

Самостоятельная работа на тему «Расчеты по химическим формулам»

I вариант

1. Рассчитайте относительную молекулярную массу соединений: Mg_3P_2 , $Fe_3(PO_4)_2$.
2. Рассчитайте массовую долю кальция в формуле в % $Ca_3(PO_4)_2$.
3. Рассчитайте массовые отношения элементов в формуле Mg_3P_2 .
4. Что означают записи: $2N_2$, Li_2SO_4 , $3H_3PO_4$.
5. Рассчитайте массовые доли углерода в соединениях: CH_4 , C_2H_4 . В каком соединении содержание углерода выше?
6. Установите формулу вещества, если массовая доля меди 40%, кислорода – 40%, серы – 20%.
Относительная молекулярная масса вещества равна 160.
7. Установите формулу вещества, в котором 33,3% натрия, 46,4 % кислорода, 20,3 % азота.

Самостоятельная работа на тему «Расчеты по химическим формулам»

II вариант

1. Рассчитайте относительную молекулярную массу соединений: Cr_2O_3 , $Cr(NO_3)_3$.
2. Рассчитайте массовую долю магния в соединениях $Mg(NO_3)_2$.
3. Рассчитайте массовые отношения элементов в формуле Cr_2O_3 .
4. Что означают записи: $5N_2O_3$, $2O_3$, H_2SO_4 .
5. Рассчитайте массовые доли кислорода в соединениях: CO_2 , CO . В каком соединении содержание кислорода выше?
6. Установите формулу вещества, если массовая доля натрия 37,7 %, кислорода – 39,3%, кремния – 23%.
Относительная молекулярная масса вещества равна 122.
7. Установите формулу вещества, в котором 26,5% калия, 35,4 % хрома, 38,1 % кислорода.