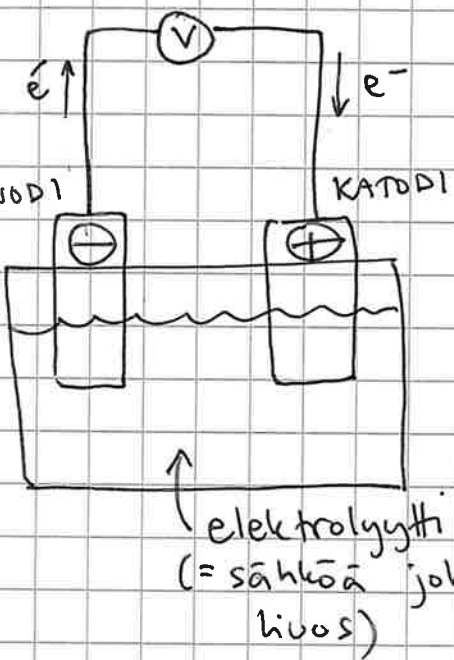


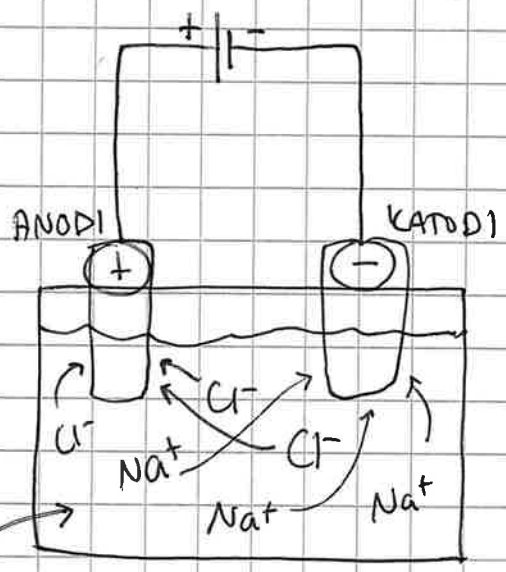
# SÄHKÖPARI

- tapahtuu reaktio  
→ saadaan sähköä
- esim. paristo, akku
- anodi - , katodi +
- anodi hapettuu
- anodi = epäjalompi metalli
- katodi = jalompi metalli



# ELEKTROLYYSI

- kuluttaa sähköä  
→ reaktio tapahtuu
- esim. akun lataaminen
- anodi + , katodi -
- anodi hapettuu
- anodi / katodi voivat olla mitä tahansa sähköä johtavaa ainetta  
→ liuoksen ionit reagoivat



- $Cl^-$  menee anodille ja hapettuu
- $Na^+$  menee katodille ja pelkistyy