

Валентность -

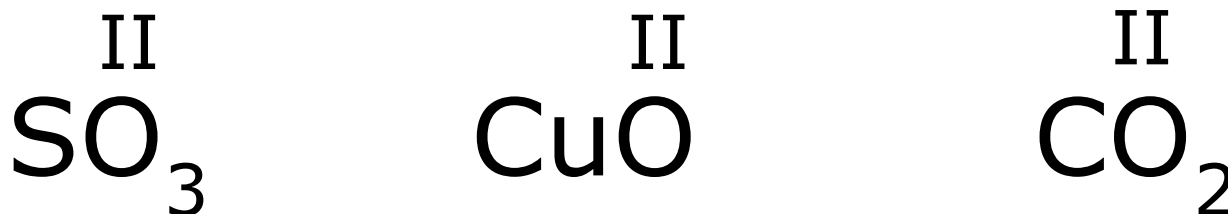
Способность атомов образовывать
максимальное количество связей, т. е.
способность удерживать при себе определенное
число атомов других элементов

Валентность химических элементов.

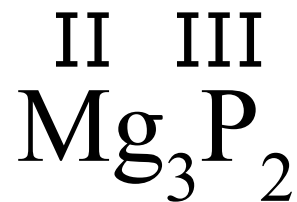
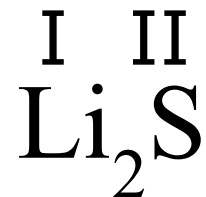
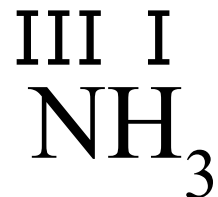
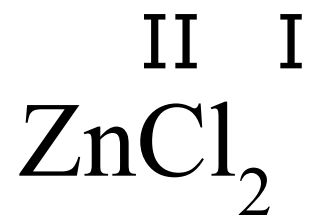
1. Валентность водорода равна единице



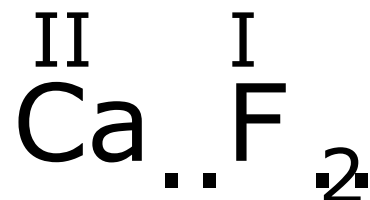
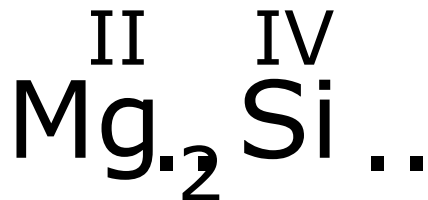
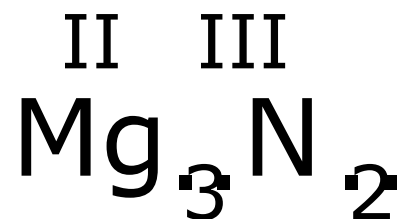
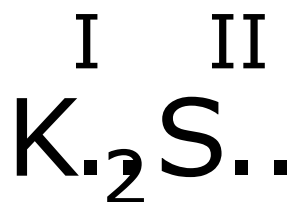
2. Валентность кислорода равна двум



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 ₂ O |
| в) фосфора (V) | - P ₂ O ₅ |
| г) натрия | - Na ₂ O |

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 |

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