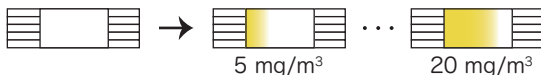


DT005

 二酸化硫黄 (SO₂)


実寸(約10cm)

感度	5 mg/m ³
吸引量	ハンドポンプ 10 回吸引(1 回 100 mL), 自動ポンプ 1 リットル(1L)
色変化	二酸化硫黄が存在する場合: 白色から黄色に変色します。 
反応原理	二酸化硫黄[sulphur dioxide]とエルマン試薬[Ellman reagent]の反応により、有色のチオラート[thiolate]が生成されます。
解説	検知管はエルマン試薬および緩衝液を含浸させたシリカゲルの指示層1つで構成されています。
検出方法	①検知管の両端を折る。 ②ハンドポンプで10 回(1 回 100 mL)または自動ポンプで1L 空気を送る。 ③色の变化を確認する。
選択性	硫化水素[Sulphide]も同様に反応します。
干渉性	高濃度の酸性ガスおよび蒸気の影響を受ける。
温度	10～50 °C
湿度	10～95 %で利用可能