第一图书网, tushu007.com

<<分析化学实验>>

图书基本信息

书名：<<分析化学实验>>

13位ISBN编号：9787562253556

10位ISBN编号：7562253552

出版时间：2012-1

出版时间：华中师范大学出版社

作者：黄应平

页数：160

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

内容概要

《21世纪高等教育应用型规划教材·环境系列：分析化学实验（英汉双语教材）》分为“分析化学实验基础知识”和“分析化学实验”两部分。
同时，《21世纪高等教育应用型规划教材·环境系列：分析化学实验（英汉双语教材）》还特别采用英汉两种语言编写，可为分析化学实验双语教学提供参考，给学习者提供一个学习专业外语的平台，亦可作为研究生开展相关研究工作的参考资料。

<<分析化学实验>>

书籍目录

第一部分分析化学实验基础知识 1绪论 1.1定量化学分析实验课的目的和要求 1.2学生实验守则 1.3实验室安全知识 2定量化学分析实验基础知识 2.1分析实验用水 2.2化学试剂 2.3玻璃器皿的洗涤与干燥 3定量化学分析实验仪器及其基本操作 3.1分析天平 3.2容量玻璃仪器及其使用 3.3重量分析的基本操作 4实验数据的记录、处理和实验报告 4.1实验数据的记录 4.2分析数据处理的基本方法 4.3实验报告 第二部分分析化学实验 实验1NaOH标准溶液的配制与标定 实验2混合碱中各组分含量的测定（双指示剂法） 实验3铵盐中氮含量的测定（甲醛法） 实验4EDTA标准溶液的配制与标定 实验5水的硬度测定 实验6铋、铅混合液中B3+、Pb2+的连续滴定 实验7工业硫酸铝中铝含量的测定 实验8KMnO4标准溶液的配制与标定 实验9Na2S2O3标准溶液的配制与标定 实验10亚铁铵矾含量的测定（高锰酸钾法） 实验11硫酸铜中铜含量的测定（间接碘量法） 实验12可溶性氯化物中氯含量的测定（莫尔法） 实验13氯化物中氯含量的测定（佛尔哈德法） 实验14钡盐中钡含量的测定（沉淀重量法） 实验15钡盐中结晶水含量的测定（汽化法） 实验16阿司匹林药片中阿司匹林的含量测定（两步酸碱滴定法） 实验17食用油酸价的测定 实验18蛋壳中钙镁总含量的测定 实验19胃舒平药片中铝和镁含量的测定 实验20食用油过氧化值的测定（间接碘量法） 实验21果汁饮料中维生素C含量的测定 实验22化工产品KCl中Cl—、SO—、Mg2+含量的测定

章节摘录

版权页： 插图： （3）预热足够时间后打开天平开关，进行灵敏度及零点调节。
待稳定标志显示后，可进行称量。
（4）称量时将洁净称量瓶或称量纸置于秤盘上，关上侧门，轻按一下去皮键，天平将自动校对零点，然后逐渐加入待称物质，直到所需重量为止。
（5）被称物质的重量是显示屏左下角出现“一”标志时显示屏所显示的实际数值。
（6）称量结束后，应及时除去称量瓶（纸），关上侧门，切断电源，并做好使用情况登记。
3.1.3 电子天平称量注意事项 （1）称量前要检查天平是否正常，是否处于水平位置，玻璃框内外是否清洁。
（2）应从左右侧门取放称量物，称量物不能超过天平负载（一般为200 9），不能称量热的物体，称量有腐蚀性或吸湿性物体时必须放在密闭容器中。
（3）称量完毕后，及时检查电源是否切断，侧门是否关好。
最后罩好天平，填写使用记录。
（4）天平内部应保持清洁，必要时用软毛刷或绸布抹净或用无水乙醇擦净。
（5）天平内应放置干燥剂（常用变色硅胶），干燥剂应定期更换。
3.2容量玻璃仪器及其使用 在分析化学中，测量溶液的准确体积须用已知容量的量器。
量器分为量出式量器和量人式量器。
量出式量器（量器上标有Ex，如滴定管、移液管和吸量管等）用于测量量器中排放出液体的体积。
量人式量器（量器上标有In，如容量瓶等）用于测量量器中所容纳液体的体积，其体积称为标称体积。
量器又根据其容量允许和水的流出时间分为A级，A2级和8级（量器上标有A，A2和B）。

编辑推荐

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