



DIOXYDE DE CARBONE (Gaz)

CO₂

20

1013

Syn. Acide ou anhydride carbonique, Gaz carbonique.
Angl. Carbon dioxide, Carbonic acid or anhydride.
All. Kohlendioxid, Kohlensäure.



Ho	115
INRS	-
KB	K31
Sax	469
	519

DESCRIPTION

Gaz liquéfié sous pression, incolore, inodore mais piquant le nez.
Détendu brusquement, se solidifie en neige ou glace carbonique.
Gaz plus lourd que l'air. Solide plus lourd que l'eau.
Peu soluble dans l'eau. Réaction légèrement acide.
Sous 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 lors de la détente du gaz. (Neige).

Risque d'explosion avec sodium et 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 la neige carbonique.
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 liquide réfrigéré : Cf. 2187)
(Dioxyde de carbone solide : Cf. 1845)