

Produktdatenblatt


Spezifikation:

	Reinheit
Produktbezeichnung	[Vol.-%]
basi food CO₂	Reinheit gemäß Verordnung (EU) Nr. 231/2012

Lieferart:

Hochdruckflaschen	
Füllinhalt in kg	
2,0	
3,75	
6,0	
10,0 kurz	
10,0 lang	
20,0	
25,0	
30,0	
37,5 *	
Flaschenbündel	
Füllinhalt in kg	
12 x 30 kg	
12 x 37,5 kg *	
* Diese Flaschen und Flaschenbündel sind auch mit Steigrohr erhältlich.	
Flüssig im Tankwagen	

Farb-
kennzeichnung/
Ventilanschluss:

Hochdruckflasche	Flaschenschulter: Staubgrau RAL 7037 Flaschenmantel: Rotviolett RAL 4002	
	W 21,80 x 1/14" nach DIN 477 Nr. 6 Restdruckventil mit Berstscheibe.	

Sicherheit:

Das Sicherheitsdatenblatt erhalten Sie über die Artikelnummer auf unserer Webseite:
www.basigas.de/sicherheitsdb/sicherheitsdb-suche.php

Eigenschaften:

Kohlendioxid ist ein nicht brennbares, farbloses und leicht säuerlich schmeckendes Gas und entsteht bei vielen natürlichen Prozessen wie etwa bei der alkoholischen Gärung. Die konservierende Wirkung von Kohlendioxid hat viele Facetten. Es verdrängt Sauerstoff, den viele Mikroorganismen (Aerobier) zwingend für ihren Stoffwechsel benötigen. Es verändert den pH-Wert an der Oberfläche, so dass bestimmte Mikroorganismen nicht mehr lebensfähig sind. Es hemmt das Wachstum vieler Mikroorganismen. Eine gute Wirkung hat Kohlendioxid vor allem gegenüber Mikroorganismen, die Sauerstoff benötigen, weniger gegen Schimmelpilze und Hefen. Widerstandsfähig gegenüber Kohlendioxid sind etwa Milchsäurebakterien oder Clostridien (giftige Bakterien). Kohlendioxid wird auch als Kühlmittel verwendet. In ge- presster, fester Form heißt es „Trockeneis“.

- Anwendungen:**
- Verpackung von Lebensmitteln, z. B. Brotwaren, Kaffee, Müsli - Zapfen von Bier
 - Kopfraumbegasung von Sahne
 - Verpackung von Kaffee
 - Verlängerung der Haltbarkeit durch die fungistatische Eigenschaft des Kohlendioxids, z.B. bei geriebenem oder aufgeschnittenem Käse
 - Carbonisieren von Getränken

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

Umrechnung:

Gewicht in kg	Volumen gasförmig ¹⁾ in m ³	Volumen flüssig ²⁾ in Liter
1	0,541	0,848
1,85	1	1,568
1,180	0,638	1

1) bezogen auf 1 bar und 15°C, 2) bezogen auf 1 bar am Siedpunkt

Chemisch-physikalische Konstanten:

Chem. Zeichen:	CO ₂	-
Molekulargewicht:	44,01 g / mol	-
Tripelpunkt:	Temperatur: Druck:	- 56,57 °C / 216,58 K 5,185 bar
Kritischer Punkt:	Temperatur: Druck: Dichte:	31,06 °C / 304,21 K 73,83 bar 0,466 kg / l
Siedepunkt bei 1013 mbar:	Temperatur: (Sublimationstemperatur) Flüssigdichte: Verdampfungswärme: (am Sublimationspunkt)	-78,48 °C / 194,67 K - keine Angabe – 573,02 kJ / kg
Dichteverhältnis Gas zu Luft (1 bar, 15 °C):	1,53	-
Dichtevergleich:	schwerer als Luft	-

Haltbarkeit: 36 Monate