**1 Вывод формулы по вещества по массовым долям элементов**

1)Установите формулу соединения, содержащего 25,4% серы, 38,1% кислорода и 36,5% некоторого элемента. Укажите название этого соединения и класс, к которому оно принадлежит.

**2 Вывод формулы вещества по массовым долям элементов и его молярной массе**

2)Массовая доля серебра в соли предельной одноосновной карбоновой кислоте равна 70,59%. Найдите молекулярную формулу этой кислоты.

3)При взаимодействии одноатомного спирта, содержащего 37,5% углерода, 50,0% кислорода, с органической кислотой образуется вещество, плотность паров которого по аргону равна 2,15. Определите молекулярную формулу образующегося вещества.

**3 Вывод формулы по продуктам сгорания**

4) Неизвестный предельный углеводород количеством вещества 0,002 моль при сгорании образует 268,8 мл углекислого газа и 0,252 мл воды. Выведите формулу этого углеводорода, если плотность его паров по кислороду равна 2,6875.

5) При сгорании 6,3г неизвестного вещества образовалось 1,59г соды, 2,07г поташа, 2,016л углекислого газа и 1,05г воды. Определите молекулярную формулу вещества. (ответ калия натриевая соль винной кислоты – тартрат

KNaC4H4O6)

**4 Вывод формулы по гомологическому ряду**

6)При сгорании некоторого алкана требуется объем кислорода в 8 раз больший, чем объем паров данного алкана. Определите молекулярную формулу данного вещества.

7) Некоторая предельная одноосноная кислота массой 6г требует для полной этерификации такой же массы спирта. При этом образуется 10,2г сложного эфира. Установите молекулярную формулу кислоты.

8)При окислении предельного одноатомного спирта оксидом меди (II) получили 9,73г альдегида, 8,65г меди и волу. Определите молекулярную формулу исходного спирта.

**1 Вывод формулы по вещества по массовым долям элементов**

1)Установите формулу соединения, содержащего 25,4% серы, 38,1% кислорода и 36,5% некоторого элемента. Укажите название этого соединения и класс, к которому оно принадлежит.

**2 Вывод формулы вещества по массовым долям элементов и его молярной массе**

2)Массовая доля серебра в соли предельной одноосновной карбоновой кислоте равна 70,59%. Найдите молекулярную формулу этой кислоты.

3)При взаимодействии одноатомного спирта, содержащего 37,5% углерода, 50,0% кислорода, с органической кислотой образуется вещество, плотность паров которого по аргону равна 2,15. Определите молекулярную формулу образующегося вещества.

**3 Вывод формулы по продуктам сгорания**

4) Неизвестный предельный углеводород количеством вещества 0,002 моль при сгорании образует 268,8 мл углекислого газа и 0,252 мл воды. Выведите формулу этого углеводорода, если плотность его паров по кислороду равна 2,6875.

5) При сгорании 6,3г неизвестного вещества образовалось 1,59г соды, 2,07г поташа, 2,016л углекислого газа и 1,05г воды. Определите молекулярную формулу вещества. (ответ калия натриевая соль винной кислоты – тартрат

KNaC4H4O6)

**4 Вывод формулы по гомологическому ряду**

6)При сгорании некоторого алкана требуется объем кислорода в 8 раз больший, чем объем паров данного алкана. Определите молекулярную формулу данного вещества.

7) Некоторая предельная одноосноная кислота массой 6г требует для полной этерификации такой же массы спирта. При этом образуется 10,2г сложного эфира. Установите молекулярную формулу кислоты.

8)При окислении предельного одноатомного спирта оксидом меди (II) получили 9,73г альдегида, 8,65г меди и волу. Определите молекулярную формулу исходного спирта.