

**МОСКОВСКАЯ ПРЕДПРОФЕССИОНАЛЬНАЯ  
ОЛИМПИАДА ШКОЛЬНИКОВ  
ХИМИЯ. ОТБОРОЧНЫЙ ЭТАП**

---

**10 КЛАСС  
1 вариант**

**Задание 1**

Из предложенного перечня выберите все вещества, в составе которых массовая доля катионов больше, чем массовая доля анионов.

1. серная кислота
2. сульфид калия
3. нитрат кальция
4. хлорид аммония
5. фторид натрия

**Решение:** 25.

**Ответ:** 25.

**Задание 2**

Установите соответствие между названием вещества и функциональными группами, которые входят в состав этого вещества

	Название вещества		Функциональные группы
А	этиленгликоль	1	аминогруппа
Б	ацетальдегид	2	карбоксильная группа и аминогруппа
В	анилин	3	две гидроксильные группы
Г	глицин	4	карбонильная и гидроксильные группы
Д	рибоза	5	только карбонильная группа

**Решение:** 35124.

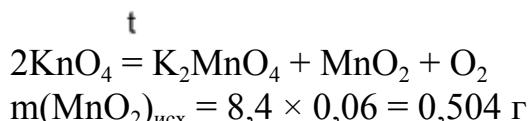
**Ответ:** 35124.

**Задание 3**

При нагревании 8,4 г перманганата калия, содержащего 6% диоксида марганца в качестве примеси, выделилось 448 мл кислорода (н.у.). Рассчитайте массовую долю диоксида марганца в твёрдой смеси продуктов, образовавшейся после нагревания.

- 1) 2%      2) 13%      3) 19%      4) 29%

**Решение:**



**МОСКОВСКАЯ ПРЕДПРОФЕССИОНАЛЬНАЯ  
ОЛИМПИАДА ШКОЛЬНИКОВ  
ХИМИЯ. ОТБОРОЧНЫЙ ЭТАП**

$$n(O_2) = 0,448 : 22,4 = 0,02 \text{ моль};$$

$$m(O_2) = 0,02 \times 32 = 0,64 \text{ г}$$

$$n(MnO_2)_{\text{обр}} = n(O_2) = 0,02 \text{ моль}$$

$$m(MnO_2)_{\text{обр}} = 1,74 \text{ г}$$

$$m(MnO_2)_{\text{всего}} = 2,244 \text{ г}$$

$$m_{\text{смеси}} = 8,4 - 0,64 = 7,76$$

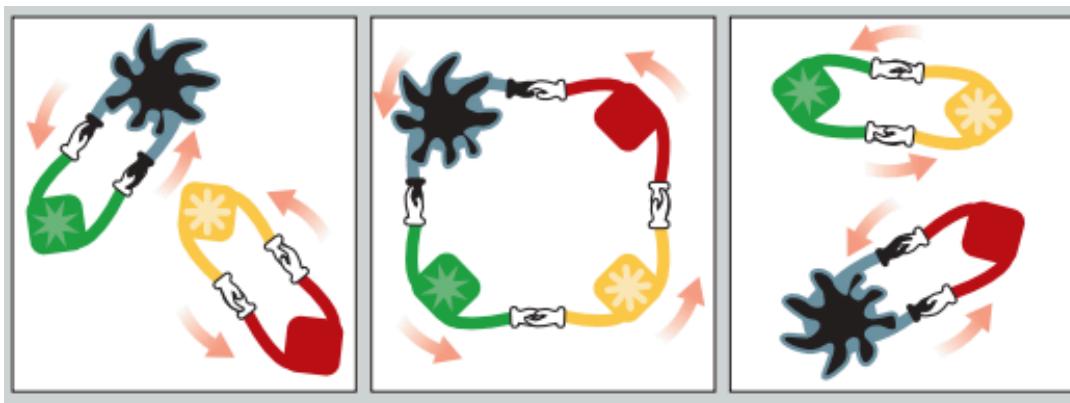
$$\omega(MnO_2) = 2,244 : 7,76 = 0,2892 \text{ или } 28,92 \%$$

**Ответ:** 4.

**Задание 4**

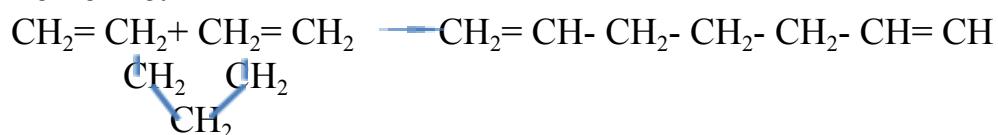
Реакции метатезиса позволяют синтезировать вещества с заданным углеродным скелетом без образования побочных продуктов и вреда для окружающей среды. В настоящее время они находят широкое применение в производстве лекарственных препаратов, полимерных материалов и т.п. За открытие процесса метатезиса алканов Р. Граббс, Р.Шрок и И. Шовен были удостоены Нобелевской премии по химии за 2005 год.

Слово «метатезис» означает «перемена мест». Когда алканы вступают в реакции метатезиса, двойные связи разрушаются и затем вновь образуются между атомами углерода таким образом, что группы атомов меняются местами.



Гептадиен-1,6 находит применение в химии полимеров как сшивающий агент. Для его получения используется реакция метатезиса, причём в качестве одного из исходных веществ используется этилен. Определите второе исходное вещество, использующееся в этой реакции, укажите его молекулярную массу (с точностью до целых).

**Решение:**



**МОСКОВСКАЯ ПРЕДПРОФЕССИОНАЛЬНАЯ  
ОЛИМПИАДА ШКОЛЬНИКОВ  
ХИМИЯ. ОТБОРОЧНЫЙ ЭТАП**

---

$$M(C_5H_8) = 68 \text{ г/моль.}$$

**Ответ:** 68.

**Задание 5**

При сгорании 4,45 г органического вещества X в 6,44 л (н.у.) кислорода образовалась смесь газов, после приведения которой к нормальным условиям сконденсировалось 3,15 г воды, и осталось газовая смесь с плотностью по водороду 19,1. После пропускания этой смеси через 65 г 34,56%-ного раствора гидроксида калия, массовая доля щёлочи в растворе уменьшилась до 7,82 %. Затем оставшуюся газовую смесь пропустили над избытком нагретой меди, в результате чего объём газа уменьшился в пять раз. Установите формулу органического вещества X.

В ответе приведите:

- 1) массу углекислого газа, образовавшегося при сгорании органического вещества (г), в виде числа с точностью до десятых;
- 2) молярную массу вещества X (г/моль); в виде числа с точностью до целых;
- 3) массу меди (г), вступившей в реакцию с конечной газовой смесью, в виде числа с точностью до сотых.

**Решение:**

$$n(O_2) = V : V_m = 6,44 : 22,4 = 0,2875 \text{ моль}$$

$$m(O_2) = n \times M = 0,2875 \times 32 = 9,2 \text{ г}$$

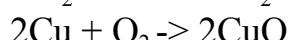
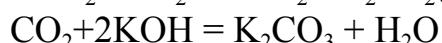
$$n(H_2O) = m : M = 3,15 : 18 = 0,175 \text{ моль}$$

$$M(\text{смеси}) = M(H_2) - D = 2 \times 19,1 = 38,2 \text{ г/моль}$$

$$m(x) + m(O_2) = m(H_2O) + m(\text{газ. см})$$

$$m(\text{газ. см}) = 4,45 + 9,2 - 3,15 = 10,5 \text{ г}$$

$$n(\text{газ. см}) = m : M = 10,5 : 38,2 = 0,275 \text{ моль}$$



$$N(KOH)_{\text{тр}} = x \text{ моль} \Rightarrow n(CO_2) = 0,5x \text{ моль}$$

$$m(KOH) = m_{\text{п-па}} \times w = 65 \times 0,3456 = 22,464 \text{ г}$$

$$w(KOH)_{\text{ост}} = (m(KOH)_{\text{общ}} - m(KOH)_{\text{прор}}) : (m(KOH)_{\text{общ}} + m(CO_2))$$

$$0,0782 = (22,464 - 56x) : (65 + 22x) \Rightarrow x = 0,3$$

$$n(CO_2) = 0,5x = 0,5 \times 0,3 = 0,15 \text{ моль}$$

$$n(C) = n(CO_2) = 0,15 \text{ моль}$$

$$n(N_2 + O_2) = n_{\text{см}} - nCO_2 = 0,275 - 0,15 = 0,125 \text{ моль}$$

$$n(N_2) = 0,125 : 5 = 0,025 \text{ моль}$$

**МОСКОВСКАЯ ПРЕДПРОФЕССИОНАЛЬНАЯ  
ОЛИМПИАДА ШКОЛЬНИКОВ  
ХИМИЯ. ОТБОРОЧНЫЙ ЭТАП**

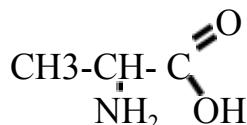
$$n(N) = 0,025 \times 2 = 0,05 \text{ моль}$$

$$n(O_2)_{\text{ост}} = 0,125 - 0,025 = 0,1 \text{ моль}$$

$$n(O \text{ в х}) = 0,175 + 0,15 \times 2 + 0,1 \times 2 - 0,2875 \times 2 = 0,1 \text{ моль}$$

$C_xH_yO_zN_k$

$$x : y : z : k = 0,15 : 0,35 : 0,1 : 0,05 = 3 : 7 : 2 : 1$$



$$1) m(CO_2) = n \times M = 0,15 \times 44 = 6,6 \text{ г}$$

$$2) M(C_3H_7O_2N) = 89 \text{ г/моль}$$

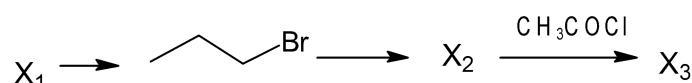
$$3) n(Cu) = 2n(O_2) = 2 \times 0,1 = 0,2 \text{ моль}$$

$$m(Cu) = n \times M = 0,2 \times 64 = 12,8 \text{ г}$$

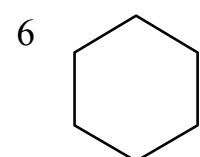
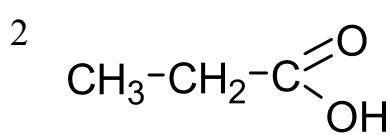
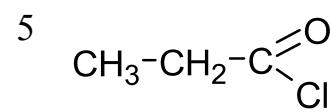
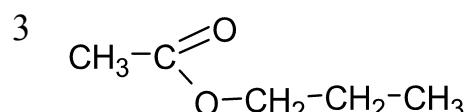
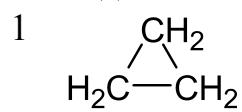
**Ответ:** (аланин) 1) 6,6; 2) 89; 3) 12,8.

**Задание 6**

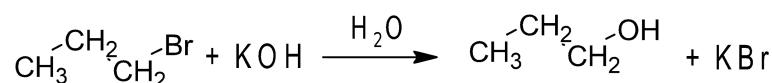
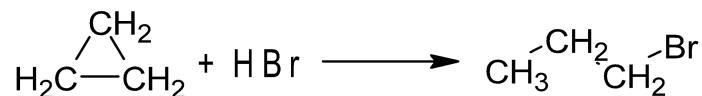
Используя в качестве исходных веществ простейшие циклоалканы, можно получить разнообразные органические продукты. Определите, какие вещества  $X_1$  –  $X_3$  можно получить из циклоалкана  $X_1$  в результате следующих превращений:



Определите, какие из представленных ниже веществ являются веществами  $X_1$ ,  $X_2$  и  $X_3$ . Запишите номера выбранных веществ в нужной последовательности.

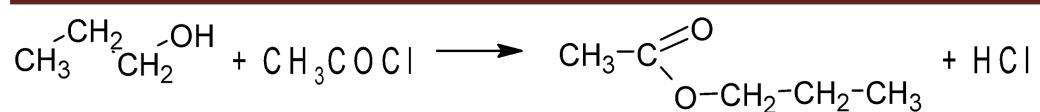


**Решение:**



МОСКОВСКАЯ ПРЕДПРОФЕССИОНАЛЬНАЯ  
ОЛИМПИАДА ШКОЛЬНИКОВ  
ХИМИЯ. ОТБОРОЧНЫЙ ЭТАП

---



Ответ: 143.

**МОСКОВСКАЯ ПРЕДПРОФЕССИОНАЛЬНАЯ  
ОЛИМПИАДА ШКОЛЬНИКОВ  
ХИМИЯ. ОТБОРОЧНЫЙ ЭТАП**

---

**10 КЛАСС**

**2 вариант**

**Задание 1**

Из предложенного перечня выберите все вещества, в составе которых массовая доля катионов меньше, чем массовая доля анионов.

1. азотная кислота
2. сульфид меди(II)
3. сульфат кальция
4. хлорид бария
5. гидроксид лития

**Решение:** 135.

**Ответ:** 135.

**Задание 2**

Установите соответствие между названием вещества и функциональными группами, которые входят в состав этого вещества

	Название вещества		Функциональные группы
А	метаналь	1	только одна гидроксильная группа
Б	глицерин	2	карбоксильная группа и аминогруппа
В	аланин	3	три гидроксильные группы
Г	дезоксирибоза	4	карбонильная и гидроксильные группы
Д	фенол	5	только карбонильная группа

**Решение:** 53241.

**Ответ:** 53241.

**Задание 3**

При нагревании 17,28 г перманганата калия, содержащего диоксид марганца в качестве примеси, выделилось 896 мл кислорода (н.у.). Массовая доля диоксида марганца в твёрдой смеси продуктов, образовавшейся после нагревания, составила 31,0%. Рассчитайте массовую долю примеси диоксида марганца в перманганате калия, взятом для реакции.

- 1) 1,2%      2) 2,3%      3) 4,3%      4) 8,6%

**Решение:**

**МОСКОВСКАЯ ПРЕДПРОФЕССИОНАЛЬНАЯ  
ОЛИМПИАДА ШКОЛЬНИКОВ  
ХИМИЯ. ОТБОРОЧНЫЙ ЭТАП**



$$n(\text{O}_2) = 0,896 : 22,4 = 0,04 \text{ моль};$$

$$m(\text{O}_2) = 1,28 \text{ г}$$

$$m_{\text{смеси после нагр}} = 17,28 - 1,28 = 16 \text{ г}$$

$$m(\text{MnO}_2)_{\text{кон}} = 16 \times 0,31 = 4,96 \text{ г}$$

$$m(\text{MnO}_2)_{\text{обр}} = 0,04 \times 87 = 3,48 \text{ г}$$

$$m(\text{MnO}_2)_{\text{было}} = 4,96 - 3,48 = 1,48 \text{ г}$$

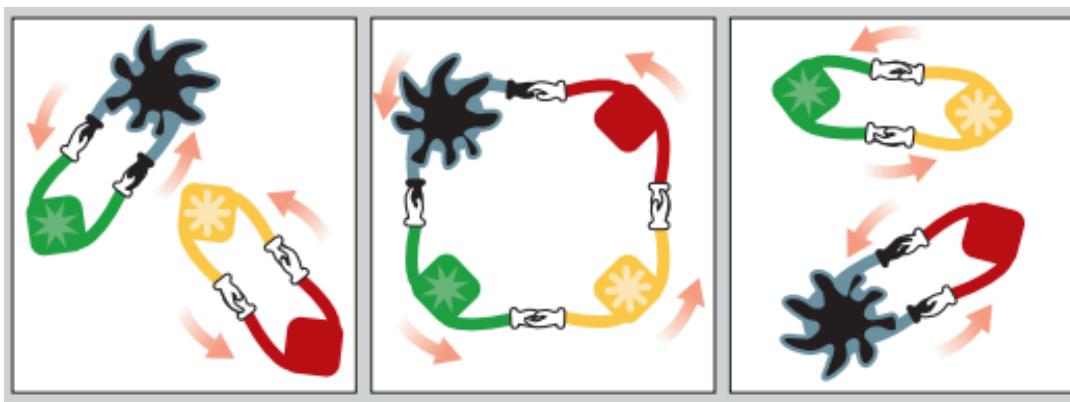
$$\omega = 1,48 : 17,28 = 0,086 \text{ или } 8,6 \%$$

**Ответ:** 4.

**Задание 4**

Реакции метатезиса позволяют синтезировать вещества с заданным углеродным скелетом без образования побочных продуктов и вреда для окружающей среды. В настоящее время они находят широкое применение в производстве лекарственных препаратов, полимерных материалов и т.п. За открытие процесса метатезиса алканов Р. Граббс, Р.Шрок и И. Шовен были удостоены Нобелевской премии по химии за 2005 год.

Слово «метатезис» означает «перемена мест». Когда алкены вступают в реакции метатезиса, двойные связи разрушаются и затем вновь образуются между атомами углерода таким образом, что группы атомов меняются местами.



В промышленности путем метатезиса получают большое количество пропена – мономера, использующегося для синтеза полиолефинов. Одним из исходных веществ в этом процессе является этилен. Укажите молекулярную массу второго исходного вещества (с точностью до целых).

**Решение:**



$$M(\text{C}_4\text{H}_8) = 56 \text{ г/моль.}$$

**Ответ:** 56.

**МОСКОВСКАЯ ПРЕДПРОФЕССИОНАЛЬНАЯ  
ОЛИМПИАДА ШКОЛЬНИКОВ  
ХИМИЯ. ОТБОРОЧНЫЙ ЭТАП**

---

**Задание 5**

При сгорании 2,25 г органического вещества Х в избытке кислорода образовалась смесь газов, после приведения которой к нормальным условиям сконденсировалось 1,35 г воды и осталось 2,016 л газовой смеси. После пропускания этой смеси через 36 г 16,67%-ного раствора гидроксида натрия, массовая доля щёлочи в растворе уменьшилась до 3,106 %. Затем оставшуюся газовую смесь пропустили над избытком нагретой меди, в результате чего объём газа уменьшился в два раза. Установите формулу органического вещества Х.

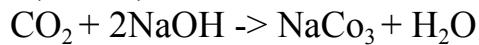
В ответе приведите:

- 1) массу углекислого газа, образовавшегося при сгорании органического вещества (г), в виде числа с точностью до сотых;
- 2) молярную массу вещества Х (г/моль); в виде числа с точностью до целых;
- 3) массу меди (г), вступившей в реакцию с конечной газовой смесью, в виде числа с точностью до сотых.

**Решение:**

$$n(H_2O) = 1,35 : 18 = 0,075 \text{ моль} \quad n(H) = 0,15 \text{ моль}$$

$$n(\text{газ.см}) = V : V_m = 2,016 : 22,4 = 0,09 \text{ моль}$$

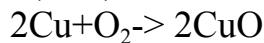


$$m(NaOH) = m_{\text{p-pa}} \times w = 36 \times 0,16 = 6 \text{ г}$$

$$n(NaOH) = 6 : 40 = 0,15$$

$$0,03106 = (6 - 40x) : (36 + 22x) \Rightarrow x + 0,12 \text{ моль}$$

$$n(CO_2) = 0,06 \text{ моль} \quad n(C) = 0,06 \text{ моль}$$



$$n(N_2 + O_2) = 0,09 - 0,06 = 0,03 \text{ моль}$$

$$n(N_2) = 0,03 : 2 = 0,015 \text{ моль} \quad n(N) = 0,03 \text{ моль}$$

$$n(O_2)_{\text{ост}} = 0,03 - 0,015 = 0,015 \text{ моль}$$

$$m(x) + m(O_2)_{\text{проп.}} = m(CO_2) + m(H_2O) + m(N_2) + m(O_2)$$

$$2,25 + x = 2,64 + 1,35 + 0,42 + 0,48$$

$$x = 2,64 \text{ г} \quad n(O_2) = 0,0825 \text{ моль}$$

$$n(O \text{ в } x) + n(O \text{ в } O_2) = n(O \text{ в } CO_2) + n(O \text{ в } H_2O) + n(O \text{ в } O_2)$$

$$x + 0,165 = 0,12 + 0,075 + 0,03 \Rightarrow x = 0,06$$



$$x : y : z : k = 0,06 : 0,15 : 0,06 : 0,03 = 2 : 5 : 2 : 1$$

$$1)m(CO_2) = 0,06 \times 44 = 2,64 \text{ г}$$

$$2)M(C_2H_5O_2N) = 75 \text{ г/моль}$$

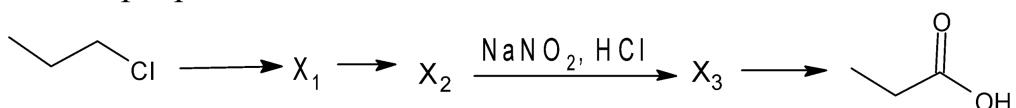
$$3) n(Cu) = 2n(O_2) = 0,03 \text{ моль} \quad m(Cu) = 1,92 \text{ г}$$

**МОСКОВСКАЯ ПРЕДПРОФЕССИОНАЛЬНАЯ  
ОЛИМПИАДА ШКОЛЬНИКОВ  
ХИМИЯ. ОТБОРОЧНЫЙ ЭТАП**

**Ответ:** (глицин) 1) 2,64; 2) 75; 3) 1,92.

**Задание 6**

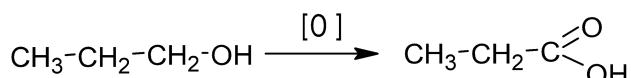
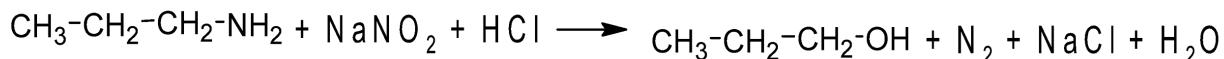
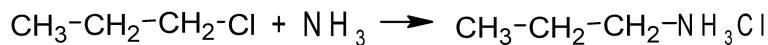
Используя в качестве исходных веществ галогеналканы, можно получить разнообразные органические продукты. Определите, какие вещества  $X_1$  –  $X_3$  можно получить из 1-хлорпропана в результате следующих превращений:



Определите, какие из представленных ниже веществ являются веществами  $X_1$ ,  $X_2$  и  $X_3$ . Запишите номера выбранных веществ в нужной последовательности.

- |   |   |   |   |   |   |
|---|---|---|---|---|---|
| 1 | $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NO}_2$                    | 3 | $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_3\text{Cl}$ | 5 | $\text{CH}_3\text{CH}(\text{NH}_2)\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$ |
| 2 | $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{C}(\text{NH}_2)=\text{O}$ | 4 | $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$            | 6 | $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$                    |

**Решение:**



**Ответ:** 364.