

Ethylen, Äthylen, Äthen

Bezeichnung / Kennzeichnung

CAS-Nummer 74-85-1
 Bezeichnung nach ADR UN 1962 ETHYLEN, 2.1.(B/D)
 Behälterkennzeichnung



Schulterfarbe: rot

Wesentliche Eigenschaften

verflüssigtes Gas, leichter als Luft, farblos, brennbar, narkotisierend

Gefahrensymbole**Physikalische Eigenschaften**

Molare Masse 28,054 kg/kmol
 Gasdichte bei 0°C und 1,013 bar 1,2611 kg/m³
 Dichteverhältnis zu Luft 0,9754

Weitere Informationen entnehmen Sie bitte dem Sicherheitsdatenblatt CH-C2H4-055A

Ventil / Armaturen

Ventilanschluss DIN 477 Nr. 1: W 21,80 x 1/14 LH
 Empfohlene Armaturen Spectrolab FM 51 / FM 52exact



Spezifikation / Lieferformen		Ethylen 3.0	Ethylen 3.5	
Zusammensetzung				
C ₂ H ₄	≥	99,9	99,95	Vol.-%
Nebenbestandteile				
C ₂ H ₆	≤	500	-	ppmv
O ₂	≤	-	10	ppm
CH ₄ + C ₂ H ₆	≤	1.100	-	ppmv
CO ₂	≤	-	5	ppm
N ₂	≤	-	40	ppm
H ₂ O	≤	-	5	ppm
sonstige KW	≤	-	430	ppm
H ₂	≤	-	10	ppm
ges. Schwefel	≤	-	2	ppm
Behälter/Inhalt				
CAN-Gas		-	0,01	kg
Kleinstahlfflasche		-	0,14	kg
F 10 3,7kg		3,7	-	kg
F 50 18,5kg		18,5	18,5	kg
F 50*12 222kg		222,0	-	kg

Hinweise

Anwendungen:
 Aktive Komponente in Pflanzen- und Frucht-Reifegas (Bananengas).

Ethylen, Äthylen, Äthen

Bezeichnung / Kennzeichnung

CAS-Nummer 74-85-1
 Bezeichnung nach ADR UN 1962 ETHYLEN, 2.1,(B/D)

Behälterkennzeichnung

Schulterfarbe: rot

Wesentliche Eigenschaften

verflüssigtes Gas, leichter als Luft, farblos, brennbar, narkotisierend

Gefahrensymbole

Weitere Informationen entnehmen Sie bitte dem Sicherheitsdatenblatt CH-C2H4-055A

Beschreibung

Farbloses, leicht entzündliches, verflüssigtes Gas mit leicht süßlichem Geruch. Mit Luft können explosionsfähige Gemische entstehen. Heftige Reaktion mit Brom- und Chlorwasserstoff, Chlor, Distickstoffoxid und Distickstofftetroxid. Zahlreiche Additions- und Polymerisationsreaktionen aufgrund der reaktiven Doppelbindung des Moleküls.

Materialien

Flaschen u. Ventile: alle üblichen Werkstoffe
Dichtungen: PTFE, PCTFE, PVDF, PA, PP, IIR

Physikalische Eigenschaften			
Molare Masse	28,054 kg/kmol	Dampfdruck bei 20 °C	
Kritischer Punkt		Gasdichte bei 0 °C und 1,013 bar	1,2611 kg/m ³
Temperatur	282,343 K	Dichteverhältnis zu Luft	0,9754
Druck	50,404 bar	Gasdichte bei 15 °C und 1 bar	1,178 kg/m ³
Dichte	0,215 kg/l	Umrechnungszahl	
Tripelpunkt		flüssig bei Ts zu m ³ Gas (15 °C, 1 bar)	0,482
Temperatur	103,986 K	Virialkoeffizient	
Druck	0,0012 bar	Bn bei 0 °C	-7,43*10 ⁻³ bar ⁻¹
Siedepunkt		B30 bei 30 °C	-5,39*10 ⁻³ bar ⁻¹
Temperatur	169,41 K, -100,4 °C	Gaszustand bei 25 °C und 1 bar	
Flüssigdichte	0,5679 kg/l	spezifische Wärmekapazität cp	1,538 kJ/kg K
Verdampfungswärme	482,6 kJ/kg	Wärmeleitfähigkeit	208*10 ⁻⁴ W/m K
		dynam. Viskosität	10,4*10 ⁻⁶ Ns/m ²