

Алгоритм определения валентности по формуле

№	Порядок действий	Пример
1	Записать <i>валентность над знаком</i> элемента с постоянной валентностью.	? II N_2O_3
2	Умножить эту <i>валентность на индекс</i> этого же элемента (получилось общее число валентностей данного элемента - подписать его под знаком этого элемента).	? II N_2O_3 6
3	Такое же число <i>подписать под знаком другого элемента</i> (это тоже общее число валентностей, но другого элемента).	? II N_2O_3 6 = 6
4	Общее число валентностей неизвестного элемента <i>разделить на его индекс</i> . Результат деления записать в виде валентности над элементом с неизвестной валентностью.	III II N_2O_3 6 = 6

Например.

Определить валентность хлора по формуле: Cl_2O_7 .

VII II

Cl_2O_7

14=14

