



DIOXYDE DE CARBONE LIQUIDE (Réfrigéré) CO₂

Syn. Acide ou anhydride carbonique, Gaz carbonique.
Angl. Carbon dioxide, Carbonic acid or anhydride (liquid).
All. Kohlendioxid, Kohlensäure flüssig (tiefgekühlt).

2 0 0 0 0

22
2187

Ho	115a
INRS	—
KB	K31
Sax	469
	519

DESCRIPTION

Gaz liquéfié à très basse température, incolore, inodore mais piquant le nez.
Évaporé brusquement, se solidifie en neige ou glace carbonique.
Forme un épais brouillard blanc avec l'humidité de l'air.
Gaz plus lourd que l'air. Solide et liquide plus lourds que l'eau.
Peu soluble dans l'eau. Réaction légèrement acide.
Sous la forme liquide ou de neige, peut corroder certains métaux.
(Contacts électriques, relais téléphone, etc...).

DANGERS

Gaz (liquide) non inflammable.
Gaz non toxique mais **asphyxiant**. Dangereux déjà à des concentrations de 5%.
Risque de **GELURE** grave par le liquide ou le solide. (Neige).
Risque d'explosion avec le sodium et le potassium. Le lithium, le titane, le magnésium et l'aluminium brûlent dans le CO₂ !

FEU

Refroidir la citerne.

MATÉRIEL

Dans tous les cas : Appareils respiratoires. Bonne protection contre le froid : Gants épais, bottes, tablier en cuir, etc... (Filtre : —).

DÉVERSEMENT

Terre : Laisser évaporer. **Evacuer** les sous-sols. Ventiler.

Eau : Laisser évaporer.

INTOXICATION

Contact : Retirer les vêtements gelés. Dégeler la peau à l'eau FROIDE.
Traiter comme une brûlure. Médecin.

Respiration : Air frais, respiration artificielle, oxygène.

Constantes

PE : -78,5°C (sublime) / PF : -57°C (5,3 bar) / P vap : 57,6 bar / d gaz : 1,5 /
d liq : 0,77 (58 bar) / Sol. eau : 1,8 g/l / VME : 5000 ppm /
Odeur seuil : Pas d'odeur / No CAS : 124-38-9 /

CO₂ / PM : 44

(Dioxyde de carbone gaz : Cf. 1013)
(Dioxyde de carbone solide : Cf. 1845)