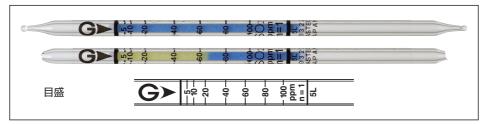
Sulfur dioxide



仕 様

測定範囲	1.25 ~ 2.5 ppm	$2.5\sim5$ ppm	5 ~ 100 ppm	100 ~ 200 ppm
吸引回数	4回(400mL)	2回 (200mL)	1回(基準)(100mL)	1/2回(50mL)
係 数	1/4	1/2	1	2
測定所要時間	3分	1.5 分	45 秒	30 秒

検知限度: 0.25 ppm (4回吸引)

変 色: 青色 → 黄色

温・湿度補正: なし

有効期間: 36 か月

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

二酸化イオウは塩化バリウムと反応して塩化水素を生成し、指示薬は黄色を呈する。

SO₂ + BaCl₂ + H₂O → BaSO₃ + 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
一酸化炭素,一酸化窒素		影響しない	変色しない
二酸化炭素		影響しない	変色しない
二酸化窒素	1倍以上	+	淡紫色に変色
硫化水素		影響しない	変色しない

校正用ガス

パーミエーションチューブ法