

## Dioxyde de carbone, CO<sub>2</sub> (comprimé, liquéfié sous pression)

Désignation	CO <sub>2</sub> méd.	CO <sub>2</sub> méd. avec tube plongeur
Type de gaz	16002	16002
Numéro du matériel	800001090	800001080
	800001092 & 800001094	800001082
	800001095	800001084
	800001098	800001086
Pureté, % de mol.	CO <sub>2</sub> ≥ 99,5	CO <sub>2</sub> ≥ 99,5
Impuretés, en ppm	CO ≤ 5	CO ≤ 5
	S-entier ≤ 1	S-entier ≤ 1
	NO+NO <sub>2</sub> ≤ 2	NO+NO <sub>2</sub> ≤ 2
	H <sub>2</sub> O ≤ 67	H <sub>2</sub> O ≤ 67
	*)	*)
**)	**)	

### Modes de livraison (Récipients usuels)

Bouteilles d'acier et d'aluminium					
Vol. géom. Litres	Mesures et poids approximatifs			Contenu nom. kg	Remarques
	Diamètre mm	Hauteur mm	Poids brut kg		
2	102	415	5	1,5	acier
3,5	100	650	7,5	2,6	acier
10	140	930	26	7,5	acier
40	205	1610	76	30	Acier et alu

### Marquages

Marquage en couleur (ogive)	gris poussière, RAL 7037
Marquage en couleur (corps)	blanc pur, RAL 9010
Gravure	KOHLENDIOXID
Étiquettes	sorte de gaz, étiquettes de qualité, n° de charge/échéance
Code barre	✓
Raccord de la valve	W21,8 x 1/14" (SN 219505/7) (Raccord à étrier / Pin Index selon SN 219507 N° 2.3.) ***)

### Autres qualités et récipients

Puretés supérieures	✓	Liquéfié à très basse température	✓
Récipients spéciaux	✓	Glace sèche en pellets / plaques / blocs	✓

\*) La fabrication est effectuée conformément aux exigences de ISO 13485. Le produit est conforme à la spécification Ph.Eur

\*\*\*) Sur demande avec livraison d'un certificat de charge ou en certificat d'analyse individuel.

\*\*\*\*) Seulement pour petites bouteilles de contenu inférieur ou égal à 4 litres

## Dioxyde de carbone, CO<sub>2</sub> (comprimé, liquéfié sous pression)

Chiffres de conversion	m <sup>3</sup> gaz (1.000 bar et 15 °C)	Litres liquéfiés (Etat d'ébullition: -56,6 °C, 5,2 bar)	kg
	1	1,569	1,848
0,637	1	1,178	
0,541	0,849	1	

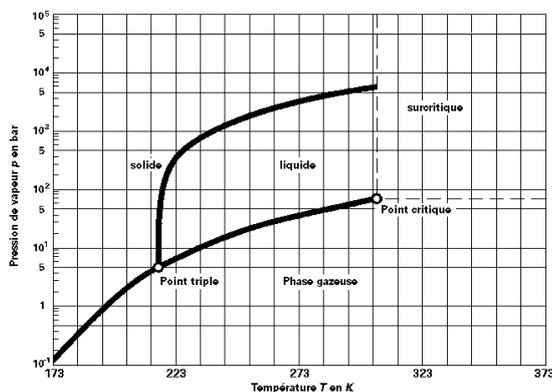
### Caractéristiques

Le dioxyde de carbone est un gaz incolore, ininflammable, inodore et insipide.  
Le dioxyde de carbone constitue un élément naturel de notre atmosphère dans l'ordre de 0,04 % de mol.

Formule chimique	CO <sub>2</sub>	
Masse molaire	44,01 g/mol	
Point triple	Température	216,58 K (-56,57 °C)
	Pression	5,19 bar
Point de sublimation à 1,013 bar	Chaleur de fusion	196,7 kJ/kg
	Température	194,67 K (-78,48 °C)
Point critique	Chaleur de sublimation	573 kJ/kg
	Température	304,21 K (31,06 °C)
Densité de gaz relative à l'air (1 bar/ 15 °C)	Pression	73,83 bar
	Masse volumique	0,466 kg/Liter
	1,528	

### Diagramme de phases

On reconnaît sur le diagramme de phases ( $p$ ,  $T$ ) l'existence de divers états d'agrégat du CO<sub>2</sub> qui dépendent de la pression et de la température.



### Fiche de sécurité

Veuillez tenir compte des informations suivantes dans la fiche de données de sécurité portant le numéro [10021714](#)

### Recommandations de sécurité

Feuilles supplémentaires «Recommandations de sécurité»:

[A02: Manipulation des bouteilles de gaz](#)

[A07: Manipulation du dioxyde de carbone](#)

[CH-Info-0001: Consignes de sécurité Manipulation du dioxyde de carbone CO2](#)

Toutes les indications se réfèrent uniquement au produit original et se basent sur l'état actuel de la science et de la technique moderne (PanGas est certifié d'après ISO 9001/ISO 13485). Il ne s'agit là que de descriptions techniques sans attribution de propriétés spécifiques.