

<<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：9787040247459

10位ISBN编号：7040247453

出版时间：2008-9

出版时间：祁嘉义 高等教育出版社 (2008-09出版)

作者：祁嘉义

页数：209

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>

<<基础化学实验>>

前言

基础化学实验是基础化学的重要部分，也是培养医学人才不可缺少的环节。

本书参照《基础化学和基础化学实验大纲》，结合多年来基础化学实验教学的经验，在实验双语教学实践的基础上，借鉴和吸收各医学院校基础化学实验教学改革的经验编写而成。

基于实验教学的特点，教材扼要介绍了基础化学实验的基础知识、仪器及操作。

实验包括四个部分：基本操作实验、基础理论实验、综合性实验、设计性实验。

本教材具有以下特点：1.对各学校开设的基础化学实验内容进行精选。

2.新增综合性、设计性实验，有利于提高学生分析问题、解决问题的能力 and 创新意识。

3.采用双语体系编写。

参加本书编写工作的有祁嘉义（前言、实验十三、附录），胡琴（实验十四），赵光（实验室规则和安全要求，实验十五、二十），姚碧霞（实验二、九、十）、孙勤枢（实验四，六、十一）、林丽（实验七、二十一）、杨金香（实验八、十九）、邓克敏（实验十七、十八）、宋慧（基础化学实验基本操作、实验五）、黄丽芳（实验一、十六）、许贯虹（实验三、十二）。

本书供高等医学院校基础化学实验教学使用，实验内容可根据教学需要适当选做，同时也可供医学工作人员参考。

本教材中的错误敬请读者批评指正。

<<基础化学实验>>

内容概要

《基础化学实验》是普通高等教育“十一五”国家级规划教材祁嘉义主编《基础化学》（第2版）的配套双语教材，根据基础化学课程的要求和各医学院校实验教学的实践编写而成，注意培养学生的动手能力，创新意识和分析问题、解决问题的能力。

《基础化学实验》精选了21个实验，分别属于基本操作实验、基础理论实验、综合性实验、设计性实验。

全书采用中英文对照，适应双语教学的要求。

《基础化学实验》使用对象为高等医学院校各专业本、专科学生及留学生。

<<基础化学实验>>

作者简介

祁嘉义，男，1945年5月出生，中共党员，教授，清华大学（工程化学系）毕业，现任药学院基础化学与无机化学教研室主任。

荣誉称号：1999年荣获南京医科大学首届“我心中最佳老师”光荣称号2001年荣获南京医科大学第三届奖教金优秀个人一等奖2003年获南京医科大学“抗非典”先进个人称号学术造诣：2001年人民卫生出版社聘为全国规划教材《基础化学.五版》副主编2002年被高等教育出版社聘为全国规划教材《基础化学》主编，2005年江苏省精品教材立项；2006年《基础化学.第二版》被国家教育部列为普通高等学校十一五国家级规划教材；科研促进教学：祁嘉义主编的《基础化学》在科研基础上主编《临床元素化学》，2000年获国家石油和化学工业部优秀图书二等奖，给七年制、研究生、五年制学生近1000人开设了选修课，2002年获校级优秀教学成果三等奖。

教材建设：主编、副主编、参编教材13本，出版电子教材2张光盘，主持建设校级网络精品教材1门。

主要论文：半微分阳极溶出法同时测定水样发样中铜铅镉锌（祁嘉义，理化检验1996.3 2卷(3)过量铅对健康的影响（祁嘉义，微量元素与健康研究1999.1 6卷(2)白花蛇舌草多糖的提取和纯化（祁嘉义.范伟平.鞠培培，南京医科大学学报自然科学版2001.2 1卷(6)

<<基础化学实验>>

书籍目录

实验室规则和安全要求基础化学实验基本操作基本操作实验实验一 溶液的配制和滴定基本操作实验二 称量基本操作基础理论实验实验三 稀溶液的依数性实验四 溶液的渗透压及其对红细胞形态的影响实验五 缓冲溶液的配制与性质实验六 电位法测定醋酸的解离常数实验七 丙酮碘化反应的反应级数与速率常数测定实验八 化学反应速率与活化能的测定实验九 配合物的生成和性质实验十 沉淀的生成和溶解实验十一 溶胶分散系的制备与性质综合性实验实验十二 酸碱滴定法测定硼砂的含量实验十三 食醋中总酸度的测定实验十四 高锰酸钾法测定过氧化氢溶液中H₂O₂的质量浓度实验十五 碘量法的应用实验十六 配位滴定法测定水的硬度实验十七 可见分光光度法测定微量Fe³⁺浓度实验十八 阿司匹林药片中乙酰水杨酸含量的测定设计性实验实验十九 邻苯二甲酸的定量分析(酸碱滴定法和分光光度法)实验二十 草酸含量的测定实验廿一 分光光度法测定邻二氮菲合铁(11)的组成及稳定常数附录附录1 相对分子质量附录2 常用缓冲溶液的配制附录3 0~95 时标准缓冲溶液的pH附录4 25 弱酸在水中的解离常数附录5 溶度积常数(298.15 K)附录6 标准电极电位(298.15K)附录7 配合物的稳定常数实验报告实验一 溶液的配制和滴定基本操作实验二 称量基本操作实验三 稀溶液的依数性实验四 溶液的渗透压力及其对细胞形态的影响实验五 缓冲溶液的配制与性质实验六 电位法测定醋酸的解离常数实验七 丙酮碘化反应的反应级数与速率常数测定实验八 化学反应速率与活化能的测定实验九 配合物的生成和性质实验十 沉淀的生成和溶解实验十一 溶胶分散系的制备与性质实验十二 酸碱滴定法测定硼砂的含量实验十三 食醋中总酸度的测定实验十四 高锰酸钾法测定过氧化氢溶液中H₂O₂的质量浓度实验十五 碘量法的应用实验十六 配位滴定法测定水的硬度实验十七 可见分光光度法测定微量Fe³⁺浓度实验十八 阿司匹林药片中乙酰水杨酸含量的测定实验十九 邻苯二甲酸的定量分析实验二十 草酸含量的测定实验廿一 分光光度法测定邻二氮菲合铁()的组成及稳定常数参考文献实验廿一 分光光度法测定邻二氮菲合铁()的组成及稳定常数参考文献

<<基础化学实验>>

章节摘录

插图：

<<基础化学实验>>

编辑推荐

《基础化学实验》由高等教育出版社出版。

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>