

*Задачи на вывод молекулярной
формулы органического вещества*

Задача № 1, 2

- * 1. Выведите формулу алкана, содержащего 82,75% углерода и 17,25% водорода. Относительная плотность паров этого вещества по воздуху равна 2.
- * Дано
- * $m(\text{вещества}) = 4,2\text{г}$
- * $m(\text{CO}_2) = 13,2\text{г}$
- * $m(\text{H}_2\text{O}) = 5,4\text{г}$
- * $D_{\text{возд.}}(\text{вещества}) = 2,9$
- * формула_???

Задача № 3,4

- * 3. Выведите формулу алкана, содержащего 81,8% углерода и 18,2% водорода. Относительная плотность паров этого вещества по водороду равна 22.
- * 4. Дано
- * $m(\text{вещества}) = 3,6\text{г}$
- * $m(\text{CO}_2) = 11\text{г}$
- * $m(\text{H}_2\text{O}) = 5,4\text{г}$
- * $D_{\text{возд.}}(\text{вещества}) = 2,9$
- *
- * Формула-????

Задача № 5,6

- * 5. Выведите формулу вещества, содержащего 52% углерода, кислорода – 35% и 13% водорода. Относительная плотность паров этого вещества по водороду равна 23.
- * 6. Дано
- * $m(\text{вещества}) = 1,8\text{г}$
- * $m(\text{CO}_2) = 3,96\text{г}$
- * $m(\text{H}_2\text{O}) = 2,16\text{г}$
- * $D_{\text{H}_2}(\text{вещества}) = 30$
- * МФ -?
- *