



ALLIAGE LIQUIDE DE MÉTAUX ALCALINS n.s.a.

X423

1421

Syn. –

Angl. Alkali metal alloys, liquid n.o.s.

All. Alkalimetalllegierungen, flüssig, n.a.g.

3 2 0 4 4

(Explosion : 400 m)

Ho –
INRS –
KB –
Sax –
–

DESCRIPTION

Liquide métallique, blanc-brillant. Se ternissant rapidement à l'air.

Transporté sous gaz inerte ou dans un liquide. (Ether de pétrole).

Liquide 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 de jaune à violette et un fort dégagement de fumées blanches.

DANGERS

Liquide 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 liquide 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 poumon).

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 : Endiguer le liquide. Boucher les égouts. 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 l'alliage liquide potassium-sodium : Cf. N° 1422