

Вывод формул веществ по массовым долям элементов

10 класс

1. Массовые доли углерода, водорода, кислорода соответственно равны 64,9%, 21,6% , 13,5 %. Выведите формулу вещества.

2. Относительная плотность паров углеводорода по воздуху равна 3,31, а массовая доля водорода в нём равна 12,5 %. Определите молекулярную формулу углеводорода.

3. При сгорании газа, не содержащего кислород, выделилось 2,24 л углекислого газа, 1,8 г воды и 3,65 г хлороводорода. Определить формулу сгоревшего вещества.

Ответ: CH_3OH

Ответ: C_7H_{12}

Ответ: $\text{C}_2\text{H}_4\text{Cl}_2$.