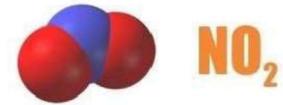


# Stickstoff-Dioxid - Erkennung



Stickstoffdioxid ist ein braunes Gas mit scharfem Geruch. Es entsteht bei den meisten Verbrennungsprozessen, wenn Luft als Oxidationsmittel verwendet wird.

Stickstoffdioxid ist beim Einatmen giftig. Bei geringen Konzentrationen betäubt es die Nase und kann so zu einer Überkonzentration führen.

Da Stickstoffdioxid schwerer als Luft ist und zum Absinken neigt, sollten Detektoren in Bodennähe in der Nähe potenzieller Quellen montiert werden.

- Parkgaragen, Skating-Areas, Tunnel
- Wärmekraftwerke
- Papiermühlen
- Labore



## Sensoren:

- Elektrochemisch

Chemische Formel	NO <sub>2</sub>	
Molekulargewicht	46	
Relative Gasdichte (zu Luft)	1.59	
Umrechnung (bei 25°C and 1 atm)	1 ppm = 1.88 mg/m <sup>3</sup>	
Siedepunkt	21.2 °C	
Entflammbarkeit	Starkes Oxidationsmittel, kann dazu führen, dass sich viele organische Substanzen (Holz, Papier, Öl usw.) entzünden. Reizt Haut, Augen und Atemwege. Die Exposition gegenüber Konzentrationen über 100 ppm kann zum Tod führen (Flüssigkeit in der Lunge). Zum Zeitpunkt der Exposition treten häufig keine anderen Symptome als vorübergehender Husten, Müdigkeit oder Übelkeit auf, aber über Stunden verursacht eine Entzündung der Lunge ein Ödem.	
Geruch	Charakteristisch stechender Geruch	
Geruchsschwelle	0.1 bis 0.4 ppm	
Gefahr	Reizt Atemwege und Augen und kann in hohen Konzentrationen zu Lungenödemen und zum Tod führen.	
Expositionsgrenzwert (NIOSH)	ST REL	1.88 mg/m <sup>3</sup> / 1 ppm
	IDLH	37.6 mg/m <sup>3</sup> / 20 ppm

Passende E2600-Variante: E2608-NO2, E2618-NO2, E2630-NO2, E2638-NO2, E2658-NO2