**M.KISL** – HCl, H2SO4, HNO3 HClO4 ; **Š.KISL** – H2S, HCN, HCOOH, CH3COOH; **M.BAZ** – NaOH, KOH, Ca(OH)2, Ba(OH)2, **Š.BAZ** – NH3, C5H5N, CH3NH2, C6H5NH2

**Vpliv na hitrost**: temp katalizator, velikost delcev, konc.reaktant; **Vpliv zun.dej.na.kem.ravnovesje** – koncentracija, tlak, temperatura

pH= -log[H3O]

pOH=-log[OH]

 = nrazgrajenih m / nvseh prisotnih m

 = [OH] / Cb = [H3O] / Ck

[H3O] = Ka *(konst.kisl)* x Ck

[OH] = Kb (kosnt.baz) x Cb

[OH] [H3O] = 1x10-14

D = b2 – 4ac

X = -b +- D / 2a

V(x) = [x] / t

Ht / M = Hr / m

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **indikator** | **Kisla** | **baz** |
| *metil oranž* | rdeč | oranžn |
| *brotimol modro* | rumena | modra |
| *fenolftalein* | brez | vijolčn |
| *ekstrat rdeč. zelja* | roza | zelena |
| *fenol rdeče* | breskov | roza |

Iz močne kisl. šibko konj.bazo

Iz šibke kisl. močno konj.bazo

Iz močne baze šibko konj.kisl

Iz šibke baze močno konj.kisl

Protoliza – kisl. odda H ion