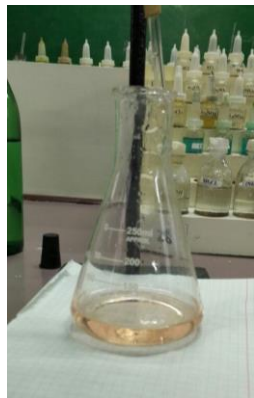
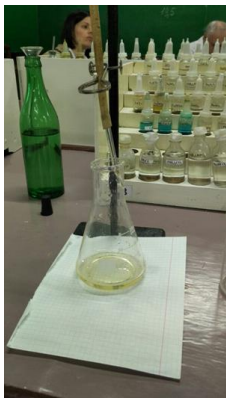


Титриметричний аналіз (об'ємний аналіз, титриметрія) – розділ хімічного аналізу, у якому кількість речовин, що реагують, визначають шляхом точного вимірювання об'єму розчинів реагентів, які вступають в хімічну реакцію під час процесу титрування. Залежно від типу реакції між титрантом і визначаємою речовиною методи титриметричного аналізу поділяють на:

- **Метод кислотно-лужної взаємодії (метод нейтралізації).** В основі методу лежить реакція нейтралізації між кислотами та основами.
- **Метод комплексоутворення.** В основі методу лежать реакції утворення комплексних сполук.
- **Метод окисно-відновного титрування (редоксметрія).** В основі методу лежать окисно-відновні реакції.
- **Метод осадження.** В основі методу лежать реакції утворення осадів.



Метод нейтралізації



Титриметричний аналіз здійснюється шляхом титрування, кінцеву точку якого знаходять за допомогою хімічних індикаторів або за різкою зміною фізичних характеристик досліджуваного розчину (електропровідності, оптичної густини тощо). Методи титриметричного аналізу знаходять широке застосування при аналізі руд, мінералів, гірських порід, пром. та ін. матеріалів.

**Метод редоксметрії
(перманганатметрія і
йодометрія)**



Метод комплексонометрії



