AMMONIUMOXALAAT								
IDENTIFICATIE	ENTIFICATIE FYSISCHE EN CHEMISCHE EIGENSCHAPPEN							
Synoniem	Diammoniumoxalaat	Kleur	Kleurloos tot wit	Verschijningsvorm	Kristallijne vaste stof Poeder. Korrels			
Brutoformule	(NH4)2C2O4.H2O	Geur	Reukloos	Zelfontbrandingstemperatuur	-			
CAS-nummer	6009-70-7	Kookpunt	Nvt	Explosiegrenzen	-			
Moleculaire massa	142.11 g/mol	Smeltpunt	Nvt	pH-waarde	6.4			
Gebruik	Chemische stof voor laboratoria	Vlampunt	-	Relatieve dichtheid	1.5			
Advies	D 1 L 2 LT 2			Oplosbaarheid in water	Matig, 5%			

ETIKETTERING

CLP (EU-GHS))
6. 1 1	

Signaalwoord: Waarschuwing

Indeling:	ling:					
Klasse	Categorie		Gevarenaanduidingen			
Acute toxiciteit	categorie 4*	H312	Schadelijk bij contact met de huid.			
Acute toxiciteit	categorie 4*	H302	Schadelijk bij inslikken.			

DSD



Xn schadelijk R-zinnen R21/22 S-zinnen S24/25

P-zinnen P280, P264, P270, P312, P322, P302+P352, P363, P301+P312, P330, P501

VENTIE	MAATREGELEN
ijderd houden van open vuur/warmte.	Blusmiddelen Alle blusmiddelen toegestaan.
SOONLIJKE BESCHERMING	ЕНВО
Bij stofontwikkeling: stofmasker met filtertype P2	Inademen Breng het slachtoffer in de frisse lucht. Bij ademhalingsproblemen: arts raadplegen. Arts: corticoïde spray toedienen.
Handschoenen (butylrubber) Beschermkleding	Huid Spoelen met water en zeep. Kleding verwijderen vóór spoelen. Bij aanhoudende irritatie: naar arts.
Na gebruik handen wassen	
Gelaatsscherm	Ogen Spoelen met water. Bij aanhoudende irritatie: naar oogarts.
	Inslikken Mond spoelen met water. Zo vlug mogelijk na inname: veel water laten drinken. Niet laten braken. Bij onwel voelen: naar arts. Antigifcentrum 070/245.245

VOLGENDE SYMPTOMEN KUNNEN VERTRAAGD OPTREDEN: Ademhalingsmoeilijkheden. Aantasting nierweefsel.

MILIEU, OPRUIMING EN OPSLAG

Milieu WGK 1: zwak waterverontreinigend.

Afval niet in de gootsteen lozen.

Draag persoonlijke beschermingsmiddelen. Opruimen

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

Opslag Droog. Beschermen tegen directe zonnestralen.

GESCHEIDEN VAN: warmtebronnen, oxidatiemiddelen, (sterke) zuren

CHEMISCHE REACTIES / OVERIGE GEGEVENS

Bij verhitting/verbranding: vorming van giftige en bijtende gassen/dampen (ammoniak, nitreuze dampen, koolstofmonoxide/koolstofdioxide) Reageert heftig tot explosief met (sommige) zuren/basen/(sterke) oxidantia.

