**§5.2**

Een ontledingsreactie is een chemische reactive waarbij uit één beginstof twee of meer reactieproducten worden gevormd.

Als het een ontledingsreactie met zuurstof is, dan moet de zuurstof ná de pijl staan.

**§5.3**

Er bestaan drie typen ontledingsreacties:

* Thermolyse (ontledingsreactie waar warmte nodig is)
* Elektrolyse (ontledingsreactie waarbij je elektriciteit gebruikt)
* Fotolyse (ontledingsreactie waarbij je energie toevoert in de vorm van licht)

Een ontledingsreactie hoeft niet te eindigen in elementen maar kan ook eindigen in verbindingen. Dit kan zijn omdat het eindproduct dan al nuttig gebruikt kan worden. Verder ontleden kost soms ook veel moeite.

**Voorbeeld:** CaCO3 🡪 CaO(verbinding) + CO2(Verbinding)

**§5.4**

Naftafractie: een mengsel van koolwaterstoffen voor het kraken van moleculen.

Kraken: Het proces om door het verhitten van de Naftafractie van grote moleculen, kleinere te maken.

Naftakrakers: Hoge torens waarin het kraken plaatsvind onder hoge temperaturen van 800º tot 900º.

Blokschema: Een schema waar in een eenvoudige manier de stappen in een reactie staan weergegeven.

**§5.5**

Drie stappen voor het produceren van Aluminium:

1. Winning van bauxiet
2. Elektrolyse van aluminiumoxide
3. Verwerking van aluminium

**§5.6**

Een **synthese** is een proces waarbij, meestal in een reeks van reacties, nieuwe stoffen ontstaan.

Tijdens een **polymerisatiereactie** reageert een monomeer tot een polymeer, een stof met lange moleculen.

Een stof die uit aardolie gemaakt wordt, is slecht voor het milieu. Daarom is die niet **duurzaam**.

Deze site zou je kunnen helpen:

https://185120.wixsite.com/socceronline