

《无机化学》

图书基本信息

书名：《无机化学》

13位ISBN编号：9787117096133

10位ISBN编号：7117096136

出版时间：2008-1

出版社：人民卫生

作者：丁秋玲

页数：130

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》

内容概要

《无机化学》

书籍目录

第一章 物质结构和元素周期律【学习目标】第一节 原子结构一、原子的组成二、同位素三、原子核外电子的运动状态四、原子核外电子的排布第二节 元素周期律和元素周期表一、元素周期律二、元素周期表三、元素周期表的应用第三节 化学键一、离子键二、共价键第四节 分子间作用力和氢键一、键的极性和分子的极性二、分子间作用力三、氢键【本章小结】第二章 氧气还原反应【学习目标】第一节 氧化还原反应一、氧化还原反应的实质二、氧化剂和还原剂的概念第二节 氧化还原反应方程式的配平一、配平原则二、配平步骤【本章小结】第三章 重要元素及其化合物【学习目标】第一节 卤族元素一、卤素的通性二、卤素单质的性质三、卤化物四、卤素离子的鉴别第二节 氧族元素一、氧族元素的通性二、氧化物——过氧化氢三、硫的化合物第三节 碱金属和碱土金属一、碱金属和碱土金属的通性二、碱金属和碱土金属的氧化物三、碱金属和碱土金属的氢氧化物四、碱金属和碱土金属的盐【本章小结】第四章 物质的量【学习目标】第一节 物质的量及其单位一、物质的量及其单位二、摩尔质量及其有关计算第二节 气体摩尔体积一、气体摩尔体积二、关于气体摩尔体积的计算【本章小结】第五章 溶液第六章 化学反应速率和化学平衡第七章 电解质溶液第八章 配位化合物实验指导附录参考文献元素周期表

精彩短评

1、书好人更好，见物如见人，希望继续往来

《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:www.tushu000.com