

HEXAFLUORURE DE SOUFRE

SF₆

20

1080

Syn. Fluorure de soufre VI.
Angl. Sulfur hexafluoride.
All. Schwefelhexafluorid.

0 0 1 0 0

Ho 465
INRS 102
KB S10
Sax 1002
1133

DESCRIPTION

Gaz liquéfié sous pression, incolore, inodore.
Gaz beaucoup plus lourd que l'air. Liquide plus lourd que l'eau.
Insoluble dans l'eau. Ne réagit pas avec l'eau à froid.
Réaction neutre à froid. Très acide si décomposé à la chaleur.
Non corrosif à froid. (Utilisé comme isolant dans certains transformateurs H.T.).

DANGERS

Gaz (liquide) non inflammable.
A froid, gaz non toxique mais asphyxiant. Risque de gelure grave par le liquide.
Dans un incendie ou au contact de surfaces très chaudes, se décompose en dérivés soufrés et fluorés excessivement **IRRITANTS** et **agressifs**.

FEU

Refroidir la citerne. Formation de gaz très toxiques. Evacuer la zone.

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 très dangereux). (Filtre : - // **feu** : JAUNE E st).

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 : Repos absolu, oxygène.
Hospitalisation. (Effets retardés graves).

Constantes

PF : -64°C (sublime) / P vap : 21,4 bar / d gaz : 5,1 /
d liq : 1,88 / Sol. eau : 1,6 ml/l / VME : 1000 ppm /
T décomp. : sec : 800°C ; humide : 200°C /
Odeur seuil : Pas d'odeur / No CAS : 2551-62-4 /
SF₆ / PM : 146