



DICHLORODIFLUOROMÉTHANE

CCl₂F₂

20

1028

Syn. Difluorodichlorométhane, Fréon 12, R 12.
Angl. Dichlorodifluoromethane.
All. Dichlordifluormethan, Frigen 12.



Ho	79
INRS	135
KB	D92
Sax	560
	627

DESCRIPTION

Gaz liquéfié sous pression, incolore, faible odeur douceuse.
Gaz beaucoup plus lourd que l'air. Liquide plus lourd que l'eau.
Très peu soluble dans l'eau. Ne réagit pas avec l'eau.
Réaction neutre à froid.
Non corrosif à froid. Eventuellement faible effet dissolvant.

DANGERS

Gaz (liquide) non inflammable.

A froid, gaz très peu toxique : Asphyxiant et faiblement narcotique.
Très légèrement irritant. Risque de gelure grave par le liquide.

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

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

PE : - 30°C / PF : - 158°C / P vap : 4,9 bar / d gaz : 4,2 /
d liq : 1,48 / Sol. eau : 0,3 g/l / VME : 1000 ppm /
Odeur seuil : / No CAS : 75-71-8 /
CCl₂F₂ / PM : 121