**Тема уроку. Карбонові кислоти. Етанова кислота.**

**Опанувавши матеріал теми, ви зможете:**

* характеризувати склад і фізичні властивості етанової кислоти;
* складати молекулярну й структурну формули етанової кислоти;
* складати рівняння реакцій етанової кислоти (електролітична дисоціація, взаємодія з металами, лугами, солями);
* визначати дослідним шляхом етанову кислоту;

**Поняття про карбонові кислоти**

Більшість органічних кислот становлять клас карбонових кислот.

C:\Users\Наталья\Documents\image281.jpg

Ця карбоксильна група наявна в молекулах усіх карбонових кислот. Належність сполуки до карбонових кислот у назві позначають закінченням -ова кислота, наприклад:

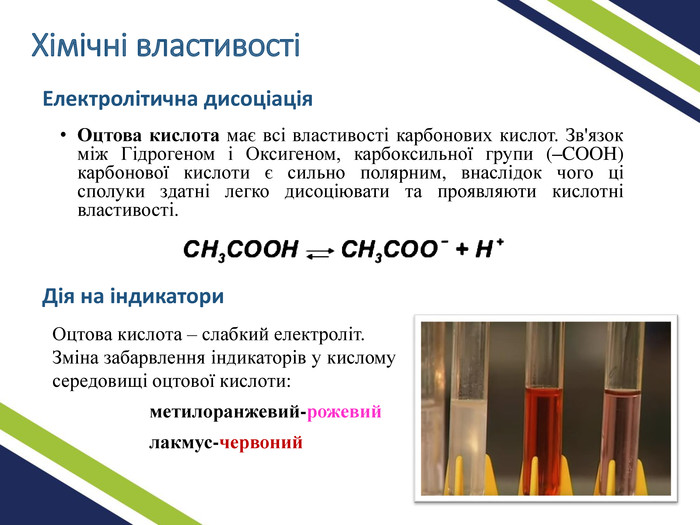


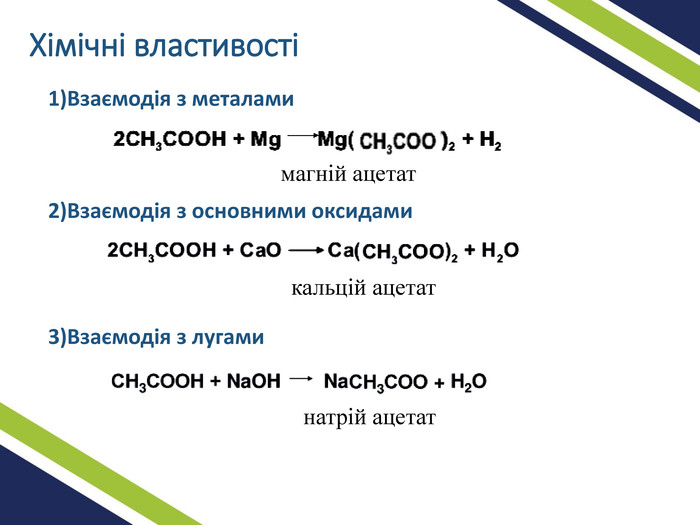
У молекулі кислоти, формула якої наведена, містяться два атоми Карбону, отже, назва кислоти походить від назви етану — етанова кислота. Більшість карбонових кислот мають традиційні назви, наприклад, назва етанової кислоти **— оцтова.**

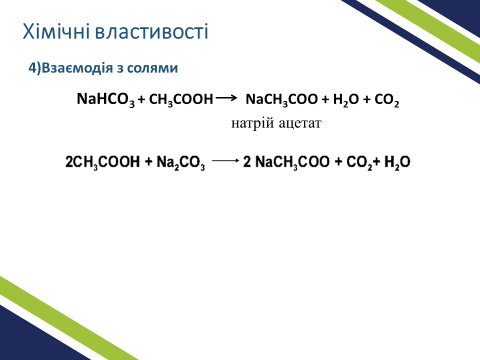
Молекулярна формула етанової кислоти CH3-COOH. За таким принципом можна скласти формули майже будь-якої карбонової кислоти.

**Фізичні властивості етанової кислоти**

Етанова (оцтова) кислота — безбарвна летка рідина з характерним різким запахом, гігроскопічна, необмежено розчинна у воді, трохи важча за воду (густина 1,05 г/мл).

° ****

****

****

**Поширеність органічних кислот.**

****

**Застосування етанової кислоти.**

****

**Перегляньте відео:**

<https://www.youtube.com/watch?v=xypBv19pV9M>

**Завдання.**

1. **Опрацюйте § 33.**