

Salzsäuregas, Wasserstoffchlorid, Hydrogenchlorid

Bezeichnung / Kennzeichnung

CAS-Nummer 7647-01-0
Bezeichnung nach ADR UN 1050
 CHLORWASSERSTOFF,
 WASSERFREI, 2.3 (8) ,(C/D)

Behälterkennzeichnung



Schulterfarbe: gelb

Wesentliche Eigenschaften

verflüssigtes Gas, schwerer als Luft, farblos, stechend riechend,
 ätzend / korrosiv, giftig

Gefahrensymbole



Physikalische Eigenschaften

Molare Masse	36,461 kg/kmol
Gasdichte bei 0°C und 1,013 bar	1,6423 kg/m ³
Dichteverhältnis zu Luft	1,2702
Dampfdruck bei 20°C	42,6 bar

Weitere Informationen entnehmen Sie bitte dem Sicherheitsdatenblatt **CH-HCL-069**

Ventil / Armaturen

Ventilanschluss DIN 477 Nr. 8: 1"
Empfohlene Armaturen Spectrocem SBE 3 + E 51



Spezifikation / Lieferformen			
		Chlorwasserstoff 2.8	
Zusammensetzung			
HCl	≥	99,8	Vol.-%
Nebenbestandteile			
H ₂ O	≤	10	ppmv
Inertgase	≤	2.000	ppmv
Behälter/Inhalt			
Kleinstahlflasche		0,70	kg
F 10 6kg		6,0	kg
F 67 50kg		50,0	kg

Hinweise

Anwendungen:
 Chlorierung von Gummi- und Plastikmaterialien.
 Chemikalie für chlorierte Produkte.

Abgabe nur gegen Endverbrauchsnachweis!
 Keine Abgabe an Privatpersonen!

Salzsäuregas, Wasserstoffchlorid, Hydrogenchlorid

Bezeichnung / Kennzeichnung

CAS-Nummer 7647-01-0
 UN 1050
 Bezeichnung nach ADR CHLORWASSERSTOFF,
 WASSERFREI, 2.3 (8) ,(C/D)

Behälterkennzeichnung



Schulterfarbe: gelb

Wesentliche Eigenschaften

verflüssigtes Gas, schwerer als Luft, farblos, stechend riechend,
 ätzend / korrosiv, giftig

Gefahrensymbole



Weitere Informationen entnehmen Sie bitte dem Sicherheitsdatenblatt CH-HCL-069

Beschreibung

Farbloses, giftiges, sehr hygroskopisches, verflüssigtes Gas mit stechendem Geruch. Starke Reizwirkung auf Augen, Haut und Schleimhäute. An feuchter Luft bildet HCl-Gas Nebel aus feinen Salzsäuretröpfchen. Heftige Reaktion mit ungesättigten Kohlenwasserstoffen, Ammoniak, organischen Aminen und "unedlen Metallen". Nach ISO 10298: LC50/1h = 3120 ppm.

Materialien

Flaschen u. Ventile: Stahl, Edelstahl, Monel, Nickel; kein Messing oder Kupfer(-legierungen), kein Aluminium(-legierungen)
 Normalisierte / vergütete Stähle nur unter Beachtung der geforderten max. Festigkeitswerte wenn $p_{max} > TP/5$;
 Gefahr von Wasserstoffversprödung
 Dichtungen: PTFE, PCTFE, PVDF, PE, PVC

Physikalische Eigenschaften			
Molare Masse	36,461 kg/kmol	Dampfdruck bei 20 °C	
Kritischer Punkt		Gasdichte bei 0 °C und 1,013 bar	1,6423 kg/m ³
Temperatur	324,6 K	Dichteverhältnis zu Luft	1,2702
Druck	83,1 bar	Gasdichte bei 15 °C und 1 bar	1,534 kg/m ³
Dichte	0,45 kg/l	Umrechnungszahl	
Tripelpunkt		flüssig bei Ts zu m ³ Gas (15 °C, 1 bar)	
Temperatur	158,96 K	Virialkoeffizient	
Druck	0,138bar	Bn bei 0 °C	-9,3*10 ⁻³ bar ⁻¹
Siedepunkt		B30 bei 30 °C	-6,4*10 ⁻³ bar ⁻¹
Temperatur	188,12 K; -85,0 °C	Gaszustand bei 25 °C und 1 bar	
Flüssigsdichte	1,1906 kg/l	spezifische Wärmekapazität cp	0,7987 kJ/kg K
Verdampfungswärme	443 kJ/kg	Wärmeleitfähigkeit	139*10 ⁻⁴ W/m K
		dynam. Viskosität	14,60*10 ⁻⁶ Ns/m ²