



SULFATE D'HYDROXYLAMINE

$(\text{NH}_3\text{OH})_2\text{SO}_4$

80

2865

Syn. Sulfate neutre d'hydroxylamine.
Angl. Hydroxylamine sulfate, Oxammonium sulfate.
All. Hydroxylaminsulfat, Oxammoniumsulfat.



Explosion : 400 m

Ho	853
INRS	—
KB	H36
Sax	735
	824

DESCRIPTION

Produit solide : cristaux incolores ou poudre blanche, hygroscopique.
Vapeurs beaucoup plus lourdes que l'air. Solide plus lourd que l'eau.
Totalement soluble dans l'eau. Ne réagit pas avec l'eau.
Réaction pratiquement neutre. Légèrement corrosif pour le cuivre, alu, zinc...

DANGERS

Solide inflammable. Fortement **réducteur**.

Produit assez **caustique** pour la peau et les yeux. Les solutions sont aussi caustiques.
Les poussières et surtout les vapeurs à **chaud** sont **irritantes** pour les voies respiratoires.
Effet toxique (Sang, reins). Absorbé par la peau ?

Décomposition violente possible à la chaleur (130°C) et même dès 90°C en présence de 8-10% d'eau. En présence d'une base, décomposition explosive dès 130°C.
Réagit très violemment avec les oxydants (inflammation ou explosion).

FEU

Extinction : EAU PULVÉRISÉE, EAU. **Refroidir** le container.
Décomposition violente possible. Evacuer la zone.

MATÉRIEL

Lunettes, gants, bottes, pantalon ou tablier plastique. Si nécessaire : combinaison « légère », masque à poussières. En cas d'incendie : Appareils respiratoires. (Solution : Pompe : « Polyprop. » ; Tuyau : « EPR »). (Filtre : VERT K st).

DÉVERSEMENT

Terre : Récupérer tout le produit solide. (Eviter la formation de poussières).
Laver le reste à grande eau.

Eau : (Pollution).

INTOXICATION

Contact : Retirer les vêtements souillés. Rincer la peau et spécialement les yeux à grande eau. (Yeux : médecin).

Respiration des poussières : Repos, air frais, oxygène. Médecin.
Gaz de combustion : idem.

Constantes

PF : 170°C (décomp.) / d solide : 1,9 / Sol. eau : 685 g/l /
VME : — / T décomp. : 90 – 130°C / No CAS : 10039-54-0 /
 $\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_6\text{S}$ / PM : 164