**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 premosorazmerna z \* elektroni (produkt časa in toka - Q)

 Q = I · t

 [As] [A] [s]

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