



# DICHLORODIFLUOROMÉTHANE $\text{CCl}_2\text{F}_2 + \text{C}_2\text{H}_4\text{O}$

(En mélange avec au maximum 12,5% d'oxyde d'éthylène)

Syn. Oxyde d'éthylène en mélange avec du dichlorodifluorométhane.  
Angl. Dichlorodifluoromethane with not more than 12,5% ethylene oxide.  
All. Dichlordifluormethan Gemisch mit nicht mehr als 12,5% Ethylenoxid



Ho —  
INRS —  
KB —  
Sax —  
—

## DESCRIPTION

Gaz liquéfié sous pression, incolore, odeur éthérée.  
Gaz beaucoup plus lourd que l'air. Liquide plus lourd que l'eau.  
Peu soluble dans l'eau. Ne réagit pas avec l'eau.  
Réaction neutre à froid. Non corrosif à froid. Faible effet dissolvant.

## DANGERS

Gaz (liquide) non inflammable. (Au delà de 12,5% d'oxyde d'éthylène : gaz inflammable).

A froid, gaz certainement peu toxique : Asphyxiant et narcotique. A concentration élevée, arythmie cardiaque et effet irritant. Risque de gelure grave par le liquide.

Dans un incendie ou au contact de surfaces très chaudes, se décompose en phosgène et en dérivés chlorés et fluorés excessivement **IRRITANTS** et agressifs.

Peut réagir avec aluminium et zinc en poudre ainsi que leurs sels. L'oxyde d'éthylène peut se décomposer à la chaleur, en présence d'acide, cuivre et alliages, rouille...

## FEU

Refroidir la citerne. Formation de gaz toxiques possible.

## MATÉRIEL

Appareils respiratoires. Bonne protection contre le froid : Gants épais, bottes, tablier en cuir, etc... En cas d'incendie : Appareils respiratoires indispensables. (Produits de décomposition dangereux). (Filtre : -).

## DÉVERSEMENT

**Terre** : Laisser évaporer. Bien ventiler les sous-sols. (Gaz très lourd).

**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.

**Produit décomposé par la chaleur** : Oxygène, hospitalisation.

## Constantes

Dichlorodifluorométhane pur :  $\text{CF}_2\text{Cl}_2$  / PM : 121 Cf. 1028

Oxyde d'éthylène pur :  $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}$  / PM : 44 Cf. 3300