

<<大学化学 下册>>

图书基本信息

书名：<<大学化学 下册>>

13位ISBN编号：9787040077407

10位ISBN编号：704007740X

出版时间：1999-10

出版时间：高等教育出版社

作者：傅献彩 主编

页数：882

字数：510000

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>

<<大学化学 下册>>

内容概要

《大学化学》将原分属于无机化学和分析化学的内容重新组合为大学化学，作为大学一年级的教材。

《大学化学》在加强基础教学的基础上，注重宏观与微观的联系，使学生能初步运用物质结构的观点去了解物质的性能，强调学生科学思维能力的培养。

全书分上、下两册。

上册以化学原理为主，将化学滴定分析纳入平衡体系中；下册以元素知识为主，分区按族介绍元素及其化合物的基本知识。

每章后附习题和参考读物。

全书后附习题答案和附录。

书籍目录

第11章 化学反应的速率 11.1 化学反应速率的表示法 11.1.1 化学反应速率的定义 11.1.2 化学反应的平均速率与瞬时速率 11.2 反应历程和基元反应 11.2.1 反应历程和基元反应 11.2.2 基元反应的速率方程 11.3 具有简单级数的反应 11.3.1 一级反应 11.3.2 二级反应 11.3.3 零级反应 11.4 影响化学反应速率的一些因素 11.4.1 浓度的影响 11.4.2 温度的影响 11.4.3 反应物之间接触情况的影响 11.5 反应速率理论简介 11.5.1 碰撞理论 11.5.2 过渡状态理论 11.6 催化作用 11.6.1 催化剂和催化作用 11.6.2 酶催化作用 11.7 链反应 11.8 绿色化学 课外参考读物 习题第12章 原子结构 12.1 微观粒子的波粒二象性 12.1.1 氢原子光谱和玻尔理论 12.1.2 微观粒子的波粒二象性 12.1.3 概率波和概率密度 12.2 薛定谔方程 12.2.1 驻波 12.2.2 薛定谔方程 12.3 单电子原子的波函数 12.3.1 单电子原子的波函数 12.3.2 单电子原子波函数的解 12.4 原子轨道和电子云的分布图——波函数的空间图像 12.4.1 电子云和概率密度 12.4.2 径向分布图 12.4.3 角度分布图 12.4.4 电子云的总体空间分布图像 12.5 单电子原子核外电子的可能状态 12.5.1 四个量子数 12.5.2 单电子原子核外电子的可能状态 12.6 多电子原子结构 12.6.1 鲍林和科顿的原子轨道能级图 12.6.2 屏蔽效应和钻穿效应 12.6.3 核外电子排布的一般原则 12.6.4 基态原子核外电子的分布与元素的周期律 12.6.5 元素的基本性质和元素周期性- 习题第13章 分子结构 13.1 离子键 13.1.1 离子键理论的基本要点和离子键的基本特征 13.1.2 晶格能 13.1.3 决定离子化合物性质的主要因素 13.2 价键理论 13.2.1 共价键的形成和其本质 13.2.2 电子配对法的基本要点 13.2.3 共价键的两个基本特征——饱和性和方向性 13.2.4 共价键的类型 13.3 轨道杂化理论 13.3.1 轨道杂化理论的基本要点 13.3.2 杂化类型 13.4 价层电子对互斥理论 13.4.1 价层电子对互斥理论的基本要点第14章 晶体结构第15章 s区元素第16章 p区元素(1) 第17章 p区元素(2) 第18章 d区元素(1) 第19章 d区元素(2) 第20章 f区元素第21章 核化学简介习题参考答案(下册) 主要参考书目索引

<<大学化学 下册>>

编辑推荐

傅献彩主编的《大学化学》为高等学校面向21世纪课程教材。

将原分属于无机化学和化学分析的数学内容融合在一起，建立一个新的体系。

全书分上、下册。

上册以化学原理为主，主要介绍化学热力学和化学平衡的基础，将定量化学分析纳入化学平衡中；下

册以元素化学为主，在介绍结构理论的基础上，按区介绍各族元素的基础知识。

每章后附课外参考读物和习题，书后附有习题答案、附录等。

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>