

**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 (Biz. 281+297)

Extra websites:

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

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

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

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

[http://www.youtube.com/watch?v=XvxTUKc\\_eXrM](http://www.youtube.com/watch?v=XvxTUKc_eXrM)

[http://www.youtube.com/watch?v=h4VKIDBI\\_xVA](http://www.youtube.com/watch?v=h4VKIDBI_xVA)

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

[https://www.youtube.com/watch?v=74VfEa\\_mGiqo](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:**

Schriftelijke overhoring 1: Ja (Metrisch stelsel en basis vaardigheden(281 t/m 297)

Weging: 2x

Repetitie: ja

Weging: 4x

Herkansbaar : Ja

