

全国高等医药院校配套教材

供预防医学类专业用

环境卫生学

实习指导

陈学敏 主编



人民卫生出版社

图 1-1 人生价值观的构成要素



图 1-1 人生价值观的构成要素

环境医学

全国高等医药院校配套教材

供预防医学类专业用

环境卫生学实习指导

陈学敏 主编

吴德生 副主编

编者(以姓氏笔画为序)

王国荃	王振刚	王爱国	史力田	白剑英
刘红	刘苹	邢权	杨文敏	杨克敌
张尤恩	宋伟民	陆亚松	陈学敏	张浩
应晨江	吴锡南	吴德生	郑玉健	周华
林忠宁	金晓滨	赵淑媛	胡宇	胡前胜
唐玄乐	袁晶	温天佑	董书芸	董胜璋
潘小川				

人民卫生出版社

图书在版编目 (CIP) 数据

环境卫生学实习指导/陈学敏主编. —北京:
人民卫生出版社, 2001
ISBN 7-117-04036-X

I. 环… II. 陈… III. 环境卫生学-实习-教学
参考资料 IV. R12-45

中国版本图书馆 CIP 数据核字 (2001) 第 03238 号

环境卫生学实习指导

主 编: 陈学敏

出版发行: 人民卫生出版社 (中继线 67616688)

地 址: (100078) 北京市丰台区方庄芳群园 3 区 3 号楼

网 址: <http://www.pmph.com>

E - mail: pmph@pmph.com

印 刷: 北京市卫顺印刷厂

经 销: 新华书店

开 本: 787×1092 1/16 印张: 6.75

字 数: 154 千字

版 次: 2001 年 4 月第 1 版 2002 年 7 月第 1 版第 2 次印刷

标准书号: ISBN 7-117-04036-X/R·4037

定 价: 10.00 元

著作权所有, 请勿擅自用本书制作各类出版物, 违者必究

(凡属质量问题请与本社发行部联系退换)

前 言

为了适应我国国土辽阔及经济发展的不平衡性,也为了更好地适应各医学院校预防医学专业教学的实际需要,特将《环境卫生学实习指导》的内容作了适当扩充,并单独成册,共计 24 项实习内容,以便各校根据自身条件对其内容进行适当选择。

所选定的实习项目主要是根据环境卫生实际工作的需要及近年科学研究工作经常采取的方法作为编写原则,其中既有化学分析,也有微生物检验;既有毒理学方面的试验,也有流行病学调查资料分析;既有环境卫生日常性卫生监督案例讨论,也有预防性卫生监督工作。这些内容尽管是环境卫生学各方面的部分内容,但希望同学们通过某一项目的检验分析或某一案例的讨论,能举一反三,并从不同侧面加强同学们的基本技能训练,以期能尽快地适应毕业后的实际工作。

在编写本书的过程中,有赖于各位编者积极认真、通力合作,王桂珍主任技师的仔细校阅、修改,人民卫生出版社编辑们的支持与帮助,在此一并致以衷心谢意!同时还热诚欢迎同学们、老师们对此书不足和错误之处提出批评意见。

陈学敏 吴德生

2001 年 1 月 3 日

目 录

实习一 空气及室内空气采样方法	(1)
实习二 大气二氧化硫的测定(盐酸副玫瑰苯胺比色法)	(8)
实习三 大气中颗粒物的测定	(10)
实习四 大气中氮氧化物(NO _x)的测定	(13)
实习五 耗氧量的测定	(18)
实习六 水样采集及水中“三氮”测定	(21)
实习七 生化需氧量的测定(五日 20℃培养法)	(28)
实习八 水中砷的测定——二乙氨基二硫代甲酸银比色法	(32)
实习九 水中氟化物的测定(离子选择电极法)	(35)
实习十 漂白粉中有效氯含量、水的余氯量及需氯量的测定	(37)
实习十一 水的细菌学检验	(45)
实习十二 发汞、尿汞的测定	(54)
实习十三 唾液中溶菌酶的测定	(58)
实习十四 血中碳氧血红蛋白的测定	(61)
实习十五 血清脂质过氧化物的测定	(62)
实习十六 有害物质嗅阈和味阈浓度的测定	(64)
实习十七 空气中甲醛浓度的测定	(68)
实习十八 公共场所空气中细菌的测定	(71)
实习十九 公共场所空气中二氧化碳的测定	(76)
实习二十 公共场所卫生监督案例分析	(80)
实习二十一 看图法	(83)
实习二十二 住宅设计卫生审查	(90)
实习二十三 环境流行病学调查资料分析 ——环境砷污染对居民健康影响的调查研究	(92)
实习二十四 环境质量评价	(96)
实习二十五 环境影响评价	(98)

实习一 空气及室内空气采样方法

一、大气中有害物质的存在状态

大气中污染物大致可分为气态和气溶胶两大类。

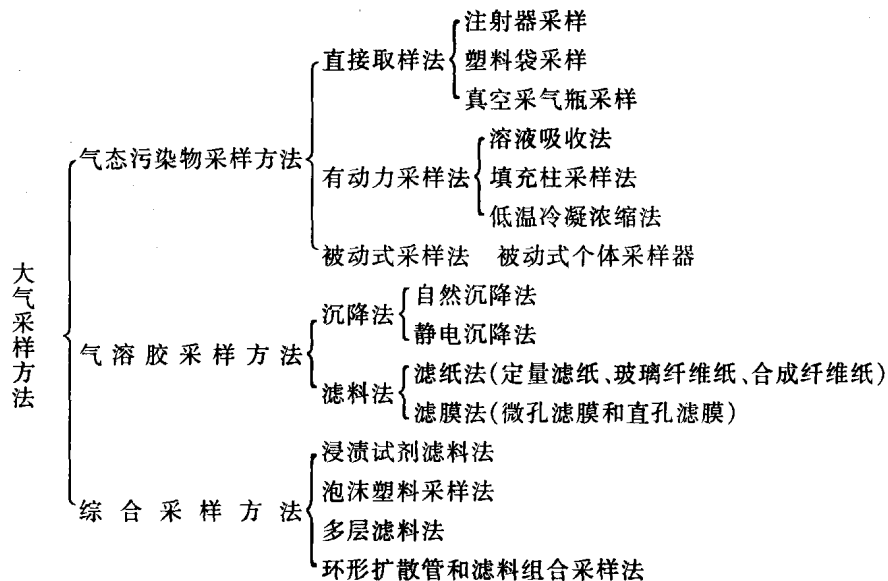
(一)气态

是指某些污染物质,因其化学性质不稳定、沸点低等因素的影响,在常温常压下以气体形式分散在大气中。常见的气态污染物有:CO、SO₂、NO_x、Cl₂ 和苯等。

(二)气溶胶

有害物质的固体微粒或液体微滴逸散于空气中以多种状态同时存在的分散系称气溶胶。有雾、烟、尘三类气溶胶。雾为液态,由气体蒸发至空气后遇冷凝聚而成。烟和尘均为固态,前者是由固态物质受热蒸发到空气中遇冷凝聚而成,后者是固态物质因机械粉碎或爆破时产生的微粒,能长期悬浮于空气中。

二、大气采样方法



上述采样方法可归纳为直接采样法和浓缩采样法两类:

(一)直接采样法

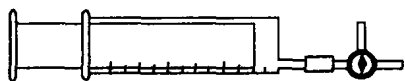
当空气中被测组分浓度较高,或者所选用分析方法的灵敏度较高时,采用直接采样法采取少量空气样品就可满足分析需要。

1. 注射器采样 见图实 1-1 选用一支 100ml 注射器连接一个三通活塞,事先检查注射器的气密性并校正刻度。现场采样时先抽洗 3~5 次,然后采样、密封,当天送

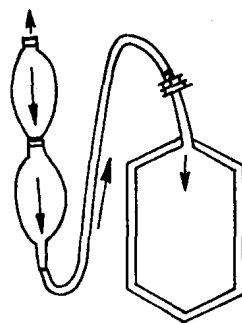
检。

2. 塑料袋采样 图实 1-2 专用塑料袋或铝箔袋连接一个特制的采气用二联球。在采样现场首先对采气袋用空气冲洗 3~5 次, 然后采样, 用乳胶帽封口, 尽快送检分析。

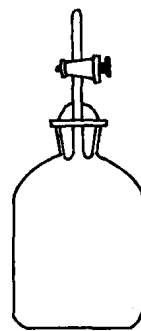
3. 真空瓶取样 图实 1-3 用耐压玻璃瓶或不锈钢瓶, 事先抽真空至 133Pa 左右, 将真空瓶携带至采样现场。打开瓶阀采气, 然后关闭阀门, 迅速送检。



图实 1-1 注射器



图实 1-2 采气袋及二联球



图实 1-3 真空采气瓶

(二) 浓缩采样法

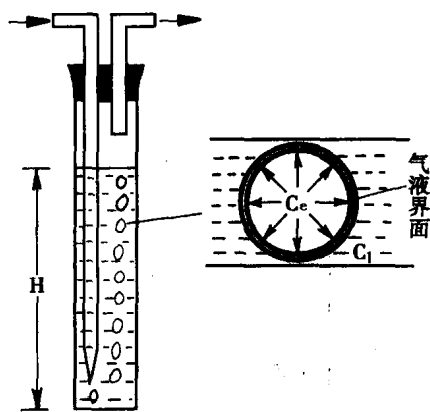
当空气中被测组分浓度较低, 需浓缩后方能满足分析方法的要求时应用此法。

1. 溶液吸收法 使用动力装置使空气通过装有吸收液的吸收管时, 空气中的被测组分经气液界面浓缩于吸收液中, 常用于采集气态或蒸气态的污染物。

常用的吸收液有水、水溶液和有机溶剂等, 选择吸收液时应考虑到以下几点: 被测物质在吸收液中溶解度大, 化学反应速度快; 被测组分在吸收液中要有足够的稳定时间; 选择吸收液还要考虑到下一步化学反应, 应与以后的分析步骤紧密衔接起来; 吸收液要价廉易得。

2. 滤纸和滤膜阻留法 主要用以采集尘粒状气溶胶。它是使用动力装置使空气通过滤料, 通过机械阻留、吸附等方式采集空气中的气溶胶。常用的滤料有玻璃纤维滤料, 有机合成纤维滤料, 微孔滤膜和浸渍试剂滤料等。

针对空气中被测组分选择合适的滤料是一个关键性问题, 通常应考虑以下几方面的要求: ①所选用的滤料和采样条件要能保证有足够高的采样效率。②滤料的种类, 例如分析空气中无机元素应选用有机滤料(因本底值低), 而分析空气中有机成分时, 应选用无机玻璃纤维滤料。③滤料的阻力要尽量小, 这样可提高采样速度, 且易解决动力问题。④滤料的机械强度, 本身重量以及价格等也要考虑。



图实 1-4 气体吸收过程

3. 固体吸附剂阻留法 空气通过装有固体吸附剂的采样管时,被测组分被固体吸附剂吸附而被浓缩,送实验室后,经解吸作用后分析测定。

常用的吸附剂有颗粒状吸附剂和纤维状吸附剂。它们是由颗粒状或纤维状担体上涂以某种化学试剂而制成的。

该法的主要特点是有较好的采样效率,且稳定时间较长,可长时间采样。

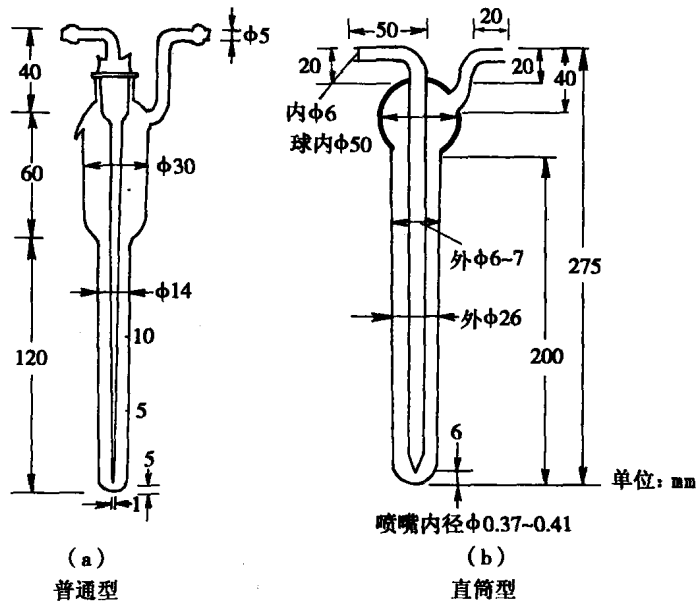
三、采样仪器

大气采样设备通常由样本收集器和采样动力装置所组成。

(一)收集器

根据被测组分在空气中的存在状态,选择合适的收集器。现介绍几种常用的收集器。

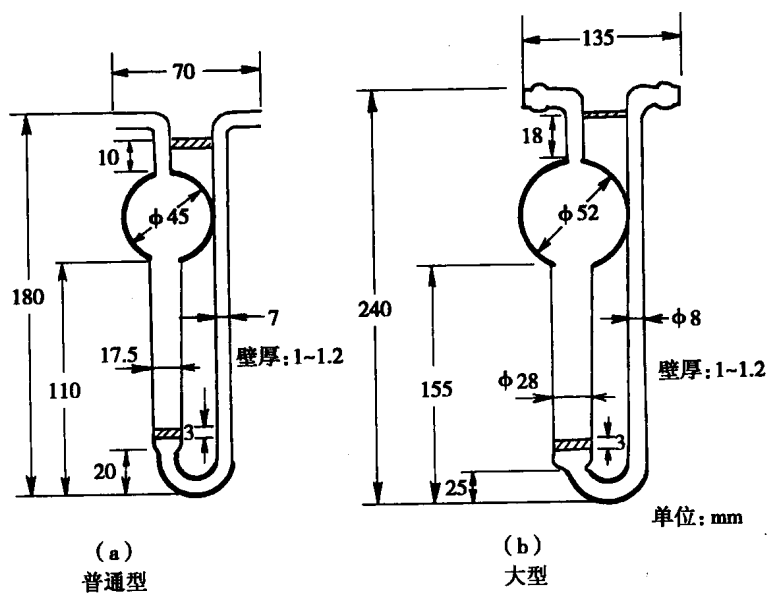
1. 气泡吸收管 分普通型和直筒型两种。图实 1-5 普通型吸收管内可装 10ml 吸收液,采气流量为 0.5 ~ 1.5L/min;直筒型吸收管可装 50ml 吸收液,采气流量 0.2L/min,用于 24 小时采样。



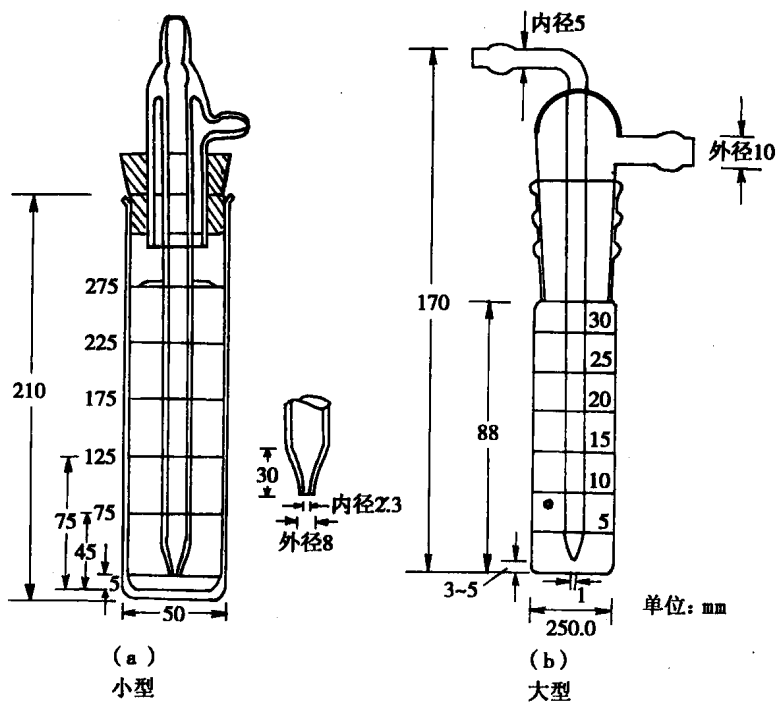
图实 1-5 气泡吸收管

2. 多孔玻板吸收管 分普通型和大型两种。图实 1-6 普通型装入 10ml 吸收液,采气流量为 0.1 - 1L/min,用于短时间采样;大型装 50ml 吸收液,采气流量为 0.1 - 1L/min,用于 24 小时采样。多孔玻板吸收管的优点是增加了气液接触界面,提高了吸收效率。

3. 冲击式吸收管 分小型和大型两种。图实 1-7 小型管其进气中心管的出气口内径为 1mm,至底的距率为 5mm,可装 10ml 吸收液,采气流量为 2.8L/min;大型管其进气中心管的出气口内径为 2.3mm,至底端的距离为 5mm。可装 50 ~ 100ml 吸收液,采气流



图实 1-6 多孔玻板吸收管



图实 1-7 冲击式吸收管

量为 28L/min。

冲击式吸收管主要适用于采集气溶胶状物质。采样效率主要取决于中心管嘴尖大小(决定气流冲击速度)及其与瓶底的距离。

(二) 采样器

1. 小流量气体采样器 常用的小流量气体采样器的流量范围为 0.1L ~ 3L/min, 其

体积小,便于携带至现场使用,常用于 SO_2 、 NO_x 等测定。

2. 小流量可吸入颗粒采样器 采气流量范围 $1 \sim 30\text{L}/\text{min}$,如国产的 KC-8310 可吸入颗粒采样器,它使用直径 10cm 圆形玻纤滤纸,当采气流量为 $13\text{L}/\text{min}$ 时,所采集的颗粒物直径 $\leq 10\mu\text{m}$,但由于采气量小,所需采样时间较长,且称量滤纸时需 $1/10$ 万分析天平,故难于推广应用。

3. 大流量颗粒物采样器 流量范围 $1.1 \sim 1.7\text{m}^3/\text{min}$ 。用于测定空气中总悬浮颗粒物。

(三)现场监测仪

这类仪器可直接用于对现场某种被测组分直接监测。例如:CO 监测仪,可吸入颗粒物计数仪等,这种快捷的监测方法是未来的发展方向。

四、现场空气采样

(一)气体采样的基本要求

1. 采样点现场的要求 采样点应设在空旷地点;气体采样器放置高度为 1.5m 左右,即呼吸带高度;颗粒物采样器放置高度为 $3 \sim 5\text{m}$,避免地面扬尘。

2. 采集的样品在时间空间上都具有代表性。

3. 采样速度能保证最佳吸收效率,且采样量应能满足分析方法的需要。

4. 记录现场采样条件 包括采样点及其周围环境;采样器类型及编号;采气流量;采样持续时间;采样者;采样日期;现场气候条件,包括晴天、雨天、气温、气压、气湿等。

(二)大气采样

参见环境卫生学第四版教材(大气卫生章节)。

(三)室内空气采样

1. 采样点 采样点的数量根据监测对象的面积大小来定,公共场所可按 100m^2 设 $2 \sim 3$ 个点;居室面积小于 10m^2 的设一个点, $10 \sim 25\text{m}^2$ 设 2 个点, $25 \sim 50\text{m}^2$ 设 $3 \sim 4$ 个点。两点之间相距 5 米左右,采样点离墙不得少于 1m ,除特殊目的外,一般采样点分布均匀,离开门窗一定距离,高度 1.5 米,同时,应在室外设置一个对照点。

2. 采样时间

(1)长期累积浓度的监测:这种监测多用于对人体健康影响的研究。一般采样需 24 小时以上,甚至连续几天进行累积性的采样,以得出一定时间内的平均浓度。

(2)短期浓度的监测:为了解瞬时或短时间内室内污染浓度的变化,可采用短时间的采样方法,采样时间为几分钟至 1 小时。可反映瞬时浓度的变化及每日各时点的变化,主要用于公共场所及室内污染的研究。该法对仪器及测定方法的灵敏度要求较高。

(3)监测持续时间安排:为反映一个地区室内污染水平,一般应选择采暖期门窗关闭的情况下与非采暖期门窗开放的情况下进行监测。每次监测时间不应少于 7 天(包括一个星期天)。如用短期采样方法,其采样频率一般每天不少于 8 次,每次不少于半小时,也可根据室内污染的规律和特点,安排采样时间。

五、空气采样体积的测量和流量计的校准

(一)空气采样体积的测量

1. 直接采样法 直接用塑料袋、注射器、真空瓶等采样时,只需校准这些器具的容积,就可知道准确的采样体积。

2. 有动力采样法 采样前事先对采样器的气体流量计进行校准。在现场,当采样流量稳定时,用流量乘以采样时间可得到空气采样体积。

3. 标准状态下的采样体积换算 由于空气的体积随温度、气压等气象因素的变化而变化,因此,需按下式换算成标准状况下的空气体积。其目的是为了便于资料的可比性。

$$V_0 = V_t \times \frac{T_0}{T} \times \frac{P}{P_0} = V_t \times \frac{273}{273+t} \times \frac{P}{101.3\text{kPa}}$$

式中 V_0 标准状况下的采样体积, L 或 M^3

V_t 为实际采样体积, L 或 M^3

T_0 标准状况下的绝对温度, 273K

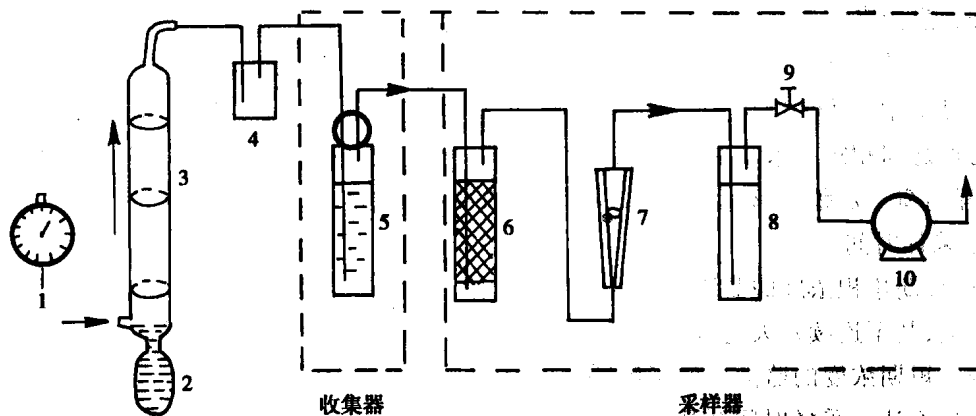
t 为采样时摄氏温度, $^{\circ}\text{C}$

P_0 为标准状况下的大气压 101.325kPa

P 采样时的大气压, kPa

(二)流量计的校准

空气采样器均带有流量计,测定所采空气的流量。流量计的种类很多,目前采样器最常用的是转子流量计。为获取正确的采样体积,需对采样器所带的转子流量计进行校正。现以皂膜流量计校正气体采样器所带的转子流量计为例图实 1-8。



图实 1-8 用皂膜计校准采样系列中转子流量计

1. 秒表, 2. 装有皂液的橡皮球, 3. 皂膜计, 4. 皂膜捕集器, 5. 吸收管, 6. 滤水井,
7. 转子流量计, 8. 缓冲瓶(500ml), 9. 针阀, 10. 抽气泵

当空气流经皂膜流量计时,捏一下皂膜流量计下端装有肥皂液的橡皮球。使管下端产生一个肥皂膜,随气流带动向管上端移动,此时用秒表记录皂膜通过一定容积刻度所用

时间,即可计算出流量,即转子流量计的实际流量。

该方法简便、可靠,常用于校准流量较小的流量计。

六、采样效率及其评价

为获得较高采样效率,需要根据被测组分在空气中的存在状态和理化特性,选用合适的收集器,吸收剂(或滤料)、抽气速度、采气量和采样时间。

一般认为,一个方法的采样效率应在 90% 以上,才适合实际应用。以下介绍采样效率的几种评价方法:

(一)评价气态和蒸气态采样效率的方法

1. 绝对比较法 精确配制一个已知浓度的标准气体,然后用所选定的采样方法采集标准气体,测定其浓度。实测浓度 C_1 与标准气浓度 C_0 之比,即为采样效率 K 。

$$K = \frac{C_1}{C_0} \times 100\%$$

2. 相对比较法 配制一个恒定浓度的气体,而其浓度不一定要已知,然后用 2 个或 3 个采样管串联起来采样,分别测定各管的浓度,计算第一管含量占各管总量的百分比,即为采样效率 K 。

$$K = \frac{C_1}{C_1 + C_2 + C_3} \times 100\%$$

(二)评价气溶胶采样效率的方法

采集气溶胶常用滤料采样法。采集气溶胶的效率有两种表示方法,一种是颗粒采样效率,就是所采集到的气溶胶颗粒数目占总的颗粒数目的百分比;另一种是质量采样效率,就是所采集到的气溶胶质量数占总的质量的百分比。只有当气溶胶全部颗粒大小完全相同时,这两种表示方式才一致,但实际上不会出现。目前在大气监测中一般用质量采样效率表示。

具体评价时应采用某一公认的高效率方法,与你所选择的方法同时进行采样,然后计算百分比。

七、大气中被测组分浓度的表示方法

在计算大气中被测组分浓度时,需将实际采气量换算成标准大气压($t = 0^\circ\text{C}$, 101.325kPa)的空气体积。

常用的大气浓度表示方法有以下两种:

物质的量浓度(mol/m^3 , mmol/m^3 ……)

物质的质量浓度(g/m^3 , mg/m^3 ……)。

近来,大气可吸入颗粒计数器,因其具有操作简便、现场直读,不需精密仪器设备等优点,应用逐渐广泛。其浓度表示方法为颗粒数/ cm^3 ,属相对浓度,也可与重量浓度换算,但事先需要对同一类场所空气同时用两种方法测定,然后求出其转换系数。

(张 浩 吴德生)

实习二 大气二氧化硫的测定

(盐酸副玫瑰苯胺比色法)

(一)原理

空气中的二氧化硫被四氯汞钠溶液吸收后形成稳定的二氯亚硫酸汞络合物,再与甲醛和盐酸副玫瑰苯胺反应,生成玫瑰紫红色化合物,根据颜色深浅来比色定量。

本法最低检出限为 $0.4\mu\text{g}/5\text{ml}$ 。

(二)仪器

1. 小流量气体采样器,流量范围 $0.2\sim 1\text{L}/\text{min}$ 。
2. 棕色 U 形多孔玻板吸收管。
3. 10ml 具塞比色管。
4. 分光光度计。

(三)试剂

所有试剂均需用不含氧化剂的水配制。检验方法:量取 20ml 水,加 5ml 20% 碘化钾溶液混合,不应有淡黄色的碘析出。

1. 吸收液 称取 10.9g 二氯化汞和 4.7g 氯化钠溶于水,并稀释至 1000ml。放置过夜,过滤后使用。吸收液最佳 pH 为 4.0,若 $\text{pH} < 3.0$ 或 $\text{pH} > 5.0$,重新配制。吸收液可稳定 6 个月。若发现有沉淀,重新配制。

2. 1.2% 氨基磺酸铵 ($\text{H}_2\text{NSO}_2\cdot\text{ONH}_4$) 溶液,临用时现配。

3. 0.2% 甲醛溶液 将 36% ~ 38% 甲醛摇匀,量取 5.4ml 溶于水中,稀释至 1000 毫升。临用时现配。

4. 0.02% 盐酸副玫瑰苯胺溶液 称取 0.2g 盐酸副玫瑰苯胺放在研钵中,加少量水研磨使之溶解,然后加 60ml 盐酸,转移至容量瓶,洗净研钵洗液一并转入容量瓶后并用水稀释至 1000ml。溶液呈淡黄色,需放置 3 天后使用,密塞保存,可稳定 6 个月。

5. 0.1000mol/L 碘酸钾标准溶液 准确称取经 105°C 干燥 2 小时的碘酸钾 (G.R) 3.5668g,置入小烧杯内,加水溶解后转移入 1000ml 容量瓶中,洗净烧杯,洗液一并转入容量瓶,加水至刻度,摇匀。

6. 0.5% 淀粉溶液 称取 0.5g 可溶性淀粉,加 5ml 水调成糊状后,再加入 100ml 沸水和 0.002g 碘化汞 (防腐剂),并煮沸 2 ~ 3 分钟,至溶液透明,冷却后使用。临用时现配。

7. 0.1000mol/L 硫代硫酸钠标准溶液 称取 25g 硫代硫酸钠 ($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3\cdot 5\text{H}_2\text{O}$) 溶于新煮沸冷却后的水中,加入 0.2g 碳酸钠,并稀释至 1000ml,贮于棕色瓶中,如混浊应过滤。放置一周后用下述方法标定浓度。

标定方法:精确量取 25ml 0.1mol/L 碘酸钾标准溶液于 250ml 碘量瓶中,加入 75ml 新煮沸后冷却的水,加 3g 碘化钾,10ml 冰醋酸,摇匀后,暗处放置 3 分钟。用硫代硫酸钠

标准溶液滴定至淡黄色,加 1ml 0.5% 淀粉液,呈蓝色,再继续滴定至蓝色刚刚褪去即为终点。记录所用硫代硫酸钠溶液用量的体积 V (ml)。硫代硫酸钠溶液浓度可用下式计算:

$$\text{硫代硫酸钠溶液的量浓度 (mol/L)} = \frac{0.1000 \times 25.00}{V}$$

8. 0.1mol/L 碘溶液 称取 40g 碘化钾溶于 25ml 水中,加入 12.7g 碘,待碘完全溶解后,用水稀释至 1000ml,移入棕色瓶中,暗处保存。

9. 二氧化硫标准溶液 称取 0.1 ~ 0.2g 亚硫酸氢钠溶于 100ml 吸收液中,放置过夜,用滤纸过滤。按下述碘量法标定溶液中二氧化硫的浓度。使用时,用吸收液稀释成 $2\mu\text{g/ml}$ 的二氧化硫标准应用液,冰箱中保存。浓溶液可放一周,稀溶液可放两天。

标定方法:精确量取 10ml 亚硫酸氢钠溶液于 250ml 碘量瓶中,加新煮沸冷却的水 90ml,再加入 20ml 0.1N 碘溶液和 5ml 冰醋酸,混匀,用上述硫代硫酸钠标准溶液滴定至淡黄色(产生的红色碘化汞沉淀,要一边滴定,一边强烈振摇,使之完全溶解),加 1ml 0.5% 淀粉溶液,呈蓝色,再继续滴定至蓝色刚刚褪去即为终点。记录硫代硫酸钠溶液用量的体积 V_1 (ml);同一方法做空白测定,其操作步骤完全相同,记录空白滴定所用硫代硫酸钠溶液的体积 V_2 (ml)。已知硫代硫酸钠溶液的量浓度 mol/L,则二氧化硫的质量浓度可用下式计算:

$$\text{二氧化硫的质量浓度 (mg/ml)} = \frac{(V_2 - V_1) \times C}{10.00} \times 32.03$$

式中:32.03 为二氧化硫的量浓度;

C 为硫代硫酸钠的量浓度 (mol/L)。

(四)方法

1. 采样 用一支内装 5ml 四氯汞钠吸收液的棕色 U 型多孔玻板吸收管,安装于小流量气体采样器上,以 0.5 升/分流量采气 10 ~ 20L,并记录采样现场的气压和气温。

2. 分析步骤

(1)绘制标准曲线:按下列步骤制备标准系列管和绘制标准曲线。

管号	0	1	2	3	4	5	6	7
标准溶液 (ml)	0	0.20	0.60	1.00	1.50	2.00	2.50	3.00
吸收液 (ml)	5.0	4.80	4.40	4.00	3.50	3.00	2.50	2.00
SO ₂ 含量 (μg)	0	0.4	1.2	2.0	3.0	4.0	5.0	6.0

向各管中加入 0.5ml 1.2% 氨基磺酸铵溶液,摇匀,放置 10 分钟(消除 NO_x 干扰),然后加入 0.5ml 0.2% 甲醛溶液和 0.5ml 0.02% 盐酸副玫瑰苯胺溶液,摇匀,放置数分钟,使其逐渐显色,并在 560nm 波长下测定各管吸光度。以二氧化硫含量 (μg) 为横坐标,吸光度值为纵坐标,绘制标准曲线。

(2)样品测定:采样后,将吸收液全部移入比色管中,用少量吸收液冲洗吸收管合并于比色管中,使总体积为 5ml。然后,将该样品管与上述各标准系列管同步操作,加入各项试剂,并测定吸光度,查标准曲线得样品管二氧化硫含量 (μg)。

(3)计算:

$$C = \frac{A}{V_0}$$

式中: C——二氧化硫浓度 mg/m^3 。

A——二氧化硫质量 μg 。

V_0 ——换算成标准状态下的采样体积, L。

(五) 注意事项

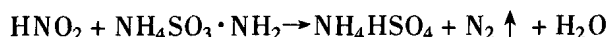
1. 本方法以采气 20L 计, 可测定的二氧化硫浓度范围为 $0.02 \sim 0.3 \text{mg}/\text{M}^3$ 。浓度高于此范围时, 可将样品吸收液稀释后测定。

2. 二氧化硫在吸收液中的稳定性与温度有关, 在 $< 5^\circ\text{C}$ 时, 可保存 30 天无明显损失, 但在 25°C 时, 吸收液中的二氧化硫每天损失 1.5%。随温度升高, 损失率增大。故采样应在 $5 \sim 20^\circ\text{C}$ 范围内进行。样品应当天分析, 否则, 应将样品存放在 4°C 冰箱中保存。

3. 若无棕色 U 形多孔玻板吸收管, 在采样时应避免阳光照射。否则可使吸收液中的二氧化硫急剧减少。

4. 采样后吸收液混浊, 则应离心, 取上清液分析。否则, 应重新采样。

5. 亚硝酸对本法测定有干扰。大气中的 NO_x 遇水可生成亚硝酸。为消除此干扰, 可加入氨基磺酸铵, 以去除 NO_2^- 的干扰。



实验中, 各试剂加入的顺序不能颠倒, 否则氨基磺酸铵不起作用。

6. 温度对显色有影响。温度高, 显色快, 但稳定时间较短, 褪色也快; 温度低, 显色慢, 但稳定时间长。因此, 标准系列管和样品管操作要同步, 否则影响测定结果的准确性。

7. 甲醛浓度过高, 空白值增大, 如过低, 显色时间延长。为此, 采用 0.2% 甲醛较为合适。

8. 显色剂的浓度和用量对显色效果有影响, 如空白管底色深, 可降低盐酸副玫瑰苯胺溶液的浓度; 盐酸副玫瑰苯胺溶液中的盐酸过多, 标准系列显色浅, 过少, 空白管显色深。为达到足够的灵敏度, 又有较低的空白值, 盐酸浓度以 6% (V/V) 为宜。

9. 本法吸收液有毒性(含汞), 操作时应避免污染环境和伤害操作者, 废液应统一集中处理。

(张 浩 吴德生)

实习三 大气中颗粒物的测定

一、总悬浮颗粒物(TSP)的测定

大流量采样——重量法

(一) 原理

将已恒重的滤膜装入大流量采样器的滤膜夹上,空气通过采样器时,总悬浮颗粒物被阻留于滤膜上,根据采样前后滤膜的重量差和采样体积来计算大气中总悬浮颗粒物的浓度。

(二)仪器

1. 大流量采样器 流量范围 $1.1 \sim 1.7 \text{ m}^3/\text{min}$, 采集颗粒物粒径在 $50 \sim 100 \mu\text{m}$ 以下。
2. U型水柱压差计 若采样器不带流量自动记录器,可用它测量流量,手工记录,其规格为 40cm 的 U 形玻璃管。
3. 气压计 最小分度值为 2hPa。
4. 分析天平 感量为 0.1mg。
5. 干燥器 内盛变色硅胶。
6. 滤膜 玻璃纤维滤膜,上海红光造纸厂“49”型, $200 \times 250 \text{ mm}^2$ 或 $200 \times 200 \text{ mm}^2$ 。
7. 竹制或骨制品的镊子。
8. 滤膜贮存盒。

(三)试剂

变色硅胶。

(四)方法

1. 采样 将滤膜放入干燥器中平衡 24 小时,准确称量至恒重 W_1 。采样时用镊子将滤膜平放于支持网上,滤膜毛面向上,放正、铺平、压紧、固定。置采样器于 3~5 米(相对高度 1~1.5 米)处,接通电源以 $1.1 \sim 1.7 \text{ m}^3/\text{min}$ 流量采样。采样时间根据需要而定。采样器若无自动流量记录装置,可采用水柱压差计,记录时须在采样开始后 5min 和采样结束前 5min 各记录一次水柱压差值,读数准确至 1mm。取其平均值,再换算成流量(m^3/min),乘以采样时间即得总采样体积(m^3)。采样后,取下滤膜,放入干燥器中平衡 24 小时,准确称量至恒重 W_2 。采样前后滤膜称重之差,即为总悬浮颗粒物的重量。

2. 计算

$$C = \frac{(W_2 - W_1) \cdot 1000}{V_0}$$

式中: C—总悬浮颗粒物的质量浓度, mg/m^3 ;

W_2 —采样后滤膜重量, g;

W_1 —采样前滤膜重量, g;

V_0 —换算成标准大气压下的采样体积, m^3 。

(五)注意事项

1. 每张滤膜在使用前均需用光照检查,不能使用有针孔或有任何缺陷的滤膜采样。
2. 若需分析 TSP 中 BaP 含量,滤膜在采样前应置于马福炉于 550°C 烘烤 30min,以除去有机杂质。若测定 TSP 中重金属的含量宜采用有机滤膜。
3. 在污染较重的地区采样或采样时间过长,滤膜上积尘太多会影响流量,故须及时更换滤膜并调节和保持流量。
4. 采样后用镊子小心取下滤膜,采样面对半折叠两次置于干燥器中。
5. 采样器在使用时应经常校准流量,采样前后流量校准误差应不大于 7%。