

Produktdatenblatt

Spezifikation:

Produktbezeichnung	Reinheit	Nebenbestandteile			
Technischer Sauerstoff	O ₂ [Vol.-%]	N ₂ + Edelgase [ppm]	KW [ppm]	CO, CO ₂ [ppm]	H ₂ O [ppm]
Sauerstoff 2.5	≥ 99,5	-	-	-	-
Sauerstoff 3.5	≥ 99,95	< 400	-	< 5	< 5
Sauerstoff 4.5	≥ 99,995	< 40	< 0,5	< 0,5	< 5
Sauerstoff 4.8	≥ 99,998	< 15	< 0,5	< 0,5	< 3
Sauerstoff 5.0	≥ 99,999	< 7	< 0,2	< 0,5	< 2
Sauerstoff flüssig 2.5	≥ 99,5	-	-	-	-
Sauerstoff flüssig 3.5	≥ 99,95	< 450	< 40	-	< 4
Höhenatmungssauerstoff	≥ 99,5	-	≤ 40	≤ 10	≤ 6
Andere Reinheiten auf Anfrage					

Lieferart:





Stahlflaschen

geometrischer Inhalt in Liter	Fülldruck in bar bei 15°C	Inhalt in m ³ bei 15°C
10	200	2,1
20	200 / 300	4,2 / 6,0
50	200 / 300	10,5 / 15,0
Andere Flaschengrößen auf Anfrage		

Flaschenbündel

geometrischer Inhalt in Liter	Fülldruck in bar bei 15°C	Inhalt in m ³ bei 15°C
12 x 50 l	200 / 300	126 / 180

Farb-
kennzeichnung/
Ventilanschluss:

Hochdruckflasche	Flaschenschulter: Reinweiss (RAL9010) Flaschenmantel: Enzianblau (RAL5010)	
	Fülldruck 200 bar: G 3/4 nach DIN 477 Nr. 9 Fülldruck 300 bar: W 30 x 2 nach DIN 477 Nr. 59	
basican	Aluminiumdose	
	Fülldruck 12 bar: 7/16" AG	

Sicherheit:

Das Sicherheitsdatenblatt erhalten Sie nach Eingabe der Produktnummer auf unserer Webseite:

www.basigas.de/sicherheitsdb/sicherheitsdb-suche.php

Eigenschaften:

Sauerstoff ist für alle Organismen - ausgenommen anaerobe Bakterien - lebensnotwendig (Atmung und Assimilation). Sein Anteil in der Atemluft beträgt 21 Vol.-%. Sauerstoff ist ein farb- und geruchloses Gas, er unterstützt die Verbrennung kräftig (heftige Reaktion) und kann die Entzündung brennbarer Stoffe bewirken. Er ist schwerer als Luft, oxidierend und ist nicht giftig.

Höhenauerstoff darf keine Restfeuchte enthalten

Anwendungen:

Schneidetechnik:	Schweißen, Schneiden, Flammstrahlen, Wärmen, Löten, Plasma-Autogen- und Laserschneiden
Metallurgie:	Frischen von Stahl und Gusseisen, Leistungssteigerung von Verbrennungs- und Schmelzprozessen
Chemie:	Oxidationsprozesse, Bleichen, Kohlevergasung
Umweltschutz:	Bodensanierung, Abwasserreinigung, Begasen von Flüssen und Seen, Müllverbrennung

Umrechnung:

Gewicht in kg	Volumen gasförmig ¹⁾ in m ³	Volumen flüssig ²⁾ in Liter
1	0,748	0,876
10337	1	1,171
1,142	0,854	1

1)bezogen auf 1 bar und 15°C; 2) bezogen auf 1 bar am Siedepunkt

Chemisch-physikalische Konstanten:

Chem. Zeichen:	O ₂	-
Molekulargewicht:	32,00 g / mol	-
Tripelpunkt:	Temperatur: Druck:	- 218,8 °C / 54,35 K 1,5 mbar
Kritischer Punkt:	Temperatur: Druck: Dichte:	-118,6 °C / 154,6 K 50,4 bar 0,436 kg / l
Siedepunkt bei 1013 mbar:	Temperatur: Flüssigsdichte: Verdampfungswärme:	-183 °C / 90,18 K 1,14 kg/l 212,9 kJ / kg
Dichteverhältnis Gas zu Luft (1 bar, 15 °C):	1,11	-
Dichtevergleich:	schwerer als Luft	-