

<<无机化学>>

图书基本信息

书名：<<无机化学>>

13位ISBN编号：9787122041432

10位ISBN编号：7122041433

出版时间：2009-1

出版时间：化学工业出版社

作者：王宝仁 主编

页数：250

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>



## &lt;&lt;无机化学&gt;&gt;

## 内容概要

本书根据中等职业学校教学改革的新要求编写而成，体现“必需”、“够用”的原则。

全书分为理论和实验两部分。

理论部分包括：绪论，化学基本量和化学计算，碱金属和碱土金属，卤素，原子结构和元素周期律，分子结构，化学反应速率和化学平衡，电解质溶液，硼族元素和碳族元素，氧化还原反应和电化学基础，氮和磷，氧和硫，配位化合物，过渡元素。

实验部分包括：无机化学实验须知，无机化学实验及其基本操作。

本书个别章节还附有阅读材料，以拓宽学生的知识面。

本书可作为中等职业学校工业分析与检验、化工工艺等专业的教材，也可作为其他各类学校师生及从事化工专业的技术人员的参考书。

## &lt;&lt;无机化学&gt;&gt;

## 书籍目录

绪论 一、无机化学的研究对象 二、无机化学在国民经济及日常生活中的作用 三、无机化学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 二、摩尔质量 三、有关物质的量的计算 第二节 气体的标准摩尔体积 一、气体的标准摩尔体积 二、有关气体标准摩尔体积的计算 第三节 溶液的浓度 一、物质的量浓度 二、有关物质的量浓度的计算 三、溶液的稀释 四、质量分数与物质的量浓度的换算 第四节 根据化学方程式的计算 一、化学方程式 二、根据化学方程式的计算 第五节 热化学方程式 4 一、热化学方程式的表示 二、热化学方程式的书写注意事项第二章 碱金属和碱土金属 第一节 氧化还原反应的基本概念 一、氧化和还原 二、氧化剂和还原剂 第二节 碱金属和碱土金属的性质 一、碱金属和碱土金属的通性 二、钠、钾、镁、钙的化学性质 三、钠、钾、镁、钙的存在及制备 四、钠、钾、镁、钙的贮存与用途 第三节 钠、钾、镁、钙的重要化合物 一、氧化物 二、过氧化物 三、氢化物 四、氢氧化物 五、重要的盐类 第四节 离子反应和离子方程式 一、离子反应和离子方程式 二、离子互换反应进行的条件 三、钠、钾、镁、钙、钡离子的鉴定 阅读材料 硬水及其软化 习题第三章 卤素 第一节 卤素的性质 一、卤素的通性 二、卤素的化学性质 三、卤素的存在与制备 四、卤素的用途 第二节 卤化氢和氢卤酸 一、卤化氢的制备 二、卤化氢和氢卤酸的性质及用途 三、卤离子的检验 第三节 氯的含氧酸及其盐 一、次氯酸及其盐 二、氯酸及其盐 三、高氯酸及其盐 四、氯的含氧酸及其盐的性质比较 阅读材料 食用加碘盐 习题第四章 原子结构和元素周期律第五章 分子结构第六章 化学反应速率和化学平衡第七章 电解质溶液第八章 硼、铝和碳、硅、锡、铅第九章 氧化还原反应和电化学基础第十章 氮和磷第十一章 氧和硫第十二章 配位化合物第十三章 过渡元素无机化学实验附录参考文献元素周期表

## &lt;&lt;无机化学&gt;&gt;

## 章节摘录

第一章 化学基本量和化学计算【学习目标】1.理解物质的量的概念，掌握物质的量、摩尔质量、物质质量的表示方法及三者之间的关系；能熟练进行有关物质的量的计算。

2.理解气体标准摩尔体积的概念；能进行有关气体标准摩尔体积的计算。

3.掌握物质的量浓度的概念、表示方法，理解溶液的稀释和质量分数与物质的量浓度换算原理；能进行有关物质的量浓度的计算。

4.掌握化学方程式的书写方法；会选择合适的数量关系，进行根据化学方程式的计算。

5.了解热化学方程式的意义，会书写热化学方程式。

在初中，我们已学习了有关物质的分类、化学反应基本类型等基本概念。

本章将引入物质的量的概念。

物质的量是国际单位制（简称SI）中的七个基本物理量之一。

使用物质的量便于定量研究物质及其变化的有关计算。

因此，它广泛应用于化学科学研究和化工生产中。

## <<无机化学>>

### 编辑推荐

《无机化学(第2版)》可作为中等职业学校工业分析与检验、化工工艺等专业的教材，也可作为其他各类学校师生及从事化工专业的技术人员的参考书。

<<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>