

Tiggy Testar!

Ägghissen

Tiggy undersöker hur det kommer sig att isbitarna inte sjunker till botten i vattenglas. Hon upptäcker då att det finns något som kallas för DENSITET. Detta går att visa på ett snyggt sätt genom att ändra SALTHALTEN i en vätska och låta ett rått ägg flyta i den.

Du behöver

- Två höga cylindriska burkar/glas.
- Koncentrerad saltlösning (1 dl salt i 7 dl vatten)
- Vanligt vatten
- 2 råa ägg.

Ämne

Kemi

Nyckelord

Densitet, mättad lösning, salthalt

Det här kan du fråga innan

- Hur kan isbitarna flyta ovanpå vattnet när de ser så tunga ut?

Så här gör du

Häll upp vanligt vatten i den ena behållaren och mättad saltlösning i den andra. Släpp försiktigt ner ett rått ägg i vardera och observera vad som händer. Häll nu försiktigt på mer vanligt vatten i behållaren med saltlösning. Observera vad som händer. Klarar ni av att fylla på precis så mycket vatten så att ägget svävar fritt i mitten av behållaren?

Det här kan du fråga efteråt

- Vad upptäckte ni?
- Hur gjorde ni för att upptäcka det?
- Finns det något mer ni skulle vilja testa på samma sätt?

Vad hände?

De minsta beståndsdelarna av ett ämne kan vara olika hårt packade. Är de hårt packade har ämnet HÖG DENSITET. Är de löst packade har ämnet LÅG DENSITET. LÅG DENSITET flyter alltid ovanpå HÖG DENSITET. Alltså, ju hårdare packat ett ämne är desto närmre botten hamnar det. Saltvatten har HÖGRE DENSITET än ett ägg och därför flyter det ovanpå. Vanligt vatten har LÄGRE DENSITET än ägget och därför sjunker det till botten. När man håller vatten i saltvattnet så ändrar man DENSITETEN och ägget börjar sjunka istället. Isbiten har LÄGRE densitet än vatten därför flyter den.



Dagens tjugiga ord

Densitet