TOLUEEN						
IDENTIFICATIE FYSISCHE EN CHEMISCHE EIGENSCHAPPEN						
Synoniem	-	Kleur	Kleurloos	Verschijningsvorm	Vloeistof	
Brutoformule	C7H8	Geur	Aromatisch	Zelfontbrandingstemperatuur	480 °C	
CAS-nummer	108-88-3	Kookpunt	111 °C	Explosiegrenzen	1.3 - 7 vol %	
Moleculaire massa	92.14 g/mol	Smeltpunt	-95°C	pH-waarde	neutraal	
Gebruik	Chemische stof voor laboratoria	Vlampunt	4 °C	Relatieve dichtheid	0.87	
Advies	D 3 L 3 LT 3			Oplosbaarheid in water	Niet	

ETIKETTERING

CLP (EU-GHS)				
Signaalwoord:	Gevaar			
Indeling:				\bigvee







F licht ontvlambaar Xn schadelijk

R11, R48/20, R63, R-zinnen

R65, R67

S36/37 S-zinnen

Klasse	Categorie		Gevarenaanduidingen		
Ontvlambare vloeistof	categorie 2	H225	Licht ontvlambare vloeistof en damp.		
Voortplantingstoxiciteit	categorie 2	H361d	Wordt ervan verdacht het ongeboren kind te schaden.		
Aspiratiegevaar	categorie 1	H304	Kan dodelijk zijn als de stof bij inslikken in de		
			luchtwegen terechtkomt.		
Specifieke doelorgaantoxiciteit	categorie 2	H373	Kan schade aan organen veroorzaken bij langdurige of		
bij herhaalde blootstelling			herhaalde blootstelling bij inademing		
Huidirritatie	categorie 2	H315	Veroorzaakt huidirritatie.		
Specifieke doelorgaantoxiciteit	categorie 3	H336	Kan slaperigheid of duizeligheid veroorzaken.		
bij eenmalige blootstelling					

P-zinnen

P201, P202, P210, P240, P241, P242, P243, P260, P261, P264, P271, P280, P301+P310, P302+P352, P303+P361+P353, P304+P340, P309+P311, P314, P321, P331, P332+P313, P362, P370+P378, P405,

P403+P233, P403+P235, P501

		I .
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'	Verwijderd houden van open vuur/warmte/ ontstekingsbronnen/vonken. Maatregelen treffen tegen elektrostatische opladingen	Blusmiddelen Schuim. Verneveld water. BC-poeder. Koolzuur. Volle straal (water of schuim) kan overschuimen veroorzaken
GEVAREN / RISICO	PERSOONLIJKE BESCHERMING	ЕНВО
Inademen BIJ BLOOTSTELLING AAN HOGE CONCENTRATIES: Hoofdpijn. Misselijkheid. Duizeligheid. Bedwelming. Verwarring. Bewustzijnsstoornissen.	Werken onder trekkast Gasmasker met filtertype A	Inademen Breng het slachtoffer in de frisse lucht. Bij ademhalingsproblemen: arts raadplegen.
Huid Prikkeling/irritatie van de huid.	Handschoenen (viton, PVA) Beschermkleding	Huid Onmiddellijk met veel water spoelen. Gebruik van zeep toegestaan. Kleding verwijderen vóór spoelen. Bij aanhoudende irritatie: naar arts.
	Na gebruik handen wassen	
Ogen Irritatie van het oogweefsel.	Veiligheidsbril	Ogen Onmiddellijk met veel water spoelen. Bij aanhoudende irritatie: naar oogarts.
Inslikken Kans op aspiratiepneumonie. Misselijkheid. Buikpijn. Zie 'na inademen'		Inslikken Mond spoelen met water. Zo vlug mogelijk na inname: veel water laten drinken. Niet laten braken. Bij onwel voelen: naar arts. Antigicantum 070/245 245

Chronische toxiciteit Antigifcentrum 070/245.245

Langdurige blootstelling: gevaar voor gezondheidsschade bij inademing. Mogelijk risico voor ongeboren vrucht. Veroorzaakt schade aan het centrale

NA LANGDURIGE/HERHAALDE BLOOTSTELLING/CONTACT: Huiduitslag/ontsteking. Aantasting zenuwstelsel/hersenen. Veranderingen bloedbeeld of samenstelling

MILIEU, OPRUIMING EN OPSLAG

Milieu WGK 2: waterverontreinigend. Afval niet in de gootsteen lozen.

Draag persoonlijke beschermingsmiddelen. Opruimen

Morsvloe is to fabsor beren in inert absorptiem id del o.a.: zand, aarde, vermiculiet en opscheppen in afsluit baar vat.gemorst product

Bevuilde oppervlakten reinigen met een overmaat water.

Opslag Bij kamertemperatuur. Ventilatie langs de vloer. Opvangkuip voorzien. Reservoir aarden. Opslag enkel in beperkte hoeveelheid.

GESCHEIDEN VAN: warmtebronnen, ontstekingsbronnen, oxidatiemiddelen, (sterke) zuren, halogenen

CHEMISCHE REACTIES / OVERIGE GEGEVENS

Vluchtig. Gas/damp zwaarder dan lucht bij 20°C

Bij verbranding vorming van CO en CO2

Reageert heftig met (sommige) halogenen. Reageert heftig met (sterke) oxidantia: (verhoogde) kans op brand/explosie. Reageert heftig tot explosief met (sommige) zuren

