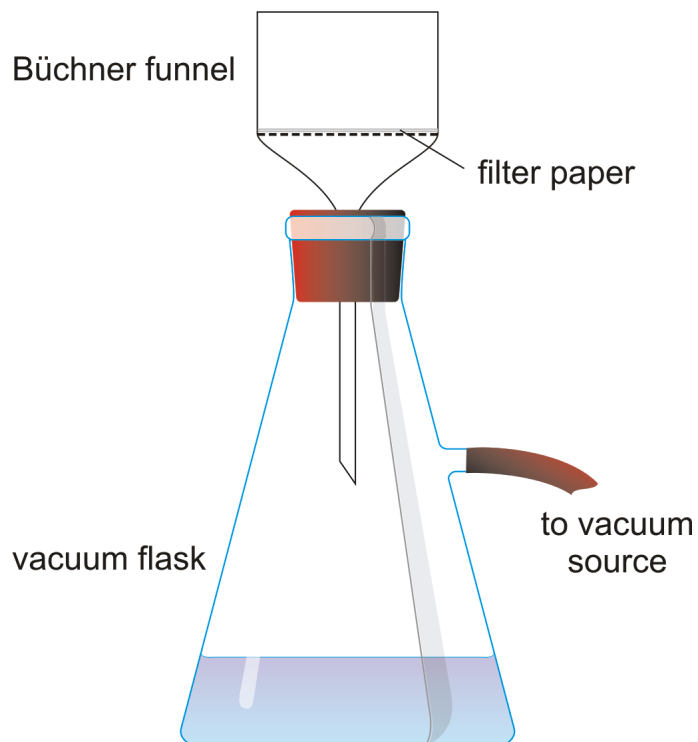


Hvis du har brug for at skille to stoffer ad, har du brug for en separationsmetode. Alt efter hvilke stoffer du vil skille ad, kan du gøre brug af forskellige eksperimentelle metoder.

Bemærk iøvrigt også, at alle de [kromatografiske metoder](#) i princippet også er en form for separationsmetoder.

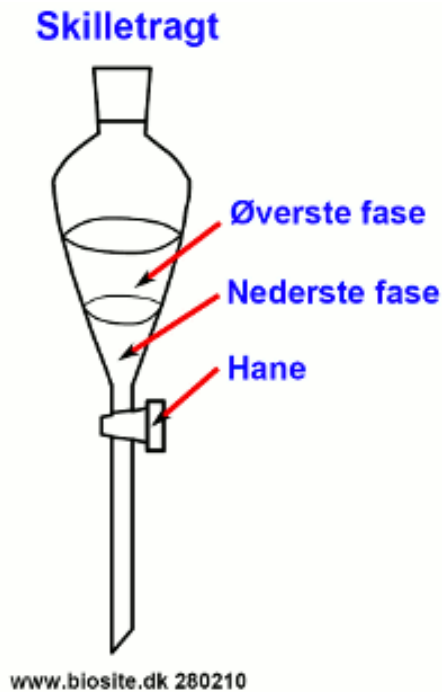
Filtrering og sugefiltrering

Hvis du gerne vil skille et fast stof fra en væskefase (eller omvendt), kan du anvende almindelig filtrering – eller sugefiltrering (se figur), hvis det skal gå lidt hurtigere.



Ekstraktion

Hvis du vil skille polært stof fra upolært stof i væskefase (eller omvendt), kan du anvende ekstraktion. I ekstraktion arbejder du typisk med 2 væskefaser: En polær fase og en upolær fase. Når du ryster faserne sammen, vil de polære stoffer søge mod den polære fase og de upolære stoffer vil søge mod den upolære fase. Efterfølgende kan de to faser skilles ad (typisk i en skilletragt). Hvis du efterfølgende vil skille dig af med opløsningsmidlet, kan du fx anvende inddampning.



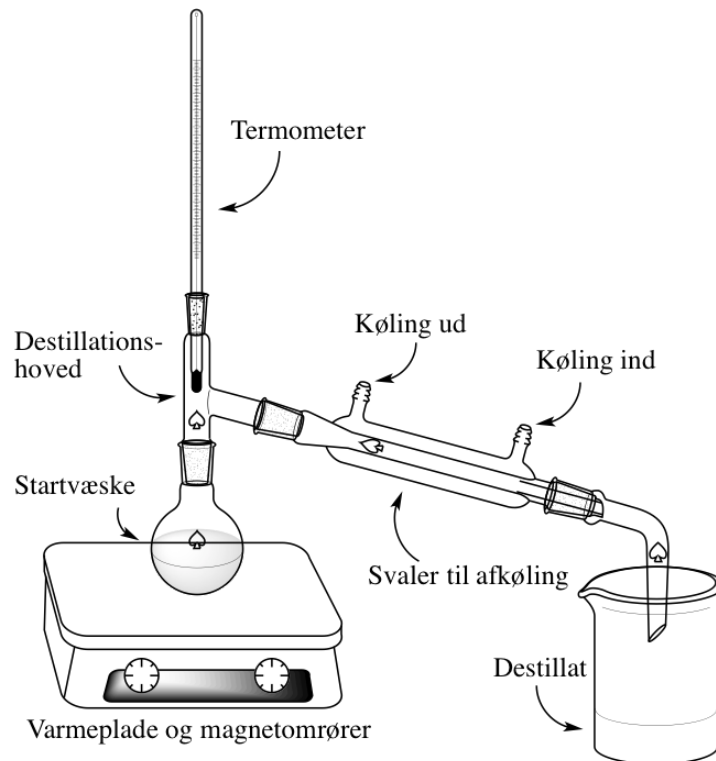
Inddampning

Hvis du har et stof i en opløsning og du gerne vil af med opløsningsmidlet, kan du anvende inddampning. Ved inddampning "koger" du opløsningsmidlet væk og har til slut kun det (tidligere) opløste stof tilbage. Hvis det opløste (tilbageværende) stof er en væske, minder dette en del om destillation.

Destillation

Hvis du vil skille 2 væsker med forskellige kogepunkter ad, kan du anvende destillation. I destillation udnytter du, at den væske med lavest kogepunkt "fordamper først" når du varmer op. Den fordampede væske fortætter igen i svaleren, hvorefter den samles op som destillat. På denne måde kan man opsamle forskellige destillater med forskellige kogepunkter.

Et eksempel på dette er ethanoldestillation, hvor man destillerer ethanol fra en blanding af vand og ethanol. Et andet eksempel på dette er olieraffinering, som foregår på Shells raffinaderi i Fredericia.



Elektroforese

Hvis du vil skille elektrisk ladede stoffer (ioner) ad, kan du bruge elektroforese. Princippet i elektroforese er i korte træk, at ioner med forskellige ladninger og masser vil bevæge sig med forskellige hastigheder i et elektrisk felt (se figuren). Dette minder på mange måder om forskellige [kromatografiske metoder](#).

