

Задачи на вывод формулы органического вещества по продуктам его горения

Задача 1: При сжигании органического вещества массой 29 г образовалось 88г углекислого газа и 45г воды. Относительная плотность вещества по воздуху равна 2. Найдите молекулярную формулу органического вещества.

Задача 2: При сгорании органического вещества массой 45,36 г образовалось 142,56 г углекислого газа и 22,5г воды. Относительная плотность вещества по воздуху равна 2,897. Найдите молекулярную формулу органического вещества.

Задача 3: При сжигании органического вещества массой 14 г образовалось 44г углекислого газа и 18г воды. Относительная плотность вещества по азоту равна 2. Найдите молекулярную формулу органического вещества.

Задача 4: При сгорании органического вещества массой 16,2 г образовалось 26,88л углекислого газа и 16,2г воды. Относительная плотность вещества по этану равна 1,8. Найдите молекулярную формулу органического вещества.

Задача 5: При сжигании органического вещества массой 30 г образовалось 33,6л углекислого газа и 36г воды. Относительная плотность вещества по углекислому газу равна 1,36. Найдите молекулярную формулу органического вещества.

Задача 6: При сгорании органического вещества массой 37 г образовалось 44,8л углекислого газа и 45г воды. Относительная плотность вещества по водороду равна 37. Найдите молекулярную формулу органического вещества.

Задача 7: При сжигании органического вещества массой 3,2 г образовалось 4,48л углекислого газа и 7,2г воды. Относительная плотность вещества по водороду равна 8. Найдите молекулярную формулу органического вещества.

Задача 8: При сжигании органического вещества массой 14,5 г образовалось 44г углекислого газа и 22,5г воды. Относительная плотность вещества по метану равна 3,625. Найдите молекулярную формулу органического вещества.

Задача 9: При сгорании органического вещества массой 22,68 г образовалось 71,28 г углекислого газа и 11,25 г воды. Относительная плотность вещества по кислороду равна 2,625. Найдите молекулярную формулу органического вещества.

Задача 10: При сжигании органического вещества массой 2,1 г образовалось 6,6 г углекислого газа и 2,7 г воды. Относительная плотность вещества по метану равна 3,5. Найдите молекулярную формулу органического вещества.

Задача 11: При сгорании органического вещества массой 32,4 г образовалось 53,76 л углекислого газа и 32,4 г воды. Относительная плотность вещества по водороду равна 27. Найдите молекулярную формулу органического вещества.

Задача 12: При сжигании органического вещества массой 40 г образовалось 44,8л углекислого газа и 48г воды. Относительная плотность вещества по этану равна 2. Найдите молекулярную формулу органического вещества.

Задача 13: При сгорании органического вещества массой 7,4 г образовалось 8,96л углекислого газа и 9 г воды. Относительная плотность вещества по кислороду равна 2,25. Найдите молекулярную формулу органического вещества.

Задача 14: При сжигании органического вещества массой 64 г образовалось 89,6л углекислого газа и 144г воды. Относительная плотность вещества по кислороду равна 0,5. Найдите молекулярную формулу органического вещества.

Задача 15: При сжигании органического вещества массой 2,9 г образовалось 8,8г углекислого газа и 4,5г воды. Относительная плотность вещества по азоту равна 2,07. Найдите молекулярную формулу органического вещества.

Задача 16: При сгорании органического вещества массой 11,34 г образовалось 35,64 г углекислого газа и 5,625г воды. Относительная плотность вещества по хлору равна 1,183. Найдите молекулярную формулу органического вещества.

Задача 17: При сжигании органического вещества массой 3,5 г образовалось 11г углекислого газа и 4,5г воды. Относительная плотность вещества по кислороду равна 1,75. Найдите молекулярную формулу органического вещества.

Задача 18: При сгорании органического вещества массой 3,24 г образовалось 5,376л углекислого газа и 3,24г воды. Относительная плотность вещества по воздуху равна 1,86. Найдите молекулярную формулу органического вещества.

Задача 19: При сжигании органического вещества массой 4 г образовалось 4,48л углекислого газа и 4,8г воды. Относительная плотность вещества по водороду равна 30. Найдите молекулярную формулу органического вещества.

Задача 20: При сгорании органического вещества массой 1,85 г образовалось 2,24л углекислого газа и 2,25 г воды. Относительная плотность вещества по воздуху равна 2,48. Найдите молекулярную формулу органического вещества.

Задача 21: При сжигании органического вещества массой 6,4 г образовалось 8,96л углекислого газа и 14,4г воды. Относительная плотность вещества по кислороду равна 0,57. Найдите молекулярную формулу органического вещества.

Задача 22: При сжигании органического вещества массой 5,8 г образовалось 17,6г углекислого газа и 9г воды. Относительная плотность вещества по этану равна 1,93. Найдите молекулярную формулу органического вещества.

Задача 23: При сгорании органического вещества массой 0,7 г образовалось 2,2г углекислого газа и 0,9г воды. Относительная плотность вещества по метану равна 3,5. Найдите молекулярную формулу органического вещества.

Задача 24: При сгорании органического вещества массой 8,1 г образовалось 13,44л углекислого газа и 8,1г воды. Относительная плотность вещества по этану равна 1,8. Найдите молекулярную формулу органического вещества.

Задача 25: При сжигании органического вещества массой 3 г образовалось 3,36л углекислого газа и 2,7г воды. Относительная плотность вещества по метану равна 3,74. Найдите молекулярную формулу органического вещества.

Задача 26: При сгорании органического вещества массой 27,75 г образовалось 33,6л углекислого газа и 33,75 г воды. Относительная плотность вещества по этану равна 2,47. Найдите молекулярную формулу органического вещества.

Задача 27: При сжигании органического вещества массой 0,32 г образовалось 0,448л углекислого газа и 0,72г воды. Относительная плотность вещества по воздуху равна 0,55. Найдите молекулярную формулу органического вещества.

Задача * 28: При сжигании органического вещества объёмом 1,12 л образовалось 2,2г углекислого газа и 0,9г воды. Относительная плотность вещества по гелию равна 7,5. Найдите молекулярную формулу органического вещества.

Задача * 29: При сжигании органического вещества объёмом 11,2 л образовалось 33,6л углекислого газа и 27г воды. Относительная плотность вещества по метану равна 3,74. Найдите молекулярную формулу органического вещества.

Задача 30* : При сжигании органического вещества объёмом 0,448л образовалось 19,712г углекислого газа и 0,72г воды. Относительная плотность вещества по воздуху равна 0,55. Найдите молекулярную формулу органического вещества.
