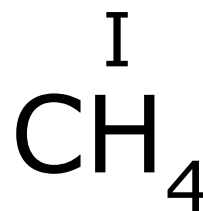
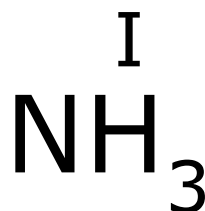
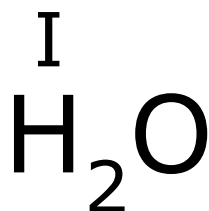


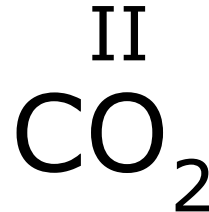
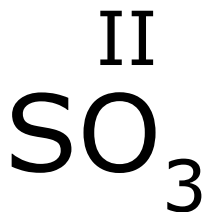
Тема урока: Валентность химических элементов

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_2O , CuO
II и III	Fe, Co, Ni	FeO , Fe_2O_3
II и IV	Sn, Pb	SnO , SnO_2
III и V	P	PH_3 , P_2O_5
II, III и VI	Cr	CrO , Cr_2O_3 , CrO_3
II, IV и VI	S	H_2S , SO_2 , SO_3

Определение валентности элементов по формулам их соединений.

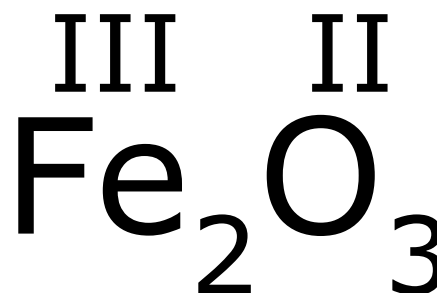
4



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

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

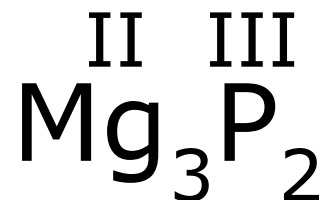
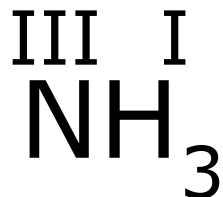
6



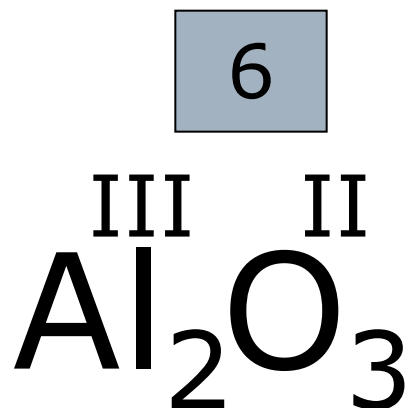
$$3 \times \text{II} = 6$$

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

Определите валентности
химических элементов в
следующих соединениях:

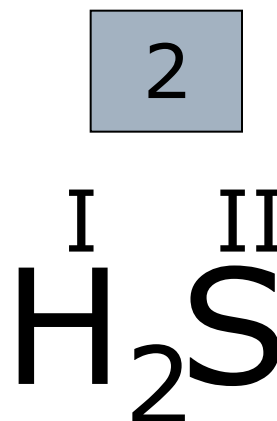


Составление химических формул по валентности:



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

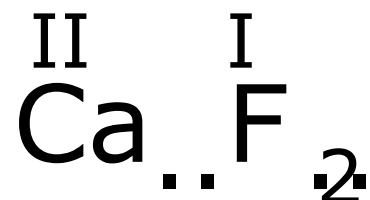
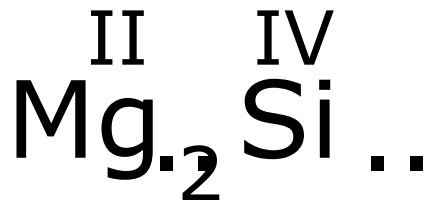
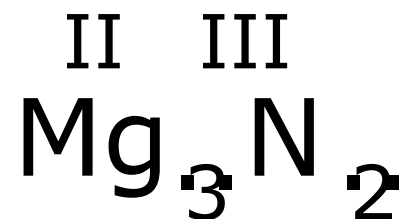
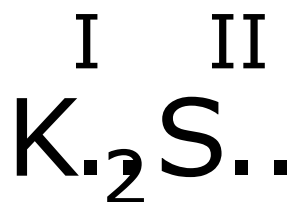
$$\boxed{6} : \text{II} = 3$$



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

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

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

Домашнее задание:

- §11-12 упр. 4,5 стр.37. Задача 1,2 стр.37
-