ĆWICZENIE 11

ANALIZA SOLI

Cel ćwiczenia: Zapoznanie się z zasadami wykonywania chemicznej analizy jakościowej.

Zakres materiału: Oznaczenie kationów w próbkach zawierających zarówno jeden kation, jak i ich mieszaninę. Systematyczna analiza kationów.

Literatura: T. Lipiec, Z. Szmal „Chemia analityczna z elementami analizy instrumentalnej" J. Minczewski, Z. Marczenko „Chemia analityczna", tom I i II

Wykonanie ćwiczenia:

UWAGA: Należy stosować minimalne ilości odczynników !!!

Obserwować przebieg reakcji (zmiany barw roztworów, wydzielanie się gazów, wytrącanie lub rozpuszczanie osadów). Po przeprowadzeniu każdej reakcji zapisać obserwacje, zidentyfikować produkty reakcji. Pamiętać o porządnym umyciu probówek, zarówno przed rozpoczęciem analiz, jak również po ich zakończeniu.

Wszystkie obserwacje oraz reakcje, zapisane w formie jonowej, studenci notują w dzienniku laboratoryjnym.

1. Analiza soli.

Student otrzymuje do analizy jedną sól i wykrywa zarówno kation, jak i anion wchodzący w jej skład. Obowiązują kationy oraz aniony spośród tych, analizowanych w ćwiczeniach 8 i 9.