

<<基础化学>>

图书基本信息

书名：<<基础化学>>

13位ISBN编号：9787561426920

10位ISBN编号：7561426925

出版时间：2004-8

出版时间：四川大学出版社

作者：胡常伟 主编

页数：420

字数：629000

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;基础化学&gt;&gt;

## 内容概要

本书根据教育部2000年以来规定的总学时数，针对医学、药学类本科学生对化学基本知识、基本技术和基本方法的需求和学时分配，整合了无机化学、分析化学和物理化学的相关知识编写而成，力求让学生在较少的学时内对化学知识体系有一个较为全面的了解。

本书在编写过程中力求内容达到先进性、基础性和科学性的统一，在保证基础化学的基本原理、基本技术和基本方法的前提下，注意化学与医学、药学的紧密联系，介绍化学在这些学科中的应用。

本书可以作为高等学校医学类、药学类及相关专业本科学生的教材，也可作为相关教师的参考资料。书中有部分加深内容，供主讲教师参考，也供学有余力的同学自学。

## &lt;&lt;基础化学&gt;&gt;

## 书籍目录

第一章 绪论 一、化学在人类社会中的作用 二、化学与医学、药学 三、怎样学好基础化学第二章 原子结构 第一节 原子的概念 第二节 微观粒子的运动特征 第三节 氢原子结构的量子力学描述 第四节 多电子原子结构和元素周期表 第五节 人类健康与化学元素 习题第三章 分子结构 第一节 价键理论及其发展 第二节 杂化轨道理论 第三节 价层电子对互斥理论 第四节 分子轨道理论 第五节 分子间作用力和氢键 习题第四章 化学热力学 第一节 热力学的一些基本术语 第二节 热力学的第一定律概述 第三节 Hess定律和反应热 第四节 热力学第二定律 第五节 热力学第三定律和Gibbs自由能 第六节 化学反应的限度和化学平衡 习题第五章 化学动力学 第一节 动力学的一些基本术语 第二节 化学反应速率理论简介 第三节 浓度对化学反应速率的影响 第四节 温度对化学反应速率的影响 第五节 催化剂对化学反应速率的影响 习题第六章 化学实验数据处理 第一节 实验结果的误差 第二节 有效数字及其运算规则 第三节 少量数据的统计处理 习题第七章 溶液第八章 酸碱平衡第九章 缓冲溶液第十章 沉淀溶解平衡第十一章 氧化还原平衡第十二章 配位平衡第十三章 可见—紫外分光光度法第十四章 胶体溶液参考文献

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>