第一图书网, tushu007.com

<<分析化学>>

图书基本信息

书名：<<分析化学>>

13位ISBN编号：9787561130896

10位ISBN编号：7561130899

出版时间：2006-1

出版时间：大连理工大学出版社

作者：张慧波，韩忠霄　主编

页数：160

字数：232000

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

第一图书网, tushu007.com

内容概要

《分析化学》(第二版)是新世纪高职高专教材编审委员会组编的化工类课程规划教材之一。
本教材自2006年1月第一版出版以来，得到全国各化工类院校的关注和支持，并提出了宝贵的意见和建议。
基于高职高专教育的发展对教材编写提出的新要求，我们在第一版的基础上，根据高职高专教育的特点对本教材进行了修订。
修订后的教材具有以下特点： 1. 贯彻以工作过程为导向的职业教育模式，“以典型任务为载体，项目驱动为主”的形式，本教材尝试把理论内容融入典型任务中，建构理论、实践一体化的模式。
2. 采用模块化模式，以若干任务、项目进行组合，这样不仅可以便于对学生进行任务驱动教学，并引导解决各种具体问题，而且便于让学生了解分析检验过程的全部思路与方法，明确这个过程中相关的知识，以典型工作任务推动学习。
3. 以介绍在实际工作中广泛应用的技术和国家标准为主，同时根据需要介绍一些其他方法。
4. 根据理论知识以必要为度的原则，内容力求精练，同时也对第一版教材的内容作了适当的删减，把理论篇与实训篇整合，并在每个模块后增加能力考核内容。
本教材突出化工检验分析的职业特点和专业能力，任务内容与实际工作联系紧密，注重培养职业能力，力图把学习与工作结合，通过完成工作任务实现学习。
在编写的过程。
中，力求文字通顺、简明易懂，便于教和学，具有启迪性。

书籍目录

第1模　块导论 1.1　认知化学分析实验室 1.2　分析结果的表述与数据处理 1.3　常用化学分析仪器的使用实训　1.3.1 天平称量练习　1.3.2　滴定分析中常用仪器的使用及校准 习题第2模　块酸碱滴定法　背景知识　任务一　食醋的分析　项目一 氢氧化钠标准溶液的配制和标定-　项目二　食醋中总酸量的测定　任务二　混合碱的测定　项目三 盐酸标准溶液的配制和标定　项目四　混合碱中各组分含量的测定 能力考核工业硫酸中硫酸含量的测定 习题第3模块　配位滴定法 背景知识 任务一　水硬度的测定　项目五　EDTA标准溶液的配制和标定　项目六　水的硬度的测定　任务二　铝盐的测定　项目七 铝盐中铝含量的测定 能力考核溶液中Pb2+、Bi3+含量的连续测定 习题第4模块　氧化还原滴定法第5模块　沉淀滴定法第6模块　重量分析法第7模块　常用仪器分析附录参考文献

章节摘录

9.浓酸、浓碱具有强烈的腐蚀性，切勿溅在皮肤、衣服或鞋袜上，更应注意保护眼睛。
使用浓HN03浓HCl、浓H2SO4浓HCl04浓氨水时，均应在通风橱中操作，绝不允许在实验室加热。
夏天，打开浓氨水瓶盖之前，应先将氨水瓶放在流动水下冷却后，再开启。
稀释浓硫酸时，应将浓硫酸慢慢地加入水中，并不断搅拌，切不可把水加入浓硫酸中，以免酸液溅出，引起灼伤。
10.使用CCI4乙醚、苯、丙酮、三氯甲烷等有机溶剂时，一定要远离火焰和热源。
使用完后将试剂瓶塞严，放在阴凉处保存。
用过的试剂应倒人回收瓶中，不要倒入水槽中。
低沸点的有机溶剂不能直接在火焰上或热源（煤气灯或电炉）上加热，而应采用水浴加热。
11.热的浓HCLO4遇到有机物常易发生爆炸。
如果试样为有机物时，应先用浓硝酸加热，使之与有机物发生反应，待有机物被破坏后，再加入高氯酸。
蒸发高氯酸所产生的烟雾易在通风橱中凝聚，如经常使用高氯酸的通风橱应定期用水冲洗，以免高氯酸的凝聚物与尘埃、有机物作用，引起燃烧或爆炸，造成事故。
12.汞盐、钡盐、重铬酸盐等为有毒物品，砷化物、氰化物则为剧毒物品，使用时应特别小心。
特别是氰化物，不能在酸性介质中使用，因为它与酸作用时产生含有剧毒的氰化氢。
含氰化物的废液应倒入碱性亚铁盐溶液中，使其转化为亚铁氰化铁盐类，然后作废液处理，严禁直接倒入下水道或废液缸中。
13.如发生烫伤，可在烫伤处抹上黄色的苦味酸溶液或烫伤软膏。
严重者应立即送医院治疗。
14.如发生割伤，应立即取出伤口内的玻璃碎片，并用水洗净伤口，涂以碘酒或红汞药水，或用创可贴贴紧，严重者需立即送医院治疗。
15.实验室如发生火灾，应根据起火的原因有针对性地灭火。
酒精、丙酮、松节油等有机物及其他可溶于水的液体着火时，可用水灭火；金属钠及汽油、乙醚等有机溶剂着火时，用砂土扑灭，但绝对不能用水，否则反而扩大燃烧面；导线或电器着火时，不能用水及二氧化碳灭火器灭火，而应首先切断电源，用CCI灭火器灭火；衣服着火时，切忌奔跑，而应就地躺下滚动，或用湿衣服在身上抽打灭火。
根据火情决定是否要向消防部门报告。
16.如遇汞泄漏，应立即用滴管或毛笔尽可能将汞拾起，然后用锌皮接触，使成合金而消除之，再撒上硫黄粉，使汞与硫反应，生成不挥发的硫化汞，最后清扫干净，并集中作固体废物处理。

第一图书网, tushu007.com

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