

<<无机化学>>

图书基本信息

书名：<<无机化学>>

13位ISBN编号：9787508483245

10位ISBN编号：7508483243

出版时间：2011-2

出版时间：水利水电出版社

作者：苏志平 编著

页数：312

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

本书是与高等教育出版社出版，吉林大学、武汉大学、南开大学宋天佑、徐家宁、程功臻主编的《无机化学》（上、下册）一书配套的同步辅导和习题解答辅导书。

本书按教材内容安排全书结构，各章均包括知识点归纳、典型例题与解题技巧与课后习题全解三部分内容。

全书按教材内容，针对各章节全部习题给出详细解答，思路清晰，逻辑性强，循序渐进地帮助读者分析并解决问题，内容详尽，简明易懂。

本书可作为高等院校《无机化学》课程本科生的辅导材料和复习参考用书，也可作为自学者学习的辅导书，及教师的教学参考书。

## &lt;&lt;无机化学&gt;&gt;

## 书籍目录

- 第二章 化学基础知识
  - 知识点归纳
  - 典型例题与解题技巧
  - 课后习题全解
- 第三章 化学热力学基础
  - 知识点归纳
  - 典型例题与解题技巧
  - 课后习题全解
- 第四章 化学反应速率
  - 知识点归纳
  - 典型例题与解题技巧
  - 课后习题全解
- 第五章 化学平衡
  - 知识点归纳
  - 典型例题与解题技巧
  - 课后习题全解
- 第六章 原子结构与元素周期律
  - 知识点归纳
  - 典型例题与解题技巧
  - 课后习题全解
- 第七章 化学键理论概述
  - 知识点归纳
  - 典型例题与解题技巧
  - 课后习题全解
- 第八章 酸碱解离平衡
  - 知识点归纳
  - 典型例题与解题技巧
  - 课后习题全解
- 第九章 沉淀溶解平衡
  - 知识点归纳
  - 典型例题与解题技巧
  - 课后习题全解
- 第十章 氧化还原反应
  - 知识点归纳
  - 典型例题与解题技巧
  - 课后习题全解
- 第十一章 配位化合物
  - 知识点归纳
  - 典型例题与解题技巧
  - 课后习题全解
- 第十二章 碱金属和碱土金属
  - 知识点归纳
  - 典型例题与解题技巧
  - 课后习题全解
- 第十三章 硼族元素

## &lt;&lt;无机化学&gt;&gt;

- 知识点归纳
- 典型例题与解题技巧
- 课后习题全解
- 第十四章 碳族元素
  - 知识点归纳
  - 典型例题与解题技巧
  - 课后习题全解
- 第十五章 氮族元素
  - 知识点归纳
  - 典型例题与解题技巧
  - 课堂习题全解
- 第十六章 氧族元素
  - 知识点归纳
  - 典型例题与解题技巧
  - 课后习题全解
- 第十七章 卤素
  - 知识点归纳
  - 典型例题与解题技巧
  - 课后习题全解
- 第十八章 氢和稀有气体
  - 知识点归纳
  - 典型例题与解题技巧
  - 课后习题全解
- 第十九章 铜副族和锌副族
  - 知识点归纳
  - 典型例题与解题技巧
  - 课后习题全解
- 第二十章 铬副族和锰副族
  - 知识点归纳
  - 典型例题与解题技巧
  - 课后习题全解
- 第二十一章 铁系元素和铂系元素
  - 知识点归纳
  - 典型例题与解题技巧
  - 课后习题全解
- 第二十二章 钛副族和钒副族
  - 知识点归纳
  - 典型例题与解题技巧
  - 课后习题全解
- 第二十三章 无机物性质规律讨论
  - 知识点归纳
  - 典型例题与解题技巧
  - 课后习题全解

## &lt;&lt;无机化学&gt;&gt;

## 章节摘录

版权页：插图：(1) 离子的电荷对离子间的相互作用力影响很大，离子电荷越高，与相反电荷间的吸引力越大，晶格能越大，离子键越强，离子化合物的熔点和沸点越高。

离子的电荷不仅影响物理性质也影响化学性质。

(2) 离子的电子构型简单负离子通常具有稳定的8电子构型，而正离子情况较复杂。

离子的电子构型与离子键的强度有关，对离子化合物的性质有影响。

(3) 离子半径离子半径的大小是决定离子化合物中正、负离子间引力大小的因素之一，也就是决定离子化合物中离子键强弱的因素之一。

离子半径越小，离子间引力越大，离子化合物的熔、沸点就越高。

5. 离子晶体 (1) 晶体的基本概念 晶体是由原子、分子或离子在空间按一定规律周期性重复排列构成的固体物质，其外表特征是具有整齐规则的几何外形、具有固定的熔点和各向异性。

点阵和晶格是晶体的数学抽象。

晶胞指代表晶体结构的最小的平行六面体单位。

按晶胞中质点种类和质点间相互作用力的不同，晶体可以分为离子晶体、分子晶体、原子晶体和金属晶体四种基本类型。

(2) 离子晶体的特性离子晶体：正离子和负离子通过离子键结合而成的晶体。

离子晶体中，质点之间的作用力是静电作用力，即正、负离子通过离子键结合在一起，由于静电作用力较强，晶格能较大，所以离子晶体具有较高的熔点、沸点和硬度。

离子晶体在水中的溶解度与晶格能、离子的水合热等有关。

离子晶体的硬度虽然很大，但比较脆，延展性较差。

离子晶体熔融后或溶解在水中都具有良好的导电性。

(3) 几种简单的离子晶体 CsCl型晶体该类晶体的平行六面体晶胞是正六面体，属于简单立方晶格。

离子配位数为8。

<<无机化学>>

编辑推荐

《无机化学(上、下册合订本)同步辅导及习题全解(新版)》：知识点窍 逻辑推理 习题全解全真考题 名师势笔 题型归类

<<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>