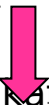
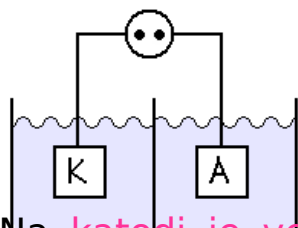


ELEKTROLIZA

Proces v katerega moramo vložiti energijo, da sprožimo redoks reakcije, ki razkrojijo spojino na elemente □ **razkroj spojin s pomočjo električnega toka.**



tako pridobivamo nekatere elemente ali spojine (npr.: aluminij)



Na katodi je vedno redukcija, pri anodi pa oksidacija. Če imamo zmes se izloča tisti, ki lažje sprejema elektrone (kasneje v napetostni vrsti).

RAČUNANJE Z ELEKTROLIZO:

Prvi Faradayev zakon: količina snovi, ki se izloči pri elektrolizi je premo sorazmerna z * elektroni (produkt časa in toka - Q)

$Q = I \cdot t$
$[As]$ $[A]$ $[s]$

Drugi Faradayev zakon: **96500 As** (Faradayeva konstanta) elektronine se izloči pri elektrolizi enega mola enkrat pozitivnih ionov (naboj 1+)