

Контрольні запитання і завдання до лабораторної роботи:

1. Якими якісними реакціями можна виявити катіони K^+ , Fe^{3+} у розчині комплексної сполуки $K_3[Fe(CN)_6]$?
2. Запишіть рівняння реакцій за допомогою яких можна провести розділення катіонів у суміші: Ag^+ , Ba^{2+} , Fe^{3+} , Mn^{2+} .
3. Який катіонний склад може мати розчин суміші катіонів 2–4 аналітичних груп, якщо рН засвідчує нейтральне середовище?
4. Чому перед виявленням K^+ и Na^+ необхідно відокремити усі інші катіони? Відповідь підтвердьте рівняннями реакціями.
5. Чому катіони Pb^{2+} заважають виявленню III аналітичної групи? Відповідь обґрунтуйте.
6. Як відокремлюють катіони IV аналітичної групи від катіонів V та VI аналітичних груп? Відповідь обґрунтуйте.
7. Як відокремлюють катіони Sb (III) та Sb(V) від інших катіонів V групи?
8. Як відокремлюють катіони V та VI аналітичних груп у ході аналізу?
9. Чим аналіз суміші катіонів I-VI аналітичних груп, що містять осад, відрізняється від аналізу суміші без осаду?
10. Які катіони виявляються дробним методом? Напишіть рівняння реакції.