

**Демонстрационный вариант промежуточной аттестации по химии за 10
класс (углубленный уровень) 2023-2024 уч. год**

Задание 1. Установите соответствие между общей формулой и названием вещества, составу которого соответствует эта формула: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенной цифрой.

Общая формула

- А) $C_n H_{2n-8} O$
Б) $C_n H_{2n} O$
В) $C_n H_{2n-6} O$

Название вещества

- 1) фенол
2) бензальдегид
3) бутаналь
4) бутанол

Задание 2. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые являются структурными изомерами бутадиена – 1,3

- 1) бутен – 1
2) будет – 2
3) бутадиен – 1,3
4) бутин – 1
5) циклобутан

Задание 3. Из предложенного перечня выберите два вещества, из которых можно получить бутан в одну стадию.

- 1) бутанол – 1
2) бутановая кислота
3) бутен – 1
4) бутанол – 2
5) хлорэтан

Напишите данные реакции.

Задание 4. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые реагируют с фенолом и запишите реакции.

- 1) HCl р-р
2) $FeCl_3$ р-р
3) Na_2SO_4
4) CH_3COOH
5) $NaOH$ р-р

Задание 5.

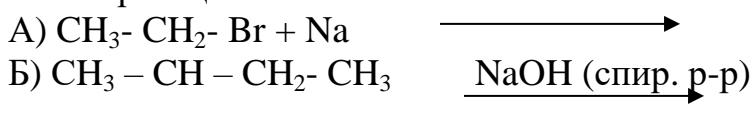
Из предложенного перечня выберите два вещества, которые реагируют с аминоуксусной кислотой и запишите реакции.

- 1) хлорид натрия
2) азотная кислота
3) метан
4) гидроксид натрия
5) бензол

Задание 6.

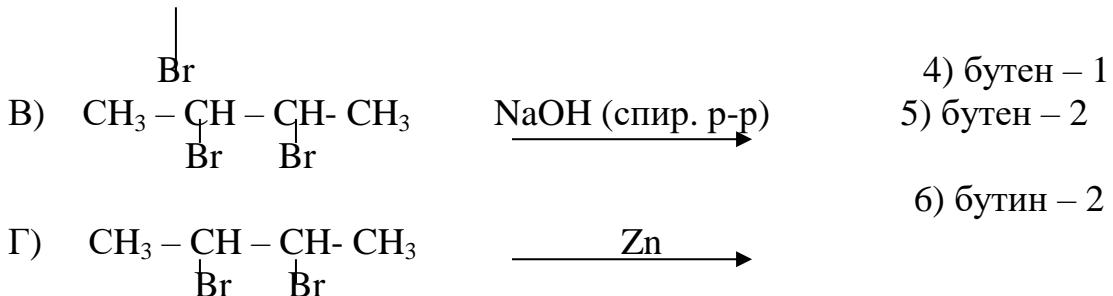
Установите соответствие между схемой реакции и органическим веществом, преимущественно образующимся в результате этой реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой. Запишите реакции.

Схема реакции



Продукт реакции

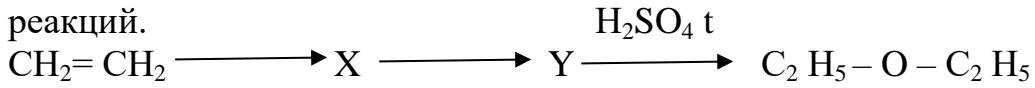
- 1) этан
2) этен
3) бутан



Задание 7. Установите соответствие между исходными веществами и органическим веществом, преимущественно образующимся в результате этой реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой. Запишите реакции.

- A) $\text{CH}_3 - \text{OH}$ $\xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4 \text{ t}}$ 1) метилэтиловый эфир
- Б) $\text{CH}_3 - \text{OH}$ + $\text{CuO} \longrightarrow$ 2) диметиловый эфир
- В) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{OH}$ + HCOOH $\xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4 \text{ t}}$ 3) метаналь
- Г) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{Ona}$ + $\text{CH}_3\text{Cl} \longrightarrow$ 4) метановая кислота
5) этилацетат
6) этилформиат

Задание 8. Задана схема превращений веществ, определите, какие из указанных веществ являются веществами X и Y, напишите уравнения реакций.



- 1) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{OH}$ 4) C_2H_2
2) $\text{CH}_2\text{Cl} - \text{CH}_2\text{Cl}$ 5) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{Br}$
3) $\text{CH}_3 - \text{CH}_3$

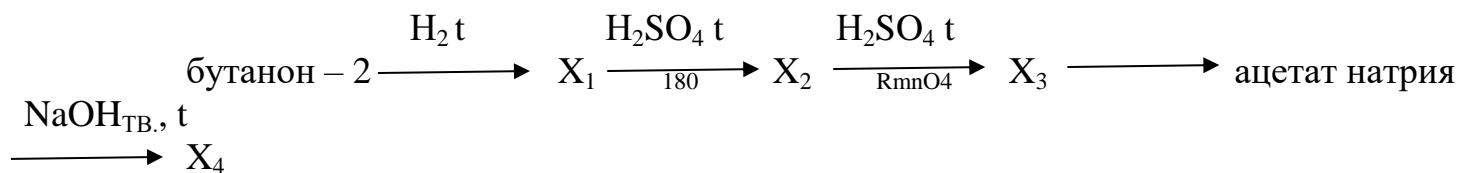
Задание 9. Установите соответствие между используемым в быту веществом и способом его применения: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

Вещество

Применение.

- | | |
|-------------------------|---|
| А) гидрокарбонат натрия | 1) используется для консервирования овощей |
| Б) этановая кислота | 2) используется в качестве поглотителя примесей в фильтрах для воды |
| В) активированный уголь | 3) используется и как разрыхлитель теста и как чистящее вещество |
| | 4) используется для мытья рук и стирки белья |

Задание 10. Напишите уравнения реакции согласно схеме, вещества в реакции напишите в структурном виде и назовите их:



Задание 11. Рассмотрите смещение химического равновесия, к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой, объясните своё решение:



Внешнее воздействие

- А) добавление кислоты
- Б) повышение давления
- В) разбавление водой
- Г) повышение температуры

Химическое равновесие

- 1) смещение в сторону прямой реакции
- 2) смещение в сторону обратной реакции
- 3) практически не смещается

Задание 12. Навеску органического вещества А массой 2,65 г. сожгли в кислороде.

В результате чего получилось 4,48 л. (н.у.) углекислого газа и 2.25 г. воды. Известно, что при действии на это вещество сернокислого раствора перманганата калия образуется одноосновная кислота и выделяется углекислый газ.

На основании данных задачи:

- 1) проведите необходимые вычисления и установите молекулярную формулу вещества А;
- 2) составьте структурную формулу вещества А, в котором отражаются порядок связи атомов в его молекуле;
- 3) напишите уравнение реакции окисления этого вещества сернокислым раствором перманганата калия (используйте структурные формулы органических веществ).