



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

86

2817

Syn. Fluorure acide d'ammonium.

Angl. Ammonium bifluoride, Ammonium hydrogen fluoride (solution).

All. Ammoniumbifluorid, Saures Ammoniumfluorid (Lösung).

3 0 1 0 0

Toxicité : 20 m

Ho	978
INRS	—
KB	A137
Sax	365
	387

DESCRIPTION

Produit transporté sous la forme d'une solution aqueuse, incolore, odeur piquante.

Pur : cristaux blancs, déliquescents. Cf. 1727.

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

Réaction acide. Corrosif pour les métaux usuels, le verre, le ciment...

DANGERS

Produit non inflammable, mais attaquant les métaux avec dégagement d'hydrogène, gaz excessivement **inflammable** et explosif.Produit dangereux pour la santé : Les solutions même diluées sont très **IRRITANTES** et **CAUSTIQUES** pour les yeux et la peau. (Nécrose retardée !) **Toxique** par ingestion. (Coeur). Vapeurs **irritantes** pour les voies respiratoires.Se décompose à la chaleur et spécialement au contact d'**acides** avec fort 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 la citerne. Gaz de décomposition toxiques. Evacuer la zone.

MATÉRIEL

Dans tous les cas : Appareils respiratoires, gants et bottes anti-acide, pantalon ou tablier plastique. Combinaison « moyenne » si risque de contact du liquide avec la peau. (Fumées : idem).

En cas de mélange avec un acide : Appareils respiratoires **et** combinaison « anti-gaz » indispensables. (Explosimètre). (Pompe : « Polyprop. » ; Tuyau : « Viton »). (Filtre : GRIS B st // feu : idem).

DÉVERSEMENT

Terre : Endiguer et absorber le liquide avec du sable. Boucher les égouts. **Evacuer** et ventiler les sous-sols **et** étages. Pomper au maximum. Neutraliser le reste avec de la chaux : $\text{Ca}(\text{OH})_2$, puis laver à grande eau. **Mélange avec un acide** : Attention aux gaz **toxiques**. Alcaliniser immédiatement et sans excès avec une solution diluée de soude NaOH . (CHIMISTE). **Evacuer** la population et les sauveteurs non protégés. Neutraliser l'acide fluorhydrique formé selon fiche N° 1052. Ventiler (gaz léger !). Continuer la récupération de la solution.**Eau** : Pollution.

INTOXICATION

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

Constantes

Solide : 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 /**Solution 30%** : PE : / PF : / d liq : 1,21 $\text{NH}_4\text{F} \cdot \text{HF}$ / PM : 57

(Produit solide : Cf. 1727)

BIFLUORURE D'AMMONIUM

No ONU: 2817

DISTANCES D'ÉVACUATION: (Pour un vent de 10-20 km/h)

Dimension de la flaque	Profondeur de la zone à évacuer	Largeur de la zone à évacuer
20 m ² Ø = 5 m	150 m	150 m
Mélange avec un acide	800 m	500 m

