

<<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：9787030318084

10位ISBN编号：7030318080

出版时间：2011-7

出版时间：马汝海 科学出版社 (2011-07出版)

作者：马汝海 编

页数：122

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>>

### 内容概要

《基础化学实验》分为上、下两篇。

上篇为基础化学实验基础知识，主要介绍基础化学中常用的仪器及使用方法和基本实验技术；下篇为基础化学实验部分，收入基本操作、滴定分析、分光光度法、化学原理共计22个实验，另外考虑到留学生教学的需要，加入了10个英文对照实验。

本教材供高等医学院校五年制和七年制各专业及留学生使用。

## &lt;&lt;基础化学实验&gt;&gt;

## 书籍目录

前言上篇 基础化学实验基础知识第一章 绪论第一节 化学实验室一般规则第二节 化学实验室安全规则和事故处理第二章 基础化学实验常用仪器使用及试剂的取用方法第一节 常用玻璃仪器及使用方法第二节 化学试剂的取用方法第三节 煤气灯的使用方法第四节 托盘天平的使用第五节 玻璃量器的使用第六节 蒸发、结晶、固液分离及固体物质的干燥第七节 温度、时间的测定及试纸的使用第八节 定量分析常用仪器及使用方法下篇 基础化学实验部分第三章 基本操作实验一 分析天平称量练习实验二 缓冲溶液的配制与性质实验三 溶胶的制备与性质第四章 滴定分析实验四 酸碱标准溶液的配制与标定实验五 食醋总酸度的测定实验六 混合碱中碳酸钠和碳酸氢钠含量的测量实验七  $\text{KMnO}_4$ 溶液的配制与标定实验八 过氧化氢浓度的测定实验九 碘量法测定葡萄糖溶液的浓度实验十 EDTA溶液的配制与标定实验十一 自来水中 $\text{Ca}^{2+}$ 、 $\text{Mg}^{2+}$ 浓度的测定第五章 分光光度法实验十二 阿司匹林药片中阿司匹林含量的测定实验十三 邻二氮菲分光光度法测定铁含量实验十四 分光光度法测定磺基水杨酸合铁的组成和稳定常数实验十五 紫外分光光度法对维生素B12的鉴别和含量测定第六章 化学原理实验十六 化学反应速率与活化能的测定实验十七 氧化还原与电极电势实验十八 配位化合物的生成和性质实验十九 生理盐水中 $\text{NaCl}$ 质量浓度的测定实验二十 酸碱解离平衡和沉淀—溶解平衡实验二十一 氯化铵标准摩尔生成焓的测定实验二十二 凝固点降低法测定葡萄糖的摩尔质量Experiments in Basic ChemistryExperiment 1 Weighing Practice of Analytical BalanceExperiment 2 Preparation and Standardization of Acid and Base SolutionsExperiment 3 Determination of Hardness of Water Supply with Complexometric TitrationExperiment 4 Preparation and Properties of Buffer Solution and Measure the pH of the SolutionExperiment 5 Determination of the Rate of Chemical Reaction and Activation EnergyExperiment 6 Determination of the  $\text{Fe}^{3+}$  Concentration in Water with Spectro-photometryExperiment 7 Spectrophotometric Analysis of AspirinExperiment 8 Determine the concentration of  $\text{H}_2\text{O}_2$  in commercial hydrogen peroxide solutionExperiment 9 Preparation and Standardization of Potassium Permanganate Standard SolutionExperiment 10 Determination of the Relative Molecular Mass of Glucose b3 Freezing Point Depression Method附录1 常用酸碱指示剂附录2 常用试剂的配制附录3 标准缓冲溶液

## 章节摘录

版权页：插图：（1）晾干法：利用仪器上残存水分的自然挥发而使仪器干燥。

通常是将洗涤后的仪器倒置在干净的仪器或搪瓷盘中，对于倒置不稳的仪器应倒插在仪器柜里的格栅板中，或插在实验室的干燥板上，干燥板应挂在空气流通又无灰尘的墙壁上。

（2）烤干法：利用加热使水分迅速蒸发，而使仪器干燥。

此法常用于干燥可加热或耐高温的玻璃仪器，如试管、烧杯、锥形瓶等。

在加热前要先将仪器外壁擦干，烧杯、锥形瓶可置于石棉网上用小火烤干，试管则可以直接用火烤干，但必须使试管口向下倾斜，以免水珠倒流炸裂试管，加热时火焰不要集中在一个部位，应从底部开始，缓慢移至管口，如此反复烘烤到不见水珠后，再把管口朝上，把水汽赶净。

<<基础化学实验>>

编辑推荐

《基础化学实验》为全国高等院校医学实验教学规划教材之一。

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>