

<<基础化学（供中职使用）>>

图书基本信息

书名：<<基础化学（供中职使用）>>

13位ISBN编号：9787506742771

10位ISBN编号：7506742772

出版时间：2009-8

出版时间：中国医药科技出版社

作者：崔建华 编

页数：311

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>

<<基础化学（供中职使用）>>

前言

《基础化学》为原药学专业课程《无机化学》和《有机化学》的调整组合，是药学相关专业的基础课程。

本课程以职业教育培养技能型人才的目标定位和“以能力为本位”的教育指导思想为依据，围绕课程兼顾知识、技能基础和方法、能力基础的基础性定位，按照“必需、够用、实用”的原则，以与药学专业密切相关的化学知识和化学技能及其应用为主线，辅以最基础的化学知识、化学规律和化学理论进行编写。

在对教材内容进行整合的同时，我们对教材的趣味性、可读性、启发性和应用性等进行了初步的实践，尝试以实验和实例创设学习情景、引导学习过程，注意学习方式的训练，侧重于化学实验技能的培养和形成，突出知识与技能的应用以及分析、解决问题能力的培养。

考虑现阶段学生的学情实际，在基本的化学知识和应用性知识部分，开设了“相关复习”、“拓展学习”等学习项目，以适应不同层次学生的需要。

根据三年来使用的经验、教师意见的反馈和不断变化的学生的实际，我们对第一版进行了修订。增加了“氮的重要化合物”和“胶体溶液”内容，并对部分原内容进行了整合和调整。

本书第一章和学生实验部分由崔建华、陈本豪编写，第二章由刘胜娟编写，第三、第八章由崔建华编写，第四、五章由莫华编写，第六、七章由陈本豪编写。

向本教材中引用的文献资料的原作者表示深深的谢意。
由于时间和水平的限制，编写过程中存在许多不妥之处，敬请读者提出批评和建议。

<<基础化学（供中职使用）>>

内容概要

本书为全国医药职业教育药学类规划教材之一。

分为无机化学、有机化学、化学实验三部分。

无机化学部分共三章，以物质结构的基本知识和元素周期表的使用为前提，重点学习药物中常见离子的性质和应用、一定浓度溶液及其酸碱性和渗透压，专设无机物的检验内容。

有机化学部分共五章，以有机物的基本结构与表示为基础、官能团的结构和性质为主线，突出有机物的性质及其在鉴别鉴定、分离纯化中的应用。

化学实验部分由化学实验基本操作、无机物的检验技术、溶液相关技能训练、有机物的分离纯化技术、有机物重要物理常数的测定、有机物的检验技术六个模块组成，以项目的形式进行基本实验技能的训练，并在每一模块中通过实验习题进行技能的应用训练。

本书内容实用性强，可供医药职业教育药学类专业学生使用。

<<基础化学（供中职使用）>>

书籍目录

第一章 物质结构的基本知识 第一节 元素周期表 一、元素周期律 二、元素周期表 第二节 化学键和分子极性 一、化学键 二、分子的极性 第三节 配位化合物 一、配离子和配位化合物的概念 二、配位化合物的组成 三、配位化合物的命名 第四节 氧化还原反应的基础知识 一、氧化还原反应的判断 二、氧化剂和还原剂 第二章 重要元素及其化合物 第一节 卤素 一、盐酸 二、氯化物 三、卤素单质 四、金属卤化物 请你阅读 卤素化合物与人体健康 第二节 碱金属、碱土金属的重要化合物 一、焰色反应 二、碱金属、碱土金属的重要化合物 请你阅读 水的净化、软化和纯化 第三节 氧和硫的化合物 一、氧的化合物 二、硫的化合物 请你阅读 保护臭氧层 第四节 氮的重要化合物 一、氨和铵盐 二、硝酸和硝酸盐 请你阅读 空气污染 第五节 铁和锰的重要化合物 一、铁的化合物 二、锰的化合物 第六节 无机物的检验 一、无机离子的鉴定方法 二、无机物的鉴别、鉴定 第三章 溶液及其重要性质 第一节 分散系 一、分子或离子分散系 二、粗分散系 三、胶体分散系 重点阅读胶体溶液 第二节 溶解度 一、溶解度的表示方法 二、相似相溶规则 第三节 溶液组成的表示方法 一、物质的量浓度 二、质量浓度 三、体积分数 四、质量分数 第四章 有机化合物的基础知识 第五章 有机化合物的命名法 第六章 单官能团化合物 第七章 多官能团化合物 第八章 有机含氮化合物 学生实验模块一 基本操作训练 模块二 无机物的鉴别、鉴定技术 模块三 溶液相关技能训练 模块四 有机化合物的分离及纯化技术 模块五 有机化合物重要物理常数的测定 模块六 有机化合物的鉴别、鉴定技术 参考文献 元素周期表

章节摘录

第一章 物质结构的基本知识 组成人体的基本物质——蛋白质、脂肪、糖类、无机盐和水等，都是由不同元素（约60多种）组成的化学物质。

人体的生命过程如循环、呼吸、消化、吸收、排泄及各种器官的活动，都是由体内的化学变化促成的。

防治疾病，需要各类药物，例如，酒精、碘酒用作消毒剂；磺胺类药物用于治疗由微生物引起的疾病等。

药物的分析、调制、保存及新药合成、中草药的提纯和加工等，都需要丰富的化学知识。

学习《基础化学》，目的就是为药学专业学习和职业岗位奠定必需的化学知识、化学技能和化学方法的基础。

通过初中阶段的学习，我们已经初步掌握了一些最基本的化学概念和化学知识，这正是我们进一步学习的基础，但仅有这些远远不够。

本章将在复习初中化学中重要、相关的知识的基础上，拓展学习物质结构和物质变化的基本知识，这是我们后续内容学习的起点。

第一节 元素周期表 （一）原子结构 原子非常小，它是化学变化中的最小粒子，也是构成物质的最基本的粒子。

原子是由带正电荷的原子核和带负电荷的电子构成的，原子核处于原子的中心，电子在核外作高速运动。

在含有多个电子的原子中，电子是分层运动的。

原子的结构可用原子结构示意图（图1—1）表示。

.....

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>