	KA	LIUMF	IEX	ACYANOFER	₹RA /	AT(III)		
IDENTIFICATIE			FY	FYSISCHE EN CHEMISCHE EIGENSCHAPPEN				
Synoniem Brutoformule CAS-nummer	trikaliumhexacyanoferraat formule K3Fe(CN)6		Kleu Geu Koo		Zelfor	hijningsvorm Kristallijne vaste stof/poeder ntbrandingstemperatuur - siegrenzen		
Moleculaire massa Gebruik Advies ETIKETTERING	329.25 g/mol Chemische stof voor laboratoria D 1 L 1 LT 1			Vlampunt Nvt Relati		aarde eve dichtheid baarheid in wate	8.0 1.9 er Goed, 46%	
CLP (EU-GHS)							DSD	
Signaalwoord: - Niet ing				edeeld als gevaarlijk.			Niet ingedeeld als gevaarlijk.	
Indeling: Klasse	ategorie	gorie Gevarenaanduidingen				-		
-						R-zinnen -		
P-zinnen -							S-zinnen -	
BRAND/EXPLOS	IE	PREV	PREVENTIE			MAATREG	ELEN	
Zie 'chemische reacties'			derd houden van open vuur/warmte.			Blusmiddelen bij omgevingsbrand Alle blusmiddelen toegestaan.		
Explosie Zie 'chemische reacties	s'							
			OON	LIJKE BESCHERMI	NG	ЕНВО		
Huid (1)				ndschoenen schermkleding		Inademen Breng het slachtoffer in de frisse lucht. Bij ademhalingsproblemen: arts raadplegen. Huid Spoelen met water. Bij aanhoudende irritatie arts raadplegen.		
Ogen -			Veiligheidsbril			Ogen Spoelen met water. Bij aanhoudende irritationaar oogarts.		
Inslikken NA INNAME VAN GROTE HOEVEELHEDEN: Maag/darmklachten. Misselijkheid. Braken. Buikpijn. Diarree.						Inslikken Mond spoelen met water. Zo vlug mogelijk ninname: veel water laten drinken. Laten braken indien mogelijk. Bij onwel voelen, artsraadplegen. Arts: chemisch tegengif toediene of maagspoeling.		
Chronische toxiciteit		•					n 070/245.245	
MILIEU, OPRUIN				_				
A Opruimen D	VGK 2: waterverontrei fval niet in de gootstee raag persoonlijke besc iemorst product opsch	en lozen. hermingsmid eppen in afsl	luitbaa	ır vat. Bevuilde oppervla		•	vermaat water.	
Opslag D	roog, donker en op ee			de plaats, bij omgevings tiemiddelen, (sterke) zu		tuur.		

 $Ontbindt\ o.i.v.\ temperatuur verhoging:\ vorming\ van\ giftige/brandbare\ dampen\ (waterstof cyanide).$

Reageert heftig met (sommige) basen: warmteontwikkeling met verhoogde kans op brand/explosie. Bij verbranding: vorming van giftige en bijtende (nitreuze) dampen en vorming van metaalrook.

Ontbindt langzaam o.i.v. licht.

Reageert exotherm met (sommige) halogenen.

