		K	ALIUN	ISULFAA	Τ			
IDENTIFICATIE	FYSISCHE EN CHEMISCHE EIGENSCHAPPEN							
Synoniem -		Kleur	Kleurloos tot	Versc	nijningsvorm		Kristallijne vaste stof Poeder. Korrels	
rutoformule K2SO4 AS-nummer 7778-80-5 Moleculaire massa 174.26 g/mol Sebruik Chemische stof voor laboratoria dvies D 1 L 1 LT 1			Geur Reukloos Kookpunt 1689 °C Smeltpunt 1067 °C Vlampunt Nvt		Zelfontbrandingstemperatuur Explosiegrenzen pH-waarde Relatieve dichtheid Oplosbaarheid in water		Nvt - 2.5 - 5 2.7 Goed, 11%	
ETIKETTERING								
CLP (EU-GHS)							DSD	
Signaalwoord: - Niet i Indeling:			ingedeeld als gevaarlijk.				Niet ingedeeld als gevaarlijk.	
Klasse Category		ategorie	e Gevarenaanduidingen				-	
		-	_ - -				R-zinnen - S-zinnen -	
			VENTIE			MAATREGELEN		
Brand / explosie		Verwij	rwijderd houden van open vuur/warmte			Blusmiddelen bij omgevingsbrand Alle blusmiddelen toegestaan.		
GEVAREN / RISICO P		PERS	PERSOONLIJKE BESCHERMING			ЕНВО		
Inademen NA INADEMEN VAN STOF: Hoesten.		B	Bij stofontwikkeling: stofmasker met filtertype P1		e P1	Inademen Breng het slachtoffer in de frisse lucht. Bij ademhalingsproblemen: arts raadplegen.		
Huid Lichte irritatie.			Handschoenen (rubber) Beschermkleding			Huid Spoelen met water en zeep. Bij aanhoudende irritatie, naar arts.		
Ogen NA LANGDURIGE BLOOTSTELLING/ CONTACT: Irritatie/roodheid van het oogweefsel.		CT:	Veiligheidsbril		Ogen Spoelen met water. Bij aanhoudende irritatie, naar oogarts.			
Inslikken NA INNAME VAN GROTE HOEVEELHEDEN: Maag/darmklachten. Misselijkheid. Diarree. Verminderde nierfunctie. Hartritmestoornissen.				inname: veel mogelijk late			n met water. Zo vlug mogelijk na water laten drinken. Zo snel n braken, indien mogelijk. Bij n, arts raadplegen.	
	ERHAALDE BLOOTSTELL		T: huiduitslag	g/ontsteking. Ader	mhalings	Antigifcentrum		
	IMING EN OPSLA							
Milieu Opruimen gemorst product Opslag	WGK 1: zwak waterver Draag persoonlijke bes Gemorst product opsch Droog en op een goed	chermingsmid neppen in afsl	uitbaar vat. l			nigen met een ov	vermaat v	vater.

Droog en op een goed geventileerde plaats, bij kamertemperatuur. $\underline{\textit{GESCHEIDEN VAN}}: \text{warmtebronnen}$

CHEMISCHE REACTIES / OVERIGE GEGEVENS

Bij verhitting/verbranding o.i.v. temperatuurverhoging: vorming van giftige en bijtende dampen (zwaveloxiden)

In gesmolten toestand: reageert heftig met (sommige) metalen.

