

Weten(kennen)

- Wat zijn de scheidingsmethoden (Extraheren, Filtreren, Indampen)
- Wat is een zuivere stof (en verschil natuurkundig/scheikundig en in het dagelijks leven)
- Deeltjesmodel;
 - wat gebeurt er in een vaste stof, vloeibare stof en een gasvormige stof
 - hoe zit het met de aantrekkingskracht tussen de deeltjes
 - wat heeft dit voor gevolgen voor de druk
 - welke faseovergangen er zijn.
- Wat is het 'absolute nulpunt'
- Atomen zijn bouwstenen van moleculen.
Ruim 100 atomen(elementen) zorgen voor miljarden moleculen.
- Verschil kennen tussen natuurkundig proces en een Chemische reactie.

Kunnen

- Omrekenen Celsius \leftrightarrow Kelvin.
- De naam van de aantrekkingskracht(en) tussen dezelfde soort moleculen kunnen noemen en natuurlijk ook weten hoe je dit noemt bij moleculen van verschillende soorten.
- Weten welke scheidingsmethoden je gebruikt voor o.a. het scheiden van zand/zout.
- Voorbeelden weten van zuivere stoffen en mengsels en wat je dan kunt zeggen over de moleculen.
- Kunnen tekenen van een grafiek (Temperatuur en tijd) vanuit een tabel.
- Wat kunnen zeggen over de fase (gas, vloeibaar en vast) van en stof als je smeltpunt en kookpunt kent.
- Aan kunnen geven of iets een natuurkundig proces of juist een chemische reactie is.