



OXYDE DE POTASSIUM

K₂O

80

2033

Syn. Monoxyde de potassium, Protoxyde de potassium.

Angl. Potassium oxide, Potassium monoxide.

All. Kaliumoxid, Kaliummonoxid.

3 0 2 3 0

Ho	1000
INRS	—
KB	—
Sax	932
	1049

1000

DESCRIPTION

Produit solide : cristaux, poudre ou masse blanche inodore, déliquescente et très hygroscopique.

Décomposé par l'eau avec un très fort dégagement de chaleur.

Réaction très alcaline. (Base forte). Corrosif pour le verre, aluminium, zinc, magnésium, laiton, bronze, cuivre... Détruit le cuir, la laine...

DANGERS

Solide non inflammable.

Produit excessivement **CAUSTIQUE** pour les **yeux** et la peau. (Brûlures avec nécroses). Les solutions, même très diluées, sont aussi caustiques. Les poussières sont dangereuses pour les voies respiratoires.

Violente réaction avec, entre autres, tous les produits acides...

Décomposé par l'eau en dégageant parfois suffisamment de chaleur pour provoquer l'inflammation d'un produit combustible directement en contact. Il se forme aussi de la potasse caustique (KOH), chimiquement très réactive (Cf. 1813).

Décomposé par la **chaleur** en peroxyde et potassium, produits excessivement réactifs.

Humide, attaque certains métaux avec dégagement d'hydrogène, gaz excessivement **inflammable** et explosif. (Aluminium, magnésium, zinc...).

FEU

Refroidir le container. Ne surtout **pas gicler d'eau** dans le container !

MATÉRIEL

Dans tous les cas : **Lunettes**, gants, bottes caoutchouc, pantalon ou tablier plastique.

Si nécessaire : Combinaison « légère », masque avec filtre à poussières. (Explosimètre).

(Solution : Pompe : « Polyprop. » ; Tuyau : « EPR »). (Filtre : Poussière P2).

DÉVERSEMENT

Terre : Récupérer tout le produit solide. Le protéger de la pluie et de l'humidité.

Eviter la formation de poussières. Laver le reste à grande eau.

Eau : Pollution.

INTOXICATION

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

Pour les yeux : hôpital indispensable. (Perte de vue possible).

Respiration des poussières : Repos, air frais. Médecin.

Constantes

PF : 350°C (décomp.) / d solide : 2,32 / Sol. eau : décompose /

VME : — / Chal. dil : / T décomp. : > 350°C / No CAS : 12136-45-7 /

K₂O / PM : 94