

International Chemical Safety Cards

OXAALZUUR DIHYDRAAT

ICSC: 0707



Dicarbonzuur dihydraat
 $C_2H_2O_4 \cdot 2H_2O$ / $HOOC-COOH \cdot 2H_2O$
 Molecuulmassa: 126.1

ICSC nr: 0707
 CAS nr: 6153-56-6
 RTECS nr: [RO2450000](#)
 EG nr : 607-006-00-8
 03.12.1990 Goedgekeurd in vergadering van experts

SOORTEN GEVAAR/ BLOOTSTELLING	ONMIDDELLIJK GEVAAR/ SYMPTOMEN	VOORKOMEN	EERSTE HULP/ BRANDBLUSSEN
BRAND	Brandbaar.	GEEN open vuur.	Sproeistraal van water of poeder.
ONTPLOFFING			

BLOOTSTELLING		STRIKTE HYGIENE!	
• Inademing	Hoesten. Hoofdpijn. Kortademigheid. Keelpijn.	Verluchting (niet als het om poeder gaat), plaatselijke afzuiging, of ademhalingsbescherming .	Frisse lucht, rust. Raadpleeg een arts.
• Huid	Bijtend. Roodheid. Pijn.	Beschermende handschoenen. Beschermende kledij.	Verwijder besmette kledij. Spoel de huid met veel water of neem een douche.
• Ogen	Bijtend. Roodheid. Pijn. Gestoord zicht. Ernstige diepe brandwonden.	Veiligheidsbril of gelaatsscherm.	Eerst gedurende verschillende minuten spoelen met veel water (indien mogelijk contactlenzen wegnemen), dan naar een (oog)arts brengen.
• Inslikken	Bijtend. Buikkrampen. Brandend gevoel. Hoofdpijn. Misselijkheid. Braken. (Zie Inademing).	Niet eten, drinken of roken tijdens het werk.	Spoel de mond. NIET laten braken. Veel water laten drinken. Raadpleeg een arts.

OPRUIMEN VAN GEMORSTE STOF	OPSLAG	VERPAKKING & ETIKETTERING
Veeg de gemorste stof bij elkaar en schep in vaten. Spoel daarna de restanten weg met veel water. (Bijkomende persoonlijke bescherming: filtermasker met P2 filter voor schadelijke deeltjes.)	Gescheiden van sterk oxiderende stoffen en sterke basen.	Symbool Xn R: 21/22 S: 2-24/25 

LEES BELANGRIJKE INFORMATIE OP DE ACHTERZIJDE

ICSC: 0707

Gemaakt binnen het kader van de samenwerking tussen het Internationaal Programma over Chemische Veiligheid en de Commissie van de Europese Gemeenschappen (C) IPCV, CEG 2002

International Chemical Safety Cards

OXAALZUUR DIHYDRAAT

ICSC: 0707

B E L A N G R I J K E	FYSISCHE TOESTAND; VOORKOMEN: KLEURLOZE KRISTALLEN .	WIJZE VAN OPNAME: De stof kan in het lichaam worden opgenomen door inademing van de aerosol , doorheen de huid en door inslikken.
	FYSISCHE GEVAREN:	INADEMINGSRISICO: Een voor de gezondheid schadelijke verontreiniging van de lucht, zal eerder traag worden bereikt bij verdamping van deze stof bij 20°C, bij sproeien of verstuiwen echter sneller.
G E G E V E N S	CHEMISCHE GEVAREN: De stof ontleedt bij verhitting tot ongeveer 150 C, met vorming van giftige en bijtende dampen. De stof is een matig sterk zuur dat hevig reageert met sterke basen. Reageert hevig met oxiderende stoffen met brand- en ontplofingsgevaar. Reageert met zilver, met vorming van ontplofbare producten.	EFFECTEN BIJ KORTSTONDIGE BLOOTSTELLING: De aerosol is bijtend voor de ogen en de huid. Blootstelling zou anorexia, speekselafscheiding en neusloop met toenemende zwakte, ademnood en bezwijken kunnen veroorzaken.
	BLOOTSTELLINGSGRENZEN: Drempelwaarde (voor oxaalzuur): TWA: 1 mg/m ³ STEL: 2 mg/m ³ (ACGIH 2002).	EFFECTEN BIJ LANGDURIGE OF HERHAALDE BLOOTSTELLING: De stof kan effecten hebben op de nieren, het hart, de schildklier en zenuwweefsel , met als gevolg een verstoorde werking van organen.

FYSISCHE EIGENSCHAPPEN	Sublimatiepunt: zie Nota's Smeltpunt: 102°C Dichtheid: 1.7 g/cm ³	Oplosbaarheid in water, g/100 ml: 10 Dampspanning, Pa bij 30°C: zie Nota's Relatieve dampdichtheid (lucht = 1): 3.1 Octanol/water verdelingscoëfficiënt als log Pow: -0.7 (berekend)
-------------------------------	--	---

MILIEUGEGEVENS	
-----------------------	--

NOTA'S

Het schijnbare smeltpunt ten gevolge van het verlies van kristalwater is opgegeven. De watervrije vorm van oxaalzuur heeft een sublimatiepunt bij 157°C, terwijl smelten plaatsgrijpt bij 187°C onder ontleding bij snel opwarmen. De aanbevelingen op deze kaart zijn ook van toepassing op de watervrije vorm van oxaalzuur.

NFPA gevarencode: H3; F1; R0.

BIJKOMENDE INFORMATIE

Grenswaarden voor beroepsmatige blootstelling die in België van toepassing zijn

ICSC: 0707

OXAALZUUR DIHYDRAAT

(c) IPCV, CEG 2002

WETTELIJKE KENNISGEVING:	Noch de CEG, noch het IPCV, noch de vertalers, noch enige persoon die optreedt voor de CEG of het IPCV zijn verantwoordelijk voor het gebruik dat van deze informatie zou kunnen worden gemaakt. Deze kaart geeft de visie weer van de groep van experts die in het kader van het International Programme on Chemical Safety de kaarten samenstellen en evalueren en kan afwijken van de door nationale wetgeving gedane aanbevelingen of verplichtingen. De gebruiker wordt dus verzocht om de voorschriften in zijn land te raadplegen en op te volgen. (c) IPCV, CEG 2002
---------------------------------	---