

图 4 土壤含锌量的百分位数图解法

频数分布类型而异才合理.鉴别频数分布类型的方法也不止一种.我们认为,图示法既能满足鉴别频数分布类型的要求,又能求出

平均值和标准差,而且比较简便,工作量小。对数正态以外的偏态分布,欲求其平均值和标准差,必须经过正态化处理,而且比较复杂.因此,我们建议,对这类偏态分布可以用百分位数法求得的中位数和平均差来表示,而且也能满足土壤环境背景值统计的要求.

参考文献

- [1] 若月利之等,日本土壞肥料學雜誌, **49** (6), 507 (1978).
- [2] 唐诵六,环境中若干元素的自然背景值及其研究方法,第9页,科学出版社,1982年.
- [3] 辞海,上海辞书出版社,587页,1812页,1979年。
- [4] Vistelius, A. B., J. Geod., 68, 1 (1960).
- [5] 杨国治,环境中若干元素的自然背景值及其研究方法,第82页,科学出版社,1982年.
- [6] 上海第一医学院卫生统计学教研组,医学统计方法, 上海科学技术出版社,1978年。

奶样中有机氯农药与多氯联苯 的快速色谱分离测定法

王庭栋 郭彩霞 阎惠珍

(中国医学科学院卫生研究所)

世界卫生组织/联合国环境规划署(WHO/UNEP)于1978年成立全球环境监测系统,该组织要求各参加国(我国于1980年参加)应完成并通过国际分析质量控制——系列生物奶样中未知有机氯农药与多氯联苯的考核。为了适应国际质控样的分析,我们对国外现行方法[1-4]进行了全面的研究与简化,对可能产生误差的每个环节做了改进。用修改后的方法分析国际质控样品,分析质量误差一般在10%以下,达到了国际分析质量优良级,现将方法介绍如下:

测 定 方 法

(一) 仪器与色谱条件

1.2308 型色谱仪(⁶⁵Ni): 内填 1.5%OV-17+1.95% QF-1/Chromosorb W. AW-DMCS 80—100 目的 2 米玻璃柱. 柱温 210℃,鉴定器温度 250℃,进样温度 250℃,N₂ 36 毫升/分,脉冲 200μs,衰减 2×2,纸速 4 毫米/分.

- 2. 高速分散搅动器或超声波振荡器.
- (二) 溶剂与试剂

- 1. 丙酮、己烷、乙醚. 均为分析纯,均用 装置干燥管(盛活性炭)的全玻蒸馏器重蒸, 色谱验证无杂峰.
 - 2. 硫酸、无水硫酸钠、均为分析纯、
- 3. 硅胶 70—130 目,于马福炉(360℃)中 烘烤过夜,然后放在干燥器中冷却至室温.称取 100 克硅胶,加人 3毫升水,机械振动 2 小时,密封贮存.
- 4. 标准溶液的配制用十万分之一克的天平精确称取 α-BHC、γ-BHC、β-BHC、ρ,ρ'-DDE、p,p'-DDT、PCB₁₂₆₀ 各 10 毫克,分别用重蒸己烷稀释至 50.0 毫升,每毫升含有机氯 200 微克,再以重蒸己烷稀释至每毫升含有机氯 10 微克,分装于安培瓶中,存于冰箱作为贮备标准液。以重蒸己烷将贮备标准液分别或混合稀释至气相色谱所需浓度,作为应用标准液,置冰箱待用。

(三) 样品的提取与奶脂的测定

- 1. 用千分之一克的天平称取 10.00 克匀质奶样置于 50 毫升离心管中,加人 20 毫升 1:1 的丙酮/己烷溶液,用超声波振荡器振荡 1 分钟(或用高速分散搅动器).
- 2. 离心 (2000r.p.m) 5 分钟, 分出有机相.
- 3. 残留液中加入 10 毫升已烷*, 重复提取一次.
- 4. 合并提取液于比色管中,以无水硫酸钠脱水(脱水时要常倒动) 30 分钟,然后用漏斗(颈中置放玻璃棉、上铺无水硫酸钠)过滤,再脱水一次.
- 5. 在低温(45℃)下,缓缓通 N₂ 以挥去有机溶剂(或以室温负压挥去有机溶剂).
 - 6. 称重奶脂,计算奶油百分含量.

(四)净化与测定

- 1. 用己烷分数次洗出脂肪(控制量约为50毫克脂肪/1毫升己烷),定容至5.0毫升。
- 2.将 5.0 毫升洗出液置于具塞试管中,加人浓硫酸 5毫升,加塞后上下倒动 20—25次.在有塑料薄膜封口的情况下离心(2000

- r. p. m) 3 分钟(注意此时不能 用玻塞,以防硫酸的痕量残留毒害色谱柱).
- 3. 分出己烷层注入色谱 仪 得图 1 (此部份含六六六、DDT 各异构体及 PCBs).
- (五) 主要有机氯 农药与 PCBs 的分离 (以 WHO/UNEP-AQA 考核样品为例)
- 1.取3.5克硅胶,以少量己烷制成浆状, 用滴管将浆状液冲人直径1厘米的玻管柱中.
- 2.取经硫酸处理过的提取液 1.00 毫升,过柱,以 10 毫升己烷洗脱,收集全部流出液,以(三)节中 5 的方式挥至 1 毫升,定容积为 1.00 毫升,注入色谱仪得图 2 (此部份含六氯苯,p,p'-DDE 及 PCBs).
- 3. 改变流动相,以 10 毫升 25% 乙醚/已 烷(V/V)洗脱,再收集全部洗脱液,以(三)节中 5 的方式挥至 1.0 毫升,注人色谱仪得图 3 (此部分含 BHC 与 P, P'-DDT).

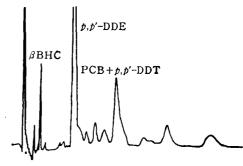


图 1 硫酸净化后

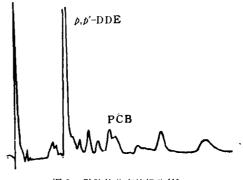


图 2 硅胶柱分离的组分(1)

^{*} 长期存放的奶样在萃取时易形成奶酪胶冻,影响分 离,改用 10 毫升1:1丙酮/己烷即能消除胶冻影响。

(六) 定性与定量

- 1. 注人一系列适量的农药与多氯联苯标准样(如图 4、5 和表 1).
 - 2. 从图 1 定量 β-BHC, p, p'-DDE。
 - 3. 从图 2 定量 PCBs.
 - 4. 从图 3 定量 p,p'-DDT。

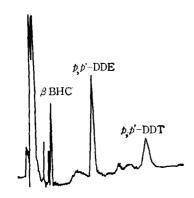


图 3 硅胶柱分离的组分(2)

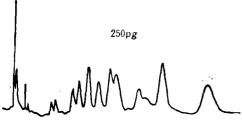


图 4 (1) PCB₁₂₆₀ 标准(1)

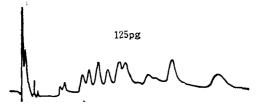


图 4 (2) PCB₁₂₆₀ 标准(2)

结果与讨论

- 1. 采用本法测定 WHO/UNEP AQA(世界卫生组织/联合国环境规划署分析质量控制)的加标奶样品(即质控考核样品),其结果(表2)符合国际质控要求.
 - 2. 鲜奶样的保存: 在10毫升鲜奶中加

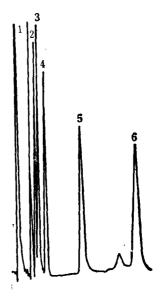


图 5 (1)有机氯农药标准(1)

- 1. α-BHC 20pg.
- 2. γ-BHC 20pg.
- 3. β-BHC 50pg.
- 4. 艾氏剂 20pg.
- 5. p,p'-DDE 50pg.
- 6. p.p'-DDT 120pg.



图 5 (2)有机氯农药标准(2)

人 50 微升甲醛 (分析纯,32—33%),室温 (30℃) 放置二周,未发现样品变质.如有需要亦可以安培瓶封装奶样,在55℃ 水浴中消毒 30 分钟.或以丙酮/己烷提取后保存(可保存较长时间).一般以冰箱保存.

3. 样品中同时存在有机氯农药与多氯联苯时,过柱与洗脱应通过自己试验,对每批脱活硅胶的最佳洗脱容积量要进行选择,这点至关重要,它关系有机氯农药与多氯联苯的准确定量、

表 1 常见有机氯农药的色谱保留时间

| 农药名称 | 保留时间 | 相对于艾氏剂 的保留时间 |
|---------------------|---------|-----------------|
| 六氯苯 | 1'()2'' | 0.54 |
| α-ВНС | 1'11'' | 0.62 |
| r-внс | 1'27'' | 0.76 |
| β-ВНС | 1′38′′ | 0.86 |
| 七氯 | 1'41'' | 0.89 |
| 艾氏 剂 | 1′54′′ | 1.00 |
| 环氧八氯 | 2′36′′ | 1.37 |
| 环氧七氯 | 2′52′′ | 1.51 |
| 超九氯 | 3′18′′ | 1.74 |
| o,p'-DDE | 3'31'' | 1.85 |
| 狄氏剂 | 3′55′′ | 2.06 |
| p,p'-DDE | 4'12'' | 2.21 |
| op'-DDT | 5′53′′ | 3.10 |
| p,p'-DDD | 6'22'' | 3.35 |
| p,p'-DDT | 7′36′′ | 4.00 |
| PCB ₁₂₆₀ | 14 个组分 | |
| PCB ₁₂₅₄ | 18 个组分 | |

- 4. 萃取后的溶剂要彻底脱水,否则在挥干时(测奶油百分含量)油水相混,再排水很困难。如果提高挥发温度,将使部分低沸点BHC严重损失。国外曾介绍加人无水乙醇,在85℃水浴上挥去溶剂^{□1},发现含高油脂的样品易暴沸,低沸物严重损失。
- 5.关于多氯联苯的定量,国外采用 FDA 法^[3]. 先测定每个色谱峰的平均重量的百分系数,以单峰浓度为基础确定样品中 PCBs 总量. 也有的采用微库仑鉴定器与质谱定量法,检出 PCBs 14 个峰的每个峰浓度,将样品中每个峰的峰高与相应的标准比较,计算出每个峰的浓度,其总和即总 PCBs 含量^[1].我们认为这两种方法烦琐费时,其选择的固定相虽对 PCBs 有较好的分离效果^[1,3],但对样品中同时存在的一般有机氯农药的分离较差,因而如果在同一仪器同一柱上对 PCBs、

表 2 WHO/UNEP AQA 加标奶样的分析结果

| | / | | | | |
|---------------------|-----------------------|---------|-------------|--------|--------|
| 项目 | WHO/ UNEP 考核样真值 | 我们测定值 | 误差 (%) | 均差 | 国际评比名次 |
| 3B 奶脂 | 2.5% | 2.3% | -8 | | |
| β-ВНС | 0.5ppm | 0.42ppm | -16 | | |
| p,p'-DDE | 1.5ppm | 1.3ppm | -13 | 13% | 2 |
| p,p'-DDT | 0.5ppm | 0.48ppm | - 4 | /0 | |
| PCB1360 | 2.0ppm | 1.6ppm | -20 | | |
| 3B 全奶 | | | | | |
| β-ВНС | 12ppb | 9.6ррЬ | -20 | | |
| p • p'-DDE | 37ppb | 30ррь | - 19 | | 3 |
| p •p'-DDT | 12ррь | 11ppb | -8 | 17% | 1 |
| PCB12e0 | 50ррь | 38ррь | -24 | | |
| 3C 奶脂 | 2.5% | 2.3% | -8 | | |
| β- ВНС | 0.60ppm | 0.53ppm | -12 | | |
| p,p'~DDE | 2.0ppm | 2.0ppm | 0 | 4.8% | 1 |
| p •p'-DDT | 0.66ppm | 0.68ppm | +3 | 11.075 | 1 |
| PCB1200 | 2.5ppm | 2.4ppm | -4 | ĺ | |
| 3C 全奶 | | | | | |
| β-ВНС | 15ppb | 12.2ppb | -19 | | |
| p,p'-DDE | 50ppb | 46ppb | -8 | 10% | 2 |
| p,p'-DDT | 16ppb | 15.6ррь | 3 | | |
| PCB ₁₂₀₀ | 62ррь | 56ppb | -10 | | |
| 48 奶脂 | 2.7% | 2.5% | 7 | | |
| <i>β</i> -ВНС | 0.80ppm | 0.84ppm | +5 | | |
| p,p'-DDE | 3.0ppm | 3.0ppm | 0 | 6.5% | 2 |
| p,p'-DDT | 0.81ppm | 0.73ppm | — 10 | 0.570 | |
| PCB ₁₂₀₀ | 2.20ppm | 2.44ppm | +11 | | |
| 4B 全奶 | | | | | |
| β−ВНС | 22ppb | 21ppb | — 4 | | |
| p,p'~DDE | 81 _{ppb} | 75ppb | - 7 | 7.6% | 2 |
| p ,p'-DDT | 22ppb | 18.3ppb | -17 | | |
| PCB1260 | 59րթե | 61ppb | +3 | | |

BHC、DDT 及它们的异构体进行分离测定,则将出现较大误差.经我们研究改进后,固定相既对一般有机氯农药有很好的分辨力,又不影响 PCBs 的准确定量. 其方法为在 p, p'-DDE 后未受干扰的 PCBs 的几个特征峰(它们在 PCBs 总量中保持有恒定的比例关系),以剪图称重,或以峰高或峰面积总量与相应的标准进行比较. 实践证明方法简便准确.我们分析 WHO/UNEP-AQA 加标奶样,

PCBs 的定量误差平均为10%,完全符合国际AQA 要求,分析质量属国际优良级.

目前国际上推荐以 PCB₁₂₆₀ (即碳数量为 12,含氯量为 60%的联苯化物)为 PCBs 统一定量的基准物^[4], 但考虑到我国多氯联苯的生产条件,氯化程度与国外比较,可能存在稍许差异,在定性定量时分析者应注意此问题。

6. 丙酮/己烷 (1:1) 是优选的溶剂,能加强对脂肪球的溶解渗透. 它可以得到最高的回收与最小的乳化. 硫酸净化采用超量,要求操作者按文中要求上下倒动,如果强烈振摇则产生浑悬胶冻,严重影响离心分离.

参 考 文 献

[1] Reggie Vaz, Analytical Methodology Used at the Swedish National Food Administration for Analysis of Organochlorine Residues in Human

- Milk (Working Paper), 1980.
- [2] Takashi Kashimoto, J. Food Hyg. Soc. Jpn. 20(1), 1(1979).
- [3] L. D. Sawyer, J. Ass. Off. Anal. Chem., 61(2), 272—281 (1978).
- [4] WHO/UNEP Report of a Consultation on the Organochlorine Compound Components, Geneva, Nov. 18—21, 1980.
- [5] 许征帆,环境保护,3,26-28(1982).
- [6] Calabrese, E. J., Reviews on Environ. Health, 2(4), 285 (1977).
- [7] Doguchi, M., Bull. Environ. Contam. Toxicol., 13, 57—63 (1975).
- [8] Holden, A. V., Nature, 228, 1220—1221 (1970).
- [9] Noren, K., Acta Chem. Scand., 22, 2289—2293 (1968).
- [10] Porter, M. L., J. Am. Off. Anal. Chem., 53, 1300—1303 (1970).
- [11] Stalling, D. L., Environ. Health Perspect., 1, 159—164 (1972).
- [12] Westoo, G., Acta Chem. Scand., 24, 1639— 1644 (1970b).

含氮化合物在土壤和地下水中的迁移转化和积累

——生活污水中含氮化合物进入土壤后的动态研究

江德爱 王永华 唐懿达 杨劲松* 张洪业* (北京大学地理系)

本研究模拟用生活污水灌溉农田,探讨 各种形态的含氮化合物在土壤中的迁移、转 化规律以及对地下水硝酸盐含量的影响.

一、材料和方法

我们设计了两种类型的土壤柱试验和一 组有机氮的培养试验.

(一) 一类土柱(第1、2号土柱)

1. 第 1 号土柱 采北京西郊双清路清灌菜园土壤,按其原来层次和容重,装填成 120 厘米厚的土壤柱(置内径 10 厘米的聚氯乙烯

管中). 在该柱的 15、60、105 厘米深处,分别设测试 Eh 的小孔. 用北京西郊一亩园污水泵站的生活污水淋溶土柱 (见图 1), 持续淋溶一个月后,取历次淋溶液测定氨态氮、硝态氮、有机氮、亚硝态氮、pH、Eh等.

2. 第 2 号土柱 采双清路附近林中土壤,装填成 40 厘米厚的土壤柱(置内径 8 厘米的聚氯乙烯管中),用 100 毫克/升的氨态 氮溶液淋溶. 共进行 9 次淋溶,取历次淋出

^{*} 本系 77 级毕业生。