

Warmte – weektaak 1 (toets week 13)

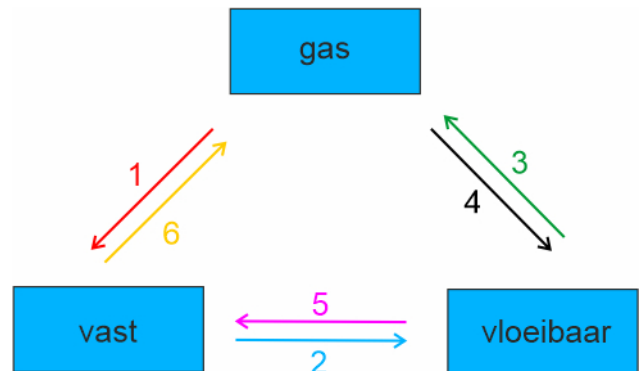
Opgave W101: theoriekennis

- Wat is een molecuul?
- Wat is een atoom?
- Wat wordt bedoeld met een zuivere stof?
- Wat wordt bedoeld met de fase van een stof?

Opgave W102: faseovergangen

Vul nevenstaand schema in.

-
-
-
-
-
-



Opgave W103: deeltjesmodel

Volgens het deeltjesmodel bestaat een stof uit moleculen die allemaal bewegen.

- Leg met het deeltjesmodel uit wat het betekent als een stof warm wordt.
- Leg met het deeltjesmodel uit wat verdampen eigenlijk is.
- Leg met het deeltjesmodel uit waarom de meeste stoffen uitzetten als deze warm worden.

Opgave W104: fase 1

Leg uit in welke fase het water verkeerd dat als een wolk is te zien in nevenstaande afbeelding.



Opgave W105: fase 2

- In welke fase verkeert het water dat als wit laagje op de bomen in nevenstaande afbeelding is te zien.
- Leg uit door middel van welke faseovergang dit laagje is ontstaan.



Opgave W106: eenheden omrekenen

- 7,8 kg/ L = ... g/m³
- 13 cm³/min = ... L/ h
- 567 kJ/L = ... MJ/cm³
- 235 mJ/ kg = ... J/mg
- 15 g/ m² = ... kg/km²
- 0,340 GJ/ L = ... J/cm³