**Практична робота № 4.**

**Тема роботи. ВЛАСТИВОСТІ ЕТАНОВОЇ КИСЛОТИ.**

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

**Реактиви**: порошок магнію (магнієві ошурки), натрій карбонат, розчини етанової кислоти, натрій або калій гідроксиду, лакмусу, фенолфталеїну, метилового оранжевого.

**Завдання:** перегляньте досліди й оформіть звіт, заповнивши таблицю. <https://www.youtube.com/watch?v=puSKk0si8Cc>

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Хід роботи | Рівняння реакцій. | Спостереження |
| **I. Дія етанової кислоти на індикатори**  У пробірку № 1 налийте етанову кислоту об’ємом 1 мл та додавайте краплинами лакмус або метиловий оранжевий до видимих змін | Рівняння дисоціації етанової кислоти | Колір розчину після додавання індикатора: |
| **II. Взаємодія етанової кислоти з металами**  У пробірку № 2 налийте етанову кислоту об’ємом 1 мл та додайте невелику кількість порошкоподібного магнію. | Рівняння |  |
| **IІI. Взаємодія етанової кислоти з основами**  В пробірку налийте натрій гідроксиду 1мл, та додайте декілька крапель фенолфталеїну, а потім додайте етанову кислоту до видимих змін. | Рівняння |  |
| **ІV. Взаємодія етанової кислоти із солями**  У пробірку № 4 налийте етанову кислоту об’ємом 1 мл та додайте невелику кількість порошку натрій карбонату. | Рівняння |  |

**ЗРОБІТЬ ВИСНОВОК**

Етанова кислота має такі властивості:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_