




KALIUMWATERSTOF CARBONAAT						
IDENTIFICATIE			FYSISCHE EN CHEMISCHE EIGENSCHAPPEN			
Synoniem	kaliumbicarbonaat		Kleur	Kleurloos tot wit	Verschijningsvorm	Kristallijne vaste stof/poeder
Brutoformule	KHCO3		Geur	Reukloos	Ontbindingstemperatuur	> 127 °C
CAS-nummer	298-14-6		Kookpunt	Nvt	Explosiegrenzen	-
Moleculaire massa	100.11 g/mol		Smeltpunt	Nvt	pH-waarde	8.4 - 8.6
Gebruik	Chemische stof voor laboratoria		Vlampunt	Nvt	Relatieve dichtheid	2.2
Advies	D 1	L 1	LT 1		Oplosbaarheid in water	Goed, 33%
ETIKETTERING						
CLP (EU-GHS)					DSD	
Signaalwoord: -			Niet ingedeeld als gevaarlijk		Niet ingedeeld als gevaarlijk	
Indeling:						
Klasse	Categorie		Gevarenaanduidingen			
-	-		-			
P-zinnen -						
BRAND/EXPLOSIE		PREVENTIE		MAATREGELEN		
Brand				Blusmiddelen bij omgevingsbrand		
Niet brandbaar.				Alle blusmiddelen toegestaan.		
Explosie						
Geen direct explosiegevaar.						
GEVAREN / RISICO		PERSOONLIJKE BESCHERMING		EHBO		
Inademen				Inademen		
NA INADEMEN VAN STOF: Hoesten.		Bij stofontwikkeling: stofmasker met filtertype P1		Breng het slachtoffer in de frisse lucht. Bij ademhalingsproblemen: arts raadplegen.		
Huid				Huid		
Lichte irritatie.		Beschermkleding		Spoelen met water. Gebruik van zeep toegestaan. Bij aanhoudende irritatie: naar arts.		
Ogen				Ogen		
-		Veiligheidsbril		Spoelen met water. Bij aanhoudende irritatie: naar oogarts.		
Inslikken				Inslikken		
NA INNAME VAN GROTE HOEVEELHEDEN:				Mond spoelen met water. Zo vlug mogelijk na inname: veel water laten drinken. Laten braken indien mogelijk. Bij onwel voelen: naar arts.		
Veranderingen in bloedbeeld of –samenstelling.						
Krampen. Vertraagde hartwerking.						
Chronische toxiciteit				Antigifcentrum 070/245.245		
-						
MILIEU, OPRUIMING EN OPSLAG						
Milieu	WGK 1: zwak waterverontreinigend.					
	Afval niet in de gootsteen lozen.					
Opruimen	Draag persoonlijke beschermingsmiddelen.					
gemorst product	Gemorst product opscheppen in afsluitbaar vat. Restant wegspoelen met veel water					
Opslag	Droog en op een goed geventileerde plaats.					
	GESCHIEDEN VAN: oxidatiemiddelen, (sterke) zuren					
CHEMISCHE REACTIES / OVERIGE GEGEVENS						
Hygroscopisch						
Bij verbranding vorming van CO en CO2 en vorming van metaalrook						