

<<物理化学>>

图书基本信息

书名：<<物理化学>>

13位ISBN编号：9787502587482

10位ISBN编号：7502587489

出版时间：2006-8

出版时间：化学工业出版社

作者：王正烈

页数：439

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

本书为高职专物理化学课程教材，依据国家教育委员会组织制订的“高等工程专科学校物理化学课程教学基本要求”而编写。

教材内容少而精，理论与实际相结合，注重基本概念，避免过多的理论解释，公式证明简捷而严谨，并注意例题和习题的配置。

全书分为9章：气体的p-V-T关系；热力第一定律；热力学第二定律；混合物和溶液；化学平衡；相图；电化学；界面现象与胶体；化学动力学。

每章末附有习题，书末有附录及习题答案。

## &lt;&lt;物理化学&gt;&gt;

## 书籍目录

绪言第1章 气体的p-V-T关系 1.1 理想气体状态方程 1.2 道尔顿定律和阿马格定律 1.2.1 混合物的组成  
1.2.2 道尔顿的组成 1.2.3 阿马格定律 1.2.4 气体混合物的摩尔质量 1.3 气体的液化及临界参数 1.3.1  
液体的饱和蒸气压 1.3.2 临界参数 1.3.3 真实气体的p-Vm图与气体的液化 1.4 真实气体状态方程  
1.4.1 范德华方程 1.4.2 维里方程 1.4.3 其它的真实气体状态方程举例 1.5 压缩因子和普遍化压缩因子  
图 1.5.1 真实气体的pVm-p图及波义耳温度 1.5.2 压缩因子 1.5.3 对应状态原理 1.5.4 普遍化压缩因子  
图 习题第2章 热力学第一定律 2.1 基本概念 2.1.1 系统与环境 2.1.2 状态与状态函数 2.1.3 过程与  
途径 2.2 热力学第一定律 2.2.1 热力学能 2.2.2 功 2.2.3 热 2.2.4 热力学第一定律 2.2.5 焦耳实验和气  
体的热力学能 2.3 恒容热、恒压热及焓 2.3.1 恒容热 2.3.2 恒压热 2.3.3 焓 2.4 变温过程热的计算  
2.4.1 热容 2.4.2 气体恒容变温和恒压变温过程的计算；理想气体变温过程热力学能差及焓差的计算  
2.4.3 液体和固体变温过程热的计算 2.5 相变热的计算 2.5.1 相变焓的种类及相互关系 2.5.2 相变焓随  
温度的变化 2.6 化学反应热的计算 2.6.1 化学计量数和反应进度 2.6.2 标准摩尔反应焓 2.6.3 由标准  
摩尔生成焓计算标准摩尔反应焓 2.6.4 由标准摩尔燃烧焓计算标准摩尔反应焓 2.6.5 标准摩尔反应焓  
随温度的变化 2.6.6 化学反应的恒压热与恒容热的关系 2.7 体积功的计算 2.7.1 恒外压过程和恒压过  
程 2.7.2 气体可逆膨胀或可逆压缩过程 2.7.3 气体恒温可逆过程体积功的计算 2.7.4 理想气体绝热可  
逆过程方程式及绝热过程体积功的计算 2.8 热力学第一定律的其它应用举例 2.8.1 不同温度的理想气  
体的混合过程 .....第3章 热力学第二定律第4章 混合物和溶液第5章 化学平衡第6章 相图第7章 电化学  
第8章 界面现象与胶体第9章 化学动力学附录习题答案参考书

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>