

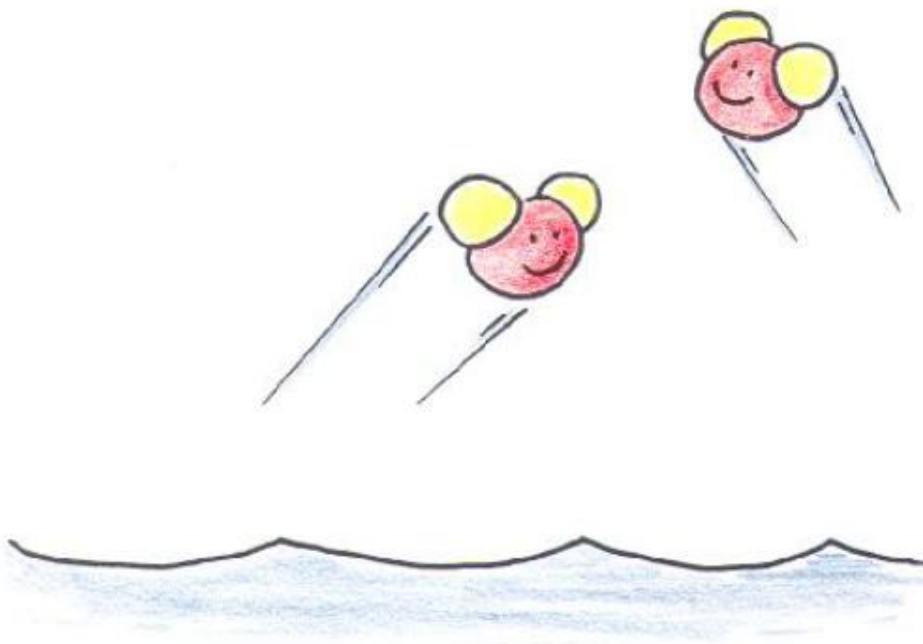


Grubleoppgave om molekyler som unnslipper

Når vann fordamper, vil de molekylene som beveger seg raskest, unnslippe vannet og bli molekyler i luften. Den gjennomsnittlige bevegelsesenergien til molekylene som blir igjen i vannet, avtar. Vannet blir avkjølt.

Normalt vil luften som mottar molekylene som forlater vannet bli

- a) Varmet opp
- b) Kjølt ned
- c) Verken varmet opp eller kjølt ned



Løsning:

Molekyler som unnslipper vannet og går over i gassfase får betraktelig redusert farten i det de overvinner hydrogenbindingen i vannoverflaten – noe som reduserer deres opprinnelige bevegelsesenergi. Lufta blir derfor avkjølt etter hvert som den tar opp disse mindre hurtige gasspartiklene.



Hydrogenbindinger - en kraft å regne med

