

<<物理化学>>

图书基本信息

书名：<<物理化学>>

13位ISBN编号：9787040030860

10位ISBN编号：7040030861

出版时间：1991-3

出版时间：高等教育出版社

作者：上海师范大学

页数：272

字数：402000

版权说明：本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介，请支持正版图书。

更多资源请访问：<http://www.tushu007.com>

<<物理化学>>

内容概要

本书是上海师范大学等校编写的《物理化学》教材的第三版。该书保留了1980年第一版和1985年第二版的特色，在原有基础上适当更新了内容，调整了原气体一章的内容，增加了例题、思考题和练习题的数量。

这次修订版中全面采用了以国际单位制（SI）为基础的法定计量单位。另外，书首还增加了符号目录。

本书不仅适用于高等师范院校的物理化学教学，而且对其他理工院校的有关师生也有很好的参考价值。

<<物理化学>>

书籍目录

绪论 §0—1 物理化学的内容和任务 §0—2 物理化学的形成、发展和前景 §0—3 物理化学的研究方法 §0—4 怎样学习物理化学 §0—5 物理化学和中学化学教学第一章 热力学第一定律 §1—1 热力学基本概念 §1—2 热和功 §1—3 热力学第一定律 §1—4 焓 §1—5 热容 §1—6 焦耳—汤姆逊效应 §1—7 化学反应的热效应 §1—8 热化学基本定律及反应热效应的计算 §1—9 反应热效应与温度的关系 §1—10 可逆过程与最大功 本章总结 习题第二章 热力学第二定律 §2—1 热力学第二定律的表述 §2—2 卡诺原理 §2—3 过程的热温商与熵函数 §2—4 过程方向与限度的判据 §2—5 熵变的计算与熵判据的应用 §2—6 熵的统计意义 §2—7 热力学第三定律 规定熵 §2—8 自由能 §2—9 G 的计算与应用 §2—10 热力学函数间的基本关系式 §2—11 多组分体系中物质的偏摩尔量与化学势 §2—12 气体体系中物质的化学势 本章总结 习题第三章 溶液 §3—1 溶液 §3—2 稀溶液的依数性 §3—3 液态理想混合物 §3—4 非理想混合物 本章总结 习题第四章 化学平衡 §4—1 反应的等温方程与平衡常数 §4—2 标准生成自由能与平衡常数的计算 §4—3 一些因素对平衡的影响 §4—4 应用热力学分析的实例 本章总结 习题第五章 相平衡 §5—1 相律 §5—2 单组分体系相图 §5—3 二组分体系相图 §5—4 双液系的气—液平衡 §5—5 三组分体系 本章总结 习题第六章 统计热力学初步 §6—1 粒子体系统计分布的基本知识 §6—2 麦克斯威—玻尔兹曼统计 §6—3 配分函数与热力学函数的关系 §6—4 分子配分函数的计算 §6—5 体系热力学性质的计算……附录

版权说明

本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介，请支持正版图书。

更多资源请访问:<http://www.tushu007.com>