

**Демонстрационный вариант
Тестовые задания за курс органической химии
для 10 класса (базовый уровень)**

1. Изомерами являются:

- 1) пентан и пентадиен
- 2) уксусная кислота и метилформиат
- 3) этан и ацетилен
- 4) этанол и этаналь

2. Фенол взаимодействует с:

- 1) соляной кислотой
- 2) гидроксидом натрия
- 3) этиленом
- 4) метаном

3. Уксусная кислота не взаимодействует с веществом, формула которого

- 1) Mg
- 2) Cu(OH)₂
- 3) Cu
- 4) NaOH

4. При взаимодействии пропена с хлороводородом преимущественно образуется

- 1) CH₃ – CHCl – CH₃
- 2) CH₂Cl – CH₂ – CH₃
- 3) CH₂Cl – CHCl – CH₃
- 4) CH₂Cl – CH₂ – CH₂Cl

5. К классу алкинов относится:

- 1) C₂H₄
- 2) CH₄
- 3) C₂H₆
- 4) C₂H₂

6. Общая формула алкенов

- 1) C_nH_{2n-6}
- 2) C_nH_{2n-2}
- 3) C_nH_{2n}
- 4) C_nH_{2n+2}

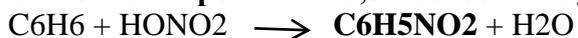
7. Коэффициент перед формулой воды в уравнении реакции горения пропена равен

- 1) 5
- 2) 6
- 3) 3
- 4) 4

8. Вещество с молекулярной формулой C₄H₈ относится к классу

- 1) алкенов
- 2) алканов
- 3) диенов
- 4) алкинов

9. После нитрования 19,5 г бензола по уравнению реакции



образовался нитробензол массой

- 1) 12,3 г
- 2) 7,8 г
- 3) 30,75 г
- 4) 61,5 г

10. Процесс разложения углеводородов нефти на более летучие вещества называется

- 1) крекингом
- 2) дегидрированием
- 3) гидрированием
- 4) дегидратацией

11. Мономером для получения полиэтилена является

- 1) $\text{CH}_2 = \text{CH}_2$
- 2) $\text{CH}_3 - \text{CH}_3$
- 3) $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_3$

12. При сгорании пентена в 5,6 л кислорода (н.у.) по уравнению
 $2\text{C}_5\text{H}_{10} (\text{г}) + 15\text{O}_2 (\text{г}) \rightarrow 10\text{CO}_2 (\text{г}) + 10\text{H}_2\text{O} (\text{г})$

образовалась вода количеством вещества

- 1) 1,7 моль
- 2) 0,17 моль
- 3) 5,4 моль
- 4) 8 моль

**Школа перевода баллов, набранных учащимися при выполнении вариантов,
в школьную оценку**

Баллы	0-2	3-5	6-9	10-12
Отметка	2	3	4	5