

<<无机化学>>

图书基本信息

书名：<<无机化学>>

13位ISBN编号：9787122003546

10位ISBN编号：712200354X

出版时间：2007-7

出版时间：化学工业出版社

作者：胡伟光

页数：310

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

本书在保留第一版教材特色的基础上,根据高等职业教育培养目标,进一步体现以能力培养为主线,培养学生研究性学习的能力,突出理论与实践相结合。

全书共分十四章,内容包括化学基本概念、原子结构、分子结构、元素周期律、化学反应速率和化学平衡、电解质溶液、电化学基础、重要元素的单质及化合物、配位化合物及滴定分析法。

为适应教学要求,将四大平衡理论与滴定分析的内容相融合,直接体现了四大平衡理论知识的应用。

为拓宽学生的知识面,精选了部分“阅读材料”。

在每章后均有“本章小结”和习题,有利于学生巩固所学知识。

本书为高职高专化工生产技术专业使用教材,也可供高职高专其他专业开设无机化学课选用。

<<无机化学>>

书籍目录

本书常用符号的意义和单位 第一章 物质的聚集状态 第一节 基本概念 一、系统、环境 二、相 第二节 物质的聚集状态 一、气体 二、液体 三、等离子体 第三节 化学反应中的能量关系 一、化学反应热效应 二、热化学方程式 三、盖斯定律 四、标准摩尔生成焓 阅读材料 环境保护与绿色化学 本章小结 思考题 习题第二章 化学反应速率和化学平衡 第一节 化学反应速率的表示方法 第二节 反应速率理论 一、碰撞理论 二、过渡状态理论 第三节 影响化学反应速率的因素 一、浓度对化学反应速率的影响 二、温度对化学反应速率的影响 三、催化剂对化学反应速率的影响 四、影响多相反应速率的因素 第四节 化学平衡 一、平衡的建立 二、平衡常数 三、平衡计算 第五节 化学平衡的移动 一、浓度对化学平衡的影响 二、压力对化学平衡的影响 三、温度对化学平衡的影响 四、催化剂与化学平衡 五、化学反应速率和化学平衡的综合应用 本章小结 思考题 习题第三章 酸碱平衡和酸碱滴定法 第一节 酸碱理论 一、酸碱电离理论 二、酸碱质子理论 第二节 水的离解和溶液的pH 一、水的离解平衡与水的离子积 二、溶液的酸碱性及pH 第三节 酸碱平衡中有关浓度的计算 一、酸的浓度和酸度 二、酸碱强弱和酸碱离解常数 三、弱酸和弱碱的离解平衡计算 第四节 酸碱缓冲溶液 一、酸碱平衡的移动——同离子效应 二、缓冲溶液 第五节 滴定分析法概述 一、基本概念 二、标准溶液和基准物质 三、滴定分析中的计算 第六节 酸碱滴定法 一、酸碱指示剂 二、酸碱滴定曲线及指示剂的选择 三、酸碱滴定法的应用 本章小结 思考题 习题第四章 沉淀溶解平衡和沉淀滴定法 第一节 沉淀溶解平衡 一、溶度积常数 二、溶度积与溶解度的相互换算 第二节 溶度积规则及其应用 一、溶度积规则 二、溶度积规则的应用 三、分步沉淀和沉淀的转化 第三节 沉淀滴定法 一、莫尔法 二、福尔哈德法 三、法扬司法第五章 氧化还原平衡和氧化还原滴定法第六章 原子结构第七章 分子结构第八章 晶体结构第九章 配位平衡和配位滴定法第十节 配位化合物的一些应用第十一章 p区元素(二)第十二章 s区元素第十三章 过渡元素(一)d区元素 第十四章 过渡元素(二) ds区元素附录参考文献

<<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>