		MAC	SNESIU	MCHLO	RIDE			
IDENTIFICATIE			FYSISCHE EN CHEMISCHE EIGENSCHAPPEN					
Synoniem Brutoformule CAS-nummer Moleculaire massa Gebruik Advies	Chemische stof voor laboratoria D 1 L 1 LT 1		wit-grijs Geur Reukloos 2 Kookpunt 1412 °C 5 Smeltpunt 712 °C 7 Vlampunt Nvt		Zelfor Explo pH-w Relati	Verschijningsvorm Zelfontbrandingstemperatuur Explosiegrenzen pH-waarde Relatieve dichtheid Oplosbaarheid in water		Kristallijne vaste stof Vlokken. Korrels Nvt - 5.0 - 6.5 2.3 Goed, 54%
ETIKETTERING							DSD	
CLP (EU-GHS) Signaalwoord: Niet ing Indeling:			edeeld als gevaarlijk				Niet ingedeeld als gevaarlijk	
Klasse Categorie -			Gevarenaanduidingen 				R-zinnen - S-zinnen -	
P-zinnen - BRAND/EXPLO	SIF	PREVEN	ITIF			MAATREG	FLFN	
Brand			houden van open vuur/warmte.			Blusmiddelen bij omgevingsbrand Alle blusmiddelen toegestaan.		
GEVAREN / RIS		PERSOC	NLIJKE BE	SCHERMING	ì	ЕНВО		
Huid Lichte irritatie.			Handschoenen (butylrubber, PVC, nitrilrubber) Beschermkleding			Inademen Breng het slachtoffer in de frisse lucht. Bij ademhalingsproblemen: arts raadplegen. Huid Spoelen met water. Bij aanhoudende irritatie: naar arts.		
Ogen Lichte irritatie.			Veiligheidsbril			Ogen Spoelen met water. Bij aanhoudende irritatie: naar oogarts.		
Inslikken NA INNAME VAN GROTE HOEVEELHEDEN: Buikpijn. Braken. Diarree. Gestoord reactievermogen. Chronische toxiciteit						Inslikken Mond spoelen met water. Zo vlug mogelijk na inname: veel water laten drinken. Niet laten braken. Bij onwel voelen: arts raadplegen. Antigifcentrum 070/245.245		
=								
MILIEU, OPRU Milieu Opruimen gemorst product Opslag	IMING EN OPSLAC WGK 1: zwak waterver Draag persoonlijke besc Gemorst product opsch Droog. GESCHEIDEN VAN: wari	ontreinigend hermingsmic eppen in afsl	uitbaar vat. E			nigen met een ov	ermaat v	vater.

 $\label{thm:constraint} \mbox{Hygroscopische stof. Preventiemaatregelen gelden uitsluitend voor de stof in droge toestand.}$

Exotherm oplosbaar in water.

Bij verhitting/verbranding: vorming van giftige en bijtende dampen (chloor, waterstofchloride) en: vorming van metaalrook

Reageert met (sterke) oxidantia: vorming van giftige en bijtende dampen (chloor).

