Lag din egen krystallhage

I dette eksperimentet får du se hva "krystallisering" er for noe. Som bonus får du en vakker krystallhage!

AV ØYSTEIN N. ØKSENVÅG | PUBLISERT 05. OKT 2011 |
OPPDATERT 04. JUN 2021

DEL | LAST NED

Illustrasjon av krystallhage eksperimentet

Illustrasjon: Melkeveien designkontor

Krystallisering betyr at et stoff danner et slags gitter som gjør at det henger bedre sammen. Denne gitterstrukturen ser ut som krystaller. Det er der navnet på prosessen kommer fra.

Krystallisering blir blant annet brukt til å lage solceller. Ute i naturen kan du for eksempel se iskrystaller på busker og trær om vinteren. Det er også slik snøfnugg blir til.

Dette trenger du:

- 2 spiseskjeer med salmiakk
- 4 spiseskjeer vann
- 2 spiseskjeer salt
- 2 spiseskjeer tøymykner, gjerne med blåfarge
- 1 syltetøyglass
- 1 kopp
- 4–5 biter grillkull

Slik gjør du:

1. Rør sammen salmiakk, vann, salt og tøymykner i koppen.
2. Legg grillkullet ned i syltetøyglasset og hell blandingen over kullet. La glasset stå i ro.

Hva skjer?

Allerede etter én dag begynner du å se krystaller. Etter hvert som vannet damper vekk, er det ikke plass til alle molekylene i vannet. Til slutt har du fått en "krystallhage".

REALFAG FYSIKK KJEMI EKSPERIMENT

Meldinger ved utskriftstidspunkt 28. mars 2024, 17:43 CET

Forskningsrådet

Det ble ikke vist noen globale meldinger eller andre viktige meldinger da dette dokumentet ble skrevet ut.