

CYCLOHEXAAN

IDENTIFICATIE		FYSISCHE EN CHEMISCHE EIGENSCHAPPEN			
Synoniem	-	Kleur	Kleurloos	Versijningsvorm	Vloeistof
Brutoformule	C6H12	Geur	Zwak. Zoet petroleumgeur	Zelfontbrandingstemperatuur	245 °C
CAS-nummer	110-82-7	Kookpunt	81 °C	Kritische temperatuur	280 °C
Moleculaire massa	84.16 g/mol	Smelpunt	6.5 °C	Explosiegrenzen	1.2 - 8.0 vol %
Gebruik	Chemische stof voor laboratoria	Vlampunt	-20°C	pH-waarde	-
Advies	D 2 L 2 LT 2			Relatieve dichtheid	0.8
				Oplosbaarheid in water	Niet
ETIKETTERING					
CLP (EU-GHS)				DSD	
Signaalwoord: Gevaar					
Indeling:					
Klasse	Categorie	Gevarenaanduidingen			
Ontvlambare vloeistof	categorie 2	H225	Licht ontvlambare vloeistof en damp.		
Aspiratiegevaar	categorie 1	H304	Kan dodelijk zijn als de stof bij inslikken in de luchtwegen terechtkomt.		
Huidirritatie	categorie 2	H315	Veroorzaakt huidirritatie.		
Specifieke doelorgaantoxiciteit bij eenmalige blootstelling	categorie 3	H336	Kan slaperigheid of duizeligheid veroorzaken.		
Gevaar voor het aquatisch milieu - acuut	categorie 1	H400	Zeer giftig voor in het water levende organismen.		
Gevaar voor het aquatisch milieu - chronisch	categorie 1	H410	Zeer giftig voor in het water levende organismen, met langdurige gevolgen.		
P-zinnen P210, P233, P240, P241, P242, P243, P261, P264, P271, P273, P280, P312, P321, P331, P391, P301+P310, P302+P352, P362, P303+P361+P353, P304+P340, P332+P313, P370+P378, P403+P233, P403+P235, P405, P501				F licht ontvlambaar Xn schadelijk N milieugevaarlijk R-zinnen R11, R38, R50/53, R65, R67 S-zinnen S09, S16, S25, S33, S60, S61	
BRAND/EXPLOSIE		PREVENTIE		MAATREGELEN	
Brand/explosie Licht ontvlambaar Gas/damp met lucht ontvlambaar/explosief binnen de explosiegrenzen. Verspreiden van gas/damp langs de grond: ontstekingskans. Kan elektrostatisch opladen met kans op ontsteking. Kan ontsteken door vonken. Zie 'chemische reacties'		Met kleine hoeveelheden werken. Verwijderd houden van open vuur/ warmte/ ontstekingsbronnen/vonken. Maatregelen treffen tegen elektrostatische opladingen		Blusmiddelen Alle blusmiddelen toegestaan. Bij voorkeur: Schuim. Verneveld water. BC-poeder. Koolzuur.	
GEVAREN / RISICO		PERSOONLIJKE BESCHERMING		EHBO	
Inademen BIJ BLOOTSTELLING AAN HOGE CONCENTRATIES: Hoofdpijn. Misselijkheid. Duizeligheid. Verwarring. Beven. Coördinatie-/bewustzijnsstoornissen.		 Gasmasker met filtertype A bij conc. in de lucht > blootstellingsgrenswaarde		Inademen Breng het slachtoffer in de frisse lucht. Bij ademhalingsproblemen: arts raadplegen.	
Huid Prikkeling/irritatie van de huid.		 Handschoenen (nitrilrubber, viton, PVA) Beschermkleding Na gebruik handen wassen Hoofd-/halsbescherming		Huid Onmiddellijk met veel water spoelen. Gebruik van zeep toegestaan. Bij aanhoudende irritatie: naar arts.	
Ogen Irritatie van het oogweefsel.		 Veiligheidsbril		Ogen Onmiddellijk met veel water spoelen. Bij aanhoudende irritatie: naar oogarts.	
Inslikken Kans op aspiratiepneumonie. NA INNAME VAN GROTE HOEVEELHEDEN: Braken. Diarree. Zie 'na inademen'				Inslikken Mond spoelen met water. Niet laten braken. Bij onwel voelen: naar arts.	
Chronische toxiciteit Risico voor ongeboren vrucht onduidelijk NA LANGDURIGE/HERHAALDE BLOOTSTELLING/CONTACT: Rode huid. Huiduitslag/ontsteking.				Antigifcentrum 070/245.245	
MILIEU, OPRUIMING EN OPSLAG					
Milieu	WGK 2: waterverontreinigend. Afval niet in de gootsteen lozen.				
Opruimen	Draag persoonlijke beschermingsmiddelen.				
gemorst product	Morsvloeistof absorberen in niet brandbaar absorptiemiddel o.a.: zand, aarde, vermiculiet of kiezelgoer, gemalen kalksteen en opscheppen in afsluitbaar vat. Bevuilde oppervlakten reinigen met een overmaat water.				
Opslag	Opslagtemperatuur: >6°C Beschermen tegen directe zonnestralen. Geventileerde ruimte of kast met voldoende brandweerstand. Opvangkuip voorzien. Reservoir van aarding voorzien. Opslag enkel in beperkte hoeveelheid.				
GESCHIEDEN VAN: warmtebronnen, ontstekingsbronnen, oxidatiemiddelen, (sterke) zuren, (sterke) basen, licht ontvlambaar materiaal, peroxiden					
CHEMISCHE REACTIES / OVERIGE GEGEVENS					
Slechts kleine hoeveelheden in laboratorium zelf aanwezig. Steeds een gepast blusmiddel in de buurt hebben. Gas/damp zwaarder dan lucht bij 20°C Bij verbranding vorming van CO en CO2 Reageert heftig tot explosief met (sterke) oxidantia: (verhoogde) kans op brand/explosie					