



ALLIAGES MÉTALLIQUES DE POTASSIUM

Syn. —
Angl. Potassium metal alloys.
All. Kaliummetalllegierungen.

3 2 0 4 4

(Explosion : 400 m)

X423

1420

Ho	304a
INRS	—
KB	(K01)
Sax	(923)
	(1039)

DESCRIPTION

Métal léger, mou, blanc-brillant lorsque fraîchement coupé. Se ternissant rapidement à l'air. Souvent recouvert d'une couche grise d'oxyde.
Transporté sous gaz inerte ou dans un liquide. (Ether de pétrole).
Solide plus léger que l'eau. Réaction très violente avec l'eau.
A l'humidité de l'air : réaction fortement alcaline, corrosif pour l'aluminium.
Brûle avec une flamme violette et un fort dégagement de fumées blanches.

DANGERS

Solide inflammable, très difficile à éteindre. **Auto-inflammation** possible. **RÉDUCTEUR** puissant.
Réagit très violemment avec l'eau : **EXPLOSION** et **INFLAMMATION**. (Formation de chaleur et d'hydrogène, gaz inflammable et explosif, plus **léger** que l'air).
Le solide est très **caustique** pour la peau humide (transpiration). L'eau ayant réagi avec le métal est aussi très caustique. (Peau, **yeux**).
Brûle en dégageant des fumées blanches excessivement **IRRITANTES** et **CAUSTIQUES** pour la peau, les **yeux** et les voies respiratoires. (Oedème du poulmon).
Très **réactif** avec entre autre : Tous les oxydants, acides, halogènes, nitro-composés, solvants chlorés, sulfure de carbone, soufre, CO₂, halons, etc...

FEU

Extinction : POUDRE spéciale D. (**Surtout PAS D'EAU**, ni mousse, ni CO₂, ni halons).
Le sel de cuisine (NaCl), le graphite en poudre, le ciment et à la rigueur le sable sec peuvent être utilisés pour diminuer l'intensité du feu.
Gaz de combustion toxiques. Evacuer la zone.

MATÉRIEL

Lunettes, gants, bottes, pantalon ou tablier plastique. En cas d'incendie : Appareils respiratoires **indispensables**. Fumées : combinaison « légère » recommandée.
Matériel de type « Ex ». Explosimètre. (Filtre : — // **feu** : filtre poussière P2)

DÉVERSEMENT

Terre : Protéger immédiatement le métal de l'humidité. (Rosée, pluie). Le recouvrir de sable **sec** ou de ciment, le récupérer et le stocker par petites quantités dans des récipients secs. (CHIMISTE). Attention au FEU. (Auto-inflammation possible).
Eau : Laisser brûler, rabattre les fumées avec brouillard d'eau. Attention : risque d'**explosion** et projection de métal liquide enflammé. Pollution.

INTOXICATION

Contact : (Métal ou fumées) Retirer les vêtements souillés. Rincer la peau et spécialement les yeux à grande eau. Médecin. (Brûlures graves).
Respiration : (Fumées) Repos absolu, oxygène. Hospitalisation indispensable. (Effets retardés graves).

Constantes

Les valeurs varient selon les alliages.
Pour le potassium pur : Cf. N° 2257 ; alliage avec sodium : Cf. N° 1422