





AMMONIUMTHIOSULFAAT						
IDENTIFICATIE			FYSISCHE EN CHEMISCHE EIGENSCHAPPEN			
Synoniem	-		Kleur	Kleurloos-wit	Versijningsvorm	Kristallijne vaste stof
Brutoformule	148.20 g/mol		Geur	Prikkelend/ stekend	Ontbindingstemperatuur	150 °C
CAS-nummer	7783-18-8		Kookpunt	Nvt	Explosiegrenzen	-
Moleculaire massa	(NH4)2S2O3		Smeltpunt	150 °C	pH-waarde	6.5 - 7.5
Gebruik	Chemische stof voor laboratoria		Vlampunt	Nvt	Relatieve dichtheid	150 °C
Advies	D 1	L 1	LT 1		Oplosbaarheid in water	Goed, > 80%
ETIKETTERING						
CLP (EU-GHS)					DSD	
Signaalwoord: -			Niet ingedeeld als gevaarlijk		Niet ingedeeld als gevaarlijk	
Indeling:						
Klasse		Categorie		Gevarenaanduidingen		
-		-		-		
P-zinnen -						
BRAND/EXPLOSIE		PREVENTIE		MAATREGELEN		
Brand		Verwijderd houden van open vuur/warmte.		Blusmiddelen bij omgevingsbrand		
Niet brandbaar.				Alle blusmiddelen toegestaan.		
Zie 'chemische reacties'						
Explosie						
-						
GEVAREN / RISICO		PERSOONLIJKE BESCHERMING		EHBO		
Inademen		Bij stof: stofmasker		Inademen		
NA INADEMEN VAN STOF: Hoesten.				Breng het slachtoffer in de frisse lucht. Bij ademhalingsproblemen: arts raadplegen.		
Huid		Handschoenen (PVC)		Huid		
Lichte irritatie.				Spoelen met water. Bij aanhoudende irritatie: naar arts.		
						
Ogen		Veiligheidsbril		Ogen		
Lichte irritatie.				Spoelen met water. Bij aanhoudende irritatie: naar oogarts.		
Inslikken				Inslikken		
-				Mond spoelen met water. Zo vlug mogelijk na inname: veel water laten drinken. Bij onwel voelen: naar arts.		
Chronische toxiciteit				Antigifcentrum 070/245.245		
-						
MILIEU, OPRUIMING EN OPSLAG						
Milieu	WGK 1: zwak waterverontreinigend.					
Opruimen	Draag persoonlijke beschermingsmiddelen.					
gemorst product	Gemorst product opscheppen in afsluitbaar vat. Restant wegspoelen met veel water					
Opslag	Droog, bij kamertemperatuur.					
GESCHEIDEN VAN: warmtebronnen, oxidatiemiddelen, water/vocht						
CHEMISCHE REACTIES / OVERIGE GEGEVENS						
Hygroscopisch						
Ontbindt o.i.v. temperatuurverhoging: vorming van giftige/bijtende/brandbare dampen (ammoniak, waterstofsulfide)						
Bij verbranding: vorming van giftige en bijtende dampen (nitreuze dampen, zwaveloxiden)						
Reageert heftig met (sterke) oxidantia						