



DIOXYDE DE CARBONE ET HÉMIOXYDE D'AZOTE EN MÉLANGE

CO₂ + N₂O

20

1015

Syn. –

Angl. Carbon dioxide and nitrous oxide mixture

All. Kohlendioxid und Distickstoffmonoxid-Gemisch

2 0 0 0 0

Ho –
INRS –
KB –
Sax –
–

DESCRIPTION

Gaz liquéfié sous pression, incolore et inodore.
Détendu brusquement, peu se solidifier en neige carbonique
Gaz plus lourd que l'air. Liquide (solide) plus lourd que l'eau.
Peu soluble dans l'eau. Réaction légèrement acide.
Non corrosif. Non dissolvant.

DANGERS

Gaz (liquide) non inflammable. (Effet comburant possible suivant la concentration de N₂O).

Gaz non toxique mais **asphyxiant**. Dangereux lorsque la concentration de CO₂ dans l'atmosphère est supérieure à 5%. Effet NARCOTIQUE.
Risque de gelure lors de la détente du gaz.

Le sodium, le potassium et le lithium peuvent réagir violemment.

Le titane, le magnésium et l'aluminium... brûlent dans ce mélange de gaz !

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

No CAS : –

Les valeurs varient en fonction du mélange. Pour de faibles concentrations en hémioxyde d'azote, une bonne approximation est donnée par le dioxyde de carbone pur : Cf. 1013.
(Hémioxyde d'azote pur : Cf. 1070)