



SOL KOHLENSÄURE

Kohlensäure Lebensmittel Kryogen

Artikel-Nr.: 200804

Reinheit in Vol-%:	≥ 99,5 %																
Fremdgase:	CO < 10 ppm (v/v) Öl < 5 ppm (w/w)																
	Säuretest (JECFA): Negativ Phosphor und Wasserstoff, andere reduzierte Stoffe (JECFA): Negativ																
Sicherheitsdaten:	EG-Sicherheitsdatenblatt gemäss TRGS 220 (auf Anfrage)																
Umrechnungsfaktoren:	<table border="1"><thead><tr><th></th><th>m³ Gas (1 bar und 15 °C)</th><th>Liter Flüssigkeit am Tripelpunkt *)</th><th>kg am Tripelpunkt *)</th></tr></thead><tbody><tr><td>m³</td><td>1</td><td>1,568</td><td>1,847</td></tr><tr><td>Liter</td><td>0,637</td><td>1</td><td>1,178</td></tr><tr><td>kg</td><td>0,541</td><td>0,849</td><td>1</td></tr></tbody></table> <p>*) Tripelpunkt: 5,18 bar und -56,6 ° C</p>		m ³ Gas (1 bar und 15 °C)	Liter Flüssigkeit am Tripelpunkt *)	kg am Tripelpunkt *)	m ³	1	1,568	1,847	Liter	0,637	1	1,178	kg	0,541	0,849	1
	m ³ Gas (1 bar und 15 °C)	Liter Flüssigkeit am Tripelpunkt *)	kg am Tripelpunkt *)														
m ³	1	1,568	1,847														
Liter	0,637	1	1,178														
kg	0,541	0,849	1														
Formel:	CO ₂																
Haupteigenschaften:	<ul style="list-style-type: none">- farbloses, tiefkalt verflüssigtes Gas- nicht brennbar- schwerer als Luft im gasförmigen Zustand- verdampft rasch beim Entspannen, bildet Kohlendioxidschnee- bei Umgebungsdruck nur fest (Trockeneis) oder gasförmig- Trockeneis ist tiefkalt (- 78,5 ° C) und erzeugt Erfrierungen- geht bei Erwärmung vom festen Zustand direkt in die Gasphase über- nicht giftig, jedoch Wirkung u.a. auf Herzrhythmus und Atemfrequenz- bereits Konzentration von 8-10 % können nach 30-60 min. tödlich sein																
Phys-Chem. Eigenschaften:	Aussehen: farblos, in fester Form weiß Geruch: geruchlos Molmasse: 44,01 g/mol Zustand bei 20 ° C: gasförmig Tripelpunkt: - 56,5 ° C bei 5,18 bar Siedepunkt (Sublimation): - 78,5 ° C Kritische Temperatur: 31 ° C Kritischer Druck: 73,8 bar Dichte, flüssig, (-37,22 ° C, 11,146 bar): 1101,1 kg/m ³ Dichte, gasf.; (15 ° C, 1 bar): 1,85 kg/m ³ Relative Dichte, gasf.; (Luft=1): 1,53 Löslichkeit in Wasser (20 ° C, 1 bar): 1500 mg/l																
Anwendungen:	Kohlensäure Lebensmittel Kryogen wird hauptsächlich als Gas zum Frostern von Lebensmitteln verwendet. Entspricht der Qualität E290 der Richtlinie 231/2012/EU.																