

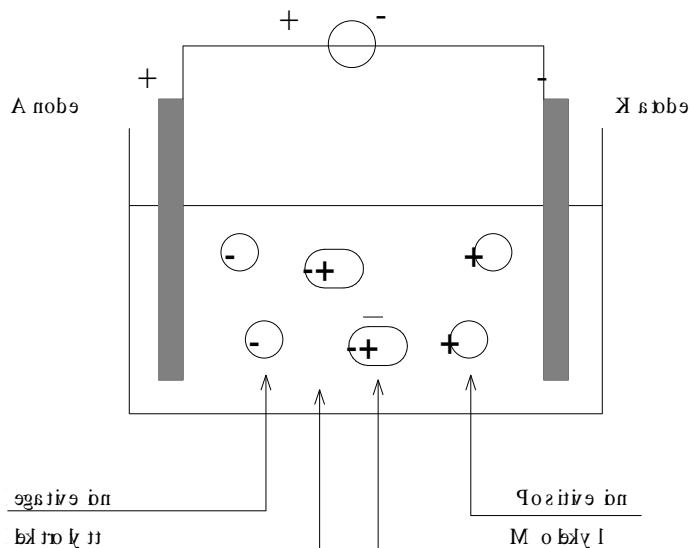
### 3.7 ELEKTROLYSE

Når vi har en vannoppløsning av syrer, baser og salter kalles det for en *elektrolytt*. Elektrolytten består av molekyler som holdes sammen av elektriske krefter. Noen få av molekylene blir ionisert og blir positive -og negative ioner. Antall molekyler som blir ionisert kalles ioniseringsgraden.

Plasserer vi to kopperplater i elektrolytten og kopler den ene kopperplaten til minus og den andre til plusspolen på en spenningskilde oppstår det en energitransport (elektrolyse) mellom positiv og negativ plate. Den positive plate kalles *anode* og den negative plate kalles *katode*. Anoden og katoden har en felles betegnelse - elektroder.

Figur 3.7.1 viser elektrolyse.

Figur 3.7.1



Elektrolyse brukes til å redusere metallioner til et metall. F.eks magnesium, aluminium, nikkel, sink og kopper.

Elektrolyse kan også benyttes for å belegge et metall med et annet metall. F.eks forsinking, fornikling og forkromming.