



IJZER, vast											
IDENTIFICATIE			FYSISCHE EN CHEMISCHE EIGENSCHAPPEN								
Synoniem - Brutoformule Fe CAS-nummer 7439-89-6 Moleculaire massa 55.85 g/mol Gebruik Chemische stof voor laboratoria Advies D 1 L 1 LT 1			Kleur Metalliek zilver-grijs of zilver-wit Geur Reukloos Kookpunt 2861 °C Smeltpunt 1535 °C Vlampunt Nvt Verschijningsvorm Metaal. Vaste stof in diverse vormen Zelfontbrandingstemperatuur - Explosiegrenzen - pH-waarde - Relatieve dichtheid 7.9 Oplosbaarheid in water Niet								
ETIKETTERING											
CLP (EU-GHS)				DSD							
Signaalwoord: - Niet ingedeeld als gevaarlijk Indeling: <table border="1"> <thead> <tr> <th>Klasse</th> <th>Categorie</th> <th>Gevarenaanduidingen</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>-</td> <td>-</td> <td>-</td> </tr> </tbody> </table> P-zinnen -				Klasse	Categorie	Gevarenaanduidingen	-	-	-	Niet ingedeeld als gevaarlijk - R-zinnen - S-zinnen -	
Klasse	Categorie	Gevarenaanduidingen									
-	-	-									
BRAND/EXPLOSIE		PREVENTIE		MAATREGELEN							
Brand Niet brandbaar. In fijn verdeelde toestand: verhoogde kans op brand.		Fijn verdeeld: verwijderd houden van ontstekingsbronnen/vonken.		Blusmiddelen bij omgevingsbrand Alle blusmiddelen toegestaan.							
Explosie Nvt											
GEVAREN / RISICO		PERSOONLIJKE BESCHERMING		EHBO							
Inademen -				Inademen Nvt							
Huid -		 Handschoenen		Huid Nvt							
Ogen -		 Bij stof: veiligheidsbril		Ogen Spoelen met water. Bij aanhoudende irritatie: naar oogarts.							
Inslikken -				Inslikken Nvt							
Chronische toxiciteit -				Antigifcentrum 070/245.245							
MILIEU, OPRUIMING EN OPSLAG											
Milieu WGK 0: niet waterverontreinigend Opruimen Draag persoonlijke beschermingsmiddelen. gemorst product Product verzamelen. Opslag Droog en waterdicht. GESCHIEDEN VAN: oxidatiemiddelen, (sterke) zuren, halogenen, peroxiden											
CHEMISCHE REACTIES / OVERIGE GEGEVENS											
Oxideert aan vochtige lucht. Niet stabiel o.i.v. vocht Reageert heftig met (sommige) halogenen en met (sterke) oxidantia. Reageert met (sommige) zuren: vorming van licht ontvlambare dampen (waterstof).											