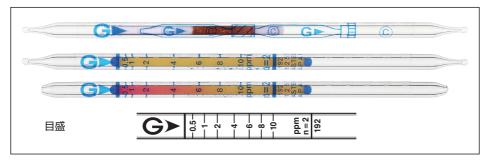
Methacrylonitrile



仕 様

測定範囲	0.2 ~ 0.5 ppm	$0.5\sim 10~{ m ppm}$	10 ∼ 32 ppm
吸引回数	4回(400mL)	2回(基準)(200mL)	1回(100mL)
係 数	0.4	1	3.2
測定所要時間	8分	4 分	2 分

検知限度: 0.1 ppm (4回吸引)

変 色: 黄色→赤色

温·湿度補正: なし 有効期間: 36 か月

変動係数: CV=10% 目盛範囲

 $(CV: 変動係数 = \sigma: 標準偏差÷平均値×100)$

反応原理

メタクリロニトリルは酸化剤によりシアン化水素を生成し、塩化第二水銀と反応して塩化水素を生成し、指示薬は赤色を呈する。

 $CH_2:C(CH_3)CN + Cr^{6+} + H_2SO_4 \rightarrow HCN$

2HCN + HgCl₂ → 2HCl

HCI + 塩基 → 塩化物

干渉ガス

ガ ス 名	共存濃度	干 涉	単独の場合
C3以上のニトリル類		+	赤色に変色
アセトンシアンヒドリン		+	赤色に変色
アルコール類,エステル類,ケトン類	20ppm以上	-	変色しない
塩化水素,シアン化水素		影響しない	変色しない
芳香族炭化水素	20ppm以上	_	変色しない

除湿剤:水蒸気及び酸性ガスを除去する。

校正用ガス

ガス拡散管法