

Natuurkunde

Hoofdstuk 1, les 1: Het molecuulmodel

Lesdoel: Je leert :

- Wat moleculen zijn
- Wat vanderwaalskrachten zijn
- Hoe moleculen zich bewegen in verschillende fasen
- Hoe de faseovergangen heten



Einde les:

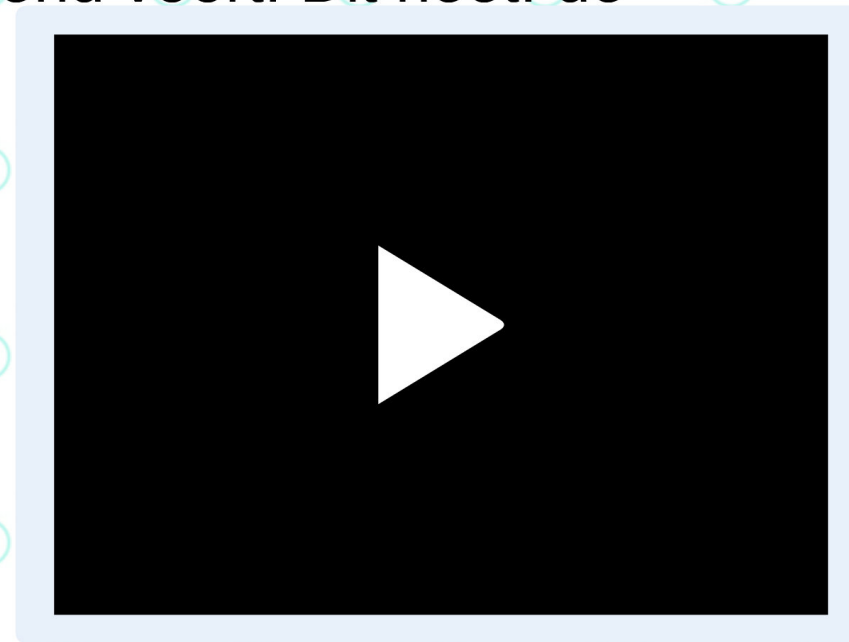
Checken van lesdoel

Inhoud van de les:

- Herhaling en bespreken begrippenlijst
- Instructie nieuwe lesstof
- maken van de opdrachten en begrippenlijst

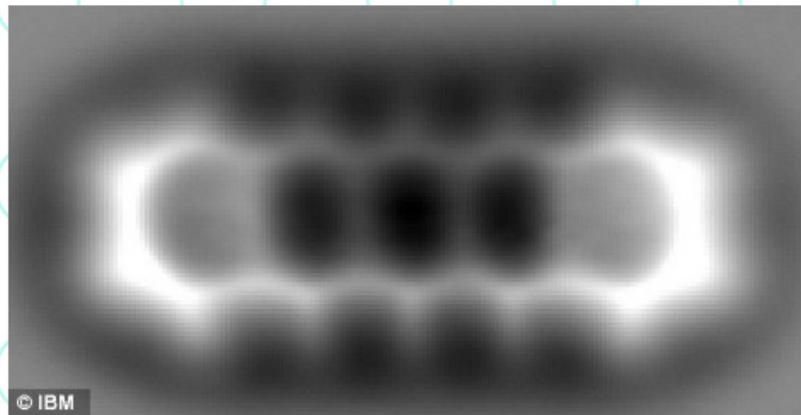
Vanderwaalskrachten

- Moleculen trekken elkaar aan. Deze aantrekkingskracht noemen we vanderwaalskrachten.
- De snelheid van bewegen hangt af van de temperatuur.
- Moleculen bewegen zich schokkend voort. Dit heet: de Brownse beweging".



moleculen

een molecuul is het kleinste gedeelte van een stof
een zuivere stof bestaat uit 1 soort moleculen
kunt moleculen "voelen" met een naald en tastmicroscopie
heet: kristallografische structuurbepaling.



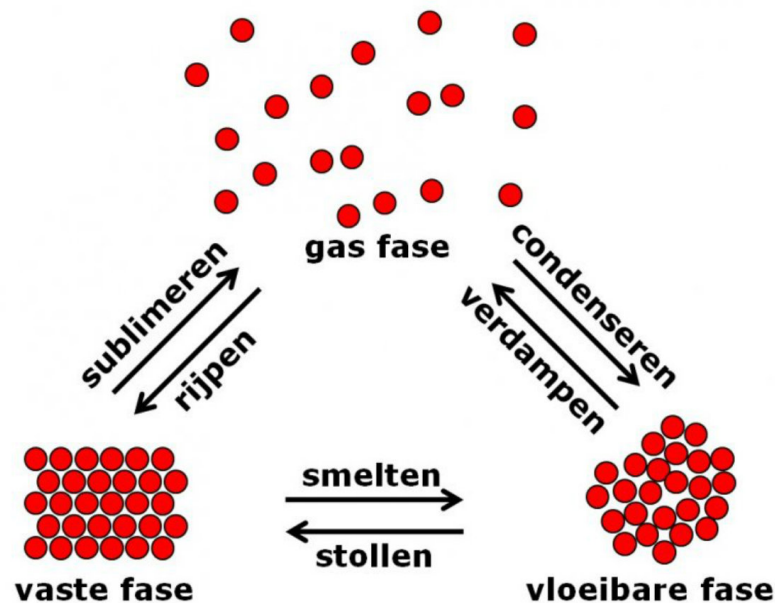
chillende fasen

culen kunnen zich in 3 fasen bevinden: Gas, vloeibaar
ast.

elke fase een molecuul zich bevindt, hangt af van de
eratuur en het smelt- en kookpunt van de stof (
igenschap)

Mole

- Eel
- Eel
- Je
- Dit



Maak de opdrachten en maak een begrippenlijst met de volgende begrippen:

- molecuul
- zuivere stof
- tastmicroscop
- vanderwaalskrachten
- Brownse beweging
- vervluchtigen
- rijpen
- stollen
- smelten
- verdampen
- condenseren

Maak de opdrachten en maak een begrippenlijst met de volgende begrippen:

- molecuul
- zuivere stof
- tastmicroscop
- vanderwaalskrachten
- Brownse beweging
- vervluchtigen
- rijpen
- stollen
- smelten
- verdampen
- condensereren