

《无机化学基础》

图书基本信息

书名：《无机化学基础》

13位ISBN编号：9787502573324

10位ISBN编号：7502573321

出版时间：2005-8

出版社：化学工业

作者：陈艳

页数：179

版权说明：本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介以及在线试读，请支持正版图书。

更多资源请访问：www.tushu000.com

《无机化学基础》

内容概要

本教材是由全国医药职业技术教育研究会组织编写的。全书的内容包括基本理论、重要元素及其化合物和实验三部分。基本理论部分主要介绍物质的量、溶液、原子结构、分子结构、氧化还原反应、化学反应速率和化学平衡、电解质溶液、胶体溶液和配合物。重要元素及其化合物部分结合专业特点，主要介绍重要的、在医药上常见的有代表性的元素和化合物的性质及用途，还介绍了常见无机离子的鉴别。实验部分介绍了实验规则、实验安全守则及事故处理、无机化学实验常用仪器和无机化学实验基本操作等。

本书为医药中等职业学校药物制剂专业和药物分析检验专业的专业基础课教材，也可供其他专业如化学制药专业、中药制药专业、医药营销专业等使用。

《无机化学基础》

书籍目录

第一章 物质的量 第一节 物质的量 一、物质的量的单位——摩尔 二、摩尔质量 三、有关计算 第二节 物质的量应用于化学方程式的计算 习题第二章 溶液 第一节 溶液的概念 一、溶液的组成 二、溶解度 第二节 溶液组成的表示方法 一、溶液组成的表示方法 二、溶液组成表示方法之间的换算 第三节 溶液的配制 一、溶液的配制方法 二、溶液的稀释 三、溶液的混合 第四节 稀溶液的依数性 一、溶液的蒸气压下降 二、溶液的沸点升高 三、溶液的凝固点降低 四、溶液的渗透压 习题第三章 原子结构和元素周期律 第一节 原子的组成 一、原子的组成 二、同位素 第二节 核外电子的运动状态 一、电子云 二、核外电子的运动状态 第三节 原子核外电子的排布 一、泡利不相容原理 二、能量最低原理 三、洪德规则 第四节 元素周期律与元素周期表 一、元素周期律 二、元素周期表 三、元素性质与原子结构 习题第四章 化学键与分子结构 第一节 离子键 一、离子键的形成 二、离子晶体 第二节 共价键 一、共价键的形成 二、价键理论 三、配位键 四、共价键的特征 五、共价型物质 六、键的极性和分子的极性 第三节 分子间的作用力和氢键 一、分子间的作用力 二、氢键 习题第五章 氧化还原反应 第一节 氧化还原反应的基本概念 一、氧化数 二、氧化还原反应的基本概念 第二节 氧化还原反应式的配平 一、配平原则 二、配平步骤 习题第六章 化学反应速率和化学平衡 第一节 化学反应速率 一、化学反应速率的概念 二、影响化学反应速率的因素 第二节 化学平衡 一、可逆反应与不可逆反应 二、化学平衡 三、化学平衡常数 第三节 化学平衡的移动 一、浓度对化学平衡的影响 二、压强对化学平衡的影响 三、温度对化学平衡的影响 四、化学平衡移动原理 习题第七章 电解质溶液第八章 胶体溶液第九章 配位化合物第十章 重要非金属元素及其化合物第十一章 重要金属元素及其化合物实验部分附录参考文献元素周期表

《无机化学基础》

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：www.tushu000.com