



SULFURE DE POTASSIUM (Anhydre)

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

K₂S

40

1382

Syn. Monosulfure ou protosulfure de potassium, Foie de soufre.

Angl. Potassium sulfide, Hepar sulfuris (anhydrous).

All. Kaliumsulfid Schwefelleber, Schwefelkalium (Wasserfrei).



(Explosion : 400 m)

Ho	310
INRS	—
KB	K16
Sax	935
	1054

DESCRIPTION

Produit solide : cristaux ou écailles blanches à jaunâtres, hygroscopiques, odeur oeufs pourris.

Le produit est aussi transporté hydraté ou sous forme de solution. Cf. 1847.

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

Solide peu inflammable mais les poussières forment des mélanges explosifs avec l'air, parfois 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 (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.

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

FEU

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

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

MATÉRIEL

Appareils respiratoires (**indispensables** 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. Eviter la formation de poussière. (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 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 : 912°C / d solide : 1,74 / Sol. eau : totale / T inflam. : /

VME : — / Chal. dil : / No CAS : 1312-73-8 /

K₂S / PM : 110,5

(Produit hydraté ou solution : Cf. 1847)