





BARIUMSULFAAT					
IDENTIFICATIE			FYSISCHE EN CHEMISCHE EIGENSCHAPPEN		
Synoniem -			Kleur Wit tot geel	Versijningsvorm	Kristallijne vaste stof
Brutoformule BaSO4			Geur Reukloos	Zelfontbrandingstemperatuur	Nvt
CAS-nummer 7727-43-7			Kookpunt Nvt	Ontbindingstemperatuur	1580 °C
Moleculaire massa 233.39 g/mol			Smelpunt 1580 °C	pH-waarde	7
Gebruik Chemische stof voor laboratoria			Vlampunt Nvt	Relatieve dichtheid	4.5
Advies D 1 L 1 LT 1				Oplosbaarheid in water	Niet
ETIKETTERING					
CLP (EU-GHS)				DSD	
Signaalwoord: - Niet ingedeeld als gevaarlijk				Niet ingedeeld als gevaarlijk	
Indeling:				-	
Klasse	Categorie		Gevarenaanduidingen	R-zinnen -	
-	-	-	-	S-zinnen -	
P-zinnen -					
BRAND/EXPLOSIE		PREVENTIE		MAATREGELEN	
Brand Niet brandbaar.		Verwijderd houden van open vuur/warmte.		Blusmiddelen bij omgevingsbrand Alle blusmiddelen toegestaan.	
Explosie -					
GEVAREN / RISICO		PERSOONLIJKE BESCHERMING		EHBO	
Inademen NA INADEMEN VAN STOF: Hoesten.		 Bij stof: stofmasker		Inademen Breng het slachtoffer in de frisse lucht. Bij ademhalingsproblemen: arts raadplegen.	
Huid Lichte irritatie.		 Handschoenen (butylrubber, PVC)		Huid Spoelen met water. Gebruik van zeep toegestaan. Bij aanhoudende irritatie: naar arts.	
		 Beschermkleding			
Ogen Lichte irritatie.		 Veiligheidsbril		Ogen Spoelen met water. Bij aanhoudende irritatie: naar oogarts.	
Inslikken NA INNAME VAN GROTE HOEVEELHEDEN: Constipatie.				Inslikken Mond spoelen met water. Zo vlug mogelijk na inname: veel water laten drinken. Bij onwel voelen: naar arts.	
Chronische toxiciteit Sensibilisatie mogelijk bij inademen.				Antigifcentrum 070/245.245	
NA LANGDURIGE/HERHAALDE BLOOTSTELLING/CONTACT: Ademhalingsmoeilijkheden.					
MILIEU, OPRUIMING EN OPSLAG					
Milieu	WGK 0: niet waterverontreinigend.				
Opruimen	Draag persoonlijke beschermingsmiddelen.				
gemorst product	Gemorst product opscheppen in afsluitbaar vat. Bevuilde oppervlakten reinigen met een overmaat water.				
Opslag	Droog en op een goed geventileerde plaats.				
GESCHIEDEN VAN: warmtebronnen, oxidatiemiddelen, (sterke) zuren, (sterke) basen					
CHEMISCHE REACTIES / OVERIGE GEGEVENS					
Reageert heftig o.i.v. temperatuurverhoging met (sommige) metalen					
Bij verbranding: vorming van giftige en bijtende dampen (zwaveloxiden)					