

Salt i kaldt og varmt vann

VANNETS EGENSKAPER

Er salt løselig i vann?

Slik gjør du:

- Diskuter utsagnene.

DU TRENGER:

- 2 glass
- Salt
- 2 t-skjeer
- Kaldt vann
- Varmt vann



- Fyll et glass med kaldt vann og et annet med varmt vann.
- Putt en teskje salt i hvert av glassene.
- Rør rundt i begge glassene.
- I hvilken kopp løses saltet først opp?

? Hvordan kan du få saltet synlig igjen?

Lærerveiledning

Hva skjer? Saltet i koppen med varmt vann løser seg opp først.

Faglig forklaring: Hvordan et stoff løser seg opp i en væske er avhengig av bevegelsene til partiklene i væsken. Når temperaturen stiger i væsken, rører partiklene mer på seg. Det gjør at saltet løses opp raskere i varmt vann enn i kaldt.

Kunnskapsløftet:

- Bruke naturfaglige begreper til å beskrive og presentere egne observasjoner, foreslå og samtale om mulige forklaringer på det man har observert. (Naturfag: Forskerspiren. Kompetansemål 4.trinn)
- Gjennomføre forsøk som viser at stoffer og stoffblandinger kan endre karakter når de blir utsatt for ulike påvirkninger. (Naturfag: Fenomener og stoffer. Kompetansemål etter 4.trinn)

Lenker:

- <http://vannkunnskap.no/>