

Lag en tetthets søyle

VANN- FORSKEREN

Olje eller vann- hva er tyngst?

Slik gjør du:

- Lag en søyle med vann, oppvaskmiddel og olje
 - Finn fram et glass.
 - Hvilken rekkefølge tror du de forskjellige produktene legger seg i?
 - Hell forsiktig oppi det du tror legger seg nederst. Hell langsomt og i midten av glasset slik at det ikke blir hengende noe på kanten. Bruk så du får 1-2 cm av hver væske.
 - Fikk du den rekkefølgen du trodde? Hva slags væskeerfaringer har du fra hverdagen?
- Lag en søyle med så mange lag som mulig
 - Finn fram et nytt glass.
 - Prøv deg fram med flere forskjellige produkter. Kanskje du finner noe som ikke står på listen?
 - Observer

DU TRENGER:

- Et høyt glass
- Honning
- Sirup
- Oppvaskmiddel
- Vann
- Matolje

? Hvorfor legger væskene seg i ulike lag?



Lærerveiledning

Hva skjer? Hvis du følger rekkefølgen under «Du trenger» vil væskene legge seg i tydelige lag, dvs. at de skiller seg.

Faglig forklaring: Væsker har ulik tetthet, det betyr at samme volum av forskjellige væsker kan veie forskjellig. Noen av væskene vil heller ikke blande seg med hverandre fordi de frastøter hverandre. Det er veldig vanskelig å få til mer enn 6-7 ingredienser. Massetetthet er masse pr. volum, altså det sier noe om hvor mye en gjenstand veier i forhold til volumet.



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: <http://vannkunnskap.no/norsk/elever/8-kapitler-om-vann/>