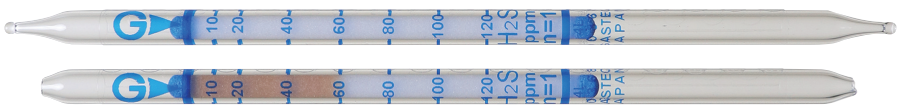
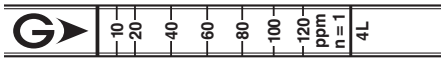
硫化水素 H_2S No.4L

Hydrogen sulfide



目盛



仕　様

測定範囲	1 ～ 10 ppm	10 ～ 120 ppm	120 ～ 240 ppm
吸引回数	2～10回（200～1000mL）	1回(基準)（100mL）	1/2回（50mL）
係　　数	1/2 ～ 1/10	1	2
測定所要時間	1.5 ～ 7.5 分	45 秒	30 秒

検知限度：　0.2 ppm（10回吸引）
変　　色：　白色 → 茶色
温･湿度補正：　なし
有効期間：　36 か月
変動係数：　CV＝5%／目盛範囲

（CV：変動係数＝σ：標準偏差÷平均値×100）

反応原理

硫化水素は酢酸鉛と反応して硫化鉛を生成し、茶色を呈する。

$H_2S + Pb(CH_3COO)_2$(白色) → PbS(茶色) $+ 2CH_3COOH$

干渉ガス

ガ　ス　名	共存濃度	干　渉	単独の場合
メルカプタン類		影響しない	変色しない
塩化水素		脱色する	変色しない
二酸化イオウ	1倍以上	＋	変色しない
二酸化窒素	1/4倍以上	－	変色しない

校正用ガス

パーミエーションチューブ法