





MAGNESIUMCARBONAAT					
IDENTIFICATIE			FYSISCHE EN CHEMISCHE EIGENSCHAPPEN		
Synoniem -			Kleur Wit	Versijningsvorm	Kristallijne vaste stof/poeder
Brutoformule MgCO3			Geur Reukloos	Zelfontbrandingstemperatuur	Nvt
CAS-nummer 546-93-0			Kookpunt Nvt	Explosiegrenzen	-
Moleculaire massa 84.32 g/mol			Smeltpunt 990 °C	pH-waarde	-
Gebruik Chemische stof voor laboratoria			Vlampunt Nvt	Relatieve dichtheid	3.0
Advies D 1 L 1 LT 1				Oplosbaarheid in water	Niet
ETIKETTERING					
CLP (EU-GHS)				DSD	
Signaalwoord: - Niet ingedeeld als gevaarlijk				Niet ingedeeld als gevaarlijk	
Indeling:					
Klasse	Categorie		Gevarenaanduidingen		
-	-	-	-		
P-zinnen -				R-zinnen -	
				S-zinnen -	
BRAND/EXPLOSIE		PREVENTIE		MAATREGELEN	
Brand Niet brandbaar.				Blusmiddelen bij omgevingsbrand Alle blusmiddelen toegestaan.	
Explosie -					
GEVAREN / RISICO		PERSOONLIJKE BESCHERMING		EHBO	
Inademen BIJ BLOOTSTELLING AAN HOGE CONCENTRATIES: Hoesten. Lichte irritatie.		 Bij stof: stofmasker		Inademen Breng het slachtoffer in de frisse lucht. Bij ademhalingsproblemen: arts raadplegen.	
Huid -		 Handschoenen		Huid Spoelen met water. Gebruik van zeep toegestaan. Bij aanhoudende irritatie: naar arts.	
		 Beschermkleding			
Ogen Lichte irritatie.		 Veiligheidsbril		Ogen Spoelen met water. Bij aanhoudende irritatie: naar oogarts.	
Inslikken -				Inslikken Mond spoelen met water. Zo vlug mogelijk na inname: veel water laten drinken. Bij onwel voelen: naar arts.	
Chronische toxiciteit -				Antigifcentrum 070/245.245	
MILIEU, OPRUIMING EN OPSLAG					
Milieu		WGK 0: niet waterverontreinigend.			
Opruimen		Draag persoonlijke beschermingsmiddelen.			
gemorst product		Gemorst product opscheppen in afsluitbaar vat. Bevuilde oppervlakten reinigen met een overmaat water.			
Opslag		Droog.			
GESCHEIDEN VAN: warmtebronnen, (sterke) zuren					
CHEMISCHE REACTIES / OVERIGE GEGEVENS					
Ontbindt o.i.v. temperatuurverhoging: vorming van irriterende dampen o.a.: koolstofdioxide					
Reageert heftig met (sommige) zuren: vorming van schadelijke dampen (koolstofdioxide)					