

<<全国高职高专卫生专业配套教材>>

图书基本信息

书名：<<全国高职高专卫生专业配套教材>>

13位ISBN编号：9787549907977

10位ISBN编号：7549907978

出版时间：2012-1

出版时间：许颂安 凤凰出版传媒集团,凤凰出版传媒股份有限公司,江苏教育出版社 (2012-01出版)

作者：许颂安 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>

<<全国高职高专卫生专业配套教材>>

内容概要

《全国高职高专卫生专业配套教材:化学复习指南》按主教材顺序分章编写,每章都包括内容提要、单元练习和参考答案等部分,书后附有复习题和部分复习题的答题提示。

"内容提要"强调并进一步阐述了该章的重点和难点内容,这部分内容对同学们的学习有较大的指导意义。

"单元练习"按照"浅、宽、新"的要求进行编写,通过练习帮助学生掌握教材内容。

"复习题"是以习题形式对教材重点进行归纳,这部分内容对同学们的复习有较大的指导意义。为提高学生学习化学的兴趣,在部分章节后增加了阅读材料。

书籍目录

第一章 物质结构 第二章 元素化合物的性质 第三章 物质的量 第四章 溶液 第五章 胶体溶液和溶液的渗透压 第六章 化学反应速率和化学平衡 第七章 电解质溶液 第八章 同离子效应和缓冲溶液 第九章 烃 第十章 醇、酚、醚 第十一章 醛和酮 第十二章 羧酸、取代羧酸 第十三章 酯和脂类 第十四章 糖类 第十五章 含氮有机化合物 第十六章 氨基酸、蛋白质和核酸 复习题

章节摘录

版权页：插图：第一节 分散系 1.分散系的概念 一种或几种物质的微粒，分散在另一种物质中所形成的体系称为分散系，被分散的物质称为分散相，容纳分散相的物质称为分散介质。

在未指明时，通常所说的分散介质是水。

2.分散系的分类 分散系分为3种类型：分子、离子分散系，简称溶液；胶体分散系，包括溶胶和高分子化合物溶液；粗分散系，包括悬浊液和乳浊液。

其中，胶体分散系中分散相粒子的直径在1~100 nm之间。

3.3类分散系的特点 3类分散系的分散相粒子直径不同，3类分散系在透明度、稳定性、能否透过滤纸和半透膜等方面的性质也有不同。

4.乳浊液在医学上的应用 乳浊液一般不稳定，能使乳浊液稳定的物质叫做乳化剂，乳化剂使乳浊液稳定的作用称为乳化作用，乳化剂的结构中含有亲水基和亲油基。

常见的乳化剂有肥皂、合成洗涤剂等，胆汁酸盐是人体中的乳化剂。

第二节 胶体溶液和高分子化合物溶液 1.溶胶的制备 溶胶的制备方法有分散法和凝聚法2种。

实验室用化学凝聚法制备Fe(OH)₃溶胶。

在煮沸的蒸馏水中逐滴加入FeCl₃溶液，即可得到红棕色、透明的Fe(OH)₃溶胶。

2.胶体溶液的性质 溶胶具有一些特殊的性质。

(1) 丁铎尔现象 当一束强光照射溶胶时，在溶胶中可以看到一束明亮的光带，这种现象称为丁铎尔现象。

丁铎尔现象产生的原因是由于胶粒直径d接近并略小于入射光波长，因此光通过胶体溶液时就产生散射现象。

利用丁铎尔现象可以区别真溶液、胶体溶液和粗分散系。

(2) 电泳现象 在外电场的作用下，胶粒在分散介质中定向移动的现象称为电泳。

胶粒能发生电泳，说明它们带有电荷。

胶粒带电是由于胶粒电离或胶粒吸附离子引起的。

(3) 布朗运动 胶粒在分散介质中不断地进行的无规则运动叫布朗运动。

(4) 扩散 由于微粒的热运动而产生的物质从高浓度区域向低浓度区域自动迁移的现象称为扩散。

编辑推荐

《全国高职高专卫生专业配套教材:化学复习指南》按照专业培养目标、课程标准和主教材的内容进行编写,其特点是贴近专业、贴近学生、贴近教材、简明实用。

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>