

3. Питання до самостійної роботи

1. Порівнюючи величини добутків розчинності галогенідів аргентуму, поясніть, чому аргентум йодид на відміну від аргентум хлориду не розчиняється в амоніаку, а для розчинення аргентум броміду потрібна висока концентрація NH_3 ?
2. Аналітичні групи аніонів. На чому ґрунтується аналітична класифікація аніонів? Чому нітрат- і ацетат-іони, які сильно відрізняються за властивостями, відносяться до однієї аналітичної групи?
3. Чи свідчить негативна проба з BaCl_2 про відсутність усіх аніонів I групи?
4. Які реакції, в якій послідовності та з якими зовнішніми ефектами перебігають при додаванні хлорної води краплями до підкисленого розчину, що містить I^- і Br^- -іони, в присутності бензену або хлороформу? Чи можна цією реакцією визначити I^- і Br^- -іони при спільній присутності? Чому хлорну воду необхідно додавати краплями?
5. Які аніони та якими реакціями можна визначити в сухій пробі (твердому зразку)?
6. Як поділяють аніони за окисно-відновними властивостями? Як застосовують окисно-відновні властивості аніонів в аналізі суміші аніонів?
7. Чи можна відділити бромбензол від нітробензолу перегонкою з водяною парою? Відповідь обґрунтувати.
8. Що покладено в основу вилучення та розділення речовин екстракцією?
9. Які вимоги повинен задовольняти екстрагент?
10. Назвіть основні стадії процесу екстракційного вилучення та розділення речовин.