

<<中级无机化学>>

图书基本信息

书名：<<中级无机化学>>

13位ISBN编号：9787566102478

10位ISBN编号：7566102478

出版时间：2012-1

出版时间：马荣华 哈尔滨工程大学出版社 (2012-01出版)

作者：马荣华 编

页数：230

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>

<<中级无机化学>>

内容概要

《高等学校重点规划教材·生物与化学系列：中级无机化学》共七章，内容包括：元素与元素周期性；酸碱和溶剂化学；主族元素的配合物及无机笼状化合物；配位化合物；过渡元素；有机金属化合物等。

<<中级无机化学>>

书籍目录

第1章 元素与元素周期性1.1 元素周期表1.2 元素性质的周期性1.3 分子的几何构型1.4 单质及主族元素化合物性质及其周期性递变规律1.5 周期反常现象习题第2章 酸碱和溶剂化学2.1 酸碱理论2.2 酸碱强度2.3 溶剂化学学习题第3章 主族元素的配合物及无机笼状化合物3.1 主族元素的配合物3.2 超分子化学3.3 硼烷化学3.4 无机碳化学学习题第4章 配位化合物4.1 配位化合物的异构现象4.2 配位物的化学键理论4.3 过渡金属配合物的电子光谱4.4 过渡元素配合物的反应动力学和反应机理4.5 电子转移反应习题第5章 过渡元素5.1 过渡元素概论5.2 第一过渡系元素的化学5.3 重过渡元素的化学习题第6章 有机金属化合物、簇合物6.1 概述6.2 金属羰基配合物6.3 类羰基配体的有机过渡金属配合物6.4 不饱和链烃配合物 6.5 金属环多烯化合物 6.6 过渡金属原子簇化学 习题第7章 杂多化合物7.1 多酸简介 7.2 杂多配合物的结构 7.3 稀土元素杂多配合物 7.4 杂多化合物的催化作用 7.5 杂多配合物的应用前景 习题附表 化学元素周期表参考文献

<<中级无机化学>>

章节摘录

版权页:第1章 元素与元素周期性第1章元素与元素周期性本章要求1.了解电负性的几种标度,理解环境对电负性的影响和基团电负性的概念。

2.理解键参数和价层电子对互斥理论。

3.掌握单质及其化合物一些性质的周期性变化规律。

4.特别注意掌握周期反常现象的几种表现形式及合理解释。

化学元素周期律是化学的基本规律,它指出化学元素的性质是其原子序数的周期函数,随着原子序数(原子核电荷数)的增加,核外电子的排布方式发生周期性的变化。

这是与原子的电子层构型有关的性质(如电离能)表现周期性变化的主要原因。

我们经常遇到的并不是孤立的原子,而是由原子靠化学键结合成的单质和化合物,它们的许多性质也表现出周期性的变化。

根据单质和化合物的性质可以推算出其中所含原子的某些性质(如原子半径、元素的电负性等)。

在无机化学课程中已经介绍过元素的周期性,本章将要更详细地讨论周期性规律在原子和单质的某些性质中的表现。

1.1元素周期表化学元素周期表是化学元素周期律的具体表现,是化学元素性质的总结。

它把一百多种元素依照原子序数按周期和族类排列起来,使得数以百万计的化学物质及其错综复杂的化学现象的研究找到了头绪。

<<中级无机化学>>

编辑推荐

<<中级无机化学>>

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>