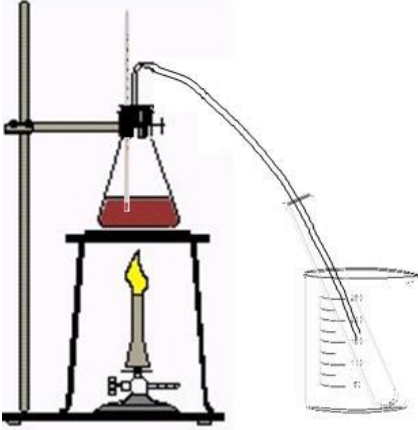


Destillation - adskillelse af stoffer ved kogepunkt

Ved destillation adskiller vi stofferne, idet vi udnytter forskellen i kogepunkter. Vand koger ved 100°C og ethanol koger ved 78°C .



Hæld en blanding af vand og ethanol i en konisk kolbe (det kan være vin - eller en blanding som du får af din lærer).

Sæt forsøget op som vist på tegningen - husk 15-20 pimpsten i kolben for at undgå at det koger over.

I bægerglasset er der vand til afkøling, så ethanolen kan blive opsamlet i reagensglasset.

Varm forsigtigt på kolben og hold øje med temperaturen, temperaturen skal holdes mellem 78°C og 90°C .

Når der er gået ca. 10 minutter stoppes forsøget - og slangen tages med det samme op af reagensglasset for at undgå tilbageløb.

Vis at det er ethanol I har opsamlet i reagensglasset - ethanol kan brænde:

Hæld det over i en petriskål eller en forbrændingsske og sæt ild til det. Vær forsigtig for at det kan være svært at se flammen (men I kan mærke varmen, når det brænder). Evt. kan tilsættes lidt salt til ethanolen - så ses flammen bedre.

Forklar hvordan dette forsøg kan være en model for destillationen af råolie, der foregår på et raffinaderi.