



DIOXYDE DE CARBONE (Solide)

CO₂

90

1845

Syn. Anhydride carbonique solide, Glace ou neige carbonique, Carboglace, Glace sèche.

Angl. Carbon dioxide solid, Carbonic anhydride solid, Carbon ice, Dry ice.

All. Kohlendioxid fest, Kohlenstoffdioxid fest, Trocken ice.



Ho	115b
INRS	—
KB	—
Sax	469
	519

DESCRIPTION

Gaz solidifié à basse température, sous forme d'une masse blanche fumant à l'air humide.

Le solide passe lentement et directement en phase gazeuse, sans fondre. (Sublimation).

Le gaz est inodore, plus lourd que l'air. Le solide plus lourd que l'eau.

Peu soluble dans l'eau. Réaction légèrement acide.

Peu corrosif, mais peu altérer les contacts électriques, relais de téléphone, etc...

DANGERS

Gaz (solide) non inflammable.

Gaz non toxique, mais **asphyxiant**. Dangereux déjà à des concentrations de 5%.

Risque de GELURE grave par le solide, qui colle à la peau.

Risque d'explosion avec le sodium et le potassium. Le lithium, le titane, le magnésium et l'aluminium brûlent dans le CO₂ !

FEU

—

MATÉRIEL

Bonne protection contre le froid : Lunettes, gants épais, bottes, tablier en cuir, etc...

Dans un sous-sol ou dans une pièce fermée : Appareils respiratoires.

Contrôler régulièrement la concentration en oxygène, le gaz est asphyxiant. (Filtre : —).

DÉVERSEMENT

Terre : Laisser évaporer. Bien ventiler les sous-sols.

Eau : Laisser évaporer.

INTOXICATION

Contact : Dégeler d'abord les vêtements et la peau à l'eau froide, puis retirer les vêtements. 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 solide : 1,56 / 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 liquide réfrigéré : Cf. 2187)