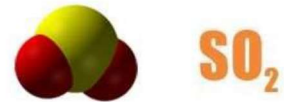


# Schwefel-Dioxid - Erkennung



Schwefeldioxid ist farbloses Gas mit scharfem Geruch. Es ist ein Zwischenprodukt bei der Herstellung von Schwefelsäure. SO<sub>2</sub> wird als Reduktionsmittel, als Bleichmittel für empfindliche Materialien und als Konservierungsmittel in der Lebensmittelindustrie und in der Weinherstellung verwendet.

Schwefeldioxid ist beim Einatmen giftig.

Da Schwefeldioxid schwerer als Luft ist und zum Absinken neigt, sollten Kältemittelgasdetektoren 30-45 cm über dem Boden in der Nähe potenzieller Leckquellen montiert werden.

### Typische Anwendungen:

- Chemische Industrie
- Weinherstellung
- Food processing and preservation
- Labore



### Sensoren:

- Elektrochemisch

Chemische Formel	SO <sub>2</sub>	
Molekulargewicht	64	
Umrechnung (bei 25°C und 1 atm)	1 ppm = 2.62 mg/m <sup>3</sup>	
Relative Gasdichte (zu Luft)	2.21	
Siedepunkt	-10 °C	
Entflammbarkeit	Nicht entflammbar	
Geruch	Charakteristisch scharf reizender Geruch	
Geruchsschwelle	Von 0.266 mg/m <sup>3</sup> (0.1 ppm) bis 12.5 mg/m <sup>3</sup> (4.7 ppm) gem. verschiedener Studien	
Gefahr	Das Einatmen von Schwefeldioxid ist mit erhöhten Symptomen und Erkrankungen der Atemwege, Atembeschwerden und vorzeitigem Tod verbunden.	
Expositionsgrenzwert (NIOSH)	TWA	5 mg/mm <sup>3</sup> / 2 ppm
	STEL	13 mg/mm <sup>3</sup> / 5 ppm
	IDLH (NIOSH)	262 mg/mm <sup>3</sup> / 100 ppm

Passende E2600-Variante: E2608-SO<sub>2</sub>, E2618-SO<sub>2</sub>, E2638-SO<sub>2</sub>, E2658-SO<sub>2</sub>