



* **SULFURE DE SODIUM (Hydraté)**
(Avec plus que 30% d'eau de cristallisation)

$\text{Na}_2\text{S} \cdot 9 \text{H}_2\text{O}$

80

1849

Syn. Monosulfure ou protosulfure de sodium.
Angl. Sodium sulfide hydrated (Hydrated).
All. Natriumsulfid (Hydratisiert).

2 1 2 0 0

Ho	182a
INRS	—
KB	(N19)
Sax	990
	1119

DESCRIPTION

Produit solide : cristaux ou écailles jaunâtres à bruns foncés, déliquescents, odeur d'oeufs pourris. Le produit est aussi transporté sous forme de solution. Cf. l'autre fiche 1849.
Vapeurs plus lourdes que l'air. Solide plus lourd que l'eau.
Très soluble dans l'eau. Se dissout avec refroidissement.
Réaction alcaline. Corrosif pour le fer, cuivre, zinc et alliages...

DANGERS

Solide normalement non inflammable, mais en perdant son eau de cristallisation (chaleur), il devient alors inflammable ou même **auto-inflammable**. Effet réducteur.

Produit **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.

Se décompose au contact des **acides** 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...), avec dans tous les cas dégagement de gaz dioxyde de soufre (SO_2). Desséché par la chaleur, devient instable et peut se décomposer explosivement (choc, chaleur).

FEU

Extinction : EAU, EAU PULVÉRISÉE. **Refroidir** le contenant.

(Décomposition violente possible). Gaz d'incendie toxique. Evacuer la zone.

MATÉRIEL

Appareils respiratoires (**indispensables** en cas d'incendie). 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 poussières. « Neutraliser » le produit restant avec eau de Javel 5-10% (CHIMISTE), puis laver à grande eau.

Mélange avec un acide : Attention au gaz **toxique** et **inflammable**. 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 grande eau. Médecin. **Ingestion** : Hospitalisation.

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

Gaz de combustion ou de décomposition : idem. Hospitalisation indispensable. (Effets retardés graves).

Constantes

PF : ~ 50°C / d solide : 1,43 / Sol. eau : 475 g/l / T inflam. : /
VME : — / Valeurs pour $\text{Na}_2\text{S} \cdot 9 \text{H}_2\text{O}$ / PM : 240 / No CAS : 1313-82-2 /

Na_2S / PM : 78

(Produit anhydre : Cf. 1385)



* SULFURE DE SODIUM (Solution)

Na₂S

80

1849

Syn. —
Angl. Sodium sulfide (solution).
All. Natriumsulfid (Lösung).

20100

Ho (182a)
INRS —
KB (N19)
Sax (989)
(1119)

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 1849 et 1385.
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 **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 (H₂S), gaz excessivement **TOXIQUE** et **INFLAMMABLE**. Cf. 1053.

Peut réagir violemment avec certains oxydants, avec dans tous les cas dégagement de dioxyde de soufre, gaz **SUFFOCANT** et très **IRRITANT**. (Cf. 1079).

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 H₂S 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 et de décomposition : Air frais, repos absolu, oxygène (respiration artificielle). Hospitalisation indispensable. (Effets retardés graves).

Constantes

Solide : PF : ~ 50°C / d solide : 1,43 / Sol. eau : 475 g/l / T inflam. : /
VME : — / Valeurs pour Na₂S · 9 H₂O / PM : 240 / No CAS : 1313-82-2 /

Solution 16% : PE : / PF : / d liq : 1,19 /

Na₂S / PM : 78

(Produit anhydre : Cf. 1385)