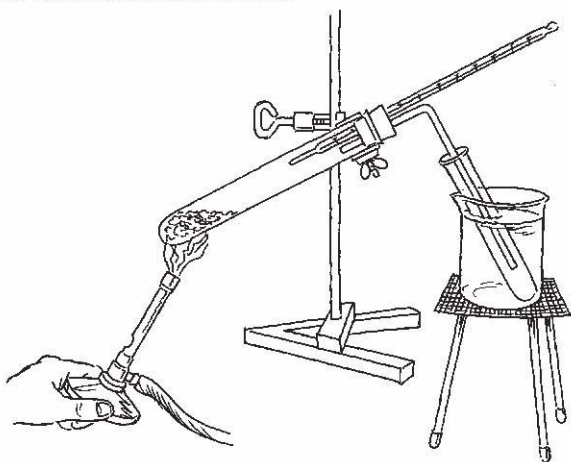


Rens saltvand ved destillation 3

Adskil saltvand i salt og fersk vand.

I øvelse 1.2 adskilte du sandsynligvis stofferne ved først at filtrere væsken. Dernæst inddampede du saltet ved at koge vandet væk. Herved blev salt og sand skilt fra „havvandet“.

Man kan også adskille væsken ved destillation. Du skal destillere saltvand.



Materialer

- Saltvand
- Jumboreagensglas
- Alm. reagensglas
- Gummiprop med to huller til jumboreagensglas
- Vinkelbøjet glastrør
- Termometer
- Bægerglas, 250 ml
- Stativ
- Trefod med keramisk net
- Gasbrænder
- Pimpsten
- Tændstikker
- Sikkerhedsbriller

Byg opstillingen, som er vist på tegningen. Brug rengjort laboratorieudstyr. Fugt termometret og glastrøret med vand, inden du sætter dem i proppen. Fyld bægerglasset med koldt vand. Smag på saltvandet!

Hæld ca. 20 milliliter saltvand og lidt pimpsten i jumboreagensglasset. Pimpsten forhindrer stødkogning.

Følg temperaturen på termometret. Ved hvilken temperatur begynder vandet at dryppe ned i det lille reagensglas?

Hvorfor skal der være koldt vand i bægerglasset?

Du må undtagelsesvis smage på væsken i det lille reagensglas. Hvad er der sket ved destillationen?