

<<普通化学>>

图书基本信息

书名：<<普通化学>>

13位ISBN编号：9787560822853

10位ISBN编号：7560822851

出版时间：2001-8

出版时间：同济大学出版社

作者：陶雷

页数：285

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》共九章，既有从宏观的角度阐述化学热力学、化学反应的四大平衡、电化学和环境化学等，又有从微观的角度叙述原子结构、分子结构、共价键和杂化轨道理论。

《普通化学》依据全国工科大学化学课程教学指导委员会制定的普通化学课程教学基本要求，为适应知识不断更新和世界科技迅猛发展的需要，结合远程教学（函授教学、网络教学）的特点，内容力求精练，概念由浅入深，深度和广度适中，文字通俗易懂，便于学生自学。

每章附有习题，在适当的章节后附有阶段测验，便于学生自己检查学习效果。

《普通化学》可与同济大学电子音像出版社出版的电子图书配套，可作为高等工科院校土建类、环境类、机电类专业远程教学（函授、网络）的教材，也可供高等工科院校非化工类各专业学生和教师参考。

## &lt;&lt;普通化学&gt;&gt;

## 书籍目录

第一章 化学反应的基本规律第一节 化学反应速率第二节 化学平衡第三节 化学热力学基础第四节 化学反应的方向第五节 化学平衡的移动第二章 溶液与离子平衡第一节 稀溶液的通性第二节 单相离子平衡第三节 多相离子平衡第三章 氧化还原与电化学第一节 氧化还原反应的基本概念第二节 电极电势第三节 吉布斯自由能变与电池电动势的关系第四节 电解与电镀第五节 金属的腐蚀与防护第一次测验试题第四章 原子结构与周期系第一节 单电子原子的结构第二节 多电子原子的结构第三节 核外电子排布与元素周期表第四节 元素基本性质的周期性第五章 分子结构与晶体结构第一节 离子键第二节 共价键第三节 金属键第四节 分子之间作用力第五节 晶体结构第六节 离子的极化第二次测验试题第六章 非金属元素及其化合物第一节 非金属概述第二节 卤化物第三节 氧化物和硫化物第四节 碳酸盐、碳酸氢盐的热稳定性第五节 硝酸盐和亚硝酸盐第六节 硅酸盐第七章 金属及配位化合物第一节 金属概述第二节 配位化合物第三节 配价键理论第四节 配离子在溶液中的稳定性第五节 配合物的应用第三次测验试题第八章 有机高分子化合物第一节 有机高分子化合物的基本概念第二节 高分子化合物的合成第三节 高分子化合物的结构和性能第四节 高分子化合物材料及应用第九章 环境化学第一节 概述第二节 天然水体及水体污染第三节 大气及大气污染第四节 土壤污染附录I 我国法定计量单位附录 一些常用的物理化学常数 (IUPAC 1988年推荐值) 附录 国际原子量表 (1985年) 附录 一些化合物的相对分子质量附录V 某些物质的标准摩尔生成焓、标准摩尔生成吉布斯自由能、标准摩尔熵 (298 . 15K) 参考文献

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>