

**Контрольні запитання та завдання до лабораторної роботи №1.3**

1. Вимоги до реакцій, які застосовують у титриметрії.
2. Сутність методу нейтралізації. Які речовини визначають методом нейтралізації? Які робочі розчини застосовують у цьому методі?
3. Напишіть рівняння реакції взаємодії натрій гідроксиду та оксалатної кислоти ( $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ).
4. Як визначають точку еквівалентності у кислотно-основному титруванні?
5. За якою формулою потрібно розрахувати нормальність розчину лугу?
6. Яку сполуку частіше використовують в якості вихідної речовини для перевірки концентрації хлоридної кислоти ?
7. Як визначити:
  - А) Еквівалентну масу хлоридної кислоти
  - Б) Масу  $\text{HCl}$ , необхідну для приготування 500мл 0,1н розчину
  - В) Масу концентрованого розчину  $\text{HCl}$  ( $\omega=36\%$ ), необхідну для приготування 500мл 0,1н розчину
  - Г) Об'єм розчину