1. Выведите формулу вещества, содержащего 37,5% углерода , 50% кислорода и 12,5% водорода. Относительная плотность паров этого вещества по водороду равна 16.
2. Выведите формулу кислородсодержащего вещества, содержащего 40% углерода ,6,7% водорода и 53,3% кислорода. Относительная плотность паров этого вещества по водороду равна 30.
3. Массовая доля углерода в соединении равна 39,97 %, водорода 6, 73 %, кислорода 53,30 %. Масса 300 мл. (н.у.) этого соединения равна 2,41 г. Выведите молекулярную формулу этого вещества.
4. Найдите молекулярную формулу кислородсодержащего органического вещества, плотность которого равна 2,68 г/л, если при сгорании 1,2 г паров его образуется 1,344 л (н.у.) оксида углерода (IY) и 1,44 г воды. Запишите уравнение реакции горения этого вещества.