



HEXAFLUOROÉTHANE

CF₃CF₃

20

2193

Syn. Perfluorcéthane, R 116.
Angl. Hexafluoroethane, Perfluoroethane, R 116.
All. Hexafluoräthan, Perfluoräthan, R 116.



Ho	1093
INRS	—
KB	H23
Sax	—
	806

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. 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 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 : -78°C / PF : -100°C / P vap : 30 bar / d gaz : 4,8 /
d liq : 1,59 / Sol. eau : insol. / VME : — /
Odeur seuil : / No CAS : 76-16-4 /
C₂F₆ / PM : 138