

Samenvatting NaSk Hoofdstuk 3



Samenvatting door een scholier

419 woorden

12 jaar geleden

★ 6,5

336 keer beoordeeld

Vak

NaSk

Methode

Nova

Water en lucht.

1 Fasen en fase-overgangen.

Fasen.

- o Vaste stof
- o Vloeistof
- o Gas

Fase-overgangen.

- o Verdampen (vloeistof wordt gas.)
- o Condenseren (gas wordt vloeistof.)
- o Stollen (vloeistof wordt vaste stof.) (Bij water heet dit bevriezen.)
- o Sublimeren (vaste stof wordt gas.)
- o Rijpen (gas wordt vaste stof.)

Kristallen.

Elke stof heeft een vaste kristalstructuur.

2 Thermometers.

De temperatuur meten.

Je kunt de temperatuur alleen nauwkeurig meten door midden van een thermometer.

De vloeistofthermometer.

Een vloeistofthermometer bestaat uit een reservoir en een stijgbuis waarlangs een schaalverdeling aangebracht is. De vloeistof stijgt doordat de vloeistof uitzet als deze warmer wordt, dus stijgt hij. De vloeistof stijgt al snel bij kleine temperatuurverschillen omdat de stijgbuis heel nauw is.

De Celsiusschaal.

Je kunt pas meten als je een schaalverdeling hebt. Anders Celsius had zo'n schaalverdeling gemaakt:

- o 0°C (smeltpunt van ijs)
- o 100°C (kookpunt van water)

Tussen deze strepen staan de streepjes gelijk verspreid.

3 Kookpunt en smeltpunt.

Het kookpunt.

Koken: Het water verdampt niet alleen aan het wateroppervlak, maar overal in de vloeistof. Het kookpunt is het punt waarop de temperatuur hetzelfde blijft als je het kookt.

Het smeltpunt.

Het smeltpunt is het punt waarop de temperatuur een tijdje hetzelfde blijft als het smelt.

4 Lucht

Een mengsel van gassen.

Er zitten veel verschillende gassen in de lucht. Deze zijn:

- o Stikstof (78%)
- o Zuurstof (20,97%)
- o Koolstofdioxide (0,03%)
- o Edelgassen (1%)

Vacuüm.

Als je uit een ruimte de lucht pompt is die luchtledig. Een luchtledige ruimte noem je vacuüm.

De atmosfeer.

Om de aarde is een laag lucht: de dampkring, atmosfeer. Daar buiten is 'lege' ruimte, een beter vacuüm kun je op aarde niet maken. Hoe hoger je komt ,hoe ijler de lucht.

5 Luchtdruk

Luchtdruk.

De druk die de lucht uitoefent op alles wat op aarde is, is de luchtdruk.

Luchtdruk en tegendruk.

Je merkt meestal niets van luchtdruk door de tegendruk in je lichaam: Doordat je longen met lucht gevuld zijn wordt de borstkas niet ingedeukt.

Barometers.

Met een barometer kun meten hoe hoog de luchtdruk is. De meest gebruikte barometer is de metaalbarometer.

De grootte van de luchtdruk.

De eenheid van druk is Pa (Pascal). Bij het weerbericht wordt de luchtdruk opgegeven met hPa (hectopascal): 1 hPa = 100 Pa. Op barometers wordt

6 Het dauwpunt.

Verdampen en condenseren.

Warme lucht kan meer waterdamp bevatten dan koude. Het teveel aan waterdamp zal dan condenseren in de vorm van kleine waterdruppels: mist.