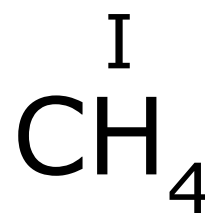
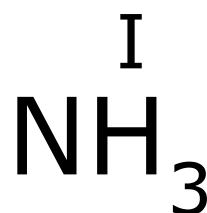
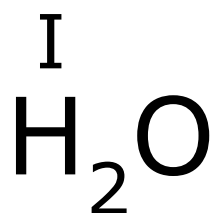
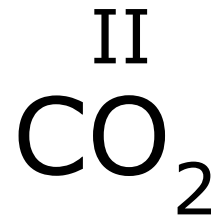
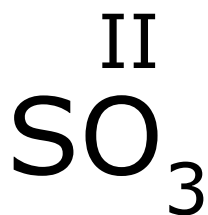


Валентность химических элементов.

1. Валентность водорода равна единице



2. Валентность кислорода равна двум



Валентность некоторых химических элементов в химических соединениях

С постоянной валентностью

Валентность	Химические элементы	Примеры формул соединений
I	H, Na, K, Li	H ₂ O, Na ₂ O
II	O, Be, Mg, Ca, Ba, Zn,	MgO, CaO
III	Al, B	Al ₂ O ₃

Валентность некоторых химических элементов в химических соединениях

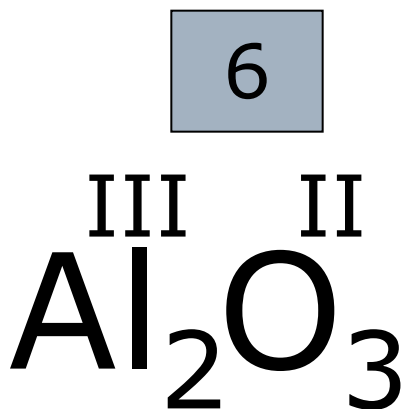
С переменной валентностью

Валентность	Химические элементы	Примеры формул соединений
I и II	Cu	Cu ₂ O, CuO
II и III	Fe, Co, Ni	FeO, Fe ₂ O ₃
II и IV	Sn, Pb	SnO, SnO ₂
III и V	P	PH ₃ , P ₂ O ₅
II, III и VI	Cr	CrO, Cr ₂ O ₃ , CrO ₃
II, IV и VI	S	H ₂ S, SO ₂ , SO ₃

Определение валентности по периодической таблице.

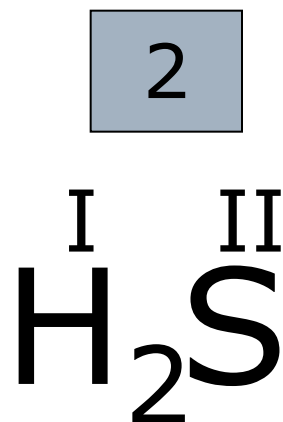
- 1. У металлов – валентность = № группы.
 - 2. У неметаллов:
 - а). Высшая валентность = № группы (соединения с кислородом);
 - б). Низшая валентность = $8 - \text{№ группы}$ (для соединений с металлами и водородом).
-

Составление химических формул по валентности:



$$\boxed{6} : \text{III} = 2$$

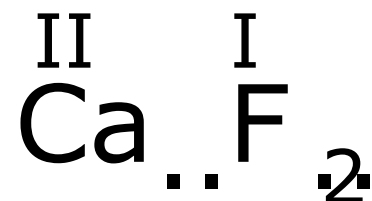
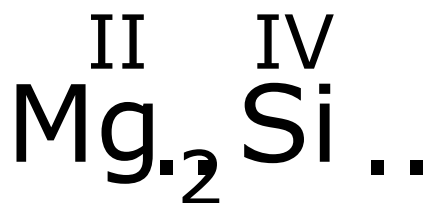
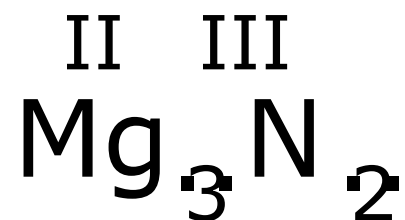
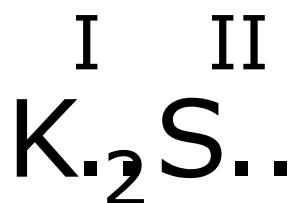
$$\boxed{6} : \text{II} = 3$$



$$\boxed{2} : \text{I} = 2$$

$$\boxed{2} : \text{II} = 1$$

Расставьте индексы в формулах
следующих соединений:



Составьте химические формулы соединений с кислородом следующих химических элементов:

- а) цинка - ZnO
б) меди(I) - Cu_2O
в) фосфора(V) - P_2O_5
г) натрия - Na_2O

Составьте химические формулы соединений с водородом следующих химических элементов:

- а) азота(III) - NH_3
б) хлора(I) - HCl
в) углерода(IV) - CH_4
г) фосфора(III) - PH_3

Определение валентности элементов по формулам их соединений.

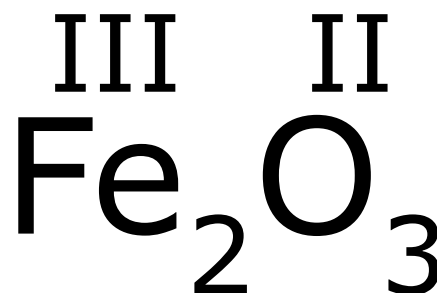
4



$$2 \times \text{II} = 4$$

$$4 : 1 = \text{IV}$$

6



$$3 \times \text{II} = 6$$

$$6 : 2 = \text{III}$$

Определите валентности
химических элементов в
следующих соединениях:

