



TÉTRAFLURO-1,1,1,2-ÉTHANE

F₃C-CH₂F



Syn. Fréon 134a, R 134a, HFC 134a
Angl. 1,1,1,2-Tetrafluoroethane.
All. 1,1,1,2-Tetrafluoräthan.



Ho —
INRS —
KB —
Sax —
—

DESCRIPTION

Gaz liquéfié sous pression, incolore, faible odeur étherée.
Ce produit remplacera les autres Fréons comme agent frigorigère.
Gaz beaucoup plus lourd que l'air. Liquide plus lourd que l'eau.
Peu soluble 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. Toutefois, sous **pression**, il peut former avec l'**air** des mélanges **inflammables**. (Ne jamais utiliser de l'air comprimé pour transvaser du R 134a !).

A froid, gaz très peu toxique. Asphyxiant et faiblement narcotique + arythmie cardiaque.
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.

Peut réagir avec certains métaux en poudre : alu, zinc... Brûle avec le chlore.

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 lourds).

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 : -26,5°C / PF : -103°C / P vap : 6,7 bar / d gaz : 3,5 /
d liq : 1,21 à 25°C / Sol. eau : 1,5 g/l / VME : 1000 ppm / T inflam. : 770°C (sous pression) /
Odeur seuil : / No CAS : 811-97-2 /
C₂H₂F₄ / PM : 102