**OKSIDACIJA:** oddajanje elektronov, sprejme jih **oksidant**; pom. oks.: O,Cl,konc.H2SO4, HNO3,KMnO4,K2CrO4

**REDUKCIJA**: Sprejemanje elektronov, odda jih **reducent**; pom. red.: C,H, nek. el. kovine

**PROTOLIZA**: prehod protona od kisline na bazo; **REDOKS REAKCIJA:** prehod elektrona od reducenta na oksidant

**OKSIDACIJSKO ŠTEVILO**: ionske sp. - enako el. naboju (Na+1Cl-1); kovalentne - naboj skupnega para pripada negat. ionu; vedno enako (Na+1,K+1,H+1,O-2)((SO4)2-(NH3)1+(OH)1-(ClO3)1-(CO3)2-(NO3)-(PO4)3-)

REŠEVANJE: določiš oks. št., ugotovi reducente in oksidante, izenači oddane in sprejete elektrone, delno uredi reakcijo, uredi ione, prekontroliraj

**DISKOPORCIONACIJA**: spreminja se samo en element, rešujemo z desne proti levi

**REDOKS VRSTA**: reaktiv: Li/K/Ca/Na/Mg/Al/Zn/Fe/Pb/H2/Cu/Ag/Hg/Au nereaktiv.

**PERMANGANOMETRIJA**: redoks titracija, reagent

KMnO4 c=0,02mol/l, standardiziramo z H2C2O4 ali Na2C2O4, poteka v kislem mediju - dokazujemo Fe2+, H202, So2, kovinske ione, *kislo - brezbarve, nevtr. - zeleno, bazično - rjavočrno.*

**GALVANSKI ČLENI**: napetost polčlena lahko izmerimo v primerjavi z nekim drugim polčlenom, vsak polčlen pa moramo izmeriti v kombinaciji z elektrodo iste vrste. Standardna elektroda H elektroda - platinasta elektroda v raztopini H2SO4 c=0,05 mol/l, P=1,01x105 Pa, vrednost napetosti polčlena v kombinaciji s standardno elektrodo - redoks potencial. Definirani standardni pogoji - normalni redoks potencial. Stand. elektr. pot. U=UD-UL

V = nxVN,0; PxV=nxRxT (R=8,3x103 PaL/Kmol