

Алгоритм составления формул и названий солей

№ п/ п	Последовательность действий	Выполнение действий
1.	Записываем символ атома кальция и рядом формулу кислотного остатка фосфорной кислоты PO_4 , а над ними валентности.	II III CaPO_4
2.	Находим наименьшее общее кратное (НОК) валентностей атома кальция и кислотного остатка.	НОК = II * III = 6
3.	Делим НОК на валентность атома кальция и получаем индекс при атоме металла. Делим НОК на валентность кислотного остатка и получаем индекс при кислотном остатке.	$6/2 = 3$ $6/3 = 2$
4.	Запишем индексы возле знака элемента кальция и кислотного остатка PO_4 .	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$

Название соли = название кислотного остатка + название металла
(в родительном падеже)

Например, соль состава NaCl называют «хлорид натрия»

!!! Если входящий в формульную единицу соли атом металла имеет переменную валентность, то она указывается римской цифрой в круглых скобках после его названия.

Например, соль FeCl_3 называют «хлорид железа (III)»,

а соль FeCl_2 – «хлорид железа (II)».