



MONOCHLORODIFLUOROMÉTHANE

CHClF₂

20

1018

Syn. Difluoromonochlorométhane, Fréon 22, R 22.
Angl. (Mono) Chlorodifluoromethane.
All. (Mono) Chlordifluormethan, Frigen 22.



Ho	61
INRS	—
KB	C67
Sax	491
	941

DESCRIPTION

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

DANGERS

Gaz (liquide) non inflammable (ou presque).
A froid, gaz peu toxique : Faiblement narcotique. Asphyxiant. Légèrement irritant.
Risque de gelure grave par le liquide.
Dans un incendie ou au contact de surfaces très chaudes, se décompose en phosgène,
chlore, fluor et dérivés, tous 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 : -41°C / PF : -160°C / P vap : 8,6 bar / d gaz : 3,0 /
d liq : 1,41 / Sol. eau : 3 g/l / VME : 500 ppm /
Odeur seuil : / No CAS : 75-45-6 /
CHClF₂ / PM : 86,5