

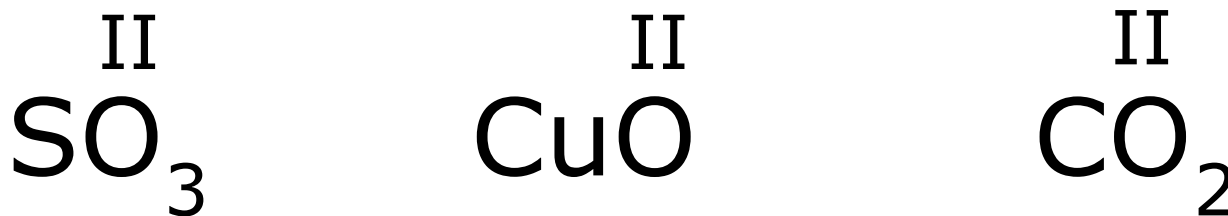
**Валентность** - это число связей, которыми атом одного химического элемента связан с атомами этого или других элементов в соединении

---

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

---

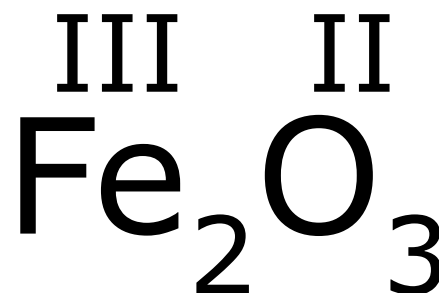
4



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

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

6

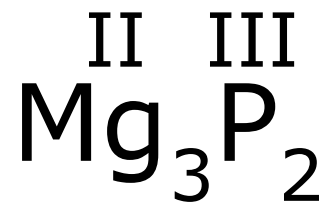
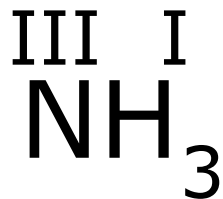


$$3 \times \text{II} = 6$$

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

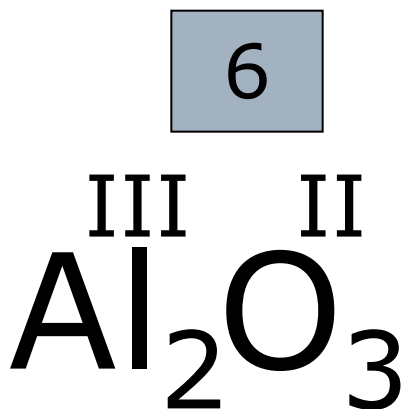
# Определение валентности химических элементов в соединениях:

---



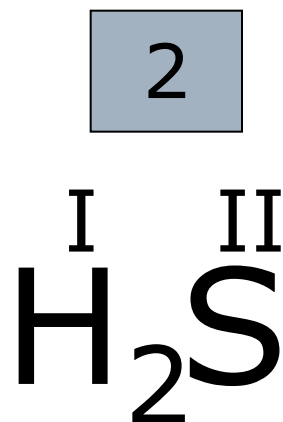
# Составление химических формул по валентности:

---



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

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



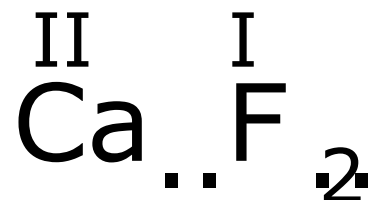
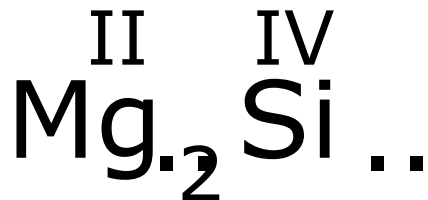
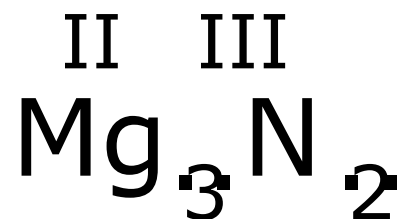
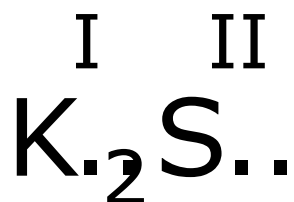
$$\boxed{2} : \text{I} = 2$$

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

---

# 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)
-