

## Preparaty do syntezy

### Zestaw nr 1:

1. Chlorek miedzi(I)  $\text{CuCl}$
2. Ałun amonowo- glinowy  $(\text{NH}_4)\text{Al}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$  z Al  
Oznaczenie zawartości Al
3. kompleksy Co:  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_4\text{CO}_3]\text{NO}_3$  i  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_5\text{Cl}]\text{Cl}_2$ , UV, IR, NMR

### Zestaw nr 2:

1. Jodan(VII) potasu  $\text{KIO}_4$ , sprawdzenie czystości, oznaczenie jodu
2. Sól Mohra  $(\text{NH}_4)_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$  z Fe
3. Kompleksy Ni:  $[\text{Ni}(\text{PPh}_3)_2(\text{NO}_3)_2]$  i  $[\text{Ni}(\text{PPh}_3)_2\text{Cl}_2]$  UV, IR, NMR

### Zestaw nr 3:

1. Ałun chromowo-potasowy  $\text{KCr}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ , oznaczenie zawartości wody
2. Octan chromu(II)
3. kompleksy niklu:  $[\text{Ni}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_2$ ,  $[\text{Ni}(\text{en})_3]\text{Cl}_2$  oznaczenie amoniaku i niklu, widma UV-VIS, NMR

### Zestaw nr 4:

1. Octan miedzi(II)  $\text{Cu}(\text{CH}_3\text{COO})_2$ , analiza czystości
2. Fosforanu amonowo-manganawy -  $\text{NH}_4\text{MnPO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$
3. 8-hydroksychinolinian glinu i cynku  $\text{Al}(\text{C}_9\text{H}_6\text{ON})_3$  i  $\text{Zn}(\text{C}_9\text{H}_6\text{ON})_2$  – lampa UV, czy wykazuje luminescencję ? NMR