

DIOXYDE DE CARBONE (CO₂)

IDENTIFICATION & CLASSIFICATION

Désignation officielle	Dioxyde de carbone
N° ONU	1013
Classe ADR/RID	Classe 2, Code 2A
État physique	Gaz liquéfié comprimé

SÉCURITÉ & RISQUES MAJEURS

Risque majeur	Asphyxiant à haute concentration (se substitue à l'oxygène)
Inflammabilité	Non inflammable
Caractéristiques	Incolore et inodore
Compatibilité matériaux	Non corrosif (à l'état sec)
Protection individuelle	Assurer une ventilation appropriée, surveillance du taux d'O ₂

SPÉCIFICATIONS DE PURETÉ & EMBALLAGE

Pureté Globale	Impuretés Max (ppm)	Type d'Emballage	Pression (bar)	Capacité (m³)	Référence
≥ 99,00 %	H ₂ O ≤ 500 NOx ≤ 10 CO ≤ 10 TS ≤ 10 HC ≤ 100	Bouteille (B50)	150 / 200 bar	8,0 / 10,6 m³	0050

ÉQUIPEMENTS & ROBINETTERIE

Raccord du robinet	AFNOR C – IS 21,7 × 1,814 (À droite mâle)
Couleur de l'ogive	Gris (Norme de sécurité)

PROPRIÉTÉS PHYSIQUES

Masse molaire	44,01 g/mol
Masse volumique	1,87 kg/m³
Densité relative (Air = 1)	1,52
Densité liquide (Eau = 1)	0,845

APPLICATIONS PRINCIPALES

- Extinction des feux** : Agent propre pour extincteurs et systèmes fixes.
- Réfrigérant** : Cryogénie et conservation rapide.
- Synthèse chimique** : Inertage et matière première.