



MONOCHLORODIFLUOROMONOBROMOMÉTHANE

CBrClF₂

Syn. Bromochlorodifluorométhane, Fréon 12 B1, R12 B1.
Angl. Monochlorodifluoromonobromomethane, Freon 12 B1.
All. Monochlordifluormonobrommethan, Frigen 12 B1, Halon 1211.



Ho	135
INRS	165
KB	B64
Sax	—

DESCRIPTION

Gaz liquéfié sous pression, incolore, odeur douceuse.
Gaz beaucoup plus lourd que l'air. Liquide plus lourd que l'eau.
Insoluble dans l'eau. Ne réagit pas avec l'eau.
Réaction neutre à froid. Non corrosif. Faible effet dissolvant.
Utilisé comme agent d'extinction dans les extincteurs à main.

DANGERS

Gaz (liquide) non inflammable.

A froid, gaz peu toxique : Faiblement narcotique. Asphyxiant.
Légèrement irritant. Risque de gelure par le liquide.

Dans un incendie ou au contact de surfaces très chaudes, se décompose en dérivés chlorés, bromés 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 : -4°C / PF : -160°C / P vap : 2,3 bar / d gaz : 5,7 /
d liq : 1,90 / Sol. eau : / VME : — /
Odeur seuil : / No CAS : 353-59-3 /
CBrClF₂ / PM : 165,5