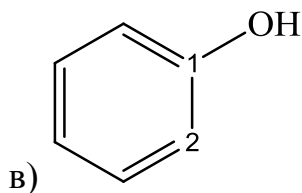
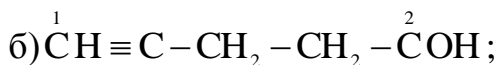
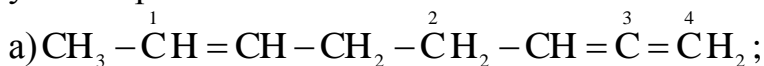
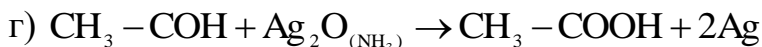
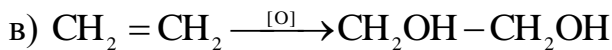
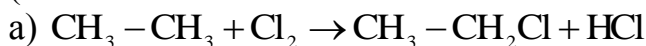


## Запитання до лекції 2

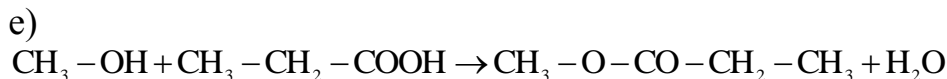
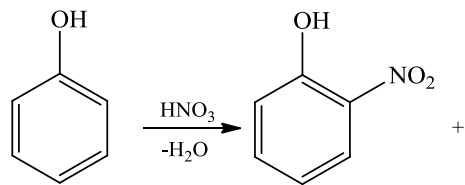
1 Вкажіть тип гібридизації пронумерованих атомів Карбону у таких речовинах:



2 Вкажіть тип наведених реакцій за різними ознаками (максимально можливою кількістю ознак:



д)



3 Розташуйте речовини в порядку послаблення кислотних властивостей: а)  $\text{H}_2\text{O}$ , б)  $\text{CH}_3\text{-OH}$ ; в)  $\text{HCl}$ , г)  $\text{H}_2\text{CO}_3$ , д)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$ , е)  $\text{NH}_3$ .

4 Які з речовин: а)  $\text{CH}_3\text{-OH}$ , б)  $\text{CH}_3\text{-COH}$ , в)  $\text{CH}_3\text{-COOH}$ , г)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{-OH}$  здатні прореагувати з такими: 1  $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-OH}$ , 2  $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-COOH}$ , 3  $\text{Na}$ , 4  $\text{NaOH}$ , 5  $\text{Cu(OH)}_2$ , 6  $\text{Ag}[(\text{NH}_3)_2]\text{OH}$ .

Складіть формулу органічного продукту кожної з можливих реакцій.

**Відповіді на запитання до лекції приймаються протягом тижня (до 07.02.2016 включно) за електронної адресою:**

**litsman@ua.fm**

**(не забувайте вказувати номер групи, прізвище, ім'я).**

**Чекаю на відповіді і бажаю успіхів.**