



PENTAFLUOROÉTHANE (R 125)

CHF₂CF₃

20

3220

Syn. Pentafluorure d'éthane, Fréon 125, Gaz réfrigérant R 125.
Angl. Pentafluoro ethane, Ethane pentafluoride, Freon 125, R 125.
All. Pentafluorethan, Ethanpentafluorid, Frigen 125, R 125.



Ho —
INRS —
KB —
Sax —

DESCRIPTION

Gaz liquéfié sous pression, incolore, odeur éthérée.
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. Très faible effet dissolvant.

DANGERS

Gaz (liquide) non inflammable.

A froid, gaz certainement très peu toxique : Asphyxiant. A concentration très élevée, arythmie cardiaque et effet narcotique possible. 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 aluminium et zinc en poudre ainsi que leurs sels.

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 : - 48°C / PF : - 103°C / P vap : 13,8 bar / d gaz : 4,1 /
d liq : > 1,2 / Sol. eau : 0,9 g/l / VME : - /
Odeur seuil : / No CAS : 354-33-6 /

C₂HF₅ / PM : 120