

<<基础物理化学>>

图书基本信息

书名：<<基础物理化学>>

13位ISBN编号：9787030164247

10位ISBN编号：7030164245

出版时间：2006-1

出版时间：科学出版

作者：蔡炳新

页数：570

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>

## &lt;&lt;基础物理化学&gt;&gt;

## 内容概要

本书为《湖南大学化学主干课程系列教材》之一。

该套教材是以较强的理科力量为支撑，突破化学基础课程教学体系中理工分离的传统，实现了理工融合。

融合后的教材体系以物理化学为先导，使化学化工大厦建立在坚实的理论基础上，形成了新的教材框架。

本书第二版根据几年的教学实践对原内容进行了增删，增强了教材的通用性和逻辑性。

全书共12章，包括化学中的一些基本量与气体、热力学概论、热力学第一定律及其应用、热力学第二定律、多组分系统的组分性质与混合性质、相平衡、化学平衡、电解质离子的电迁性质、电化学基础知识及其应用、化学动力学基础、表面现象与分散系统、统计热力学基础。

每章前有内容提要，后有小结和习题，并摘编了一些有趣的阅读材料，以尽可能地提高读者的学习兴趣和效率。

本书可作为高等理工和师范院校化学、应用化学、化工、材料、生物、环境等专业的教材，也可供相关技术人员和自学者阅读、参考。

## &lt;&lt;基础物理化学&gt;&gt;

## 书籍目录

总序出版说明第二版前言第二版前言符号表绪论1 化学中的一些基本量与气全权 1.1 分子、原子、基本粒子、元素 1.2 化学中常用的基本量 1.3 物理量的表示及其运算 1.4 理想气体的状态方程 1.5 气体定律 1.6 实际气体 1.7 超临界流体性质及其应用阐述 小结 习题2 热力学概论 2.1 热力学的方法和局限性 2.2 化学热力学的任务 2.3 热力学的基本概念 2.4 热力学系统的能量及能量传递形式 2.5 热力学系统的体积功与可逆体积功 小结 习题3 热力学的定律及其应用 3.1 热力学第一定律 3.2 热力学第一定律在单纯物理变化过程中的应用 3.3 热力学第一定律在化学反应过程中的应用 小结 习题4 热力学第二定律 4.1 4.2 自发变化的共同特征及实质 4.3 热力学第二定律 4.4 熵和熵变 4.5 熵变的计算及熵的物理意义 4.6 热力学第三定律与规定摩尔熵 4.7 亥姆霍兹能与吉布斯能 4.8 热力学基本方程 小结 习题5 多组分系统的组分性质与混合性质.....6 相平衡7 化学平衡8 电解质离子的电迁性质9 电化学基础知识及其应用10 化学动力学基础11 表面现象与分散系统12 统计热力学基础参考文献附录后记



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>