

<<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：9787810825856

10位ISBN编号：7810825852

出版时间：2005-9

出版时间：北京交通大学出版社

作者：卢建国

页数：159

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

本书分化学实验基本知识、实验内容两部分，作为《基础化学》教材的配套课本。

对化学实验常用仪器的使用及化学基本操作、药品使用与保管、事故急救等进行了较为详尽的介绍，其中无机实验10个，有机实验12个，分析实验16个。

为方便学生学习，本书附有学习方法、有关化学实验操作技巧等内容。

本教材适用于农林、生态、医药卫生等高职高专院校及成人教育相关专业的实验教材，也可供生物、环保、轻工等专业的高职高专师生使用和参考。

<<基础化学实验>>

书籍目录

第一部分 化学实验基本知识 第1章 绪论 1.1 无机化学实验须知 1.1.1 实验室规则 1.1.2 安全守则
1.2 无机化学实验常用仪器简介 1.3 无机化学实验基本操作 1.3.1 玻璃仪器的洗涤和干燥 1.3.2
物质的加热 1.3.3 试剂的取用 1.3.4 物质的称量 1.3.5 物质的溶解、蒸发与浓缩 1.3.6 量器及其
操作 1.3.7 固液分离 1.4 有机化学实验规则 1.5 有机化学实验常用仪器简介 1.5.1 说明 1.5.2 使
用标准接口玻璃仪器注意事项 1.5.3 玻璃器皿的洗涤 1.6 实验报告的书写 1.6.1 无机实验报告的
书写 1.6.2 有机化学实验报告的书写 1.6.3 化学实验报告格式(参考) 1.6.4 分析实验报告的书写
1.7 数据记录 1.7.1 有效数字 1.7.2 数字修约规则 1.7.3 有效数字的运算 1.7.4 化学实验中不可
忽视的数据 1.8 实验室事故处理与急救 1.8.1 事故处理 1.8.2 急救原则 1.9 学习方法 1.10 实验
室规则及基本操作理论水平测试第二部分 实验内容 第2章 无机化学部分 实验一 溶液的配制 实验
二 胶体和吸附 实验三 化学反应速率和化学平衡 实验四 缓冲溶液 实验五 氧化还原反应 实验六
配位化合物 实验七 碱金属和碱土金属 实验八 卤素、氧族元素及其化合物 实验九 氮族、碳族、
硼族元素及其化合物 实验十 d区重要元素及其化合物 第3章 有机化学部分 实验一 简单玻璃工操
作、塞子的选择和打孔 实验二 熔点的测定及温度计校正 实验三 蒸馏及沸点的测定 实验四 折光
率的测定 实验五 萃取分离 实验六 醇、酚、醚的性质 实验七 醛、酮的性质 实验八 羧酸、取代
羧酸和羧酸衍生物的性质 实验九 氨基酸、蛋白质的性质 实验十 糖的化学性质 实验十一 乙酸乙
酯的制备 实验十二 从茶叶中提取咖啡因 第4章 分析化学部分 实验一 分析天平的称量练习 实验
二 滴定分析仪器的洗涤和使用练习 实验三 氢氧化钠标准溶液的配制与标定 实验四 盐酸标准溶液
的配制与标定 实验五 面碱中碳酸钠含量的测定 实验六 药用硼砂的含量测定 实验七 EDTA标准溶
液的配制与标定 实验八 水的硬度测定 实验九 硝酸银标准溶液的配制与标定 实验十 碘标准溶液
的配制与标定 实验十一 直接碘量法测定维生素C的含量 实验十二 硫代硫酸钠标准溶液的配制与标
定 实验十三 高锰酸钾标准溶液的配制与标定 实验十四 直接电位法测定溶液的pH值 实验十五 葡
萄糖注射液的含量测定 实验十六 植物中可溶性还原糖的测定附录A 国际单位制(SI)附录B 常用的物
理常数和单位换算附录C 常用酸碱溶液的相对密度、质量分数、质量浓度和物质的量浓度附录D 常用
资料附录E 物质的检验附录F 危险药品的分类、性质和管理附录G 酸、碱和盐溶解性表(20)附录H
希腊字母附录I 元素周期表的序数、周期、族数记忆技巧附录J 部分实验仪器操作过程技巧方法附录K
学习有机化学口诀参考文献

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>