

## <<中级无机化学学习指导>>

### 图书基本信息

书名：<<中级无机化学学习指导>>

13位ISBN编号：9787040291841

10位ISBN编号：7040291843

出版时间：2010-5

出版时间：唐宗薰 高等教育出版社 (2010-05出版)

作者：唐宗薰 编

页数：417

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>

## <<中级无机化学学习指导>>

### 内容概要

《中级无机化学学习指导(第2版)》为普通高等教育“十一五”国家级规划教材《中级无机化学》(第二版)(唐宗薰主编)的配套参考书。

全书分为三个部分:第一部分与教材同步,对各章的要点、重点和难点问题给以进一步的说明。

第二部分为习题选解,选择部分教材习题作出解答。

第三部分为阅读材料,依据教材内容,将一些疑难问题以专题的形式进行较深入的讨论,其中也涉及学科前沿的某些研究成果,为学有余力的学生提供更丰富的学习内容。

《中级无机化学学习指导(第2版)》读者对象为高等学校化学专业高年级学生,也可供讲授中级无机化学课程的教师和相关人员参考。

## &lt;&lt;中级无机化学学习指导&gt;&gt;

## 书籍目录

第一部分 要点、重点和难点问题讲解序言 无机化学的昨天、今天和明天0.1 无机化学的发展沿革0.2 无机化学的现状和未来发展的可能方向0.3 现代无机化学发展的特点第1章 原子、分子及元素周期性1.1 屏蔽常数电负性1.2 共价键分子的成键理论1.3 小分子的立体化学1.4 对称性1.5 单质的性质及其周期性递变规律1.6 周期反常现象第2章 酸碱和溶剂化学2.1 酸碱概念2.2 溶剂化学2.3 酸碱强度的量度第3章 无机化合物的制备和表征3.1 无机化合物的制备方法3.2 无机分离技术3.3 表征技术第4章 无机材料化学4.1 无机固体的合成4.2 无机固体的结构4.3 实际晶体4.4 无机功能材料举例第5章 s区元素5.1 氢的化合物5.2 氢键5.3 金属液氨溶液氨合电子及电子化合物碱金属阴离子5.4 离子键形成中的能量5.5 冠醚配合物5.6 碱金属、碱土金属的有机金属化合物第6章 p区元素6.1 硼烷化学6.2 单质碳及其衍生物6.3 无机高分子6.4 有机金属化合物第7章 d区元素(I)——配位化合物7.1 配合物的几何构型7.2 配合物的异构现象7.3 过渡元素的配合物的成键理论7.4 过渡金属化合物的电子光谱7.5 过渡元素的磁性7.6 配合物的反应第8章 d区元素(II)——元素化学8.1 d区元素和过渡元素8.2 d轨道的特征和过渡元素的价电子层结构8.3 第一过渡系元素的化学8.4 重过渡元素的化学8.5 B、B重金属元素8.6 过渡元素的氧化还原性第9章 d区元素(III)——有机金属化合物簇合物9.1 有效原子序数规则9.2 金属羰基化合物9.3 金属类羰基配合物9.4. 烷基配合物9.5 金属—卡宾和卡拜化合物9.6 不饱和链烃配合物9.7 金属环多烯化合物9.8 金属簇合物9.9 应用有机金属化合物和簇化合物的催化反应第10章 f区元素10.1 概述10.2 镧系元素的一些性质10.3 镧系元素性质递变的规律性10.4 镧系元素的配合物10.5 锕系理论10.6 锕系元素的特点10.7 锕系元素的存在与制备第11章 无机元素的生物学效应11.1 生物分子11.2 细胞11.3 生命元素11.4 无机元素的生物学效应第12章 放射性和核化学12.1 放射性衰变过程——自发核反应12.2 放射性衰变动力学12.3 核的稳定性和放射性衰变类型的预测12.4 质量亏损和核结合能12.5 核裂变与核聚变12.6 超重元素的合成

第二部分 习题选解第1章 习题解答第2章 习题解答第3章 习题解答第4章 习题解答第5章 习题解答第6章 习题解答第7章 习题解答第8章 习题解答第9章 习题解答第10章 习题解答第11章 习题解答第12章 习题解答

第三部分 阅读 群论在无机化学中的应用 质子酸酸度的拓扑指数法确定及其酸、碱软硬标度的建立 配合物电对的电极电势 第一过渡系金属配合物的d-d跃迁光谱V超分子化学

<<中级无机化学学习指导>>

章节摘录

插图：

## <<中级无机化学学习指导>>

### 编辑推荐

《中级无机化学学习指导(第2版)》：高等学校理工类课程学习辅导丛书,普通高等教育“十一五”国家级规划教材配套参考书

<<中级无机化学学习指导>>

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>