

Fiches Internationales de Sécurité Chimique

LITHIUM

ICSC: 0710



Li

Masse atomique: 6.9

N° ICSC : 0710

N° CAS : 7439-93-2

N° RTECS : [OJ5540000](#)

N° ONU : 1415

N° CE : 003-001-00-4

23.03.1999 Revu en réunion



TYPES DE RISQUES/ EXPOSITIONS	RISQUES/ SYMPTOMES AIGUS	PREVENTION	PREMIER SECOURS/ AGENTS D'EXTINCTION
INCENDIE	Inflammable. De nombreuses réactions peuvent causer un incendie ou une explosion. Emission de fumées (ou de gaz) irritantes ou toxiques lors d'incendie.	PAS de flammes nues, PAS d'étincelles et interdiction de fumer. PAS de contact avec l'eau.	Poudre spéciale, PAS d'eau. PAS d'autres agents.
EXPLOSION	Risques d'incendie et d'explosion au contact des substances combustibles et de l'eau.		En cas d'incendie: refroidir les fûts, etc., en les arrosant d'eau; éviter tout contact de la substance avec l'eau.
CONTACT PHYSIQUE		EVITER TOUT CONTACT!	DANS TOUS LES CAS, CONSULTER UN MEDECIN!
• INHALATION	Sensation de brûlure. Toux. Respiration difficile. Essoufflement. Mal de gorge. Symptômes d'effets retardés (voir Notes).	Ventilation, aspiration locale ou protection respiratoire.	Air frais, repos. Position semi-assise. Consulter un médecin.
• PEAU	Rougeur. Brûlures cutanées. Douleur. Ampoules.	Gants de protection. Vêtements de protection.	Retirer les vêtements contaminés. Rincer la peau abondamment à l'eau ou prendre une douche. Consulter un médecin.
• YEUX	Rougeur. Douleur. Brûlures profondes graves.	Lunettes de protection fermées ou protection oculaire associée à une protection respiratoire.	Rincer d'abord abondamment à l'eau pendant plusieurs minutes (retirer si possible les lentilles de contact), puis consulter un médecin.
• INGESTION	Crampes abdominales. Douleurs abdominales. Sensation de brûlure. Nausées. Choc ou collapsus. Vomissements. Faiblesse.	Ne pas manger, ne pas boire ni fumer pendant le travail.	Consulter un médecin. Voir Notes.
DEVERSEMENTS & FUTES	STOCKAGE	CONDITIONNEMENT & ETIQUETAGE	

Consulter un expert! NE PAS rejeter à l'égout. Balayer et récupérer la substance répandue dans des récipients secs, métalliques et hermétiques. Recueillir soigneusement les résidus, puis emporter en lieu sûr. (Protection individuelle spéciale: tenue de protection complète comprenant un appareil de protection respiratoire autonome).

A l'épreuve du feu. Séparer des oxydants forts, des acides, des halons et des autres matières incompatibles. (Voir Dangers Chimiques). Conserver au sec. Conserver sous huile minérale.

Hermétique.
Symbole F
Symbole C
R: 14/15-34
S: 1/2-8-43-45
Classe de danger ONU: 4.3
Classe d'emballage ONU: I



VOIR IMPORTANTES INFORMATIONS AU DOS

ICSC: 0710

Préparé dans le cadre de la coopération entre le Programme International sur la Sécurité Chimique et la Commission Européenne (C) 1999

Fiches Internationales de Sécurité Chimique

LITHIUM

ICSC: 0710

D O N N E E S I M P O R T A N T E S	<p>ASPECT PHYSIQUE; APPARENCE: METAL MALLEABLE, BLANC ARGENTE. DEVIENT JAUNE LORS D'EXPOSITION A L'AIR ET L'HUMIDITE.</p> <p>DANGERS PHYSIQUES:</p> <p>DANGERS CHIMIQUES: La chaleur peut provoquer une combustion ou explosion violente. La substance peut s'enflammer spontanément au contact de l'air lors de dispersion fine. Des fumées toxiques se forment sous l'effet de la chaleur. Réagit violemment avec les oxydants forts, les acides et beaucoup de composés (hydrocarbones, halogènes, halons, béton, sable et amiante) en provoquant des risques d'incendie et d'explosion. Réagit violemment avec l'eau, formant de l'hydrogène, un gaz très inflammable et des fumées corrosives d'hydroxyde de lithium.</p> <p>LIMITES D'EXPOSITION PROFESSIONNELLE (LEP): Pas de TLV établie.</p>	<p>VOIES D'EXPOSITION: La substance peut être absorbée par l'organisme, par inhalation de ses aérosols et par ingestion.</p> <p>RISQUE D'INHALATION: L'évaporation à 20°C est négligeable; une concentration dangereuse de particules en suspension dans l'air peut cependant être atteinte rapidement par dispersion.</p> <p>EFFETS DES EXPOSITIONS DE COURTE DUREE: La substance est corrosive pour les yeux, la peau et les voies respiratoires. Corrosive par ingestion. L'inhalation de la substance peut causer un oedème pulmonaire (voir Notes).</p> <p>EFFETS DES EXPOSITIONS PROLONGEES OU REPETEES:</p>
	<p>PROPRIETES PHYSIQUES</p>	<p>Point d'ébullition : 1336°C Point de fusion : 180.5°C Densité: 0.5 g/cm3</p>

**DONNEES
ENVIRONNEMENTALES**

NOTES

Les symptômes de l'œdème pulmonaire ne se manifestent souvent qu'après quelques heures et sont aggravés par l'effort physique. Le repos et la surveillance médicale sont par conséquent essentiels. L'administration immédiate d'une thérapie inhalatoire appropriée (par ex., aérosol) devrait être envisagée par un médecin ou par une personne habilitée par lui.

Carte de données d'urgence pour le transport: TREMCARD (R)-750

Code NFPA: H 3; F 2; R 2; W

AUTRES INFORMATIONS

[Valeurs limites d'exposition professionnelle d'application en Belgique.](#)

ICSC: 0710

LITHIUM

(C) PISSC, CCE, 1999

**NOTICE
LEGALE
IMPORTANTE:**

La CCE de même que le PISSC, les traducteurs ou toute personne agissant au nom de la CCE ou du PISSC ne sont pas responsables de l'utilisation qui pourrait être faite de cette information. Cette fiche exprime l'avis du comité de révision du PISSC et peut ne pas toujours refléter les recommandations de la législation nationale en la matière. L'utilisateur est donc invité à vérifier la conformité des fiches avec les prescriptions en usage dans son pays.