

Dioxyde de carbone, CO₂ (comprimé, liquéfié sous pression)

Désignation	CO ₂ méd.	CO ₂ 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 ₂ ≥ 99,5	CO ₂ ≥ 99,5
Impuretés, en ppm	CO ≤ 5	CO ≤ 5
	S-entier ≤ 1	S-entier ≤ 1
	NO+NO ₂ ≤ 2	NO+NO ₂ ≤ 2
	H ₂ O ≤ 67	H ₂ 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, CO₂ (comprimé, liquéfié sous pression)

Chiffres de conversion	m ³ 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	

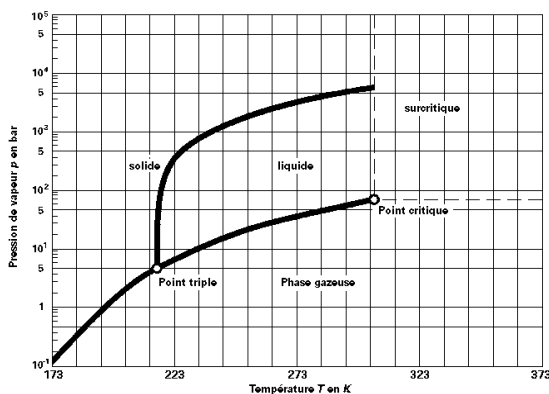
Caractéristiques

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 ₂	
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 CO₂ 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.