

ВЫПОЛНИТЕ ЗАДАНИЯ



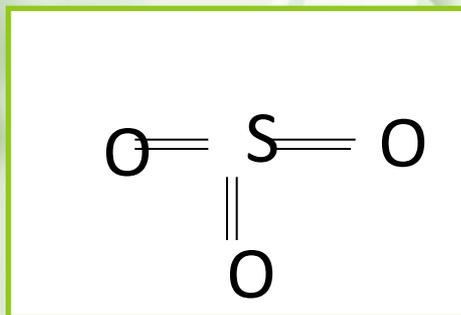
1. Определите валентность элементов в соединениях:



2. Рассчитайте относительную молекулярную массу CaCO_3

3. Рассчитайте массовую долю серы в (SO_3)

4. Определите валентность каждого атома по графической формуле:



5. В соединении на один атом меди приходится один атом кислорода, определите соотношение масс меди и кислорода в соединении.

СОСТАВЛЕНИЕ ХИМИЧЕСКИХ ФОРМУЛ ПО ВАЛЕНТНОСТИ



1. ЗАПИШИ РЯДОМ ЗНАКИ ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ, КОТОРЫЕ ВХОДЯТ В СОСТАВ ВЕЩЕСТВА.



- Пример: Составить химическую формулу оксида бора.

В О

2. НАД ЗНАКАМИ ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ ПОСТАВЬ ИХ ВАЛЕНТНОСТЬ.



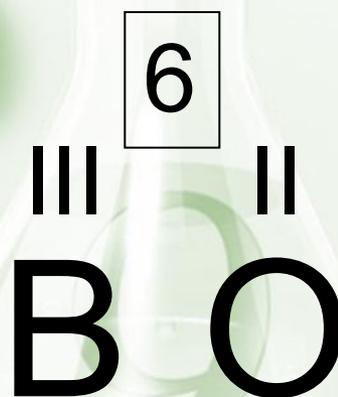
- Пример: Составить химическую формулу оксида бора.



3. ОПРЕДЕЛИ Н.О.К. ЧИСЕЛ ВЫРАЖАЮЩИХ ВАЛЕНТНОСТЬ ЭТИХ ЭЛЕМЕНТОВ. ЗАПИШИ Н.О.К. В КВАДРАТИКЕ НАД ФОРМУЛОЙ.



- Пример: Составить химическую формулу оксида бора.



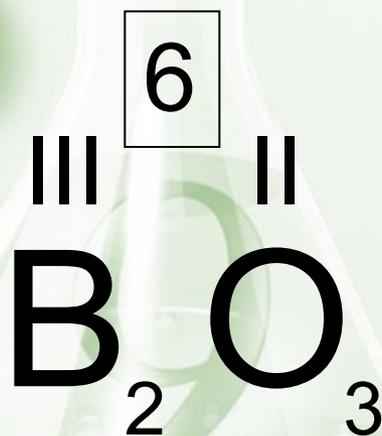
Н.О.К. (наименьшее
общее кратное) –
это число, которое
делится на
исходные числа без
остатка.

4. РАЗДЕЛИ Н.О.К. НА ВАЛЕНТНОСТЬ КАЖДОГО ЭЛЕМЕНТА.



ЗАПИШИ ПОЛУЧЕННЫЙ ИНДЕКС.

- Пример: Составить химическую формулу оксида бора.



$$\boxed{6} : \text{III} = 2$$

$$\boxed{6} : \text{II} = 3$$

СОСТАВЬТЕ ФОРМУЛЫ СОЕДИНЕНИЙ С КИСЛОРОДОМ И СЛЕДУЮЩИМИ ЭЛЕМЕНТАМИ:



Al; K; ^{IV}Mn; ^{II}Fe; ^{II}Cu; ^{II}As; ^{II}Pb; ^VP; ^VSb; ^{VI}Cr

Al₂O₃, K₂O, MnO₂, FeO,

ДОМАШНЕЕ ЗАДАНИЕ



- составьте формулы зная валентность:
водород и азот (III), кислород и углерод
(IV), фосфор(V) и кислород