



DICHLOROMONOFUOROMÉTHANE

CHCl₂F

20

1029

Syn. Monofluorodichlorométhane, Fréon 21, R 21.

Angl. Dichloromonofluoromethane.

All. Dichlormonofluormethan, Frigen 21.

1 0 1 0 1

Ho	80
INRS	—
KB	D93
Sax	562
	630

DESCRIPTION

Gaz liquéfié sous pression, incolore, très faible odeur étherée.
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. Eventuellement dissolvant.

DANGERS

Gaz (liquide) non inflammable (ou presque).

A froid, gaz peu toxique. Faiblement narcotique. Asphyxiant. Légèrement irritant.
Toxicité chronique assez élevée : Effet cumulatif ! Risque de gelure par le liquide.

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

FEU

Refroidir la citerne. Formation de gaz toxiques possible.

MATÉRIEL

Appareils respiratoires. 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 ou souillés. Rincer la peau à l'eau. (Médecin).

Respiration : Air frais, respiration artificielle, oxygène.

Produit décomposé par la chaleur : Oxygène, hospitalisation.

Constantes

PE : + 9°C / PF : - 135°C / P vap : 1,6 bar / d gaz : 3,8 /

d liq : 1,40 / Sol. eau : 9,5 g/l / VME : 10 ppm /

Odeur seuil : 20% / No CAS : 75-43-4 /

CHCl₂F / PM : 103