

<<无机化学>>

图书基本信息

书名：<<无机化学>>

13位ISBN编号：9787506719490

10位ISBN编号：7506719495

出版时间：1999-6

出版时间：中国医药科技出版社

作者：陆永诚 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>

<<无机化学>>

内容概要

本书是全国普通医药中专教材之一。

全书的内容包括基本理论、元素化学和实验三部分。

基本理论主要介绍物质的量及其单位、原子结构、分子结构、氧化还原反应、反应速率与化学平衡、电解质溶液、胶体溶液和配合物，元素化学主要介绍在医药上常见的元素、化合物的性质及用途。

本书在深广度方面作了适当的处理，同时反映现代无机化学的新观点、新成就，充分体现医药中专教材的特点。

适用于医药中专学校医药类各专业、医药类职工中专、函授中专和技校，也可作为从事其他类别化学教学工作的相关人员的参考书。

<<无机化学>>

书籍目录

第一章 物质的量 第一节 物质的量的单位——摩尔 一、摩尔 二、摩尔质量 三、有关计算 第二节 气体摩尔体积 一、气体摩尔体积 二、有关计算 第三节 等物质的量规则 一、等物质的量规则 二、有关计算 习题第二章 溶液 第一节 溶液的概念 一、溶液的组成 二、溶解过程 三、溶解度 第二节 溶液的浓度 一、溶液浓度的表示方法 二、溶液浓度的换算 三、溶液的配制和稀释 第三节 稀溶液的依数性 一、溶液的蒸气压降低 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 核外电子运动状态 一、电子云 二、核外电子运动状态 第三节 原子中电子的分布 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、元素某些性质在周期表中的递变规律 习题第四章 化学键与分子结构 第一节 离子键和离子化合物 一、离子键的形成 二、离子键的特征 三、离子型化合物 四、离子的结构特征对离子型化合物性质的影响 第二节 共价键和共价化合物 一、共价键的形成 二、共价键的特征 三、共价键的键型 四、杂化轨道理论 五、共价型物质 六、配位键 七、键的极性和分子的极性 第三节 金属键 第四节 分子间的作用力和氢键 一、分子间作用力 二、氢键 习题第五章 卤族元素 第一节 通性 第二节 卤素单质和卤化氢 一、卤素单质 二、卤化氢 第三节 常见的含卤化合物 一、卤化物 二、卤素的含氧酸盐 第四节 拟卤化合物 一、拟卤素第六章 碱金属和碱土金属第七章 氧化还原反应第八章 氧族元素第九章 化学反应速率和化学平衡第十章 氮族元素第十一章 电解质溶液第十二章 胶体溶液第十三章 碳族元素和硼族元素第十四章 配位化合物第十五章 过渡元素实验附录参考文献元素周期表

<<无机化学>>

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>