

Analizna kemija I

2. Seminar

9. Izračunajte pH 0,01 M raztopine HCl.

10. Izračunajte pH 0,01 M raztopine H₂SO₄.
(K_{a2} = 0,01)

11. Izračunajte pH 0,01 M raztopine CH₃COOH.
(K_a = 1,75 x 10⁻⁵)

12. Izračunajte pH 0,01 M raztopine NH₃.
(K_b = 1,76 x 10⁻⁵)

13. Izračunajte pH 0,01 M raztopine CH₃COONa.
(K_{a(CH₃COOH)} = 1,75 x 10⁻⁵)

14. Izračunajte pH 0,01 M raztopine NH_4Cl .
($K_{\text{b}(\text{NH}_3)} = 1,76 \times 10^{-5}$)

15. Izračunajte stopnjo disociacije α za 0,01 M raztopino NH_3 .
($K_{\text{b}} = 1,76 \times 10^{-5}$)

16. Izračunajte pH 2×10^{-8} M raztopine HCl.
