CALCIUMCHLORIDE					
IDENTIFICATIE	FYSISCHE EN CHEMISCHE EIGENSCHAPPEN				
Synoniem	Calciumdichloride	Kleur	Wit tot grijs	Verschijningsvorm	Kristallijne vaste stof/poeder. Korrels.
Brutoformule	CaCl2	Geur	Reukloos	Zelfontbrandingstemperatuur	Nvt
CAS-nummer	10043-52-4	Kookpunt	1670°C	Explosiegrenzen	-
Moleculaire massa	110.99 g/mol	Smeltpunt	772°C	pH-waarde	-
Gebruik	Chemische stof voor laboratoria	Vlampunt	nvt	Relatieve dichtheid	2.2
Advies	D 1 L 1 LT 1			Oplosbaarheid in water	Goed, 75%

## **ETIKETTERING**

CLP (EU-GHS)

Signaalwoord: Waarschuwing

Indeling:

Klasse Categorie Gevarenaanduidingen
Oogirritatie categorie 2 H319 Veroorzaakt ernstige oogirritatie.

Xi irriterend
R-zinnen R36
S-zinnen S22, S24

P-zinnen P264, P280, P305+351+P338, P337+P313

BRAND/EXPLOSIE	PREVENTIE	MAATREGELEN
Brand/explosie Niet brandbaar. Zie 'chemische reacties'	Verwijderd houden van open vuur/warmte.	Blusmiddelen bij omgevingsbrand Geen water.
<b>Explosie</b> Zie 'chemische reacties'		
GEVAREN / RISICO	PERSOONLIJKE BESCHERMING	ЕНВО
Inademen BIJ BLOOTSTELLING AAN HOGE CONCENTRATIES: Lichte irritatie. Hoesten. Lopende neus.	Werken onder trekkast  Bij stofontwikkeling: stofmasker met filtertype P1	Inademen Breng het slachtoffer in de frisse lucht. Bij ademhalingsproblemen: arts raadplegen.
<b>Huid</b> Lichte irritatie. Rode huid.	Handschoenen (butylrubber, PVC)  Beschermkleding	Huid Spoelen met water. Gebruik van zeep toegestaan. Bij aanhoudende irritatie: naar arts.
	Na gebruik handen wassen	
<b>Ogen</b> Irritatie van het oogweefsel. Gestoord gezichtsvermogen.	Veiligheidsbril	Ogen Onmiddellijk met veel water spoelen. Bij aanhoudende irritatie: naar oogarts.
Inslikken Braken. Buikpijn.		Inslikken  Mond spoelen met water. Zo vlug mogelijk na inname: veel water laten drinken. Niet laten braken. Bij onwel voelen: arts raadplegen.
Chronische toxiciteit		Antigifcentrum 070/245.245

## MILIEU, OPRUIMING EN OPSLAG

MilieuWGK 1: zwak waterverontreinigendOpruimenDraag persoonlijke beschermingsmiddelen.

**gemorst product** Gemorst product opscheppen in afsluitbaar vat. Bevuilde oppervlakten reinigen met een overmaat water.

**Opslag** Droog en op een goed geventileerde plaats.

**GESCHEIDEN VAN:** warmtebronnen, metalen, water/vocht

## **CHEMISCHE REACTIES / OVERIGE GEGEVENS**

 $Hy groscopische \ stof. \ Preventiemaatregelen \ gelden \ uitsluitend \ voor \ de \ stof \ in \ droge \ toestand.$ 

Reageert langzaam o.i.v. water (vocht) met (sommige) metalen: vorming van licht ontvlambare gassen/dampen (waterstof).

Reageert exotherm met water. Heftige exotherme reactie met warm water. \\

Bij verbranding: vorming van giftige en bijtende gassen/dampen (waterstofchloride, chloor)

Reageert heftig met (sommige) verbindingen.

