



BIFLUORURE D'AMMONIUM (Solide) $\text{NH}_4\text{F} \cdot \text{HF}$

80**1727**

Syn. Fluorure acide d'ammonium.

Angl. Ammonium bifluoride, Ammonium hydrogen fluorid (Solid).

All. Ammoniumbifluorid, Saures Ammoniumfluorid (Fest).

3 0 1 0 0

Ho	261
INRS	-
KB	A62
Sax	365
	387

DESCRIPTION

Produit solide : cristaux blancs, hygroscopiques, faible odeur piquante, acide.

Le produit est aussi transporté sous forme d'une solution aqueuse incolore. (Cf. 2817).

Totalelement soluble dans l'eau. Ne réagit pas avec l'eau.

Réaction acide. Humide : corrosif pour les métaux usuels, le verre, le ciment...

DANGERS

Solide non inflammable, mais attaquant en présence d'humidité, les métaux avec dégagement d'hydrogène, gaz excessivement **inflammable** et explosif.Produit dangereux pour la santé : Poussières très **IRRITANTES** et **CAUSTIQUES** pour la peau (nécrose retardée), les yeux et les voies respiratoires (Oedème du poumon). Vapeurs très **irritantes**. Les solutions, même très diluées, sont fortement **CAUSTIQUES**. **Toxique** par ingestion et inhalation, (coeur).Se décompose à la chaleur, ainsi qu'au contact des **acides** avec dégagement d'acide fluorhydrique, gaz excessivement **TOXIQUE**, **IRRITANT** et **agressif**. Cf. 1052.Réagit avec les bases : dégagement de chaleur et d'ammoniac, gaz **IRRITANT**. Cf. 1005.

FEU

Refroidir le container. Gaz de décomposition très toxiques. Evacuer largement la zone.

MATÉRIEL

Dans tous les cas : Appareils respiratoires, gants et bottes anti-acide, pantalon ou tablier plastique. Combinaison « moyenne » recommandée. (Explosimètre). **En cas de mélange avec un acide** : Appareils respiratoires **et** combinaison « anti-gaz » indispensables. Fumées : idem. (Solution : Pompe : « Polyprop. » ; Tuyau : « Viton »). (Filtre : GRIS B st // **feu** : idem).

DÉVERSEMENT

Terre : Récupérer **tout** le produit solide. Eviter la formation de poussières. Neutraliser le produit restant avec une solution d'hydroxyde de calcium ($\text{Ca}(\text{OH})_2$), puis laver à grande eau.

Mélange avec un acide : Attention au gaz **toxiques**. Séparer immédiatement le solide de l'acide. Alcaliniser avec un « anti-acide » solide. **Evacuer** la population. Neutraliser l'acide fluorhydrique formé selon fiche N° 1052. Ventiler (gaz léger !). Continuer la récupération du solide.

Eau : Pollution.

INTOXICATION

Contact : Retirer les vêtements souillés. Rincer la peau et spécialement les yeux à grande eau. Hospitalisation. (Brûlures et nécroses retardées).**Respiration des poussières** : Repos absolu, oxygène. Hospitalisation. (Effets retardés).**Gaz de décomposition** : idem, hospitalisation indispensable. (Grave !).

Constantes

PF : 125°C / T décomp. : ~ 230°C / d solide : 1,5 / Sol. eau : 630 g/l /
VME : 1,5 mg/m³ F- / No CAS : 1341-49-7 / $\text{NH}_4\text{F} \cdot \text{HF}$ / PM : 57

(Solution : Cf. 2817)