

<<基础化学实验>>

图书基本信息

书名：<<基础化学实验>>

13位ISBN编号：9787532867042

10位ISBN编号：7532867048

出版时间：2010-6

出版时间：山东教育出版社

作者：陈红余，董丽花 主编

页数：147

字数：223000

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;基础化学实验&gt;&gt;

## 内容概要

在我国高等教育进入大众化教育的背景下,在全面推进通识教育和素质教育的形势下,化学实验作为高等医学学校各专业的**主要基础课程**,是培养学生实验技能和创新能力的重要手段。

实验中**手脑并用**,感知与思维相结合,理论与实践相结合,有利于培养学生的**学习兴趣**,对学生能力的全面发展、创新意识的萌发和实践习惯的养成具有极其重要的作用。

基础化学实验是医学院校学生进入大学后接触到的**第一门实验课程**。

由于目前中学教育中实验教学比较薄弱,很多学生是进入大学后才首次真正接触到实验课程,因此基础化学实验课程对学生的**良好实验习惯和正确实践思维的建立**起着重要的作用。

本教材借鉴当前基础化学实验教学研究的最新成果,结合自身教学实践,以培养学生良好的实验习惯、科学的思维方式和创新能力为基本要求,对教学内容体系进行优化整合,从强调加强基本技能训练和综合性、设计性实验理念出发,适应“**一体化、多层次、分阶段、开放式**”实验教学模式,科学选择和编排实验内容。

本教材对基础的无机实验和化学分析实验进行优化整合,编写力求简明、实用,并兼具一定的系统性和完整性。

全书分为实验基本知识、基本操作实验、基本原理实验、元素性质实验、综合性实验和设计性实验等几部分。

实验内容的选择上突出基础性,并对一些实验项目进行了微型化探索。

## &lt;&lt;基础化学实验&gt;&gt;

## 书籍目录

前言第一部分 化学实验基本知识 一、基础化学实验的教学目的 二、基础化学实验课的学习方法  
三、化学实验室安全知识 四、实验室三废的处理 五、实验误差与数据处理 六、化学实验常用仪器及应用范围 七、基础化学实验基本操作 八、滴定分析基本操作 九、电子天平的使用 十、酸度计的使用 十一、分光光度计的使用第二部分 基本操作实验 实验1 粗食盐的提纯与检验  
实验2 硝酸钾的制备与提纯 实验3 溶液的配制 实验4 酸、碱标准溶液的配制与标定 实验5 密度的测定 实验6 摩尔气体常数的测定 第三部分 基本原理实验 实验7 醋酸电离度和电离平衡常数的测定 实验8 缓冲溶液的配制与性质 实验9 化学反应速率和活化能 实验10 配位化合物 实验11 沉淀溶解平衡 实验12 分光光度法测定铁含量 实验13 EDTA标准溶液的配制、标定及水的总硬度测定 实验14  $\text{BaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ 中钡含量的测定 实验15 自来水中氯离子含量的测定 实验16 高锰酸钾法测定过氧化氢的含量 第四部分 元素化合物性质实验 实验17 S区元素的性质 实验18 卤族元素的性质 实验19 氧、硫重要化合物的性质 实验20 氮、磷重要化合物的性质 实验21 铝、锡、铅重要化合物的性质 实验22 铬、锰重要化合物的性质 实验23 铁、钴、镍重要化合物的性质 实验24 铜、银、锌、汞重要化合物的性质 第五部分 综合性实验 实验25 以Fe为原料制备感光液 实验26 混合碱的分析与测定 实验27 胃舒平药片中铝和镁的测定 实验28 硫代硫酸钠的标定和维生素C片中维生素c含量的测定 实验29 漂白粉中有效氯含量的测定 第六部分 设计性实验 实验30 三草酸合铁(III)酸钾的组成分析 实验31 鸡蛋壳中钙、镁含量的测定 实验32 阳离子混合液和阴离子混合液的分离鉴定 实验33  $\text{TiO}_2$ 纳米材料的制备与表征 实验34 植物体中某些元素的分离与鉴定附 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>