



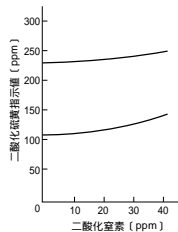
## 仕 様

測定範囲	20 ~ 300ppm
試料採取量	100ml
測定時間	1分間
検知限度	3ppm
色の变化	紫色 黄色
反応原理	アルカリと反応し、指示薬が変色する。 $\text{SO}_2 + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
有効期限	2年
経年変化	原色が薄くなり、指示が高くなる。
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	高圧ガス容器詰の標準ガス

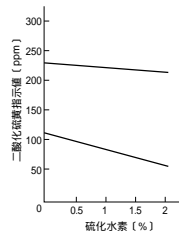
## 他のガスの影響

妨害ガス	濃度 [ ppm ]	影響
塩素	SO <sub>2</sub> 濃度の 1/5倍	指示が高くなる
二酸化窒素	SO <sub>2</sub> 濃度の 1/5倍	"
硫化水素	SO <sub>2</sub> 濃度の 100倍	指示が低くなる

- ・二酸化窒素が単独で存在した場合は桃色に変色，硫化水素は単独では影響しない。



付図1 二酸化窒素の影響



付図2 硫化水素の影響