**Определние молекулярной массы вещества (органическая химия)**

1. Сожгли 3,2 грамма органического вещества, плотность по водороду которого составляет 16.При этом получили 2,24 литра углекислого газа и 3,6 грамм воды. Определить формулу вещества, выделив его функциональную группу.

(CH3OH)

1. Сожгли 7,8 грамм ароматического углеводорода,получили 26,4 грамм углекислого газа, плотность вещества по воздуху 2,69. Определить брутто-формулу вещества.

*Примечание:* молярная масса воздуха: 29 г/моль

*(С6Н6)*

1. При сжигании органического вещества образовалось 6,6 грамм углекислого газа и 4,04 грамма воды, плотность по воздуху составила 1,04. Определить брутто-формулу вещества.

*Примечание:* молярная масса воздуха: 29 г/моль

*(С2H6)*

1. Массовая доля углерода в органическом веществе составила 81,8%, плотность по азоту равна 1,57. Определить брутто-формулу вещества. (С3Н8)
2. Массовая доля углерода составила 85,71%, плотность по воздуху 1,931. Определить брутто-формулу вещества. (С4Н8)