

Distickstoffmonoxid für medizinische Zwecke (med. Lachgas)

Haupteigenschaften:

N₂O ist nicht giftig jedoch wirkt es erstickend bei hoher Konzentration. Es ist oxidierend und brandfördernd. Bei Berührung mit brennbaren Stoffen besteht Feuergefahr.

Anwendungen:

Distickstoffmonoxid (N₂O oder auch Lachgas) wird zusammen mit Sauerstoff als Atemgemisch zur Inhalation bei Allgemeinanaesthesien und zur Schmerzbekämpfung verwendet.

Spezifikation (Reinheit und Qualität):

Produktbezeichnung	Gehalt N ₂ O in Vol.-%	<u>Nebenbe- standteile:</u>	CO	NO/NOX	CO ₂	H ₂ O
Distickstoffmonoxid für med. Zwecke	≥ 98,0		≤ 5 ppm	≤ 2 ppm	≤ 300 ppm	≤ 67 ppm
Reinheit gemäß DAB, Ph. Eur.						

Lieferart:

Füllinhalt in kg
30
8
2,25

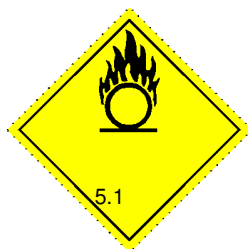
Druckgasbehälter:

Farbkennzeichnung:

- Flaschenmantel: Reinweiss (RAL 9010)
- Flaschenschulter: Enzianblau (RAL 50010)

Aufkleber:

basi-Aufkleber Distickstoffmonoxid für medizinische Zwecke



Ventilanschluss:

Ventilanschluss: G 3/8" nach DIN 477 Nr. 11

Sicherheit:

EG-Sicherheitsdatenblatt gemäß Verordnung (EG) Nr.: 1907/2006.

Umrechnungszahlen:

Gewicht in kg	Volumen gasförmig ¹⁾ in m ³	Volumen flüssig ²⁾ in Liter
1	0,541	0,781
1,848	1	1,443
1,281	0,693	1

1) bezogen auf 1 bar und 15 °C

2) bezogen auf 1 bar am Siedepunkt

Chemisch-physikalische Konstanten:

Chem. Zeichen:	N ₂ O	
Molekulargewicht:	44,01 g / mol	
Tripelpunkt:	Temperatur: Druck:	-90,81 °C / 182,34 K 0,8784 bar
Kritischer Punkt:	Temperatur: Druck: Dichte:	36,42 °C / 309,57 K 72,4 bar 0,452 kg / l
Siedepunkt bei 1013 mbar:	Temperatur: Flüssigdichte: Verdampfungswärme:	-88,47 °C / 184,68 K 1,281 kg / l 376 kJ / kg
Dichteverhältnis Gas zu Luft (1,013 bar, 0 °C):	1,53	
Dichtevergleich:	schwerer als Luft	

Haltbarkeit = 60 Monate