**Шляхова, Марина Алексеевна.**

## Разложение координационных пероксосоединений бора и олова в щелочной среде : диссертация ... кандидата химических наук : 02.00.01. - Москва, 1999. - 144 с. : ил.

## Оглавление диссертациикандидат химических наук Шляхова, Марина Алексеевна

Введение.4 стр.

Литературный обзор. 7 стр.

I. Гомогенное разложение пероксида водорода. 7 стр.

I.I. Механизмы гомогенного разложения Н2О2 азсваионами и комплексами железа.:. 7 стр. i i 1 л т^плттаттт т птооттллл /ттч l. 1 . jn^JDÍUri\JHDJt ViJL/.VAfc/.

1.1.2. Акваионы железа (III).,.,.,.,. 18 стр.

1.1.3. Лисптюпотнтионигювание пепоксигса волопотта коопттинатщонг i л х х х '' ' - х ными соединениями железа.26 стр.

I.II. Кинетика разложения пероксобората натрия.52 стр.

II. Экспериментальная часть.61стр.

ТТ Т ТЯЛЛТГЛГГЛ« ЛТТТ\*Л ТГ^-Т VI I ."l'I'I It "Г Г .»/l'lTIÍVM'ílItUí' Л ДТТТТТДТ Т1 ттт ^ ii.i. iiCCJivrtUDttnii^ лгшипли . ui

II.1.1. Схема прибора и использованные реактивы.61 стр.

ТТЛ. 2.Подготовка посуды.64 стр.

II.I.3. Формулы для расчета и точность результатов.64 стр.

III.I.4. Исследование разложения пероксобората натрия в щелочной среде.65 стр.

ТТТ Т Ч ÜAnTT/VWOTTTia rríW^/VTl'A/vK/X'^Arnn тглтнлггеж ТГ/\Т1Л»ЖТГ ЧТУЛТГЛПЛ /тттч iii.i.j. jl ciojxvj/kcnjri^ uyyv/.ivwijv^/ci.i.a. пахупл гх^псичигд )

R тпрплинпй г-пртте\* . 68 СТО. vj^^^w.\*." " '

TTI.T.6. Разложение пероксобората натрия ионами меди(Н) в щелочной среде. 74 стр.

III.I.7. Разложение пероксобората натрия ионами г? 'lA сереора в щелочной среде. ¡y cip.

II.I.8. Исследование разложения гексагидропероксостакната натрия в щелочкой среде.84 стр.

II.L9. Исследование разложения пероксида водорода в присутствии гексагадроксостанната натрия.88 стр.

ГШ. Определение в растворе ионов Fe2+ и Fe3+.90 стр.

П.П. Í. Фотометрическое определение в растворе ионов железа(Ш). 9 i стр.

II.II.2.Фотометрическое определение б растворе ионов желсза(11). 94 стр.

ТТ ТТТ I/T^TTATrnD ouiip Агчгча^люохпгст потггги-аттл» i) vattp х-опта пи'птрпллгл

X^ilXXiX^WJlV^UUUllll^ Ч/ Jy .vi 111 si pu^iiivuvxvij XJ JLVAV IVUXlWlIllll-JVViW. V диспропорционирования пероксобората натрия.98 стр.

И.IV. Исследование возможности образования гидропероксоради-калов в ходе каталитического разложения пероксобората

V/ /"V натрия в щелочной среде.уу стр.

III. Обсуждение экспериментальных результатов .105 стр. tv Рт-голтл-т 125 сто x \* • xjrx>xxjv^l>li>i>>>><.х i/^ ^ х jj