



SODIUM

Na

X423
1428

Syn. Sodium métallique.
Angl. Sodium, Natrium.
All. Natrium.



(Explosion : 400 m)

Ho	316
INRS	-
KB	N02
Sax	974
	1101

DESCRIPTION

Métal léger, mou, blanc brillant lorsque fraîchement coupé, se ternissant rapidement à l'air. Souvent recouvert d'une couche d'oxyde gris-brun. Transporté sous gaz inerte ou dans un liquide. (Ether de pétrole). Solide plus léger que l'eau. Réaction très violente avec l'eau. Fond à 98°C. A l'humidité de l'air : réaction fortement alcaline, corrosif pour aluminium. Brûle avec une flamme jaune intense et un fort dégagement de fumées blanches.

DANGERS

Solide inflammable, très difficile à éteindre. (**Temp. d'inflam. : 115°C**). **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 réagit 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 autres : Tous les oxydants, acides, halogènes, nitro-composés, solvants chlorés, sulfure de carbone, soufre, CO₂, halon, etc...

FEU

Extinction : POUDRE spéciale D. (**Surtout PAS D'EAU**, ni mousse, ni CO₂, ni halon). 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.

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

PE : 883°C / PF : 98°C / T inflam. : 115°C / d solide : 0,97 /
Sol. eau : décomp. explosive / Chal. dil : 45 Kcal/mole / No CAS : 7440-23-5 /
Na / PM : 23