

START	STOF	Alles wat massa heeft	ELEMENT
Heeft één atoomsoort	EDELE STOF	Stof reageert niet met zuurstof en water	NATRIUM
Zeer onedele metaal	ZEVEN	Mengsel wordt gescheiden obv grootte van deeltjes	CHEMISCHE REACTIE
Hierna zijn de stof-eigenschappen blijvend veranderd.	WARMTE	Is een vorm van energie.	RESIDU
Vaste stof die achterblijft na filtreren van suspensie.	DESTILLATIE	Scheiding op basis van verschil in kookpunten.	METAAL
Stof heeft altijd een glans	ZUIVERE STOF	Stof heeft één soort moleculen	ONEDELE STOF

Stof reageert gemakkelijk met water en/of zuurstof.	ADSORPTIE	Hechting van een stof aan het oppervlak	KATALYSATOR
Zorgt ervoor dat een reactie sneller verloopt.	PH	Is een maat voor de zuurgraad	EMULSIE
Een mengsel van vloeistoffen, die niet met elkaar mengen.	OVERMAAT	De beginstof van een reactie, die overblijft.	ISOMEREN
Stoffen met dezelfde molecuulformule en verschillende structuurformules.	HYDROFOOB	Deze stof houdt niet van water	OXIDATIE
Is een reactie waarbij zuurstof gebruikt wordt.	THERMOLYSE	Is een vorm van ontledingsreactie.	FOTOLYSE
Heeft licht als energiebron bij het ontleden.	SUSPENSIE	Een mengsel van een vaste stof in een vloeistof.	VANDERWAALS-KRACHT

Aantrekkingskracht tussen moleculen.	SMELT-PUNT	Deze temperatuur is een eigenschap van een zuivere stof.	KOOLSTOF-DIOXIDE
Ontstaat bij de verbranding van koolstof.	BEHOUD VAN MASSA	Wet van Lavoisier	TOESTEL VAN HOFFMAN
Zorgt voor de ontleding van water.	METHAAN	Is een alkaan	THERMO-PLAST
Is een soort kunststof, die zacht wordt bij verwarming.	EIND		