

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, C₂H₅N, CH₃NH₂, C₆H₅NH₂

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

$$pH = -\log[H_3O^+]$$

$$pOH = -\log[OH^-]$$

$$\alpha = \frac{n_{\text{razgrajenih m}}}{n_{\text{vseh prisotnih m}}}$$

$$\alpha = [OH^-] / C_b = [H_3O^+] / C_k$$

$$[H_3O^+] = \sqrt{K_a (\text{konst.kisl}) \times C_k}$$

$$[OH^-] = \sqrt{K_b (\text{konst.baz}) \times C_b}$$

$$[OH^-][H_3O^+] = 1 \times 10^{-14}$$

$$D = b^2 - 4ac$$

$$X = \frac{-b \pm \sqrt{D}}{2a}$$

$$V(x) = \Delta[x] / \Delta t$$

$$H_t / M = H_r / m$$

indikator	Kisla	baz
metil oranž	rdeč	oranžn
brotimol	rumena	modra
modro		
fenolftalein	brez	vijoličn
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