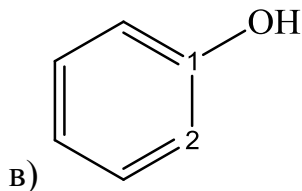
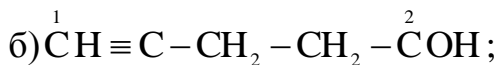
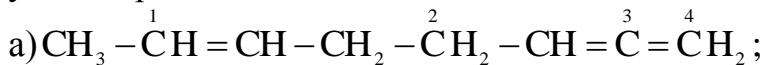
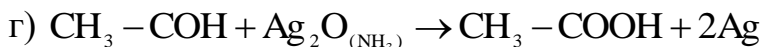
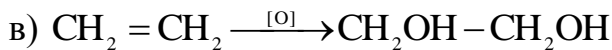
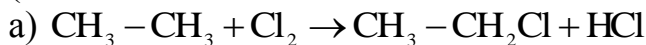


Запитання до лекції 2

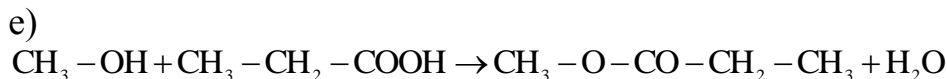
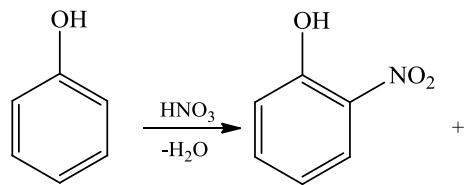
1 Вкажіть тип гібридизації пронумерованих атомів Карбону у таких речовинах:



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



д)



3 Розташуйте речовини в порядку послаблення кислотних властивостей: а) H_2O , б) $\text{CH}_3\text{-OH}$; в) HCl , г) H_2CO_3 , д) $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$, е) 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 Na , 4 NaOH , 5 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.