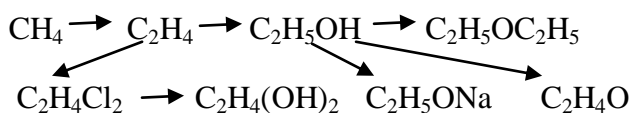


Тестові завдання до теми « Спирти. Гліцерин. Властивості»

Варіант I

- 1 Вкажіть формулу етанолу:
 А) CH_4O Б) $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}$
 В) $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$ Г) $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}$
- 2 Вкажіть метал, який може заміщувати Гідроген у функціональній групі метанолу
 А) Ag Б) Na
 В) Cu Г) Hg
- 3 Вкажіть формули продуктів реакції етанолу з калієм
 А) CH_3OK і H_2 Б) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OK}$ і H_2O
 В) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OK}$ і H_2 Г) $\text{C}_2\text{H}_5\text{K}$ і H_2O
- 4 Фізичні властивості, характерні для гліцерину
 А) безбарвна кристалічна речовина зі специфічним запахом
 Б) оліїста рідина без запаху
 В) в'язка рідина без запаху та кольору
 Г) безбарвна летка рідина з приємним запахом
- 5 Вкажіть реагент для проведення якісної реакції на гліцерин
 А) бромна вода Б) купрум(II) гідроксид
 В) калій перманганат Г) аргентум(I) нітрат
- 6 Вкажіть речовину, яка має солодкий смак
 А) етиленгліколь Б) етанол
 В) етилен Г) метанол
- 7 Вкажіть суму всіх коефіцієнтів у рівнянні реакції взаємодії гліцерину з надлишком натрію
 А) 7 В) 13
 Б) 8 Г) 10
8. Вкажіть характеристику реакції повного окислення етанолу
 А) реакція розкладу Б) оборотна реакція
 В) реакція обміну Г) екзотермічна
9. Вкажіть групу речовин, з якими реагує етанол
 А) HCl, CH_3OH , K, O_2 Б) NaOH, CuO, HCl, Na
 В) NaOH, $\text{Cu}(\text{OH})_2$, Na, Cl_2 Г) NaCl, HCl, Cu, O_2
10. Вкажіть формулу продукту міжмолекулярної дегідратації метанолу
 А) $\text{CH}_3\text{-O-CH}_3$ Б) $\text{C}_2\text{H}_5\text{-O-C}_2\text{H}_5$
 В) $\text{CH}_3\text{-O-C}_2\text{H}_5$ Г) $\text{CH}_3\text{-O-C}_3\text{H}_7$

11. Здійснити претворення



Результати надати до 03.04 на адресу: nina/sorochan@gmail.com БАЖАЮ УСПІХУ