

Ácido sulfhídrico

H₂S



¿Dónde se encuentra?

La mayor parte de este gas presente en la atmósfera es de origen natural y procede de la materia orgánica en descomposición. En los casos de origen antrópico se origina en procesos en los que se manipulan compuestos de azufre y materia orgánica a altas temperaturas. Algunas industrias que emiten este gas son las fábricas de pasta de papel, las refinerías de petróleo, las plantas de tratamiento de aguas y las plantas textiles de producción de viscosa.

¿Por qué es nocivo?

El ácido sulfhídrico (H₂S) afecta ante todo al tracto respiratorio, y su primer efecto es la irritación nasal, faríngea y ocular. Este compuesto empieza a ser detectado olfativamente a concentraciones mucho menores que las que pueden provocar efectos nocivos sobre la salud. La exposición a corto plazo a altas concentraciones puede provocar jaquecas, mareos y vómitos.

Cartucho de H₂S

K-H2S-A-01

El cartucho de ácido sulfhídrico contiene un sensor electroquímico muy sensible a su contaminante específico, capaz de percibir cualquier cambio en la concentración de H₂S y detectar concentraciones de pocos ppb en entornos reales. Aunque el algoritmo de Kunak corrige adecuadamente las variaciones de temperatura, no se recomienda usar este cartucho para detectar niveles inferiores a 10 ppb.



Características técnicas

Tipo	Unidad de medida	Rango de medida ⁽¹⁾	Resolución ⁽²⁾	Rango de temperaturas de funcionamiento ⁽³⁾	Rango de HR ⁽⁴⁾	Vida útil ⁽⁵⁾	Rango garantizado ⁽⁶⁾
Electroquímico	µg/m ³ , ppb	De 0 a 2.000 ppb	1 ppb	De -30 a 50 °C	De 15 a 90 % HR	>24 meses	100 ppm

Rendimiento demostrado

LOD (límite de detección) ⁽¹¹⁾	Nivel de límite de rendimiento ⁽¹⁴⁾	Precisión típica ⁽¹⁵⁾	Intervalo de confianza al 90% ⁽¹⁶⁾	R ² precisión típica ⁽¹⁷⁾
4 ppb	<10 ppb	± 10 ppb	20 ppb	>0,75

* Ver notas en la página 24