



LITHIUM

Li

X423**1415**

Syn. —
Angl. Lithium.
All. Lithium.

3 2 0 4 4

(Explosion : 400 m)

Ho	279
INRS	183
KB	L09
Sax	773
	869

DESCRIPTION

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

DANGERS

Solide inflammable, très difficile à éteindre. **RÉDUCTEUR** puissant. **Auto-inflammable** si divisé. Réagit violemment avec l'eau : **EXPLOSION** et **INFLAMMATION**. (Formation de chaleur et d'hydrogène, gaz inflammable et explosif, plus **léger** que l'air). Moins réactif que le sodium. Le solide est très **caustique** pour la peau humide (transpiration). L'eau ayant réagi avec le métal est aussi très caustique. (Peau, **yeux**). Toxique. 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, soufre, phosphore, CO₂, halons, sulfure de carbone... Réagit avec : NaCl, sable, béton, carbonate, sels de Cr, Co, Mn, Fe... **Explosion** : trichlo, perchlo, chloroforme, CCl₄, CH₂Cl₂, hydrocarbures bromés, iodés...

FEU

Extinction : POUDRE spéciale D. (**PAS D'EAU**, ni mousse, ni CO₂, ni halons, ni poudre B). Le graphite en poudre et le ciment et 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 ciment **sec**, 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 : 1336°C / PF : 179°C / T inflam. : 180°C / d solide : 0,53 /
Sol eau : décomp. explosive / Chal. dil : / No CAS : 7439-93-2 /
Li / PM : 7