

Å skille stoffer

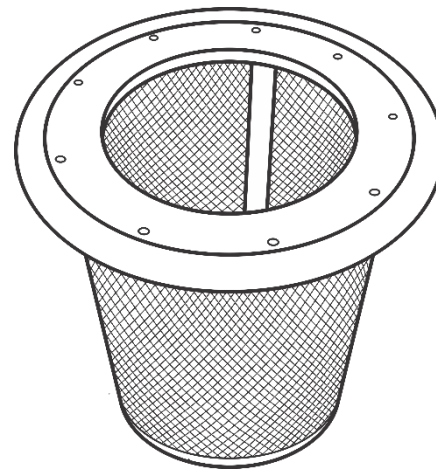
Blandinger – Filtrering – Destillasjon – Inndamping - Kromatografi

Blandinger

- Kan enten være **mekanisk blanding** eller en **løsning**.
- Mekanisk blanding:
 - Ser tydelig at blandingen består av forskjellige stoffer.
 - For eksempel grumsete vann, suppe, frokostblanding etc.
- Løsning:
 - Ikke mulig å se hver enkelt stoff i blandingen.
 - For eksempel sukker i kaffen, salt i sjøvann, brus etc.

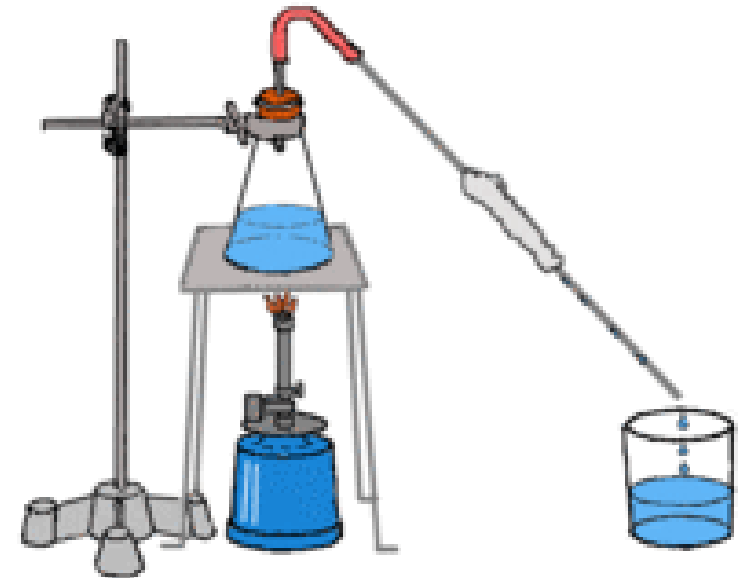
Filtrering

- Filtrering gjør det mulig å skille faste stoffer fra væske.
- Bruker filtre som består av mange små hull (masker) som gjør at væsken slipper gjennom, men faste stoffer blir liggende igjen.
- Brukes på *mekaniske blandinger* og gjør at vi står igjen med renere væsker.



Destillasjon

- Bruker koking til å skille stoffer fra hverandre.
- Stoffer har forskjellige kokepunkter. Dvs. at de går fra væske til gass ved forskjellige temperaturer. Dermed kan man ofte skille stoffene i en *løsning* fra hverandre ved å benytte denne metoden.
- For eksempel destillasjon av vin.



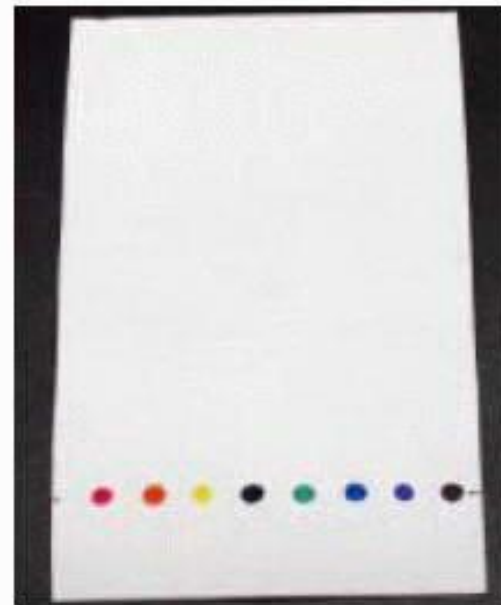
Inndamping

- Brukes også på *løsninger*, for eksempel saltvann.
- Bruker oppvarming og fordamping sånn at oppløste stoffer blir liggende igjen.



Kromatografi

- Brukes til å skille fargestoffer i en blanding fra hverandre.
- Lar væske som inneholder farge trekke oppover på et papir. For eksempel filtererpapir.
- Fargene fester seg til papir i ulik grad, og skiller seg dermed fra hverandre.



<---Start Finish--->

