



SULFATE DE PLOMB

(Avec plus de 3% d'acide sulfurique libre)

PbSO₄

80

1794

Syn. —
Angl. Lead sulfate.
All. Bleisulfat.

2 0 1 1 0

Ho	1198
INRS	—
KB	—
Sax	770
	866

DESCRIPTION

Produit solide : cristaux ou poudre blanche.
Vapeurs beaucoup plus lourdes que l'air. Solide plus lourd que l'eau.
Insoluble dans l'eau. Dégagement de chaleur possible.
Réaction très acide. Corrosif pour les métaux, le ciment, les vêtements.

DANGERS

Produit non inflammable mais, humide attaque les métaux avec dégagement d'hydrogène, gaz excessivement **inflammable** et explosif.

Le solide est fortement **CAUSTIQUE** et **irritant** pour la peau et les yeux. A chaud, les vapeurs sont très **IRRITANTES** pour les yeux et les voies respiratoires (Oedème du poumon). Les poussières sont **irritantes** pour les voies respiratoires. **Toxique** (ingestion, inhalation).

Décomposé par la chaleur avec dégagement de vapeurs toxiques et très **IRRITANTES**.

Réagit avec les bases...

FEU

Refroidir le container. Gaz de décomposition toxiques. Evacuer la zone.

MATÉRIEL

Masque avec filtre à poussière. Gants, bottes, pantalon ou tablier plastique. Combinaison « moyenne » recommandée. En cas d'incendie : Appareils respiratoires indispensables. (Explosimètre). (Filtre : Poussière P2 // **feu** : GRIS B st).

DÉVERSEMENT

Terre : Récupérer **tout** le solide. (Eviter la formation de poussière.) Neutraliser le produit restant avec un « anti-acide » solide. Récupérer le mélange, puis laver à grande eau. Pollution !

Eau : Si possible, récupérer tout le solide au fond de l'eau. Attention l'eau est fortement acide et caustique. Pollution.

INTOXICATION

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

Respiration des poussières : Air frais, repos. Oxygène. Médecin.

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

Constantes

PF : 1087°C / d solide : 6,3 / Sol. eau : 0,04 g/l /

VME : — / No CAS : 7446-14-2 /

PbSO₄ / PM : 303,5