

basi Propan

Haupteigenschaften

Propan ist ein unter Druck verflüssigtes, farbloses und fast geruchloses Gas. In der Regel ist das Gas jedoch mit einem wahrnehmbaren Geruch gekennzeichnet. Es ist schwerer als Luft und hochentzündlich. In hoher Konzentration wirkt Propan narkotisierend und erstickend.

Anwendungen

Metallindustrie: Lötten, Brennschneiden, Flamspritzen, Trocknung von Kokillen, Flämmen Schutzgas
 Bauindustrie: Beheizung von Gebäuden, Warmwassererzeugung, Bautrocknung, Auftauen von Sand
 Landwirtschaft: Getreidetrocknung
 Glas- und Keramikindustrie: Trockenöfen, Schmelzöfen

Herstellung

Es entsteht bei der Verbrennung von Kohlenstoffprodukten oder kann aus natürlichen Mineralquellen gewonnen werden.

Spezifikation (Reinheit und Qualität)

Produktbezeichnung	Propan [Vol.-%]	Nebenbestandteile		
		H ₂ O [ppm]	N ₂ +O ₂ +H ₂ [ppm]	sonstige C _n H _m [ppm]
Propan Flüssiggas nach DIN 51622 *	*			
Propan 2.5	≥ 99,5	≤ 50	≤ 15	≤ 5000
Propan 3.5	≥ 99,95	≤ 50	≤ 15	≤ 400
Andere Reinheiten auf Anfrage				

*Auszug aus der DIN 51622 Dezember 1985 Zusammensetzung für Propan: Handelsübliches Propan ist ein Gemisch aus mind. 95 % Massenanteile Propan und Propen; der Propangehalt muss überwiegen. Der Rest darf aus Ethan, Ethen, Butan- und Butanisomeren bestehen.

Lieferart

Inhalt in kg
Diverse Flaschengrößen mit 5 kg Inhalt
33
11
Andere Flaschengrößen auf Anfrage

Flüssigversorgung durch Tankwagen:

Tankanlagen und Ausrüstung werden entsprechend den Anforderungen des Kunden von b a s i ausgelegt und erstellt.

Druckgasbehälter

Farbkennzeichnung:

- Flaschenschulter: Farbe Rot RAL 3000 (Feuerrot)
- Flaschenmantel: Farbe Rot RAL 3000 (Feuerrot) oder Grau RAL 7037 (Staubgrau)

Aufkleber:

basi-Aufkleber: Propan nach DIN 51622 / 2.5 / 3.5



Ventilanschluss:

W 21,80 x 1/14" nach DIN 477 Nr. 1

Sicherheit

EG-Sicherheitsdatenblatt gemäß 91/155 EWG und TRGS 220.

Umrechnungszahlen

Gewicht in kg	Volumen gasförmig ¹⁾ in m ³	Volumen flüssig ²⁾ in Liter
1	0,532	1,722
1,878	1	3,232
0,581	0,309	1

1) bezogen auf 1 bar und 15°C

2) bezogen auf 1 bar am Siedpunkt

Chemisch-physikalische Konstanten

Chem. Zeichen:	C ₃ H ₈	
Molekulargewicht:	44,096 kg / kmol	
Tripelpunkt:	Temperatur: Druck:	-187,68 °C (85,47 K) 3 x 10 ⁻⁹ bar
Kritischer Punkt:	Temperatur: Druck: Dichte:	96,65 °C (369,80 K) 42,42 bar 0,219 kg / l
Siedepunkt bei 1013 mbar:	Temperatur: Flüssigdichte: Verdampfungswärme:	-42,08 °C (231,05 K) 0,581 kg / l 427,8 kJ /kg
Dichteverhältnis Gas zu Luft (1 bar, 15 °C):	1,6	
Dichtevergleich:	schwerer als Luft	