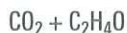




DIOXYDE DE CARBONE

(Avec 9% maximum d'oxyde d'éthylène)



20
1952

Syn. —

Angl. Carbon dioxide with not more than 9% Ethylene oxide.

All. Kohlendioxid mit höchstens 9% Äthylenoxid.

2 0 1 0 0

Ho	1078
INRS	—
KB	—
Sax	—

DESCRIPTION

Mélange de gaz, liquéfié sous pression, incolore, odeur éthérée.

Gaz plus lourd que l'air. Liquide plus léger que l'eau.

Soluble en partie dans l'eau. Faible réaction acide.

Pas ou peu corrosif. (Cuivre).

DANGERS

Gaz (liquide) **non** inflammable. (Au-delà de 9% d'oxyde d'éthylène, le mélange devient inflammable et explosif. Cf. 1041).

Le mélange de gaz est **asphyxiant, irritant** pour les **yeux** et les voies respiratoires.

Toxique à concentration élevée. (SNC). Effet narcotique. Les solutions sont caustiques.

Risque de gelure par le liquide.

L'oxyde d'éthylène, présent dans le mélange peut se décomposer ou se polymériser à la chaleur, au contact d'acide ou de bases fortes, cuivre, magnésium et alliages, rouille, sels de fer, de zinc, d'aluminium, etc...

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** et ventiler les sous-sols.

Eau : Laisser évaporer.

INTOXICATION

Contact : Retirer les vêtements gelés. Dégeler la peau à l'eau FROIDE.

Traiter comme une brûlure. Médecin (Yeux : rincer longuement à l'eau. Médecin).

Respiration : Air frais, respiration artificielle, oxygène. Médecin.

Constantes

PE : / PF : / P vap : ~ 57 bar /

d gaz : 1,5 / d liq : < 1 / Sol. eau : / VME : 1 ppm (oxyde d'éthylène) /

Odeur seuil : / No CAS : — / Les valeurs varient selon le mélange.

CO₂ + C₂H₄O / PM : 44

(Pour des concentrations plus élevées
en oxyde d'éthylène : Cf. 1041 + 3300)