



**Розв'язування задач на
обчислення масової частки
елемента в речовині**


**Задача 1. Скласти формулу
сполуки Сульфуру з
Оксигеном, якщо
відношення мас Сульфуру
та Оксигену в ній становить
2:3. (SO_3)**

Задача 2.

Масова частка
Фосфору в сполуці з
Оксигеном становить
43,7%. Визначте формулу
цієї сполуки, знаючи, що
її відносна молекулярна
маса – 142.



Відповідь: P_2O_5 .



**Задача 3. Визначте масові частки
елементів у сполуці натрій оксиду
 Na_2O .**

Задача 4.

Скласти формулу сполуки Феруму з Оксигеном, якщо відношення мас Феруму та Оксигену в ній становить 7: 3.

Задача 5.

Масова частка Силіцію в сполуці з Оксигеном становить 46,7%. Визначте формулу цієї сполуки, знаючи, що її відносна молекулярна маса – 60.



Домашнє завдання.

повторити § 1,

виконати задачу с. 12 № 6.



МОЛОДЦІ