

<<卫生学实验教程>>

图书基本信息

书名：<<卫生学实验教程>>

13位ISBN编号：9787560738666

10位ISBN编号：7560738664

出版时间：2009-6

出版时间：山东大学出版社

作者：邵丽华，崔，刘娜 主编

页数：186

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>

## <<卫生学实验教程>>

### 内容概要

《卫生学实验教程》在精选和改进经典的理论验证型实验的基础上，结合公共卫生事业发展的需要，增加了综合应用型实验和自主设计型实验，形成了“理论验证型+综合应用型+自主设计型”多种类型相结合的层次化的实验教学，使学生能在掌握基本实验技能的基础上，锻炼自己的创新能力和实践能力。

## &lt;&lt;卫生学实验教程&gt;&gt;

## 书籍目录

基础知识篇 第一部分 实验基础知识 一、化学试剂规格 二、实验用纯水的制备及检定 三、定量和定性分析滤纸的规格 四、玻璃仪器的洗涤、干燥方法及常用洗涤剂 五、实验室常用于干燥剂 六、实验室安全知识 第二部分 常用仪器及基本操作 一、一般仪器基本操作 二、滴定分析仪器及基本操作 三、重量分析仪器及基本操作 四、电子天平及使用方法实验篇 第一部分 理论验证型实验 实验一 称量练习 实验二 容量器皿的校准 实验三 滴定法操作练习 实验四 0.1mol·L<sup>-1</sup>NaOH标准溶液的配制与标定 实验五 间接滴定法测定铵盐中氮含量 实验六 酸碱滴定法测定苯甲酸含量 实验七 0.1mol·L<sup>-1</sup>HCl标准溶液的配制与标定 实验八 双指示剂法测定工业碱面中碱性组分的含量 实验九 凯氏定氮法测定食品中蛋白质 附 KDY-9820型凯氏定氮仪使用方法 实验十 0.02mol·L<sup>-1</sup>EDTA标准溶液的配制与标定 实验十一 配位滴定法测定水的硬度 实验十二 Na<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>3</sub>标准溶液的配制与标定 实验十三 0.05mol·L<sup>-1</sup>I<sub>2</sub>标准溶液的配制与标定 实验十四 直接碘量法测定饮料中维生素C的含量 实验十五 碘量法测定水中溶解氧 实验十六 酸性高锰酸钾法测定水中化学耗氧量 实验十七 斐林氏滴定法测定水果中还原糖 实验十八 硝酸银标准溶液的配制与标定 实验十九 沉淀滴定法测定可溶性氯化物中氯的含量： 实验二十 食品中水分的测定 实验二十一 液体食品相对密度的测定 实验二十二 硫酸钠含量的测定 实验二十三 邻二氮菲分光光度法测定铁 附 722型分光光度计的使用方法 实验二十四 过硫酸盐法测定水中锰的含量 实验二十五 亚甲蓝分光光度法测定饮用水中硫化物 实验二十六 盐酸萘乙二胺分光光度法测定食品中亚硝酸盐的含量 实验二十七 三氯化铁分光光度法测定全血胆碱酯酶活性 实验二十八 对二甲氨基苯甲醛比色法测定尿中  $\alpha$ -氨基乙酰丙酸 (ALA) 实验二十九 紫外分光光度法测定废水中苯酚的含量 附1 752型紫外-可见分光光度计使用方法 附2 岛津2450型紫外可见分光光度计使用方法 实验三十 火焰原子吸收法测定血清中铜含量 附 361MC型原子吸收分光光度计使用方法 实验三十一 火焰原子吸收法测定头发中锌含量 实验三十二 石墨炉原子吸收法测定血清中的铬 附 AA6650G型原子吸收分光光度计使用方法 实验三十三 分子荧光法测定维生素c的含量 附1 960型荧光仪使用方法 附2 4500型荧光分光光度计使用方法 实验三十四 分子荧光法测定维生素B<sub>2</sub> 实验三十五 原子荧光法测定指甲中汞的含量 实验三十六 用酸度计测定溶液的pH值 实验三十七 磷酸电位滴定 实验三十八 用氯离子选择性电极测定氯离子浓度 实验三十九 电位法测定天然水中微量氟 实验四十 电导法测定土壤水浸出液的全盐量 实验四十一 阳极溶出伏安法测血清中的铜、铅、镉 实验四十二 阳极溶出伏安法测定水中锌 实验四十三 气相色谱载气流速和柱温变化对分离度的影响 附 岛津GC2010型气相色谱仪使用方法 实验四十四 气相色谱法测定白酒中甲醇含量 实验四十五 溶剂解吸-气相色谱法测定工作场所空气中苯、甲苯、二甲苯 实验四十六 气相色谱法测定空气中的甲醛 实验四十七 高效液相色谱法测定食品中的糖精钠 附1 岛津LC-10A型高效液相色谱仪使用方法 附2 waters 515型高效液相色谱仪使用方法 实验四十八 高效液相色谱法测定饮料中的维生素C 实验四十九 高效液相色谱法测定饮料中的咖啡因 实验五十 生产环境气象条件的测定 实验五十一 工作场所噪声的测定 实验五十二 尘肺阅片 实验五十三 人体末梢血淋巴细胞微核测定 第二部分综合应用型实验 样品分析的一般步骤 实验五十四 空气污染指数测定 实验五十五 空气中颗粒物的测定 实验五十六 食用油脂的卫生检验 实验五十七 鲜奶的卫生检验 实验五十八 面粉中灰分的测定 实验五十九 海带中碘含量的测定 实验六十 市售小麦粉中过氧化苯甲酰含量的测定与评价 实验六十一 食品和保健品中水溶性维生素的高效液相色谱测定 实验六十二 食品中有机磷农药残留分析 实验六十三 生活饮用水一般感官性状和物理指标的检测与水质评价 实验六十四 头发中砷的分析方法评价 实验六十五 指甲中硒的分析方法评价 实验六十六 头发中有益元素铜、铁、锌的分析评价 实验六十七 指甲中有害元素镉、铅、汞的分析评价 第三部分 自主设计型实验附录

## &lt;&lt;卫生学实验教程&gt;&gt;

## 章节摘录

实验篇 第一部分 理论验证型实验 实验一 称量练习 一、实验目的 1. 学会正确使用电子天平。

2. 熟悉固定质量称量法的步骤及方法。

3. 掌握递减称量法的步骤及方法。

二、实验原理 根据不同的称量对象, 须采用相应的称量方法。

常用的称量方法有如下几种: 1. 直接称量法 适用于称量洁净干燥的器皿(如容量器皿校正中的锥形瓶、干燥小烧杯; 重量分析法中的瓷坩埚等)及在空气中没有吸湿性的试样或试剂如金属、合金等。

天平零点调定后, 将被称物直接放在称量盘上, 所得读数即被称物的质量。

2. 固定质量称量法 此法用于称取某一固定质量的试剂。

要求被称物在空气中稳定、不吸潮、不吸湿, 试样为粉末状、丝状或片状。

将一洁净、干燥的小容器(如小烧杯、表面皿等)轻轻放在经预热并已稳定的电子天平称量盘上, 关上天平门, 显示质量数后, 轻按去皮或调“0”键, 出现全零状态时, 表明小容器值已去除, 即去皮重, 然后打开天平门, 用药匙取样轻轻振动, 使之慢慢落在表面皿中间, 直至显示屏显示出所需的质量数, 停止加样并关上天平门, 此时显示的数据便是实际所称得的质量, 取出试样。

3. 递减称量法 此法适于连续多次称取易吸潮、易氧化以及易与CO<sub>2</sub>反应的物质, 将此类物质盛在带盖的称量瓶中进行称量, 既可防止吸潮和防尘, 又便于称量操作。

由于此法称量试样的量为两次称量之差, 故又称差减法。

其步骤如下: .....

<<卫生学实验教程>>

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>