

<<近代化学导论>>

图书基本信息

书名：<<近代化学导论>>

13位ISBN编号：9787310038091

10位ISBN编号：7310038096

出版时间：2011-12

出版时间：南开大学出版社

作者：李姝，叶世海，车云霞 编

页数：248

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>

<<近代化学导论>>

内容概要

本书是为申泮文先生主编的《近代化学导论》(第二版)编写的配套教学辅导用书。

《近代化学导论》是“面向21世纪课程教材”、“普通高等教育‘十一五’国家级规划教材”，2009年被评为“普通高等教育精品教材”，以该教材为首的“南开大学近代化学教材系列”曾获得2009年国家级教学成果一等奖。

该教材教学内容和教学方法的改革也曾连续两届获得国家级教学成果奖的奖励。

为给使用《近代化学导论》教材的学生和教师提供学习和教学方便，也为了把我们十几年来将这部教材用于课堂教学实践的点滴经验和体会与同仁共享，为大一基础化学课程的教学改革尽一份力，我们编写了这本>-j题解答。

在本书中我们针对教材各章内容并依据对教材的理解和多年课堂教学体会，对各章核心内容作了梳理和归纳总结，提出每章教学重点和要求学生掌握的内容。

(本书略去教材的第I章、第24章和第29~34章内容)

为了帮助学生深刻理解并掌握课程的教学内容，灵活运用化学反应的基本定律，我们根据多年教学实践体会，还编写了“基础理论部分”和“元素化学部分”各两套综合练习题。

教材给出的>-j题和编写的综合练>-j题近600道，所有题目不仅给出了参考答案，还给出了解题全过程和对题目的分析、解释。

通过对解题过程的理解，对培养学生科学的思维方法、提高分析问题和解决问题的能力都能起到积极的作用。

<<近代化学导论>>

书籍目录

- 第2章 化学基本原理
- 第3章 原子的结构
- 第4章 电子在原子中的分布
- 第5章 离子键理论
- 第6章 共价键理论
- 第7章 分子之间的力
- 第8章 气体
- 第9章 液体
- 第10章 水和溶液
- 第11章 化学反应速率
- 第12章 化学热力学初步
- 第13章 化学平衡
- 第14章 酸碱平衡酸碱容量分析
- 第15章 沉淀反应
- 第16章 氧化还原反应氧化还原容量分析
- 第17章 配位化学的初步概念配位容量分析
- 第18章 活泼金属元素——碱金属元素、碱土金属元素和铝 .
- 第19章 非金属元素的通性
- 第20章 非金属元素分论(一)氢、稀有气体和卤族元素
- 第21章 非金属元素分论(二)氧和硫
- 第22章 非金属元素分论(三)氮和磷
- 第23章 非金属元素分论(四)碳、硅和硼
- 第25章 过渡元素
- 第26章 过渡后金属元素通论
- 第27章 镧系元素和锕系元素
- 第28章 化学元素的周期性
- 基础理论部分综合练习一
- 基础理论部分综合练习二
- 元素化学部分综合练习一
- 元素化学部分综合练习二
- 主要参考文献

章节摘录

版权页：插图：一、教学要求1.了解电子等微观粒子运动的特殊性：能量量子化，波粒二象性，不确定原理。

2.了解薛定鄂方程的意义，掌握和区分原子轨道、波函数、概率、概率密度、电子云的概念，清楚原子轨道和电子云的角度分布特征和异同点，重点掌握描述电子运动状态的四个量子数的物理意义、取值规律和合理组合。

3.了解多电子原子中屏蔽效应和钻穿效应的意义及其对电子能量的影响，掌握能级、能级组、电子层、电子亚层和价电子层构型等概念。

4.根据电子排布三原则和鲍林原子轨道近似能级图，重点掌握原子核外电子排布规律（特殊情况除外），能书写一般元素的原子核外电子排布式和价电子构型，并根据电子排布式判断元素在周期表中的位置及有关性质。

5.理解原子的电子层结构和元素周期表的关系，元素的若干性质（原子半径、电离势、电子亲和势、电负性）与原子的电子层结构的关系。

<<近代化学导论>>

编辑推荐

《近代化学导论:习题解答(第2版)》为面向21世纪课程教材辅导丛书之一。

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>