|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | **kisline** | **baze** |  |
| **šibke** | CH3COOH, HCOOH,H2S,HCN,HNO2 | CH3NH2, NH3, C5H5N, C6H5NH2 |  |
| **močne** | HCl, H2SO4, HNO3, HClO4 | 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 ali C1V1 = C2V2

\*če pa je nx:ny = 3:1 🡪 3CXVX = CYVY ------TO JE NEVTRALIZACIJA

n = m / M

\* **X1,2 = -b ± koren iz b2 – 4ac / 2a**

\* HCl-klorovodikova kislina CaCO3 – apnenec

NH3-amoniak NH4 – amoniev ion

CuO – bakrov oksid CuSO4- bakrov sulfat

NaOH – natrijev hidrokid CH3COOH- ocetna 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 množincka 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.