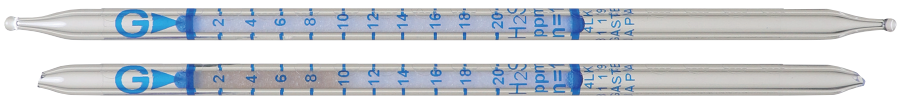
硫化水素 H_2S No.4LK

Hydrogen sulfide



目盛

仕　様

測定範囲	1 ～ 2 ppm	2 ～ 20 ppm	20 ～ 40 ppm
吸引回数	2回（200mL）	1回(基準)（100mL）	1/2回（50mL）
係　　数	1/2	1	2
測定所要時間	2 分	1 分	30 秒

検知限度：　0.25 ppm（2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＝10%	CV＝5%
目盛範囲の1/3	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
オゾン	10ppm以上	脱色し始める	変色しない
メルカプタン類		影響しない	変色しない
二酸化イオウ	1/2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