Практична робота 4

Дата: « » р-

**Тема.** Властивості етанової кислоти.

**Мета:** дослідити хімічні властивості етанової кислоти.

**Обладнання:** пробірки, піпетки.

**Реактиви:** розчини етанової кислоти, натрій гідроксиду, натрій карбонату; розчини індикаторів: лакмусу або метилового оранжевого, фенолфталеїну; магній (порошкоподібний або у вигляді ошурок і.

Правила безпеки

Перед виконанням лабораторних дослідів ознайомтесь із правилами безпеки під час роботи в ка­бінеті хімії.

З *правилами безпеки ознайомлений(а), зобов'язуюсь їх виконувати.*

 *(підпис)*

**Хід роботи**

Для проведення роботи підготуйте чотири пронумеровані пробірки.

Дослід 1. Дія етанової кислоти на індикатори

У пробірку № 1 влийте 2 мл розчину етанової кислоти та додайте 1-2 краплі розчину лакмусу або метилового оранжевого. Опишіть спостереженння. Чи доцільним для проведення цього досліду є ви­користання фенолфталеїну? Складіть рівняння дисоціації етанової кислоти.

Дослід 2. Взаємодія етанової кислоти з основами

У пробірку № 2 влийте 1 мл розчину натрій гідроксиду NaOH та додайте кілька крапель розчину фенолфталеїну. Опишіть спостереження. По краплях додавайте розчин етанової кислоти до знебарв­лення розчину. Чому відбувається знебарвлення розчину? Складіть рівняння реакції в молекуляр­ній, повній та скороченій іонній формах.

Дослід 3. Взаємодія етанової кислоти з металами

*У* пробірку № 3 влийте 2 мл розчину етанової кислоти та додайте невелику кількість магнію у вигляді порошку або ошурок. Опишіть спостереження. Складіть рівняння реакції в молекулярній, повній та скороченій іонній формах.

Дослід 4. Взаємодія етанової кислоти з солями

У пробірку № 4 влийте 2 мл розчину етанової кислоти та додайте розчин натрій карбонату. Опи­шіть спостереження. Складіть рівняння реакції в молекулярній, повній таскороченій іонних формах.

Зробіть висновки. Запишіть основні хімічні властивості етанової кислоти.

Висновки: