**ELEKTROLIZA:** razkroj snovi z el. tokom:

-elektrolit (l, aq); elektrodi (+, -)kem. reakcija (oksidacija-anoda, redukcija-katoda); *faradejev zakon:* naboj e=I t As; *faradejev zakon:* e 1 mol e- = 96500 As (ekvivalent snovi)

**GALVANSKI ČLEN:** je sestavljen iz najmanj dveh polčlenov ali elektrod; Mn+ + n e-  M; polčleni se ločijo med seboj po položaju omenjenega ravnotežja; če je to pomaknjeno v desno, prevladuje redukcija (v levo-oksidacija); elektrode, kjer prevladuje oksidacija so anode, E<0 (redukcija-katode, E>0); E=redoks potencial V; E (galv. člena)=E(d) - E(l); if E>0 then reakcija poteče; elektrolitski ključ predstavlja U cevka z nasičeno razt. nevtralne soli (običajno amonijev nitrat), omogoča vzdrževanje ravnotežja v konc. sulfatnih ionov v galv. členu

(aq) - vodne raztopine:

(+): H2O reagira, če je kation iz IA, IIA

(-): H2O reagira, če anion vsebuje O