

Предисловие

Термохимия минералов и неорганических материалов как специальная область физико-химических исследований выделилась и стала активно развиваться в последние 20-25 лет. Это связано с широким внедрением термодинамических расчетов в различные области наук о Земле, минералогическое материаловедение, технологию синтеза промышленного и ювелирного сырья, процессов переработки и обогащения руд, в получение новых искусственных и природных соединений, используемых в качестве энергоносителей.

В настоящее время, когда активно разрабатываются национальные энергосберегающие программы, нацеленные на ликвидацию непроизводительных потерь и повышение эффективности использования энергоресурсов, когда в сферу современного производства вовлекается все большее число новых материалов, особо возрастает роль физико-химических и термохимических методов исследования вещества. Эти методы позволяют измерять энергетические характеристики соединений и различных процессов их превращения, необходимые для создания наиболее экономичных технологических схем.

Термодинамический анализ процессов природного минералообразования, особенно необходимый при изучении глубинных частей земной коры и мантии, космических тел, требует надежных термохимических констант большого количества минералов. Современное производство все чаще для создания и выбора оптимальных технологических схем переработки и обогащения минеральных руд, а также синтеза искусственных соединений, использует термодинамический анализ и предварительное моделирование технологического процесса на ЭВМ. Потребность современной науки и производства в термохимических данных очень велика и постоянно возрастает, а масштабы ведущихся термодинамических исследований все еще недостаточны. Наиболее планомерно такие исследования проводятся в последнее время в США, меньше в России и других странах. К настоящему времени термохимические константы определены еще далеко не для всех важных минералов, что очень ограничивает возможности термодинамического анализа природных и технологических процессов. Термохимически не изученными остаются многие группы важных минералов, а экспериментальные термохимические данные для минералов

твердых растворов практически отсутствуют. В связи с этим экспериментальное определение фундаментальных термохимических характеристик минералов, таких как энталпия образования, теплоемкость и энталпии фазовых превращений, является наиболее актуальной задачей современной термохимии минеральных систем.

Наблюдающееся в последнее время широкое использование физико-химических методов исследования природных процессов предъявляет к термохимии минеральных систем высокие требования как в отношении значительного расширения изучаемого круга минералов, так и в отношении повышения точности получаемых данных. До недавнего времени точность термохимических исследований была недостаточна для определения избыточных функций смешения, которыми определяется устойчивость минералов твердых растворов. Основные ошибки и неопределенности в расчетах минеральных равновесий связаны в основном с недостаточной точностью термодинамических констант многих минералов. Поэтому современная термохимия непрерывно совершенствует свои методики и используемую аппаратуру, вовлекая в сферу исследований все новые и новые типы соединений.

В работе над монографией авторы использовали свой многолетний опыт исследований в лаборатории экспериментальной термодинамики минералов геологического факультета МГУ, в которой с начала семидесятых годов развивается теплопроводящая калориметрия Кальве и успешно применяется предложенный американскими учеными новый метод расплавной калориметрии. Разработанные в лаборатории оригинальные конструкции для использования этого метода, получившие авторское свидетельство в СССР и патент во Франции, позволили выполнить термохимические исследования большого количества минералов и неорганических материалов.

Содержание книги отражает главные направления мировой термохимической науки. Монография включает не только обзор современных экспериментальных термохимических исследований, ведущихся в мире, но и рассматривает теоретические и расчетные методы получения термохимической информации, а также различные области применения, особенно в физико-химических исследованиях природного минералообразования.

Опыт авторов монографии по преподаванию курса термохимии минералов в МГУ на геологическом факультете убедил их в том, что успешное овладение термодинамикой возможно лишь при применении теории к решению практических задач. В связи с этим в монографию внесено много практических примеров, позволяющих использовать ее в качестве учебного пособия. Имеющееся учебное пособие для химиков "Термохимия" Скуратова С.М. и др. (1964) посвящено общим методиче-

ским вопросам экспериментальной термохимии и различным классическим методикам калориметрических измерений. Эта книга в значительной степени способствовала развитию экспериментальных термохимических исследований в нашей стране. Вышедший в 1996 году учебник В.П.Колесова "Основы термохимии" посвящен главным образом вопросам термометрии: построения температурной шкалы, устройству различных термометров сопротивления, термопар и т.д., градуировки калориметров. Эти работы не затрагивают специфики исследования минерального вещества и возможностей современных методов теплопроводящей и сканирующей калориметрии.

Оглавление

| | |
|--|----|
| Предисловие | 3 |
| Глава 1. | |
| Современные методы термохимии минеральных систем | 6 |
| Глава 2. | |
| Аппаратура для калориметрических исследований | 13 |
| 2.1. Адиабатические калориметры | 15 |
| 2.2. Теплопроводящие калориметры типа Тиана-Кальве | 17 |
| 2.3. Сканирующие калориметры | 19 |
| Глава 3. | |
| Теплоемкость и методы ее определения | 30 |
| 3.1. Зависимость теплоемкости от температуры | 34 |
| 3.2. Экспериментальное определение теплоемкости | 41 |
| Теплоемкость при низких температурах | 44 |
| Особенности аппаратурных и методических решений..... | 45 |
| Обработка результатов эксперимента..... | 55 |
| Проблемы и перспективы низкотемпературной калориметрии минералов | 56 |
| Теплоемкость при высоких температурах | 58 |
| Измерение истинных теплоемкостей методами адиабатической калориметрии | 58 |
| Измерение истинной теплоемкости методами дифференциальной сканирующей калориметрии | 59 |
| Определение средних теплоемкостей | 61 |
| 3.3. Расчетные методы определения теплоемкости..... | 65 |

| | |
|---|-----|
| Методы расчета теплоемкости при экстраполяции экспериментальных данных к 0 К | 65 |
| Методы расчета теплоемкости при комнатных и повышенных температурах..... | 69 |
| 3.4. Применение данных по теплоемкости минералов..... | 74 |
| Вычисление термодинамических функций при различных температурах | 74 |
| Изучение фазовых превращений..... | 76 |
| Г л а в а 4 . | |
| Энталпия образования и методы ее определения..... | 84 |
| 4.1. Экспериментальные методы определения энталпии..... | 89 |
| Метод сжигания | 90 |
| Калориметрия твердофазовых реакций | 98 |
| Кислотная калориметрия..... | 102 |
| Высокотемпературная расплавная калориметрия | 115 |
| 4.2. Расчетные методы получения энталпии | 120 |
| Г л а в а 5 . | |
| Высокотемпературная теплопроводящая калориметрия в изучении минералов и неорганических материалов | 125 |
| 5.1. Аппаратура и техника эксперимента | 125 |
| 5.2. Устройство для растворения минералов..... | 129 |
| 5.3. Растворитель-расплав | 131 |
| 5.4. Калибровка | 137 |
| 5.5. Методика измерений и подготовки проб..... | 145 |
| 5.6. Обработка экспериментальных данных, точность измерений | 156 |
| 5.7. Примеры исследований | 169 |
| Г л а в а 6 . | |
| Современные области применения термохимических исследований при изучении минерального вещества | 180 |
| 6.1. Термодинамические свойства минералов, содержащих летучие компоненты | 180 |

| | |
|--|------------|
| Цеолиты | 181 |
| Карбонаты | 187 |
| 6.2. Изучение минеральных равновесий | 192 |
| 6.3. Термодинамика окислительно-восстановительных реакций | 198 |
| 6.4. Энергетические характеристики расплавов и стекол..... | 202 |
| 6.5. Исследование фазовых превращений | 204 |
| 6.6. Энергетические характеристики процессов порядок-беспорядок | 209 |
| 6.7. Исследование твердых растворов минералов | 213 |
| З а к л ю ч е н и е | 218 |
| Л и т е р а т у р а | 221 |