## Тема уроку. Властивості спиртів та кислот.

**Мета:** повторити і узагальнити знання про хімічні властивості одноатомних спиртів та карбонових кислот, підготуватися до контрольної роботи.

Загальна формула насичених одноатомних спиртів

CnH2n+1OH

# Хімічні властивості насичених одноатомних спиртів

• Горіння або повне окиснення

 $C_2H_5OH + 3O_2 = 2CO_2 + 3H_2O$ 

• Взаємодія з активними металами

2C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH + 2Na = 2C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>ONa + H<sub>2</sub>↑ етанол натрій етилат

# Застосування спиртів

Етанол застосовують для добування синтетичного каучуку, пластмас, різних органічних речовин: діетилового естеру, барвників, оцтової кислоти. Його використовують як розчинник для виготовлення парфумів, одеколонів, ліків, лаків і т. д. Етанол у суміші з бензином можна використовувати як пальне для двигунів внутрішнього згоряння.

## Карбоновими кислотами називають похідні вуглеводнів, у молекулах яких



## Хімічні властивості

#### Електролітична дисоціація

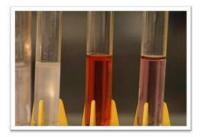
 Оцтова кислота має всі властивості карбонових кислот. Зв'язок між Гідрогеном і Оксигеном, карбоксильної групи (—СООН) карбонової кислоти є сильно полярним, внаслідок чого ці сполуки здатні легко дисоціювати та проявляюти кислотні властивості.

$$CH_1COOH \rightleftharpoons CH_1COO^- + H^+$$

#### Дія на індикатори

Оцтова кислота – слабкий електроліт. Зміна забарвлення індикаторів у кислому середовищі оцтової кислоти:

> метилоранжевий-рожевий лакмус-червоний



## Хімічні властивості

1)Взаємодія з металами

магній ацетат

2)Взаємодія з основними оксидами

кальцій ацетат

3)Взаємодія з лугами

натрій ацетат

### Хімічні властивості

4)Взаємодія з карбонатами

$$NaHCO_3 + CH_3COOH \rightarrow NaCH_3COO + H_2O + CO_2$$

натрій ацетат

5)Взаємодія з амоніаком

$$CH_3COOH + NH_3 \rightarrow CH_3COONH_4$$

амоній ацетат

6)Взаємодія з солями

### Завдання.

- 1. Повторити § 30-33. Підготуватися до контрольної роботи за темою "Оксигеновмісні органічні сполуки".
- **2.** Задача. Обчисліть об'єм водню, який виділиться внаслідок взаємодії цинку з розчином оцтової кислоти масою 500г з масовою часткою кислоти 15 %.