



SOL KOHLENSÄURE

Kohlensäure Technisch (Standard)

Artikel-Nr.: 200800

Reinheit in Vol-%:	≥ 99,7 %																								
Fremdgase:	H ₂ O < 120 ppm (v/v) Öl < 5 ppm (w/w)																								
	Säuretest (JECFA): Negativ Phosphor und Wasserstoff, andere reduzierende 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:	<table><tr><td>Aussehen:</td><td>farblos, in fester Form weiß</td></tr><tr><td>Geruch:</td><td>geruchlos</td></tr><tr><td>Molmasse:</td><td>44,01 g/mol</td></tr><tr><td>Zustand bei 20 °C:</td><td>gasförmig</td></tr><tr><td>Tripelpunkt:</td><td>- 56,5 °C bei 5,18 bar</td></tr><tr><td>Siedepunkt (Sublimation):</td><td>- 78,5 °C</td></tr><tr><td>Kritische Temperatur:</td><td>31 °C</td></tr><tr><td>Kritischer Druck:</td><td>73,8 bar</td></tr><tr><td>Dichte, flüssig, (-37,22 °C, 11,146 bar):</td><td>1101,1 kg/m³</td></tr><tr><td>Dichte, gasf.; (15 °C, 1 bar):</td><td>1,85 kg/m³</td></tr><tr><td>Relative Dichte, gasf.; (Luft=1):</td><td>1,53</td></tr><tr><td>Löslichkeit in Wasser (20 °C, 1 bar):</td><td>1500 mg/l</td></tr></table>	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
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:	Kohlendioxid eignet sich als Feuerlöschmittel und als Schutzgas beim Schweißen und bei bestimmten Oberflächen von Spezialstählen.																								