



検知剤
(淡青色)

仕 様

測定範囲	5 ~ 90ppm
試料採取量	100ml
測定時間	3分間 (吸引速度調節板要)
検知限度	1ppm
色の变化	淡青色 → こげ茶色
反応原理	塩化第二水銀，硫酸銅と反応して，それぞれリン塩化第二水銀，リン化銅を生成する。さらにリン化銅がアセチレンと反応してアセチレン銅を生成する。 $\text{PH}_3 + \text{HgCl}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Hg}_3\text{P}_2 \cdot 3\text{HgCl} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ $\text{PH}_3 + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{Cu}_3\text{P}_2 + \text{H}_2\text{O}$ $\text{Cu}_3\text{P}_2 + \text{HC} \rightarrow \text{CH} \quad \text{CuC} \quad \text{CCu}$

有効期限	3年
経年変化	指示が低くなる。
使用温度範囲	0 ~ 40 (温度の影響なし)
湿度の影響	なし
校正方法	吸光光度法(モリブデンブルー法)

他のガスの影響

妨害ガス	濃度 [ppm]	影響
硫化水素	10	指示が高くなる
アルシン(ヒ化水素)	10	"

注) アセチレンが共存しない場合は指示が低くなる。