

中华人民共和国国家环境保护标准

HJ 545—2009

固定污染源废气 气态总磷的测定

喹钼柠酮容量法（暂行）

Stationary source emission—Determination of total gaseous phosphorus
—Quimociac volumetric analysis

2009-12-30 发布

2010-04-01 实施

环 境 保 护 部 发 布

中华人民共和国环境保护部 公 告

2009 年 第 74 号

为贯彻《中华人民共和国环境保护法》，保护环境，保障人体健康，现批准《固定污染源废气 铅的测定 火焰原子吸收分光光度法（暂行）》等十四项标准为国家环境保护标准，并予发布。

标准名称、编号如下：

- 一、固定污染源废气 铅的测定 火焰原子吸收分光光度法（暂行）（HJ 538—2009）；
- 二、环境空气 铅的测定 石墨炉原子吸收分光光度法（暂行）（HJ 539—2009）；
- 三、环境空气和废气 砷的测定 二乙基二硫代氨基甲酸银分光光度法（暂行）（HJ 540—2009）；
- 四、黄磷生产废气 气态砷的测定 二乙基二硫代氨基甲酸银分光光度法（暂行）（HJ 541—2009）；
- 五、环境空气 汞的测定 巯基棉富集-冷原子荧光分光光度法（暂行）（HJ 542—2009）；
- 六、固定污染源废气 汞的测定 冷原子吸收分光光度法（暂行）（HJ 543—2009）；
- 七、固定污染源废气 硫酸雾的测定 离子色谱法（暂行）（HJ 544—2009）；
- 八、固定污染源废气 气态总磷的测定 喹钼柠酮容量法（暂行）（HJ 545—2009）；
- 九、环境空气 五氧化二磷的测定 抗坏血酸还原-钼蓝分光光度法（暂行）（HJ 546—2009）；
- 十、固定污染源废气 氯气的测定 碘量法（暂行）（HJ 547—2009）；
- 十一、固定污染源废气 氯化氢的测定 硝酸银容量法（暂行）（HJ 548—2009）；
- 十二、环境空气和废气 氯化氢的测定 离子色谱法（暂行）（HJ 549—2009）；
- 十三、水质 总钴的测定 5-氯-2-(吡啶偶氮)-1,3-二氨基苯分光光度法（暂行）（HJ 550—2009）；
- 十四、水质 二氧化氯的测定 碘量法（暂行）（HJ 551—2009）。

以上标准自 2010 年 4 月 1 日起实施，由中国环境科学出版社出版，标准内容可在环境保护部网站（bz.mep.gov.cn）查询。

特此公告。

2009 年 12 月 30 日

目 次

前 言..... iv

1 适用范围..... 1

2 规范性引用文件..... 1

3 术语和定义..... 1

4 方法原理..... 1

5 试剂和材料..... 2

6 仪器和设备..... 3

7 样品..... 3

8 分析步骤..... 3

9 结果计算..... 4

10 质量保证和质量控制..... 4

前 言

为了贯彻《中华人民共和国环境保护法》和《中华人民共和国大气污染防治法》，保护环境，保障人体健康，规范固定污染源废气中气态总磷的测定方法，制定本标准。

本标准规定了测定固定污染源废气中气态总磷的喹钼柠酮容量法。

本标准由环境保护部科技标准司组织制订。

本标准主要起草单位：北京市环境保护监测中心。

本标准环境保护部 2009 年 12 月 30 日批准。

本标准自 2010 年 4 月 1 日起实施。

本标准由环境保护部解释。

固定污染源废气 气态总磷的测定

喹钼柠酮容量法（暂行）

警告：本方法中配制溴化硝酸溶液的试剂具有腐蚀性，应在通风橱内操作，采样和实验室操作时均须小心谨慎！如溅到皮肤上应立即用大量水冲洗。

1 适用范围

本标准规定了固定污染源废气中测定气态总磷的喹钼柠酮容量法。

本标准适用于固定污染源废气中气态总磷的测定。

本标准的检出限为 10 μg，当采样体积为 10 L 时，气态总磷的检出限为 1 mg/m³。

2 规范性引用文件

本标准内容引用了下列文件中的条款。凡是不注日期的引用文件，其有效版本适用于本标准。

GB/T 16157 固定污染源废气中颗粒物测定与气态污染物采样方法

HJ/T 373 固定污染源监测质量保证与质量控制技术规范（试行）

3 术语和定义

下列术语和定义适用于本标准。

气态总磷

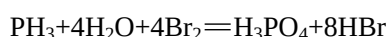
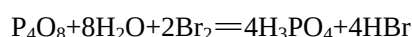
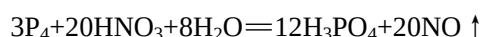
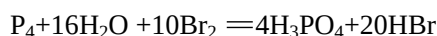
在固定污染源废气中呈气态单质磷及磷化合物的总称。

4 方法原理

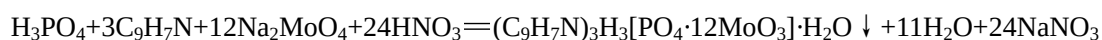
固定污染源废气中的气态总磷用溴化硝酸吸收液吸收并氧化成正磷酸根，在酸性介质中，正磷酸根与加入的沉淀剂喹钼柠酮反应，生成黄色磷钼酸喹啉（(C₉H₇N)₃H₃[PO₄·12MoO₃]·H₂O）沉淀。经过滤、洗涤后，将沉淀溶解于过量氢氧化钠溶液中，然后用盐酸标准溶液滴定过量的氢氧化钠，即可计算出固定污染源废气中气态总磷含量。

反应式如下：

吸收反应



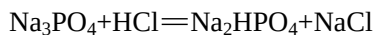
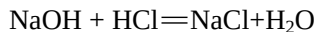
沉淀反应



溶解反应



滴定反应



5 试剂和材料

除非另有说明，分析时均使用符合国家标准和分析纯试剂，实验用水均按 5.1 制备的水。

5.1 水：无二氧化碳水，用下述方法之一制备。

5.1.1 煮沸法：根据需要取适量水至烧杯中，煮沸至少 10 min，或使水量蒸发 10% 以上，加盖放冷。

5.1.2 曝气法：将惰性气体或纯氮气通入水中至饱和。

5.2 硝酸： $\rho(\text{HNO}_3)=1.42 \text{ g/ml}$ ，优级纯。

5.3 盐酸： $\rho(\text{HCl})=1.19 \text{ g/ml}$ ，优级纯。

5.4 邻苯二甲酸氢钾： $\rho(\text{C}_8\text{H}_5\text{KO}_4)=1.64 \text{ g/ml}$ ，基准试剂。

5.5 无水乙醇： $\rho(\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH})=0.79 \text{ g/ml}$ 。

5.6 溴水： $\rho(\text{Br}_2)=3.12 \text{ g/ml}$ 。

5.7 硝酸溶液：1+1。

5.8 溴化硝酸

浓硝酸（5.2）加溴水（5.6）至饱和，或 60 ml 硝酸溶液（5.7）中，加入 20 ml 溴水（5.6）。

5.9 喹钼柠酮溶液

5.9.1 称取 70 g 二水合钼酸钠（ $\text{Na}_2\text{MoO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ）溶解于 100 ml 水中；

5.9.2 称取 60 g 一水合柠檬酸（ $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ）溶解于 150 ml 水和 85 ml 硝酸（5.2）中；

5.9.3 在不断搅拌下，缓缓地将溶液 5.9.1 倒入溶液 5.9.2 中；

5.9.4 在 100 ml 水中加入 35 ml 硝酸（5.2）和 5 ml 喹啉（ $\text{C}_9\text{H}_7\text{N}$ ）；

5.9.5 将溶液 5.9.4 倒入溶液 5.9.3 中，于暗处放置 12 h 后，用玻璃滤坩过滤，于滤液中加入 280 ml 丙酮（ CH_3COCH_3 ），用水稀释至 1 000 ml，混匀，贮存于聚乙烯瓶或桶中，避光保存。

5.10 氢氧化钠标准滴定溶液： $c(\text{NaOH}) \approx 0.3 \text{ mol/L}$ 。

5.10.1 配制

称取 12 g NaOH，用水溶解，移入 1 000 ml 容量瓶中，用水稀释至刻线，混匀。

5.10.2 标定

准确称取 2.250 g 于 105~110℃ 电烘箱中干燥至恒重的工作基准试剂邻苯二甲酸氢钾（5.4），溶解于 50 ml 水中，加 2 滴酚酞指示液（5.12），用配制好的氢氧化钠溶液（5.10.1）滴定至溶液呈粉红色，并保持 30 s 不变色，同时做空白试验，记录消耗的体积。

氢氧化钠标准滴定溶液浓度由式（1）计算：

$$c(\text{NaOH}) = \frac{m \times 1000}{(V_1 - V_2) \times 204.22} \quad (1)$$

式中： $c(\text{NaOH})$ ——氢氧化钠标准滴定溶液的浓度，mol/L；

m ——邻苯二甲酸氢钾的质量，g；

V_1 ——氢氧化钠溶液的体积，ml；

V_2 ——空白试验氢氧化钠溶液的体积，ml；

204.22——邻苯二甲酸氢钾的摩尔质量，g/mol。

5.11 盐酸标准滴定溶液： $c(\text{HCl}) \approx 0.1 \text{ mol/L}$ 。

5.11.1 配制

量取 8.4 ml 盐酸（5.3），加入 1 000 ml 水中，混匀。

5.11.2 标定

准确吸取 50.0 ml 盐酸溶液(5.11.1)于 250 ml 锥形瓶中,加入 50.0 ml 水,加入 2 滴酚酞指示液(5.12),用氢氧化钠标准滴定溶液(5.10)滴定至粉红色,并保持 30 s 不变色,记录消耗的体积。

盐酸标准滴定溶液浓度由式(2)计算:

$$c(\text{HCl}) = \frac{c_1 \cdot V_1}{V} \quad (2)$$

式中: $c(\text{HCl})$ ——盐酸标准滴定溶液的浓度, mol/L;

V ——盐酸溶液的体积, ml;

c_1 ——氢氧化钠标准滴定溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——氢氧化钠标准滴溶液的体积, ml。

5.12 酚酞指示液: $\rho=10 \text{ g/L}$ 。

称取 1 g 酚酞溶解于 100 ml 无水乙醇(5.5)中。

6 仪器和设备

除非另有说明,分析时均使用符合国家标准的 A 级玻璃量器。

6.1 烟气采样器: 流量范围 0~1 L/min。

6.2 滴定管: 25 ml。

6.3 冲击式吸收瓶: 50 ml。

6.4 缓冲瓶: 250 ml。

6.5 抽滤器。

6.6 抽滤滤膜: 0.45 μm 。

6.7 电炉或电热板。

6.8 烘箱。

7 样品

7.1 样品采集

采样按照 GB/T 16157 执行,采样器应在使用前进行气密性检查和流量校准,清洗采样管的采样嘴,并吹干。在采样器和吸收瓶中间连接一缓冲瓶,内置 150 ml 水。串联两个吸收瓶,吸收液各为 20 ml 溴化硝酸(5.8)。以 0.5 L/min 的流量采集,采样时间为 10~20 min,并做好采样记录。

7.2 样品保存

样品采集后,于 0~4℃保存,1 周内测定。

7.3 试样制备

将采样所得吸收液合并,倒入烧杯中,在通风橱内,加热蒸发,浓缩到 10 ml 左右,使之完全氧化。再加入盐酸(5.3),继续赶溴,直至溶液呈无色,得试样溶液。

8 分析步骤

8.1 试料制备

在试样(7.3)中加入 10 ml 硝酸溶液(5.7),用水稀释至约 100 ml,盖好表面皿,于电炉上加热至沸,在不断搅拌下加入 45 ml 喹钼柠酮溶液(5.9),继续加热,保持微沸 1 min,取下烧杯,静置冷却至室温,用抽滤装置过滤,并用水洗涤沉淀至中性。

8.2 试料分析

将沉淀和滤膜移入 250 ml 锥形瓶中,加入氢氧化钠标准滴定溶液(5.10),边加边摇待沉淀全部溶解后再过量 5~6 ml,最后记录所加氢氧化钠标准滴定溶液的体积。加入 50 ml 水和 2 滴酚酞指示液

(5.12)，用盐酸标准滴定溶液（5.11）滴定至粉红色刚好消失为终点，记录滴定所消耗盐酸标准滴定溶液体积。

9 结果计算

按式（3）计算出固定污染源废气中气态总磷含量：

$$\rho(\text{P}) = \frac{(c_1 \cdot V_1 - c_2 \cdot V_2) \times 0.001191}{V_{\text{nd}}} \times 10^6 \quad (3)$$

式中： $\rho(\text{P})$ ——固定污染源废气中气态总磷含量， mg/m^3 ；

c_1 ——氢氧化钠标准滴定溶液的浓度， mol/L ；

V_1 ——加入氢氧化钠标准滴定溶液的体积， ml ；

c_2 ——盐酸标准滴定溶液的浓度， mol/L ；

V_2 ——滴定所消耗盐酸标准滴定溶液的体积， ml ；

0.001 191——每毫摩尔氢氧根对应磷的质量， g/mmol ；

V_{nd} ——标准状态（101.325 kPa，273 K）下所抽取固定污染源废气的体积，L。

10 质量保证和质量控制

质量保证和质量控制按 HJ/T 373 的相关规定执行。

中华人民共和国国家环境保护标准
固定污染源废气 气态总磷的测定
喹钼柠酮容量法（暂行）

HJ 545—2009

*

中国环境科学出版社出版发行
(100062 北京崇文区广渠门内大街 16 号)

网址: <http://www.cesp.com.cn>

电话: 010-67112738

北京市联华印刷厂印刷

版权所有 违者必究

*

2010 年 3 月第 1 版 开本 880×1230 1/16

2010 年 3 月第 1 次印刷 印张 0.75

字数 30 千字

统一书号: 135111·060

定价: 12.00 元