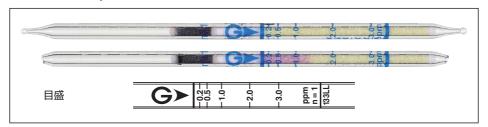
Tetrachloroethylene



仕 様

測定範囲	0.1 ~ 0.2 ppm	0.2 ~ 3.0 ppm	3.0 ∼ 6.6 ppm
吸引回数	2回 (200mL)	1回(基準)(100mL)	1/2回(50mL)
係 数	1/2	1	2.2
測定所要時間	3分	1.5 分	45 秒

検知限度: 0.05 ppm (2回吸引)

変 色: 黄色→紫色

温·湿度補正: 温度

有効期間: 24 か月 冷蔵庫保存(10℃以下)

変動係数: G► CV=10% CV=5% 目盛範囲の1/3 目盛範囲の2/3

 $(CV: 変動係数 = \sigma: 標準偏差÷平均値×100)$

反応原理

テトラクロロエチレンは酸化剤により塩化水素を生成し、指示薬は紫色を呈する。

Cl₂C:CCl₂ + PbO₂ + H₂SO₄ → HCl

HCI + 塩基 → 塩化物

干渉ガス

ガ ス 名	共存濃度	干涉	単独の場合
1,1,1-トリクロロエタン	80ppm以下	影響しない	80ppmで変色しない
1,2-ジクロロエチレン		+	紫色に変色
トルエン、キシレン		影響しない	変色しない
塩化水素,塩素	1/2倍以上	+	紫色に変色

校正用ガス

ガス拡散管法