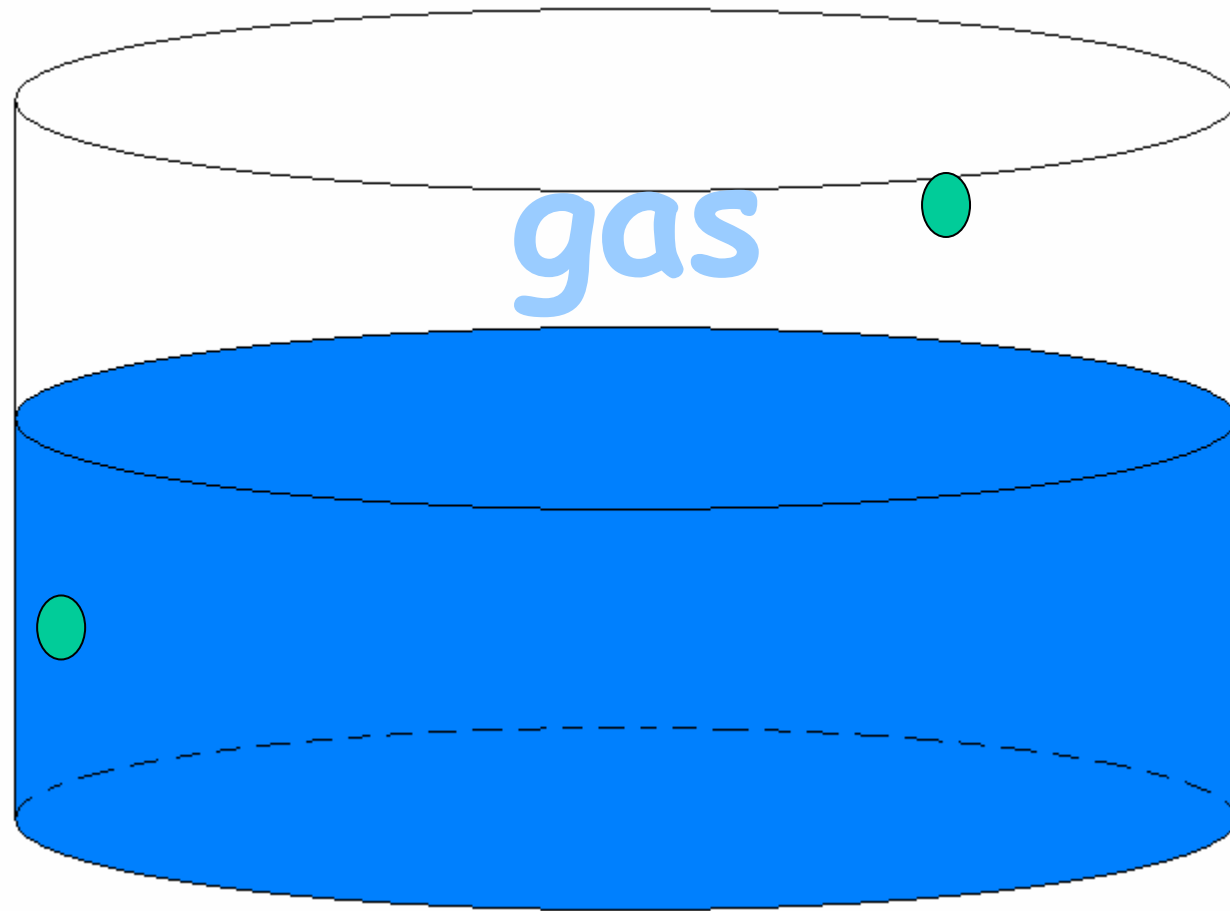


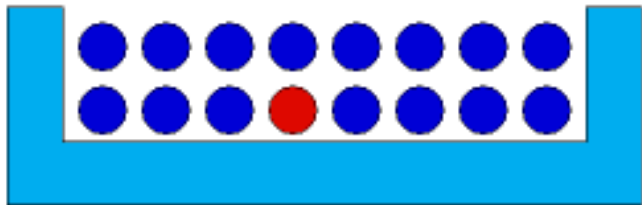
Verdampen





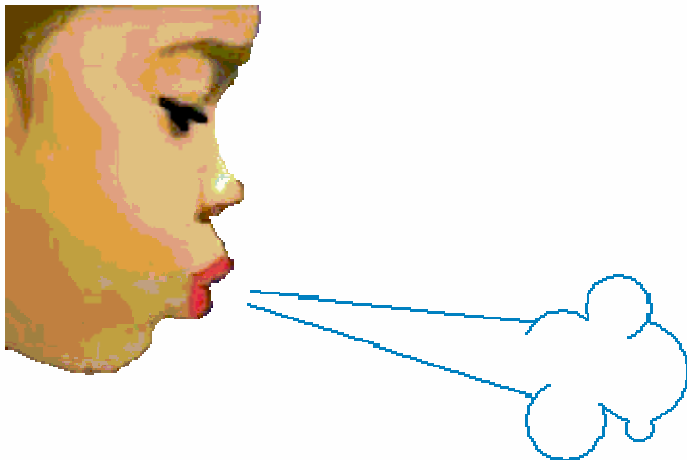
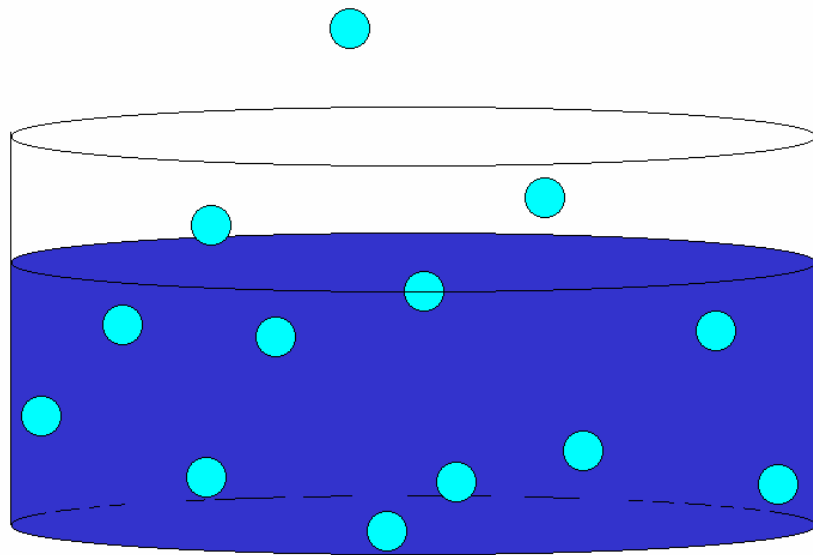
Hoe verdampen stoffen

- De moleculen bewegen door elkaar



- Alleen moleculen uit de bovenste laag kunnen uit de vloeistof een gas worden
- Verdampen is het ontsnappen van moleculen uit de bovenste laag.

Hoe kun je het verdampen versnellen?



- Warmer maken, als moleculen sneller bewegen worden ze eerder gas

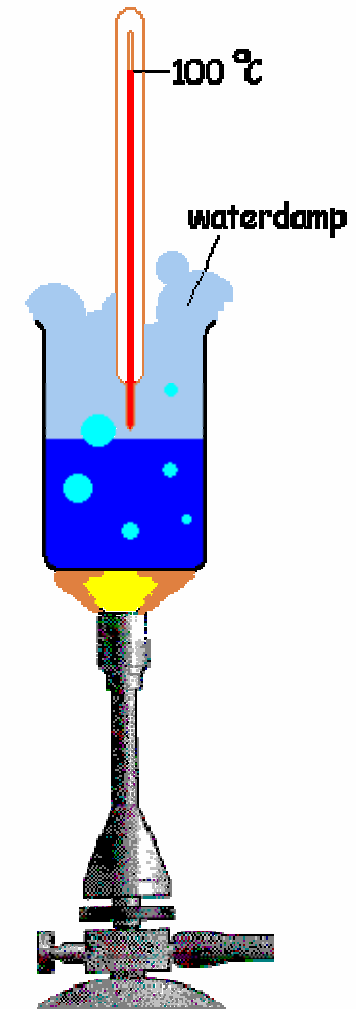


- Hoe groter het oppervlak, hoe meer moleculen in de bovenste laag

- Zorgen voor een luchtstroom (blazen).

De temperatuur

- Een vloeistof verdampt bij iedere temperatuur
- Hoe hoger de temperatuur hoe sneller de verdamping
- Elke vloeistof heeft een kookpunt.



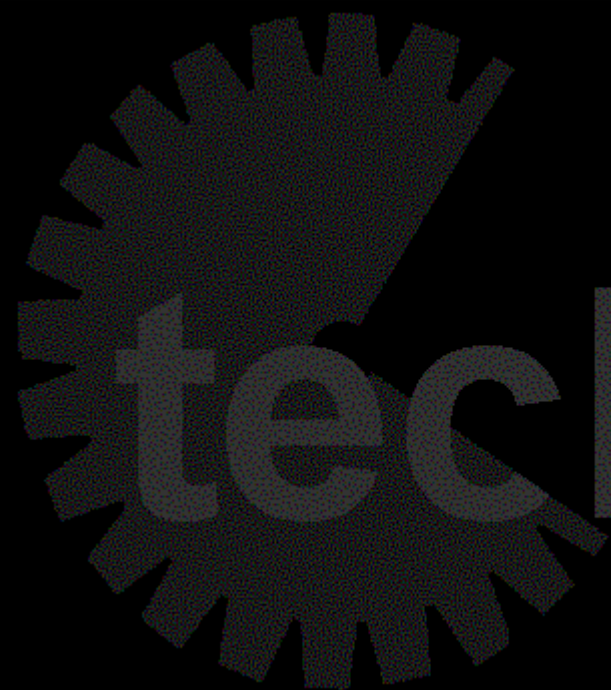
Bij het kookpunt ontstaan
overal in de vloeistof
dampbellen



Tijdens het koken blijft de
temperatuur gelijk

Elke stof heeft zijn eigen
kookpunt (stofeigenschap).





techna.nl