

Algemene informatie:

Lesperiode: 1

Aantal lessen per week: 2

Methode: Nova 1&2 MAVO/HAVO

Hoofdstuk: 3 (3.1 t/m 3.5)

Bladzijde: 52 t/m 87

Extra materiaal:

H 3.1, 3.2, 3.3, 3.4, 3.5 practicumboek

Extra materiaal:

Praktische opdracht

Verslag (Blz. 281+297)

Extra websites:

<https://www.youtube.com/playlist?list=PLRgJieiq9XbcIUOME8JbglNw1wUjb-5Pg>

[http://www.naskpastoor.nl/index.php/2013-02-10-08-40-40/2013-02-10-08-40-43/235-](http://www.naskpastoor.nl/index.php/2013-02-10-08-40-40/2013-02-10-08-40-43/235-1-stoffen/556-1-2-wat-zijn-geen-chemische-reacties)

[1-stoffen/556-1-2-wat-zijn-geen-chemische-reacties](http://www.naskpastoor.nl/index.php/2013-02-10-08-40-40/2013-02-10-08-40-43/235-1-stoffen/556-1-2-wat-zijn-geen-chemische-reacties)

<http://www.youtube.com/watch?v=XLs419332eE>

http://www.youtube.com/watch?v=XvxTUKc_eXrM

http://www.youtube.com/watch?v=h4VKIDBI_xVA

<https://www.youtube.com/watch?v=YWyB6EPOhVo>

https://www.youtube.com/watch?v=74VfEa_mGiqo

Overig: zoek op YouTube fasen en faseovergangen, thermometers en thermometer ijken, destilleren

Wat moet je kennen:

- 3 fasen van water
- Fase overgangen
- Onderdelen van een thermometer
- Soorten neerslag
- Meetbereik
- Celsius schaal
- Soorten thermometers
- Kookpunt, Smeltpunt, Vriespunt en Stolpunt
- Oplossing, oplosmiddel en opgeloste stof
- Suiker, zuren, geur- en smaakstoffen en koolstofdioxide
- Destilleren
- Lucht en luchtdruk (meter)
- Dampkring/atmosfeer, vacuüm
- Luchtdruk en tegendruk
- Werking van een koelkast (koelsysteem)

Je moet alle blauw gedrukte woordjes kennen, schema's, tekeningen kunnen benoemen/uitleggen en formules en berekeningen kunnen toepassen. Grafieken kunnen maken en aflezen.

Wat moet je kunnen:

Thermometer ijken

Thermometer aflezen

Grafiek tekenen en aflezen

Een vloeistof(mengsel) destilleren

Luchtdrukmeter (barometer)

Toetsing:

Repetitie: ja
Weging: 4x
Herkansbaar : Ja

