

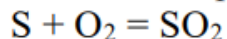
Задача 2. Вещества А и Б

В неизвестном веществе **А**, состоящем из атомов двух элементов, массовые доли элементов равны между собой. Определите вещество **А**, зная, что оно образуется при сжигании на воздухе жёлтого порошка вещества **Б**. Запишите уравнение реакции. Как используют вещество **А**? Где вещество **Б** встречается в природе?

Задача 2. Вещества А и Б

Решение

А – оксид серы(IV), или сернистый газ, SO_2 , **Б** – сера S



Сернистый газ используют для защиты растений от вредителей, в качестве консерванта, при производстве серной кислоты.

Сера встречается в природе в районах с активной вулканической деятельностью.

Система оценивания

Вещества **А** и **Б** – по 3 балла, всего

6 баллов

Уравнение реакции

2 балла

Применение сернистого газа

1 балл

Нахождение серы в природе

1 балл

Итого 10 баллов