



* HYDROGÉNO SULFURE DE SODIUM (Solide)

(Avec plus que 25% d'eau de cristallisation) $\text{NaHS} \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$

80
2949

Syn. Sulphydrate de sodium, Sulfure acide de sodium.
Angl. Sodium hydrogen sulfide, Sodium bisulfide. (Solid).
All. Natriumhydrosulfid, Natriumsulhydrat. (Fest).

2 1 1 1 0

Ho 1053
INRS -
KB (N11)
Sax 977
1111

DESCRIPTION

Produit solide : cristaux, écailles ou masse blanche-jaunâtre, odeur d'oeufs pourris.
Le produit est aussi transporté sous forme de solution. Cf. l'autre fiche 2949.
Vapeurs plus lourdes que l'air. Solide plus lourd que l'eau.
Totale soluble dans l'eau. Se dissout avec refroidissement ou léger dégagement de chaleur selon hydratation. Réaction alcaline. Corrosif pour le fer, cuivre, zinc et alliages...

DANGERS

Hydraté : solide non inflammable, mais desséché par la chaleur, le produit devient **auto-inflammable** dès 50°C. Effet réducteur.

Les poussières peuvent former des mélanges explosifs avec l'air.

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, gaz **SUFFOCANT** et très **IRRITANT**. (Cf. 1079).

Peut réagir violemment avec certains oxydants (inflammation avec le bichromate...).

FEU

Extinction : EAU, EAU PULVÉRISÉE. **PAS** de CO_2 . **Refroidir** le container.
Gaz d'incendie toxiques. Evacuer la zone.

MATÉRIEL

Appareils respiratoires (**indispensables** en cas d'incendie ou de 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. Eviter la formation de poussière. (Attention au feu),
« Neutraliser » le produit restant avec eau de Javel 5-10% (CHIMISTE), puis laver à grande eau. **Mélange avec un acide** : Attention aux gaz **toxique et inflammable**.
Séparer immédiatement le solide de l'acide. Alcaliniser avec une 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 grande eau. Médecin. **Ingestion** : Hospitalisation.

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

Gaz de combustion ou de décomposition : Repos absolu, oxygène.
Hospitalisation indispensable. (Effets retardés graves).

Constantes

PF : 52°C / d solide : 1,79 / Sol. eau : totale / T inflam. : 50°C (sec) /
VME : - / Valeurs pour $\text{NaHS} \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$ / PM : 92 / No CAS : 16721-80-5 /
NaHS / PM : 56 (Solide anhydre : Cf. 2318)



* HYDROGÉNOSULFURE DE SODIUM (Solution)

NaHS

80

2949

Syn. Sulfhydrate de sodium, Sulfure acide de sodium.
Angl. Sodium hydrosulfide, Sodium bisulfide. (Solution).
All. Natriumhydrosulfid, Natriumsulfhydrat. (Lösung).

2 0 1 0 0

Ho (1053)
INRS –
KB (N11)
Sax (977)
(1111)

DESCRIPTION

Produit transporté sous forme d'une solution aqueuse jaunâtre, odeur d'oeufs pourris.
Le produit est aussi transporté sous forme d'un solide. Cf. l'autre fiche 2949 et 2318.
Vapeur beaucoup plus lourde que l'air. Liquide plus lourd que l'eau.
Totalement soluble dans l'eau. Ne réagit pas avec l'eau.
Réaction alcaline. Assez corrosif pour le fer, cuivre, zinc et alliages...

DANGERS

Liquide non inflammable. Attention : après évaporation de l'eau, il reste un solide, qui lui est inflammable. Effet réducteur.

Produit assez **caustique** pour la peau et spécialement les yeux. Vapeurs irritantes pour les yeux et les voies respiratoires. **Toxique** par ingestion. (SNC)

Se décompose au contact des **acides** ainsi qu'à la chaleur, en dégageant de l'hydrogène sulfuré (H_2S), gaz excessivement **TOXIQUE** et **INFLAMMABLE**. Cf. 1053.

Peut réagir violemment avec certains oxydants.

FEU

Refroidir la citerne. Gaz d'incendie toxiques. Evacuer la zone.

MATÉRIEL

Appareils respiratoires. Gants, bottes, pantalon ou tablier plastique.
Si nécessaire combinaison « moyenne ». Explosimètre.
(Pompe : « Polyprop. » ; Tuyau : « EPR »). (Filtre : GRIS B st // **feu** : idem).

DÉVERSEMENT

Terre : Endiguer le liquide. Boucher les égouts. Evacuer et ventiler les sous-sols.
Pomper et/ou absorber au maximum. « Neutraliser » le reste avec eau de Javel 5-10% (CHIMISTE), puis laver le reste à grande eau.
Mélange avec un acide : Attention aux gaz **toxiques** et **inflammables**.
Alcaliniser immédiatement avec de la soude (NaOH). **Evacuer** la population.
« Neutraliser » le gaz H_2S selon fiche N° 1053. Ventiler. Continuer la récupération.

Eau : POLLUTION.

INTOXICATION

Contact : Retirer rapidement les vêtements souillés. Rincer la peau et spécialement les **yeux** à grande eau. Médecin.

Respiration : Air frais, respiration artificielle, oxygène. Médecin.

Gaz d'incendie ou décomposition : Air frais, repos absolu, oxygène (respiration artificielle). Hospitalisation indispensable. (Effets retardés graves).

Constantes

Solide : PF : 52°C / d solide : 1,79 / Sol. eau : totale / T inflam. : 50°C (sec) /
VME : – / Valeurs pour NaHS · 2 H₂O / PM : 92 / No CAS : 16721-80-5 /

Solution 40% : PE : 118°C / PF : ~ 0°C / d liq : 1,26 /

NaHS / PM : 56

(Solide anhydre : Cf. 2318)