**ELEKTROLIZA**: katoda-: redukcija, izločanje el. kovin, polarne molekule - H2; anoda+: oksidacija, izločanje halogenih el., raztapljanje kovin, polarne mol. H2O - O2.

**RAZT. H2SO4**: elektr: H3O+, SO42+, H2O; / **TALINA NaCl:** elektr: NaCl(l), Na+, Cl-; K: Na++e-->Na; A: Cl-->Cl+e-; 2Cl->Cl2; / **RAZT. NaCl**: elektr: Na+, Cl-, H2O; K: 2H2O+2e-->H2+2OH-; A: 2Cl-->Cl2+2e-; kloroalkalna elektr. / **RAZT. NAOH:** elektr: Na+, OH-, H2O; K: 2H2O+2e-->H2+2OH-; A: 2H2O->O2+4e-+4H-; H++OH-->H2O.

**KVANTITATIVNI POMEN ELEKTROLIZE**

**1. Faradayev zakon**: množina snovi, ki se izloči na elektrodi je premosorazmerna z nabojem, ki preide v elektrolit: **Q = Ixt** [As], naboj elektrona e0=1,60219x10-19As, e0xNA=F (faradayeva konst.), **F=96500As/mol** - se izloči med elektrolizo 1 mol kovine, ki ima v elektrolitu 1+ione. **m=QxM/zxF, n=Q/zxF**. Z - množina naboja, potrebna za izločitev 1 mol določene snovi.

**2. Faradayev zakon**: mase snovi, ki jih izloči enak naboj med elektrolizo so sorazmerne masam, ki jih izloči naboj F: **I1=I2, t1=t2 => Q1=Q2;** Kulometrija!, dve zaporedno vezani celici za merjenje.