_	LUMINIUMK	ALIUN	/IRI2(2C	JLFAA I)	υU	DECAHY	DKA	A I
IDENTIFICATIE			FYSISCHE EN CHEMISCHE EIGENSCHAPPEN					
Synoniem Brutoformule CAS-nummer Moleculaire massa Gebruik Advies	er 7784-24-9 e massa 474.39 g/mol Chemische stof voor laboratoria D 1 L 1 LT 1		Kleur Geur Kookpunt Smeltpunt Vlampunt	Kleurloos tot wit Reukloos nvt 92°C nvt	Verschijningsvorm Zelfontbrandingstem Explosiegrenzen pH-waarde Relatieve dichtheid Oplosbaarheid in wa			Kristallijne vaste stof, poeder nvt - 3.3 1.8 Matig, 11%
CLP (EU-GHS)							DSD	
•			deeld als gevaarlijk.				Niet ingedeeld als gevaarlijk.	
Klasse -	gorie -					- R-zinnen - S-zinnen -		
BRAND/EXPLOS	SIF	PREV	ENTIE			MAATREG	FLFN	
Brand Niet brandbaar Explosie Niet explosief						Blusmiddelen bij omgevingbrand Alle blusmiddelen toegestaan		
			OONLIJKE BESCHERMING			ЕНВО		
Inademing NA INADEMEN VAN STOF: hoesten, lichte irritatie.			Bij stofontwikkeling stofmasker met filtertype P1			Inademing Breng het slachtoffer in de frisse lucht Bij ademhalingsproblemen: naar arts.		
Contact met de huid Lichte irritatie NA CONTACT MET WATER: prikkeling, irritatie van de huid.			Handschoenen (butylrubber, natuurrubber, polyethyleen, PVC) Beschermkleding			Contact met de huid Wassen met water en zeep. Bij aanhoudende irritatie: naar arts.		
Oogcontact				0		Oogcontact		
Lichte irritatie. Roodheid van het oogweefsel. NA LANGDURIGE BLOOTSTELLING/ CONTACT: Irritatie van het oogweefsel						Spoelen met water. Bij aanhoudende irritatie naar oogarts.		
Bij inslikken NA INNAME VAN GROTE HOEVEELHEDEN: Irritatie maag-darmslijmvliezen						Bij inslikken Mond spoelen met water. Zo vlug mogelijk n inname: veel water laten drinken. Bij onwel voelen: naar arts.		
Chronische toxiciteit						Antigifcentrum	070/24	5.245
MILIEU, OPRUI	MING EN OPSLAG							
	WGK 1: zwak waterveront	-						
Opslag	Droog. Beschermen tegen directe zonnestralen.							
	GESCHEIDEN HOUDEN VAN: warmtebronnen, metalen, (sterke) basen, water/vocht.							
. 5			-	ien, (sterke) base	ii, wai	ici/vociit.		
Opruimen	GESCHEIDEN HOUDEN VA Draag persoonlijke besche Morsstof droog houden er	 rmingsmido	delen.	,		•	water	

CHEMISCHE REACTIES / OVERIGE GEGEVENS

Ontbindt langzaam aan vochtige lucht: vorming van bijtende dampen (zwavelzuurdampen).

Bij verbranding: vorming van giftige en bijtende dampen (zwaveloxiden). Reageert heftig met (sommige) basen.

