

Валентность - это число связей, которыми атом одного химического элемента связан с атомами этого или других элементов в соединении

1. Валентность водорода равна единице



2. Валентность кислорода равна двум



Валентность некоторых химических элементов в соединениях

С постоянной валентностью

| Валентность | Химические элементы |
|-------------|-----------------------------|
| I | H, Na, K, Li, Rb, Cs, Ag, F |
| II | O, Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Zn |
| III | Al, B |

Валентность некоторых химических элементов в соединениях

С переменной валентностью

| Валентность | Химические элементы |
|--------------|---------------------|
| I и II | Cu |
| II и III | Fe, Co, Ni |
| II и IV | Sn, Pb |
| III и V | P |
| II, III и VI | Cr |
| II, IV и VI | S |

Определение валентности элементов по формулам в соединениях

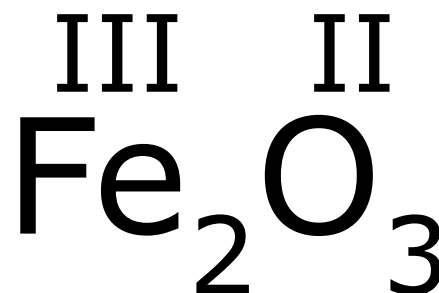
4



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

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

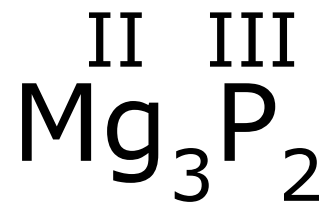
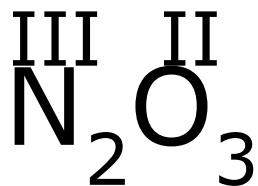
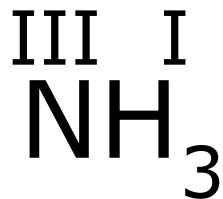
6



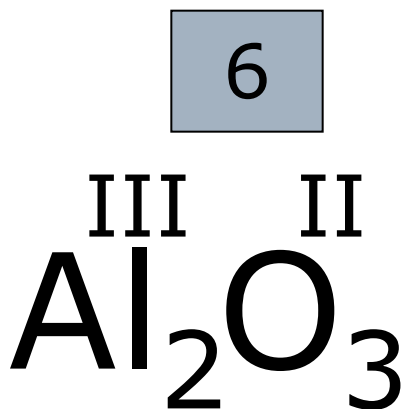
$$3 \times \text{II} = 6$$

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

Определение валентности химических элементов в соединениях:

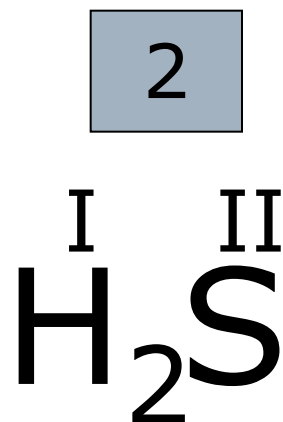


Составление химических формул по валентности:



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

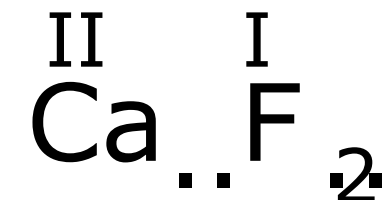
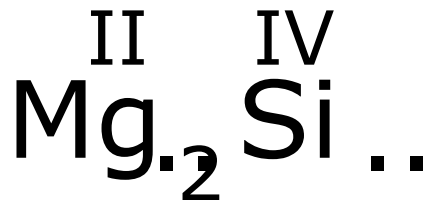
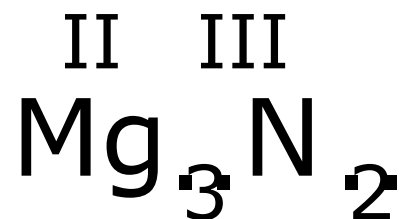
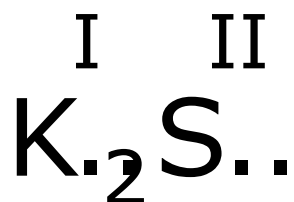
$$\boxed{6} : \text{II} = 3$$



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

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

Составление формул по валентности



ДОМАШНЕЕ ЗАДАНИЕ

- выучить теорию (по опорному конспекту, § 12 с.74-76)
 - знать алгоритмы
 - повторить произношение знаков химических элементов
 - уметь правильно определить наименьшее общее кратное
 - с.77 №5,6 (письменно)
-