











SALPETERZUUR, conc.>70%, waterige oplossing

IDENTIFICATIE		FYSISCHE EN CHEMISCHE EIGENSCHAPPEN			
Synoniem	-	Kleur	Kleurloos-geel o.i.v. licht: rood-bruin	Versijningsvorm	Vloeistof
Brutoformule	HNO3	Geur	Prikkelend/ stekend	Zelfontbrandingstemperatuur	Nvt
CAS-nummer	7697-37-2	Kookpunt	83 - 122 °C	Explosiegrenzen	-
Moleculaire massa	63.01 g/mol	Smeltpunt	-42 - -38 °C	pH-waarde	1
Gebruik	Chemische stof voor laboratoria	Vlampunt	Nvt	Relatieve dichtheid	1.4 – 1.5
Advies	D 2 L 0 LT 0			Oplosbaarheid in water	Nvt
ETIKETTERING					
CLP (EU-GHS)				DSD	
Signaalwoord: Gevaar		 		 	
Indeling:					
Klasse	Categorie		Gevarenaanduidingen		
Oxiderende vloeistof	categorie 3	H272	Kan brand bevorderen; oxiderend.		
Huidcorrosie	categorie 1A	H314	Veroorzaakt ernstige brandwonden en oogletsel.		
P-zinnen P210, P220, P221, P260, 264, P280, P370+P378, P301+P330+P331, P303+P353+P361, P304+P340, P305+P338+P351, P361, P363, P405, P501					
BRAND/EXPLOSIE		PREVENTIE		MAATREGELEN	
Brand Niet brandbaar. Brandbevorderend. Zie 'chemische reacties'		Verwijderd houden van open vuur/warmte.		Blusmiddelen bij omgevingsbrand Alle blusmiddelen toegestaan.	
Explosie Zie 'chemische reacties'		Contact vermijden met metalen/ metaalpoeders.			
GEVAREN / RISICO		PERSOONLIJKE BESCHERMING		EHBO	
Inademen Irritatie luchtwegen. Droge keel/keelpijn. Aantasting bovenste luchtwegen. Hoesten.		 Werken onder trekkast  Ademhalingsbescherming		Inademen Breng het slachtoffer in de frisse lucht. Bij ademhalingsproblemen: arts raadplegen.	
Huid Gele huidskleur. Veroorzaakt vlekken op de huid. Etswonden/corrosie van de huid. Slechtgenezende wonden.		 Handschoenen (butylrubber, PVC)  Corrosiebestendige kleding  Na gebruik handen wassen		Huid Onmiddellijk 15 min. met veel water spoelen. Kleding die niet vastzit, verwijderen tijdens spoelen. Wonden steriel afdekken. Arts raadplegen.	
Ogen Aantasting van het oogweefsel. Blijvend oogletsel.		 Nauwaansluitende bril		Ogen Onmiddellijk 15 min. met veel water spoelen. Ogen steriel afdekken. Naar oogarts.	
Inslikken Misselijkheid. Braken. Buikpijn. Brandwonden maag-darmslijmvliezen. Perforatie darm mogelijk. Shock.				Inslikken Mond spoelen met water. Zo vlug mogelijk na inname: veel water laten drinken. Niet laten braken. Onmiddellijk arts raadplegen.	
Chronische toxiciteit				Antigifcentrum 070/245.245	
VOLGENDE SYMPTOMEN KUNNEN VERTRAAGD OPTREDEN: Ademhalingsmoeilijkheden. Kans op ontsteking luchtwegen/longoedeem.					
Blauwgrijze huidskleur.					
NA LANGDURIGE/HERHAALDE BLOOTSTELLING/CONTACT: Aantasting/verkleuring tanden. Kans op longontsteking					
MILIEU, OPRUIMING EN OPSLAG					
Milieu	WGK 1: zwak waterverontreinigend. Afval niet in de gootsteen lozen.				
Opruimen	Draag persoonlijke beschermingsmiddelen.				
gemorst product	Gemorst product absorberen in inert absorptiemiddel o.a.: zand, aarde, vermiculiet (GEEN zagemeel) en opscheppen in afsluitbaar vat. Bevuilde oppervlakten reinigen met een overmaat water.				
Opslag	Koel, droog, donker, op een goed eventileerde plaats. Beschermen tegen directe zonnestralen. Achter slot. Opvangkuip voorzien. Opslag enkel in beperkte hoeveelheid.				
GESCHIEDEN VAN: warmtebronnen, brandbare stoffen, reductiemiddelen, (sterke) basen, cellulosehoudende stoffen, organisch materiaal, metaalpoeders, water/vocht					
CHEMISCHE REACTIES / OVERIGE GEGEVENS					
NOOIT VERDUNNEN DOOR WATER AAN HET ZUUR TOE TE VOEGEN. STEEDS HET ZUUR AAN HET WATER TOEVOEGEN.					
Geconcentreerde oplossing reageert exotherm met water (vocht).					
Hygroscopisch.					
Gas/damp zwaarder dan lucht bij 20°C. Rokend/nevelvorming.					
Ontbindt langzaam o.i.v. licht: vorming van giftige en bijtende dampen (nitreuze dampen).					
Reageert heftig tot explosief met vele verbindingen o.a.: met (sterke) reductantia, met (sommige) basen, met organisch materiaal en met brandbare stoffen met kans op spontane ontbranding.					
Ontbindt o.i.v. temperatuurverhoging: vorming van giftige en bijtende dampen (nitreuze dampen).					
Reageert met (sommige) metalen. Reageert heftig tot explosief met (sommige) metaalpoeders: vorming van licht ontvlambare dampen (waterstof).					