



- Задание № 1.** Перечислите элементы, чаще всего встречающиеся в органических соединениях.
- Задание № 2.** Назовите органические кислоты (не менее пяти), с которыми встречаетесь в повседневной жизни.
- Задание № 3.** Чем отличается реакция присоединения в органической химии от реакции соединения в неорганической?
- Задание № 4.** Чем отличается реакция замещения в органической химии от реакции замещения в неорганической?
- Задание № 5.** Определите класс органических веществ по формуле. В случае существования межклассовых изомеров укажите их.
- $C_5H_{10}O$;
 - C_6H_6O ;
 - $C_5H_{12}O$;
 - $C_4H_{10}O$.
- Задание № 6.** Напишите **названия** 10 изомеров веществ с молекулярной формулой C_5H_{10} .
Укажите вид изомерии.
- Задание № 7.** К алкенам относится:
- C_3H_8 ;
 - C_4H_{10} ;
 - C_5H_{10} ;
 - C_7H_{16} .
- Задание № 8.** Общей формуле C_nH_{2n-2} соответствует:
- C_5H_{10} ;
 - C_7H_{16} ;
 - C_3H_6 ;
 - C_4H_6 .
- Задание № 9.** При взаимодействии пропена с хлороводородом образуется:
- 1-хлорпропан;
 - 2-хлорпропан;
 - 3-хлорпропан;
 - 1,2-дихлорпропан.
- Задание № 10.** При взаимодействии хлорэтана со спиртовым раствором щелочи образуется:
- этанол и хлороводород;
 - этен, хлороводород и вода;
 - бутан и хлороводород;

г) этин, хлороводород и вода.

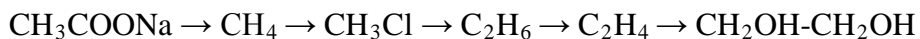
Задание № 11. Раствор муравьиной кислоты:

- а) изменяет окраску лакмуса на синюю;
- б) изменяет окраску метилового оранжевого на розовую;
- в) вступает в реакцию серебряного зеркала;
- г) обесцвечивает бромную воду.

Задание № 12. Какой объем хлора потребуется для хлорирования 25 литров метана до образования хлороформа?

Задание № 13. Рассчитайте массу альдегида, необходимого для получения 50 г уксусной кислоты, если выход продукта составляет 80% от теоретически возможного.

Задание № 14. Напишите уравнения реакций для превращений:



Задание № 15. При взаимодействии 30 г уксусной кислоты с магниевыми стружками, взятыми в избытке, получили 5 л водорода (н.у.). Рассчитайте объемную долю выхода водорода.

Ответы:

Задание № 1.	
Задание № 2.	
Задание № 3.	
Задание № 4.	
Задание № 5.	а. б. в. г.
Задание № 6.	1. 2. 3. 4. 5. 6. 7. 8. 9. 10.
Задание № 7.	
Задание № 8.	
Задание № 9.	

Задание № 10.	
Задание № 11.	
Задание № 12.	
Задание № 13.	
Задание № 14.	
Задание № 15.	

Желаем успеха!