**otopine kiselina kao izvori istosmjerne struje**

* istosmjerna struja nastaje zbog putovanja slobodnih iona u otopini
* rastavljanje elektrolita na slobodne ione zovemo disocijacija

npr. H2SO4-------🡪2 H+  + SO42- sulfatni anion je 2- jer je valencija sulfatne skupine u kiselini II, vodik je valencije I

valencija =naboju

riješi kem. jednadžbe disocijacije :

1. HNO3--------🡪
2. H3PO4 -----------------🡪
3. HCl------------🡪
4. NaOH ----------------🡪
5. Ca(OH)2 -----------🡪
6. Mg(OH)2 -----------------🡪
7. Na2SO4 -------------🡪
8. NaCl ----------------🡪
9. Al(OH)3------------------🡪
10. Mg (NO3)2 -------------------------🡪
11. Ca3(PO4)2 ---------------------------🡪

**elektroliza (kem. učinci el. struje—fizika)**

* elektrolizom soli u rastaljenom stanju (taline) mogu se dobiti čisti-elementarni metali na katodi (negativna)
* metali postanu pozitivni ioni (kationi) pa putuju na katodu(-) , tamo primaju elektrone i postanu elementarni metali

*elektrolizom vodenih otopina soli ne možemo dobiti elementarni metal na katodi jer se u otopini odvija uvijek proces koji zahtjeva manje el.energije, tj . odvijat će se elektroliza vode*

*npr. elektroliza taline NaCl --------------🡪 Na+  + Cl- (način dobivanja natrija)*

 *CaCl2------------------🡪 Ca2+ + 2Cl- (način dobivanja kalcija)*

riješi zadatak:

1. koliko elektrona ima u 2SO42-
2. koliko vode treba dodati u 1 L 98% H2SO4 gustoće 1,98 g/cm3 da bismo dobili 20% otopinu?