

<<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：9787122004321

10位ISBN编号：7122004325

出版时间：2007-7

出版时间：7-122

作者：陈君丽

页数：155

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>

## <<无机化学基础>>

### 内容概要

本教材按照化学、化工及相关专业基础化学教学的基本要求，结合作者多年来的无机化学教学实践经验而编写。

全书共有十章和五个实验。

主要内容包括化学基本量和化学计算，物质结构，元素周期律和元素周期表，化学反应速率和化学平衡，电解质溶液，卤素，其他重要的非金属元素，碱金属和碱土金属，其他重要的金属元素，配位化合物简介。

在每章的开篇都编排有学习目标，使学生有目的地进入新知识的学习。

在每章后安排的“资料窗”或“新视野”，可以拓宽学生的视野，激发学生学习本门课程的兴趣。

《无机化学基础》是中、高职院校化学、化工及相关专业学生强化与复习高中阶段化学基础知识的指导教材。

## &lt;&lt;无机化学基础&gt;&gt;

## 书籍目录

绪论一、化学的研究对象二、化学和社会三、无机化学基础课程的任务和学习方法第一章 化学基本量和化学计算第一节 物质的量一、物质的量及其单位--摩尔二、摩尔质量三、气体标准摩尔体积四、有关物质的量的计算第二节 溶液的浓度一、溶液浓度的表示方法二、物质的量的浓度一三、有关物质的量浓度的计算第三节 化学方程式及其有关计算一、化学方程式二、根据化学方程式的计算三、热化学方程式【资料窗】本章小结思考与练习第二章 物质结构第一节 原子的组成一、原子的组成二、原子核三、同位素第二节 原子核外电子的排布一、原子核外电子的运动状态二、原子核外电子的排布第三节 化学键一、离子键二、共价键三、金属键第四节 分子间作用力一、分子的极性二、分子间作用力三、氢键第五节 晶体的基本类型一、晶体的特征二、晶体的基本类型【新视野】本章小结思考与练习第三章 元素周期律和元素周期表第一节 元素周期律一、原子核外电子排布的周期性变化二、原子半径的周期性变化三、元素主要化合价的周期性变化第二节 元素周期表一、元素周期表的结构二、周期表中主族元素性质的递变规律三、元素周期表的应用【资料窗】本章小结思考与练习第四章 化学反应速率和化学平衡第一节 化学反应速率一、化学反应速率的表示方法二、影响化学反应速率的因素第二节 化学平衡一、可逆反应和化学平衡二、有关化学平衡的计算三、化学平衡的移动四、化学反应速率和化学平衡移动原理在化工生产中的应用【资料窗】本章小结思考与练习第五章 电解质溶液第六章 卤素第七章 其他重要的非金属元素第八章 碱金属和碱土金属第九章 其他重要的金属元素第十章 配位化合物简介实验内容附录参考文献

<<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:<http://www.tushu007.com>