

<<容量分析>>

图书基本信息

书名：<<容量分析>>

13位ISBN编号：9787111346685

10位ISBN编号：7111346688

出版时间：2012-1

出版时间：机械工业出版社

作者：彭莺 主编

页数：149

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>

<<容量分析>>

内容概要

本书是根据相关行业各企业产品检验工作岗位的要求，结合相关专业较低年级学生的特点编写的，所选用的分析试样尽可能结合实际，以达到学以致用目的。

本书共包括6个项目和15个工作任务，主要内容包括容量仪器的校准、食醋酸度分析、混合碱分析、复方氢氧化铝片含量分析、维生素C片含量分析和可溶性硫酸盐中硫含量的分析等。

所选择的分析方案或来自国家标准，或来自行业标准，或来自企业实验室的例行分析方法，让学生在在校期间就能贴近企业生产、检验实际，以便将来能较快地适应工作岗位的需要。

本书中应知应会所包含的容量分析的基本知识和基本操作方法、误差分析计算方法、各类滴定原理等都尽可能融入工作任务中。

本书还特别设计了项目拓展，从知识、技能等方面拓宽学生的科学思路，以适应工作的种种变化。

另外，本书还附有常用的检验数据，方便工作过程中查阅。

本书可作为应用生物技术、化工、药物制剂以及相关专业的全日制学生和培训机构学生的教材。希望读者能通过本书的学习，为日后的检验工作打下坚实的基础。

<<容量分析>>

书籍目录

- 序
- 前言
- 容量分析工作要求
- 容量分析常用仪器清单
- 计量说明
- 项目一 容量仪器的校准
 - 任务一 称量指定样品
 - 任务二 准备容量仪器
 - 任务三 校准容量仪器
- 项目二 食醋酸度分析
 - 任务一 NaOH溶液的配制和标定
 - 任务二 食醋酸度的测定
- 项目三 混合碱分析
 - 任务一 HCl溶液的配制和标定
 - 任务二 混合碱的测定
- 考考看
 - 任务一 NaOH (0.1 mol/L) 溶液的配制和标定
 - 任务二 HCl溶液 (0.1 mol/L) 的配制和标定
- 项目四 复方氢氧化铝片含量分析
 - 任务一 EDTA溶液的配制和标定
 - 任务二 复方氢氧化铝片中镁的测定
 - 任务三 锌溶液的配制和标定
 - 任务四 复方氢氧化铝片中铝的测定
- 项目五 维生素C片含量分析
 - 任务一 硫代硫酸钠溶液的配制和标定
 - 任务二 碘溶液的配制和标定
 - 任务三 维生素C含量的测定
- 项目六 可溶性硫酸盐中硫的含量分析
 - 任务 硫酸钠中硫含量的测定
- 附录
 - 附录A 国际相对原子质量表
 - 附录B 常用酸碱的相对密度和浓度
 - 附录C 弱酸和弱碱的解离常数
 - 附录D 常见化合物的摩尔质量
 - 附录E 常用缓冲溶液的配制
 - 附录F 常用干燥剂
- 参考文献

<<容量分析>>

章节摘录

版权页：插图：4.减量法称量样品采用减量法称量邻苯二甲酸氢钾0.19~0.21g。

按照图下3所示的方式从天平中取出称量瓶，在已准确称出质量的空烧杯上方打开瓶盖（取放称量瓶盖也要用小纸片垫着拿取），用瓶盖的下面轻轻敲击称量瓶口的右上部，使称量瓶中的试样缓缓倾入烧杯中（如图1-4所示）。

估计倾出的试样已够量时，再边敲瓶口边将瓶身扶正，盖好瓶盖后方可离开烧杯上方，再放入天平准确称量。

如果一次倾出的试样质量不够，可再次倾倒试样，直至倾出试样的质量满足要求后，再准确称量，记录读数为 m_2 。

取适量待称量的样品置于一干燥洁净的容器（如称量瓶、纸簸箕、小滴瓶等）中，在天平上准确称量后，取出欲称取量的样品置于实验器皿中，再次准确称量，两次称量读数之差即为所称得样品的质量。

如此重复操作，可连续称取若干份样品。

减量法适用于一般的颗粒状、粉末状试剂或试样以及液体试样，多用于称取易吸水、易氧化或者易与 CO_2 反应的物质。

其要求称取物的质量不是一个固定质量，而只要符合一定的质量范围即可。

<<容量分析>>

编辑推荐

《容量分析》是高等职业教育项目课程改革规划教材之一。

<<容量分析>>

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>