

ОГЛАВЛЕНИЕ

ПРЕДИСЛОВИЕ	3
ВВЕДЕНИЕ	7
Глава 1. СТЕХИОГРАФИЯ И СТЕХИОГРАФИЧЕСКИЕ МЕТОДЫ	19
1.1. Стхиография.....	—
1.2. Ионная хромато-стхиография.....	21
1.3. Стхиографический метод дифференцирующего растворения.....	23
1.3.1. Динамический режим химических реакций	—
1.3.2. Стхиометрия растворения и стхиограммы	24
1.3.3. Стадии процесса стхиографического анализа	26
1.3.4. Стхиограф	27
Литература к главе 1	29
Глава 2. ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКИЕ И ХИМИКО-АНАЛИТИЧЕСКИЕ АСПЕКТЫ ПРОЦЕССОВ РАСТВОРЕНИЯ И РАЗДЕЛЕНИЯ ТВЕРДЫХ ФАЗ	30
2.1. Прогнозирование скорости растворения твердых веществ	31
2.2. Физико-химические основы селективного растворения смесей твердых фаз.....	34
2.2.1. Термодинамика процессов растворения	—
2.2.2. Кинетика процессов растворения.....	35
2.3. Исследование кинетики процессов растворения дисперсных веществ.....	37
2.3.1. Непрерывная регистрация кинетики растворения твердых фаз	—
2.3.2. Гидрогели Fe(III).....	38
2.3.3. Прокаленные образцы оксидов элементов	41
2.4. Химические методы фазового анализа	43
2.4.1. Метод избирательного растворения.....	44
Литература к главе 2	48
Глава 3. ВОПРОСЫ ТЕОРИИ ДИНАМИЧЕСКИХ ПРОЦЕССОВ РАСТВОРЕНИЯ И РАЗДЕЛЕНИЯ СМЕСЕЙ ТВЕРДЫХ ФАЗ	50
3.1. Общие вопросы теории процессов разделения твердых фаз в динамическом режиме ДР	—
3.1.1. Конгруэнтное и инконгруэнтное растворение	56
3.1.2. Динамический режим растворения смесей фаз	57
3.1.3. Термодинамические факторы и селективность процессов ДР	58
3.1.4. Кинетические факторы и эффективность процессов ДР	60
3.2. Математическое моделирование процессов ДР	63
3.2.1. Математические модели процессов растворения твердых фаз и их смесей	64
3.2.2. Модели твердых фаз и их смесей	66
3.2.3. Моделирование динамических процессов ДР	67

3.2.4. Стехиографические расчеты	68
3.2.5. Исходные данные для стехиографических расчетов	69
3.2.6. Компьютерные программы для моделирования процессов ДР	70
3.3. Селективное и веерное разделение фаз в процессах ДР	—
3.4. Способы стехиографических расчетов	75
3.4.1. Вычитание двухэлементного фрагмента многоэлементной фазы из суммарных кинетических кривых растворения элементов	78
3.4.2. Разделение двухэлементных фрагментов фаз $AB_{c1} + AB_{c2}$	—
3.4.3. Выделение фаз-примесей, капсулированных в объеме матрицы	80
3.5. Моделирование процессов ДР смесей фаз, содержащих «малые фазы».....	85
3.6. Моделирование форм пространственной неоднородности химического состава твердых веществ	86
3.7. Модели пространственно неоднородных фаз переменного состава	87
3.8. Уточнение результатов стехиографических расчетов	90
3.9. Влияние дисперсности твердых фаз на процессы ДР	—
3.9.1. Однофазные системы	—
3.9.2. Двухфазные системы	92
3.10. Композиционный способ решения задач химического анализа твердых неорганических веществ и материалов методом ДР	94
3.11. Экспериментальное подтверждение результатов моделирования процессов ДР	99
3.11.1. Фрагментарные формулы	100
3.11.2. Фазы и смеси фаз постоянного состава и пространственно однородные фазы переменного состава	101
3.11.3. Оксидный Fe–Co, нанесенный на Al_2O_3 , предшественник катализатора синтеза многослойных углеродных нанотрубок (МУНТ)	101
3.11.4. Смеси, содержащие пространственно неоднородные фазы переменного состава	106
3.11.5. Термохромный материал $Fe_xMe_{1-x}(NH_2trz)_3(NO_3)_2$	108
3.11.6. Аэросил SiO_2 и пигмент $NaCeS_2$	109
3.11.7. Кристаллы	—
3.11.8. Смеси фаз, содержащие «малые фазы»	—
Литература к главе 3	112

Глава 4. ПРАКТИЧЕСКИЕ АСПЕКТЫ МЕТОДА ДР:	
ПРИБОРЫ, МЕТОДИКИ, РАСЧЕТЫ И ИНТЕРПРЕТАЦИЯ	
РЕЗУЛЬТАТОВ АНАЛИЗА, МЕТРОЛОГИЯ	114
4.1. Стационарный режим динамического процесса ДР	—
4.1.1. Стехиограф для стационарного режима ДР	115
4.1.2. Стехиографические расчеты	116
4.1.3. Исходная информация для расчетов результатов стационарного режима ДР	—
4.1.4. Графический способ	117
4.2. Проточный режим динамического процесса ДР	118

4.2.1. Стхиограф для проточного режима ДР	120
4.2.2. Методики стхиографического анализа	124
4.2.3. Подготовка проб и навесок.....	124
4.2.4. Формирование условий динамического режима ДР	125
4.2.5. Состав и температура растворителей.....	126
4.2.6. Стхиографическое титрование	127
4.3. Этапы ДР-анализа твердых многоэлементных многофазовых веществ и материалов	129
4.3.1. Матрица, данных для стхиографических расчетов.....	—
4.3.2. Стхиографические расчеты	130
4.3.3. ДР-анализ восьмикомпонентного катализатора	131
4.3.4. Уточнение результатов стхиографических расчетов	137
4.3.5. Определение фаз, содержащихся в открытых и закрытых порах и кавернах агрегатов фаз гетерофазных систем	139
4.4. Метрология ДР	141
4.4.1. Метрология ДР на различных этапах химического анализа	142
4.4.2. Проблемы приготовления стандартных образцов фазового состава	—
4.5. Общая аналитическая характеристика метода ДР	143
4.5.1. Аналитические возможности метода ДР	—
4.5.2. Ограничения метода ДР и факторы, искажающие результаты ДР	—
4.5.3. Методики анализа методом ДР	144
4.6. Графическое представление результатов ДР	—
4.6.1. Графики с результатами ДР	145
4.6.2. Алгоритмы программ для ЭВМ стхиографа, формирования кинетических зависимостей ДР для стхиографических расчетов, для представления и коррекции результатов расчетов	—
Литература к главе 4	146
Глава 5. СТЕХИОГРАФИЧЕСКИЙ МЕТОД ДР: ПРЕПАРАТИВНЫЙ ВАРИАНТ, ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКИЕ ИССЛЕДОВАНИЯ, ОПРЕДЕЛЕНИЕ СОСТАВА ПОВЕРХНОСТИ, СОСТАВА ТОНКИХ ПЛЕНОК И НАНОСТРУКТУРИРОВАННЫХ СИСТЕМ	148
5.1. Препаративный вариант ДР	—
5.1.1. Специфика препаративного варианта ДР	—
5.1.2. Примеры препаративного разделения смесей фаз	149
5.2. Физико-химические исследования	153
5.2.1. Пространственная неоднородность химического состава [7—9]	—
5.2.2. Образцы ферритсодержащих боратных стекол [8]	154
5.2.3. Кристаллы сверхпроводников $Bi_aSr_bCa_cCu_dO_x$ (Bi-2212)	—
5.2.4. Катализатор $CuO/FeOOH$ [12]	155
5.2.5. Алюмосиликатная стеклоткань $Na-Al-Si-O$ [12]	157
5.2.6. Изучение твердофазной кинетики	159
5.2.7. Кинетика процесса мягкого механохимического синтеза титаната кальция.....	160

5.2.8. Кинетика процессов в системе Mo—Te—V—Nb—O	160
5.2.9. Процессы инконгруэнтного растворения.....	162
5.2.10.Процессы восстановления $CuAl_2O_4$ водородом [16].....—	—
5.2.11. Инконгруэнтное растворение твердых образцов системы $CuCr(V)S_2$ [17]	163
5.3. Определение состава поверхности твердых фаз.....	164
5.4. Определение состава тонких пленок и наноструктурированных систем	172
5.4.1. Пленки ВТСП различного состава	—
5.4.2. Сверхпроводящие пленки Y—Ba—Cu—O, допированные Nb	174
5.4.3. Многослойная пленка Al—Au—Sn—Co—Mn.....—	—
5.4.4. Многослойные пленки состава $Si/SiO_x/Ni(Cr)—Cu—Cu_2S$	175
5.4.5. Многослойные пленки Cr—Cu—S и Cu—S.....—	—
5.4.6. Тонкие пленки Bi—Ti—O на подложке $Ru/SiO_2/Si$. Слой Bi—Ti—O $\sim 100 \text{ \AA}$	177
5.4.7. Пленки люминофоров $Mn_{1-x}Zn_xS$	178
5.4.8. Пленки люминофоров ZnS—EuS.....—	—
5.4.9. Наноструктурированные системы	181
5.4.10.Наночастицы феррита марганца в матрице боратных стекол.....—	—
5.4.11.Нанодисперсные композитные сорбенты.....	183
5.4.12.Процессы формирования первичных наноразмерных частиц	184
Литература к главе 5	186
 Глава 6. СТЕХИОГРАФИЯ В ОПРЕДЕЛЕНИИ СОСТАВА, СТРУКТУРЫ, СВОЙСТВ ВЕЩЕСТВ И МАТЕРИАЛОВ	188
6.1. Минералы, горные породы.....	189
6.1.1. Мономинеральные фракции	190
6.1.2. Стандартные образцы горных пород	192
6.1.3. Стандартный образец глины <i>Glay Shale TB</i>	—
6.1.4. Образец СГД-2.....	193
6.1.5. Государственные стандартные образцы сланцев черных СЛг-1 и СЧС-1	—
6.1.6. Минералы	196
6.2. Атмосферные аэрозоли.....	197
6.2.1. Атмосферные аэрозоли районов Кузбасса, Урала	198
6.2.2. Атмосферные аэрозоли района г. Новосибирск.....	199
6.3. Продукты переработки минерального сырья	—
6.3.1. Шлак СОП 190	205
6.3.2. Пыль свинцового производства	206
6.4. Функциональные материалы со специфическими химическими свойствами	207
6.4.1. Гетерогенные катализаторы	—
6.4.2. Общие сведения	—
6.4.3. Катализаторы системы $NiO—MgO$	210
6.4.4. Катализаторы системы $Ag—NiO$	—

6.4.5. Продукты восстановления водородом алюмината меди	210
6.4.6. Анализ фосфата железа	211
6.4.7. Анализ гиббсита и продуктов его терморазложения.....	212
6.4.8. Высококремнеземистые цеолитные катализаторы.....	—
6.4.9. Цеолит, модифицированный добавкой меди.....	—
6.4.10. Продукты соосаждения гидроксидов магния (II) и железа (III)	213
6.4.11. Продукты соосаждения гидроксидов кобальта (II) и алюминия (III)	—
6.4.12. Фосфор-молибденовые и ванадий-молибденовые катализаторы, в том числе модифицированные теллуром и ниобием	214
6.4.13. Оксидные ванадий-титановые катализаторы.....	—
6.4.14. Медно-хромовые и магний-хромовые катализаторы, нанесенные на $\alpha\text{-}Al_2O_3$, $\gamma\text{-}Al_2O_3$ и алюминат кальция	215
6.4.15. Катализаторы на основе соединений калия и вольфрама, нанесенные на α - и $\gamma\text{-}Al_2O_3$	—
6.4.16. Co—Mo—Al—O-катализаторы, нанесенные на $\gamma\text{-}Al_2O_3$	216
6.4.17. Олово-платиновые катализаторы, нанесенные на $\gamma\text{-}Al_2O_3$	217
6.4.18. Катализаторы на основе гетерополисоединений.....	—
6.4.19. Катализаторы перовскитового ряда в системе $La_{1-x}Ca_xFeO_{3-0,5x}$	218
6.4.20. Катализаторы Co—Pt— Si/Al_2O_3 , восстановленные водородом	219
6.4.21. Катализаторы с нанокристаллическим оксидом кобальта, нанесенным на $\gamma\text{-}Al_2O_3$	220
6.4.22. Образцы катализатора Co—Si—Pt—O/ Al_2O_3	—
6.4.23. Никелевые катализаторы, приготовленные по золь— гель-технологии.....	—
6.4.24. Катализаторы на основе алюмо- и цирконий-силикатных стекловолокнистых материалов	223
6.5. Носители и сорбенты	225
6.5.1. Нанодисперсные композитные сорбенты	—
6.5.2. Перспективный силикатный керамический носитель	226
6.6. Функциональные материалы со специфическими физическими свойствами	—
6.6.1. Общие сведения	—
6.6.2. Высокотемпературные сверхпроводники	227
6.6.3. Диэлектрики	229
6.6.4. Магнитные материалы	—
6.6.5. Сверхпроводящие, оптические и магнитные материалы	230
6.6.6. Материалы для нелинейной оптики	231
6.6.7. Пигменты	235
6.6.8. Термохромные материалы	—
6.6.9. Люминофоры	—
6.6.10. Композиты	236
6.7. Продукты механохимии	237
6.7.1. Унифицированные условия анализа продуктов мехактивации методом ДР	238

6.7.2. Каталлизаторы перовскитового ряда	238
6.7.3. Система Si—Fe	240
6.7.4. «Мягкий» механохимический синтез титаната кальция.....	241
6.7.5. Активация смеси порошков титана, бора и меди.....	—
6.7.6. Механохимическое сплавление порошков металлических Cr и Al	242
6.8. Археологические находки	243
6.8.1. Минералы в составе археологических находок	244
6.8.2. Состав порошкообразных «пигментов»	—
6.8.3. Вивианит и пирофиллит	246
6.8.4. Неорганические вещества в археологическом текстиле	248
6.8.5. Анализ стандартных образцов из Эрмитажа	—
6.8.6. Анализ образцов археологических тканей	—
6.8.7. Специфические загрязнители тканей	250
6.8.8. Тривиальные загрязнители тканей	251
Литература главе 6	—
Глава 7. СТЕХИОГРАФИЯ И СОВРЕМЕННЫЕ МЕТОДЫ ИССЛЕДОВАНИЯ СОСТАВА, СТРУКТУРЫ И СВОЙСТВ ВЕЩЕСТВ И МАТЕРИАЛОВ.....	256
Литература к главе 7	264
БИБЛИОГРАФИЯ ПУБЛИКАЦИЙ ПО СТЕХИОГРАФИИ	265