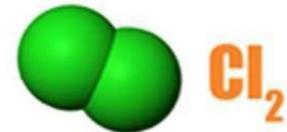


Gefahr		Hochgiftig. Leichte Vergiftung verursacht Benommenheit, Verwirrung, Kopfschmerzen, Schwindel, und grippeähnliche Effekte. Größere Expositionen können zur Schädigung des Zentr. Nervensystems, sowie des Herzens und zum Tode führen. Nach einer akuten Vergiftung können langfristige Probleme auftreten. CO hat auch negative Auswirkungen auf Babys, wenn sie während der Schwangerschaft exponiert sind. Chronische Exposition bei niedrigem Niveau kann zu Depressionen führen.
Expositionsgrenzwerte (NIOSH)	TWA	40 mg/m ³ /35 ppm
	IDLH	1380 mg/m ³ /1200 ppm

Passende E2600-Varianten: E2608-CO, E2610-CO, E2611-CO, E2618-CO, E2638-CO, E2638-CO, E2658-CO

Chlor-Erkennung

Chlor ist ein gelb-grünliches Gas mit stechendem Geruch. Es wird als Desinfektions- und Bleichmittel bei der Herstellung von Industrie- und Konsumgütern eingesetzt.



Chlor ist ein giftiges Gas, das die Atemwege reizt. Als starkes Oxidationsmittel kann es mit brennbaren Materialien reagieren.

Da Chlor schwerer ist als Luft und tendenziell absinkt, sollten Detektoren in der Nähe des Bodens in der Nähe potenzieller Leck- oder Erzeugungsquellen montiert werden.

Typische Anwendungen:

- Chemische und Kunststoff-Industrie
- Swimmingpools
- Wasseraufbereitungsanlagen
- Labore



Sensoren:

- Elektrochemisch

Chemische Formel	Cl ₂
Molekulargewicht	70.9
Rel. Gasdichte (zu Luft)	2.44
Umrechnung (bei 25°C und 1 atm)	1 ppm = 2.90 mg/m ³
Siedepunkt	-34.04 °C
Geruch	Stechend, irritierend
Geruchserkennungsschwelle	Einige Personen werden den Geruch erst bemerken, wenn er mehr als das Dreifache des Expositionsgrenzwertes beträgt.