

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)⁻¹ (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⁺, H₂O₂, SO₂, kovinske ione, *kislo - brezbarve, nevtr. - zeleno, bazično - rjavocrno.*

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=U₀-U_L

$$V = n \times V_{n,0}; \quad P \times V = n \times R \times T \quad (R=8,31 \times 10^{-3} \text{ PaL/Kmol})$$