

<<现代化学基础学习指导与题解>>

图书基本信息

书名：<<现代化学基础学习指导与题解>>

13位ISBN编号：9787040288773

10位ISBN编号：704028877X

出版时间：2010-6

出版时间：高等教育出版社

作者：胡忠鲮，韩凤兰，梁渠 主编

页数：317

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>

## <<现代化学基础学习指导与题解>>

### 内容概要

本书是与面向21世纪课程教材和普通高等教育“十一五”国家级规划教材《现代化学基础》(第三版)(胡忠鲮主编)相配套的教学参考书,章节顺序与主教材保持一致。

全书各章由学习基本要求、基本内容、综合练习和习题解答四部分构成。

本书可作为高等院校本、专科近化学化工类专业开设化学基础课的教学参考书,也可供学习此类课程的科学技术人员使用。

<<现代化学基础学习指导与题解>>

书籍目录

第一章 物质的聚集状态第二章 原子结构和元素周期律第三章 分子结构和晶体结构第四章 配位化合物结构第五章 热力学第一定律第六章 热力学第二定律第七章 相平衡第八章 化学平衡第九章 水溶液中的离子平衡第十章 电解质溶液 第十一章 氧化还原反应和电化学第十二章 化学动力学第十三章 界面现象和体溶液第十四章 主族元素 第十五章 副族元素 第十六章 有机化合物第十七章 高分子化合物第十八章 酸碱滴定分析第十九章 配位滴定分析第二十章 氧化还原滴定法和重量分析法第二十一章 现代分析测试技术第二十二章 化学与环境保护主要参考著作

## 章节摘录

- 1.了解氢原子光谱的特征及能级的概念。
  - 2.了解微观粒子运动的特征。
  - 3.了解波函数、原子轨道、概率密度、电子云的概念,了解四个量子数的来历。
  - 4.掌握四个量子数的符号、取值和物理意义,熟悉s, p, d原子轨道与电子云角度分布的形状和空间伸展方向及其图形代表的意义。
  - 5.重点掌握多电子原子轨道能级高低顺序和核外电子排布原则,并能熟练写出符合电子排布规律的元素原子核外电子排布式,以及确定它们在周期表中的位置。
  - 6.掌握周期表中元素的分区、结构特征,熟悉原子半径、电离能、电子亲和能、电负性变化的规律与原子结构之间的关系,了解氧化数与原子结构之间的关系。
- 2.2基本内容2.2.1基本概念及公式1.基本概念(1)微观粒子电子、质子、中子、原子、分子等微小粒子,称为微观粒子。
- (2)量子化表征微观粒子运动状态的某些物理量,如能量、辐射的频率和波长是不连续地变化,称为量子化。
  - (3)波粒二象性微观粒子既有波动性,又具有粒子性的性质称为波粒二象性。
  - (4)统计性统计核外电子在一个特定位置或在一定空间体积中出现电子的概率是多少。
  - (5)不确定原理对于具有量子化和波粒二象性的微观粒子不可能同时准确地测定它的空间位置和动量(或速度),称为不确定原理。
  - (6)概率波微观粒子在空间某处出现的概率或机会,具有统计性,不同于介质的质点的振动而引起的机械波的波,又称为物质波。

编辑推荐

《现代化学基础学习指导与题解》为面向21世纪课程教材配套参考书之一。

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>