

## Оглавление

<b>Предисловие</b> .....	3
<b>I. Введение</b> .....	6
<b>Глава 1. Аналитическая химия (аналитика) и химический анализ</b> ....	6
1.1. Основные понятия аналитической химии (аналитики) .....	6
1.2. Аналитические признаки веществ и аналитические реакции .....	13
1.3. Типы аналитических реакций и реагентов .....	18
1.4. Характеристика чувствительности аналитических реакций .....	20
1.5. Подготовка образца к анализу .....	22
1.5.1. Отбор средней пробы .....	22
1.5.2. Растворение пробы .....	26
1.6. Примеры и задачи к гл. 1 .....	27
1.6.1. Примеры .....	27
1.6.2. Задачи .....	29
<b>Глава 2. Краткий исторический очерк развития аналитической химии (аналитики)</b> .....	32
2.1. Введение .....	32
2.2. Качественный химический анализ .....	34
2.3. Количественный химический анализ .....	38
2.4. Органический элементный анализ .....	40
2.5. Физические и физико-химические (инструментальные) методы анализа .....	41
2.5.1. Оптические методы анализа .....	41
2.5.2. Хроматографические методы анализа .....	46
2.5.3. Электрохимические методы анализа .....	49
<b>II. Общие теоретические основы аналитической химии (аналитики)</b> .....	54
<b>Глава 3. Некоторые положения теории растворов электролитов и закона действующих масс, применяемые в аналитической химии (аналитике)</b> .....	54
3.1. Некоторые положения теории растворов электролитов, используемые в аналитической химии (в аналитике) .....	54
3.1.1. Сильные и слабые электролиты .....	54

3.1.2.Общая концентрация и активность ионов в растворе.....	57
3.1.3.Ионная сила (ионная крепость) раствора.....	60
3.1.4.Влияние ионной силы раствора на коэффициенты активности ионов.....	62
3.1.5.Характеристика рН водных растворов электролитов .....	66
3.2. Применение закона действующих масс в аналитической химии ..68	
3.2.1.Химическое равновесие.....	68
3.2.2.Константа химического равновесия .....	70
3.2.3.Условная константа равновесия .....	75
3.3. Примеры и задачи к гл. 3 .....	79
3.3.1.Примеры.....	79
3.3.2.Задачи .....	82
<b>Глава 4. Гетерогенные равновесия в системе осадок— насыщенный раствор малорастворимого электролита и их роль в аналитической химии (в аналитике)</b> .....	84
4.1. Гетерогенные равновесия в аналитической химии (в аналитике) ..84	
4.2. Способы выражения растворимости малорастворимых сильных электролитов .....	85
4.3. Произведение растворимости малорастворимого сильного электролита .....	86
4.4. Условие образования осадков малорастворимых сильных электролитов .....	92
4.4.1.Условие образования осадков .....	92
4.4.2.Дробное осаждение и дробное растворение осадков .....	93
4.4.3.Перевод одних малорастворимых электролитов в другие.....	95
4.5. Влияние добавок посторонних электролитов на растворимость малорастворимых сильных электролитов .....	97
4.5.1.Влияние добавок электролита с одноименным ионом.....	97
4.5.2.Влияние добавок постороннего (индифферентного) электролита .....	98
4.6. Влияние различных факторов на полноту осаждения осадков и их растворение .....	100
4.7. Примеры и задачи к гл. 4 .....	101
4.7.1.Примеры.....	101
4.7.2.Задачи .....	108
<b>Глава 5. Кислотно-основные равновесия и их роль в аналитической химии (в аналитике)</b> .....	110
5.1. Протолитические равновесия. Понятие о протолитической теории кислот и оснований.....	110
5.2. Протолитические равновесия в воде.....	114
5.3. Характеристика силы слабых кислот и оснований. Константы кислотности, основности и их показатели .....	117
5.3.1.Константа кислотности и рН растворов слабых кислот .....	117
5.3.2.Константа основности и рН растворов слабых оснований..	121

5.4. Гидролиз. Константа и степень гидролиза. Вычисление значений рН растворов солей, подвергающихся гидролизу .....	126
5.4.1. Гидролиз аниона слабой кислоты.....	130
5.4.2. Гидролиз катиона слабого основания .....	131
5.4.3. Гидролиз соли, содержащей катион слабого основания и анион слабой кислоты .....	133
5.5. Буферные системы (растворы). Значения рН буферных растворов .....	135
5.5.1. Буферная система, содержащая слабую кислоту и ее соль .....	137
5.5.2. Буферная система, содержащая слабое основание и его соль.....	138
5.5.3. Буферная емкость. Использование буферных систем в анализе .....	140
5.6. Примеры и задачи к гл. 5 .....	141
5.6.1. Примеры .....	141
5.6.2. Задачи.....	145
<b>Глава 6. Окислительно-восстановительные равновесия и их роль в аналитической химии (в аналитике).....</b>	<b>146</b>
6.1. Окислительно-восстановительные системы .....	146
6.2. Окислительно-восстановительные потенциалы редокс-пар (редокс-потенциалы, электродные окислительно-восстановительные потенциалы) .....	147
6.3. Потенциал реакции (электродвижущая сила реакции). Направление протекания окислительно-восстановительной реакции .....	154
6.3.1. Потенциал (электродвижущая сила) реакции .....	154
6.3.2. Направление протекания окислительно-восстановительной реакции.....	159
6.4. Влияние различных факторов на значения окислительно-восстановительных потенциалов и направление протекания окислительно-восстановительных реакций .....	162
6.5. Глубина протекания окислительно-восстановительных реакций .....	165
6.6. Использование окислительно-восстановительных реакций в химическом анализе .....	167
6.6.1. Окислительно-восстановительные реакции в качественном анализе .....	167
6.6.2. Окислительно-восстановительные реакции в количественном анализе .....	170
6.7. Примеры и задачи к гл. 6 .....	171
6.7.1. Примеры.....	171
6.7.2. Задачи.....	176
<b>Глава 7. Равновесия комплексообразования и их роль в аналитической химии (в аналитике) .....</b>	<b>179</b>
7.1. Введение .....	179

7.2. Общая характеристика комплексных (координационных) соединений металлов .....	180
7.3. Равновесия в растворах комплексных соединений. Константы устойчивости и нестойкости комплексов .....	190
7.4. Условные константы устойчивости комплексов .....	194
7.5. Влияние различных факторов на процессы комплексообразования в растворах.....	198
7.6. Типы комплексных соединений, применяемых в аналитике .....	199
7.7. Применение комплексных соединений в химическом анализе .....	205
7.8. Примеры и задачи к главе 7 .....	211
7.8.1.Примеры .....	211
7.8.2.Задачи.....	218
7.9. Номенклатура комплексных соединений.....	219
<b>Глава 8. Применение органических реагентов в аналитической химии (в аналитике)</b> .....	224
8.1 Введение .....	224
8.2. Реакции, основанные на образовании комплексных соединений металлов.....	225
8.3. Реакции без участия комплексных соединений металлов .....	229
8.3.1.Образование окрашенных соединений с открываемыми веществами .....	229
8.3.2.Образование органических соединений, обладающих специфическими свойствами .....	232
8.3.3.Использование органических соединений в качестве индикаторов в титриметрических методах количественного анализа .....	232
<b>Глава 9. Методы разделения и концентрирования веществ в аналитической химии (в аналитике)</b> .....	233
9.1. Некоторые основные понятия.....	233
9.2. Классификация методов разделения и концентрирования.....	234
9.3. Осаждение и соосаждение .....	237
9.4. Применение экстракции в аналитической химии (в аналитике) .....	240
9.4.1.Принцип метода жидкостной экстракции .....	240
9.4.2.Некоторые основные понятия жидкостной экстракции .....	242
9.4.3.Экстракционное равновесие .....	243
9.4.4.Влияние различных факторов на процессы экстракции.....	250
9.4.5.Классификация экстракционных систем .....	256
9.4.6.Использование процессов экстракции в фармацевтическом анализе .....	258
9.5. Примеры и задачи к гл. 9 .....	259
9.5.1.Примеры .....	259
9.5.2.Задачи.....	262

<b>Глава 10. Некоторые хроматографические методы анализа</b> .....	<b>264</b>
10.1. Хроматография, сущность метода.....	264
10.2. Классификация хроматографических методов анализа .....	265
10.3. Адсорбционная хроматография. Тонкослойная хроматография	269
10.4. Распределительная хроматография. Бумажная хроматография (хроматография на бумаге).....	278
10.5. Осадочная хроматография.....	280
10.6. Понятие о ситовой (эксклюзионной) хроматографии. Гель- хроматография .....	283
10.7. Примеры и задачи к гл. 10 .....	286
10.7.1. Примеры .....	286
10.7.2. Задачи .....	287
<b>III. Качественный химический анализ катионов и анионов</b> .....	<b>288</b>
<b>Глава 11. Аналитическая классификация катионов по группам.</b>	
<b>Сероводородный (сульфидный) анализ катионов</b> .....	<b>288</b>
11.1. Введение .....	288
11.2. Различные аналитические классификации катионов по группам	289
11.3. Сероводородная (сульфидная) классификация катионов по группам. Систематический анализ катионов по сероводородному (сульфидному) методу .....	291
11.3.1. Сероводородная (сульфидная) классификация катионов по группам .....	291
11.3.2. Систематический анализ катионов по сероводородному (сульфидному) методу .....	295
<b>Глава 12. Аммиачно-фосфатная классификация катионов по группам. Систематический анализ катионов по аммиачно- фосфатному методу</b> .....	<b>301</b>
12.1. Аммиачно-фосфатная классификация катионов по группам .....	301
12.2. Систематический анализ катионов по аммиачно-фосфатному методу.....	303
12.2.1. Анализ смеси катионов первой аналитической группы: $\text{Na}^+$ , $\text{K}^+$ , $\text{NH}_4^+$ .....	303
12.2.2. Анализ смеси катионов второй аналитической группы: $\text{Li}^+$ , $\text{Mg}^{2+}$ , $\text{Ca}^{2+}$ , $\text{Sr}^{2+}$ ; $\text{Ba}^{2+}$ , $\text{Mn}^{2+}$ , $\text{Fe}^{2+}$ , $\text{Al}^{3+}$ , $\text{Bi}^{3+}$ , $\text{Cr}^{3+}$ , $\text{Fe}^{3+}$ .....	305
12.2.3. Анализ смеси катионов третьей аналитической группы: $\text{Si}^{2+}$ , $\text{Zn}^{2+}$ , $\text{Cd}^{2+}$ , $\text{Hg}^{2+}$ , $\text{Co}^{2+}$ , $\text{Ni}^{2+}$ .....	310
12.2.4. Анализ смеси катионов четвертой аналитической группы: $\text{Sn}^{2+}$ , $\text{Sn}^{4+}$ , $\text{As}^{3+}$ , $\text{As}^{5+}$ , $\text{Sb}^{3+}$ , $\text{Sb}^{5+}$ .....	312
12.2.5. Анализ смеси катионов пятой аналитической группы: $\text{Ag}^+$ , $\text{Hg}_2^{2+}$ , $\text{Pb}^{2+}$ .....	314
12.2.6. Анализ смеси катионов всех пяти аналитических групп .....	316

**Глава 13. Кислотно-основная классификация катионов по группам.  
Систематический анализ катионов по кислотно-основному методу**

.....	320
13.1. Кислотно-основная классификация катионов по группам .....	320
13.2. Систематический анализ катионов по кислотно-основному методу	324
13.2.1. Анализ смеси катионов первой аналитической группы: $\text{Li}^+$ , $\text{Na}^+$ , $\text{K}^+$ , $\text{NH}_4^+$ .....	324
13.2.2. Анализ смеси катионов второй аналитической группы: $\text{Ag}^+$ , $\text{Hg}_2^{2+}$ , $\text{Pb}^{2+}$ .....	326
13.2.3. Анализ смеси катионов третьей аналитической группы: $\text{Ca}^{2+}$ , $\text{Sr}^{2+}$ , $\text{Ba}^{2+}$ .....	327
13.2.4. Анализ смеси катионов четвертой аналитической группы: $\text{Zn}^{2+}$ , $\text{Al}^{3+}$ , $\text{Sn}^{2+}$ , $\text{Sn}^{4+}$ , $\text{As}^{3+}$ , $\text{As}^{5+}$ , $\text{Cr}^{3+}$ .....	328
13.2.5. Анализ смеси катионов пятой аналитической группы: $\text{Mg}^{2+}$ , $\text{Sb}^{3+}$ , $\text{Sb}^{5+}$ , $\text{Bi}^{3+}$ , $\text{Mn}^{2+}$ , $\text{Fe}^{2+}$ , $\text{Fe}^{3+}$ .....	333
13.2.6. Анализ смеси катионов шестой аналитической группы: $\text{Cu}^{2+}$ , $\text{Cd}^{2+}$ , $\text{Hg}^{2+}$ , $\text{Co}^{2+}$ , $\text{Ni}^{2+}$ .....	335
13.2.7. Анализ смеси катионов всех шести аналитических групп	336

**Глава 14. Аналитические реакции катионов первой, второй и третьей аналитических групп .....**

.....	344
14.1. Введение .....	344
14.2. Аналитические реакции катионов первой аналитической группы по кислотно-основной классификации: $\text{Li}^+$ , $\text{Na}^+$ , $\text{K}^+$ , $\text{NH}_4^+$ ..	345
14.3. Аналитические реакции катионов второй аналитической группы по кислотно-основной классификации: $\text{Ag}^+$ , $\text{Hg}_2^{2+}$ , $\text{Pb}^{2+}$ .....	353
14.4. Аналитические реакции катионов третьей аналитической группы по кислотно-основной классификации: $\text{Ca}^{2+}$ , $\text{Sr}^{2+}$ , $\text{Ba}^{2+}$ ..	362

**Глава 15. Аналитические реакции катионов четвертой, пятой и шестой аналитических групп.....**

.....	372
15.1. Аналитические реакции катионов четвертой аналитической группы по кислотно-основной классификации: $\text{Zn}^{2+}$ , $\text{Al}^{3+}$ , $\text{Sn}^{2+}$ , $\text{Sn}^{4+}$ , $\text{As}^{3+}$ , $\text{As}^{5+}$ , $\text{Cr}^{3+}$ .....	372
15.2. Аналитические реакции катионов пятой аналитической группы по кислотно-основной классификации: $\text{Mg}^{2+}$ , $\text{Sb}^{3+}$ , $\text{Sb}^{5+}$ , $\text{Bi}^{3+}$ , $\text{Mn}^{2+}$ , $\text{Fe}^{2+}$ , $\text{Fe}^{3+}$ .....	384
15.3. Аналитические реакции катионов шестой аналитической группы по кислотно-основной классификации: $\text{Cu}^{2+}$ , $\text{Cd}^{2+}$ , $\text{Hg}^{2+}$ , $\text{Co}^{2+}$ , $\text{Ni}^{2+}$ ..	402

<b>Глава 16. Качественный анализ анионов. Аналитическая классификация анионов по группам. Аналитические реакции анионов первой аналитической группы.....</b>	<b>418</b>
16.1. Аналитическая классификация анионов по группам .....	418
16.2. Аналитические реакции анионов первой аналитической группы: $\text{SO}_4^{2-}$ , $\text{SO}_3^{2-}$ , $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ , $\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$ , $\text{CO}_3^{2-}$ , $\text{B}_4\text{O}_7^{2-}$ ( $\text{BO}_2^-$ ), $\text{PO}_4^{3-}$ , $\text{AsO}_4^{3-}$ , $\text{AsO}_3^{3-}$ , $\text{F}^-$ .....	423
<b>Глава 17. Качественный анализ анионов. Аналитические реакции анионов второй, третьей аналитических групп и некоторых органических анионов .....</b>	<b>450</b>
17.1. Аналитические реакции анионов второй аналитической группы: $\text{Cl}^-$ , $\text{Br}^-$ , $\text{I}^-$ , $\text{BrO}_3^-$ , $\text{CN}^-$ , $\text{SCN}^-$ , $\text{S}^{2-}$ .....	450
17.2. Аналитические реакции анионов третьей аналитической группы: $\text{NO}_2^-$ , $\text{NO}_3^-$ , $\text{CH}_3\text{COO}^-$ .....	464
17.3. Аналитические реакции некоторых органических анионов: тартрат-, цитрат-, бензоат- и салицилат-ионов .....	473
<b>Глава 18. Методы анализа смесей анионов различных аналитических групп .....</b>	<b>479</b>
18.1. Введение.....	479
18.2. Анализ смеси анионов дробным методом.....	479
18.2.1. Предварительные испытания .....	480
18.2.2. Дробное обнаружение анионов.....	482
18.2. Систематический анализ смеси анионов.....	496
<b>Глава 19. Анализ смесей катионов и анионов (качественный химический анализ вещества).....</b>	<b>501</b>
19.1. Введение .....	501
19.2. Подготовка вещества к качественному химическому анализу .....	502
19.3. Предварительные наблюдения и испытания .....	503
19.4. Перевод анализируемого образца в раствор (растворение) .....	508
19.5. Открытие катионов .....	512
19.6. Открытие анионов .....	512
<b>Глава 20. Применение физических и физико-химических методов в качественном анализе .....</b>	<b>515</b>
20.1. Введение .....	515
20.2. Оптические методы анализа .....	516
20.2.1. Эмиссионный спектральный анализ .....	518
20.2.2. Пламенная фотометрия (фотометрия пламени).....	520

20.2.3. Молекулярный абсорбционный спектральный анализ (спектрофотометрия) в ультрафиолетовой и видимой области спектра (-185—760 нм) .....	523
20.2.4. Инфракрасная спектроскопия .....	528
20.2.5. Другие оптические методы .....	586
20.3. Хроматографические методы анализа .....	591
20.4. Электрохимические методы анализа .....	592
<b>Список литературы</b> .....	<b>593</b>
Основная .....	593
Дополнительная .....	593
Общая .....	593
Специализированная .....	594
<b>Предметный указатель</b> .....	<b>595</b>
<b>Именной указатель</b> .....	<b>604</b>