HCl-Klorovodikova

HF-Fluorovodikova

HBr-Bromovodikova

HI-Jodovodikova

HCN-Cianovodikova

H2S-Žveplovodikova

 H2SO3-Žveplova (IV)

H2SO4-Žveplova (VI)

H2SiO3-Silicijeva

H2CO3-Ogljikova

HNO2-Dušikova (III)

HNO3-Dušikova (V)

HClO-Klorova

HClO2-Klorova (III)

HClO3-Klorova (V)

HClO4-Klorova (VII)

H3BO3-Borova

H3PO4-Fosforjeva (V)

HCOOH-Metanoj-mrav.

CH3COOH-Etanoj ocetna

**Kisl. je** snov ki odda proton ali h+ ion.**last.**-jedke/kisel okus/moder lakmus--rdeče/ Ph<7(h2so4-žveplova kislina)

**reagirajo** s kovinami -ol+H2 **reag**. z bazami ol+H2O-nevtralizacija

**BAZA**-snov ki sprejme proton ali H+ ion-**last**.-jedke(milnat otip)/pomodri lakmus/indikator spr.barvo/pH>7/reagira z amonijevimi spojinami in izpodrine amonijak/reagira s kisl-sol+voda(NH3-AMONIAK)

**Kb-**konstanta baze NH3+H2O↔NH4+ +OH- K=[NH4+]x[OH-]/[NH3]x[H2O]=Kb=[NH4]x[OH-]/[NH3]

c=n[mol]/V

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

 +reaktanti –produkti=v smeri produktov +produkti=smer reakt