

Валентность.

**Нахождение химической
формулы вещества по
валентности.**



- По сколько атомов присоединяет водород?
- А сколько атомов водорода присоединяет каждый элемент в отдельности?
- Следовательно Н, а С,

N, O, Cl, Валентность это свойство

атомов присоединять

определённое число атомов

другого элемента

Периодическая система

состоит из 8 групп.

**Каждая группа состоит из
а подгруппы и б
подгруппы.**

Показать в П.С.

Как найти валентность по периодической системе (алгоритм)

1). Валентность металлов I-III группы,
а-подгр. = **№ группы**

2). Валентность неметаллов = №
группы,

*если они в химической формуле стоят
на 1 месте.*

3). Если неметалл в химической формуле
стоит на 2 месте,



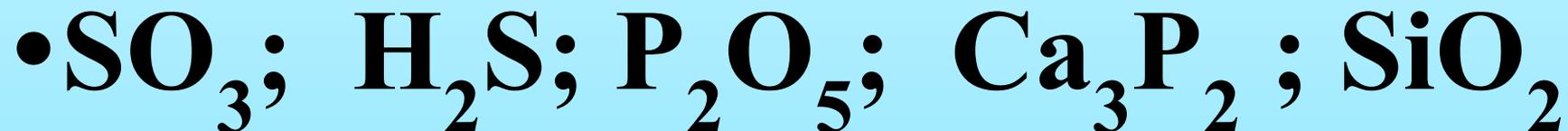
то валентность = **8 - № группы**

Найти валентность по периодической системе и по формуле



Na – металл расположен в I группе, а подгруппе => **одновалентен.**

O – неметалл в формуле на втором месте расположен в VI группе, а подгруппе => $8 - 6 = \text{II}$



Алгоритм составления формулы соединения

1. Написать символы элементов	P O
2. Определить валентности элементов	V II P O
3. Найти наименьшее кратное численных значений валентностей	V · II = 10
4. Найти индекс для P	10 : V = 2
5. Найти индекс для O	10 : II = 5

Составить формулы по валентности

- CaO ; AlP ; SiO ; CO ;
 MgCl ; NaO ; MgF ; BO ;
 ClO , CuO ; NO ; CH ;
- Упр. 5,6,7; стр. 37

Дом. задание: §11:

выучить определения и

алгоритмы, упр Упр. 5,6,7;

стр. 37?

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