Проверь свои знания. Тест.

1. Общая формула алкенов и алкадиенов: А), C_nH_{2n}, C_nH_{2n+2} б) C_nH_{2n-6}, C_nH_{2n-2} в) C_nH_{2n}, C_nH_{2n-2} г) C_nH_{2n+2}, C_nH_{2n}

2. Формулы веществ, относящихся к классу алкенов и алкадиенов:
А) C_4H_8, C_4H_{10} б) C_5H_{10}, C_5H_8 в) C_4H_8, C_4H_{10} г) C_5H_8, C_5H_{12}

3. Гомологом этилена является:
А) пропан, б) пропен, в) бутан, г) метан

4. Изомером вещества, формула которого $CH_2 = C(CH_3)-CH_3$ является:
А) пентен- 1, б) бутен - 1, в) бутан, г) пропен

5. Тип химической связи между атомами углерода в молекулах бутена и бутадиена:
А) тройная, две двойные б) одинарная, двойная в) одинарная, тройная г) двойная, две двойные

6. Тип гибридизации алкенов и алкадиенов:

А) Sp^2, Sp б) SP^2, Sp^3 в) Sp^3, Sp г) Sp, Sp^2

7. Реакция, схема которой $C_2H_4 + H_2 \rightarrow C_2H_6$ относится к типу:

А) гидратации б) полимеризации в) дегидрирования г) гидрирования

8. Вещество X в химической реакции, схема которой $X + H_2O \rightarrow C_2H_5OH$:

А) этен б) пропан в) этан г)пропен

9. Вещество, которое может вступать в реакцию полимеризации:

А) этен б) полиэтилен в) этан г) метан

10. Химическая реакция возможна между веществами, формулы которых:

А) C_2H_4 и CH_4 б) C_2H_6 и H_2 в) CH_4 и H_2O г) C_2H_4 и Br_2

11. Реакции, лежащие в основе производства синтетического каучука:

А) изомеризация б) полимеризация

в) гидрирование г) гидратация

12. Продуктом вулканизации каучука:

А) поливинилхлорид б) полипропилен

в) резина г) полиэтилен

Тема урока: «Алкины. Строение, номенклатура, изомерия, физические свойства»

Цель.

Знать:* определение, общую формулу алкинов;

* Уметь объяснять строение, давать названия, определять изомеры

Работа с информационными картами

Домашнее задание.

1. § 13 стр. 72- 79
2. ? 4, 5 стр. 79
3. Пр.р № 2 стр. 274-275