

<<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。

<<无机化学>>

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

<<无机化学>>

- 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

<<无机化学>>

章节摘录

版权页：插图：(1) 离子的电荷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>