянные» точки для анализа углеводородных смесей 5, 150
 Опиазон, получение 9, 101
 Опиановая кислота, определение 9, 101
 Опий, определение в нем морфина 1, 282
 Органический анализ, специфические реакции и методы в органическом анализе 7, 84
 Органические кислоты, влияние на полярографический максимум As 3, 17
 Органические реагенты, ампоокислоты и соединения с аналогичным аналитическим действием 3, 314
 аналитические реакции V (IV) 8, 90
 аналитические свойства фенилзамещенных 1, 2-дитиол-3-тионов 6, 331
 исследование биуретовой реакции 3, 52
 влияние строения молекулы оксима на свойства, соединения с металлами 10, 86
 основы действия органических реагентов 2, 67
 природа так называемого эффекта утяжеления 8, 314
 реактивы на H_3BO_3 7, 128
 салицилаламины в анализе 5, 211; 7, 120
 специфическая группировка атомов на вольфраматы 9, 170
 теория 1, 64; 2, 153
 аналитико-активных групп 9, 85
 специфических группировок 3, 45
 цветных реакций с неорганическими ионами 6, 139
 физико-химические и аналитические параметры в ряду гомологов салицилалалкиламинов 6, 303
 функционально-аналитическая группа на Fe и Bi 10, 47
 химико-аналитические свойства ксантогенатов 10, 299
 Органические соединения, определение непредельных соединений посредством гидроперекиси фталевой кислоты 2, 281
 отличие гомологов, изомеров и близких по строению соединений 2, 198
 Органические соосадители, соосаждение W 10, 32; Tl 10, 211
 Органические соосадители, теория 9, 199
 Ортоголидин для определения Cl_2 4, 365
 Осадки, комплексное изучение осадков 7, 21
 растворимость осадков в присутствии общих и посторонних ионов 7, 3
 растворимость осадков в сложных (реальных) аналитических условиях 7, 14
 Осмий, комплекс тиомочевинный 4, 51
 определение 3, 105
 колориметрическое 4, 52
 потенциометрическое 1, 53
 осаждение при помощи сульфидов Ir, Rh, Pt и Ru 3, 106
 открытие в присутствии Ru 4, 49
 чувствительность открытия замещенными роданна 9, 90
 Основания, свойства в кислых растворителях 6, 273
 Основания слабые, титрование в неводных средах 4, 277
 в безводной $HCOOH$ 6, 273
 Осушители, *n*-нитрофенолят натрия безводный 2, 211
 Палладий, взаимодействие с арсеназо 7, 227
 с 1, 2-дитиол-3-тионами 6, 333
 восстановление $PdCl_6^{2-}$ 4, 146
 комплекс с диметилглиоксимом, окисление 4, 204
 с купференом, окисление 4, 210
 с β -фулфуральдоксимом 4, 208
 определение 3, 105
 в виде PdJ_2 4, 144
 в виде $Pd(NH_3)_2J_2$ 4, 145
 колориметрическое 3, 281
 потенциометрическое 1, 54
 титриметрическое 1, 55; 4, 147, 203
 турбидиметрическое 4, 72
 в присутствии Pt 4, 206
 осаждение при помощи сульфидов Lr, Rh, Pt и Ru 3, 106
 открытие капельное 3, 272
 капельно-бесстружковым методом в драгоценных сплавах 1, 252
 чувствительность открытия замещенными роданна 9, 90
 отношение Pd^{2+} и $(NH_4)_2S_2O_8$, $HClO_4$, $NaBiO_3$ 2, 250
 система $K_2PdCl_4 - KJ - H_2O$ 3, 276
 $PdJ_2 - KJ - H_2O$ 3, 280
 $K_2PdCl_4 - KJ - H_2O$ 4, 67
 $K_2PdCl_4 - KJ - HCl - H_2O$ 4, 68
 $PdJ_2 - LiCl - H_2O$ 4, 136
 $PdJ_2 - KJ - LiCl - H_2O$ 4, 140
 Палладий йодистый, исследование кинетики коагуляции по методу светопоглощения 4, 136
 Параэтоксирхизондин как индикатор 4, 333
 Пенициллин, определение O_2 , растворенного в культуральной жидкости 9, 42
 Пентен-2, дисперсия относительная 5, 95
 Перекись водорода, открытие 10, 132
 определение в ультрафиолетовых лучах 5, 196
 Перекиси органические, определение полярографическое 1, 211
 Перманганат, взаимодействие с J- в щелочной среде 2, 360
 определение при совместном присутствии с MnO_4^{2-} , 2, 359
 Пермутент, емкость поглощения 4, 131
 Пермутид, структура 3, 206
 Пермутит, адсорбционные ряды катионов 3 и 4 групп 8, 214
 для хроматографии 3, 208; 8, 212; 9, 68
 Пикрилхлорид, взаимодействие с сульфатом гидразина 6, 364
 синтез 6, 370
 Пикриновая кислота для колориметрического определения цианида 3, 188
 для кондуктометрического определения калия 7, 161
 титрование в присутствии метиленовой синей 2, 19

- в смеси с трихлоруксусной кислотой 4, 281
- Пикролоновая кислота (1-*n*-нитрофенил-3-метил-4-нитропиразолон) для определения Zn и Mn 1, 114
- Пикроциаминовая кислота, влияние условий на интенсивность окраски 3, 189
- Пинацианол, применение в анализе 2, 159, 167
- Пиперидин, открытие и определение в присутствии пиридина 8, 84
- Пиперонал, восстановление на Hg-капельном электроде 4, 104
- Пиразолон, применение его производных в анализе 1, 114
- Пирамидон, взаимодействие $Zn(SCN)_4^{2-}$ с пирамидонродановым реактивом 4, 173 для осаждения W 3, 374; 6, 357 определение титриметрическое 5, 305 фотометрическое 5, 163 реакции с комплексными кислотами Cd, Co и Hg 1, 116
- Пиридин, определение по поглощению в УФ 8, 28 отделение Sc при помощи него 3, 153 отделение Ce от PЗЭ броматно-пиридиновым методом 2, 111 отличие от пиперидина 2, 206
- Пиридинкарбоновые кислоты, отношение к Fe^{2+} 3, 317
- 2-Пиридилгидразин, способность к взаимодействию с Ni^{2+} , $Fe(II)$, Pd^{2+} и др.
- 2-Пиридилкетоксимы, способность к взаимодействию с Ni^{2+} , $Fe(II)$, Pd^{2+} и др. 1, 64
- Пировинная кислота, полярографическое поведение 6, 98
- Пирогаллол для открытия Bi 8, 176
- Пирокатехин, определение амперометрическое 6, 344 отличие от резорцина и гидрохинона 2, 199
- Пирокатехин, производные, реактивы на H_3BO_3 7, 129
- Пирофосфат натрия для хроматографического разделения Fe и Cu 7, 377
- Пиррол, цветная реакция с бромнитрондандионом 9, 217
- Пиррол- α -альдимины, способность к взаимодействию с Ni, Fe (II), Pd и др. 1, 64
- Пищевые продукты, определение Zn 2, 58
- Плавиковая кислота, рК в пиридине 4, 272
- Пламеннофотозлектрический метод, определение Ca 9, 344
- Платина, взаимодействие с 1, 2-дитиол-3-тионами 6, 333 восстановление Pt^{4+} до Pt^{2+} 1, 84, 48 определение 3, 105 полярографическое 10, 305 потенциометрическое 1, 47
- Платина, определение титриметрическое 1, 83 в присутствии Rh (до 65% Rh) 1, 83 осаждение купферомом 4, 211 отделение от примесей Os, Pd, Au 3, 108 открытие капельно-бесстружковым методом в драгоценных сплавах 1, 251 капельное 3, 273 чувствительность открытия замещенными роданина 9, 90
- открытие в ней следов драгоценных металлов 1, 257 отношение к $(NH_4)_2S_2O_8$, $HClO_4$ и $NaBiO_3$ 2, 249
- Платиновый электрод для амперометрического титрования 5, 145; 6, 344 для полярографического определения Ag в расплавах 5, 323
- Поверхностное натяжение для определения концентрации C_2H_5OH 3, 239
- Поверхностно-активные вещества для устранения сосаждения ионов осадками сульфидов 10, 217
- Показатель преломления, таблицы значений для различных классов соединений 4, 186
- Полевой шпат, выделение Ti 10, 226
- Полихлорнафталины см. *галовакс*
- Поллуцит, определение Cs 10, 122
- Полуда, определение Pb 2, 58
- Полярография, восстановление индия и кадмия на Hg-капельном электроде 1, 244 диффузия электролитов 10, 192 зависимость $E_{1/2}$ Cu, Bi, Pb, Cd и Zn от pH и концентрации буферного раствора 5, 221 изменение полярографических волн под влиянием адсорбционных процессов на Hg 6, 166 изучение ацетатных комплексов Pb 4, 337 хлоридных и бромидных комплексов Cd и Pb 6, 218 использование 30%-ного раствора $CaCl_2$ в качестве фона 2, 55 максимум полярографический для определения As 3, 16 многокапиллярный капающий ртутный электрод 3, 199 определение акролена в глицерине 6, 257 альдегидов 2, 135; 4, 103 кадмия 5, 219 кетонов 4, 103 кислорода, растворенного в культуральной жидкости антибиотиков 9, 42 концентрации слабых кислот 6, 96 металлов в смазочных маслах 5, 330 мышьяка 3, 16 неорганических ионов 4, 5 нитратов и нитритов в соли и расоле 9, 366 органических перекисей 1, 211 органических соединений (обзор) 5, 178 платины на твердых электродах 10, 305 сахарина 10, 175 свинца 5, 219 серебра в расплавах 5, 323 серы 5, 263 сернистых соединений 2, 265; 5, 268 стирола 5, 101 формальдегида 6, 276 фурфурола 2, 341 цинка 2, 85, 334; 5, 219; 6, 101 этилнитрита и этилнитрата 10, 310 осциллографическая, определение Ti 9, 255 основы метода 8, 323 теория и аппаратура 9, 319

- пределный ток восстанавливающегося иона на Hg-капельном электроде 8, 73
- расплавленных солей 8, 38
- расчетный метод 2, 147
- систематический анализ катионов подгруппы Cu и Fe 2, 345
- подгруппы As 3, 85
- смеси Cu, Bi, Cd, Pb, As, Sb, Sn, Cr, Al, 4, 89
- струйчатый ртутный катод 7, 185
- ячейка полярографическая 7, 187
- Полярометрическое титрование см. *амперометрическое титрование*
- Породы силикатные, определение Mn 10, 180
- горные, определение U и Th 1, 129
- Потенциометрическое титрование Al раствором NaF 7, 175
- аминов раствором NaNO_2 10, 164
- аскорбиновой кислоты раствором FeCl_3 4, 36
- благородных металлов 1, 47
- Bi^{3+} раствором CrCl_2 6, 178
- Fe^{3+} раствором буре 7, 289
- с использованием каталитического разложения H_2O_2 на Pt 10, 38
- кислотности в неводных растворах нефтяных смол 10, 315
- никеля раствором $\text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6$ 1, 236
- скорость процессов, протекающих при титровании 8, 253
- SO_3^{2-} , $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ и S^{2-} в смеси 6, 71
- сульфаниламидных соединений 2, 292
- с ферри-ферроцианидным электродом 8, 340
- $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ и сильных кислот при совместном присутствии 10, 44
- этилксантогенатов Zn и Cd 2, 215
- ячейка для титрования 7, 187
- Почвы, определение Li 1, 26; 3, 362
- аммиачного азота, нитритов, нитратов, P и K 5, 244
- Правило рядов, исследование мало растворимых метаванадатов 2, 364
- Празеодим, определение спектрохимическое в лантане 9, 1
- открытие в присутствии Nd и др. PЗЭ 7, 236
- Прибор для восстановления Ti и Fe амальгамой Zn 6, 384
- измерения электропроводности электролитов 3, 97
- изучения изотерм адсорбции и десорбции газов 5, 132
- индикации трихлорэтилена 3, 64
- комбинированного электрохимического метода 4, 21
- зажим 7, 252
- колонка полумикродистилляционной универсальной 5, 44
- для определения азота по Кьельдалю 4, 56
- алкоксильных групп 4, 221
- двуокиси углерода микрометодом 4, 355
- молекулярных весов криоскопическим методом 9, 23
- теплотворной способности органических веществ 3, 123
- углеводородных газов предельного ряда 4, 360
- отгонки бора 5, 29
- разборная рентгеновская трубка с обратным ходом лучей 7, 183
- регистрающей газовой бюретки с автоматическим уравнением для термического анализа 8, 152
- спектрофотометрической установки для ближней инфракрасной области 6, 88
- термического анализа 4, 301
- трубка для сожжения органических веществ 7, 109
- для ультрамикрoанализа 7, 341
- фотометр для колориметрирования в УФ 8, 33
- для электрохимических методов 7, 185
- экстрагирования автоматического эфиром 8, 268
- Примеси элементов (следы), открытие с использованием радиоактивных индикаторов 1, 21
- Произведение растворимости купферонатов Cu, Fe, Al, Bi и Sn 1, 57
- метаванадатов Cu, Pb, Ag, Hg^I , Hg^{II} , 2, 364
- рубидиатов Cu, Ni и Co 10, 107
- оксихинолятов Al, Fe, Zn, Cu, Mg 5, 345
- сульфата Pb 1, 6, 94
- Пропан, выделение из смеси предельных углеводородов 4, 363
- Пропиловый-н. спирт, определение 9, 354
- определение дегидратации 7, 81
- Протокатеховый альдегид для определения Fe 6, 371; 7, 214
- Проявляющие органические вещества, см. *n*-аминофенол, гидрохинон, метол; пирокатехин, *n*-фениллендиамин
- Псевдотиогидантрон, взаимодействие с BiCl_3 10, 50
- Псевдотиоциановая кислота $\text{HC}_3\text{N}_3\text{S}_3$ условия образования 3, 11
- Пурпурин, отличие из изопурпурина 2, 200
- Пыли медеплавильных заводов, определение Ni 6, 209
- Радий 224 , соосаждение с $\text{Th}(\text{OH})_4$ 10, 203
- Радиоизотопы для изучения отделения Ca от Mg 3, 290
- соосаждение с гидроксидами и сульфидами 10, 203
- Радиоактивные индикаторы в аналитической химии 1, 21
- для исследования соосаждения сульфидов 8, 3
- Радиоактивные элементы, определение эманулирующих элементов по α -лучам 1, 127
- Разделение церитовых земель на дидимовую и самариевую группы 9, 299
- Разделение элементов, разделение Zn, Cd и Pb в форме дитизонатов 2, 40
- Разделение элементов, проверка полноты их разделения при помощи радиоактивных индикаторов 1, 21,
- Рапы, определение K 6, 155
- Растворители, влияние на силу кислот и оснований 4, 270
- Растворители кислые, свойства кислот и оснований в них 6, 273
- неводные, применение в аналитической химии 4, 267
- Растворы, быстрый способ осветления 5, 239
- Реагенты аналитические, классификация их на основе энергетических характеристик 6, 211

- Реактив Несслера, изменение при хранении в стеклянных ампулах 2, 239
 Реактив Тиле для выделения Hg 5, 379
 Реактив Фолин-Дениса для определения пирамидона 5, 163
 Реактив Шиффа, приготовление 1, 302 применение 1, 301; 4, 14; 5, 32
 Реактивы сухие, применение для анализа руд и минералов в полевых условиях 2, 236
 Реакции аналитические, классификация их на основе энергетических характеристик ионов 6, 211
 Реакции окисления сопряженного, окисления Pt^{2+} бихроматом в присутствии Fe^{2+} 1, 86
 Реакции осаждения, оптимальные соотношения объемов при осаждении PbJ_2 и $PbSO_4$ 5, 339
 Редоксиндикаторы, параэтоксихризоидин 4, 332
 Редкоземельные элементы, дробная перекристаллизация магниевых нитратов 9, 299
 определение в рудах и минералах 3, 354
 открытие 7, 233
 отделение от Ce 2, 111
 реакции цветные 7, 226
 рентгеноспектральный анализ 4, 323
 Резорцин, отличие от орцина 2, 199
 окисление в присутствии Cu^{2+} и Ag^+ 4, 199
 Рений, комплекс роданидный, состав 10, 234
 с дифенилтиомочевинной 10, 231, 232
 с тиомочевинной и тиосемикарбазидом 10, 229, 232
 определение колориметрическое тиомочевинной 10, 230
 Рентгеноспектральный анализ, использование (W_1W_2)-диаграммы 10, 184
 метод «внутренних коэффициентов» 4, 323
 методика выполнения 7, 363
 количественного рентгеноспектрального анализа 8, 346
 при помощи интерполяции по эталонам 5, 251
 метод расчета фотометрических кривых 8, 311
 механический n -преобразователь 9, 113
 определение Hf в циркониевых минералах и концентратах 10, 14
 редкоземельных элементов 4, 323
 разборная рентгеновская трубка с обратным ходом лучей 7, 183
 Рентгенохимический анализ, построение кривой почернения 7, 180
 Рентгенохимический анализ, построение кривой почернения 7, 180
 Рефрактометр Пульфриха, измерение относительной дисперсии 4, 237
 Рефрактометрический анализ тройных систем 10, 3
 числа циклов в углеводородах 4, 259
 Рефракция для определения дегидратации некоторых спиртов 7, 78
 Рибофлавин, контроль производства 10, 191
 Риванол для определения W 8, 105
 определение флуоресцентное 6, 251
 Роданиды, открытие 3, 11
 реакция качественная 8, 225
 титрование раствором $Ce(SO_4)_2$ в ультрафиолетовых лучах 9, 146
 Роданина производные, влияние различных факторов на чувствительность реакции с ионами металлов 9, 88
 Роданохромат аммония для открытия Bi^{3+} 8, 177
 Родий, окисление висмутатом натрия до Rh^{5+} 2, 249
 определение 3, 105
 в присутствии Pt 2, 252
 титриметрическое 2, 247
 открытие капельно-бесстружковым методом в драгоценных сплавах 1, 254
 реакция качественная 2, 249
 Ртуть, взаимодействие с 1,2-дитиол-3-тиолами 6, 333
 α -дитолилтиокарбазоном 1, 200
 салицилаламинами 5, 215
 выделение реактивом Тиле 5, 379
 комплекс йодистый, взаимодействие с ортофенилендиамином Cu 4, 109
 ксантогенатный 10, 300
 с пинацианолом 2, 160, 167
 тиомочевинный, взаимодействие с $NH_4[Cr(SCN)_4(NH_3)_2]$ 7, 44
 определение колориметрическое 2, 170
 макро- и микрометод 4, 108
 полярографическое 4, 10
 титриметрическое 8, 147, 150
 фотонейлометрическое 5, 375
 в органических веществах микрометодом 3, 322
 осаждение 5-фенил-1,2-дитиол-3-тионом 6, 334
 открываемый минимум с ди- β -нафтилтиокарбазоном 9, 110
 открытие 1, 322; 5, 319
 дитолилтиокарбазоном 1, 202
 хроматографическое 8, 218; 9, 67
 флуоресцентное 10, 295
 чувствительность открытия замещенными роданина 9, 90
 реакция капельная 2, 169
 чувствительная 2, 122
 Ртуть, дитизонат, состав и константа нестойкости 8, 286
 метаванадат, производство растворимости для Hg^I и Hg^{II} 2, 364
 условия образования 2, 365
 сульфид, окисляемость 2, 118
 Ртутнойодистоводородный пирамидон, синтез 1, 118
 Рубановая кислота, взаимодействие с Cu 4, 212
 Рубановодородная кислота, производство: растворимости рубанатов Cu, Ni и Co 10, 107
 Рубидий, косвенное титриметрическое определение 1, 88
 Руды, источник возбуждения спектра их 9, 183
 определение Fe 7, 299
 Li 5, 234
 Ni 6, 208
 S 1, 166
 Sb 9, 150
 Ce и PЗЭ 3, 354
 применение для их анализа сухих реактивов 2, 236
 железные, определение титриметрическое Mn 10, 180

- железо-никелевые, определение Co 16, 303
 марганцевые, определение MnO, Mn₂O₃ и MnO₂ 4, 45
 олова, определение спектральное Sn 10, 273
 титаномагнетитовые, определение титриметрическое Mn 10, 180
- Руды циркония, определение Zr 6, 32
- Рутений, взаимодействие с диэтилдитиофосфорной кислотой 4, 51
 комплекс тиомочевинный 4, 49
 определение 3, 105
- Ряд растворимости метаванадатов 2, 368
 сульфидов драгоценных металлов 3, 108
 ферроцианидов 8, 228
 этилксантогенатов 4, 229
- Савол, взаимодействие с диметиланилином 6, 135
- Салицилаламины для определения Cu и Ni 6, 186
 получение и свойства 5, 211, 213
 трициклические внутрикомплексные соли Cu и Ni 7, 120
 физико-химические и аналитические параметры в ряду гомологов салицилалкиламинов 6, 303
 физические свойства 6, 304
- Салициловая кислота, полярографическое поведение 6, 98
 производные ее, реактивы на H₃BO₃ 7, 130
- Сальсолин, выделение электролитическое 6, 234
- Самарий, определение в нем европия 9, 11
- Сахара, замена сегетовой соли глицерином при их определении 3, 196
 определение 3, 131; 5, 300
 ускоренным методом в дубильных материалах 3, 66
 восстановление на Hg-капельном электроде 10, 176
- Сахарин, определение полярографическое 10, 175
- Светофильтры, боратные стекла для области 3000—4000 Å 8, 25
 кристаллические для ультрафиолетовой области спектра 8, 18, 23
- Свинец, взаимодействие с α-дитолилтиокарбазоном 1, 200
 с салицилаламинами 5, 215
 с салицилаламинами 6, 187
 восстановление формалином в щелочной среде 5, 255
 выделение PbO₂ на Pt-аноде ультрамикрометодом 8, 15
 комплекс ацетатный 4, 337
 ксантогенатный 10, 300
 тартратный 3, 331
 тиомочевинный, взаимодействие с NH₄[Cr(SCN)₄(NH₃)₂] и пикратом 7, 45
- Свинец, комплексобразование в растворах KCl и KBg 6, 218
 определение полярографическое 4, 89
 в присутствии Ba, Sr, Ca и Mg 3, 109
 титриметрическое 8, 149; 9, 146
 в смазочных маслах 5, 333
 в свинцовых сплавах 9, 147
 в сфалеритах и других минералах 1, 241
- отделение от Ba, Sr, Ca и Mg 3, 109
 от Ni электролизом 6, 376
 открытие 5, 319
 дитолилтиокарбазоном 1, 202
 хроматографическое 8, 218; 9, 67
 в церуссите, галените, англенизите и других минералах 6, 286
 полярография 2, 56, 348; 9, 336
- Свинец²¹² (радиоизотоп), соосаждение с Fe(OH)₃ и сульфидами тяжелых металлов 10, 203
- Свинец металлический, определение Bi 8, 275, примесей Ni 6, 375
- Свинец (соединения), амперометрическое титрование анионов солями Pb 1, 147
 дитизонат, состав и константа нестойкости 2, 33
 йодид, осаждение 5, 339
 метаванадат, условия образования и произведение растворимости 2, 364, 365
 оксидомид и оксийодид, осаждение 3, 110
 сульфат, осаждение 5, 341
 двойные соли с K₂SO₄ 1, 6
 сульфат, растворимость 1, 6, 10, 94, 103; 7, 14
 растворы твердые с Na₂SO₄ и K₂SO₄ 1, 6
- система PbSO₄—Li₂SO₄—NaNO₃[Mg(NO₃)₂, Al(NO₃)₃—H₂O 6, 337
 PbSO₄—Th(NO₃)₄—Li₂SO₄—H₂O 7, 14
 ферроцианид, положение в ряду растворимости 8, 228
- Селен, открытие в стали 3, 3
 неочищенный, открытие в нем теллура 1, 260
- Сера, определение спектрохимическое 5, 51
 микрохимическое в минералах и рудах 1, 166
 в органических веществах 9, 224
 в органических веществах и топливе 9, 37
 в стали одновременно с C 4, 316
 в сульфаниамидных соединениях 3, 377
 пиритной серы в присутствии SO₄²⁻ 2, 314
- Серебро, взаимодействие с 1,2-дитиол-3-тиоами 6, 333
 α-дитолилтиокарбазоном 1, 200
 монобром- и моноиодацетоном 2, 187
 выделение электролитическое 6, 322
 комплекс ксантогенатный 10, 300
 тиомочевинный, взаимодействие его с пикратом и NH₄[Cr(SCN)₄(NH₃)₂] 7, 15
 константа равновесия реакции Ag с купфером 1, 137
 определение амперометрическое 10, 244
 колориметрическое 2, 170
 полярографическое в расплавах 5, 323
 спектральное 2, 230
 титриметрическое 8, 144, 150; 9, 146
 ультрамикрометодом в тонких слоях 6, 51
 открытие 4, 199
 открытие 1,4-диминодиоксином 1, 323
 формазилкарбонической кислотой 2, 133
 хроматографическое 8, 218; 9, 67

- чувствительность открытия замещенными роданина 9, 90
 потенциал восстановления на фоне расплавленных хлоридов 8, 42
 реакция капельная 2, 169
- Серебро (соединения), дитизонат, состав и константа нестойкости 8, 286
 ксантогенат, произведение растворимости 4, 227
 метаванадат, условия образования и произведение растворимости 2, 365, 364
 константы равновесия между ванадатом и ванадатами Hg^I , Hg^{II} , Pb и Cu 2, 370
 нитрат, сульфидный метод регенерации 4, 369
 сульфид, окисляемость 2, 118
 ферроцианид, положение в ряду растворимости 8, 228
 формазилкарбонат, строение 2, 132
 цианид, растворение в солях Hg^{2+} 2, 124
- Серная кислота, рК в лед. CH_3COOH 4, 272
 Сернистый ангидрид, определение в воздухе 4, 75
 в присутствии NO_2 , H_2S и CS_2 4, 78
- Сероводород, медный поглотитель при его определении в воздухе 9, 58
 определение в бензинах 2, 271
 для проявления катионов 4-й группы на хроматограммах 9, 71
 полярографическое определение 2, 226
- Сероуглерод, определение по поглощению в УФ 8, 28
- Серусодержащие вещества, открытие 6, 313
- Силан, анализ алкокси-, алкил- и арилпроизводных 4, 220
- Силикагель как поглотитель окислов азота 6, 231
- Силикат натрия как поглотитель окислов серы при элементарном анализе 9, 224
- Силиконовое масло, спектр поглощения в инфракрасной области 9, 212
- Скандий, осаждение гидроокиси 3, 155
 отделение пиридином 3, 153
- Скополамин, выделение электролитическое 6, 234
- Следы металлов, открытие следов драгоценных металлов в платине 1, 257
 определение загрязнений в основных компонентах 5, 219
 следов Ni в солях Al , Zn , Fe , Cr и Co 2, 328
- Смолы каменноугольные, открытие 3,4-бензпирена флуоресцентно-спектральным методом 5, 90
- Соли калийные, определение 4, 117
 расплавы, анализ полярографический 8, 38
 щелочных и щелочно-земельных металлов, определение Fe 7, 217
- Соль Мора для потенциометрического титрования $Na[AnCl_4]$ 1, 50
 Рейнке, осаждение комплексных ионов Bi , Hg , Cd 7, 43
 сегнетова, взаимодействие с Fe (111) 3, 8
- Соосаждение, исследование при помощи меченых атомов 7, 269
 соосаждение сульфидов с помощью радиоактивных индикаторов 8, 3
 Соосаждение меди с $Fe(OH)_3$, предупреждение соосаждения 9, 293
 никеля 2, 328
 радиоизотопов с гидроокисями и сульфидами 10, 203
 стронция с $BaCrO_4$ 7, 272
 таллия с As_2S_3 влияние поверхностно-активных веществ 10, 219
 таллия с $Hg[Cr(SCN)_4(NH_3)_3]_2$ 10, 222
 физико-химическая диаграмма 7, 278
 цезия с пикратом калия 10, 327
- Соляная кислота, рК в неводных средах 4, 270
 интерферометрические измерения растворов 5, 76
- Спектральный анализ, горизонтальная дуга переменного тока как источник возбуждения спектра руд и минералов 9, 183
 механический преобразователь 9, 113
 определение Be в алюмомагниевого сплавах 4, 80
 Ni в Zr 10, 20
 Ni и Zr 10, 75
 галондов и серы 5, 51
 Eu в Sm 9, 11
 Li в почвах 3, 362
 Co и Ni 2, 225
 налетов и осадков 2, 229
 основных компонентов глин 10, 158
 Pg в La 9, 11
 порошкообразных веществ с введенным порошков воздухом в зону разряда 10, 267
 Sr и Li в природных водах 9, 265
 роль диффузии в процессах на электродах 9, 76
- Спектральный анализ, совещание 9, 382
 схема дуги переменного тока с магнитной стабилизацией 10, 331
 фульгулятор для анализа растворов 4, 81; 9, 266
 эмиссионный, влияние валового состава проб на интенсивность линий Li в спектре анализируемой пробы 1, 25
- Спектрограф, вакуумный рентгеновский 10, 16
 рентгеновский типа Кошуа, способ устранения погрешностей фокусировки и увеличения его светосилы 6, 386
- Спектроскопия инфракрасная, кювета для количественного анализа в инфракрасной области и прибор для измерения толщины и клина кювет 10, 262
- Спектрофотометр СФ-11, описание 7, 351
- Спектрофотометрия в химическом анализе 7, 349
 как метод анализа многокомпонентных смесей 5, 139
 исследование реакций, имеющих значение в колориметрии 9, 134
 определение альдегидов 4, 14; 5, 32
 ванадия и титана при совместном присутствии 7, 359
 рН 2, 219
 формальдегида 1, 301
 гидразина следов 6, 368
- Специфические группировки см. органические реагенты
- Спирты, определение дегидратации 7, 78
 Спирты ароматные, определение в них эфирных масел 1, 159

- жирного ряда, определение по поглощению в УФ 8, 29
 первичные, определение 8, 61
 Сплавы, определение Cd 4, 181
 определение электрохронометрическое
 Zn и Cu 3, 26
 алюмомагниевого, определение Be 4, 80
 высоколегированные, определение W и Nb 6, 357
 медно-железные керамические, отделение Cu от Fe 7, 378
 свинцово-кадмиево-висмутовые, определение Bi 6, 185
 свинцовые, определение Sn 9, 147
 Сподумен, открытие Li 3, 302
 Стали, бесстружковый метод анализа 4, 158
 исследование погрешностей химического анализа 9, 373
 определение Al 2, 7
 V 1, 325
 W 1, 206; 3, 118
 Co 1, 184; 10, 304
 Mn 1, 194
 Mn и Cr из одной навески 8, 370
 Cu 6, 191
 Mo 4, 232
 Ni 6, 208, 105
 Se 3, 3
 C и S 4, 316
 Сплавы высоколегированные, определение
 W 8, 105
 Nb 6, 34
 высоконикелевые, определение Mn 4, 160
 высокохромистые, определение Mn 4, 159
 углеродистые, определение Mn 4, 159
 Станнит натрия для проявления катионов 4 группы на хроматограммах 9, 72
 Стекло, анализ системы $\text{Na}_2\text{O}-\text{CaO}-\text{SiO}_2$ на основании их физико-химических свойств 7, 285
 определение Mn бесстружковым методом 10, 378
 Стирол, восстановление на Hg-капельном электроде 5, 102
 и гомологи, относительная дисперсия 4, 187, 189
 Стрептомицин, определение колориметрическое 8, 46
 определение кислорода, растворенного в культуральной жидкости 9, 42
 Стрептоцид, специфические качественные реакции 5, 168
 Стрептоцид белый, взаимодействие с Hg 5, 319
 определение S в нем 3, 379
 Стрихин, выделение электролитическое 6, 234
 Стронций, адсорбция на BaCrO_4 7, 271
 определение титриметрическое 9, 146
 спектрохимическое в природных водах 9, 265
 сосаждение с BaCrO_4 7, 272
 Стронция метаванадат, положение в ряду растворимости 2, 364
 Суйфунит для хроматографии 8, 213; 9, 68
 Сульфадиазин, определение 2, 286
 определение S в нем 3, 379
 реакции качественные 5, 170
 Сульфазол, определение 2, 286
 полярнографическое поведение 6, 98
 реакции качественные 5, 170
 Сульфамеразин, определение S в нем 3, 379
 Сульфаметазин, определение S в нем 3, 379
 Сульфаметазин, определение 2, 286
 Сульфамидные соединения, определение титриметрическое 2, 285
 Сульфаниламид, полярнографическое поведение 6, 98
 Сульфаниламидные соединения, идентификация и схема качественного анализа 5, 166
 пиролиз 5, 171
 6-Сульфаниламидохинолин, определение 2, 286
 N⁴-Сульфанилилсульфаниламид (дисульфид), определение 2, 286
 6-Сульфанилпипиколиновая кислота, определение 2, 286
 Сульфанилицианамид, определение 2, 286
 N-Сульфанилилсульфаниламид, полярнографическое поведение 6, 98
 Сульфаниловая кислота, полярнографическое поведение 6, 98
 Сульфантрол, определение 3, 379
 Сульфаты, определение амперометрическое 1, 155
 йодометрическое полумикрометодом 3, 258
 колориметрическое 1, 171
 титриметрическое 1, 170
 определение фотометрическое в воде 4, 252
 Сульфатиазол, определение 2, 286
 полярнографическое поведение 6, 98
 реакции качественные 5, 169, 170
 Сульфгин, определение S в нем 3, 379
 определение 2, 286
 определение S в нем 3, 379
 полярнографическое поведение 6, 98
 реакции качественные 5, 170
 Сульфида ион, определение потенциометрическое 6, 72
 в смеси с $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ 6, 76
 в смеси $\text{SO}_3^{2-}-\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ 6, 76
 в смеси с SO_4^{2-} 6, 76
 определение титриметрическое 8, 150
 Сульфиды металлов, окисляемость 2, 118
 практический ряд сульфидов драгоценных металлов 3, 103
 применение поверхностно-активных веществ для устранения сосаждения ионов осадками сульфидов 10, 217
 сосаждение Zn, Co, Fe с HgS, CuS, CdS, Bi₂S₃, SnS, SnS₂, Sb₂S₃, As₂S₃, PbS, Ag₂S 8, 3
 Сульфит натрия, скорость реакции с йодатом калия 7, 168
 Сульфиты, определение потенциометрическое 6, 72
 в смеси с $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ 6, 72
 в смеси $\text{S}^{2-}-\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ 6, 72
 титриметрическое в ультрафиолетовых лучах 9, 145
 хронометрическое 7, 168
 реакции цветные на них 8, 306
 Сульфосалициловая кислота для хроматографического разделения Cu и Al 7, 377
 Сульцимид, определение S в нем 3, 379
 Суперфосфаты, определение воднорастворимой фосфорной кислоты 1, 292
 Сурьма, выделение в виде SbH₃ 9, 155
 комплекс ксантогенатный 10, 300
 определение, микрометод 9, 155

- полярографическое 3, 87
 титриметрическое в ультрафиолетовых лучах 9, 143
- Сурьма, определение фотометрическое 10, 291
 в рудах 9, 150
 осаждение при помощи $K_4[Fe(CN)_6]$ 4, 46
 отделение от ряда элементов, мешающих йодидтиомочевинному методу 9, 150
 открытие методом растирания 6, 286
 при помощи сухого реактива 2, 237
 реакция цветная с метилфиолетом 2, 179
- Сурьмы соли, определение свободной кислоты в растворе солей 4, 4
 ферроцианид, положение в ряду растворимости 8, 228
- Сфалерит, определение Zn 4, 174
- Таллеойхин, реакция образования 2, 27
- Таллий, взаимодействие тиомочевинного комплекса с пикратом и $NH_4[Cr(SCN)_{14}(NH_3)_2]$ 7, 45
 обнаружение 2, 181
 отделение от Zn 5, 19
 открытие флуоресцентное 10, 293
 капельное 3, 274
 соосаждение с $Hg[Cr(SCN)_4(NH_3)_2]_2$ 10, 222
 $TlCl_4^-$ с осадками, образованными *n*-диметиламиноазобензолом и натревой солью *n*-диметиламиноазобензол *n*-сульфокислоты 10, 211
 с As_2S_3 и его устранение 10, 219
- Таллия дитизонат, константа нестойкости 5, 17
 рейнекат, растворимость 10, 222
- Тальк для хроматографии 8, 213
- Танин для определения Nb 6, 357
 соосаждение W с метилфиолетом и таннином 10, 34
- Тантал, соединение роданидного комплекса с бруцнином, хиномом и цинхонином 1, 35
- Тантала карбид, определение в нем C 9, 362
- Тартрат натрия для ацидиметрического определения Sn 6, 300
- Тартраты, взаимодействие с Fe (III) 3, 7
- Теллур, открытие в минералах 1, 260
 реакция цветная 1, 259
- Тепловорная способность органических веществ, определение 3, 123
- Термометр сопротивления, криоскопический метод определения молекулярных весов с его применением 9, 22
- Термический анализ с регистрацией объема выделяющихся газов 8, 152
- Тетраборат натрия (бура) для определения Fe^{3+} 8, 127, 185
- Тетрабутиламинный йодистый, получение и регенерация 5, 107, 109
- Тетрабутоксисилан, спектр поглощения в инфракрасной области 9, 211
- Тетрагидро-1, 4-оксазин см. *морфолин*
- Тетраизоамилоксисилан, спектр поглощения в инфракрасной области 9, 211
- Тетралин, спектр поглощения в ближней инфракрасной области 6, 91
- 2, 3, 4, 4-Тетраметилгексен, дисперсия относительная 5, 95
- Тетраметилсилан, спектр поглощения в инфракрасной области 9, 211
- Тетраметил-*n*-фенилендиамин для обнаружения перекисей жирнов 1, 263
- Тетраметилловый эфир ортокремневой кислоты, 1 264
- определение алкоксильных групп 4, 221
- Si 4, 225
- C 4, 222
- Тетраметоксисилан, обнаружение в нем примесей $SiCl_4$, CH_3OH и C_2H_5OH 9, 166
- Тетраметоксисилан, спектр поглощения в инфракрасной области 9, 211
- Тетрароданодинхромоплат аммония см. *соль Рейнеке*
- Тетратрионат, окислительно-восстановительный потенциал системы тиосульфат-тетратрионат 2, 259
- Тетрафенилборнатрий для определения K и синтез 9, 270
- Тетрафенилсилан, спектр поглощения в инфракрасной области 9, 212
- Тетрафенилфосфоний для определения MnO_4^- 1, 319
- Тетрафеноксисилан, спектр поглощения в инфракрасной области 9, 211
- Тетраэтилсилан, открытие 6, 86
- Тетраэтоксисилан, обнаружение в нем $SiCl_4$, CH_3OH и C_2H_5OH 9, 166
- определение алкоксильных групп 4, 221
- Si 4, 225
- C 4, 222
- спектр поглощения в инфракрасной области 9, 211
- Тиазолидины, щелочной гидролиз и его аналитическое применение 6, 308
- Тиомочевина, взаимодействие с $FeCl_3$ 10, 48
 для определения Sb 9, 150, 156
 для открытия Co 9, 56
- Os 4, 49
- для проявления катионов 4-й группы на хроматограммах 9, 72, 73
- реакция на Re 10, 229
- Тиомочевина, соединения мало растворимые с тиомочевинной в анализе 7, 43
- Тиосемикарбазид, реакция на Re 10, 229
- Тиосульфат натрия для титрования OsO_4 1, 52, 54
- Тиосульфаты, кинетика окисления при помощи Fe (III) в присутствии Cu 10, 345
- окислительно-восстановительный потенциал системы тиосульфат-тетратрионат 2, 259
- определение амперометрическое 1, 155
- кинетическим методом 10, 344
- потенциометрическое 6, 72
- в смеси с SO_3^{2-} 6, 72
- в смеси с SO_3^{2-} и S^{2-} 6, 76
- титриметрическое 9, 145
- хронометрическое 7, 163
- Тинофаны, спектры комбинационного рассеяния 3, 83
- Титан, взаимодействие осадка титановой кислоты с PO_4^{3-} , 6, 11
- комплексы с ализарином, пирокатехином, перекисью водорода, таннином, хромотроповой кислотой 7, 281
- с комплексом III, восстановление на Hg -капельном электроде 8, 344
- с хромотроповой кислотой 7, 358
- определение методом осциллографической полярографии 9, 255
- спектрофотометрическое 7, 359
- в сталях 9, 262
- C в нем 10, 55
- осаждение фосфата 6, 8

- Титан, прибор для восстановления Ti амальгамой Zn 6, 384
 Титана фосфат, определение состава 6, 6
 Титаномагнетит, определение серы в нем 1, 169
 Титриметрический анализ, количественные характеристики, определяющие возможность применения комплексных соединений в титриметрическом анализе 10, 94
 полумикрометод определения функциональных групп в гуминовых препаратах 3, 181
 термодинамические критерии применимости химических реакций в титриметрическом анализе 7, 206
 Титрование амперометрическое для изучения растворимости диметилглиоксима 4, 286
 для исследования реакций осаждения Ni, Zn, Cu $K_3Fe(CN)_4$ 4, 96
 феррионидов тяжелых металлов 3, 303, 10, 244
 анионов $C_2O_4^{2-}$, PO_4^{3-} , CO_3^{2-} , $S_2O_3^{2-}$, SO_4^{2-} , MoO_4^{2-} , $Fe(CN)_6^{4-}$ 1, 147
 Cu и Zn 6, 109
 Ni 7, 152
 Ni в сталях 6, 105
 органических проявляющих веществ 6, 344
 PO_4^{3-} 1, 290; 4, 340
 Zn 5, 145,
 в малых объемах 4, 26
 Титрование кислотоосновное в неводных растворителях 4, 275
 турбидиметрическое
 Co 3, 34
 Mg в доломитах 3, 92
 Pb 4, 72
 в УФ лучах 5, 195
 Толидин см. также *арилламины первичные* для открытия Pг 7, 233
 1, 2-Толуидин-4, 6-димеркурацетат для открытия CN- в водном растворе 8, 170
 Толуол, дисперсия относительная в смеси с н-гептаном 4, 240
 определение в смесях с дезароматизированным бензином и лигроином 8, 251
 n-Толуолсульфохлорамин, натриевая соль см. *хлорамин I*
 6-Толухинальдин для осаждения W 6, 357
 Топливо, определение S 9, 37
 Топлива моторные, исследование продуктов окисления полярографическим методом 1, 216
 Торий, определение, приближенное в горной породе 1, 127
 Торий ²³⁴-²²⁷ радиоизотоп, соосаждение с $Cu(OH)_2$ и $La(OH)_3$ 10, 204
 Триены алифатические, дисперсия относительная 4, 187, 189
 Триметилаллилсилан, спектр поглощения в инфракрасной области 9, 212
 1, 1, 3-Триметилбутадие-1, 3, дисперсия относительная 5, 97
 Триметилэтоксисилан, спектр поглощения в инфракрасной области 9, 212
 Триоксифторор, производные, реактивы на Sb и Sn 10, 289
 Триптофан, цветная реакция с бромнитроиндандионом 9, 217
 Трихлоруксусная кислота, pK в лед. CH_3OOH 4, 272
 Трихлоруксусная кислота, полярографическое поведение на фоне $(CH_3)_4NJ$ 6, 98
 титрование в смеси с HCl 4, 279
 Трихлорэтилен, способ индикации 3, 63
 Тропеолин O, взаимодействие с вольфрамами 9, 172
 Тропилиден, дисперсия относительная 4, 187
 Турбидиметрия, см. также титрование турбидиметрическое
 исследование системы $BaSO_4-NaCl-C_2H_5OH-H_2O$ с точки зрения турбидиметрии 5, 281
 определение Cu 4, 212
 теория осаждения $BaSO_4$ с точки зрения турбидиметрии 5, 82
 Турмалин, определение в нем B и F 5, 30
 Углеводороды, анализ углеводородных смесей методом «оловянных точек» 5, 151
 дисперсия в бинарных углеводородных смесях 5, 290
 идентификация 4, 183
 определение рефрактометрическое числа циклов 4, 259
 разделение полумикроопределение углеводородных газов метанового ряда 4, 359
 разделение хроматографическое углеводородов в воздухе 5, 200
 Углеводороды ароматические, определение 3, 76
 определение дисперсионметрическим методом 9, 60, 116
 в смесях с углеводородами других классов 8, 245
 Углеводороды ароматические, определение по методу относительной дисперсии 4, 237
 в лигроиновых, керосиновых и газойлевых фракциях прямой гонки 7, 259
 в присутствии непредельных по методу относительной дисперсии 5, 94
 рефрактометрический анализ тройных систем 10, 3
 Углеводороды насыщенные, средняя дисперсия 4, 263
 Углеводороды непредельные, проверка криоскопического метода суммарного определения аренов и непредельных углеводородов 9, 7
 Углеводы, осветление растворов при их определении 5, 239
 Углерод см. также *элементарный органический анализ* определение совместно с N 3, 123
 C и S в стали 4, 316
 микрометодом, например в карбиде тантала 9, 359
 микрометодом в металлах 10, 51
 ультрамикрометодом 9, 362
 Углерод (радиоизотоп), методика определения радиоуглерода в органических соединениях 10, 368
 Углерода двуокись, определение по изменению электропроводности раствора едкого бария 2, 294
 поглощение в приборе-промывалке 9, 364
 Углерода окись, окисление малых концентраций до CO_2 и определение CO 2, 296
 Угли, определение C и H 8, 161
 определение теплотворной способности 3, 124

- Угли бурые, рациональный анализ минеральной составной части 10, 373
- Удобрения, анализ 5, 249
- Уксусная кислота, интерферометрическое исследование растворов 6, 242
открытие в присутствии муравьиной, молочной, винной, лимонной, сахара и сахарина, 1, 311
полярографическое поведение 6; 98
- Уксуснометилловый эфир, условия омыления и определение 5, 174
- Уксусный альдегид, определение 5, 32
определение в присутствии формальдегида 5, 85
- Ультрамикрометод химического анализа, аппаратура и особенности 7, 341
обнаружение и разделение элементов электролизом 8, 11
потенциометрическое титрование 9, 127
применение кремнеорганических покрытий 10, 251
- Ультрафиолетовые лучи в аналитической химии, исследование возможности колориметрического анализа в УФ части спектра 8, 22
качественный микрохимический анализ в УФ лучах 7, 195
колориметрическое определение Bi в присутствии больших количеств Pb 8, 270
объемный анализ в УФ лучах 5, 195
применение в анализе 9, 141, 193
фотометр для колориметрирования в УФ 8, 33
- Урамил-N-N-диуксусная кислота см. *комплексоны*
- Уран, взаимодействие UO_2^{2+} с салицилаллимином 6, 187
влияние Cl^- и NO_3^- на растворы UO_2^{2+} 10, 241
константа гидролиза UO_2^{2+} 10, 240
коэффициенты молярного погашения UO_2^{2+} и UO_2OH^+ 10, 238
определение, приближенное в горной породе 1, 127
полярографическое поведение U(VI) 4, 13
- Уроновые кислоты, разложение HCl и микрометод определения в целлюлозе 4, 354
- Урсалол, определение уротропина 6, 130
- Урострептин, определение уротропина 6, 129
- Уротропин, йодометрическое определение в лекарственных смесях 6, 127
- Усилитель импульсный для измерения pH стеклянным электродом 6, 56
- Фазовый анализ меди и ее окисных и сульфидных соединений 2, 253
смеси MnO , Mn_2O_3 , MnO_2 4, 40
- Фенилаллен, дисперсия относительная 4, 189
- Фенилантраниловая кислота для открытия Rh 2, 252
 Ce 7, 233
- Фениларсоновая кислота для осаждения Nb 6, 857
- Фенилацетилена гомологи, дисперсия относительная 4, 187, 189
- 1-Фенил - 2,3-диметил-4-диметиламино-5-пирразолон см. *пирамидон*
- Фенилдиметилпиразолон см. *антипирин*
- 4-Фенил-1, 2-дитиол-3-тион, синтез и свойства 6, 332
- o-Фенилендиамин для определения Cu 3, 253; 4, 108
 Hg 4, 108
конденсация с бензолом 5, 160
отличие от *m*- и *p*-фенилендиаминов 2, 202
- n*-Фенилендиамин, определение амперометрическое 6, 344
отличие от диметил-*n*-фенилендиамина 2, 201
от *m*-фенилендиамина 2, 203
от 1, 4-диамино-2-метилбензола 2, 203
- Фенилкарбаминная кислота и ее изопропиловый и этиловый эфиры 8, 119
- 3-Фенил-1-*n*-нитрофенил-3-окситриазен, реактив на Mg 4, 244
синтез 6, 288
- Фенилсемикарбазид для определения Cu и синтез 7, 244
- Фенилфлуорон для определения Sb(III) 10, 291
- Фенилхлорсилан см. *кремнийорганические соединения*
- Феноксацетамиды и феноксацетанилиды, получение 5, 7
сводка констант 5, 7
- Феноловый красный для открытия La 7, 233
- Фенолы, идентификация 5, 7
определение 10, 116
в растворах смол и пластификаторов 18, 169
- Фенольные гидроксилы, определение совместно с карбоксилатами в гуминовых препаратах 3, 183
- Фенопрен, дисперсия относительная 4, 189
- Феррицианиды для определения сахаров 3, 131; 5, 300
для осаждения Ni , Zn , Cu 4, 96
определение весовое 7, 219
реакция качественная 3, 250
- Ферровольфрам, определение W 3, 121
растворение в $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$ и 30%-ной H_2O_2 3, 374
- Ферромолибден, определение в нем Mo 4, 233
- Ферроцианид калия для амперометрического титрования солей Ag 10, 244
для амперометрического титрования Zn^{2+} 5, 145
- Ферроцианиды, определение амперометрическое 1, 156
весовое 7, 221
система $\text{CdSO}_4 - \text{Li}_4\text{Fe(CN)}_6 - \text{H}_2\text{O}$ 6, 150
 $\text{CdSO}_4 - \text{K}_4\text{Fe(CN)}_6 - \text{H}_2\text{O}$ 6, 151
 $\text{CoSO}_4 - \text{K}_4\text{Fe(CN)}_6 - \text{H}_2\text{O}$ 3, 31
 $\text{NiSO}_4 - \text{Me}_4\text{Fe(CN)}_6 - \text{H}_2\text{O}$ 1, 224
эмпирический ряд растворимости 8, 228
- Физико-химический анализ систем, имеющих значение в аналитической химии, исследование кинетики коагуляции PdJ_2 по методу светопоглощения 4, 136
исследование реакции образования рубаната меди при помощи метода светопоглощения 4, 212
система $\text{AlF}_3 - \text{NaF} - \text{H}_2\text{O}$ 2, 93
 $\text{BaSO}_4 - \text{NaCl} - \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} - \text{H}_2\text{O}$ 5, 281
дифенилкарбазид-хромат 5, 272
 $\text{CdSO}_4 - \text{Li}_4\text{Fe(CN)}_6 - \text{H}_2\text{O}$, $\text{CdSO}_4 - \text{K}_4\text{Fe(CN)}_6 - \text{H}_2\text{O}$ 6, 149
 $\text{CoSO}_4 - \text{K}_4\text{Fe(CN)}_6 - \text{H}_2\text{O}$ 3, 31
 $\text{NiSO}_4 - \text{Me}_4\text{Fe(CN)}_6 - \text{H}_2\text{O}$ 1, 224
 $\text{K}_2\text{PdCl}_4 - \text{KJ} - \text{H}_2\text{O}$ 3, 276; 4, 67

- $PbSO_4 - Me_2SO_4 - H_2O$ 1, 6
 $PbSO_4 - Me_2NO_3 - H_2O$ 1, 94
 $PbSO_4 - Li_2SO_4 - NaNO_3$
 $[Mg(NO_3)_2Al(NO_3)_3] - H_2O$ 6, 337
- Физико-химический анализ систем, имеющих значение в аналитической химии, растворимость осадков в сложных (реальных) условиях 7, 14
 теория осаждения $BaSO_4$ с точки зрения турбидиметрии 5, 82
- Фильтровальная трубочка 1, 171
- Фильтры, замена бумажных стеклянными при анализе на P 5, 124
- Флуоресцентный анализ каменноугольных смол 5, 90
 определение акрихина и риванола в биологических объектах 6, 251
 открытие Tl и Hg 10, 293
 хинина 2, 27
- Формазилкарбоновая кислота как реактив 2, 131
- Формальдегид, восстановление на Hg-капельном электроде 2, 135
 для восстановления Bi^{3+} 1, 630
 гидратация в водных растворах 2, 137
 идентификация 2, 145
 определение полярографическое 6, 277, 278
 спектрофотометрическое 1, 301
 в присутствии масляного альдегида 6, 276
 в присутствии непредельных альдегидов 2, 143
 в присутствии уксусного альдегида 5, 35
- Формальдегид, определение совместно с фурфуролом 4, 18
 открытие в метиловом спирте 8, 125
 реакция специфическая на него 10, 63
- Фосфаты, взаимодействие осадка титановой кислоты с PO_4^{3-} 6, 11
 определение амперометрическое 1, 154, 290; 4, 340
- Фосфаты титана см. титан
- Фосфор, замена бумажных фильтров стеклянными при его определении 5, 124
 определение весовое 2, 357
 колориметрическое 4, 152
 титриметрическое 2, 357
 в почве 5, 247
 состав фосфоро-ванадиево-молибденового комплекса 2, 353
- Фосфорная кислота, открытие 6, 49
- Фосфорная кислота воднорастворимая, определение в суперфосфатах 1, 292
- Фосфорорганические соединения, одновременное микроопределение C, H и P 9, 275
- Фотоколориметрия для анализа природной воды 4, 248
 определение ацетальдегида 6, 353
 пирамидона 3, 163
 Mg в золе растений и естественных водах 6, 289
 SO_2 в воздухе 4, 75
 Sb йодидтиомочевинным методом 9, 150
- Фталевая кислота, гидросолепекись для анализа непредельных соединений 2, 281
 определение ее сложных эфиров 5, 354
 полярографическое поведение 6, 98
- Фтор, определение колориметрическое 1, 106
 титриметрическое раствором $Th-(NO_3)_4$ 10, 358
 в присутствии В 5, 28
 в органических соединениях 3, 145; 10, 358
 в органических соединениях в присутствии Р 10, 361
 в органических соединениях, содержащих Cl, N, S 10, 355
 реакция с титанхромотроповым реактивом 7, 281
- Фторид натрия для потенциометрического титрования солей Al 7, 175
- Фторорганические соединения, определение паров в воздухе 8, 178
- Функционально-аналитические группы для Fe^{3+} и Bi^{3+} 10, 47
- Функциональные группы в гуминовых препаратах, определение 3, 181
- Фуксин как индикатор при определении As (III) 2, 173
- Фуксинформальдегидный реактив для определения SO_2 4, 75
- α -Фурилдиоксим, восстановление на Hg-капельном электроде 7, 156
 для весового и колориметрического определения Ni 8, 114
 β -Фурфуральдоксим для осаждения Pd 4, 207
- Фурфурол как индикатор в физико-химическом анализе органических соединений 4, 169
 для открытия ацетона 10, 67
- Фурфурол, определение совместно с формальдегидом 4, 18
 определение полярографическое в фурфурол-формальдегидной смоле 2, 344
 спектрофотометрическое 4, 14
 чувствительность открытия димедоном 8, 124, 125
- Хинализарин, взаимодействие с Pb 5, 319
- Хинин, выделение электролитическое 6, 234
 открытие флуоресцентное 2, 27
- Хинолин, определение по поглощению в УФ 8, 28
- Хинолинмеркурацетат, взаимодействие с NO_2^- 7, 54
- Хлор, определение мезо-хлора в ряду акридина 3, 113
 определение совместно с Br в органических соединениях 3, 145
 в органических соединениях 10, 323
- Хлор активный, определение в воде 4, 365
 определение в воде и растворах хлорной извести 4, 251
 экспресс-метод (колориметрический) определения в питьевой воде 1, 295
- Хлорамин Т, применение в качественном анализе 10, 380
 в количественном анализе 6, 39
- Хлораты, определение аскорбинометрическое 8, 359
- Хлориды, окисление Cl^- броматом калия 2, 190
 определение 8, 144
 в йодидах 4, 200
 в присутствии Br^- и J^- по методу Берга 2, 187
 открытие хроматографическое 8, 218
- Хлориты, определение потенциометрическое 10, 38

- α -Хлорнафталин, спектр поглощения в ближней инфракрасной области 6, 90
- Хлорная кислота, титрование смеси с соляной 4, 282
- Хлоруксусная кислота, полярографическое поведение 6, 98
- титрование в неводных средах 4, 277
- Хром, ксантогенатный комплекс Cr(VI) 10, 300
- окисление Cr(III) хлораммином T 10, 381
- определение персульфатно-кобальтовым методом в сталях и чугунах 8, 370
- полярографическое 4, 11
- в сталях 4, 160
- открытие при помощи сухого реактива 2, 237
- полярография 2, 350
- приготовление и сохранение титрованного раствора CrCl₂ 6, 178
- применение солей Cr(III) для определения Bi 6, 178
- As 7, 242
- экстракция эфиром в виде надхромовой кислоты 9, 51
- Хрома окись как катализатор, приготовление и применение 9, 37
- в элементарном органическом анализе 5, 296
- Хрома соли, концентрирование Ni из раствора их 2, 331
- Хромат калия для определения Co 1, 184
- Хроматографический анализ, адсорбционные ряды ионов на различных адсорбентах 8, 211
- адсорбция вторичная на Al₂O₃ 8, 50
- обменная 3, 203
- на бумаге, в приложении к смесям первичных ариламинов 5, 39
- для исследования комплексных соединений Re 10, 234
- Хроматографический анализ в качественном анализе 9, 67
- обзор 8, 195
- обменно-катионные хроматограммы Cu²⁺ — Co²⁺ и Co²⁺ — Ni²⁺ 4, 131
- осадочная хроматография в качественном полумикроанализе 8, 217
- применение в анализе медно-железных керамических сплавов и бронз 7, 377
- разделение углеводов в воздухе 5, 200
- катионов при помощи 8-оксихинолина, β -нафтохинолина и купферона 3, 349
- распределительная, применение в анализе 3, 220
- реакции на глюкозу и ацетон 10, 65
- совещание 9, 121
- сравнительная характеристика ионообменивающих веществ 7, 153
- теория 3, 213
- Хроматы, взаимодействие Cr₂O₇²⁻ и CrO₄²⁻ с диантипирилфенилметаном 6, 43; 7, 224
- с арсенитом 5, 123
- определение потенциметрическое ультрамикрометодом 9, 132
- Cr₂O₇²⁻ в присутствии сильных кислот 10, 44
- реакция хромата с дифенилкарбазидом 5, 272
- Хромоген черный, специальный ET-OO как комплексометрический индикатор 8, 163
- Хромотроповая кислота, цветная реакция на ион F⁻ с титанхромотроповым реактивом 7, 281
- Хронометрический метод, определение концентрации электролитов 7, 163, 168
- методика по скорости помутнения 4, 341
- Цезий, определение в виде Cs₃ Bi₂ J₉ 10, 119
- косвенное титриметрическое 1, 88
- в поллуците 10, 122
- соосаждение с пикратом K 10, 327
- Целлюлоза, определение в ней уоновых кислот 4, 354
- Цериметрия в ультрафиолетовых лучах 9, 141
- Церий, взаимодействие Ce³⁺ с салицилаллиминном 6, 187
- комплекс с лимонной кислотой 3, 227
- определение аскорбинометрическое 8, 362
- колориметрическое 3, 226
- титриметрическое 5, 196, 197
- в рудах и минералах 3, 354
- отделение от тяжелых металлов 3, 228
- от редкоземельных элементов 2, 111
- открытие в присутствии PЗЭ и Th 7, 234
- соосаждение с гидроокисями и сульфидами тяжелых металлов Ce¹⁴¹⁺¹⁴³ 10, 203
- электрохимический эквивалент 6, 19
- Церия сульфат для потенциметрического титрования закиси меди в присутствии гидразина 1, 75; 1, 47
- Церуссит, открытие в нем Pb 6, 286
- Цианиды, определение 3, 188; 8, 145
- реакции микрокристаллоскопические на них 8, 168
- Цианистый водород, отгонка 3, 194
- Циклические соли, влияние pH на их окраску 6, 144
- Циклобутилбензол, дисперсия относительная 4, 188
- Циклогексадиен, дисперсия относительная 4, 186
- Циклогексан, дисперсия в смеси с бензолом и циклогексеном 5, 291
- Циклогексанола, применение в аргентометрии 3, 233
- Циклогексен, дисперсия относительная 5, 96, 4, 186
- дисперсия в смеси с бензолом 5, 291
- перекись, синтез и полярографическое определение 1, 211
- 2-Циклогексилбутен-2, дисперсия относительная 5, 96
- Циклопентадиен-1,3, дисперсия относительная 4, 187
- Циклооктадиен-1,5, дисперсия относительная 4, 187
- Циклооктетраен, дисперсия относительная 4, 187
- Циклооктен, дисперсия относительная 4, 187
- Циклопентадиен и метилциклопентадиен, дисперсия относительная 4, 186
- Циклопропаны, спектры комбинационного рассеяния 3, 83
- Циклопропилбензол, дисперсия относительная 4, 188
- Циклы, идентификация 3, 81

- Цинк, взаимодействие с α -дитолилтиокарбазоном 1, 200
 с никотинродановым реактивом 6, 325
 с пирамидонродановым реактивом 4, 173
 с салицилаланинами 5, 215
 комплекс виннокислый, устойчивость 6, 119
 ксантогенатный 10, 300
 определение амперометрическое 5, 145;
 6, 109
 весовое пикролоновой кислотой 1, 115
- Цинк, определение в виде этилксантогената 2, 215
 кондуктометрическое 7, 158
 полярографическое 2, 85, 334; 6, 101
 титриметрическое $K_3Fe(CN)_6$ 4, 98
 после отделения Cd 5, 219
 электрохронметрическим методом 3, 25
 в дюрочице 5, 150
 в кадмии 2, 85, 334
 в сплаве «электрон» и в сфалерите 4, 174
 отделение In 5, 20
 открытие дитолилтиокарбазоном 1, 202
 открываемый минимум ди- β -нафтилтиокарбазоном 9, 110
 предел пирамидон-родановым реактивом 1, 118
 полярография, осциллографическая 9, 337
 на фоне 30%-ного раствора $CaCl_2$ 2, 56
 реакция цветная с метилвиолетом 2, 373
 скорость потенциометрического титрования $K_3Fe(CN)_6$ 8, 253
 соосаждение с HgS , CuS , CdS , Bi_2S_3 , SnS_2 8, 6
 металлический, определение в нем примесей Al 9, 98 Fe 7, 217
- Цинка соединения, дитизонат, состав и константа нестойкости 2, 33; отношение к H_2S 2, 41
 концентрирование Ni из растворов солей Zn 2, 330
 метаванадат, положение в ряду растворимости 2, 364
 оксихинолят, произведение растворимости 5, 348; условия осаждения 6, 109
 сульфат, исследование реакции с $Va(OH)_2$ 4, 122
 условия образования $ZnSO_4 \cdot 4Zn(OH)_2$ 4, 122
- Цинка соединения сульфид, окисляемость 2, 118
 ферроцианид цинка-калия, применение геля для осветления растворов 5, 240
 ферроцианид цинка, положение в ряду растворимости 8, 228
- Циркон, определение Zr 6, 32
- Цирконий, взаимодействие с арсеназо 7, 227
 с салицилаланином ZrO^{2+} 6, 187
 определение миндальной кислотой 6, 27
 в HfO_2 спектральное 10, 75
 в цирконе, эвдиолитовой и цирконо-вой рудах 6, 32
 отделение от Fe, Al, Cr, Ti, V PЗЭ 6, 29
- Цирконий⁹⁵ (радиобезотоп), соосаждение с $Fe(OH)_3$ 10, 203
- Цирконий, определение в нем Hf спектральное 10, 20
- минералы и концентраты, определение в них Hf 10, 14
- Цитраль, восстановление на Hg-капельном электроде 4, 104
 константа равновесия между α - и β -формами 2, 142
 определение в присутствии цитронел-лала 4, 106
 чувствительность открытия димедоном 8, 124, 125
- Цитронеллаль, восстановление на Hg-капельном электроде 4, 105
- Чугуны, исследование погрешностей хими-ческого анализа 9, 373
 определение V 1, 325
 Mn 1, 194
 Mn и Cr из одной навески 8, 370
- Чугуны, определение Cu бесстружковым ме-тодом 6, 191
- Шлак мартеновский, определение S 1, 169
- Щавелевая кислота, интерферометрическое исследование растворов 6, 239
 полярографическое псевдене 6, 98
- Щелочь для проявления катионов 4 группы на хроматограммах 9, 71
- Экстракция, изучение экстракции надхро-мовой кислоты эфиром 9, 51
 $H[NbO(SCN)_4]$ кислородсодержащими органическими веществами 1, 30
 8-оксихинолята Al 2, 103 изоамиловым спиртом 2, 9
 применение дитизона в качестве экст-ракционного индикатора 8, 140
 этилксантогенатных комплексов 10, 229
- Электрод графитовый как катод во внутрен-нем электролизе 6, 322
 золотой для потенциометрического титрования тиосульфата йодом 2, 261
 из платины, блестящей и платнирован-ной, для потенциометрического титро-вания тиосульфата йодом 2, 261
 полученный путем каталитического раз-ложения H_2O_2 на Pt 10, 38
 ртутный капельный см. *полярография*
 стеклянный для измерения pH 6, 56
 сурьмяный, изучение свойств литого Sb-электрода при непрерывном измере-нии pH 6, 157
- Электрод ферри-ферроцианидный для тит-рования 8, 340
- Электроды твердые, восстановление Pt 10, 306
- Электролиз, выделение Cu, Al и Bi методом внутреннего электролиза 6, 321
 прибор автоматический для электрохи-мического анализа 4, 21
 прибор с обновляющимся плоским ка-тодом 7, 186
 ультрамикророзэлектролиз с Pt-электрода-ми 8, 12
 на Hg-катоде 8, 15
- Электролизер для электрохронметрическо-го метода 3, 23
- Электролитическая ячейка для определения кислорода, растворенного в культураль-ной жидкости антибиотиков 9, 43
 для разделения газов, выделяющихся на катоде и аноде 1, 127

- Электролиты, измерение электропроводности 3, 96
- «Электрон», определение в нем Zn 4, 174
- Электропроводность, измерение по разности внутренних сопротивлений элементов 3, 96
- определение некоторых газов методом электропроводности 2, 294
- Электрохимические методы анализа, со-
вещание 5, 127
- Электрохронометрический метод см. *куло-
нометрия*
- Элементарный органический анализ, аппа-
ратура для анализа нитросоединений
скоростным методом 4, 295
- Элементарный органический анализ, аппа-
ратура для определения органического
углерода в пресных водах 4, 193
- образование окислов азота при сожже-
нии в быстром токе O₂ и в пустой труб-
ке 3, 176
- определение
азота 4, 54; 7, 112
галогенов 3, 130; 7, 71; 10, 323
ртути 3, 322
серы 9, 37; 7, 116
- серы одновременно с азотом 7, 116
- серы в сульфаниламидных соединениях
3, 377
- углерода и водорода 2, 274; 7, 96
- углерода и водорода совместно с тепло-
творной способностью 3, 123
- углерода и водорода в азотсодержащих
соединениях 6, 317
- в нитросоединениях 4, 292
- углерода, водорода и фосфора в со-
держащих S и N 8, 158
- в присутствии катализаторов 5, 296
- углерода и водорода одновременно с
S в органических соединениях состава
C, H, O, N и S 7, 104
- углерода, водорода и фосфора в со-
единениях состава C, H, O, P и N
9, 275
- хлора в алкил- и арилхлорзамещенных
силана 4, 226
- Элементарный органический анализ, опреде-
ление фтора 10, 355, 358
- поглотитель сухой для улавливания
окислов азота при определении C и H
6, 230
- поглощение окислов серы окислами ме-
таллов и силикатами 9, 224
- применение скелетного никелевого ката-
лизатора к количественному анализу
галоидорганических соединений 6, 223
- совещание 4, 319
- Элеостеариновая кислота, цветная реакция
с пикриновой кислотой, 9, 308
- Эметин, выделение электролитическое 6, 234
- Энергетические характеристики ионов и
классификация на их основе реакций,
реагентов и ионов 6, 211; 9, 282
- Эпигидриновый альдегид, определение ко-
лориметрическое 7, 74
- Эритрин, открытие Fe и Co 6, 285
- Эритроинин, реакция образования 2, 27
- Этан, изотерма адсорбции на угле 5, 205
- определение в смеси предельных угле-
водородов 4, 363
- Этанол мутности, методика приготовления
4, 343
- 1,4-Этиламинофенилмеркурацетат, взаимо-
действие с NO₂- 7, 54
- для определения колориметрического
NO₂- 9, 221
- 1,4-Этилбензиламинофенилмеркурацетат для
определения колориметрического нитри-
та 9, 221
- для открытия CN- 8, 169
- Этилендиамин, влияние на соосаждение
Cu с Fe(OH)₃ 9, 295
- способность к взаимодействию с Ni,
Fe (II), Pd и др. 1, 64
- Этиленгликоль, открытие при судебно-хи-
мическом анализе 6, 262
- Этил-β-кетолы, отношение к щелочным рас-
творам J₂ 6, 199
- Этилкетоны α-β-непредельные, отноше-
ние к щелочным растворам J₂ 6, 197
- Этилксантогенат калия для открытия Zn и
Cd 2, 215
- Этилмеркаптан, определение полярографи-
ческое 2, 268
- Этилниитрат, восстановление на Hg-капель-
ном электроде 10, 310
- определение растворимости в воде
10, 313
- Этилниитрит, восстановление на Hg-капель-
ном электроде 10, 310
- Этиловый спирт, обнаружение примеси в
(C₂H₅O)₄Si 9, 167
- определение дегидратации 7, 80
- колориметрическое 8, 30
- титриметрическое 9, 354
- в настойках 3, 239
- Этиловый эфир ортокремневой кислоты для
открытия H₃BO₃ 3, 172
- 1-Этинилциклогексен-1, дисперсия относи-
тельная 4, 187
- Эфедрин, выделение электролитическое
6, 234
- Эфиры, винилалкиловые, определение 1, 218
- αβ-дихлорэтилалкиловые, открытие и
определение 9, 105
- диэтиловые для экстракции Mo 8,
266
- простые галоидированные, методы
анализа 9, 105
- ортокремневой кислоты, открытие в
присутствии спиртов или SiCl₄ 9,
169
- αβ-трихлорэтилалкиловые, откры-
тие и определение 9, 105
- α-этилариловые, определение 8, 232
- «Эффект» утяжеления, о природе его 8, 314
- Яблочная кислота, полярографическое по-
ведение 6, 98
- Яды металлические, определение в пробах
биологического происхождения 6, 321
- Янтарная кислота, полярографическое по-
ведение 6, 98

СОДЕРЖАНИЕ

Авторский указатель за 10 лет (1946—1955 гг.)	1
Предметный указатель за 10 лет (1946—1955 гг.)	6

Техн. редактор *Д. А. Фрейман-Крупский*

Адрес редакции: Москва Б-64, Подсосенский пер., 21; тел. Б 7-19-46

Т-05031 Подписано к печати 19.V. 1958 г. Тираж 5175 экз. Зак. 3058
Формат бум. 70×108¹/₁₆. Печ. л. 3,08 Бум. л. 4¹/₈ Уч.-изд. л. 4,9

2-я типография Издательства Академии наук СССР. Москва, Шубинский пер., д. 10