

Задачи на вывод молекулярной формулы органического вещества*Вариант №1*

1. Выведите формулу вещества, содержащего 82,75% углерода и 17,25% водорода. Относительная плотность паров этого вещества по воздуху равна 2.

(Ответ: C₄H₁₀)

2. Дано
m(вещества) = 4,2г
m(CO₂) = 13,2г
m(H₂O) = 5,4г
D возд. (вещества) = 2,9

МФ -?

(Ответ: C₆H₁₂)

Задачи на вывод молекулярной формулы органического вещества*Вариант №2*

1. Выведите формулу вещества, содержащего 81,8% углерода и 18,2% водорода. Относительная плотность паров этого вещества по водороду равна 22.

(Ответ: C₃H₈)

2. Дано
m(вещества) = 4,3г
m(CO₂) = 13,2г
m(H₂O) = 0,7г
D H₂ (вещества) = 43

МФ -?

(Ответ: C₆H₁₄)

Задачи на вывод молекулярной формулы органического вещества*Вариант №3*

1. Выведите формулу вещества, содержащего 85,71% углерода и 14,29% водорода. Относительная плотность паров этого вещества по водороду равна 21.

(Ответ C₃H₆)

2. Дано
m(вещества) = 4,4г
m(CO₂) = 13,2г
m(H₂O) = 0,8г
D возд. (вещества) = 1,52

МФ -?

(Ответ: C₃H₈)

Задачи на вывод молекулярной формулы органического вещества*Вариант №4*

1. Выведите формулу вещества, содержащего 85,7% углерода и 14,3% водорода. Относительная плотность паров этого вещества по водороду равна 14.

(Ответ: C₂H₄)

2. Дано
m(вещества) = 3,6г
m(CO₂) = 11г
m(H₂O) = 5,4г
D H₂. (вещества) = 2,9

МФ -?

(Ответ: C₅H₁₂)