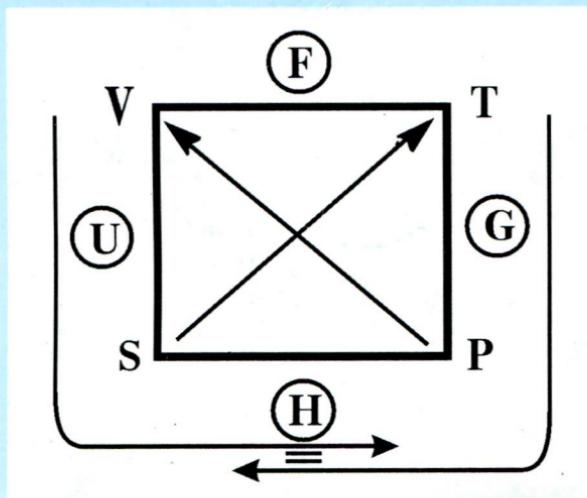


А.С. ПАШИНКИН, Б.К. КАСЕНОВ

ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНЫЕ МЕТОДЫ ХИМИЧЕСКОЙ ТЕРМОДИНАМИКИ



«Фылым»
Алматы
2003

А.С. ПАШИНКИН, Б.К. КАСЕНОВ

**ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНЫЕ
МЕТОДЫ
ХИМИЧЕСКОЙ
ТЕРМОДИНАМИКИ**

**«Фылым»
Алматы
2003**

УДК 66.021.2

Пашинкин Андрей Сергеевич – доктор химических наук,
профессор Московского института электронной техники,
Касенов Булат Кунурович – доктор химических наук,
профессор, заместитель директора по научной работе
Института фитохимии МОН РК

**Экспериментальные методы химической
термодинамики.** - Караганда. 2003 г. - 100 с.

В книге приведен анализ состояния современных термодинамических справочников. Рассмотрена история создания современной термодинамической справочной литературы. Дан анализ состояния современных фундаментальных справочных изданий, обсуждены компилиативные и специализированные справочные издания. Рассмотрены экспериментальные термохимические и термодинамические методы исследования индивидуальных веществ, методы электродвижущих сил, способы определения давления и состава пара, специальные методы определения давления диссоциации индивидуальных веществ. Анализируются источники погрешностей при измерении давления насыщенного пара.

Книга представляет интерес для специалистов в области физической химии, теории металлургических процессов, а также для студентов и аспирантов соответствующих специальностей.

Ответственный редактор, член-корреспондент Национальной Академии наук Республики Казахстан, доктор химических наук, профессор **Адекенов С.М.**

Рецензенты: доктор химических наук **Такенов Т.Д.**
доктор химических наук, проф. **Турдыбеков К.М.**

Утверждено к печати Ученым советом Института
фитохимии МОН РК.

ISBN 9965-07-186-1

О ГЛАВЛЕНИЕ

1. ВВЕДЕНИЕ	5
1. Современные термодинамические справочники	7
1.1 История создания термодинамической справочной литературы и перспективы ее развития	7
1.2 Понятие о фундаментальных и компилятивных справочных изданиях по термодинамическим свойствам индивидуальных веществ	8
1.3 Описание основных отечественных и зарубежных фундаментальных справочных изданий по термодинамическим свойствам индивидуальных веществ	10
1.4 Некоторые компилятивные и специализированные справочные издания	16
Список литературы	16
2. Термодинамические методы исследования индивидуальных веществ	23
2.1 Теплота образования химических соединений	24
2.1.1. Основные понятия химической термодинамики и термохимии в связи с методами определения теплот образование химических соединений	23
2.1.2. Закон Гесса и некоторые его следствия	25
2.2 Теплоемкость. Основные понятия и определения	25
2.2.1. Теплоемкость как термодинамическая и термохимическая величина	25
2.2.1.1. Различные виды теплоемкости	25
2.2.1.2. Связь теплоемкости с другими термодинамическими величинами	27
2.2.1.3. Температурная зависимость теплоемкости при повышенных температурах	27
2.2.2. Различные составляющие теплоемкости. Изменение теплоемкости при фазовых переходах	28
2.2.2.1. Различные составляющие теплоемкости.	28
2.2.2.2. Теплоемкость и фазовые переходы 1-го и 2-го рода	32
2.2.3. Согласование экспериментальных данных по теплоемкости, измеренных при различных температурах	36
2.2.4. Расчет термодинамических функций индивидуального твердого и расплавленного вещества	38

2.2.5. Закон Кирхгоффа	42
2.3. Экспериментальные методы термохимии	42
2.3.1. Основные типы калориметров и определение теплот образования индивидуальных веществ	42
2.3.2. Методы определения теплоемкости	50
2.3.3. Определение тепловых эффектов методом количественного дифференциального-термического анализа	57
Список литературы	57
3. Метод электродвижущих сил как метод исследования термодинамических свойств веществ	61
Список литературы	65
4. Методы определения давления и состава пара	66
4.1. Классификация равновесий конденсированная фаза-пар	66
4.2. Термодинамика процессов сублимации, испарения и термической диссоциации	67
4.2.1. Уравнение Клаузиуса-Клапейрона	67
4.2.2. Уравнение изобары Вант-Гоффа для описания равновесий конденсированная фаза-пар	68
4.2.3. Интегральные формы уравнений равновесий конденсированная фаза-пар	68
4.3. Тензиметрические методы исследования индивидуальных веществ	76
4.3.1. Статические методы	76
4.3.2. Квазистатические методы	82
4.3.3. Динамические методы	84
4.4. Специальные методы определения давления диссоциации	92
4.5. Масс-спектрометрический метод определения состава и давления пара	94
Список литературы	99