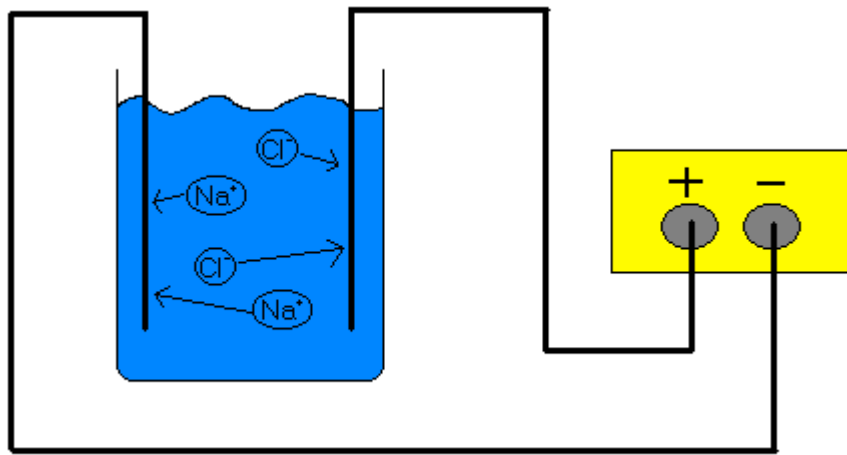


## Elektrolyse

Hvis man skal vise hvad en væske består af, kan man mange gange skille den ad. Det lyder måske lidt underligt, men det er i virkeligheden meget enkelt.

Som du ved tiltrækker negative magneter og positive magneter hinanden. (også kaldet nord- og sydpoler, hvis man skal leve af at være kedelig) Det samme gør positive og negative ioner, og det smarte ved det er så at forskellige ladede ioner og magneter også tiltrækker hinanden.

Det vil sige, at hvis vi sætter strøm til en væske, vil alle de positive ioner, gå over mod den negative ledning, og de negative ioner, vil havne ved den positive ledning.

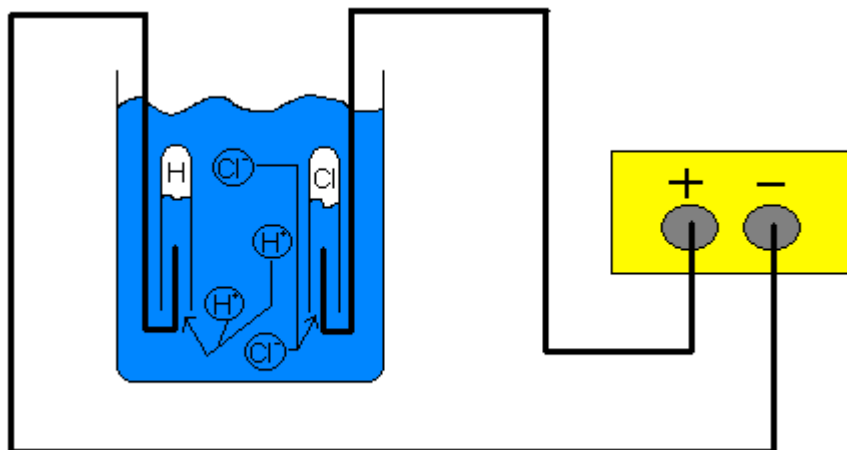


Som eksempel kan vi bruge saltsyre.

hvis man tager et glas saltsyre, og sætter strøm til det, så skulle de positive ioner, som jo er hydrogen, gerne gå over mod minusledningen. Og de negative chloridioner skulle også helst gå over mod plusledningen. Dette er alt sammen meget fedt, men vi kan jo ikke så godt bevise det... Med mindre vi lige twister det hele lidt.

Som vi ved, er både chlor og hydrogen (brint) gasser. Og derfor må de jo være en del lettere end saltsyre. Derfor må vi jo gå ud fra at de vil stige til vejrs, lige så snart de er blevet lavet, og så må vi jo også kunne indsamle dem på en eller anden måde.

Det er derfor Gud opfandt reagensglasset, og indrettede det så smart at det kunne vendes på hovedet:



det man kan se på billedet er at hydrogenet samler sig i den negative ledning, og chloriden ved den positive... Og ved I hvad... Det vil den også gøre hvis I prøver det samme.

Hvis I gør det, og I får nogle sjove luftarter i reagensglassene, kan I finde ud af om det er hydrogen og brint på følgende måde:

Da hydrogen brænder ganske godt, kan I holde en tændstik for enden af det reagensglas der skulle indeholde hydrogen. Så skulle det gerne sige ”puf” eller en anden sjov og høj lyd. Husk bare at blive ved med at holde glasset på hovedet, da hydrogen er lettere end almindelig luft. (Det er den letteste gas i universet)

Chlorid er derimod tungere end luft, så det kan I have i glasset, som om I havde en væske. Når I så til sidst skal hælde det ud, så sug det op i næsen. (Nej det må man ikke... vift med hånden hen over reagensglasset.) Chlors lugt er ikke til at tage fejl af, og faktisk er den i store mængder direkte giftig. Man brugte den fx under første verdenskrig.