





FENOLROOD				
IDENTIFICATIE		FYSISCHE EN CHEMISCHE EIGENSCHAPPEN		
Synoniem	fenolsulfonftaleïne	Kleur	Rood tot donker rood	Versijningsvorm
Brutoformule	C ₁₉ H ₁₄ O ₅ S	Geur	Reukloos	Kristallijne vaste stof/poeder
CAS-nummer	143-74-8	Kookpunt	-	Zelfontbrandingstemperatuur
Moleculaire massa	354.38 g/mol	Smeltpunt	> 300 °C	Explosiegrenzen
Gebruik	Chemische stof voor laboratoria	Vlampunt	-	pH-waarde
Advies	D 1 L 1 LT 1			Relatieve dichtheid
				Oplosbaarheid in water
				Niet
ETIKETTERING				
CLP (EU-GHS)			DSD	
Signaalwoord: - Niet ingedeeld als gevaarlijk			Niet ingedeeld als gevaarlijk	
Indeling:				
Klasse	Categorie		Gevarenaanduidingen	
-	-	-	-	
P-zinnen -			R-zinnen - S-zinnen -	
BRAND/EXPLOSIE		PREVENTIE		MAATREGELEN
Brand Moeilijk brandbaar In fijn verdeelde toestand/bij verhitting: verhoogde kans op brand Zie 'chemische reacties'		Verwijderd houden van open vuur/warmte. Fijn verdeeld: verwijderd houden van ontstekingsbron/vonken		Blusmiddelen Verneveld water. Schuim. Koolzuur. ABC-poeder.
Explosie Fijn stof met lucht explosief. Stofwolk kan ontsteken door vonken. Zie 'chemische reacties'				
GEVAREN / RISICO		PERSOONLIJKE BESCHERMING		EHBO
Inademen NA INADEMEN VAN STOF: BIJ BLOOTSTELLING AAN HOGE CONCENTRATIES: Lichte irritatie. Hoesten.		 Bij stof: stofmasker		Inademen Breng het slachtoffer in de frisse lucht. Bij ademhalingsproblemen: arts raadplegen.
Huid -		 Handschoenen  Beschermkleding		Huid Spoelen met water. Gebruik van zeep toegestaan. Bij aanhoudende irritatie: naar arts.
Ogen Mechanische irritatie.		 Veiligheidsbril		Ogen Spoelen met water. Bij aanhoudende irritatie: naar oogarts.
Inslikken -				Inslikken Mond spoelen met water. Bij onwel voelen: naar arts.
Chronische toxiciteit -		Antigifcentrum 070/245.245		
MILIEU, OPRUIMING EN OPSLAG				
Milieu		WGK 2: waterverontreinigend. Afval niet in de gootsteen lozen.		
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, bij kamertemperatuur. GESCHIEDEN VAN: warmtebronnen, ontstekingsbronnen, oxidatiemiddelen, reductiemiddelen, (sterke) zuren, (sterke) basen		
CHEMISCHE REACTIES / OVERIGE GEGEVENS				
Bij verbranding: vorming van giftige en bijtende dampen (zwaveloxiden, koolstofmonoxide/koolstofdioxide) Reageert heftig met (sterke) oxidantia: (verhoogde) kans op brand/explosie Reageert heftig met (sterke) reductantia				