

Wzór sprawozdania z ćwiczeń laboratoryjnych z analizy kationów i anionów

(Sprawozdanie należy sporządzić w zeszycie formatu A4)

Data wykonania ćwiczenia

(datę można wpisać tylko raz danego dnia na samym początku sprawozdania)

Tytuł ćwiczenia: Analiza kationów I i II grupy

Wykonane czynności i obserwacje:

Wykonane czynności i obserwacje krótko opisujemy w zeszycie w formie tabeli.

Przykład:

<i>CZYNNOSCI</i>	<i>OBSERWACJE</i>	<i>PRZYPUSZCZENIA</i>
<i>Dodanie kwasu solnego</i>	<i>Wytrącił się biały osad</i>	<i>Obecna grupa I</i>
<i>Dodanie do osadu I wody destylowanej i gotowanie</i>	<i>Osad pozostał</i>	<i>W analizie obecne jony srebra</i>
<i>Dodanie do gorącego roztworu z nad osadu (roztw. II) roztworu KI</i>	<i>Wytrącił się kanarkowo żółty osad</i>	<i>Obecne jony ołowiu</i>
<i>Dodanie do osadu II stężonej wody amoniakalnej</i>	<i>Osad rozpuścił się, a po dodaniu kwasu azotowego ponownie się wytrącił</i>	<i>Obecne jony srebra</i>
<i>Dodanie do roztworu I kwasu siarkowego</i>	<i>Brak osadu lub wytrącony osad rozpuszcza się po dodaniu nadmiaru NaOH</i>	<i>Brak jonów z II grupy kationów</i>

Równania reakcji:

Równania reakcji mają być zawsze napisane w postaci jonowej skróconej, a gdy zachodzi reakcja red-oks wymagane są równania połówkowe.

Wnioski:

W analizie znajdują się jony srebra i ołowiu.