

# 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



- 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 объяснить 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