Scheikunde begrippenlijst

**Thermolyse:** Een ontledingsreactie die door warmte wordt veroorzaakt.

**Fotolyse:** Een ontledingsreactie die door licht wordt veroorzaakt.

**Elektrolyse:** Een ontledingsreactie die door elektrische stroom wordt veroorzaakt

**Overmaat:** Een teveel aan 1 van de beginstoffen.

**Ondermaat:** Een tekort aan 1 van de beginstoffen.

**Recyclen:** Het hergebruiken van stoffen bij reacties. De beginstof wordt terug geleid naar het blok waar de reactie plaatsvindt, om hergebruikt te worden

**(S)**: Solide  
**(G)**: Gas  
**(AQ):** Met water gemengd  
**(L)**: Vloeibaar

**De vorm van de stof** - De vorm waarin de stof wordt gebruikt (fase)

**Smelten:** Fase overgang: Vast 🡪 Vloeistof

**Stollen:** Fase overgang: Vloeistof 🡪 Vast

**Verdampen:** Fase overgang: Vloeistof 🡪 Gas

**Condenseren:** Fase overgang: Gas 🡪 Vloeistof

**Sublimeren:** Fase overgang: Vast 🡪 Gas

**Rijpen:** Fase overgang: Gas 🡪 Vast

**Ontleedbare stoffen:** Een zuivere stof die je kunt ontleden.

**Niet-ontleedbare stoffen:** Een zuivere stof die je niet kunt ontleden.

**Chemische reactie**: Er treed een chemische reactie op als er stoffen verdwijnen en er nieuwe ontstaan. Het is dus een reactie waarin stoffen verdwijnen, en nieuwe stoffen worden aangemaakt.

**Beginstof:** De stof die verdwijnt nadat een chemische reactie heeft plaatsgevonden.

**Reactieproduct**: De stof die ontstaat nadat een chemische reactie heeft plaatsgevonden.

**Reactieschema:** De chemische reactie in een schema in woorden waaraan je kan zien wat de beginstof is en wat de reactieproducten zijn

**Ontledingsreactie:** Een reactie waarbij uit 1 beginstof twee of meer reactieproducten ontstaan.

**Blokschema:** Een schema waarin je processen in een chemische fabriek weergeeft en waarin alle stoffen en handelingen staan

**Vormingsreactie:** Een reactie waar één reactieproduct ontstaat uit twee of meer beginstoffen.

**Energie-effect:** Bij iedere reactie komt er of energie vrij of is er energie nodig.

**Exotherme reactie:** Er komt energie vrij bij de reactie.

**Endotherme reactie:** Er is energie nodig tijdens de reactie. Het is een reactie waarbij voortdurend energie moet worden toegevoerd.

**Wet van massabehoud**: De massa van alle stoffen voor de reactie is samen net zo groot als de massa van alle reactieproducten bij elkaar.

**Massaverhouding:** Beginstoffen reageren in een vaste massaverhouding.

**Zoutzuur:** Waterstofchloride opgelost in water  
**Ammonia:** Ammoniak opgelost in water

**Handelingen** - De manier om een reactie te maken

**Bestanddelen** = Samenstellend deel

**Toestandsaanduiding** = Een aanduiding in welke fase een stof verkeerd

**Delfstof** = Een stof gewonnen uit de aarde

**Elektrode** = Metalen plaatje ter geleiding van elektrische stroom

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  |  |  |  |  |