



BISULFATE DE POTASSIUM

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

KHSO₄

80

2509

Syn. Hydrogénosulfate de potassium, Sulfate acide de potassium.

Angl. Potassium bisulfate, Potassium hydrogen sulfate.

All. Kaliumbisulfat, Kaliumhydrogensulfat.

2 0 1 2 0

Ho	1080
INRS	—
KB	—
Sax	929
	1047

DESCRIPTION

Produit solide : cristaux incolores, déliquescents, inodore.

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

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

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 et les solutions concentrées sont fortement **caustiques** et irritantes pour la peau et les yeux. A chaud, les vapeurs sont très **IRRITANTES** pour les yeux et les voies respiratoires. Les poussières sont irritantes pour les voies respiratoires.

Décomposé par la chaleur avec dégagement de dioxyde de soufre, gaz **SUFFOCANT** et très **IRRITANT**. (Cf. 1079).

Réagit avec les bases, les alcools...

FEU

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

MATÉRIEL

Masque avec filtre à poussières. Gants, bottes, pantalon ou tablier plastique. Combinaison « légère » recommandée. (Explosimètre). **En cas d'incendie** : Appareils respiratoires indispensables. (Solution : Pompe : « Polyprop. » ; Tuyau : « EPR »). (Filtre : Poussière P2 // **feu** : GRIS B st ou JAUNE E st).

DÉVERSEMENT

Terre : Récupérer le solide, puis laver à grande eau. (Si nécessaire, neutraliser d'abord avec du carbonate). Eviter la formation de poussière.

Eau : 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 : 214°C / d solide : 2,32 / Sol. eau : 514 g/l /

VME : — / T décomp. : / Chal. dil : / No CAS : 7646-93-7 /

HKO₄S / PM : 136