

#### 图书基本信息

书名：<<归纳.释疑.提升练习-无机化学分册>>

13位ISBN编号：9787117126861

10位ISBN编号：7117126868

出版时间：2010-4

出版单位：人民卫生出版社

作者：牛秀明 编

页数：108

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>

## 前言

《归纳·释疑·提升练习——无机化学分册》是由人民卫生出版社于2009年1月出版发行的全国高职高专药品类专业卫生部“十一五”规划教材《基础化学》的配套教材。

本教材按照教育部《关于全面提高高等职业教育教学质量的若干意见》(教高[2006]16号)要求,为适应新形势下全国高职高专药品类专业教育改革的需要,坚持以培养高素质技能型专门人才为核心,以就业为导向、能力为本位、学生为主体的指导思想和基本原则,着眼高职高专药品类各专业的培养目标,在卫生部教材办公室的组织规划下,编写了本配套教材。

本教材的出版和应用,对于学生进一步掌握基本理论、基本知识,提高分析问题、解决问题的能力,启迪科学思维,培养独立学习、创新精神和实践能力都是很有裨益的。

此教材可以作为学生课下自习的辅导,也可以作为教师教学的参考书,能够满足广大师生的需求,是学生学习 and 教师教学的理想参考教材。

本配套教材是高职高专药品类专业规划教材《基础化学》的补充和辅助,包括重要知识点的复习、难点问题的深入讲解、各知识点之间的关系及与其他课程之间的联系、必要的补充习题等内容。

总体框架分为两大部分,第一部分为各章复习,包括四个栏目:重点概览,列出了本章需要掌握的重要知识点,帮助学生有重点地进行复习;难点释疑,选择了教材中的难点和易混淆的问题,以学生易于理解的方式对难点问题进行解析;知识衔接,比较系统地分析了某个知识点与上下章节知识点之间及与相关课程之间的联系和应用,能够加强学生对所学知识的系统性和相关性的理解;提升练习,根据教学内容,以选择题、简答题、计算题等题型设计习题,便于学生做同步练习。

习题覆盖教材的基本内容,突出重点和难点,注意理论联系实际。

第二部分为专题讲座,该部分打破各章之间的界限,从本课程整体的角度分析了需要进一步解析的问题。

本书共编写了五个专题,能够使学生在系统学习各章内容,对知识点从纵向有了较为系统了解的基础上,又从横向对相关知识点进行归纳,构建起纵横交叉的知识网,更有利于学生对所学知识的理解和提升,更有利于教师的教学。

我们希望本书能够成为学生学习和教师教学的得力助手。

## 内容概要

本配套教材是药品类专业规划教材《无机化学》的补充和辅助，包括重要知识点的复习、难点问题的深入讲解、各知识点之间的关系及与其他课程之间的联系、必要的补充习题等内容。

本教材的出版和应用，对于学生进一步掌握基本理论、基本知识，提高分析问题、解决问题的能力，启迪科学思维，培养独立学习、创新精神和实践能力都是很有裨益的。

## 书籍目录

第一部分 各章复习 第一章 原子结构 第二章 分子结构 第三章 溶液和胶体溶液 第四章 化学反应速率和化学平衡 第五章 电解质溶液 第六章 化学热力学基础 第七章 氧化还原与电极电势 第八章 配位化合物 第九章 常见非金属元素及其化合物 第十章 常见金属元素及其化合物 第二部分 专题讲座 专题讲座一 化学的学科分类 专题讲座二 分散系及对应的理论体系 专题讲座三 酸碱理论的发展 专题讲座四 化学中的平衡问题 专题讲座五 化学反应方向的判断 专题讲座六 重金属污染及治理 提升练习参考答案

## 章节摘录

插图：在学习化学的过程中，我们会多次接触到有关平衡的问题，如溶液与相平衡、酸碱解离平衡、溶解沉淀平衡、配合物的稳定平衡、氧化还原反应平衡等。

这些知识点贯穿着无机化学的整个知识体系。

因此，准确理解和把握它们的内涵和内在联系是非常重要的。

一、化学中的各种平衡1.溶液与相平衡不论化工生产、环境检测还是科学实验都离不开溶液。

溶液，又称真溶液，是由两种或两种以上物质组成的均匀分散系，其中被分散的物质称为溶质，而溶质周围的介质称为溶剂。

所谓相，是指体系内部物理性质和化学性质完全均匀的部分。

相与相之间有明显的界面。

一个相可以是连续的，也可以是不连续的（如分散的液滴或晶粒）。

只有一相存在的系统称为单相或均相系统，有两个以上的相存在的系统一般称为多相或非均相系统。

在一定的条件下，当一个多相系统中各相的性质和数量均不随时间变化时，称此系统处于相平衡。

此时从宏观上看，没有物质由一相向另一相的净迁移，但从微观上看，不同相间分子转移并未停止，只是两个方向的迁移速率相同而已。

相平衡的热力学条件是各相的温度和压力相等，任一组分在各相的化学势相等。

2.酸碱解离平衡弱电解质在水溶液中有部分分子解离成离子，这些离子由于相互吸引，一部分又可以重新结合成分子，因此其解离过程是可逆的。

解离出来的离子和未解离的分子最终达到解离平衡状态。

不同的弱电解质，其解离程度是不同的，通常可用解离平衡常数和解离度表示。

编辑推荐

《归纳·释疑·提升练习:无机化学分册》：全国高职高专药品类专业卫生部“十一五”规划教材配套教材

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>