



FLUORURE D'AMMONIUM

NH₄F

60

2505

Syn. Fluorure neutre d'ammonium.
Angl. Ammonium fluoride.
All. Ammoniumfluorid.

3 0 1 0 0

Ho	805
INRS	—
KB	A61
Sax	368
	387

DESCRIPTION

Produit solide : poudre cristalline blanche, inodore. (Le produit est parfois aussi transporté sous la forme d'une solution aqueuse, incolore, à odeur légèrement piquante).
Totalement soluble dans l'eau. Ne réagit pas avec l'eau froide.
Réaction faiblement acide. Corrosif pour le verre, l'aluminium...

DANGERS

Produit non inflammable.

Produit dangereux pour la santé : Poussières fortement **IRRITANTES** pour la peau (effet retardé), les yeux et les voies respiratoires. (Oedème du poumon). Les solutions sont **caustiques**. **TOXIQUE** par ingestion et inhalation (inhibiteur enzymatique, troubles neurologiques et cardiaque, reins...).

Réagit avec les **acides** en dégageant de l'acide fluorhydrique, gaz excessivement **TOXIQUE**, **IRRITANT** et **agressif**. Cf. 1052. La décomposition a aussi lieu par chauffage à une température supérieure à 100°C !

Hydrolysé par l'eau chaude avec formation de bifluorure d'ammonium, produit assez agressif. Cf. 2817.
Au contact des bases fortes, dégagement possible d'ammoniac, gaz très **IRRITANT**. Cf. 1005.

FEU

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

MATÉRIEL

Dans tous les cas : Masque avec filtre à poussières ou appareils respiratoires, gants, bottes, pantalon ou tablier plastique. Combinaison « légère » recommandée.

En cas de contact avec un acide : Appareils respiratoires **et** combinaison « anti-gaz » indispensables. (Solution : Pompe : « Polyprop. » ; Tuyau : « EPR »). (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 de chlorure de calcium 10% (CaCl₂), puis laver à grande eau.

Mélange avec un acide : Attention aux gaz **toxiques**. Séparer immédiatement le solide de l'acide. Alcaliniser avec un « anti-acide » solide. **Evacuer** la population. Neutraliser l'acide fluorhydrique formé selon la 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. Médecin.

Respiration des poussières : Repos absolu, oxygène. Hospitalisation. (Effets retardés).

Gaz de décomposition : idem. (Grave !)

Constantes

PF : décomp. ~ 100°C / d solide : 1,0 / Sol. eau : 820 g/l /
VME : 1,5 mg/m³ F⁻ / No CAS : 12125-01-8 /
NH₄F / PM : 37