

1,2-dichloorethaan (C₂H₄Cl₂)



Algemene gegevens	
CAS nr: 107-06-2	
EU-etikettering: R-zinnen: 45-11-22-36/37/38 S-zinnen: : 53-45	<div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="text-align: center;">  Licht ontvlambaar </div> <div style="text-align: center;">  Zeer giftig </div> </div>
CLP (EU-GHS): Signaalwoord: GEVAAR H: 225-350-302-319-335-315	<div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="text-align: center;">  Licht ontvlambaar </div> <div style="text-align: center;">  Doelorgaan - toxisch </div> <div style="text-align: center;">  Gezondheidsgevaar </div> </div>
Indicatieve grenswaarde TGG 8 uur: 7 mg/m ³ (H) Omrekenfactor: 7 mg/m ³ = 1,7 ppm bij 20 °C en 1013 mbar	
Fysische eigenschappen	
Kookpunt: 84 °C Explosiegrenzen, volume% in lucht: 6,2 – 16 1,2 dichloorethaan heeft een typerende geur.	Relatieve dampdichtheid (lucht = 1): 1,2 Het gas is zwaarder dan lucht. Brandgevaar: zeer brandgevaarlijk.
Gezondheidsrisico's	
Acuut inademingsgevaar Als dit gas vrijkomt in de lucht, bereikt het zeer snel een concentratie die gevaarlijk is voor de gezondheid.	
Wijze van opname Het lichaam neemt deze stof op via inademen en via de huid.	
Symptomen <u>Inademen:</u> Irritatie van de luchtwegen, branderig gevoel, benauwdheid, longschade, misselijkheid, braken, hoofdpijn, coördinatiestoornissen, slaperigheid, bewusteloosheid, hartritmestoornissen, lever- en nierfunctiestoornissen. <u>Huid:</u> Roodheid, irritatie en dermatitis. <u>Ogen:</u> Roodheid, pijn en irritatie.	

Gezondheidsrisico's (vervolg)

Gevolgen bij eenmalige blootstelling

Inademen: De effecten op de ademhalingswegen beginnen met irritatie en branderig gevoel van de bovenste luchtwegen en hoesten. Bij blootstelling aan hoge concentraties kunnen deze symptomen uiteindelijk leiden tot benauwdheidsklachten en longoedeem. Tot 20 uur na blootstelling kan longoedeem optreden.

Afhankelijk van de concentratie en duur van de blootstelling kunnen de verschijnselen beginnen met misselijkheid, braken en buikpijn. Dit geldt tevens voor effecten op het centrale zenuwstelsel, zoals hoofdpijn, duizeligheid, coördinatiestoornissen en slaperigheid. Blootstelling aan hoge concentraties kan uiteindelijk ook leiden tot bewusteloosheid.

Verder kunnen na blootstelling lever- en nierfunctiestoornissen optreden.

Huid: Afhankelijk van de concentratie en duur van de blootstelling aan de damp kunnen irritatie, roodheid en dermatitis optreden.

Ogen: Afhankelijk van de concentratie en duur van de blootstelling aan de damp kunnen roodheid, irritatie en pijn van de ogen optreden.

Gevolgen bij herhaalde en/of langdurige blootstelling

Huidcontact kan door beschadiging eczeem veroorzaken. De stof kan op de lever en de galgallen inwerken met orgaanbeschadiging als gevolg. 1,2-Dichloorethaan wordt beschouwd als kankerverwekkend en kan schade toebrengen aan de erfelijke eigenschappen.

Persoonlijke beschermingsmiddelen

Adembescherming: Gebruik een volgelaatmasker met filtertype A bij korte blootstelling (< 15 minuten) en als de concentratie rond de grenswaarde ligt. Gebruik in overige situaties onafhankelijke adembescherming (ademlucht). Lees altijd eerst de gebruiksinstructie van de leverancier.

Huidbescherming: Gebruik handschoenen (polyvinylalcohol) en gerichte beschermende kleding bij korte blootstelling aan concentraties rond de grenswaarde. Gebruik in overige situaties een gaspak bij blootstelling ruim boven de grenswaarde.

Ogen: Gebruik een volgelaatmasker of gaspak bij blootstelling ruim onder de grenswaarde. Bij mogelijkheid van spatten volstaat een gelaatsscherm.

EHBO en medische behandeling

Inademen: Frisse lucht, rust, halfzittende houding, zo nodig extra zuurstof toedienen en naar een ziekenhuis vervoeren.

Ogen: Minimaal 15 minuten spoelen met water (eventueel contactlenzen verwijderen), dan naar de oogarts brengen.

Huid: Verontreinigde kleding uittrekken, huid spoelen en wassen met water en zeep.

Opmerkingen

Bij calamiteiten deze kaart, het meetrapport en het registratieformulier meenemen naar het ziekenhuis. Laat een arts bellen met het NVIC (+31(0)30-2748888).

Toelichting Tipkaart 1,2-Dichloorethaan (C₂H₄Cl₂)

Algemene toelichting	Deze tipkaart maakt onderdeel uit van het stappenplan 'Veilig werken met gassen in zeecontainers'. De infokaart bevat de meest relevante informatie voor betrokken werknemers. De infokaart is daarmee een samenvatting van de chemiekaart van die stof uit het Chemiekaartenboek 2010. De kaart is aangevuld met informatie over gezondheidsschade afkomstig van het NVIC.
CAS-nummer	Chemical Abstracts Service Registry Number Om identificatie makkelijk te maken, is bij elke stof het zogenoemde CAS-nummer opgenomen. Dat is het unieke nummer waaronder de stof door de 'Chemical Abstract Service' is geregistreerd.
R-zinnen	11: Licht ontvlambaar. 22: Schadelijk bij opname door de mond. 36/37/38: Irriterend voor de ogen, de ademhalingswegen en de huid. 45: Kan kanker veroorzaken.
S-zinnen	53: Blootstelling vermijden – raadpleeg speciale aanwijzingen vóór gebruik. 45: In geval van ongeval of indien men zich onwel voelt, onmiddellijk een arts raadplegen (indien mogelijk hem deze kaart tonen).
H-zinnen (conform CLP)	225: Licht ontvlambare vloeistof en damp. 350: Kan kanker veroorzaken. 302: Schadelijk bij inslikken. 319: Veroorzaakt ernstige oogirritatie. 335: Kan irritatie van de luchtwegen veroorzaken. 315: Veroorzaakt huidirritatie.
Wettelijke grenswaarde	De geldende Nederlandse grenswaarde, opgegeven in een tijdgewogen gemiddelde van 8 uur per dag (TGG 8). De vermelde grenswaarden gelden bij een temperatuur van 20°C en een druk van 101,3 Pa.
TGG 8	Tijdgewogen gemiddelde van 8 uur per dag.
Kookpunt	Het kookpunt is de temperatuur bij 1 bar waarbij een vloeistof overgaat in damp.
Explosiegrenzen, volume% in lucht	De explosiegrenzen bepalen het gebied waarbinnen een mengsel van lucht met een gas, damp, nevel of poeder bij ontsteking kan ontbranden of exploderen.
Relatieve dampdichtheid ten opzichte van Lucht	Massa van een damp ten opzichte van lucht. Lucht = 1. < 1 = lichter dan lucht. Gas of damp stijgt op. > 1 = zwaarder dan lucht. Gas of damp zakt.
NVIC	Nationale Vergiftigingen Informatiecentrum. Het NVIC is per 1-7-2011 onderdeel van het UMC Utrecht.