

Nowoczesne metody preparatyki nieorganicznej – spis ćwiczeń

[1] Izomeria wiązaniowa na przykładzie związków kompleksowych kobaltu

- 1.1 Otrzymywanie $[\text{Co}(\text{NH}_3)_5\text{Cl}]\text{Cl}_2$
- 1.2.1 Otrzymywanie $[\text{Co}(\text{NH}_3)_5\text{ONO}]\text{Cl}_2$
- 1.2.2 Otrzymywanie $[\text{Co}(\text{NH}_3)_5\text{NO}_2]\text{Cl}_2$

[2] Enancjomery–synteza, rozdział chlorku tris(etylenodiamina)kobaltu

- 2.1 Otrzymywanie racematu $[\text{Co}(\text{en})_3]\text{Cl}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$
- 2.2 Rozdział racematu $[\text{Co}(\text{en})_3]\text{Cl}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$
- 2.3 Wydzielanie $[(+)\text{Co}(\text{en})_3]\text{I}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$
- 2.4 Wydzielanie $[(-)\text{Co}(\text{en})_3]\text{I}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$

[3] Kompleksy kobaltu z tlenem jako przykłady modelu hemoglobiny

- 3.1. Otrzymywanie H_2salen
- 3.2. Otrzymywanie $\text{Co}(\text{salen})$
- 3.3 Absorpcja ditlenu przez kompleks $\text{Co}(\text{salen})$

[4] Ligandy makrocycliczne - synteza i własności koordynacyjne

- 4.1. Synteza bromowodorku etylenodiaminy
- 4.2. Synteza *trans*-[4,11-dien N_4] Br_2
- 4.3.1 Synteza $[\text{Cu}-4,11\text{-dienN}_4]\text{Br}_2$
- 4.3.2 Synteza $[\text{Co}-4,11\text{-dienN}_4](\text{CO}_3)\text{Br}$

[5] Własności spektroskopowe oktaedrycznych kompleksów niklu(II)

- 5.1 Synteza $[\text{Ni}(\text{bipy})_3]\text{SO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$
- 5.2. Synteza $[\text{Ni}(\text{en})_3]\text{Cl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
- 5.3. Synteza $[\text{Ni}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_2$
- 5.4. Synteza $\text{K}_4[\text{Ni}(\text{NCS})_6] \cdot 4\text{H}_2\text{O}$
- 5.5 Rejestracja widm elektronowych otrzymanych związków

[6] Otrzymywanie tetrajodku cyny

- 6.1. Synteza SnI_4
- 6.2. Synteza $\text{SnI}_4(\text{PPh}_3)_2$