排放管道中硫酸乙酯檢測方法 -正丁醇吸收/氣相層析儀/火焰光度偵測器法

中華民國 104 年 12 月 16 日環署檢字第 1040104681 號公告 自中華民國 105 年 3 月 15 日生效 NIEA A750,70B

一、方法概要

排放管道中氣態硫酸乙酯 (Diethyl Sulfate) 經定流量之採氣泵採集 於含正丁醇 (n-Butanol) 吸收液之吸收瓶後,以注射針取樣注入氣相層 析火焰光度偵測器 (GC-FPD),測定樣品中硫酸乙酯濃度。

二、適用範圍

本方法適用於排放管道中氣態硫酸乙酯之濃度分析。

三、干擾

- (一)分析過程中,主要的干擾來自丙酮潤洗液之干擾,分析時注射針在 經丙酮潤洗完後,再以正丁醇潤洗,可減少丙酮的干擾。
- (二)成分複雜的排放管道排氣,可能造成層析圖譜中訊號部分重疊,可以氣相層析質譜儀分析作確認。

四、設備與材料

- (一) 採樣與前處理設備
 - 1.全玻璃燒結之衝擊式氣體吸收瓶(Impinger):使用兩個容積約 50 mL(附刻度)之吸收瓶,分別內裝 20 mL 吸收液,採樣時必須串聯使用。。
 - 2.氣體採樣裝置:採樣組裝圖例,如圖一,且需注意下列幾點:
 - (1)採樣管的材質必須能承受排氣之溫度,如玻璃管、石英管、 不銹鋼管及鐵氟龍管等材質。
 - (2)為了避免樣品氣體與塵粒混合,必須在採樣管的前端,加上 合適的過濾裝置,例如:石英綿。
 - (3) 採樣管線應加熱至 120±14℃ 以防止水分凝結。
 - 3.採樣管:依照排氣溫度可選用不鏽鋼、耐熱玻璃或鐵氟龍材質之採 樣管;以外徑約 6.4 mm 之鐵氟龍管連接吸收瓶,再以不鏽鋼管或 鐵氟龍材質之連接器串接採樣管和採樣管線。
 - 4.壓力計:測量大氣壓力。

- 5.採樣泵:需為無洩漏型內襯鐵氟龍材質之抽氣泵、隔膜型泵或具相同功能者。抽氣流率至少可達 500 mL/min。
- 6.流量計:經校正合格,流量範圍為 0 至 1000 mL/min。

(二)分析設備

GC-FPD主要單元:

- 1.注射器:注射量為 1.0 μL。
- 2.火焰光度偵測器。
- 3.分離管柱:HP-5,30m × 0.25 mm ID, 膜厚為 1.0 μm 或同等級分離管柱。

五、試劑

- (一)正丁醇,純度 ≥ 99%,用為吸收液。
- (二)丙酮,純度 ≥ 99.9%,用於注射針清洗。
- (三)正己烷,純度 ≥ 99.9%,用於注射針清洗。
- (四)硫酸乙酯:硫酸乙酯藥品純度為 99% 以上,用於標準品製備,或 市售標準品。
- (五)儲備標準液:吸取 0.05 mL 硫酸乙酯藥品移入 10 mL 量瓶中,以 吸收液加至標線,濃度約為 5885 μg/mL (依藥品純度精算之), 應於 4±2℃ 下冷藏。
- (六) 氮氟:純度 99.999% 以上。
- (七) 氦氣:純度 99.999% 以上。

六、採樣與保存

(一) 樣品採樣

- 1.選擇排放管道排氣中氣體流速穩定之位置作為採樣點,採樣管需插入排放管道橫截面 1/3 至 1/2 位置,或距離排放管道內壁 1 公尺以上,以採集到具代表性氣體。
- 2.準備 2 個吸收瓶,各裝入 20 mL 正丁醇吸收液並適當冰浴,連結 氣體採樣裝置,如圖一所示。
- 3.將三通活栓轉至旁路,並調整採氣流量為 500 mL/min 抽引。
- 4.採樣開始前,進行測漏後才準備開始採氣。

- 5.打開三通活栓的同時讀取流量計之數值,並記錄至 0.01 L。
- 6.記錄大氣壓力、流量計氣體溫度及錶壓。
- 7.取樣品氣體約 10L,採集量可視排氣中濃度適當增減。
- 8.採樣結束後關掉三通活栓,並同時讀取流量計之數值,記錄至 0.01 L。
- 9.以吸收液清洗前、後吸收瓶,並分別定體積至 25 mL。

(二) 樣品保存

採樣完成後樣品應於 $4 \pm 2^{\circ}$ C 下保存,且應在 72 小時內完成 待測物之分析工作。

七、步驟

(一) 檢量線製備及確認:

- 1.檢量線標準液:將儲備標準液以吸收液稀釋成至少五種不同濃度做 為檢量線製作使用(使用時配製),檢量線最低的濃度需與方法定 量極限(約為3倍方法偵測極限)之濃度相當。
- 2.檢量線標準液直接注入氣相層析系統,以層析訊號面積對標準溶液 濃度 (μg/mL) 關係製作檢量線。
- 3.檢量線製作完成應即以第二來源標準品配製接近檢量線中點濃度 之標準品確認。
- (二)取 1.0 μL 樣品溶液直接注入氣相層析系統分析(樣品層析圖例, 如圖二),氣相層析火焰光度偵測器操作條件建議如下:
 - 1. 載流氣體: 氦氣,電子流量控制流率為 1.0 mL/min。
 - 2.輔助氣體: 氮氣,電子流量控制流率為 30 mL/min。
 - 3.注射器:溫度 210℃,注射量為 1.0 μL,以注射針直接注入分流 (Split) 進樣,建議分流比為 4:1。
 - 4.火焰光度偵測器:溫度 220℃。
 - 5.管柱溫度: 起始溫度 40°C,維持 3 min,再以 40°C/min昇溫至 150°C 後,維持 1 min,再以 50°C/min 昇溫至 300°C 後,維持 12 min。
 - 6.定性分析:本方法對氣態化合物之定性判斷乃根據化合物之滯留時間,但可能因應層析條件,如溫度程式,載氣流速,管柱規格等因素改變而變異。可重複注射標準樣品以測定每個化合物之滯留時

間, 偵測化合物之滯留時間再現性應在 2 sec 範圍內。

八、結果處理

待测物在排放管道中之濃度可由下式求得:

$$C = \frac{\left(R_1 + R_2\right) \times A \times \left(273 + T\right) \times 760 \times 22.4}{V \times M \times 273 \times \left(Pa + Pm - Pv\right)}$$

C:排放管道排氣中待測硫酸乙酯之濃度 (ppm)

 R_I : 前段吸收瓶中待測樣品溶液之二氯甲醚濃度(μ g/mL)

R₂:後段吸收瓶中待測樣品溶液之二氯甲醚濃度(μg/mL)

A:吸收瓶中吸收液之最終體積 (mL)

T: 氣體流量計所顯示氣體之溫度 ($^{\circ}$ C)

V:排放管道排氣採樣之總體積(L)

M:硫酸乙酯之分子量 (g/mole)

Pa:採樣時之壓力 (mmHg)

Pm: 氣體流量計所顯示之壓差 (mmHg)

Pv: 氣體溫度 T°C 下飽和水蒸氣壓 (mmHg)

由下列公式可換算成在 1 大氣壓、 0° C 下之硫酸乙酯濃度 C^{*} (mg/Nm³) C^{*} = (硫酸乙酯之分子量/22.4) × C

九、品質管制

- (一)檢量線之線性相關係數應大於或等於 0.995,檢量線確認分析結果 相對誤差值應在 ± 20% 以內。
- (二)檢量線查核:每日分析前、每批次或每 12 小時為週期之樣品分析前及完成樣品分析後,應執行檢量線查核,其相對誤差值應在 ± 20% 以內。
- (三)空白樣品分析:每批次或每 10 個樣品應有一個以上試劑空白樣品,空白樣品分析值須小於 2 倍方法偵測極限;同一採樣現場,每批次或每 10 個樣品應有一個以上現場空白樣品(分前、後瓶),空白樣品分析值須小於 2 倍方法偵測極限。
- (四)重複樣品分析:每批次或每 10 個樣品至少應執行一個重複樣品分析,相對差異百分比應小於 20%。
- (五) 查核樣品分析:每批次或每 10 個樣品至少應執行一個查核樣品

分析,回收率應介於 80% 至 120%。

(六)後段吸收瓶中待測物濃度測值應小於 2 倍方法偵測極限或不得大於前段吸收瓶之十分之一;後段吸收瓶中待測物濃度測值大於 2 倍方法偵測極限,並小於前段吸收瓶之十分之一時,需加總前後段吸收瓶中待測物含量。

十、精密度與準確度

單一實驗室以標準液加熱汽化模擬採樣及分析結果,方法偵測極限 及精密度與準確度整理如表一。

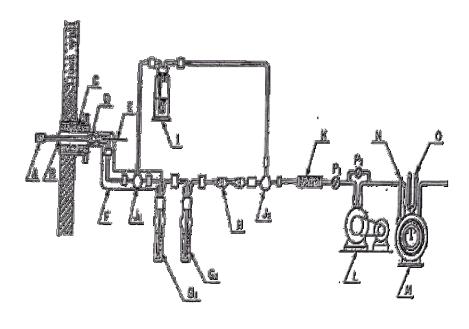
十一、參考資料

- (一)行政院環境保護署,排放管道中環氧氯丙烷等有機空氣污染物檢測技術開發研究,EPA-100-1602-02-04,中華民國100年。
- (二) U.S.EPA. Measurement of Gaseous Organic Compound Emissions by Gas Chromatography. 40 CFR Ch.1, Pt.60, App.A, Meth.18, 2000.

表一、排放管道中硫酸乙酯氣態有機化合物檢測方法驗證結果表(n=7)

化合物名稱	方法偵測極限(ppm)	準確度(%)	精密度(%)
硫酸乙酯 (Diethyl Sulfate)	0.4	86.3	18.9

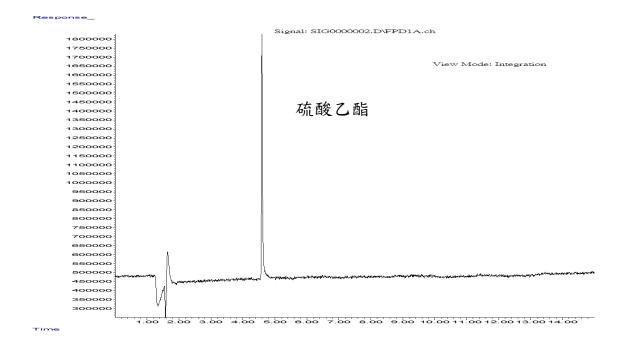
(資料來源:參考資料一,配製濃度為 1.381 ppm)



A:過濾材質	G ₁ :前段吸收瓶	L:採樣泵
B:採樣管	G ₂ :後段吸收瓶	M:流量計
C:保溫材料	H:玻璃過濾器	N:溫度計
D:鐵氟龍管	I:沖洗瓶	O:壓力計
E:熱電偶溫度計	J ₁ ,J ₂ :氣體通道之三通活栓	P ₁ ,P ₂ :調整流量用活栓
F:加熱器	K:乾燥管(矽膠)	

(資料來源:參考資料二)

圖一、排放管道中硫酸乙酯採樣組裝圖例



圖二、硫酸乙酯(濃度為 1 ppm) 樣品層析圖例