

1. Як називаються реакції і реагенти, що дають можливість визначити даний іон у присутності інших іонів?
2. Досліджуваний розчин утворив білий осад з розчином Барій хлориду, нерозчинний ні у кислотах, ні у лугах. Який склад отриманого осаду?
3. Що можна використати, щоб перевести осад $BaSO_4$ в розчин?
4. В аналітичній лабораторії ідентифікували сполуку, вносячи її в безбарвне полум'я пальника. У ході випробування полум'я офарбилося в жовто-зелений колір. Солі якого катіона присутні в розчині?
5. У суміші присутні катіони Стронцію та Барію, для їхньої ідентифікації використовують розчин хромат-іонів. Який аналітичний ефект при цьому спостерігається?
6. Вкажіть причину проведення переосадження сульфатів катіонів III аналітичної групи до карбонатів?
7. Який колір мають розчини, які містять катіони III групи?
8. Що таке гіпсова вода? Як її застосовують в аналізі катіонів?
9. У насиченому розчині Кальцій сульфату встановилася рівновага між молекулами твердої фази й іонами. Як записати вираження для добутку розчинності для $CaSO_4$?
10. В розчині, що аналізується, міститься Кальцій хлорид і Натрій хлорид. Що треба додати до розчину для ідентифікації іонів Кальцію?