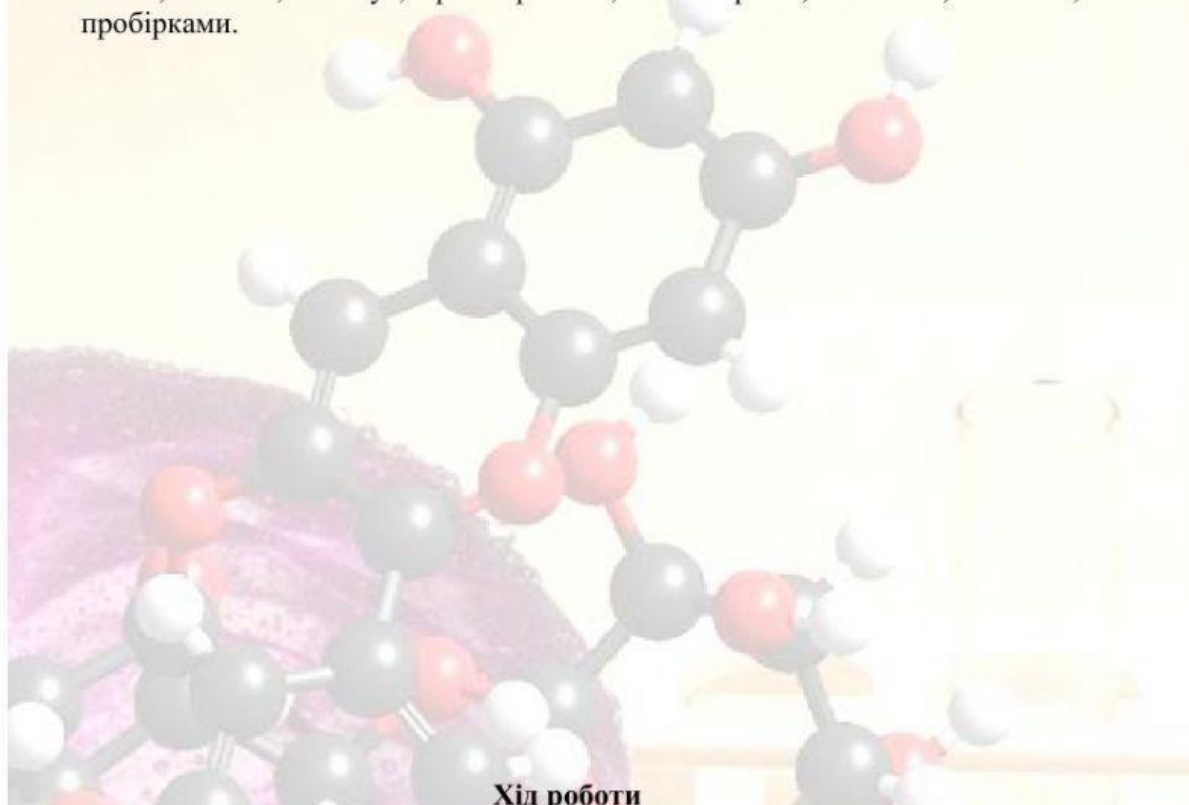


Практична робота №4.
Властивості етанової кислоти.

Мета: дослідити хімічні властивості оцтової кислоти; закріпити вміння писати йонно-молекулярні рівняння реакцій.

Обладнання і реактиви: розчин оцтової кислоти (CH_3COOH), розчин натрій гідроксиду (NaOH), калій гідроксиду (KOH), розчин кальцій карбонату (CaCO_3), залізо, магній, лакмус, фенолфталеїн, метилоранж, шпатель, піпетки, штатив з пробірками.



Хід роботи

Номер дослідів	Що робили	Спостереження	Рівняння реакцій, що відбувалися	Висновок
Дослід 1. Дія етанової кислоти на індикатори	До розчину етанової кислоти додайте 1-2 краплі лакмусу. Як змінилося забарвлення розчину?			Що це засвідчує?
Дослід 2. Взаємодія етанової кислоти з основами	До розчину натрій гідроксиду (калій гідроксиду) додайте фенолфталеїн, відзначте зміну забарвлення лугу, потім краплями додайте розчин етанової кислоти до знебарвлення розчину			Поясніть причину знебарвлення розчину.

Дослід 3. Взаємодія етанової кислоти з металами.	До розчину етанової кислоти додай трохи магнію (заліза)			Поясніть результати дослідів
Дослід 4. Взаємодія етанової кислоти з солями.	До розчину етанової кислоти додай розчин кальцій карбонату			Чому виділяється газ?

Висновок:

1. Вкажіть формулу оцтової кислоти: а) C_2H_4O ; б) CH_3COOH ; в) C_2H_4 .
2. Міжнародна назва оцтової кислоти: а) мурашина; б) етанова; в) бутанова.
3. Назвіть функціональну групу карбонових кислот:
а) гідроксильна; б) карбонільна; в) карбоксильна.
4. Оцтова кислота: а) добре розчинна у воді; б) погано розчиняється;
в) не розчиняється.
5. Оцтова кислота: а) блакитного кольору; б) безбарвна; в) білого кольору.
6. Оцтову кислоту використовують у виробництві волокон:
а) віскозних; б) ацетатних; в) капрону.
7. Оцтову кислоту використовують як: а) паливо; б) хладоагент; в) розчинник.
8. Який розчин оцтової кислоти використовують у харчовій промисловості:
а) 70 %; б) 40 %; в) 9 %.
9. В природі етанова кислота утворюється внаслідок процесу:
а) дихання; б) фотосинтезу; в) мікробіологічного синтезу.