

МИНИСТЕРСТВО ЗДРАВООХРАНЕНИЯ УКРАИНЫ
НАЦИОНАЛЬНЫЙ ФАРМАЦЕВТИЧЕСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ



И. С. Гриценко, В. В. Болотов, С. В. Колесник,
Е. Н. Свечникова, Т. В. Жукова, Е. Е. Микитенко, Е. В. Дынник,
Н. Ю. Голик, В. П. Мороз,
Т. А. Костина, Ю. С. Колесник,
А. И. Гризодуб, И. С. Терно

АНАЛИТИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

УЧЕБНОЕ ПОСОБИЕ
для студентов высших учебных заведений

Издание третье,
переработанное и дополненное

*Под общей редакцией
профессора И. С. ГРИЦЕНКО*

Харьков
НФаУ
«Оригинал»
2017

УДК 543.06(075)
ББК 24.441/442я73
А64

Р е ц е н з е н т ы:

И. А. ЖУРАВЕЛЬ, доктор химических наук, профессор, заведующая кафедрой клинической биохимии и судебно-медицинской токсикологии Харьковской медицинской академии последипломного образования;

Д. А. ЛЕОНТЬЕВ, доктор фармацевтических наук, заместитель директора по научной работе ГП «Украинский научный фармакопейный центр качества лекарственных средств».

*Рекомендовано
Министерством образования и науки Украины
(письмо №1/11-5672 от 13.06.2017 г.)*

Аналитическая химия : учеб. пособие для студентов вузов
А64 / И. С. Гриценко, В. В. Болотов, С. В. Колесник [и др.]; под общ. ред. И. С. Гриценко. — 3-е изд., перераб. и доп. — Х. : НФаУ ; Оригинал, 2017. — 504 с. : ил.
ISBN 978-966-615-522-4 (НФаУ).
ISBN 978-966-649-125-4 (Оригинал).

В пособии описаны виды анализа результатов химического эксперимента: качественный, количественный, инструментальный и статистический. В нем учтены требования Государственной фармакопеи Украины относительно использования молярной концентрации титрованных растворов; реакций идентификации; реакций, с помощью которых контролируют чистоту и допустимые пределы примесей; а также статистического анализа результатов химического эксперимента.

Для специальности 226 «Фармация» (образовательные программы «Фармация», «Клиническая фармация», «Технология парфюмерно-косметических средств»).

УДК 543.06(075)
ББК 24.441/442я73

ISBN 978-966-615-522-4
ISBN 978-966-649-125-4

- © Болотов В. В., Гайдукевич А. Н., Свечникова Е. Н., Сыч Ю. В., Жукова Т. В., Микитенко Е. Е., Дынник Е. В., Зареченский М. А., Колесник С. В., 2001
- © Гриценко И. С., Болотов В. В., Колесник С. В., Свечникова Е. Н., Жукова Т. В., Микитенко Е. Е., Дынник Е. В., Голик Н. Ю., Мороз В. П., Костина Т. А., Колесник Ю. С., Гризодуб А. И., Терно И. С., 2017, с изменениями и дополнениями
- © Национальный фармацевтический университет, 2017

СОДЕРЖАНИЕ

Предисловие.....	3
Раздел I. КАЧЕСТВЕННЫЙ АНАЛИЗ	5
Способы выполнения аналитических реакций.....	6
Условия выполнения и чувствительность аналитических реакций.....	7
Посуда и оснащение химической лаборатории	10
Правила и техника выполнения отдельных аналитических операций.....	11
Нагревание и выпаривание	12
Осаждение и фильтрование осадков	13
Центрифугирование, промывание и растворение осадков.....	13
Химические реагенты и правила обращения с ними	14
Правила работы и техника безопасности в лаборатории аналитической химии	15
Общие правила	15
Работа с кислотами и щелочами.....	17
Работа с вредными и ядовитыми веществами	17
Работа с горючими веществами	18
Работа с веществами, образующими взрывоопасные смеси	18
Первая помощь при несчастных случаях.....	18
КАЧЕСТВЕННЫЙ АНАЛИЗ НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ	19
Качественный анализ катионов	20
Катионы I аналитической группы K^+ , Na^+ , Li^+ , NH_4^+	22
Общая характеристика	22
Реакции катионов I аналитической группы	23
Систематический ход анализа смеси катионов I аналитической группы	30
Контрольные вопросы	33
Ситуационные задачи	33
Лабораторная работа	33
Катионы II аналитической группы Ag^+ , Hg_2^{2+} , Pb^{2+}	40
Общая характеристика	40
Реакции катионов II аналитической группы	40
Систематический ход анализа смеси катионов II аналитической группы	46
Контрольные вопросы	47
Ситуационные задачи	48
Лабораторная работа	48
Катионы III аналитической группы Ba^{2+} , Sr^{2+} , Ca^{2+}	50
Общая характеристика	50
Реакции катионов III аналитической группы	51
Систематический ход анализа смеси катионов III аналитической группы	55
Контрольные вопросы	58
Ситуационные задачи	58
Лабораторная работа	58

Систематический ход анализа смеси катионов I—III аналитических групп	61
Ситуационные задачи	67
Лабораторная работа	67
Катионы IV аналитической группы Al^{3+} , Cr^{3+} , Zn^{2+} , Sn^{2+} , $\text{Sn}(\text{IV})$, $\text{As}(\text{III})$, $\text{As}(\text{V})$	70
Общая характеристика	70
Реакции катионов IV аналитической группы	71
Систематический ход анализа смеси катионов IV аналитической группы	77
Контрольные вопросы	82
Ситуационные задачи	82
Лабораторная работа	82
Катионы V аналитической группы Fe^{2+} , Fe^{3+} , Mg^{2+} , Mn^{2+} , $\text{Sb}(\text{III})$, $\text{Sb}(\text{V})$, Bi^{3+}	85
Общая характеристика	85
Реакции катионов V аналитической группы	86
Систематический ход анализа смеси катионов V аналитической группы	93
Контрольные вопросы	97
Ситуационные задачи	97
Лабораторная работа	97
Катионы VI аналитической группы Cu^{2+} , Hg^{2+} , Co^{2+} , Ni^{2+}	102
Общая характеристика	102
Реакции катионов VI аналитической группы	102
Систематический ход анализа смеси катионов VI аналитической группы	106
Контрольные вопросы	109
Ситуационные задачи	110
Лабораторная работа	110
Анализ смеси катионов	112
Систематический ход анализа смеси катионов I—VI аналитических групп	112
Анализ смеси катионов без осадка	113
Анализ смеси катионов с осадком	121
Контрольные вопросы	129
Ситуационные задачи	130
Лабораторная работа	130
Качественный анализ анионов	135
Реакции анионов I аналитической группы	136
Реакции анионов II аналитической группы	146
Реакции анионов III аналитической группы	149
Реакции анионов органических кислот	153
Анализ смеси анионов	157
Особые случаи анализа смеси анионов	158
Анализ смеси S^{2-} , $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$, SO_4^{2-} , SO_3^{2-} -ионов	158
Анализ смеси Cl^- , Br^- , I^- -ионов	161
Анализ смеси NO_3^- , NO_2^- -ионов	163
Контрольные вопросы	165
Ситуационные задачи	166
Лабораторная работа	166
Анализ смеси неизвестного состава	180
Предварительные наблюдения и испытания	180

Перевод смеси в раствор	182
Анализ катионов.....	183
Анализ анионов	183
Контрольные вопросы	184
Ситуационные задачи.....	184
Лабораторная работа	185
ЗАДАЧИ ПО ТЕОРЕТИЧЕСКИМ ОСНОВАМ АНАЛИТИЧЕСКОЙ ХИМИИ 188	
Протолитические равновесия в растворах кислот и оснований	188
Задачи для самостоятельной работы.....	190
Равновесия в буферных растворах	191
Задачи для самостоятельной работы.....	192
Равновесия в растворах гидролизующихся солей	193
Задачи для самостоятельной работы.....	197
Равновесия в растворах комплексных соединений	198
Задачи для самостоятельной работы.....	199
Равновесия в гетерогенных системах	199
Задачи для самостоятельной работы.....	201
Раздел II. КОЛИЧЕСТВЕННЫЙ АНАЛИЗ 203	
Предмет и задачи количественного анализа	203
Классификация методов количественного анализа.....	203
ГРАВИМЕТРИЧЕСКИЙ МЕТОД АНАЛИЗА..... 204	
Методы осаждения	205
Методы отгонки.....	206
Методы выделения	206
Весы и техника взвешивания	207
Оборудование и техника выполнения основных операций.....	208
Расчеты в методах гравиметрического анализа	211
Контрольные вопросы	213
Лабораторные работы.....	214
ТИТРИМЕТРИЧЕСКИЕ МЕТОДЫ АНАЛИЗА..... 221	
Классификация по типам химических реакций	222
Классификация по способу титрования.....	222
Техника и точность анализа	223
Измерение объемов растворов	225
Расчеты в титриметрических методах анализа	228
Общие положения титриметрии.....	228
Способы выражения концентрации растворов.....	230
Расчетные формулы в титриметрическом анализе	232
Общие правила оформления лабораторного журнала.....	237
Лабораторные работы.....	238
Кислотно-основное титрование (метод нейтрализации)	240
Лабораторные работы.....	242
Контрольные вопросы	250
Кислотно-основное титрование в неводных средах	251
Лабораторные работы.....	256
Контрольные вопросы	261
Титриметрические методы осаждения (осадительное титрование)	262

Аргентометрия	262
Метод Мора.....	263
<i>Лабораторные работы.....</i>	264
Метод Фаянса — Ходакова	266
<i>Лабораторные работы.....</i>	267
Тиоцианатометрия (роданометрия)	269
Метод Фольгарда	269
<i>Лабораторные работы.....</i>	270
Меркурометрия.....	273
<i>Лабораторные работы.....</i>	274
Контрольные вопросы	276
Методы комплексообразования (комплексиметрия)	277
Меркуриметрическое титрование	278
<i>Лабораторные работы.....</i>	279
Комплексонометрия (трилонометрия)	281
<i>Лабораторные работы.....</i>	283
Контрольные вопросы	286
Окислительно-восстановительное титрование	286
Перманганатометрия.....	292
<i>Лабораторные работы.....</i>	293
Броматометрия.....	298
<i>Лабораторные работы.....</i>	299
Хроматометрия	302
<i>Лабораторные работы.....</i>	302
Йодометрия.....	304
Титранты метода	305
Условия йодометрических определений.....	308
<i>Лабораторные работы.....</i>	309
Йодхлориметрия	317
<i>Лабораторные работы.....</i>	319
Цериметрия	324
<i>Лабораторные работы.....</i>	325
Нитритометрия	327
<i>Лабораторные работы.....</i>	329
Контрольные вопросы	332
Раздел III. ИНСТРУМЕНТАЛЬНЫЕ МЕТОДЫ АНАЛИЗА	336
ОПТИЧЕСКИЕ МЕТОДЫ АНАЛИЗА	336
Абсорбционные оптические методы анализа	337
Атомно-абсорбционная пламенная спектрометрия (спектрофотометрия пламени)	339
Теоретические вопросы.....	342
Лабораторные работы.....	342
Молекулярный абсорбционный анализ	344
Колориметрия	345
Фотоколориметрия	345
Спектрофотометрия	347
Методика выполнения количественных определений методами фотоколориметрии и спектрофотометрии	352
Теоретические вопросы.....	354

<i>Лабораторные работы</i>	355
<i>Контрольные вопросы</i>	358
Эмиссионные методы анализа	359
Флюориметрия	359
<i>Теоретические вопросы</i>	363
<i>Лабораторные работы</i>	363
Рефрактометрия	365
<i>Теоретические вопросы</i>	369
<i>Лабораторные работы</i>	369
<i>Контрольные вопросы</i>	374
Поляриметрия	375
<i>Теоретические вопросы</i>	378
<i>Лабораторные работы</i>	378
<i>Контрольные вопросы</i>	380
ЭЛЕКТРОХИМИЧЕСКИЕ МЕТОДЫ АНАЛИЗА	380
Кондуктометрия	381
Классификация кондуктометрических методов анализа	384
Методика кондуктометрических определений	386
<i>Теоретические вопросы</i>	389
<i>Лабораторные работы</i>	389
<i>Контрольные вопросы</i>	392
Потенциометрия.....	392
Классификация потенциометрических методов анализа.....	394
Аппаратура	396
Методика потенциометрических определений.....	397
<i>Теоретические вопросы</i>	398
<i>Лабораторные работы</i>	399
<i>Контрольные вопросы</i>	402
Вольтамперометрия.....	403
Качественный полярографический анализ	406
Количественный полярографический анализ.....	407
Аппаратура	408
Этапы полярографических определений.....	409
<i>Теоретические вопросы</i>	409
<i>Лабораторные работы</i>	410
<i>Контрольные вопросы</i>	412
Амперометрическое титрование	412
Аппаратура	414
Этапы выполнения амперометрического титрования.....	414
<i>Теоретические вопросы</i>	415
<i>Лабораторные работы</i>	415
<i>Контрольные вопросы</i>	417
ХРОМАТОГРАФИЯ.....	418
Распределительная хроматография.....	419
Распределительная хроматография на бумаге	419
Распределительная хроматография в тонком слое сорбента.....	420
Аппаратура	421
Методика проведения хроматографических определений.....	421
<i>Лабораторные работы</i>	422
Осадочная хроматография.....	423
<i>Лабораторные работы</i>	423
Ионообменная хроматография	424

Теоретические вопросы.....	426
Лабораторные работы.....	426
Контрольные вопросы	427
Раздел IV. СТАТИСТИЧЕСКИЙ АНАЛИЗ РЕЗУЛЬТАТОВ ХИМИЧЕСКОГО ЭКСПЕРИМЕНТА	429
Принятые обозначения.....	429
Выборка.....	431
Среднее значение и дисперсия	432
Проверка однородности выборки. Исключение выпадающих значений вариант	434
Доверительные интервалы и оценка их величины	435
Односторонние и двусторонние доверительные интервалы	438
Метрологические характеристики методики анализа	439
Объединение выборок	440
Проверка наличия значимой систематической погрешности	443
Сравнение двух методик анализа по воспроизводимости	444
Метрологическая характеристика среднего результата.....	445
Сравнение средних результатов двух выборок	447
Интерпретация результатов анализа, полученных с помощью метрологически аттестованной методики	449
Оценка сходимости результатов параллельных измерений	449
Определение необходимого числа параллельных измерений	450
Гарантия качества продукции	450
Расчет и статистическая оценка параметров линейной зависимости	451
Последовательная схема статистического анализа результатов химических определений	457
Примеры	460
Расчет неопределенности функции нескольких случайных переменных	470
Линейная модель.....	472
Подход Уэлча-Саттертуэйт	474
Примеры расчетов неопределенности функции нескольких переменных	475
Расчет неопределенности испытания готового лекарственного средства методом высокоэффективной жидкостной хроматографии (ВЭЖХ).....	475
Прогноз неопределенности спектрофотометрического анализа готового лекарственного средства	480
Расчет среднего значения нескольких неравноточных выборок	481
Справочный материал.....	483
Литература	494

Навчальне видання

ГРИЦЕНКО Іван Семенович
БОЛОТОВ Валерій Васильович
КОЛІСНИК Сергій Вікторович
СВЄЧНИКОВА Олена Миколаївна
ЖУКОВА Тамара Володимирівна
МИКИТЕНКО Олена Євгенівна
ДИННИК Катерина Віталіївна
ГОЛІК Микола Юрійович
МОРОЗ Валерій Петрович
КОСТИНА Тетяна Анатоліївна
КОЛІСНИК Юлія Сергіївна
ГРИЗОДУБ Олександр Іванович
ТЕРНО Ірина Станіславівна

АНАЛІТИЧНА ХІМІЯ

Навчальний посібник
для студентів вищих навчальних закладів

Видання третє, перероблене і доповнене
Російською мовою

За загальною редакцією *I. С. ГРИЦЕНКА*

Редактор *Олена Трефілова*
Художній редактор *Гліб Кірееv*
Технічний редактор *Андрій Похила*
Коректори *Лора Мокроусова і Зінаїда Рикова*

Формат 60×90/16. Ум.-друк. арк. 31,50.
Обл.-вид. арк. 34,23. Тираж 300 пр. Зам. № 17-07.

Національний фармацевтичний університет.
61002, Харків, вул. Пушкінська, 53.
Свідоцтво суб'єкта видавничої справи серії ДК № 3420 від 11.03.2009.

Харківське комунальне видавництво «Оригінал».
61022, Харків, пл. Свободи, 5, Держпром, 6-й під'їзд, 6-й поверх.
Тел.: (057) 705-50-04. E-mail: original_kharkiv@ukr.net
Свідоцтво суб'єкта видавничої справи серії ДК № 4071 від 20.05.2011.

Друк ФО-П Здоренко Михайло Іванович.
61136, Харків, вул. Гвардійців Широнівців, 20, корп. В.
Свідоцтво про державну реєстрацію № 245988 від 27.07.2007.

Аналітична хімія [Текст рос. мовою] : навч. посіб. для студ. А64 вищ. навч. закладів / І. С. Гриценко, В. В. Болотов, С. В. Колісник [та ін.] ; за заг. ред. І. С. Гриценка. — 3-те вид., перероб. і доп. — Х. : НФаУ; Оригінал, 2017. — 504 с.:іл.

ISBN 978-966-615-522-4 (НФаУ).

ISBN 978-966-649-125-4 (Оригинал).

У посібнику описано види аналізу хімічного експерименту: якісний, кількісний, інструментальний і статистичний. У ньому враховано вимоги Державної фармакопеї України відносно використання молярної концентрації титрованих розчинів; реакцій ідентифікації; реакцій, за допомогою яких контролюють чистоту та допустимі межі домішок; а також статистичного аналізу результатів хімічного експерименту.

Для спеціальності 226 «Фармація» (освітні програми «Фармація», «Клінічна фармація», «Технологія парфумерно-косметичних засобів»).

УДК 543.06(075)
ББК 24.441/442я73