

АЛГОРИТМ

ОПРЕДЕЛЕНИЯ ВАЛЕНТНОСТИ ХИМИЧЕСКОГО ЭЛЕМЕНТА ПО ФОРМУЛЕ БИНАРНОГО СОЕДИНЕНИЯ

НАПРИМЕР: определить валентность элементов в веществе, имеющих формулу Cl_2O .

Последовательность действий	Выполнение действий
1. Написать формулу соединения.	Cl_2O
2. Надписать сверху над химическим знаком постоянную валентность одного из элемента.	II Cl_2O
3. Найти общее число единиц валентности на всех атомах этого элемента, умножив его валентность на число атомов (индекс).	$1 \cdot II = 2$
4. Приравнять число единиц валентности на атомах одного и другого элемента.	$2 = 2$
5. Найденное число единиц валентности разделить на число атомов второго элемента (индекс) и полученную валентность надписать над символом римскими цифрами.	$2 : 2 = I$ I $\boxed{2}$ II Cl_2O

!!! ПОТРЕНИРУЙСЯ

Задание.

Определить валентность элементов в соединениях, имеющих формулы: Cl_2O_5 , P_2O_3 , NH_3 , Cu_2O , CuO , CS_2 , CO_2PCl_5 , H_2S , Na_3P .