

HCL-KLOROVODIKOVA
 HF-FLUOROVODIKOVA
 HBR-BROMOVODIKOVA
 HI-JODOVODIKOVA
 HCN-CIANOVODIKOVA
 H2S-ZVEPLOVODIKOVA
 H2SO3-ZVEPLOVA (IV)
 H2SO4-ZVEPLOVA (VI)
 H2SiO3-SILICIJEVA
 H2CO3-OGLIJIKOVA
 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 AMONIJA/REAGIRA S KISL-SOL+VODA(NH3-AMONIAK)

KB-KONSTANTA BAZE $NH_3 + H_2O \rightleftharpoons NH_4^+ + OH^-$ $K = \frac{[NH_4^+][OH^-]}{[NH_3][H_2O]} = K_B = \frac{[NH_4^+][OH^-]}{[NH_3]}$

$C = N[MOL]/V$

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