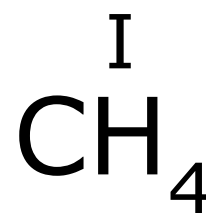
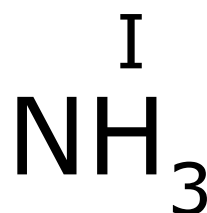
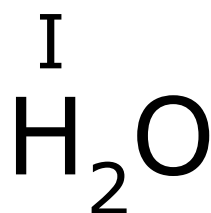
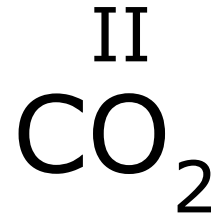
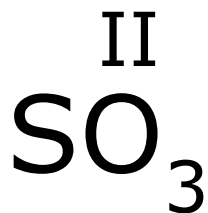


Валентность химических элементов.

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.

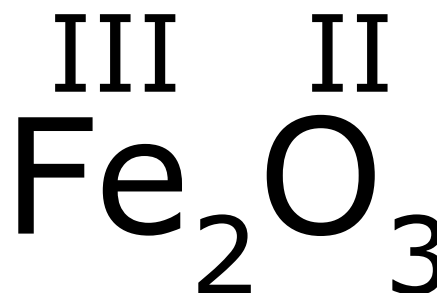
4



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

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

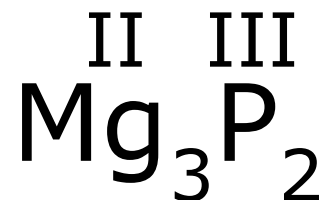
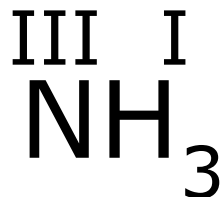
6



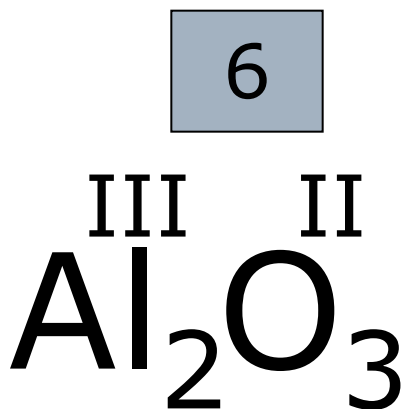
$$3 \times \text{II} = 6$$

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

Определите валентности
химических элементов в
следующих соединениях:

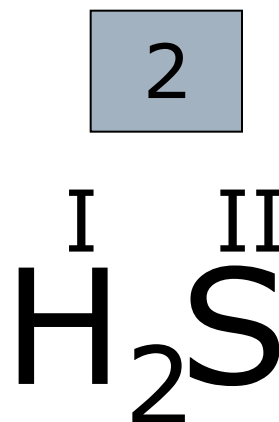


Составление химических формул по валентности:



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

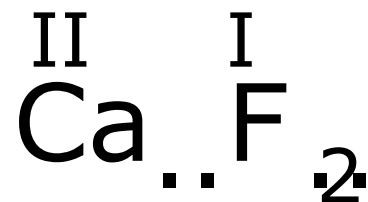
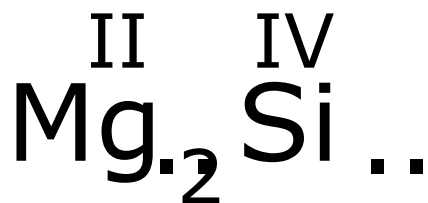
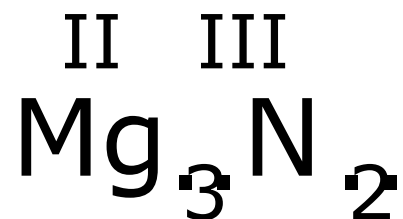
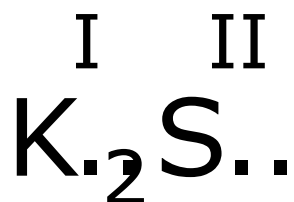
$$\boxed{6} : \text{II} = 3$$



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

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

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