**Сырова, Вера Ивановна.**

## Фазовые равновесия в системах из галогенидов, карбонатов и сульфатов некоторых s1 – элементов : диссертация ... кандидата химических наук : 02.00.04 / Сырова Вера Ивановна; [Место защиты: Самарский государственный технический университет]. - Самара, 2019. - 134 с. : ил.

## Оглавление диссертациикандидат наук Сырова Вера Ивановна

ВВЕДЕНИЕ

1. АНАЛИТИЧЕСКИЙ ОБЗОР

1.1. Применение ионных расплавов

1.2. Методы исследования многокомпонентных систем

1.2.1. Теоретические методы исследования

1.2.2. Расчетно-экспериментальные методы изучения систем

1.2.3. Экспериментальные методы исследования

1.3. Анализ ликвидусов на основе рядов солевых систем

1.4. Особенности систем с неограниченной и ограниченной растворимостью компонентов в твердом состоянии

1.5. Анализ изученности систем входящих в объект исследования

1.5.1. Двукомпонентные системы

1.5.2. Трехкомопонентные системы

2. ТЕОРЕТИЧЕСКАЯ ЧАСТЬ

2.1. Геометрическое моделирование фазовых комплексов трехкомпо-нентных систем

2.2. Математическое моделирование составов эвтектик в трехкомпо-нентных системах

2.2.1. Расчет координат эвтектик в трехкомпонентных системах по методу Мартыновой-Сусарева

2.2.2. Расчетно-экспериментальный метод

2.3. Ряды трехкомпонентных систем, образованные последовательной заменой одного из анионов

2.4. Прогноз температур плавления эвтектик четырехкомпонентных систем

3. ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНАЯ ЧАСТЬ

3.1. Инструментальное обеспечение исследований

3.1.1. Дифференциальный термический анализ

3.1.2. Рентгенофазовый анализ

3.1.2. Определение энтальпий фазовых превращений

3.2. Исходные вещества

3.3. Двухкомпонентные системы

3.4. Трехкомпонентные системы

3.5. Четырехкомпонентные системы

4. ОБСУЖДЕНИЕ РЕЗУЛЬТАТОВ

ЗАКЛЮЧЕНИЕ

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

ПРИЛОЖЕНИЕ

СОКРАЩЕНИЯ И УСЛОВНЫЕ ОБОЗНАЧЕНИЯ

ФХА - физико-химический анализ.

ХИТ - химический источник тока.

ДТА - дифференциальный термический анализ.

РФА - рентгенофазовый анализ.

ПТГМ - проекционно-термографический метод.

ДФ - древо фаз.

НРТР - непрерывный ряд твердых растворов.

т - минимум твердых растворов на кривой моновариантных равновесий в двухкомпонентных системах.

М - минимум твердых растворов на кривой моновариантных равновесий в трехкомпонентных системах.

ОТР - граничный (ограниченный) твердый раствор. —О— двойное соединение конгруэнтного плавления. —•— двойное соединение инконгруэнтного плавления. —х— е - двойная эвтектика. Д Е - тройная эвтектика.

▲ Р - тройная перитектика.

▲ Я - точка выклинивания. □ Бп - четверная эвтектика.