

ELEKTROLIZA: razkroj snovi z el. tokom:

-elektrolit (l, aq); elektrodi (+, -) kem. reakcija (oksidacija-anoda, redukcija-katoda); *faradejev zakon*: naboj $q = I t$ [As]; *faradejev zakon*: $1 \text{ mol } e^- = 96500 \text{ As}$ (ekvivalent snovi)

GALVANSKI ČLEN: je sestavljen iz najmanj dveh polčlenov ali elektrod; $M^{n+} + n e^- \leftrightarrow M$; 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]; ΔE (galv. člena) = $E(d) - E(l)$; if $\Delta E > 0$ 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:

(+): H_2O reagira, če je kation iz I_A , II_A

(-): H_2O reagira, če anion vsebuje O