

<<基础化学>>

图书基本信息

书名：<<基础化学>>

13位ISBN编号：9787534746543

10位ISBN编号：753474654X

出版时间：2008-3

出版时间：大象出版社

作者：万福成 等主编

页数：316

字数：457000

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

《基础化学》是河南省高职高专应用型人才规划教材之一。

本书为高职高专医学类及相关专业的基础课程教材，教材的编写适应21世纪医学教育改革的发展，注重面向现代化、面向世界、面向未来，尽量反映本学科最新信息、最新成果和最新技术，坚持在教材中贯穿科学素养、创新精神、职业道德等教育理念，为培养高素质医学人才服务。

教材采用法定计量单位，遵循国际标准，选用国际通用数据，规范名词术语，力求内容适当，条理清楚，语言简洁，循序渐进。

本书汲取国内外优秀教材的经验，体现高职高专教育的特点，按“需用为准、够用为度、实用为先”的原则，尽量简化繁琐的理论分析和复杂的计算推导，着力强化应用及与后续课程的联系。

在物质结构部分略去了分子轨道理论等；在有关酸碱理论、化学平衡理论、氧化还原理论及有机反应历程等内容的各章节亦回避了艰深和不成熟的学说以及复杂的计算，主要介绍无机化学和有机化学中的基本知识与基本理论。

同时强化化学与医学的联系、化学与专业课的联系，为学习后续课程打下坚实的基础。

另一方面，对选定的内容，在保证科学性的原则下，叙述力求简洁明晰，并配以适当的插图以助理解。

对与医药学等应用联系密切的新知识，用知识链接形式给出，以开阔学生视野。

为方便自学、把握重点，每章开头有学习目标、重点与难点，最后附有小结及习题，以利于学生掌握所学内容的重点和难点，提高分析问题和解决问题的能力。

## &lt;&lt;基础化学&gt;&gt;

## 书籍目录

绪论 一、化学与医学的关系 二、基础化学的内容及作用 三、怎样学好基础化学上篇无机化学

第一章 物质的量及气体体积 第一节 国际单位制简介 第二节 物质的量 一、物质的量及其表示 二、物质的量的单位 三、摩尔质量及其有关计算 第三节 气体摩尔体积 一、气体的计量 二、气体摩尔体积 三、气体摩尔体积的计算 第二章 溶液 第一节 溶液的组成量度 一、溶液的浓度 二、浓度的换算和溶液的稀释 第二节 溶液的渗透压 一、渗透现象和渗透压 二、渗透压和溶液浓度、温度的关系 三、渗透压在医学中的意义 第三章 物质结构基础 第一节 原子结构 一、原子的组成和同位素 二、原子核外电子的运动状态 第二节 原子核外电子的排布 一、核外电子排布的一般规律 二、原子核外电子构型的表示方法 第三节 元素周期律和元素周期表 一、元素周期律 二、元素周期表 三、元素周期律和元素周期表的意义 第四节 分子结构 一、离子键 二、共价键 三、分子的极性和分子间作用力 第四章 化学反应速率和化学平衡 第一节 化学反应速率 一、化学反应速率的概念和表示方法 二、化学反应速率理论简介 第二节 影响化学反应速率的因素 一、浓度对反应速率的影响 二、温度对反应速率的影响 三、催化剂对反应速率的影响 第三节 化学平衡 一、可逆反应与化学平衡 二、化学平衡常数 三、平衡常数与平衡转化率 第四节 化学平衡的移动 一、浓度对化学平衡的影响 二、压力对化学平衡的影响 三、温度对化学平衡的影响 四、催化剂与化学平衡的关系 五、平衡移动原理——吕·查德里原理 第五章 电解质溶液 第一节 弱电解质的解离平衡 一、电离平衡 二、解离常数和解离度 三、同离子效应和盐效应 第二节 酸碱的概念 一、酸碱质子理论 二、酸碱电子理论 第三节 水的解离和溶液的pH值 一、水的解离 二、溶液的酸碱性 三、溶液的pH值 .....下篇 有机化学参考文献元素周期表

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>