**Хворенкова, Алла Жановна.**
Синтез селенидов металлов в водных растворах селеносульфата натрия : диссертация ... кандидата химических наук : 02.00.04. - Екатеринбург, 1999. - 129 с. : ил.

## Оглавление диссертациикандидат химических наук Хворенкова, Алла Жановна

Введение.

1. Литературный обзор

1.1. Синтез и устойчивость селеносульфатов щелочных металлов

1.2. Применение селеносульфата для осаждения халькогенидов тяжелых металлов

2.Термодинамический анализ условий осаждения селенида свинца и селенида кадмия

2.1. Гидролитическое разложение селеносульфата зо

2.2. Расчет температурных зависимостей

2.2.1. Температурная зависимость произведения растворимости селенида свинца

2.2.2. Температурная зависимость констант электролитической диссоциации

КнгО И Кн^е С®

2.2.3. Температурная зависимость константы нестойкости трилонатного комплекса кнтг

2.2.4. Температурная зависимость произведения растворимости селенида кадмия,

2.3. Экспериментальное определение температурной зависимости константы гидролитического разложения селеносульфата натрия рКс Л

2.3.1. Экспериментальное определение констант гидролитического разложения селеносульфата натрия

2.3.2. Расчет теплового эффекта реакции гидролитического разложения селеносульфата натрия

2.4.Условия образования селенида свинца в системе

РМс, - Г4' - МЛеЯа -МОН- Ыа^О.

2.5. Выводы

3. Кинетика процесса химического осаждения селенида свинца и селенида кадмия в условиях самопроизвольного зарождения твердой фазы

3.1. Методика эксперимента

3.2. Кинетика химического осаждения селенида свинца в цитратно - аммиачной системе

3.2.1. Условия образования селенида свинца в системе РЪАсг - ЫагСП - ДЦ&ЗОз - ЫНАОН - Ыа2БО,

3.2.2. Кинетика процесса химического осаждения селенида свинца

3.3. Кинетика процесса химического осаждения селенида кадмия в цитратно аммиачной системе

3.3.1. Условия образования селенида кадмия в системе СйС1г - ШЪСП - ЫН^ОН - Ш28е803 - №280А %

3.3.2. Кинетика процесса химического осаждения селенида кадмия 9

3.4. Практическое применение обработки экспериментальных кинетических кривых ЮЗ

3.5. Выводы Ю

4. Кинетика процесса химического осаждения селенида свинца в условиях контролируемой поверхности твердой фазы №

4.1. Методика обработки стеклянного порошка. Расчет величины поверхности стеклянного порошка

4.2. Методика эксперимента

4.3. Кинетика процесса химического осаждения РЬБе в условиях контролируемой поверхности твердой фазы Щ

4.4. Выводы \гъ

5. Выводы

6. Литература