









KALIUM							
IDENTIFICATIE		FYSISCHE EN CHEMISCHE EIGENSCHAPPEN					
Synoniem		-		Kleur	Zilver-wit	Versijningsvorm	Metaal.
Brutoformule		K		Aan lucht: bruin-grijs			Brokken
CAS-nummer		7440-09-7		Geur	Reukloos	Zelfontbrandingstemperatuur	-
Moleculaire massa		39.10 g/mol		Kookpunt	765 °C	Explosiegrenzen	-
Gebruik		Chemische stof voor laboratoria		Smelpunt	63 °C	pH-waarde	-
Advies		D 2 L 0 LT 0		Vlampunt	-	Relatieve dichtheid	0.86
						Oplosbaarheid in water	Niet
ETIKETTERING							
CLP (EU-GHS)						DSD	
Signaalwoord: Gevaar						 	
Indeling:						 	
Klasse	Categorie			Gevarenaanduidingen		F licht ontvlambaar	
Stof die of mengsel dat in contact met water ontvlambare gasen ontwikkelt	categorie 1	H260	In contact met water komen ontvlambare gasen vrij die spontaan kunnen ontbranden.		C bijtend		
Huidcorrosie	categorie 1B	H314	Veroorzaakt ernstige brandwonden en oogletsel.		R-zinnen R14/15, R34		
		EUH014	Reageert heftig met water		S-zinnen S05, S08, S45		
P-zinnen P223, P231+P232, P280, P260, P264, P310, P321, P301+P330+P331, P303+P361+P353, P304+P340, P305+P351+P338, P335+P334, P363, P370+P378, P402+P404, P405, P501							
BRAND/EXPLOSIE		PREVENTIE			MAATREGELEN		
Brand		Verwijderd houden van open vuur/warmte/ontstekingsbronnen/vonken. Contact met water vermijden.			Blusmiddelen		
Spontaan ontvlambaar o.i.v. vochtige lucht In fijn verdeelde toestand/bij verhitting: verhoogde kans op brand. Zie 'chemische reacties'					D-poeder. Droog zand. Grafiet.  GEEN water/verneveld water/schuim/ koolzuur.		
Explosie							
Fijn stof met lucht explosief. Stofwolk kan ontsteken door vonken. Zie 'chemische reacties'							
GEVAREN / RISICO		PERSOONLIJKE BESCHERMING			EHBO		
Inademen		Werken onder trekst achter gesloten scherm			Inademen		
NA INADEMEN VAN STOF: Droge keel/keelpijn. Hoesten. Irritatie luchtwegen en neusslijmvlies. KUNNEN VERTRAAGD OPTREDEN: Ademhalingsmoeilijkheden. Kans op longoedeem.		 Bij stofontwikkeling: stofmasker met filtertype P3			Breng het slachtoffer in de frisse lucht. Bij ademhalingsproblemen: arts raadplegen.		
Huid		Handschoenen (rubber bestand tegen alkalische oplossingen)			Huid		
Etswonden/corrosie van de huid.		  Corrosiebestendige kleding			Losse deeltjes van de huid afvegen In koud water onderdompelen/nat verband aanbrengen. Onmiddellijk 15 min. met veel water spoelen. Kleding die niet vastzit, verwijderen tijdens spoelen. Wonden steriel afdekken. Naar arts.		
Ogen		Na gebruik handen wassen					
Corrosie van het oogweefsel.		 Gelaatsscherm			Ogen		
Inslikken					Onmiddellijk 15 min. met veel water spoelen. Naar oogarts.		
-					Inslikken		
					Mond spoelen met water. Zo vlug mogelijk na innamen: veel water laten drinken. Niet laten braken. Onmiddellijk naar arts.		
Chronische toxiciteit					Antigifcentrum 070/245.245		
-							
MILIEU, OPRUIMING EN OPSLAG							
Milieu	WGK 1: zwak waterverontreinigend.						
	Afval niet in de gootsteen lozen.						
Opruimen	Draag persoonlijke beschermingsmiddelen.						
gemorst product	Morsstof afdekken met droog zand of petroleum en opscheppen in afsluitbaar vat ('neutrale en basische afvalfractie'). Bevuilde oppervlakten reinigen met een overmaat water.						
Opslag	Droog en op een goed geventileerde plaats. Brandveilige kast. Opslag enkel in beperkte hoeveelheid. Alleen in gestabiliseerde vorm opslaan. Bewaren onder petroleum of vloeibare paraffine. Dubbele verpakking: buitenste recipiënt open, in onbreekbaar materiaal en met droog zand vullen.						
GESCHIEDEN VAN: warmtebronnen, ontstekingsbronnen, brandbare stoffen, oxidatiemiddelen, (sterke) zuren, halogenen, organisch materiaal, alcoholen							
CHEMISCHE REACTIES / OVERIGE GEGEVENS							
Heftige exotherme reactie met water (vocht): vorming van licht ontvlambare dampen (waterstof) en vorming van giftige en bijtende dampen met kans op spontane ontbranding							
Kan peroxiden vormen: (verhoogde) kans op brand/explosie							
Reageert heftig tot explosief met vele verbindingen o.a.: met organisch materiaal, met (sterke) oxidantia, met (sommige) zuren en met (sommige) halogeenverbindingen							