

Vann i ulike faser, begreper

VANNETS EGENSKAPER

Hva er faseoverganger?

Slik gjør du:

- Hva er en faseovergang? (skriv ned)
- Gjengi navnene til de fire faseovergangene til vann (skriv ned).
- Lag faseovergangen mellom is - vann på følgende måte:
 - Legg en isbit i begerglasset.
 - Sette begerglasset i en bolle varmt vann til all isen har endret form.
- Lag faseovergangen mellom vann – damp og damp – vann på følgende måte:
 - Varm opp vannet i begerglasset til vannet koker.
 - Hold et grytelokk over begerglasset.
 - Observer hva som skjer på undersiden av grytelokket.
- Beskriv hva som skjer i faseovergangene for vann (skriv ned).

DU TRENGER:

- Begerglass
- grytelokk
- Gassbrenner
- Stativ
- Isbit

? Hva lever under vannflaten?
Hvordan puster dyr og fisk
under vannet?



Lærerveiledning

Faglig forklaring: Navnet på de fire faseovergangene for vann er smelte, størkne/fryse, fordampe og kondensere. Vann skiller seg ut fra andre stoffer ved at partiklene sitter tettere i flytende form enn i fast form. Aller tettest sitter partiklene når vannet er 4°C.

Kunnskapsløftet

- Beskrive sentrale egenskaper ved gasser væsker, faste stoffer og faseoverganger ved hjelp av partikkelmodellen. (Naturfag: Fenomener og stoffer. Kompetansemål etter 7.trinn)
- Forklare hvordan stoffer er bygd opp, og hvordan stoffer kan omdannes ved å bruke begrepene atomer og molekyler. (Naturfag: Fenomener og stoffer. Kompetansemål etter 7.trinn)

Lenker:

- Partikkelmodellen: <http://www.naturfag.no/artikkel/vis.html?tid=2012884>