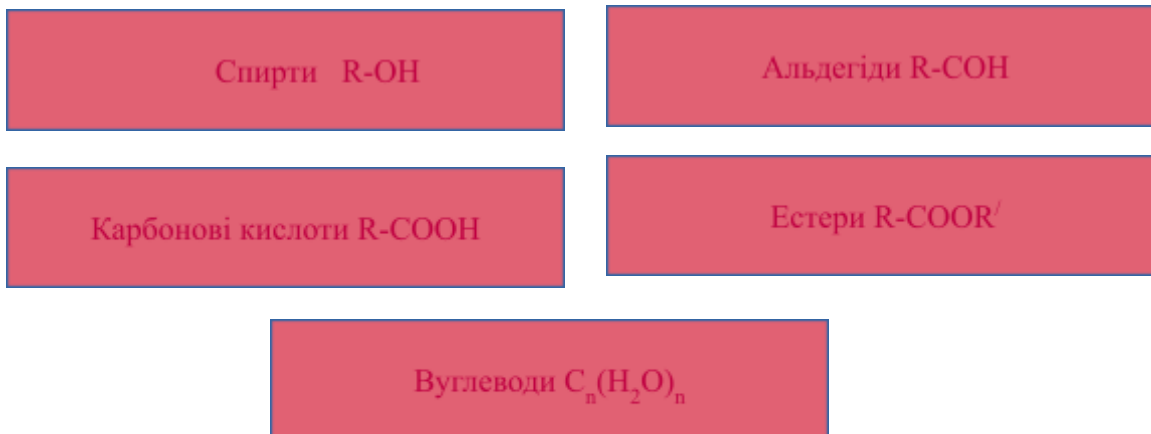


Тема: Спирти. Поняття про характеристичну (функціональну) групу. Гідроксильна характеристична (функціональну) групу. Насичені одноатомні спирти: загальна та структурна формула, ізомерія (пропанолів і бутанолів), систематична номенклатура. Водневий зв'язок, його вплив на фізичні властивості спиртів (консультація)

1.Оксигеновмісні органічні сполуки. Спирти.

Складання схеми

Оксигеновмісні органічні сполуки



Спирти — похідні вуглеводнів, молекули яких містять одну або кілька гідроксильних груп.

2. Класифікація. Назви. Ізомерія.

Класифікація спиртів

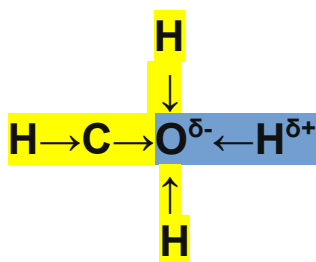


Види ізомерії

Написати формули ізомерів спиртів та назвати їх, застосувати правила називання сполук.

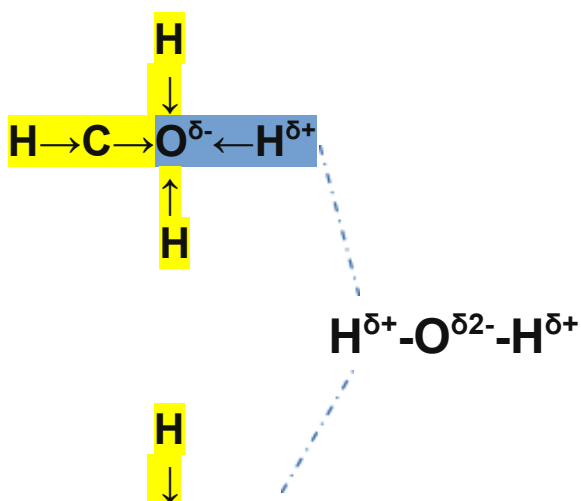
3. Насичені одноатомні спирти. Будова молекул.

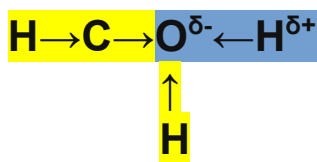
Молекула спирту утворена із вуглеводневого радикалу та гідроксильної групи. Зв'язки C-O та O-H є дуже полярними, тому й реакції у спиртах будуть відбуватися у цих місцях молекули.



Зі зростанням вуглеводневого ланцюга у молекулах спиртів полярність зв'язку O-H буде зменшуватися. У вторинних спиртів полярність буде меншою ніж у первинного спирту.

4. Завдяки наявності групи O-H, у спиртах буде утворюватися водневий зв'язок.





5. Фізичні властивості спиртів.

Насичені одноатомні спирти-рідкі або кристалічні(вищі спирти) речовини, безбарвні, зі специфічним запахом. Газуватих спиртів немає. Зі зростанням їхньої молекулярної маси температури кипіння підвищуються. Добре розчинні у воді. Розчинність зменшується зі зростанням карбонового ланцюга у молекулі. Починаючи з Нонан-1ол спирти є не розчинними у воді.