



## 仕 様

- 測定範囲** 0.5 ~ 10ppm
- 試料液量** 5ml以上
- 測定時間** 2.5分間
- 検知限度** 0.1ppm
- 色の变化** 白色→薄茶色
- 反応原理** 酢酸鉛と反応して硫化鉛を生成する。  

$$\text{S}^{2-} + (\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Pb} \rightarrow \text{PbS}$$
- 有効期限** 2年
- 経年変化** 変色層の境界が不明瞭になり、  
指示が高くなる
- 使用温度範囲** 5 ~ 40 (温度の影響なし)
- pHの影響** なし(7 ~ 14)
- 検知管の校正方法** 硫化ナトリウム標準溶液

## 他のイオンの影響

| 妨 害 物 質 | 濃度<br>[ppm] | 影 響     |
|---------|-------------|---------|
| 炭酸イオン   | 1,000       | 指示が低くなる |
| 塩素イオン   | 2,000       | 指示が高くなる |
| 銅イオン    |             | 影響なし    |

p.218 参照

## 参考事項

- 建築物における排水槽(ビルピット)の排水に係る排水中の硫化水素を測定する場合は次式により硫化水素を求める。  

$$C = \text{検知管指示値 (ppm)} \times 1.1$$
C ; 検水1/中の硫化水素mg数
- 臭気に関する指針値  
排水中の硫化水素 ; 2mg/l

(61清環達第77号 昭和61年6月25日)