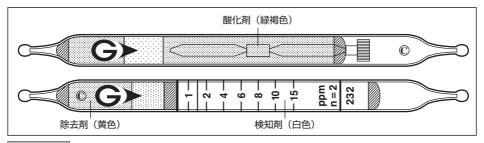
1,2-Dichloroethane



仕 様

測定範囲	1 ∼ 15 ppm	15 \sim 39 ppm
吸引回数	2回(基準)(200ml)	1回 (100ml)
係 数	1	2.6
測定所要時間	4 分	2分

検知限度: 0.25 ppm (2回吸引)

変 色: 白色 → 淡紫色

温·湿度補正: 温度

有効期限: 1年 冷蔵庫保存(10℃以下)

指示精度: G> CV=15% CV=10% 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

酸化剤で1,2-ジクロロエタンを分解し塩素を発生させ、この塩素が3,3'-ジメチルナフチジンと反応して淡紫色を呈する。

CICH₂CH₂CI + CrO₃ + H₂S₂O₇ → Cl₂

Cl₂ + 3.3'-ジメチルナフチジン(白色) → 反応生成物(淡紫色)

干渉ガス

			
ガ ス 名	共存濃度	干 渉	単独の場合
二酸化炭素		影響しない	変色しない
塩素	0.5ppm以上	+	0.15ppm以上で淡紫色に変色
クロロピクリン	0.3ppm以上	+	2ppm以上で淡紫色に変色
クロロホルム	2ppm以上	+	2ppm以上で淡紫色に変色
四塩化炭素	5ppm以上	+	15ppm以上で淡紫色に変色
1,2-ジクロロエチレン	1ppm以上	+	0.3ppm以上で淡紫色に変色
臭化メチル	0.1ppm以上	+	0.1ppm以上で淡紫色に変色

校正用ガス

ガス拡散管法