**Питання до самостійної роботи**

1. Як розчиняються в кислотах важкорозчинні у воді солі сильних кислот?
2. Як залежать хіміко-аналітичні властивості катіонів першої, другої та третьої аналітичних груп від будови електронних оболонок, величини іонних радіусів та іонізаційних потенціалів цих елементів, від положення у періодичній системі Д.І.Менделєєва?
3. Чи обов’язково при проведенні систематичного аналізу суміші катіонів четвертої аналітичної групи застосовувати пероксид водню?
4. Запропонувати характерні реакції катіонів п’ятої аналітичної групи для проведення дробного аналізу суміші цих катіонів.
5. Яким чином можна розділити суміш катіонів феруму(III), мангану(II) і магнію? Написати рівняння реакцій.
6. Чим відрізняється аналіз аніонів від аналізу катіонів? Яку роль відіграють групові реагенти?
7. Які аніони проявляють окислювальні властивості? Вказати реакції, які підтверджують цю властивість.
8. Як проводиться відкриття аніонів летких кислот?
9. Навести приклади використання реакцій маскування.
10. Сутність аналізу суміші речовини невідомого складу .