

<<普通化学>>

图书基本信息

书名：<<普通化学>>

13位ISBN编号：9787562811817

10位ISBN编号：7562811814

出版时间：2001-1

出版时间：华东理工大学出版社

作者：李梅君，陈娅如 编

页数：214

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>

## &lt;&lt;普通化学&gt;&gt;

## 内容概要

普通化学是高等工科院校的一门重要基础课，是培养21世纪全面发展现代工程技术人员知识结构和能力的重要组成部分，也是连接化学和工程技术间的桥梁。

学生掌握了必须的化学知识和理论，可以为以后的学习和工作提供必要的化学基础，并会分析和解决一些涉及化学的有关工程技术实际问题。

《普通化学》内容包括化学原理和化学基础知识两大部分，共9章。

化学原理部分包括：反映化学变化宏观规律：热化学，化学反应进行的方向，化学反应速率；用宏观处理四大平衡体系：化学平衡，离子平衡，氧化还原平衡和配位平衡；物质结构基础：原子结构，分子结构，晶体结构和配合物结构。

化学基础知识部分包括：应用宏观规律和微观结构理论归纳与阐明元素及其化合物的性质和变化规律，主要内容有金属、非金属单质及某些无机化合物、配合物和高分子化合物；结合化学知识介绍典型化工产品的生产原理、工艺条件及生产流程。

第10章是为拓宽化学知识面、了解化学与其它学科的联系而编写的，供师生选读。

## &lt;&lt;普通化学&gt;&gt;

## 书籍目录

第1章 化学反应中的能量关系1.1 化学反应中的能量守恒和热化学1.2 化学反应的自发性复习思考题习题  
第2章 化学反应速率和化学平衡2.1 化学反应速率2.2 影响化学反应速率的因素2.3 反应速率理论2.4 化学  
反应进行的程度和化不平衡2.5 化学平衡的移动第3章 酸、碱和离子平衡3.1 酸碱质子理论3.2 弱酸和弱  
碱的解离平衡3.3 缓冲溶液3.4 难溶电解质的沉淀&mdash;&mdash;溶解平衡复习思考题习题第4章 电化  
学基础与金属腐蚀4.1 原电池和电极电势4.2 电解4.3 金属的腐蚀和防护复习思考题习题第5章 原子结构  
和元素周期表5.1 玻尔原子模型5.2 原子的量子力学模型5.3 多电子原子结构与周期系5.4 原子结构和元  
素性质的关系复习思考题习题第6章 分子结构和晶体结构6.1 离子键6.2 共价键6.3 分子间力和氢键6.4 晶  
体结构复习思考题习题第7章 非金属元素及其化合物7.1 非金属单质的结构和性质7.2 非金属元素的化合  
物&hellip;&hellip;第8章 金属元素通论及配位化合物第9章 化学工业简介&mdash;&mdash;合成氨、氯碱  
工业及高分子化工第10章 环境&middot;材料&middot;化学习题答案附录

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>