



HYDROGÉNO-SULFURE DE SODIUM (Solide)

(Avec moins de 25% d'eau de cristallisation)

NaHS

40

2318

Syn. Sulfhydrate de sodium, Sulfure acide de sodium (Anhydre).

Angl. Sodium hydrosulfide, Sodium hydrosulfide (Solid).

All. Natriumhydrosulfid, Natriumsulfhydrat (Fest).



Ho	149
INRS	-
KB	N11
Sax	977
	1111

DESCRIPTION

Produit solide : cristaux, écailles ou masse blanche-jaunâtre, hygroscopique, odeur oeufs pourris.

Le produit est aussi transporté sous forme de solution. Cf. 2949.

Vapeurs plus lourdes que l'air. Solide plus lourd que l'eau.

Totalement soluble dans l'eau. Se dissout avec dégagement de chaleur.

Réaction alcaline. Corrosif pour le fer, cuivre, zinc et alliages.

DANGERS

Anhydre, le solide est **AUTO-INFLAMMABLE** dès la température de **40°C**.

Les poussières forment des mélanges explosifs avec l'air. Fortement réducteur.

Produit assez **caustique** pour la peau et spécialement les yeux. Les poussières et dans une moindre mesure, les vapeurs sont **irritantes** pour les yeux et les voies respiratoires. (Oedème du poumon possible). **Toxique** par ingestion. (SNC).

Se décompose au contact des **acides** (même le CO_2 !) en dégageant de l'hydrogène sulfuré (H_2S), gaz excessivement **TOXIQUE** et **INFLAMMABLE**. Cf. 1053.

Brûle en dégageant du dioxyde de soufre (SO_2), gaz **SUFFOCANT** et **IRRITANT**.

Peut réagir violemment avec certains oxydants (explosion avec les bichromates...).

Réagit avec les diazoniums...

FEU

Extinction : EAU, EAU PULVERISÉE. **PAS** de CO_2 . **Refroidir** le container.

Auto-inflammation possible. Gaz d'incendie toxiques. Evacuer la zone

MATÉRIEL

Appareils respiratoires (**indispensable** en cas d'incendie ou décomposition), gants, bottes, pantalon ou tablier plastique. Si nécessaire combinaison « légère ». Explosimètre. (Solution : Pompe : « Polyprop. » ; Tuyau : « EPR »). (Filtre : GRIS B st // **feu** : idem).

DÉVERSEMENT

Terre : Récupérer **tout** le produit solide et le stocker dans des récipients fermés sous azote.

Eviter la formation de poussière. Attention : **auto-inflammation**. « Neutraliser » le produit restant avec eau de Javel 5-10% (CHIMISTE), puis laver à grande eau.

Mélange avec un acide : Attention aux gaz **toxiques** et **inflammables**.

Séparer immédiatement le solide de l'acide. Alcaliniser avec solution de soude (NaOH).

Evacuer la population. « Neutraliser » le gaz H_2S selon fiche N° 1053.

Ventiler. Continuer la récupération.

Eau : POLLUTION.

INTOXICATION

Contact : Retirer les vêtements souillés. Rincer la peau et spécialement les yeux à l'eau. Médecin. **Ingestion** : Hospitalisation.

Respiration poussières : Repos, air frais, oxygène, (respiration artificielle). Hospitalisation.

Gaz de combustion ou de décomposition : Repos absolu, oxygène.

Hospitalisation indispensable. (Effets retardés graves).

Constantes

PF : 350°C / d solide : 1,79 / Sol. eau : 500 g/l / T inflam. : > 40°C /

VME : - / Chal. dil : / No CAS : 16721-80-5 /

NaHS / PM : 56

(Produit hydraté ou solution : Cf. 2949)