CHLOROFORM								
IDENTIFICATIE FYSISCHE EN CHEMISCHE EIGENSCHAPPEN								
Synoniem	trichloormethaan	Kleur	Kleurloos	Verschijningsvorm	Vloeistof			
Brutoformule	CHCI3	Geur	Zoet. Etherachtig	Zelfontbrandingstemperatuur	Nvt			
CAS-nummer	67-66-3	Kookpunt	61 °C	Explosiegrenzen	Nvt			
Moleculaire massa	119.38 g/mol	Smeltpunt	-64°C	pH-waarde	-			
Gebruik	Chemische stof voor laboratoria	Vlampunt	Nvt	Relatieve dichtheid	1.5			
Advies	D 3 L 0 LT 0			Oplosbaarheid in water	Slecht, 0.8%			

ETIKETTERING

CLP (EU-GHS)					DSD	
Signaalwoord: Waarschuwing						
Indeling:						
Klasse	Categorie		Gevarenaanduidingen	Xn schadel	ijk	
Kankerverwekkendheid	categorie 2	H351	Verdacht van het veroorzaken van kanker.	R-zinnen	R22, R38, R40,	
Acute toxiciteit	categorie 4	H302	Schadelijk bij inslikken.		R48/20/22	
Specifieke doelorgaantoxiciteit bij herhaalde blootstelling	categorie 2	H373	Kan schade aan organen veroorzaken bij langdurige of herhaalde blootstelling bij inademing	S-zinnen	\$36/37	
Specifieke doelorgaantoxiciteit bij herhaalde blootstelling	categorie 2	H373	Kan schade aan organen veroorzaken bij langdurige of herhaalde blootstelling bij inslikken			
Huidirritatie	categorie 2	H315	Veroorzaakt huidirritatie.			
P-zinnen P201, P202, P280, P281						

BRAND/EXPLOSIE	PREVENTIE	MAATREGELEN	
Brand Niet brandbaar. Zie 'chemische reacties'	Verwijderd houden van open vuur/warmte.	Blusmiddelen bij omgevingsbrand Alle blusmiddelen toegestaan.	
Explosie Zie 'chemische reacties'			
GEVAREN / RISICO	PERSOONLIJKE BESCHERMING	ЕНВО	
Inademen Droge keel/keelpijn. Hoofdpijn. Misselijkheid.	Werken onder trekkast	Inademen Breng het slachtoffer in de frisse lucht. Bij	
Braken. Duizeligheid. Bedwelming. Dronken gevoel. Coördinatie-/bewustzijnsstoornissen. Aantasting lever/nierweefsel. Hartritmestoornissen.	Gasmasker met filtertype AX bij conc. in de lucht > blootstellingsgrenswaarde	ademhalingsproblemen: arts raadplegen.	
Huid Rode/droge huid. Prikkeling/irritatie van de huid. NA LANGDURIGE BLOOTSTELLING/CONTACT: Blaarvorming.	Handschoenen (PVA, viton) Beschermkleding	Huid Onmiddellijk met veel water spoelen. Gebruik van zeep toegestaan. Bij aanhoudende irritatie: naar arts.	
	Na gebruik handen wassen		
0	Hoofd-/halsbescherming	0.000	
Ogen Irritatie van het oogweefsel.	Veiligheidsbril	Ogen Onmiddellijk met veel water spoelen. Bij aanhoudende irritatie: naar oogarts.	
Inslikken		Inslikken	
Kans op aspiratiepneumonie.		Mond spoelen met water. Zo vlug mogelijl	
Zie 'na inademen'		na inname: veel water laten drinken. Niet laten braken. Bij onwel voelen: naar arts.	

Chronische toxiciteit Antigifcentrum 070/245.245

Kankerverwekkende eigenschappen voor de mens onduidelijk. Langdurige blootstelling: gevaar voor gezondheidsschade bij opname door de mond en inademing. Werkt in op het zenuwstelsel

NA LANGDURIGE/HERHAALDE BLOOTSTELLING/CONTACT: Gedrags-/concentratiestoornissen. Maag-/darmklachten. Aantasting hartweefsel/ lever/nierweefsel. Gele huidskleur.

MILIEU, OPRUIMING EN OPSLAG

Milieu WGK 3: sterk waterverontreinigend. Afval niet in de gootsteen lozen. Opruimen Draag persoonlijke beschermingsmiddelen. gemorst product Gemorst product absorberen in inert absorptiemiddel o.a.: zand, aarde, vermiculiet en opscheppen in afsluitbaar vat.

Bevuilde oppervlakten reinigen met een overmaat water.

Opslag Op een donkere en goed geventileerde plaats. Brandveilige kast. Opvangkuip voorzien. Reservoir aarden.

Enkel toegang voor bevoegde personen. Opslag enkel in beperkte hoeveelheid. **GESCHEIDEN VAN:** warmtebronnen, oxidatiemiddelen, (sterke) zuren, (sterke) basen

CHEMISCHE REACTIES / OVERIGE GEGEVENS

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

Kan elektrostatische ladingen opwekken

Bij verbranding: vorming van giftige en bijtende dampen (fosgeen, waterstofchloride, chloor, koolstofmonoxide/koolstofdioxide)

Reageert heftig tot explosief met vele verbindingen: warmteontwikkeling

Ontbindt langzaam o.i.v. licht en aan de lucht: vorming van giftige en bijtende dampen (fosgeen, chloor, waterstofchloride)

Reageert met (sterke) oxidantia: vorming van giftige en bijtende dampen (fosgeen, chloor)

