

	kislina	baze
šibke	CH ₃ COOH, HCOOH, H ₂ S, HCN, HNO ₂	CH ₃ NH ₂ , NH ₃ , C ₅ H ₅ N, C ₆ H ₅ NH ₂
močne	HCl, H ₂ SO ₄ , HNO ₃ , HClO ₄	NaOH, KOH, Ca(OH) ₂ , Ba(OH) ₂

pH + pOH = 14 (0-7=kislo, 7-14=bazično)

*če je kislina močna je [H₃O⁺] enaka C

*če je kislina šibka je [H₃O⁺] enaka [šibke kisline]

$$C = n / V \quad \text{ali} \quad C_1 V_1 = C_2 V_2$$

*če pa je $n_x:n_y = 3:1 \rightarrow 3C_X V_X = C_Y V_Y$ -----TO JE NEVTRALIZACIJA

$$n = m / M$$

* $X_{1,2} = -b \pm \sqrt{b^2 - 4ac} / 2a$

* HCl-klorovodikova kislina CaCO₃ – apnenec

NH₃-amoniak NH₄⁺ – amoniev ion

CuO – bakrov oksid CuSO₄- bakrov sulfat

NaOH – natrijev hidroksid CH₃COOH- očetna kislina

*oksidi (O), hidridi (H), nitridi (N), hidrati (H₂O), baze (OH⁻)

*Cl⁻ - klorid, NO₃⁻ - nitrat, SO₄²⁻ - sulfat, S²⁻ - sulfid,

PO₄³⁻ - fosfat, CH₃COO⁻ - acetat

*Kadar je konstanta ravnotežja zelo majhna nastane zelo malo produktov.

Kadar je konstanta ravnotežja velika, je ravnotežje reakcije skoraj po vsem pomaknjeno v smeri tvorbe produktov.

*Pri endotermnih reakcijah se pri višji temperaturi ravnotežje pomakne v smeri tvorbe produktov, pri nižji temperaturi pa v smeri tvorbe reaktantov. Spremeni s etudi vrednost konstanteravnoteža, ker se spremeni temp.

To pomeni, da če je višja temp. je večja konstanta.

* Pri eksotermnih reakcijah se pri nižji temperaturi ravnotežje pomakne v smeri tvorbe produktov, pri višji temperaturi pa v smeri tvorbe reaktantov. Spremeni s etudi vrednost konstanteravnoteža, ker se spremeni temp.

To pomeni, da če je nižja temp. je večja konstanta.

*OH⁻ - hidroksilni ion H₃O⁺ – oksonijev ion

*REDČENJE: pri bazah je z redčenjem pH nižji

pri kislinah je pH z redčenjem višji

pri redčenju se ne spremeni množina snovi, ampak množinska koncentracija in pH.

*NEVTRALIZACIJA = **kislina + baza → sol + voda**

*če v sistemu, ki je v ravnotežju, spremenimo koncentracijo reaktantov ali produktov, temp. ali tlak, se sistem na spremembo odzove tako, da preide v novo ravnotežno stanje.

*katalizator vpliva na hitrost reakcije, ne pa na ravnotežje.