

Ćwiczenie 3/III**Temat:**

**Otrzymywanie trudno rozpuszczalnych związków z innych trudno rozpuszczalnych soli;
otrzymywanie siarczku ołowiu(II) z siarczanu(VI) ołowiu(II)**

Sposób wykonania:

Do probówki wprowadzić 4 krople roztworu azotanu(V) ołowiu(II) i dodać 6 kropli roztworu siarczanu(VI) sodu (oba roztwory o jednakowym stężeniu w mol/L). Zaczekać aż osad opadnie, zlać ciecz z nad osadu. Następnie do otrzymanego osadu siarczanu(VI) ołowiu(II) dodać 5-6 kropli roztworu siarczku amonu i zamieszać bagietką.

Równania zachodzących reakcji i barwy powstających produktów.

1.

2.

1. Podać wartości liczbowe iloczynów rozpuszczalności otrzymanych trudno rozpuszczalnych soli.

2. Wyjaśnić przemianę jednej trudno rozpuszczalnej soli w drugą.

Ćwiczenie 1/IV**Temat:****Otrzymywanie związku kompleksowego tetrajodobizmutanu(III) potasu****Sposób wykonania:**

Do probówki zawierającej 3-4 krople roztworu azotanu(V) bizmutu(III) dodawać kroplami roztwór jodku potasu, aż do wytrącenia się ciemnobrunatnego osadu. Osad ten rozpuścić dodając jeszcze kilka kropel roztworu jodku potasu.

Napisz równania zachodzących reakcji i podaj barwę otrzymanych związków:

1.

2.

Podaj równanie reakcji dysocjacji elektrolitycznej otrzymanego związku kompleksowego:**Który z jonów K^+ , I^- , Bi^{3+} może być kompleksotwórczym i dlaczego?**