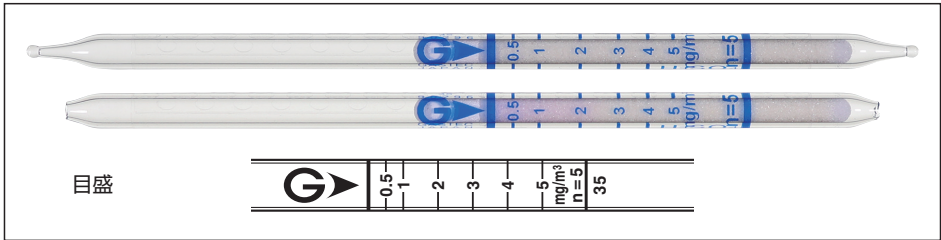


硫酸 H₂SO₄

No.35

Sulfuric acid



仕 様

測定範囲	0.5 ～ 5 mg/m ³		
吸引回数	5回(基準) (500mL)		
係 数	1		
測定所要時間	5 分		
検知限度：	0.2 mg/m ³ (5回吸引)		
変 色：	淡黄色 → 赤紫色		
温・湿度補正：	温度 (環境範囲： 温度 5～40℃ 相対湿度 0～90%)		
有効期間：	24 か月		
変動係数：	G▶ CV=10% 目盛範囲の1/3 CV=5% 目盛範囲の2/3		

(CV：変動係数=σ：標準偏差÷平均値×100)

反応原理

硫酸は反応剤により塩化水素を生成し、指示薬は赤紫色を呈する。
 $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 \rightarrow 2\text{HCl}$
 $\text{HCl} + \text{塩基} \rightarrow \text{塩化物}$

干渉ガス

ガ ス 名	共存濃度	干 渉	単独の場合
フッ化水素	0.5ppm以上	+	赤紫色に変色
塩化水素	0.05ppm以上	+	赤紫色に変色
二酸化イオウ		影響しない	変色しない
二酸化窒素	4ppm以上	+	赤紫色に変色
塩素	1.5ppm以上	+	赤紫色に変色

校正用ガス

バブリング法