

Алгоритм определения валентности элемента по химической формуле

Действие	Примеры	
1. Записать формулу вещества, указав значение постоянной валентности одного из элементов.	II Cr_2O_3	I K_2S
2. Найти общее число валентностей известного элемента, перемножив значения валентности на его индекс.	$\text{II} \cdot 3 = 6$	$\text{I} \cdot 2 = 2$
3. Путём деления общего числа валентностей на индекс другого элемента, находим его валентность.	$6 : 2 = \text{III}$ III II Cr_2O_3	$2 : 1 = 2$ I II K_2S