



MONOCHLOROTRIFLUOROÉTHANE



20

1983

Syn. Chlorotrifluoroéthane, Trifluorochloroéthane, R 133a.
Angl. Trifluorochloroethane, Chlorotrifluoroethane, Gas 133a.
All. Chlortrifluoräthan, Trifluorchloräthan, Freon 133a.



Ho	136
INRS	—
KB	C69
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 à froid. Faible effet dissolvant.

DANGERS

Gaz (liquide) non inflammable.

A froid, gaz très peu toxique : Asphyxiant et faiblement narcotique.
Très légèrement irritant. 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 : + 6°C / PF : / P vap : 1,8 bar / d gaz : 4,1 /
d liq : 1,39 / Sol. eau : insol. / VME : — /
Odeur seuil : / No CAS : 1330-45-6 /
C₂H₂ClF₃ / PM : 118,5