

**УДК 543
ББК 24.4
B20**

Авторы:

A. T. Васюкова — доктор технических наук, профессор;
M. D. Веденяпина — доктор химических наук.

Рецензенты:

B. A. Баранов — доктор технических наук, профессор;
O. A. Ханчич — доктор химических наук, профессор.

Васюкова, Анна Тимофеевна.

B20 Аналитическая химия : учебник для бакалавров / А. Т. Васюкова, М. Д. Веденяпина. — 3-е изд. — Москва : Издательско-торговая корпорация «Дашков и К°», 2022. — 155 с. : ил.

ISBN 978-5-394-04723-7.

В учебнике рассмотрены основы гравиметрического и химического титриметрического методов анализа (кислотно-основное, окислительно-восстановительное, комплексонометрическое, осадительное титрование). Даны основные понятия теории индикаторов. Описаны оптические (УФ- и видимой-спектроскопии, ИК-спектроскопии и др.), хроматографические (газовая, газо-жидкостная, высокоэффективная жидкостная хроматография и ионообменная) и электрохимические (кондуктометрия, потенциометрия, полянография, вольтамперометрия, кулонометрия) методы анализа. Раскрыта сущность широко используемых в настоящее время методов масс-спектрометрии и ядерно-магнитного резонанса. Приведен подробный анализ веществ по их физическим константам. Рассмотрены методы обработки результатов анализа. Приведены тестовые задания.

Для студентов бакалавриата, обучающихся по направлению подготовки «Продукты питания из растительного сырья», а также студентов ссузов, преподавателей, специалистов пищевых и перерабатывающих отраслей, работников Роспотребнадзора.

© Васюкова А. Т., Веденяпина М. Д., 2019

© Васюкова А. Т., Веденяпина М. Д., 2021, с изм.

ISBN 978-5-394-04723-7

© ООО «ИТК «Дашков и К°», 2021, с изм.

СОДЕРЖАНИЕ

ВВЕДЕНИЕ	6
1. ОСНОВНЫЕ ПОНЯТИЯ АНАЛИТИЧЕСКОЙ ХИМИИ	7
1.1. Виды и методы проведения химического анализа	7
1.2. Качественный анализ	9
1.3. Количественный анализ	13
1.4. Измерения в аналитической химии	17
1.5. Химический эквивалент.....	19
1.6. Титр раствора	21
2. ГРАВИМЕТРИЯ	22
2.1. Формы осадка в гравиметрическом анализе	22
2.2. Фактор пересчета.....	23
2.3. Методика проведения гравиметрического анализа	25
3. ТИТРИМЕТРИЯ	30
3.1. Основные понятия титриметрии	30
3.2. Химическая лабораторная посуда и ее назначение	32
3.3. Приготовление титрованных растворов.....	35
3.4. Основные способы и методы титрования	36
3.5. Кислотно-основное титрование	37
3.5.1. Основные понятия кислотно-основного титрования.....	37
3.5.2. Индикаторы метода кислотно-основного титрования. Теории индикаторов	42
3.5.3. Техника титрования	47
3.6. Оксидиметрия	48
3.6.1. Основные понятия методов оксидиметрии	48

3.6.2. Перманганатометрия	50
3.6.3. Йодометрия	52
3.6.4. Хроматометрия	52
3.7. Комплексонометрия	53
3.8. Осадительное титрование	56
3.9. Методы разделения и концентрирования	59
4. ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКИЕ МЕТОДЫ АНАЛИЗА	61
4.1. Основные понятия	61
4.2. Методы нахождения неизвестной концентрации	62
4.3. Метрологические характеристики физико-химических методов анализа	67
4.4. Анализ веществ по их физическим константам	69
5. ХРОМАТОГРАФИЧЕСКИЕ МЕТОДЫ АНАЛИЗА	76
5.1. Основные принципы и виды хроматографических методов анализа	76
5.2. Газовая хроматография	78
5.3. Жидкостная хроматография	81
5.3.1. Понятие. Основные виды	81
5.3.2. Бумажная, тонкослойная хроматография	81
5.3.3. Высокоэффективная жидкостная хроматография	83
5.3.4. Ионная хроматография	85
5.4. Качественный и количественный хроматографический анализ	88
6. СПЕКТРОСКОПИЧЕСКИЕ МЕТОДЫ АНАЛИЗА	91
6.1. Основные принципы спектроскопических методов анализа	91

6.2. Методы получения спектров	92
6.3. УФ- и видимая спектроскопия	97
6.4. ИК-спектроскопия	103
6.5. Поляриметрия	105
6.6. Масс-спектрометрия.....	106
6.7. Ядерно-магнитный резонанс	108
7. ЭЛЕКТРОХИМИЧЕСКИЕ МЕТОДЫ АНАЛИЗА	111
7.1. Принципы и классификация электрохимических методов анализа	111
7.2. Кондуктометрия.....	112
7.3. Потенциометрия	116
7.4. Кулонометрия	120
7.5. Вольтамперометрия.....	121
ТЕСТЫ ПО АНАЛИТИЧЕСКОЙ ХИМИИ	131
РЕКОМЕНДУЕМАЯ ЛИТЕРАТУРА	153