

# Валентность -

---

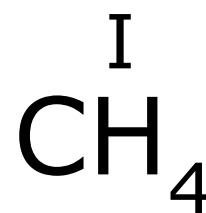
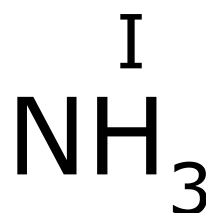
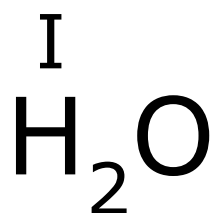
Способность атомов образовывать  
максимальное количество связей, т. е.  
способность удерживать при себе определенное  
число атомов других элементов

---

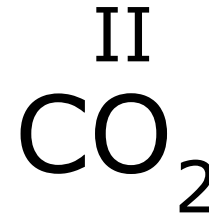
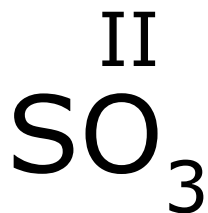
# Валентность химических элементов.

---

1. Валентность водорода равна единице

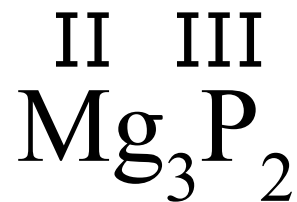
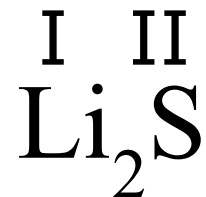
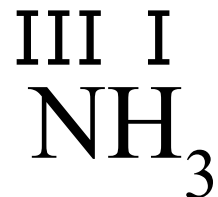
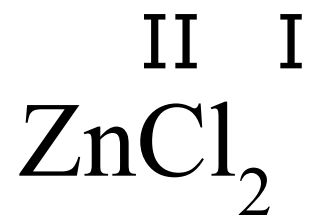


2. Валентность кислорода равна двум



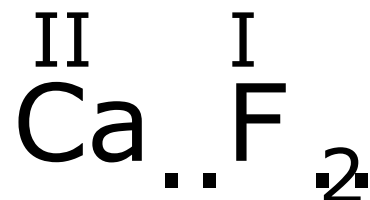
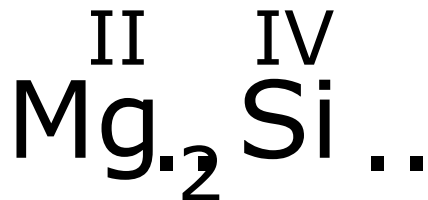
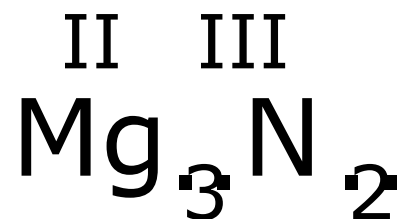
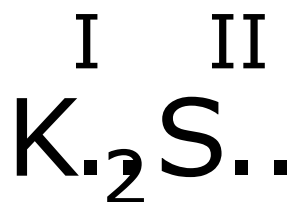
Определите валентности химических элементов в следующих соединениях:

---



Расставьте индексы в формулах  
следующих соединений:

---



Составьте химические формулы соединений с кислородом следующих химических элементов:

---

- |                |                                 |
|----------------|---------------------------------|
| а) цинка       | - ZnO                           |
| б) меди (I)    | - Cu <sub>2</sub> O             |
| в) фосфора (V) | - P <sub>2</sub> O <sub>5</sub> |
| г) натрия      | - Na <sub>2</sub> O             |

Составьте химические формулы соединений с водородом следующих химических элементов:

---

- |                  |                 |
|------------------|-----------------|
| а) азота (III)   | - $\text{NH}_3$ |
| б) хлора (I)     | - $\text{HCl}$  |
| в) углерода (IV) | - $\text{CH}_4$ |
| г) фосфора (III) | - $\text{PH}_3$ |

Составьте химические формулы соединений с серой следующих химических элементов:

---

а) натрия



б) кальция



в) алюминия



г) углерода



Составьте химические формулы соединений с азотом следующих химических элементов:

---

а) натрия



б) кальция



в) алюминия



г) водорода





Составьте химические формулы соединений с хлором следующих химических элементов:

---

а) натрия



б) кальция



в) алюминия



г) железа (III)



Составьте химические формулы  
гидрида, оксида, хлорида, сульфида,  
нитрида, фосфида, карбида

---

1 вариант – Fe (III)

2 вариант – Fe (II)

3 вариант -Al

4 вариант -Mg

5 вариант –Ba

6 вариант - Ca