

2.Контрольні запитання і завдання до лабораторної роботи

1. У який колір солі K^+ забарвлюють полум'я?
2. Чому при визначенні катіонів I аналітичної групи із розчину попередньо відокремлюють катіони II та III аналітичних груп? Напишіть рівняння реакцій.
3. Чому в систематичному ході аналізу суміші катіонів I—III груп спочатку відокремлюють груповим реагентом II аналітичну групу? Напишіть рівняння реакцій.
4. Як відокремлюють суміш хлоридів катіонів II аналітичної групи від суміші сульфатів катіонів III аналітичної групи при аналізі розчину з осадом. Напишіть рівняння реакцій.
5. Чому катіони Pb^{2+} після відокремлення їх груповим реагентом осаджуються 1 моль/дм³ розчином H_2O_4 сумісно з сульфатами катіонів III аналітичної групи? Напишіть рівняння реакцій.
6. Як осад $PbSO_4$ відокремлюють від сульфатів катіонів III аналітичної групи? Напишіть рівняння реакції.
7. Відокремлення $PbSO_4$. Напишіть рівняння реакції.
8. Відокремлення і виявлення катіонів меркурію (I). Напишіть рівняння реакції.
9. Відокремлення суміші Hg і $HgNH_2Cl$. Напишіть рівняння реакції.
10. Реакція з натрій кобальт нітритом. Напишіть рівняння реакції.