

Gefahr		Nicht brennbares, aber starkes Oxidationsmittel, kann explosionsartig mit vielen gängigen Chemikalien reagieren. Starkes Reizmittel der Augen, Schleimhaut, Haut und Atemwege. Der Tod kann innerhalb von Minuten nach einer Exposition von 400 bis 1000 ppm auftreten. Chronische Exposition von 1 ppm kann zu einer moderaten, aber dauerhaften Verringerung der Lungenfunktion führen.
Expositionsgrenzwerte (EU-Richtlinie 2006/15/EC)	TWA	Nicht spezifiziert
	STEL	1.5 mg/m ³ /0.5 ppm
IDLH (NIOSH)		10 ppm

Passende E2600-Varianten: E2608-Cl2, E2618-Cl2, E2638-Cl2, E2658-Cl2

Ethylen-Erkennung

Extrem brennbares farbloses Gas, weit verbreitet als Rohmaterial in der Polymerindustrie und als Fruchtreifer. Ethylen ist die am meisten kommerziell hergestellte organische Verbindung der Welt.



Typische Anwendungen:

- Landwirtschaft
- Industrie
- Gaslager
- Labore, Forschungseinrichtungen



Sensoren:

- Elektrochemisch

Chemische Formel	H ₂ C=CH ₂
Molekulargewicht	28
Rel. Gasdichte (zu Luft)	0,97
Umrechnung (bei 25°C und 1 atm)	1 ppm= 1.15 mg/m ³
Siedepunkt	-103.7 °C
UEG % vol in Luft	2.7
OEG % vol in Luft	36.0
Geruch	Schwach süßlich, wenn rein
Geruchserkennungsschwelle	270...600 ppm, Geruch ist daher keine ausreichende Warneigenschaft, um eine übermäßige Exposition gegenüber Ethylen zu verhindern
Gefahr	Extrem entflammbar. Gas-Luft-Gemische sind explosiv. Übermäßige Exposition durch Inhalation kann Kopfschmerzen, Schwindel, Anästhesie, Schläfrigkeit, Bewusstlosigkeit oder andere Auswirkungen auf das zentrale Nervensystems haben.