


Химические свойства органических веществ.

Решение расчетных задач

современная школа

Кузнецова Дарья Дмитриевна

№1. При сгорании 4,6 г органического вещества образуется 8,8 г углекислого газа и 5,4 г воды. Известно, что указанное вещество газообразно при н. у., не реагирует с металлическим натрием и может быть получено дегидратацией спирта.



№1. При сгорании 4,6 г органического вещества образуется 8,8 г углекислого газа и 5,4 г воды. Известно, что указанное вещество газообразно при н. у., не реагирует с металлическим натрием и может быть получено дегидратацией спирта.

Шаг 1:

Вычислите число моль углерода, водорода и кислорода в составе соединения.

Решение:

$$v(\text{CO}_2) = m(\text{CO}_2) / M(\text{CO}_2) = 8,8\text{г} / 44\text{г} = 0,2 \text{ моль}$$

$$v(\text{H}_2\text{O}) = m(\text{H}_2\text{O}) / M(\text{H}_2\text{O}) = 5,4\text{г} / 18\text{г} = 0,3 \text{ моль.}$$

№1. При сгорании 4,6 г органического вещества образуется 8,8 г углекислого газа и 5,4 г воды. Известно, что указанное вещество газообразно при н. у., не реагирует с металлическим натрием и может быть получено дегидратацией спирта.

Шаг 1:

Вычислите число моль углерода, водорода и кислорода в составе соединения.

Решение:

$$v(\text{CO}_2) = m(\text{CO}_2) / M(\text{CO}_2) = 8,8\text{г} / 44\text{г} = 0,2 \text{ моль}$$

$$v(\text{H}_2\text{O}) = m(\text{H}_2\text{O}) / M(\text{H}_2\text{O}) = 5,4\text{г} / 18\text{г} = 0,3 \text{ моль.}$$

Число моль углерода, водорода и кислорода в составе органического вещества равно:

$$v(\text{C}) = v(\text{CO}_2) = 0,2 \text{ моль}$$

$$v(\text{H}) = 2v(\text{H}_2\text{O}) = 0,3 \cdot 2 = 0,6 \text{ моль}$$

№1. При сгорании 4,6 г органического вещества образуется 8,8 г углекислого газа и 5,4 г воды. Известно, что указанное вещество газообразно при н. у., не реагирует с металлическим натрием и может быть получено дегидратацией спирта.

Шаг 1:

Вычислите число моль углерода, водорода и кислорода в составе соединения.

Решение:

$$\nu(\text{CO}_2) = m(\text{CO}_2) / M(\text{CO}_2) = 8,8\text{г} / 44\text{г} = 0,2 \text{ моль}$$

$$\nu(\text{H}_2\text{O}) = m(\text{H}_2\text{O}) / M(\text{H}_2\text{O}) = 5,4\text{г} / 18\text{г} = 0,3 \text{ моль.}$$

Число моль углерода, водорода и кислорода в составе органического вещества равно:

$$\nu(\text{C}) = \nu(\text{CO}_2) = 0,2 \text{ моль}$$

$$\nu(\text{H}) = 2\nu(\text{H}_2\text{O}) = 0,3 \cdot 2 = 0,6 \text{ моль}$$

Масса O в составе вещества равна:

$$m(\text{O}) = m(\text{в-ва}) - \nu(\text{C}) \cdot M(\text{C}) - \nu(\text{H}) \cdot M(\text{H}) = 4,6 - 0,2 \cdot 12 - 0,6 \cdot 1 = 1,6 \text{ г}$$

$$\nu(\text{O}) = m(\text{O}) / M(\text{O}) = 1,6 / 16 = 0,1 \text{ моль}$$

№1. При сгорании 4,6 г органического вещества образуется 8,8 г углекислого газа и 5,4 г воды. Известно, что указанное вещество газообразно при н. у., не реагирует с металлическим натрием и может быть получено дегидратацией спирта.

Шаг 1:

Вычислите число моль углерода, водорода и кислорода в составе соединения.

Решение:

$$v(\text{CO}_2) = m(\text{CO}_2) / M(\text{CO}_2) = 8,8\text{г} / 44\text{г} = 0,2 \text{ моль}$$

$$v(\text{H}_2\text{O}) = m(\text{H}_2\text{O}) / M(\text{H}_2\text{O}) = 5,4\text{г} / 18\text{г} = 0,3 \text{ моль.}$$

Число моль углерода, водорода и кислорода в составе органического вещества равно:

$$v(\text{C}) = v(\text{CO}_2) = 0,2 \text{ моль}$$

$$v(\text{H}) = 2v(\text{H}_2\text{O}) = 0,3 \cdot 2 = 0,6 \text{ моль}$$

Масса O в составе вещества равна:

$$m(\text{O}) = m(\text{в-ва}) - v(\text{C}) \cdot M(\text{C}) - v(\text{H}) \cdot M(\text{H}) = 4,6 - 0,2 \cdot 12 - 0,6 \cdot 1 = 1,6 \text{ г}$$

$$v(\text{O}) = m(\text{O}) / M(\text{O}) = 1,6 / 16 = 0,1 \text{ моль}$$

$$v(\text{C}) = 0,2 \text{ моль}$$

$$v(\text{H}) = 0,6 \text{ моль}$$

$$v(\text{O}) = 0,1 \text{ моль}$$

№1. При сгорании 4,6 г органического вещества образуется 8,8 г углекислого газа и 5,4 г воды. Известно, что указанное вещество газообразно при н. у., не реагирует с металлическим натрием и может быть получено дегидратацией спирта.

Шаг 2:

Установите простейшую формулу вещества.

Решение:

$$\text{C:H:O} = 0,2 : 0,6 : 0,1 = 2 : 6 : 1$$

Простейшая формула $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$

№1. При сгорании 4,6 г органического вещества образуется 8,8 г углекислого газа и 5,4 г воды. Известно, что указанное вещество газообразно при н. у., не реагирует с металлическим натрием и может быть получено дегидратацией спирта.

Шаг 2:

Установите простейшую формулу вещества.

Решение:

$$\text{C:H:O} = 0,2 : 0,6 : 0,1 = 2 : 6 : 1$$

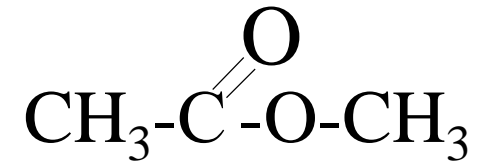
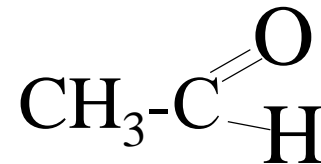
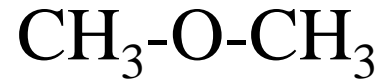
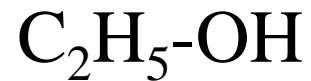
Простейшая формула $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$

Молекулярная формула вещества $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$

№1. При сгорании 4,6 г органического вещества образуется 8,8 г углекислого газа и 5,4 г воды. Известно, что указанное вещество газообразно при н. у., не реагирует с металлическим натрием и может быть получено дегидратацией спирта.

Шаг 3:

Укажите структурную формулу соединения, отвечающую найденному составу.



№1. При сгорании 4,6 г органического вещества образуется 8,8 г углекислого газа и 5,4 г воды. Известно, что указанное вещество газообразно при н. у., не реагирует с металлическим натрием и может быть получено дегидратацией спирта.

Шаг 3:

Укажите структурную формулу соединения, отвечающую найденному составу.



Решение:

Так как указанное вещество газообразно при н. у., не реагирует с металлическим натрием и может быть получено дегидратацией спирта.



№1. При сгорании 4,6 г органического вещества образуется 8,8 г углекислого газа и 5,4 г воды. Известно, что указанное вещество газообразно при н. у., не реагирует с металлическим натрием и может быть получено дегидратацией спирта.

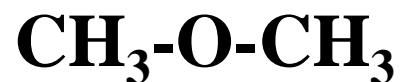
Шаг 3:

Укажите структурную формулу соединения, отвечающую найденному составу.



Решение:

Так как указанное вещество газообразно при н. у., не реагирует с металлическим натрием и может быть получено дегидратацией спирта.

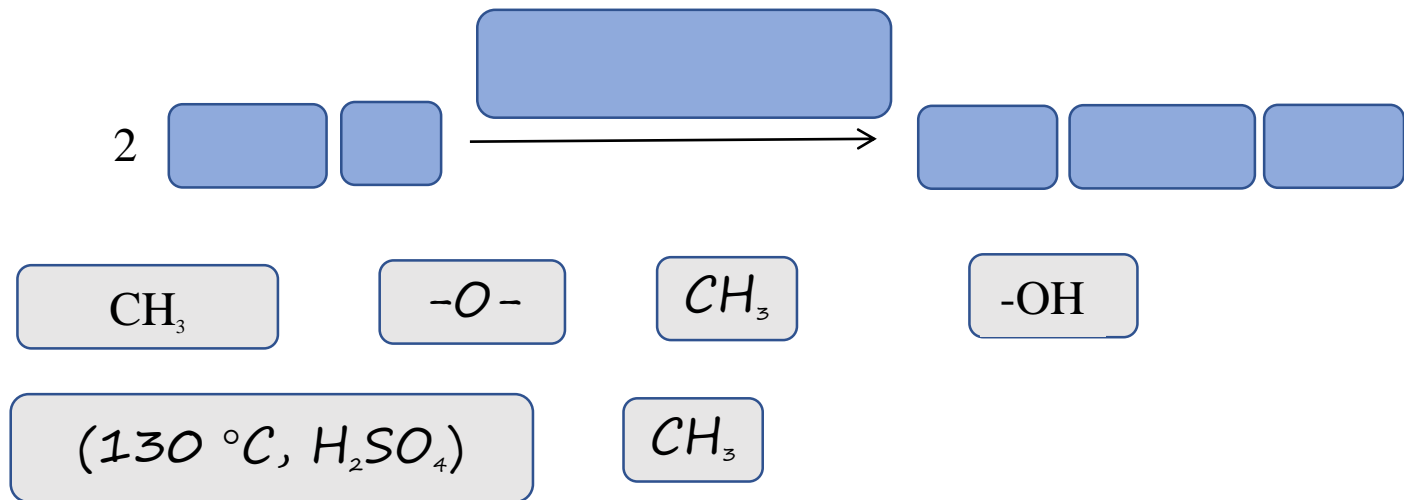


№1. При сгорании 4,6 г органического вещества образуется 8,8 г углекислого газа и 5,4 г воды. Известно, что указанное вещество газообразно при н. у., не реагирует с металлическим натрием и может быть получено дегидратацией спирта.

Шаг 4:

Соберите из фрагментов уравнение реакции межмолекулярной дегидратации найденного органического соединения.

Решение:



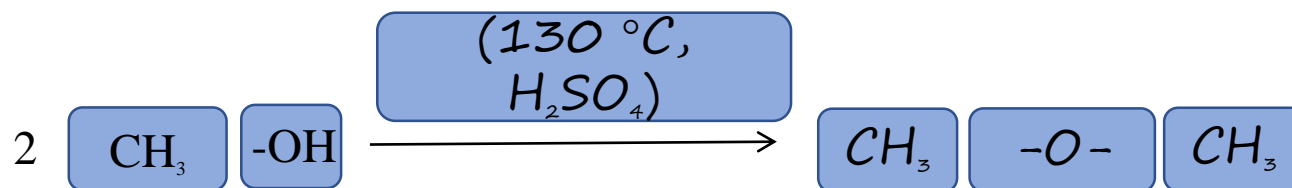
№1. При сгорании 4,6 г органического вещества образуется 8,8 г углекислого газа и 5,4 г воды. Известно, что указанное вещество газообразно при н. у., не реагирует с металлическим натрием и может быть получено дегидратацией спирта.

Шаг 4:

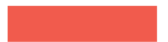
Соберите из фрагментов уравнение реакции межмолекулярной дегидратации найденного органического соединения.

Решение:

Уравнение реакции межмолекулярной дегидратации



№2. При сжигании образца некоторого органического соединения массой 29,6 г получено 70,4 г углекислого газа и 36,0 г воды. Известно, что относительная плотность паров этого вещества по воздуху равна 2,552. В ходе исследования химических свойств этого вещества установлено, что при его взаимодействии с оксидом меди(II) образуется кетон.



№2. При сжигании образца некоторого органического соединения массой 29,6 г получено 70,4 г углекислого газа и 36,0 г воды. Известно, что относительная плотность паров этого вещества по воздуху равна 2,552. В ходе исследования химических свойств этого вещества установлено, что при его взаимодействии с оксидом меди(II) образуется кетон.

Шаг 1: Вычислите число моль углерода, водорода и кислорода в составе соединения.

Решение:

$$\nu(\text{CO}_2) = m(\text{CO}_2) / M(\text{CO}_2) = 70,4\text{г} / 44\text{г} = 1,6 \text{ моль}$$

$$\nu(\text{H}_2\text{O}) = m(\text{H}_2\text{O}) / M(\text{H}_2\text{O}) = 36\text{г} / 18\text{г} = 2 \text{ моль}.$$

№2. При сжигании образца некоторого органического соединения массой 29,6 г получено 70,4 г углекислого газа и 36,0 г воды. Известно, что относительная плотность паров этого вещества по воздуху равна 2,552. В ходе исследования химических свойств этого вещества установлено, что при его взаимодействии с оксидом меди(II) образуется кетон.

Шаг 1: Вычислите число моль углерода, водорода и кислорода в составе соединения.

Решение:

$$\nu(\text{CO}_2) = m(\text{CO}_2) / M(\text{CO}_2) = 70,4\text{г} / 44\text{г} = 1,6 \text{ моль}$$

$$\nu(\text{H}_2\text{O}) = m(\text{H}_2\text{O}) / M(\text{H}_2\text{O}) = 36\text{г} / 18\text{г} = 2 \text{ моль.}$$

Число моль углерода, водорода и кислорода в составе органического вещества равно:

$$\nu(\text{C}) = \nu(\text{CO}_2) = 1,6 \text{ моль}$$

$$\nu(\text{H}) = 2\nu(\text{H}_2\text{O}) = 2 \cdot 2 = 4 \text{ моль}$$

№2. При сжигании образца некоторого органического соединения массой 29,6 г получено 70,4 г углекислого газа и 36,0 г воды. Известно, что относительная плотность паров этого вещества по воздуху равна 2,552. В ходе исследования химических свойств этого вещества установлено, что при его взаимодействии с оксидом меди(II) образуется кетон.

Шаг 1: Вычислите число моль углерода, водорода и кислорода в составе соединения.

Решение:

$$v(\text{CO}_2) = m(\text{CO}_2) / M(\text{CO}_2) = 70,4\text{г} / 44\text{г} = 1,6 \text{ моль}$$

$$v(\text{H}_2\text{O}) = m(\text{H}_2\text{O}) / M(\text{H}_2\text{O}) = 36\text{г} / 18\text{г} = 2 \text{ моль.}$$

Число моль углерода, водорода и кислорода в составе органического вещества равно:

$$v(\text{C}) = v(\text{CO}_2) = 1,6 \text{ моль}$$

$$v(\text{H}) = 2v(\text{H}_2\text{O}) = 2 \cdot 2 = 4 \text{ моль}$$

Масса O в составе вещества равна:

$$m(\text{O}) = m(\text{в-ва}) - v(\text{C}) \cdot M(\text{C}) - v(\text{H}) \cdot M(\text{H}) = 29,6 - 1,6 \cdot 12 - 4 = 6,4 \text{ г}$$

$$v(\text{O}) = m(\text{O}) / M(\text{O}) = 6,4 / 16 = 0,4 \text{ моль}$$

№2. При сжигании образца некоторого органического соединения массой 29,6 г получено 70,4 г углекислого газа и 36,0 г воды. Известно, что относительная плотность паров этого вещества по воздуху равна 2,552. В ходе исследования химических свойств этого вещества установлено, что при его взаимодействии с оксидом меди(II) образуется кетон.

Шаг 1: Вычислите число моль углерода, водорода и кислорода в составе соединения.

Решение:

$$v(\text{CO}_2) = m(\text{CO}_2) / M(\text{CO}_2) = 70,4\text{г} / 44\text{г} = 1,6 \text{ моль}$$

$$v(\text{H}_2\text{O}) = m(\text{H}_2\text{O}) / M(\text{H}_2\text{O}) = 36\text{г} / 18\text{г} = 2 \text{ моль.}$$

Число моль углерода, водорода и кислорода в составе органического вещества равно:

$$v(\text{C}) = v(\text{CO}_2) = 1,6 \text{ моль}$$

$$v(\text{H}) = 2v(\text{H}_2\text{O}) = 2 \cdot 2 = 4 \text{ моль}$$

Масса O в составе вещества равна:

$$m(\text{O}) = m(\text{в-ва}) - v(\text{C}) \cdot M(\text{C}) - v(\text{H}) \cdot M(\text{H}) = 29,6 - 1,6 \cdot 12 - 4 = 6,4 \text{ г}$$

$$v(\text{O}) = m(\text{O}) / M(\text{O}) = 6,4 / 16 = 0,4 \text{ моль}$$

$$v(\text{C}) = 1,6 \text{ моль}$$

$$v(\text{H}) = 4 \text{ моль}$$

$$v(\text{O}) = 0,4 \text{ моль}$$

№2. При сжигании образца некоторого органического соединения массой 29,6 г получено 70,4 г углекислого газа и 36,0 г воды.

Известно, что относительная плотность паров этого вещества по воздуху равна 2,552. В ходе исследования химических свойств этого вещества установлено, что при его взаимодействии с оксидом меди(II) образуется кетон.

Шаг 2:

Установите простейшую формулу вещества.

№2. При сжигании образца некоторого органического соединения массой 29,6 г получено 70,4 г углекислого газа и 36,0 г воды.

Известно, что относительная плотность паров этого вещества по воздуху равна 2,552. В ходе исследования химических свойств этого вещества установлено, что при его взаимодействии с оксидом меди(II) образуется кетон.

Шаг 2:

Установите простейшую формулу вещества.

Решение:

Определим молекулярную массу вещества

$$M(C_xH_yO_z) = 2,552 \cdot 29 = 74 \text{ г/моль}$$

№2. При сжигании образца некоторого органического соединения массой 29,6 г получено 70,4 г углекислого газа и 36,0 г воды.

Известно, что относительная плотность паров этого вещества по воздуху равна 2,552. В ходе исследования химических свойств этого вещества установлено, что при его взаимодействии с оксидом меди(II) образуется кетон.

Шаг 2:

Установите простейшую формулу вещества.

Решение:

Определим молекулярную массу вещества

$$M(C_xH_yO_z) = 2,552 \cdot 29 = 74 \text{ г/моль}$$

$$C:H:O = 1,6 : 4 : 0,4 = 4 : 10 : 1$$

Простейшая формула $C_4H_{10}O$

№2. При сжигании образца некоторого органического соединения массой 29,6 г получено 70,4 г углекислого газа и 36,0 г воды.

Известно, что относительная плотность паров этого вещества по воздуху равна 2,552. В ходе исследования химических свойств этого вещества установлено, что при его взаимодействии с оксидом меди(II) образуется кетон.

Шаг 2:

Установите простейшую формулу вещества.

Решение:

Определим молекулярную массу вещества

$$M(C_xH_yO_z) = 2,552 \cdot 29 = 74 \text{ г/моль}$$

$$C:H:O = 1,6 : 4 : 0,4 = 4 : 10 : 1$$

Простейшая формула $C_4H_{10}O$

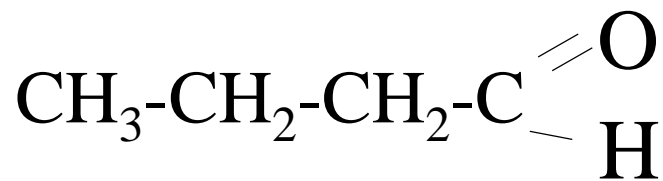
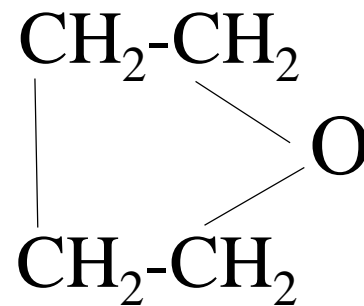
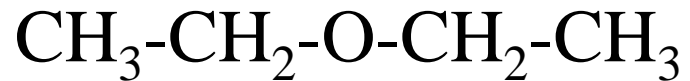
$$M(C_4H_{10}O) = 12 \cdot 4 + 10 \cdot 1 + 16 \cdot 1 = 74 \text{ г/моль}$$

Молекулярная формула вещества $C_4H_{10}O$

№2. При сжигании образца некоторого органического соединения массой 29,6 г получено 70,4 г углекислого газа и 36,0 г воды. Известно, что относительная плотность паров этого вещества по воздуху равна 2,552. В ходе исследования химических свойств этого вещества установлено, что при его взаимодействии с оксидом меди(II) образуется кетон.

Шаг 3:

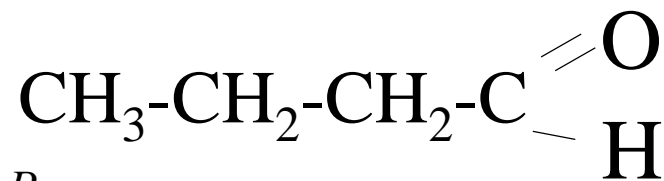
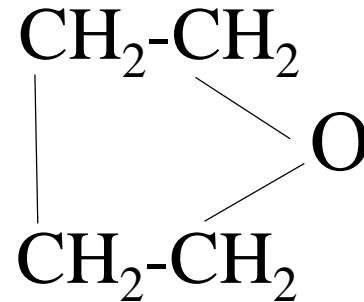
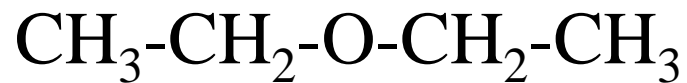
Укажите структурную формулу соединения, отвечающую найденному составу.



№2. При сжигании образца некоторого органического соединения массой 29,6 г получено 70,4 г углекислого газа и 36,0 г воды. Известно, что относительная плотность паров этого вещества по воздуху равна 2,552. В ходе исследования химических свойств этого вещества установлено, что при его взаимодействии с оксидом меди(II) образуется кетон.

Шаг 3:

Укажите структурную формулу соединения, отвечающую найденному составу.



Решение:

Так как указанное вещество при взаимодействии с оксидом меди(II) образуется кетон.

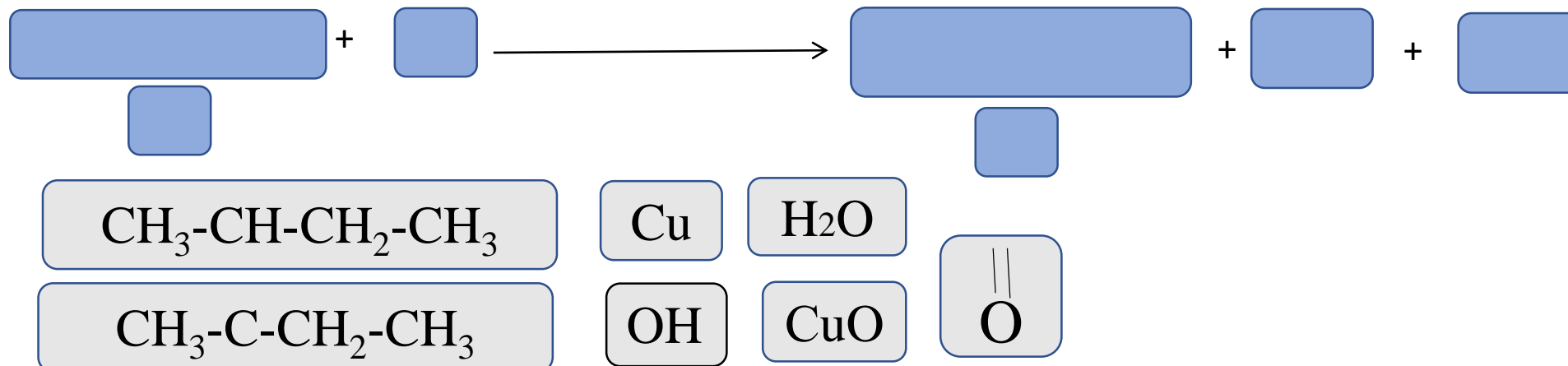


№2. При сжигании образца некоторого органического соединения массой 29,6 г получено 70,4 г углекислого газа и 36,0 г воды. Известно, что относительная плотность паров этого вещества по воздуху равна 2,552. В ходе исследования химических свойств этого вещества установлено, что при его взаимодействии с оксидом меди(II) образуется кетон.

Шаг 4:

Соберите из фрагментов уравнение реакции окисления найденного органического соединения.

Решение:

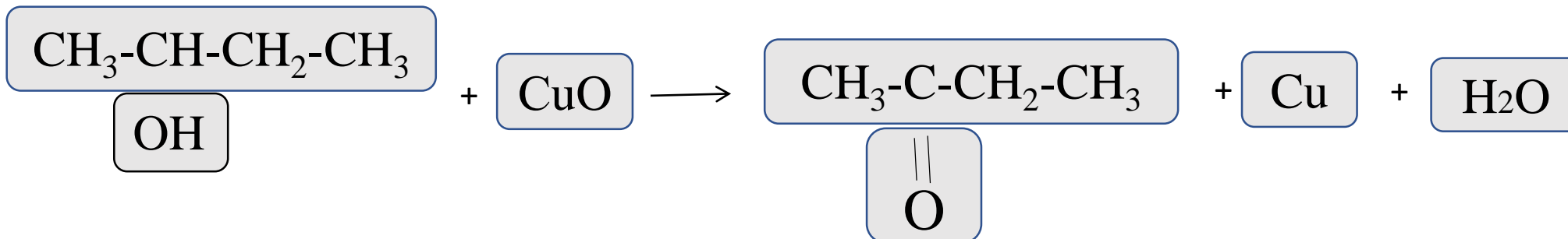


№2. При сжигании образца некоторого органического соединения массой 29,6 г получено 70,4 г углекислого газа и 36,0 г воды. Известно, что относительная плотность паров этого вещества по воздуху равна 2,552. В ходе исследования химических свойств этого вещества установлено, что при его взаимодействии с оксидом меди(II) образуется кетон.

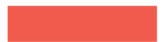
Шаг 4:

Соберите из фрагментов уравнение реакции окисления найденного органического соединения.

Решение:



№3. При сжигании образца некоторого органического соединения массой 5,1 г получено 6,72 л (н.у.) углекислого газа и 6,3 г воды. Известно, что данное соединение не вступает в реакцию этерификации и не взаимодействует с металлическим натрием. Его можно получить в одну стадию из изопропанола.



№3. При сжигании образца некоторого органического соединения массой 5,1 г получено 6,72 л (н.у.) углекислого газа и 6,3 г воды. Известно, что данное соединение не вступает в реакцию этерификации и не взаимодействует с металлическим натрием. Его можно получить в одну стадию из изопропанола.

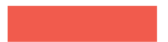
Шаг 1:

Вычислите число моль углерода, водорода и кислорода в составе соединения.

Решение:

$$v(\text{CO}_2) = V(\text{CO}_2) / V_m(\text{CO}_2) = 6,72 \text{ л} / 22,4 \text{ л/моль} = 0,3 \text{ моль}$$

$$v(\text{H}_2\text{O}) = m(\text{H}_2\text{O}) / M(\text{H}_2\text{O}) = 5,4 \text{ г} / 18 \text{ г} = 0,3 \text{ моль}.$$



№3. При сжигании образца некоторого органического соединения массой 5,1 г получено 6,72 л (н.у.) углекислого газа и 6,3 г воды. Известно, что данное соединение не вступает в реакцию этерификации и не взаимодействует с металлическим натрием. Его можно получить в одну стадию из изопропанола.

Шаг 1:

Вычислите число моль углерода, водорода и кислорода в составе соединения.

Решение:

$$v(\text{CO}_2) = V(\text{CO}_2) / V_m(\text{CO}_2) = 6,72 \text{ л} / 22,4 \text{ л/моль} = 0,3 \text{ моль}$$

$$v(\text{H}_2\text{O}) = m(\text{H}_2\text{O}) / M(\text{H}_2\text{O}) = 5,4 \text{ г} / 18 \text{ г} = 0,3 \text{ моль}.$$

Число моль углерода, водорода и кислорода в составе органического вещества равно:

$$v(\text{C}) = v(\text{CO}_2) = 0,3 \text{ моль}$$

$$v(\text{H}) = 2v(\text{H}_2\text{O}) = 0,35 \cdot 2 = 0,7 \text{ моль}$$

№3. При сжигании образца некоторого органического соединения массой 5,1 г получено 6,72 л (н.у.) углекислого газа и 6,3 г воды. Известно, что данное соединение не вступает в реакцию этерификации и не взаимодействует с металлическим натрием. Его можно получить в одну стадию из изопропанола.

Шаг 1:

Вычислите число моль углерода, водорода и кислорода в составе соединения.

Решение:

$$v(\text{CO}_2) = V(\text{CO}_2) / V_m(\text{CO}_2) = 6,72 \text{ л} / 22,4 \text{ л/моль} = 0,3 \text{ моль}$$

$$v(\text{H}_2\text{O}) = m(\text{H}_2\text{O}) / M(\text{H}_2\text{O}) = 5,4 \text{ г} / 18 \text{ г} = 0,3 \text{ моль}.$$

Число моль углерода, водорода и кислорода в составе органического вещества равно:

$$v(\text{C}) = v(\text{CO}_2) = 0,3 \text{ моль}$$

$$v(\text{H}) = 2v(\text{H}_2\text{O}) = 0,3 \cdot 2 = 0,6 \text{ моль}$$

Масса O в составе вещества равна:

$$m(\text{O}) = m(\text{в-ва}) - v(\text{C}) \cdot M(\text{C}) - v(\text{H}) \cdot M(\text{H}) = 5,1 - 0,3 \cdot 12 - 0,6 \cdot 1 = 0,8 \text{ г}$$

$$v(\text{O}) = m(\text{O}) / M(\text{O}) = 0,8 / 16 = 0,05 \text{ моль}$$

№3. При сжигании образца некоторого органического соединения массой 5,1 г получено 6,72 л (н.у.) углекислого газа и 6,3 г воды. Известно, что данное соединение не вступает в реакцию этерификации и не взаимодействует с металлическим натрием. Его можно получить в одну стадию из изопропанола.

Шаг 1:

Вычислите число молей углерода, водорода и кислорода в составе соединения.

Решение:

$$v(\text{CO}_2) = V(\text{CO}_2) / V_m(\text{CO}_2) = 6,72 \text{ л} / 22,4 \text{ л/моль} = 0,3 \text{ моль}$$

$$v(\text{H}_2\text{O}) = m(\text{H}_2\text{O}) / M(\text{H}_2\text{O}) = 6,3 \text{ г} / 18 \text{ г} = 0,35 \text{ моль.}$$

Число молей углерода, водорода и кислорода в составе органического вещества равно:

$$v(\text{C}) = v(\text{CO}_2) = 0,3 \text{ моль}$$

$$v(\text{H}) = 2v(\text{H}_2\text{O}) = 0,35 \cdot 2 = 0,7 \text{ моль}$$

Масса O в составе вещества равна:

$$m(\text{O}) = m(\text{в-ва}) - v(\text{C}) \cdot M(\text{C}) - v(\text{H}) \cdot M(\text{H}) = 5,1 - 0,3 \cdot 12 - 0,7 \cdot 1 = 0,8 \text{ г}$$

$$v(\text{O}) = m(\text{O}) / M(\text{O}) = 0,8 / 16 = 0,05 \text{ моль}$$

$$v(\text{C}) = 0,3 \text{ моль}$$

$$v(\text{H}) = 0,7 \text{ моль}$$


$$v(\text{O}) = 0,05 \text{ моль}$$

№3. При сжигании образца некоторого органического соединения массой 5,1 г получено 6,72 л (н.у.) углекислого газа и 6,3 г воды. Известно, что данное соединение не вступает в реакцию этерификации и не взаимодействует с металлическим натрием. Его можно получить в одну стадию из изопропанола.

Шаг 2:

Установите простейшую формулу вещества.

Решение:

$$\text{C:H:O} = 0,3 : 0,7 : 0,05 = 6 : 14 : 1$$


№3. При сжигании образца некоторого органического соединения массой 5,1 г получено 6,72 л (н.у.) углекислого газа и 6,3 г воды. Известно, что данное соединение не вступает в реакцию этерификации и не взаимодействует с металлическим натрием. Его можно получить в одну стадию из изопропанола.

Шаг 2:

Установите простейшую формулу вещества.

Решение:

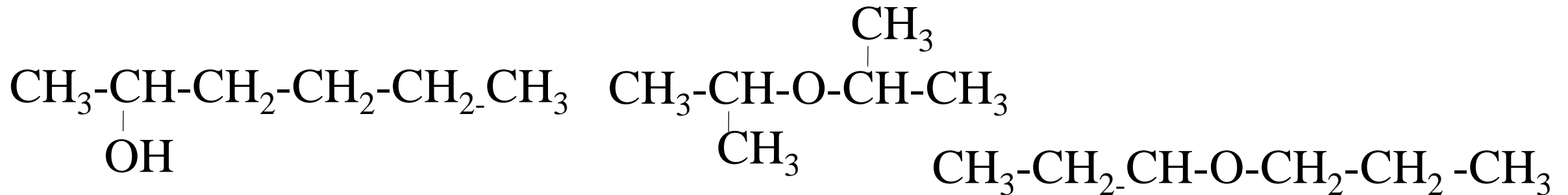
$$\text{C:H:O} = 0,3 : 0,7 : 0,05 = 6 : 14 : 1$$

Простейшая формула $\text{C}_6\text{H}_{14}\text{O}$

№3. При сжигании образца некоторого органического соединения массой 5,1 г получено 6,72 л (н.у.) углекислого газа и 6,3 г воды. Известно, что данное соединение не вступает в реакцию этерификации и не взаимодействует с металлическим натрием. Его можно получить в одну стадию из изопропанола.

Шаг 3:

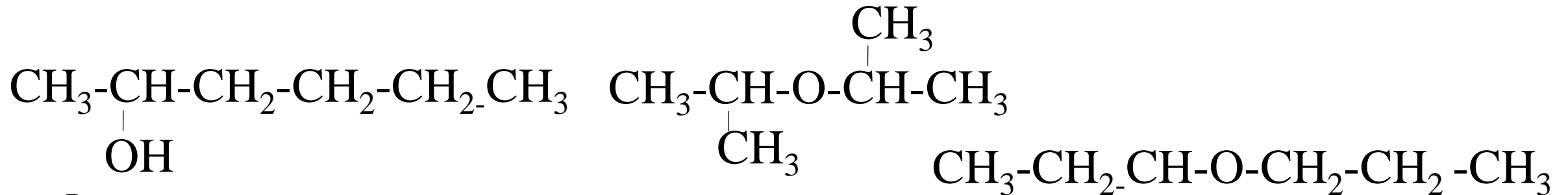
Укажите структурную формулу соединения, отвечающую найденному составу.



№3. При сжигании образца некоторого органического соединения массой 5,1 г получено 6,72 л (н.у.) углекислого газа и 6,3 г воды. Известно, что данное соединение не вступает в реакцию этерификации и не взаимодействует с металлическим натрием. Его можно получить в одну стадию из изопропанола.

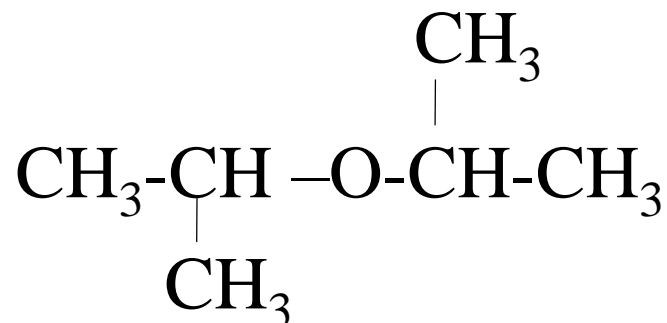
Шаг 3:

Укажите структурную формулу соединения, отвечающую найденному составу.



Решение:

Так как указанное вещество не вступает в реакцию этерификации и не взаимодействует с металлическим натрием. Его можно получить в одну стадию из изопропанола.

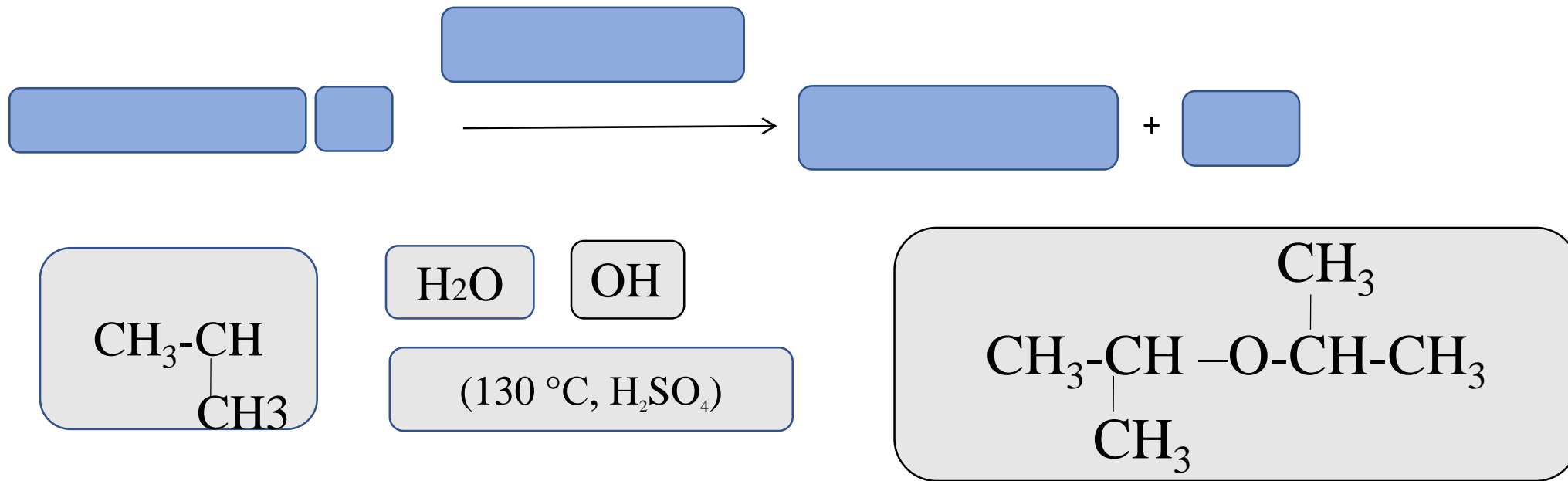


№3. При сжигании образца некоторого органического соединения массой 5,1 г получено 6,72 л (н.у.) углекислого газа и 6,3 г воды. Известно, что данное соединение не вступает в реакцию этерификации и не взаимодействует с металлическим натрием. Его можно получить в одну стадию из изопропанола.

Шаг 4:

Соберите из фрагментов уравнение реакции межмолекулярной дегидратации.

Решение:

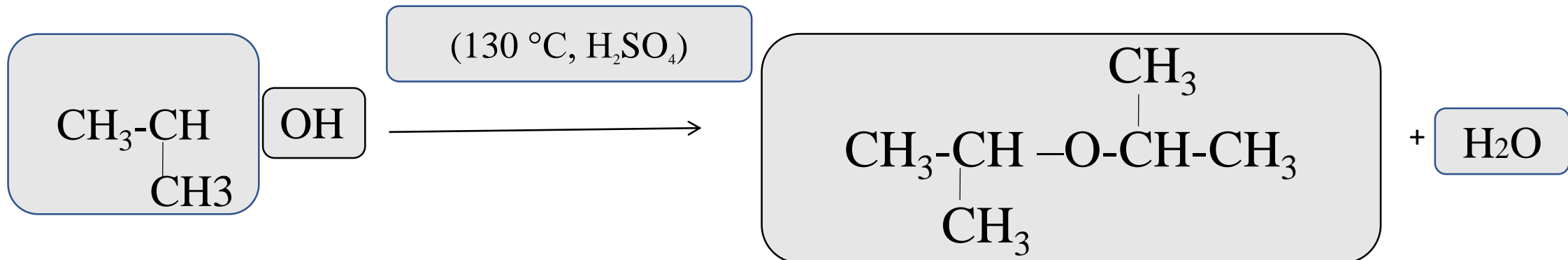


№3. При сжигании образца некоторого органического соединения массой 5,1 г получено 6,72 л (н.у.) углекислого газа и 6,3 г воды. Известно, что данное соединение не вступает в реакцию этерификации и не взаимодействует с металлическим натрием. Его можно получить в одну стадию из изопропанола.

Шаг 4:

Соберите из фрагментов уравнение реакции межмолекулярной дегидратации.

Решение:





Спасибо за внимание!

современная школа