

Acetylen-Erkennung

Acetylen ist ein farbloses, brennbares Gas, etwas leichter als Luft

Es entsteht aus der Wechselwirkung von Calciumcarbid mit Wasser. In der Industrie wird Acetylen hauptsächlich durch die Pyrolyse von leichten Kohlenwasserstoffen hergestellt.

Acetylen wird oft verwendet bei Schweißen und Schneiden von Metall. Leckagen von Acetylen sollten unbedingt erkannt werden, da es sich um ein hoch-explosives Gas handelt.

Typische Anwendungen:

- Schweißen und Schneiden von Metall
- Lagerräume für Gaszylinder
- Industrie
- Forschungslabore

Sensor:

- Metalloxid- Halbleiter



Chemische Formel	$HC \equiv CH$
Molekulargewichte	26
Rel. Gasdichte (zu Luft)	0,9
Umrechnung (bei 25°C und 1 atm)	1 ppm = 1,06 mg/m ³
Siedepunkt	- 84°C
UEG	2,5 Vol-%
OEG	100 Vol-%
Geruch	Nahezu geruchslos
Gefahr	Leichtentzündlich. Gas-Luft-Gemische sind explosiv. Bildet explosive Acetylidverbindungen mit Kupfer, Quecksilber, Silber & Messing (mit mehr als 66% Kupfer). Erstickend. Ungiftig, aber wenn es aus Calciumcarbid erzeugt wird, kann es toxische Verunreinigungen wie Spuren von Phosphin und Arsin enthalte.

Passende E2600-Varianten: E2608-LEL, E2610-LEL, E2611-LEL, E2618-LEL, E2630-LEL, E2638-LEL, E2658-LEL