

<<物理化学>>

图书基本信息

书名：<<物理化学>>

13位ISBN编号：9787122003690

10位ISBN编号：7122003698

出版时间：2007-6

出版时间：7-122

作者：庄宏鑫

页数：190

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

本书在第三版使用基础上，为适应中等职业教育改革和素质教育的需要而再次修订。

全书共九章，包括气体、热力学第一定律、热力学第二定律、相平衡、溶液、化学平衡、电化学、表面现象和分散体系、化学动力学和催化作用等内容。

每章前有学习目标，章后有本章小结、思考题和习题。

该书为中等专业学校工艺专业和工业分析专业教材，也可供技工学校、成人教育等其他层次师生参考

。

<<物理化学>>

书籍目录

绪论 一、物理化学的研究对象、目的和内容 二、物理化学的研究方法 三、学习物理化学的要求和方法 第一章 气体 第一节 气体基本定律 一、波义耳(Boyle)定律 二、查理(Charles)和盖·吕萨克(Gay-Lussac)定律 三、阿伏加德罗(Avogadro)定律 第二节 理想气体状态方程 一、理想气体 二、理想气体状态方程 三、通用气体常数R的确定 第三节 分压定律和分体积定律 一、分压定律 二、分体积定律 三、混合气体的平均摩尔质量 第四节 真实气体 一、真实气体与理想气体间性质上的偏差 二、范德华(van der Waals)方程 复习要点 一、本章知识体系图 二、理想气体 三、分压定律 四、分体积公式 五、混合气体平均摩尔质量 六、范德华方程 思考题 习题 阅读材料 第二章 热力学第一定律 第一节 基本概念 一、体系和环境 二、状态和状态函数 三、热力学平衡状态 四、体系的宏观性质 五、过程 第二节 热力学第一定律 一、热和功 二、内能 三、热力学第一定律 第三节 恒容热、恒压热及焓 一、恒容热 二、恒压热及焓 第四节 热容和热量计算 一、热容 二、气体的热容 三、热量计算 第五节 可逆过程与最大功 一、最大功 二、可逆过程 第六节 热力学第一定律对理想气体的应用 一、恒温过程 二、恒压过程 三、恒容过程 四、绝热过程 第七节 热力学第一定律对相变过程的应用 一、相变过程 二、热力学第一定律在相变过程中的应用 第八节 化学反应热效应 一、化学反应热效应 二、恒容热效应与恒压热效应 第九节 热化学方程式 一、热化学方程式与标准热效应 二、标准热效应的计算 第十节 盖斯定律 一、盖斯定律 二、盖斯定律的应用 三、化学反应热效应的计算 第十一节 标准生成焓与标准燃烧焓 一、标准生成焓 二、标准燃烧焓 第十二节 反应焓变与温度的关系 一、反应焓变与温度的关系 二、基希霍夫公式 复习要点 一、本章知识体系图 二、热力学第一定律 三、内能与焓 四、热与功 五、理想气体四个过程的能量计算公式 六、相变过程的能量计算 七、化学反应热效应 思考题 习题 阅读材料 第三章 热力学第二定律 第四章 相平衡 第五章 溶液 第六章 化学平衡 第七章 电化学 第八章 表面现象和分散体系 第九章 化学动力学和催化作用 附录 参考文献

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>