

Podstawy Chemii Analitycznej

Program ćwiczeń laboratoryjnych

Chemia, studia pierwszego stopnia, I rok, semestr II,

1. Analiza kationów I grupy: Ag^+ , Hg_2^{2+} , Pb^{2+} .
2. Analiza kationów II grupy: Ba^{2+} , Ca^{2+} , Sr^{2+} .
3. Analiza kationów IIIA grupy: Hg^{2+} , Bi^{3+} , Cu^{2+} , Cd^{2+} .
4. Analiza kationów IVA grupy: Fe^{2+} , Fe^{3+} , Al^{3+} , Cr^{3+} .
5. Analiza kationów IVB grupy: Co^{2+} , Ni^{2+} , Mn^{2+} , Zn^{2+} .
6. Analiza kationów V grupy: NH_4^+ , K^+ , Mg^{2+} .
7. Analiza złożona – kationy grupy I-V.
8. Analiza mieszaniny anionów: SO_4^{2-} , Cl^- , I^- , NO_3^- .
9. Analiza mieszaniny anionów: CO_3^{2-} , PO_4^{3-} , $\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$.
10. Analiza substancji trudno rozpuszczalnych.

Program obejmuje rachunki w zakresie:

- Stężenie i aktywność roztworu.
- Równowagi kwas-zasada ze szczególnym uwzględnieniem roztworów buforowych.
- Rozpuszczalność soli trudno rozpuszczalnych. Iloczyn rozpuszczalności. Wpływ różnych czynników na rozpuszczalność.