







CALCIUM, niet pyrofoor

CALCIUM, niet pyrofoor									
IDENTIFICATIE				FYSISCHE EN CHEMISCHE EIGENSCHAPPEN					
Synoniem		-		Kleur	Zilver-wit		Versijningsvorm	Metaal	
Brutoformule		Ca		Geur	Reukloos		Zelfontbrandingstemperatuur	704 °C	
CAS-nummer		7440-70-2		Kookpunt	1484 °C		Explosiegrenzen	-	
Moleculaire massa		40.08 g/mol		Smeltpunt	850 °C		pH-waarde	-	
Gebruik		Chemische stof voor laboratoria		Vlampunt	-		Relatieve dichtheid	1.6	
Advies		D 2 L 3 LT 2					Oplosbaarheid in water	Niet	
ETIKETTERING									
CLP (EU-GHS)							DSD		
Signaalwoord: Gevaar									
Indeling:							F licht ontvlambaar		
Klasse		Categorie				Gevarenaanduidingen			
Stof die of mengsel dat in contact met water ontvlambare gassen ontwikkelt		categorie 2		H261		In contact met water komen ontvlambare gassen vrij.			
P-zinnen P223, P231+P232, P280, P335+P334, P370+P378, P501							R-zinnen R15 S-zinnen S08, S24/25, S43		
BRAND/EXPLOSIE				PREVENTIE			MAATREGELEN		
Brand Direct brandgevaar. In fijn verdeelde toestand: spontaan ontvlambaar aan de lucht. Bij verhitting: verhoogde kans op brand Zie 'chemische reacties'				Verwijderd houden van open vuur/warmte. Contact van product met water vermijden			Blusmiddelen Bij voorkeur: D-poeder. Droog zand. Grafiet. GEEN water/verneveld water/schuim/koolzuur.		
Explosie Fijn stof met lucht explosief. Zie 'chemische reacties'				Fijn verdeeld: verwijderd houden van ontstekingsbron/vonken					
GEVAREN / RISICO				PERSOONLIJKE BESCHERMING			EHBO		
Inademen NA INADEMEN VAN STOF: Irritatie luchtwegen en neusslijmvlies. Droge keel/keelpijn. NA LANGDURIGE BLOOTSTELLING/CONTACT: Ademhalingsmoeilijkheden. Corrosie bovenste luchtwegen				Reacties met water onder trekstaf uitvoeren  Bij stofontwikkeling: stofmasker met filtertype P2			Inademen Breng het slachtoffer in de frisse lucht. Bij ademhalingsproblemen: arts raadplegen.		
Huid Prikkeling/irritatie van de huid. NA LANGDURIGE BLOOTSTELLING/CONTACT: Etswonden/corrosie van de huid.				  Handschoenen (butylrubber, PVC) Beschermkleding			Huid Losse deeltjes van de huid afvegen. In koud water onderdompelen/nat verband aanbrengen. Bij aanhoudende irritatie: naar arts. Bij brandwonden: Onmiddellijk 15 min. met veel water spoelen. Vastzittende kleding niet verwijderen. Wonden steriel afdekken. Naar arts.		
Ogen Irritatie van het oogweefsel. NA LANGDURIGE BLOOTSTELLING/CONTACT: Corrosie van het oogweefsel.				 Gelaatsscherm			Ogen Onmiddellijk met veel water spoelen. Bij aanhoudende irritatie: naar oogarts.		
Inslikken Braken. Buikpijn. Brandwonden maag-darmslijmvlies.							Inslikken Mond spoelen met water. Zo vlug mogelijk na inname: veel water laten drinken. Niet laten braken. Bij onwel voelen: naar arts.		
Chronische toxiciteit							Antigifcentrum 070/245.245		
VOLGENDE SYMPTOMEN KUNNEN VERTRAAGD OPTREDEN: Kans op longoedeem/longontsteking.									
MILIEU, OPRUIMING EN OPSLAG									
Milieu		WGK 1: zwak waterverontreinigend. Afval niet in de gootsteen lozen.							
Opruimen		Draag persoonlijke beschermingsmiddelen.							
gemorst product		Morsstof afdekken met niet brandbaar materiaal o.a.: droog zand/droge soda ash of droge ongebluste kalk en opscheppen in afsluitbaar vat. Bevuilde oppervlakten reinigen met een overmaat water.							
Opslag		Droog en op een goed geventileerde plaats. Waterdichte verpakking. Brandveilige kast. Kan bewaard worden onder petroleum.							
GESCHIEDEN VAN: warmtebronnen, ontstekingsbronnen, brandbare stoffen, oxidatiemiddelen, (sterke) zuren, (sterke) basen, halogenen, water/vocht									
CHEMISCHE REACTIES / OVERIGE GEGEVENS									
Reageert met water. Heftige exotherme reactie met water (vocht): vorming van licht ontvlambare dampen (waterstof) en vorming van bijtende producten									
Oxideert aan de lucht. Reageert aan vochtige lucht: vorming van licht ontvlambare dampen (waterstof)									
Reageert heftig tot explosief met vele verbindingen o.a.: met (sterke) oxidantia, met (sommige) basen en met (sommige) halogenen									
Reageert heftig met (sommige) zuren: vorming van licht ontvlambare dampen (waterstof)									