KALIUMPEROXODISULFAAT						
IDENTIFICATIE FYSISCHE EN CHEMISCHE EIGENSCHAPPEN						
Synoniem	Kaliumpersulfaat, dikaliumperoxydisulfaat	Kleur	Kleurloos-wit	Verschijningsvorm	Kristallijne vaste stof/poeder	
Brutoformule	K2S2O8	Geur	Reukloos	Ontbindingstemperatuur	< 100 °C	
CAS-nummer	7727-21-1	Kookpunt	Nvt	Explosiegrenzen	-	
Moleculaire massa	270.32 g/mol	Smeltpunt	< 100 °C	pH-waarde	4.1	
Gebruik	Chemische stof voor laboratoria	Vlampunt	Nvt	Relatieve dichtheid	2.5	
Advies	D 2 L 3 LT 3			Oplosbaarheid in water	Matig, 5.0%	

ETIKETTERING CLP (EU-GHS)

Signaalwoord: Gevaar Indeling: Categorie Gevarenaanduidingen Klasse categorie 3 Oxiderende vaste stof H272 Kan brand bevorderen; oxiderend. Acute toxiciteit categorie 4 H302 Schadelijk bij inslikken. Veroorzaakt ernstige oogirritatie. Oogirritatie categorie 2 H319 Specifieke doelorgaantoxiciteit bij H335 Kan irritatie van de luchtwegen veroorzaken. categorie 3 eenmalige blootstelling S-zinnen Huidirritatie categorie 2 H315 Veroorzaakt huidirritatie. Sensibilisatie van de luchtwegen Kan bij inademing allergie- of astmasymptomen categorie 1 H334





O oxiderend Xn schadelijk

DSD

R-zinnen

R08, R22, R36/37/38,

> R42/43 S22, S24, S26, S37

Onmiddellijk met veel water spoelen. Bij aanhoudende irritatie: naar oogarts.

Mond spoelen met water. Zo vlug mogelijk

na inname: veel water laten drinken. Niet

Inslikken

P-zinnen

Sensibilisatie van de huid

H317 P210, P221, P220, P280, P285, P261, P271, P264, P272, P270, P312, P321, P301+P312, P302+P352, P304+P340, P304+P341, P305+P351+P338, P342+P311, P332+P313, P333+P313, P362, P363,

categorie 1

P337+P313, P330, P370+P378, P405, P40	3+P233, P501		
BRAND/EXPLOSIE	PREVENTIE	MAATREGELEN	
Brand Niet brandbaar. Brandbevorderend. Zie 'chemische reacties'	Verwijderd houden van open vuur/ warmte/kleding.	Blusmiddelen bij omgevingsbrand Alle blusmiddelen toegestaan.	
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. Arts: corticoïde spray toedienen.	
Huid Rode huid. Prikkeling/irritatie van de huid.	Handschoenen (rubber, polyethyleen, PVC) Beschermkleding	Huid Onmiddellijk met veel water en zeep spoelen. Bij aanhoudende irritatie: naar arts.	
	Na gebruik handen wassen		
Ogen	Gelaatsscherm	Ogen	

of ademhalingsmoeilijkheden veroorzaken.

Kan een allergische huidreactie veroorzaken.

laten braken. Bij onwel voelen: naar arts. Antigifcentrum 070/245.245 Chronische toxiciteit

Sensibilisatie mogelijk bij contact met de hujd. Sensibilisatie mogelijk bij inademen.

NA LANGDURIGE/HERHAALDE BLOOTSTELLING/CONTACT: Jeuk. Huiduitslag/ontsteking. Kans op ontsteking van de luchtwegen. Ademhalingsmoeilijkheden.

MILIEU, OPRUIMING EN OPSLAG

Irritatie/roodheid van het oogweefsel.

Misselijkheid. Braken. Irritatie maag-

darmslijmvliezen. Buikpijn. Diarree.

Inslikken

WGK 1: zwak waterverontreinigend. Afval niet in de gootsteen lozen. Milieu

Opruimen Draag persoonlijke beschermingsmiddelen.

Morsstof afdekken met niet brandbaar materiaal o.a.: droog zand/droge aarde/vermiculiet/gemalen kalksteen en gemorst product

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

Droog en koel. Brandveilige kast. Achter slot. **Opslag**

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

water/vocht

CHEMISCHE REACTIES / OVERIGE GEGEVENS

Reageert o.i.v. water (vocht) met (sommige) metalen: (verhoogde) kans op brand

Ontbindt langzaam o.i.v. water (vocht): vorming van bijtende producten (zwavelzuurdampen) en (ozon) met drukverhoging met kans op barsten van de

Ontbindt o.i.v. temperatuurverhoging: zuurstofvorming met verhoogde kans op brand/explosie

Bij verbranding: vorming van giftige en bijtende dampen (zwaveloxiden).

Reageert heftig met vele verbindingen o.a.: met brandbare stoffen, met (sterke) reductantia, met (sommige) basen en met organisch materiaal met (verhoogde) kans op brand/explosie

