

<<基础化学>>

图书基本信息

书名：<<基础化学>>

13位ISBN编号：9787501975808

10位ISBN编号：7501975809

出版时间：2010-6

出版时间：中国轻工业出版社

作者：刘丹赤

页数：252

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>

<<基础化学>>

内容概要

本教材是根据高职高专教育的培养目标，从高职学生的特点和认知规律出发，并结合编者多年来的教学与实践经验而编写的。

本教材的编写坚持“必需、够用”的原则，充分考虑高职高专教学的特点，精心遴选无机、分析、有机的知识点有机整合而成。

本书可作为高职高专食品类、生物技术类等相关专业的教材，也可供轻纺、环保等专业选用。

在本教材的编写过程中，着重突出以下特色：1. 满足专业需要，突出实用性。

本教材结合食品、生物技术类专业对化学知识的需求，将原来的无机化学、分析化学、有机化学的内容进行融通和整合，对实用性不强的内容进行删减，在保证学生掌握基本知识、基本理论、基本技能的前提下，注重理论与实践的结合。

2. 知识结构合理，符合学生的认知规律。

本教材内容深广度适中，降低起点和难度，避开了烦琐的公式推导，删减了过深的反应机理，力求重点突出、概念准确、语言简练、深入浅出，方便学生自学。

3. 本教材编写结构上包括学习要求、本章小结、习题等，便于学生复习、巩固和提高，也便于学生知识面的拓宽，是一本具有鲜明特色的高职高专类基础课程教材。

教材中穿插了有助于提高学生学习兴趣的思考题和练习题，这些插入问题具有启发性和趣味性，有助于对整体教学目标的理解与把握。

本教材共九章，内容包括：化学基础知识，酸碱平衡与酸碱滴定法，沉淀溶解平衡与沉淀分析法，氧化还原平衡与氧化还原滴定法，配位平衡与配位滴定法，s区、d区、ds区元素及其化合物，p区元素及其化合物，烃类化合物，烃的衍生物等。

<<基础化学>>

书籍目录

第一章 化学基础知识 第一节 溶液组成的表示方法 一、物质的量浓度 二、质量摩尔浓度 三、溶质的质量分数 四、滴定度 五、溶液浓度的换算和配制 第二节 元素周期律和元素周期表 一、周期 二、族 三、区 第三节 化学平衡 一、化学平衡 二、标准平衡常数 三、多重平衡规则 四、有关化学平衡的计算 五、化学平衡的移动 第四节 滴定分析概述 一、滴定分析的基本概念 二、滴定分析法对化学反应的要求与滴定方式 三、标准溶液和基准物质 本章小结 习题第二章 酸碱平衡与酸碱滴定法 第一节 酸碱的质子理论 一、酸碱的定义 二、酸碱反应 三、酸碱解离常数 第二节 酸碱解离平衡和溶液pH的计算 一、一元弱酸碱溶液pH的计算 二、多元弱酸碱溶液pH的计算 三、两性物质溶液pH的计算 四、同离子效应和盐效应 第三节 缓冲溶液 一、缓冲溶液的组成及作用原理 二、缓冲溶液的pH计算 三、缓冲溶液的选择和配制 第四节 酸碱滴定法 一、酸碱指示剂 二、酸碱滴定曲线与指示剂的选择 三、酸碱滴定法的应用 本章小结 习题第三章 沉淀溶解平衡与沉淀分析法 第一节 沉淀溶解平衡 一、溶度积常数 二、溶度积常数与溶解度的换算 第二节 溶度积规则及其应用 一、溶度积规则 二、沉淀的生成 三、分步沉淀 四、沉淀的溶解 第三节 沉淀滴定法 一、莫尔法 二、佛尔哈德法 三、沉淀滴定法的应用 第四节 重量分析法 一、重量分析法的分类和特点 二、重量分析对沉淀形式和称量形式的要求 三、重量分析结果的计算 本章小结 习题第四章 氧化还原平衡与氧化还原滴定法 第一节 氧化还原反应 一、氧化还原反应的基本概念 二、氧化还原反应方程式的配平 第二节 原电池和电极电势.....第五章 配位平衡与配位滴定法第六章 s区、d区、ds区元素及其化合物第七章 p区元素及其化合物第八章 烃类化合物第九章 烃的衍生物附录主要参考书目

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>