		NA	TRI	UMSULFA	Υ			
IDENTIFICATIE			FYSI	SCHE EN CHEMIS	SCHE EIG	SENSCHA	PPEN	
			Geur Reukloos Zelf Kookpunt Nvt Exp Smeltpunt 884 °C pH- ia Vlampunt Nvt Rel		Zelfontbr Explosieg pH-waard Relatieve	Verschijningsvorm Zelfontbrandingstemperatuur Explosiegrenzen pH-waarde Relatieve dichtheid Oplosbaarheid in water		stallijne vaste sto beder. Korrels t , ed, 16.2%
CLP (EU-GHS)	<u> </u>						DSD	
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·			ingedeeld als gevaarlijk				Niet ingedeeld als gevaarlijk	
Klasse Categorie			Gevarenaanduidingen				-	
P-zinnen -	-	-		-			R-zinnen S-zinnen	-
BRAND/EXPLOSIE			PREVENTIE			MAATREGELEN		
Brand Niet brandbaar. Explosie			Verwijderd houden van open vuur/warmte.			Blusmiddelen bij omgevingsbrand Alle blusmiddelen toegestaan.		
GEVAREN / RI	SICO	PER	SOO	NLIJKE BESCHER	MING	ЕНВО		
Inademen NA INADEMEN VAN STOF: Lichte irritatie.			Bij stofontwikkeling: stofmasker met filtertype P1			Inademen Breng het slachtoffer in de frisse lucht. Bij ademhalingsproblemen: arts raadplegen.		
Huid -			Handschoenen (butylrubber, PVC) Beschermkleding			Huid Spoelen met water. Gebruik van zeep toegestaan. Bij aanhoudende irritatie: na arts.		
Ogen Lichte irritatie.			Veiligheidsbril			Ogen Spoelen met water. Bij aanhoudende irritatie: naar oogarts.		
Inslikken NA INNAME VAN GROTE HOEVEELHEDEN: Buikpijn. Diarree.						Inslikken Mond spoelen met water. Zo vlug mogelijk na inname: veel water laten drinken. Bij onwel voelen: naar arts.		
Chronische toxicite	it					Antigifcent	rum 070/24!	5.245
MILIEU, OPRU	IMING EN OPSLAG							
Milieu Opruimen gemorst product	WGK 1: zwak waterverontreini Afval niet in de gootsteen lozer Draag persoonlijke beschermin Gemorst product opscheppen	n. gsmidd		at. Restant wegspoel	en met veel	water		
Opslag	Droog, bij temperatuur: <30°C GESCHEIDEN VAN: warmtebro	nnen la	terke\	zuren (sterke) hasen	water/voch	nt		

Bij verbranding: vorming van giftige en bijtende dampen (zwaveloxiden)

Reageert met (sterke) zuren: vorming van giftige/brandbare dampen (waterstofsulfide)

Reageert heftig met (sommige) metalen Reageert met (sterke) basen

