				URE	UM					
IDENTIFICATIE			FYSISCHE EN CHEMISCHE EIGENSCHAPPEN							
ynoniem -							Verschijningsvorm		Kristallijne vaste stof/poeder.	
Brutoformule CAS-nummer	CH4N2O 57-13-6		Geur Ammoniakgeur Kookpunt Nvt		Ontbindingstemperatuur Explosiegrenzen		atuur	Bolletjes. Korrels > 133 °C		
Moleculaire massa	60.07 g/mol		Sme	eltpunt	133 °C	pH-wa	arde		7.2	
Gebruik			Vlampunt Nvt		Relatieve dichtheid			1.3		
Advies	D 1 L 1	LT 1				Oplost	aarheid in w	ater	Volledig, 100%	
ETIKETTERING										
CLP (EU-GHS)								DSD		
Signaalwoord: - Indeling:		Niet in	gedeel	d als ge	evaarlijk			Niet in	gedeeld als lijk	
Klasse		Categorie		Gevar	enaanduidingen			-		
							R-zinnen -			
			l.					S-zinne	n -	
P-zinnen -										
BRAND/EXPLOSIE			PREVENTIE				MAATREGELEN			
Brand Niet brandbaar. Zie 'chemische reacties'			Verwijderd houden van open vuur/warmte.				Blusmiddelen bij omgevingsbrand Alle blusmiddelen toegestaan.			
Explosie Zie 'chemische reaction	es'									
GEVAREN / RISICO			PERSOONLIJKE BESCHERMING				ЕНВО			
Inademen NA INADEMEN VAN STOF: Droge keel/keelpijn. Hoesten.			Report of the second of the se	Bij stof: stofmasker met filtertype P1			Inademen Breng het slachtoffer in de frisse lucht. E ademhalingsproblemen: arts raadpleger			
				Handschoenen (butylrubber, PVC Huid Spoel						
					choenen (butylrub	ber,	Spoelen m		•	
Hoesten.				PVC	choenen (butylrub ermkleding	ber,	Spoelen m		· ·	
Hoesten.				PVC Besche		ber,	Spoelen mo		· ·	
Hoesten. Huid - Ogen Roodheid van het oog	weefsel			PVC Besche	ermkleding	ber,	Spoelen me toegestaan arts. Ogen Spoelen me irritatie: na	. Bij aanh et water.	noudende irritatie: n	
Hoesten. Huid - Ogen				PVC Besche	ermkleding	ber,	Spoelen m toegestaan arts. Ogen Spoelen m irritatie: na Inslikken Mond spoe na inname	et water. ar oogar elen met	noudende irritatie: n	

Milieu WGK 1: zwak waterverontreinigend.

Afval niet in de gootsteen lozen.

Opruimen Draag persoonlijke beschermingsmiddelen.

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

Opslag Droog, op een goed geventileerde plaats. Beschermen tegen directe zonnestralen.

<u>GESCHEIDEN VAN:</u> warmtebronnen, oxidatiemiddelen, (sterke) zuren, halogenen, water/vocht

CHEMISCHE REACTIES / OVERIGE GEGEVENS

Hygroscopisch

Kan elektrostatische ladingen opwekken

Ontbindt langzaam o.i.v. water (vocht) en aan vochtige lucht: vorming van bijtende dampen (ammoniak)

Bij verbranding: vorming van giftige en bijtende dampen (nitreuze dampen, ammoniak, koolstofmonoxide/koolstofdioxide)

Reageert heftig tot explosief met (sommige) halogeenverbindingen: warmteontwikkeling

Reageert met vele verbindingen o.a.: met (sterke) oxidantia: (verhoogde) kans op brand/explosie

