CALCIUMNITRAAT						
IDENTIFICATIE FYSISCHE EN CHEMISCHE EIGENSCHAPPEN						
Synoniem	-	Kleur	kleurloos	Verschijningsvorm	Kristallijne vaste stof Korrels	
Brutoformule	Ca(NO3)2	Geur	Reukloos	Zelfontbrandingstemperatuur	-	
CAS-nummer	10124-37-5	Kookpunt	Nvt	Explosiegrenzen	-	
Moleculaire massa	164.09 g/mol	Smeltpunt	561 °C	pH-waarde	4 - 6	
Gebruik	Chemische stof voor laboratoria	Vlampunt	Nvt	Relatieve dichtheid	2.5	
Advies	D 2 L 2 LT 2			Oplosbaarheid in water	Volledig, 121%	

ETIKETTERING

CLP (EU-GHS) DSD Signaalwoord: Waarschuwing Indeling: O oxiderend Klasse Categorie Gevarenaanduidingen Oxiderende vaste stof categorie 3 H272 Kan brand bevorderen; oxiderend. Xi irriterend Oogirritatie categorie 2 H319 Veroorzaakt ernstige oogirritatie.

R-zinnen R08, R36 S07/08, S17, S26, S-zinnen

S36

BRAND/EXPLOSIE	PREVENTIE	MAATREGELEN
Brand Niet brandbaar. Brandbevorderend. Zie 'chemische reacties'	Verwijderd houden van open vuur/warmte.	Blusmiddelen Water.
Explosie Zie 'chemische reacties'		
GEVAREN / RISICO	PERSOONLIJKE BESCHERMING	ЕНВО
Inademen NA INADEMEN VAN STOF: Droge keel/keelpijn. Hoesten. Irritatie luchtwegen en neusslijmvlies.	Werken onder trekkast Bij stofontwikkeling: stofmasker met filtertype P2	Inademen Breng het slachtoffer in de frisse lucht. Bij ademhalingsproblemen: arts raadplegen.
Huid Rode huid. Jeuk	Handschoenen (butylrubber, PVC) Beschermkleding	Huid Spoelen met water. Gebruik van zeep toegestaan. Kleding verwijderen vóór spoelen. Bij aanhoudende irritatie: naar arts.
Ogen Irritatie/roodheid van het oogweefsel.	Na gebruik handen wassen Veiligheidsbril	Ogen Onmiddellijk met veel water spoelen. Bij
Inslikken Misselijkheid. Buikpijn. NA INNAME VAN GROTE HOEVEELHEDEN: Blauwgrijze huidskleur. Duizeligheid. Ademhalingsmoeilijkheden. Chronische toxiciteit		aanhoudende irritatie: naar oogarts. Inslikken Mond spoelen met water. Zo vlug mogelijk na inname: veel water laten drinken. Bij onwel voelen: naar arts. Antigifcentrum 070/245.245

MILIEU, OPRUIMING EN OPSLAG

Milieu WGK 1: zwak waterverontreinigend.

Afval niet in de gootsteen lozen.

Draag persoonlijke beschermingsmiddelen. Opruimen

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

Opslag Droog, bij omgevingstemperatuur.

GESCHEIDEN VAN: warmtebronnen, brandbare stoffen, reductiemiddelen, (sterke) zuren, (sterke) basen, metalen,

organisch materiaal, water/vocht

CHEMISCHE REACTIES/OVERIGE GEGEVENS

Hygroscopisch

In fijn verdeelde toestand: ontbindt explosief o.i.v. temperatuurverhoging

Ontbindt o.i.v. temperatuurverhoging: vorming van giftige en bijtende dampen (nitreuze dampen) en zuurstofvorming met verhoogde kans op brand/explosie

Reageert met brandbare stoffen: kans op spontane ontbranding

Reageert heftig tot explosief met vele verbindingen o.a.: met (sterke) reductantia, met (sommige) basen en met organisch materiaal

Reageert heftig met (sommige) zuren: vorming van giftige en bijtende gassen/dampen (nitreuze dampen)

