

<<无机及分析化学实验>>

图书基本信息

书名：<<无机及分析化学实验>>

13位ISBN编号：9787122050311

10位ISBN编号：7122050319

出版时间：1970-1

出版时间：化学工业出版社

作者：侯振雨，郝海玲，娄天军 编

页数：192

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>

<<无机及分析化学实验>>

内容概要

《无机及分析化学实验（第2版）》共分四部分，通过基本操作与技能、化学技能与实践、化学实践与提高三个层次的实验训练，并最终过渡到利用基础理论和技能进行的综合性和设计性实验，全书共七十二个实验，内容涉及物理量与化学常数的测定、无机制备实验、性质与定性分析实验、定量化学分析实验、仪器分析实验等方面。

《无机及分析化学实验（第2版）》可供高等学校化学化工及近化学化工等专业的师生阅读，也可作为有关科研人员的参考用书。

<<无机及分析化学实验>>

书籍目录

第一篇 化学实验规则一、实验目的及要求二、实验室规则三、实验室安全知识第二篇 基本操作与技能实验一 常见仪器介绍及玻璃仪器的洗涤实验二 玻璃管加工与洗瓶的装配方法实验三 称量技术实验四 试剂的取用及溶液的配制实验五 气体的制备与净化实验六 固液分离技能实验七 液液分离技能实验八 性质实验基本技能训练实验九 试样的分解实验十 重量分析基本操作实验十一 滴定操作训练(一)实验十二 滴定操作训练(二)实验十三 滴定管、容量瓶和移液管的校正实验十四 实验数据的处理第三篇 化学技能与实践第一部分 物理量与化学常数的测定实验十五 摩尔气体常数的测定实验十六 化学反应速率常数的测定实验十七 凝固点降低法测定分子量实验十八 化学反应热效应的测定实验十九 醋酸离解度和离解平衡常数的测定(一)pH法(二)电导率法实验二十 溶度积常数的测定(一)PbCl₂溶度积常数的测定——离子交换法(二)碘酸铜溶度积常数的测定——分光光度法实验二十一 磺基水杨酸合铁()配合物的组成及稳定常数的测定实验二十二 原电池电动势的测定第二部分 无机制备实验实验二十三 CuSO₄·5H₂O的制备及提纯实验二十四 粗食盐的提纯实验二十五 硫酸亚铁铵的制备实验二十六 胶体的制备和性质第三部分 性质与定性分析实验实验二十七 酸碱性质与酸碱平衡实验二十八 沉淀溶解平衡实验二十九 配位化合物实验三十 氧化还原反应与氧化还原平衡实验三十一 常见阳离子的定性分析实验三十二 常见阴离子的定性分析第四部分 定量化学分析实验标准溶液的配制和标定实验三十三 盐酸和氢氧化钠溶液的标定实验三十四 EDTA标准溶液的配制和标定实验三十五 高锰酸钾标准溶液的配制与标定实验三十六 碘和硫代硫酸钠标准溶液的配制与标定直接滴定法实验三十七 食醋中总酸量的测定(酸碱滴定法)实验三十八 混合碱中碳酸钠与碳酸氢钠的测定(酸碱滴定法)实验三十九 铵盐中含氮量的测定(甲醛法)实验四十 食盐中氯含量的测定(莫尔法)实验四十一 水硬度的测定(配位滴定法)实验四十二 过氧化氢的测定(高锰酸钾法)实验四十三 亚铁盐中铁的测定(重铬酸钾法)实验四十四 维生素C含量的测定(直接碘量法)返滴定法实验四十五 氯化物中氯含量的测定[佛尔哈德(Volhard)法]实验四十六 硫糖铝中铝和硫含量的测定(配位滴定法)置换滴定法实验四十七 铝及铝合金中铝的测定(EDTA置换滴定法)实验四十八 硫酸铜中铜含量的测定(间接碘量法)间接滴定法实验四十九 草木灰中钾含量的测定(高锰酸钾法)重量法实验五十 氯化钡中钡的测定(重量法)第五部分 仪器分析实验紫外可见分光光度法实验五十一 分光光度法测定自来水中微量铁实验五十二 磷钼蓝分光光度法测定土壤全磷实验五十三 紫外分光光度法测定水中微量苯酚电位法实验五十四 电位法测定水溶液的pH实验五十五 水中微量氟的测定原子吸收分光光度法实验五十六 原子吸收分光光度法测定水中的镁气相色谱法实验五十七 气相色谱法测定白酒中乙醇的含量第四篇 化学实践与提高第一部分 综合性实验实验五十八 硫酸铜的制备及铜含量的分析实验五十九 硫酸亚铁铵的制备及铁含量的分析实验六十 粗食盐的提纯及氯化钠含量的测定实验六十一 碳酸钠的制备及含量测定实验六十二 纳米氧化锌的制备及表征实验六十三 银量法废液中银的回收实验六十四 含铬废液的处理和铬的测定实验六十五 水中化学需氧量(COD)的测定(高锰酸钾法)第二部分 设计实验实验六十六 二氧化碳相对分子质量的测定实验六十七 气敏材料的制备及性能测定实验六十八 常见基本离子的鉴定实验六十九 碳酸钙含量的测定实验七十 电解精盐水的分析实验七十一 NH₃-NH₄Cl混合液中各组分含量的测定实验七十二 铁-铝混合液中各组分含量的测定附录1 国际相对原子质量表附录2 常见化合物的摩尔质量表附录3 常用基准物质附录4 常用指示剂附录5 常用缓冲溶液附录6 常用标准缓冲溶液附录7 常用酸、碱的浓度附录8 水溶液中某些离子的颜色附录9 部分化合物的颜色附录10 水的密度附录11 水的饱和蒸气压附录12 常见难溶化合物的溶度积常数附录13 常见氢氧化物沉淀的pH主要内容中英文索引参考文献

<<无机及分析化学实验>>

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>