

图书基本信息

书名：<<归纳.释疑.提升练习-基础化学分册>>

13位ISBN编号：9787117127141

10位ISBN编号：7117127147

出版时间：2010-4

出版时间：人民卫生出版社

作者：傅春华 主编

页数：127

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——基础化学分册》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和发展的需要,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,是学生学习和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

《归纳·释疑·提升练习——基础化学分册》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》要求，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，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。

## 书籍目录

第一部分 各章复习 第一章 物质结构基础 第二章 常见元素及其化合物 第三章 溶液 第四章 化学反应速率与化学平衡 第五章 定量分析化学基础 第六章 酸碱平衡与酸碱滴定法 第七章 沉淀溶解平衡与沉淀滴定法 第八章 配位化合物与配位滴定法 第九章 氧化还原反应与氧化还原滴定法 第十章 电势法及永停滴定法 第十一章 紫外-可见分光光度法 第十二章 红外分光光度法 第十三章 色谱法 第十四章 其他仪器分析法简介 第二部分 专题讲座 专题讲座一 常用非金属离子及金属离子的鉴定方法 一、卤素离子的鉴定 二、氧族元素离子的鉴定 三、氮族元素离子的鉴定 四、一些过渡金属元素离子的鉴定 专题讲座二 四大化学平衡 一、各类平衡及平衡常数 二、各类平衡的移动 三、各类平衡的有关计算 专题讲座三 定量分析结果的表示方法及显著性检验 一、定量分析结果的表示方法 二、显著性检验 专题讲座四 色谱联用技术概述 一、气相色谱-质谱联用技术 二、气相色谱-傅里叶变换红外光谱联用 三、超临界流体色谱和超临界流体萃取 专题讲座五 紫外、红外、核磁和质谱图解析及应用 一、解析图谱的一般程序 二、图谱综合解析例题 提升练习参考答案

## 章节摘录

插图：2.纯溶剂的沸点和凝固点是恒定的，但溶液的沸点和凝固点却在不断变化，为什么？

答：在标准大气压（101.3kPa）下，纯溶剂的沸点和凝固点都是恒定的（如水的沸点为373K，凝固点为273K），但溶液的沸点和凝固点却是不断变化的。

溶液的沸点是指溶液刚开始沸腾时的温度。

当某溶液沸腾时，继续对其加热，溶剂将不断蒸发，溶液浓度会不断增大，溶液的沸点也就不断升高，直至成为饱和溶液。

达到饱和溶液时，继续加热溶液，溶剂蒸发，溶质会析出，溶液浓度不再改变，沸点才恒定。

溶液的凝固点是指溶液中刚有固态溶剂析出时的温度。

当溶液达到凝固点时，固态溶剂会不断从溶液中析出，致使溶液浓度逐渐增大，溶液的凝固点也随之不断降低，直至成为饱和溶液。

达到饱和溶液时，在固态溶剂析出的同时，溶质也相应析出，溶液浓度不再变化，凝固点才维持恒定。

3.高分子化合物有何特征？

答：高分子化合物是由一种或几种简单化合物重复地联结而成的长链的化合物，分子结构是链状的能卷曲的线性分子。

与低分子化合物相比，具有相对分子质量大、结构和形状复杂等特征。

一般高分子化合物的相对分子质量在 $10^4 \sim 10^6$ 范围内，而低分子化合物的相对分子质量大多在500以下。

将高分子化合物加到适当溶剂中，溶剂分子会不断进入高分子链段之间，使高分子化合物体积膨胀，这是高分子化合物所特有的溶胀现象。

高分子也会扩散进入溶剂，彼此扩散，最后完全溶解形成高分子溶液。

当蒸发除去溶剂后，再加入溶剂，高分子化合物仍能自动溶解，它的溶解过程是可逆的。

而溶胶一旦聚沉，一般不能用简单加入溶剂的方法使之复原。

编辑推荐

《归纳·释疑·提升练习:基础化学分册》：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>