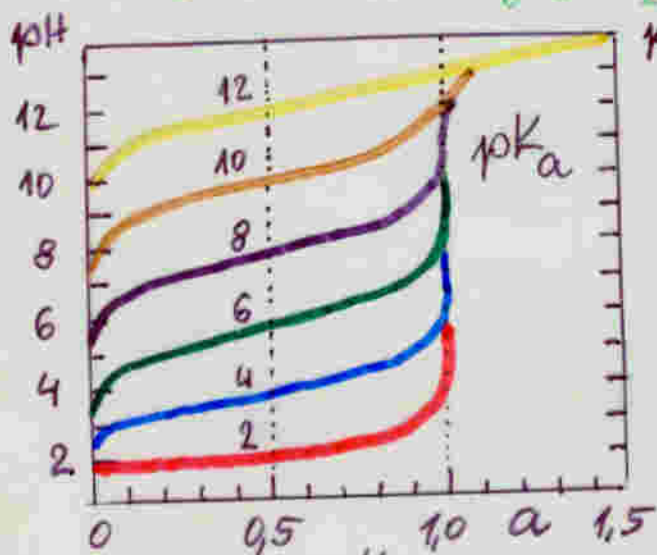
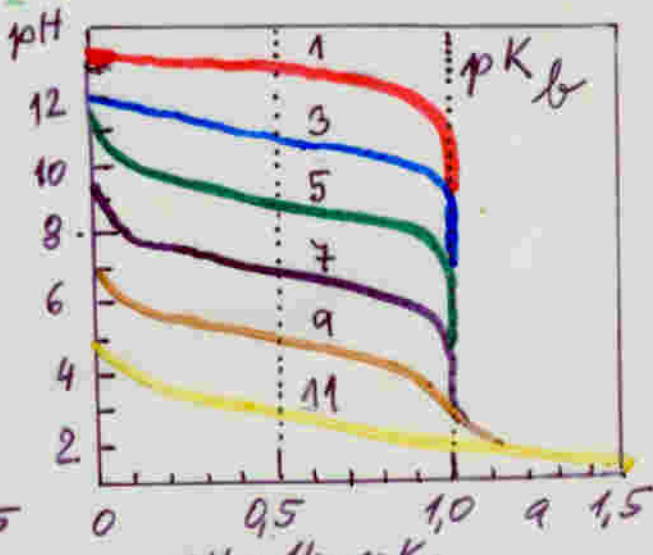


pK_a : HAc 4,76
 H_3BO_3 9,23
 pK_b : NH_3 4,76
 $C_6H_5NH_2$ 9,38

titrace 50ml 0,1M H_3PO_4 , 0,1M NaOH



$pH = pK_a$
TITRACE SLABÝCH KYSELIN



$pH = 14 - pK_b$
TITRACE SLABÝCH ZÁŠAD

TITRAČNÍ EXPONENT $pT = -\log [H^+]_{ekv}$

SILNÁ KYSELINA + SILNÁ ZÁŠADA: 1) $pT = 7,00$ (kyselina, baži)
 2) pT nezávisí na koncentraci

SLABÁ KYŠ. + SILNÁ ZÁŠ.: 1) $pT > 7$, 2) $pT = f(pK_a, c(HB))$ PŘÍMO ÚMĚRNĚ

SILNÁ KYŠ. + SLABÁ ZÁŠ.: 1) $pT < 7$, 2) $pT = f(pK_b, c(B))$ NEPŘÍMO ÚMĚRNĚ

TITRAČNÍ KVOZIENT: $\Delta pH / \Delta V$ čím větší, tím přesnější