

《物理化学》

图书基本信息

书名：《物理化学》

13位ISBN编号：9787502530730

10位ISBN编号：7502530738

出版时间：2001-1

出版社：第1版 (2005年1月1日)

作者：王正烈

页数：404

版权说明：本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介以及在线试读，请支持正版图书。

更多资源请访问：www.tushu111.com

《物理化学》

内容概要

本书为高职高专学校物理化学课教材。是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”编写的。特别注意大专教学的特点。教材内容少而精，理论与实际应用结合。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。全书内容共分9章：1．气体的P - V - T关系；2．热力学第一定律；3．热力学第二定律；4．混合物和溶液；5．化学平衡；6．相图；7．电化学；8．界面现象和胶体；9．化学动化学。每章末附有习题。书末有附录及习题答案。

《物理化学》

书籍目录

绪言第一章 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 1.3 气体的液化及临界参数 1.4 真实气体状态方程 1.5 压缩因子和普遍化压缩因子图 习题第二章 热力学第一定律 2.1 基本概念 2.2 热力学第一定律 2.3 恒容热、恒压热及焓 2.4 变温过程热的计算 2.5 相变热的计算 2.6 化学反应热的计算 2.7 体积功的计算 2.8 热力学第一定律的其它应用举例 2.9 焦耳-汤姆逊效应 习题第三章 热力学第二定律 3.1 自发过程和热力学第二定律 3.2 卡诺循环, 熵 3.3 单纯P、V、T变化过程熵差的计算 3.4 相变过程熵差的计算 3.5 热力学第三定律和化学反应熵差的计算 3.6 亥姆霍兹自由能和吉布斯自由能 3.7 热力学基本方程和麦克斯韦关系式 3.8 克拉佩龙方程 习题第四章 混合物和溶液 4.1 偏摩尔量 4.2 化学势 4.3 拉乌尔定律和亨利定律 4.4 理想液态混合物 4.5 理想稀溶液 4.6 稀溶液的依数性 4.7 逸度和逸度系数 4.8 活度和活度系数 习题第五章 化学平衡 5.1 化学反应亲和势 5.2 等温方程式与标准平衡常数 5.3 标准平衡常数和平衡组成的计算 5.4 温度对标准平衡常数的影响——等压方程式 5.5 其它因素对理想气体反应平衡的影响 5.6 高压下真实气体的化学平衡 习题第六章 相图第七章 电化学第八章 界面现象与胶体第九章 化学动力学附录习题答案

《物理化学》

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:www.tushu111.com