

<<普通化学实验>>

图书基本信息

书名：<<普通化学实验>>

13位ISBN编号：9787301015407

10位ISBN编号：7301015402

出版时间：1991年07月

出版时间：北京大学出版社

作者：北京大学化学系普通化学教研室编

页数：294

字数：250000

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>

## <<普通化学实验>>

### 内容概要

本书是大学一年级化学实验课的教材。

其主要内容有：基本操作的训练；基本概念的实验和若干物理化学数据的测定；无机化合物的制备和提纯；常见元素及其化合物性质的试验；水溶液中常见离子的分离和检出。

本书力图克服繁琐、突出重点，引导学生通过对比和鉴别掌握这些知识。

书中除安排了适量无机化合物制备和提纯实验外，鉴于硫化氢系统分析对学习元素基本性质有积极作用，本书将18种阳离子和11种阴离子的分离检出与元素性质试验穿插安排，以利于调动学生学习的积极性和主动性。

本书共有48个实验，其中有些是供学生课余选做的。

课内实验应留有余地，以便使学生有充分时间仔细观察、深入思考。

## &lt;&lt;普通化学实验&gt;&gt;

## 书籍目录

绪论 (一) 普通化实验的目的和要求 (二) 实验规则 (三) 化学实验室安全守则 实验基本操作  
-1 实验常用基本仪器 -2 常用玻璃仪器的洗涤和干燥 -3 基本度量仪器及其使用主法 -4 试剂及其取用 -5 加热的方法 -6 气体的发生、净化和收集 -7 溶液与沉淀的分离 -8 溶解与结晶  
-9 试纸的使用 -10 其他 仪器和方法 -1 台秤与分析天平的使用 -2 pH S-2型酸度计 -3 72型光电分光光度计 -4 水的纯度 -5 误差与数据处理 实验部分 -1 分析天下的称量练习 -2 溶液的配制 -3 酸碱滴定 -4 凝固降低法测分子量 -5 中和热的测定 -6 电解法测定阿佛加德罗常数及气体常数 -7 化学反应速率与活化能 -8 醋酸电离常数的测定 -9 酸碱及沉淀溶解平衡 -10 醋酸银溶度积的测定 -11 离子交换法测定氯化铅的溶解度 -12 氧化还原 ..... 附录和附表元素周期表

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>