Приложение №1.

№1. Решить задачу. Определите молекулярную формулу углеводорода в состав, которого входит 83,3% углерода. Относительная плотность этого

вещества по кислороду равно 2,25.

№2. Решить задачу. Определите молекулярную формулу алкена, если его относительная плотность по азоту равна 1,5.

№3. Решить задачу: Определите молекулярную формулу углеводорода, если массовая доля в водорода в нём 17,24%, а относительная плотность по воздуху равна 2.

№4. Решить задачу. Определите молекулярную формулу алкина, плотность которого 1,786 г/л.

№5. Решить задачу. Определите молекулярную формулу углеводорода, если массовая доля углерода в нём 81,82%, а относительная плотность по азоту в нем 1,572.

№6. Решить задачу. Определите молекулярную формулу ацетиленового углеводорода, если масса 1л газа его 1,161г.