



SULFURE DE SODIUM (Anhydre)

(Avec moins de 30% d'eau de cristallisation)

Na₂S

40

1385

Syn. Monosulfure ou protosulfure de sodium.

Angl. Sodium sulfide (anhydrous).

All. Natriumsulfid (Wasserfrei).



Explosion : 400 m

Ho	182
INRS	—
KB	N19
Sax	989
	1119

DESCRIPTION

Produit solide : cristaux ou écailles jaunâtres à brun foncé, déliquescentes, odeur oeufs pourris.

Le produit est aussi transporté hydraté ou sous forme de solution. Cf. 1849.

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

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

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

DANGERS

Solide inflammable ou même **auto-inflammable**. (Temp. d'inflam. : 120°C).

Les poussières forment des mélanges explosifs avec l'air. 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 (H₂S), 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 les bichromates...) et dans tous les cas, avec dégagement de gaz SO₂. Réagit avec le carbone, les diazoniums...

Sec, peut se décomposer **explosivement** (choc, chaleur).

FEU

Extinction : EAU, EAU PULVERISÉE. **Refroidir** le container. (Auto-inflammation et décomposition explosive 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. Eviter la formation de poussière. Attention : **auto-inflammation** possible. « 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 H₂S selon fiche N° 1053. Ventiler. Continuer la récupération.

Eau : POLLUTION.

INTOXICATION

Contact : Retirer les vêtements souillés. Rincer la peau et les yeux à l'eau.

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 : 920°C / d solide : 1,86 / Sol. eau : 188 g/l / T inflam. : 120°C /
VME : — / Chal. dil : / No CAS : 1313-82-2 /

Na₂S / PM : 78

(Produit hydraté ou solution : Cf. 1849)