

Контрольні запитання і завдання до лабораторної роботи:

1. Про що свідчить лужна реакція середовища?
2. У якому порядку проводиться якісний аналіз?
3. Що полегшує подальше виявлення аніонів у розчині?
4. Який склад суміші, якщо вона не розчиняється у воді, кислотах і «царській горілці»?
5. Якщо при реакції зі SnCl_2 не утворюється чорний осад, про що це свідчить?
6. За яких умов можна проводити якісне виявлення Hg^{2+} ?
7. Напишіть рівняння реакції:
 $\text{HgS}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$
8. Які аніони належать до першої, другої та третьої аналітичних груп?
9. Що виявляють за допомогою реактиву Грісса?
10. Який реагент додають для виявлення нітрит-іонів розчином FeSO_4 ?