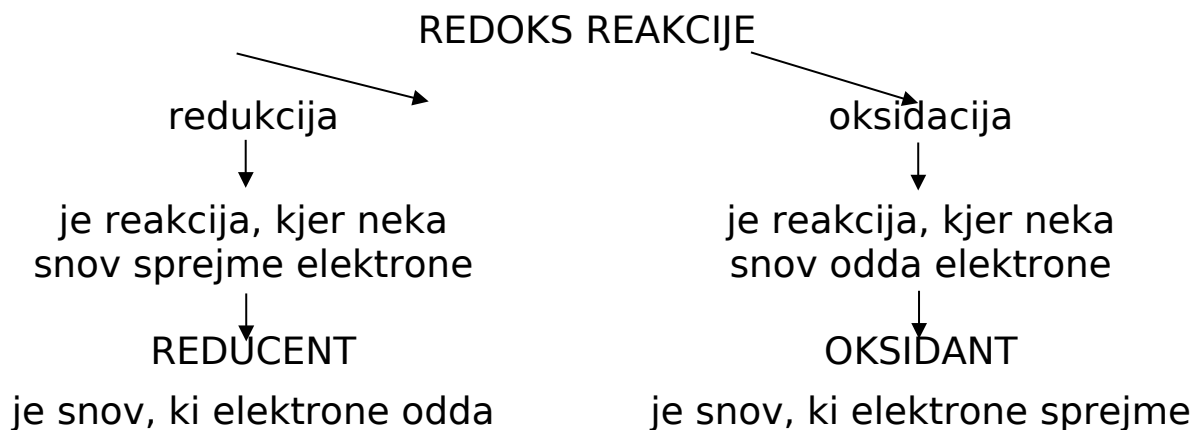
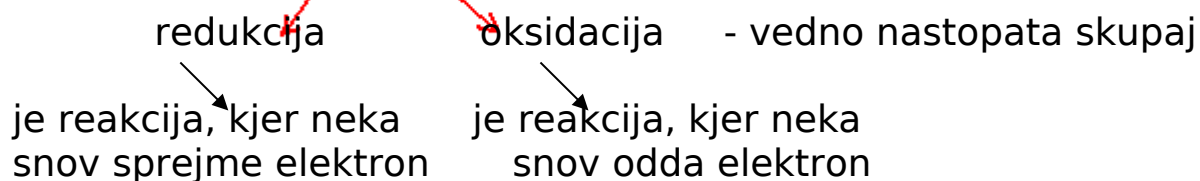


ELEKTROKEMIJA

REDOKS REAKCIJE:



REDOS REAKCIJA je reakcija, pri kateri snovi oddajajo in sprejemajo elektrone. Za to reakcijo je značilno, da spreminja elementu OKSIDACIJSKO ŠTEVILO.

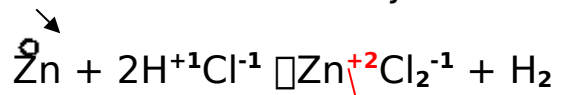
Pravila za določanje oksidacijskih števil:

1. elementi v elementarnem stanju imajo oksidacijsko število vedno nič
2. elementi prve skupine imajo oksidacijsko število +1, elementi druge skupine pa +2
3. H ima v spojinah skoraj vedno oksidacijsko število +1, razen v kovinskih hidridih (H + kovina), kjer ima -1
4. kisik ima v spojinah skoraj vedno -2, razen v peroksidih, kjer ima -1 ($\text{H}_2\text{O}_2^{-1}$)
5. za vse ostale elemente pa oksidacijsko število izračunamo, in sicer tako da je vsota vseh oksidacijskih števil 0

Kislina s katerimi si pomagamo pri računanju oksidacijskih števil:

H_2SO_4
 HCl
 HNO_3
 H_3PO_4

elementarno stanje

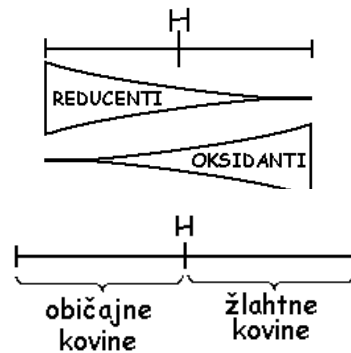


je redoks reakcija, ker se spremeni
oksidacijsko število

NAPETOSTNA ali REDOKS VRSTA

Je zaporedje snovi glede na njihovo sposobnost oddajanja in sprejemanja elektronov.

Na začetku napetostne vrste snovi, ki so **DOBRI REDUCENTI** (lažje oddajajo), na koncu napetostne vrste so snovi, ki so **slabši reducenti** – **boljši OKSIDANTI** (lažje sprejemajo)



Tisti, ki lažje oddaja elektrone – boljši reducent je prej v napetostni vrsti, kot tisti, ki jih težje oz. lažje sprejema.

Zn ploščica se raztaplja, Cu pa debeli. Razmerje ni več 1:1, ampak 0:1 v ZnSO_4 , v CuSO_4 pa 1:0 → **elektrolitski ključ** tu uravnava (uravna koncentracijo med raztopinami)

NAPETOSTNA VRSTA:

Li, K, Ca, Na, Mg, AL, MN, CR, Zn, Fe, Co, Ni, Sn, Pb, H, Cn, Ag, Pt, An