

Составление химических формул по валентности



1. Запиши рядом знаки химических элементов, которые входят в состав вещества.



2

Первый пункт выполнили переходим ко второму

Оксиды - это сложные вещества, которые состоят из двух элементов один из которых кислород.

В О

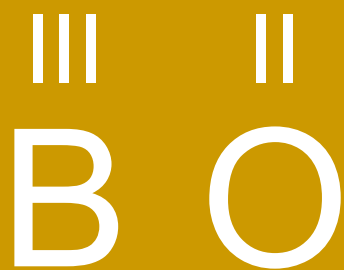
Пример: Составить химическую формулу оксида бора.

2. Над знаками химических элементов поставь их валентность.



3

Второй пункт выполнили переходим к третьему



Пример: Составить химическую формулу оксида бора.

3. Определи Н.О.К. чисел выражающих валентность этих элементов.

Запиши Н.О.К. в квадратике над формулой.



4

Третий пункт выполнили переходим ко четвертому

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

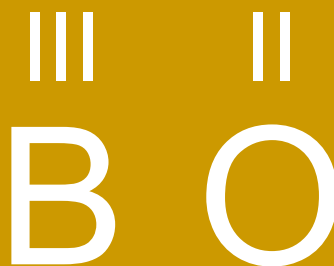


Таблица для определения Н.О.К.

| | I | II | III | IV | V | VI | VII |
|-----|---|----|-----|----|----|----|-----|
| I | 1 | ↓ | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 |
| II | 2 | ↓ | 6 | 4 | 10 | 6 | 14 |
| III | → | 6 | 3 | 12 | 15 | 6 | 21 |
| IV | 4 | 4 | 12 | 4 | 20 | 24 | 28 |
| V | 5 | 10 | 15 | 20 | 5 | 30 | 35 |
| VI | 6 | 6 | 6 | 12 | 30 | 6 | 42 |
| VII | 7 | 14 | 21 | 28 | 35 | 42 | 7 |

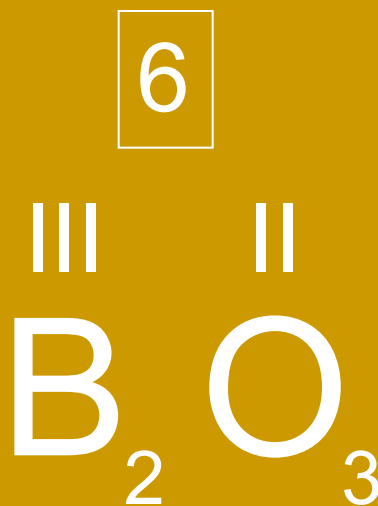
Пример: Составить химическую формулу оксида бора.

4. Раздели Н.О.К. на валентность каждого элемента.
Запиши полученный индекс.



5

Формула составлена



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

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

Пример: Составить химическую формулу оксида бора.