

<<无机化学>>

图书基本信息

书名：<<无机化学>>

13位ISBN编号：9787502449582

10位ISBN编号：7502449582

出版时间：2009-8

出版时间：冶金工业出版社

作者：邓基芹 主编

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>

<<无机化学>>

内容概要

本书内容分为化学理论与化学元素两部分共11章，其中基本理论部分本着适度的原则，兼顾高职高专学生的接受能力，精简了薛定谔方程、晶体场理论等内容，回避了艰深与不成熟的学说以及复杂的计算；化学元素部分突出“典型”和“通用”，注重理论联系实际，激发学生的学习兴趣。

各章首均设有本章学习要求，在每章后面附有思考题、习题，题型具有多样性、新颖性和启发性，深浅适宜，有助于学生能力的培养；书后附有部分习题参考答案。

本书可作为高职高专学校化工、冶金、材料、石油、环境等相关专业的教材，也可供职工培训使用。

<<无机化学>>

书籍目录

1 物质及其变化 1.1 物质的聚集状态 1.1.1 气体 1.1.2 液体 1.1.3 固体 1.2 化学反应中的能量关系 1.2.1 化学反应热效应与化学反应进度 1.2.2 热化学方程式 1.2.3 盖斯定律 1.2.4 标准摩尔生成焓 【阅读材料1】三聚氰胺与问题奶粉 思考题 习题2 化学反应速率和化学平衡 2.1 化学反应速率的表示方法 2.1.1 化学反应速率定义 2.1.2 化学反应速率的表示方法 2.2 反应速率理论 2.2.1 分子碰撞理论 2.2.2 过渡状态理论 2.3 影响化学反应速率的因素 2.3.1 浓度对化学反应速率的影响 经验速率方程 2.3.2 温度对化学反应速率的影响 2.3.3 催化剂对化学反应速率的影响 2.3.4 影响反应速率的其他因素 2.4 化学平衡 2.4.1 可逆反应和化学平衡 2.4.2 化学平衡常数 2.5 化学平衡的移动 2.5.1 浓度对化学平衡的影响 2.5.2 压力对化学平衡的影响 2.5.3 温度对化学平衡的影响 2.5.4 催化剂与化学平衡 2.5.5 平衡移动原理 2.5.6 有关化学平衡计算 思考题 习题 【阅读材料2】酶——人体催化剂3 电解质溶液和离子平衡 3.1 强电解质溶液 3.2 水的离解和溶液的pH值 3.2.1 水的离解平衡 3.2.2 溶液的酸碱性与pH值 3.2.3 酸碱指示剂 3.3 弱酸、弱碱的离解平衡 3.3.1 一元弱酸、弱碱的离解平衡 3.3.2 多元弱酸的离解平衡 3.4 酸碱质子理论 3.4.1 酸碱定义 3.4.2 酸碱共轭关系 3.4.3 酸碱的强弱 3.4.4 酸碱反应的实质 3.5 同离子效应和缓冲溶液 3.5.1 同离子效应 3.5.2 缓冲溶液 3.6 盐类的水解 3.6.1 盐的水解水解常数 水解度 3.6.2 盐溶液pH值的简单计算 3.6.3 影响盐类水解平衡的因素 3.7 沉淀溶解平衡 3.7.1 沉淀和溶解平衡溶度积 3.7.2 溶解度和溶度积的相互换算 3.7.3 溶度积的使用范围和大小比较 3.8 溶度积规则及其应用 3.8.1 溶度积规则 3.8.2 沉淀的生成 3.8.3 分步沉淀 3.8.4 沉淀的溶解 思考题 习题4 氧化还原5 原子结构与元素周期律6 分子结构和晶体结构7 配位化合物8 S区元素9 p区元素10 d区元素11 ds元素附表部分习题参考答案参考文献元素周期表

<<无机化学>>

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:<http://www.tushu007.com>