

## Produktdatenblatt

## Spezifikation:

Produktbezeichnung	Reinheit		Nebenbestandteile		
	CO <sub>2</sub> [Vol.-%]	N <sub>2</sub> [ppm]	O <sub>2</sub> [ppm]	CnHm/ CO [ppm]	H <sub>2</sub> O [ppm]
<b>Kohlendioxid 3.0</b>	≥ 99,9	-	-	-	-
<b>Kohlendioxid 4.5</b>	≥ 99,995	< 20	< 10	<10	< 5
<b>Kohlendioxid 4.8</b>	≥ 99,998	< 8	< 2	< 5	< 3
<b>Kohlendioxid flüssig 3.0</b>	≥ 99,9	< 50	< 30	< 60	< 50
Andere Reinheiten auf Anfrage					

## Lieferart:

**Hochdruckflaschen**

## Inhalt in kg

6

10

20

25

30

37,5

Andere Flaschengrößen auf Anfrage / Alle Flaschen sind auch mit Steigrohr erhältlich

**Flaschenbündel**

## Inhalt in kg

12 x 37,5

Flaschenbündel sind auch mit Steigrohr erhältlich.

Farb-  
kennzeichnung/  
Ventilanschluss:**Hochdruckflasche**

Flaschenschulter: Staubgrau RAL 7037



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



## Sicherheit:

Das Sicherheitsdatenblatt erhalten Sie über die Artikelnummer auf unserer Webseite:

[www.basigas.de/sicherheitsdb/sicherheitsdb-suche.php](http://www.basigas.de/sicherheitsdb/sicherheitsdb-suche.php)

## Eigenschaften:

Kohlendioxid ist nicht brennbar, farblos und hat leicht säuerlichen Geruch. Es entsteht bei vielen natürlichen Prozessen wie etwa bei der alkoholischen Gärung. Zu technischen Zwecken wird es als verflüssigtes Gas verwendet.

Wirkt in hohen Konzentrationen erstickend

## Anwendungen:

Schweißtechnik: Schweißschutzgas Chemie: Inertisierung, Schäumen von Kunststoffen, Gießereitechnik, CO<sub>2</sub>-Erstarrungsverfahren, Gartenbau: CO<sub>2</sub>-Düngung Wasserbehandlung: Neutralisation.

**Einsatz mit Steigrohr: zur flüssig Entnahme****Einsatz ohne Steigrohr: zur gasförmigen Entnahme**

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

**Umrechnung:**

Gewicht in kg	Volumen gasförmig <sup>1)</sup> in m <sup>3</sup>	Volumen flüssig <sup>2)</sup> 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 Siedepunkt

**Chemisch-  
physikalische  
Konstanten:**

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