

<<卫生化学实验>>

图书基本信息

书名：<<卫生化学实验>>

13位ISBN编号：9787117161299

10位ISBN编号：7117161299

出版时间：2012-8

出版时间：康维钧 人民卫生出版社 (2012-08出版)

作者：康维钧 编

页数：99

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>

<<卫生化学实验>>

内容概要

《卫生部“十二五”规划教材·全国高等医药教材建设研究会规划教材·全国高等学校配套教材：卫生化学实验》全书共分四章，包括35个实验和6个附录。

其中验证性实验9个、综合性实验23个、设计性实验3个。

基本涵盖了理论教材的全部内容，每种方法都有可供选择的实验内容，可根据实验室实际条件进行选择。

编者都是从事多年卫生化学教学的教师，撰写内容汇集了编者们的丰富实际经验，具有较强的实用性和可操作性。

《卫生部“十二五”规划教材·全国高等医药教材建设研究会规划教材·全国高等学校配套教材：卫生化学实验》可以作为高等医学院校预防医学专业的实验教材，也可作为卫生检验专业、药学专业、医学检验专业和其他相关专业的实验教材，还可作为各级卫生相关部门实验室技术人员的参考书。

<<卫生化学实验>>

书籍目录

第一章卫生化学实验基本操作和基础知识 一、卫生化学实验目的和基本要求 二、常用基本操作 三、实验数据的记录、处理和实验报告 四、实验室管理基本知识 五、化学实验室意外事故与处理 六、计量认证与实验室认可 第二章验证性实验 实验一可见分光光度计主要性能检定 实验二邻菲罗啉分光光度法测定微量铁最佳实验条件的选择 实验三荧光分光光度计主要性能指标的检定 实验四原子吸收分光光度计性能检定 实验五原子吸收光谱法分析条件的选择 实验六PH玻璃电极性能检查及溶液pH的测定 实验七电导池常数及水纯度的测定 实验八气相色谱分离条件的选择 第三章综合性实验 实验九可见分光光度法测定食品中亚硝酸盐含量 实验十紫外分光光度法测定啤酒中双乙酰含量 实验十一紫外分光光度法测定蛋白质的含量 实验十二荧光分光光度法测定尿中核黄素 实验十三荧光分光光度法测定水中铝含量 实验十四火焰原子吸收分光光度法测定发中锌含量 实验十五石墨炉原子吸收法测定血中铅含量 实验十六流动注射氢化物发生原子荧光法测定生物样品中硒 实验十七冷原子吸收光谱法测定尿中汞含量 实验十八离子选择电极法测定自来水中氟离子 实验十九阳极溶出法测定水中铜、锌、铅、镉 实验二十微分电位溶出法测定生物样品中铅和镉 实验二十一气相色谱法测定水中苯系物 实验二十二顶空气相色谱法测定血中乙醇的含量 实验二十三气相色谱法测定小麦粉中过氧化苯甲酰 实验二十四薄层色谱法测定饮料中的合成色素 实验二十五高效液相色谱法测定尿中马尿酸和甲基马尿酸 实验二十六高效液相色谱法测定饮料中山梨酸、苯甲酸和糖精钠 实验二十七高效液相色谱法测定化妆品中性激素 实验二十八高效液相色谱法检测乳制品中三聚氰胺含量 实验二十九离子色谱法测定水中常见的七种阴离子 实验三十离子色谱法测定化妆品中巯基乙酸 实验三十一毛细管电泳法测定饮料中苯甲酸的含量 实验三十二电感耦合等离子体发射光谱法同时测定饮用水中多种元素 第四章设计性实验 实验三十三化妆品中限用或禁用物质检验方法设计与评价 实验三十四茶叶中多种微量元素的溶出特性的测定 实验三十五饮用水源水中有机污染物的分离与鉴定 附录 附录一常用溶液的配制 附录二弱酸、弱碱在水溶液中的解离常数 (25) 附录三标准电极电位 (25) 附录四难溶化合物溶度积常数 (25) 附录五不同纯度水的电阻率 (25) 附录六常用化合物相对分子量表 参考文献

<<卫生化学实验>>

章节摘录

版权页：插图：三、实验数据的记录、处理和实验报告 在卫生化学实验过程中，正确地记录测量的各种物理量数据，科学地处理所得数据并正确报告出实验结果，在实验课的学习中应予以足够的重视。

(一) 实验数据的记录 1. 实验数据的记录应有专门的、预先编有页码的实验记录本，记录实验数据时，本着实事求是和严谨的科学态度，对各种测量数据及有关现象，认真并及时准确地记录下来。

切忌夹杂主观因素随意拼凑或伪造数据。

绝不能将数据记在单片纸上、书上及手掌上等。

2. 实验开始之前，应首先记录实验名称、实验日期、实验室气候条件（包括温度、湿度和天气状况等）、仪器型号、测试条件及同组人员姓名等。

3. 实验过程中测量数据时，应根据所用仪器的精度正确记录有效数字的位数。

如用万分之一分析天平称重时，要求记录到0.0001g；滴定管及吸量管的读数，应记录至0.01ml；用分光光度计测量溶液的吸光度时，一般应记录至0.001的读数。

4. 实验过程中的每一个数据，都是测量结果，重复测量时，即使数据完全相同，也应认真记录下来。

5. 记录过程中，对文字记录，应整齐清洁；对数据记录，应采用一定的表格形式，如发现数据算错、测错或读错而需要改动时，可将该数据用双斜线划去，在其上方书写正确的数字，并由更改人在数据旁签字。

6. 实验完毕后，将完整的实验数据记录交给实验指导教师检查并签字。

(二) 实验数据的处理和结果表达 实验数据的处理是将测量的数据经科学的数学运算，推断出某量值的真值或导出某些具有规律性结论的整个过程。

通常包括：实验数据的表达、数据的统计学计算和结果的表达。

1. 实验数据的表达可用列表法、图示法和数学公式表达法显示实验数据间的相互关系、变化趋势等相关信息，清楚地反映出各变量之间的定量关系，以便进一步分析实验现象，得出规律性结论。

(1) 列表法：列表法是将有关数据及计算按一定的形式列成表格，具有简单明了、便于比较等优点。

(2) 图示法：是将实验数据各变量之间的变化规律绘制成图，简明、直观地表达出实验数据间的变化规律，容易看出数据中的极值点、转折点、周期性、变化率以及其他特性，便于分析研究。

(3) 数学公式表达法：在实验研究中，除了用表格和图形描述变量间的关系外，还常常把实验数据整理成数学表达式，以表达自变量和因变量之间的关系。

在卫生化学实验中，应用最多的是一级线性方程，表达物质的量与测量信号之间的定量关系。

2. 数据的统计学计算 在卫生化学实验中主要涉及的计算有可疑值的取舍、平均值、标准偏差和相对标准偏差等，有关计算参阅《卫生化学》（第7版）教材第三章。

3. 结果的表达根据测量仪器的精度和计算过程的误差传递规律，正确地表达分析的结果，必要时还要表达其置信区间。

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>