

basi food CO2 (Kohlensäure, E 290)

Haupteigenschaften:

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 gepresster, 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

Spezifikation (Reinheit und Qualität):

Produktbezeichnung	CO ₂ Vol.-%
basi food CO2	≥ 99,0
Reinheit gemäß der gesetzlichen Lebensmittelvorschriften	

Lieferart:

Füllinhalt in kg
37,5
30,0
25,0
20,0
10,0 lang
10,0 kurz
6,0
Bdl. 12 x 37,5kg / Bdl. 12 x 30 kg
Alle Flaschen sind auch mit Steigrohr erhältlich.
Ventil mit Berstscheibe

Druckgasbehälter:

Farbkennzeichnung:

- Flaschenschulter: Staubgrau RAL 7037
- Flaschenmantel: Rotviolett RAL 4002

Aufkleber:

basi-Aufkleber basi food CO2



← GRÜN

Ventilanschluss:

W 21,80 x 1/14" nach DIN 477 Nr. 6

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	0,541	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	