




CALCIUMFLUORIDE							
IDENTIFICATIE				FYSISCHE EN CHEMISCHE EIGENSCHAPPEN			
Synoniem		-		Kleur	Kleurloos tot wit-grijs	Versijningsvorm	Kristallijne vaste stof /poeder
Brutoformule		CaF2		Geur	Reukloos	Zelfontbrandingstemperatuur	-
CAS-nummer		7789-75-5		Kookpunt	2500 °C	Explosiegrenzen	-
Moleculaire massa		78.08 g/mol		Smeltpunt	1423 °C	pH-waarde	-
Gebruik		Chemische stof voor laboratoria		Vlampunt	Nvt	Relatieve dichtheid	3.2
Advies		D 2 L 2 LT 2				Oplosbaarheid in water	Niet
ETIKETTERING							
CLP (EU-GHS)						DSD	
Signaalwoord:		-		Niet ingedeeld als gevaarlijk		Niet ingedeeld als gevaarlijk	
Indeling:							
Klasse		Categorie				Gevarenaanduidingen	
-		-		-		-	
P-zinnen				-		R-zinnen - S-zinnen -	
BRAND/EXPLOSIE		PREVENTIE			MAATREGELEN		
Brand					Blusmiddelen bij omgevingsbrand		
Niet brandbaar.		Verwijderd houden van open vuur/warmte.			Alle blusmiddelen toegestaan.		
Explosie							
-							
GEVAREN / RISICO		PERSOONLIJKE BESCHERMING			EHBO		
Inademen					Inademen		
-					Breng het slachtoffer in de frisse lucht. Bij ademhalingsproblemen: arts raadplegen.		
Huid					Handschoenen		
Lichte irritatie.					Beschermkleding		
Ogen					Veiligheidsbril		
Lichte irritatie.					Ogen		
Inslikken					Inslikken		
NA INNAME VAN GROTE HOEVEELHEDEN:					Mond spoelen met water. Bij onwel voelen: naar arts.		
Braken. Buikpijn. Diarree.					Antigifcentrum 070/245.245		
Chronische toxiciteit							
NA LANGDURIGE/HERHAALDE BLOOTSTELLING/CONTACT:		aantasting/verkleuring tanden.					
MILIEU, OPRUIMING EN OPSLAG							
Milieu		WGK 1: zwak waterverontreinigend.					
Opruimen		Draag persoonlijke beschermingsmiddelen.					
gemorst product		Gemorst product opscheppen in afsluitbaar vat. Bevuilde oppervlakten reinigen met een overmaat water.					
Opslag		Droog.					
		GESCHIEDEN VAN: warmtebronnen, (sterke) zuren, water/vocht					
CHEMISCHE REACTIES / OVERIGE GEGEVENS							
Hygroscopische stof. Preventiemaatregelen gelden uitsluitend voor de stof in droge toestand.							
Bij verbranding: vorming van giftige en bijtende dampen (waterstoffluoride)							
Reageert met (sommige) zuren: vorming van giftige en bijtende dampen (waterstoffluoride)							