

Валентные возможности атомов химических элементов.

05.10.2016 год

- **Валентность** – это число химических связей, которые данный атом образует с другими атомами.

Валентность определяется:

1. Числом неспаренных электронов
2. Числом пустых орбиталей и наличием неподелённых электронных пар (донорно-акцепторный механизм)

- **Степень окисления** – это условный заряд (+, -, 0), который возникает на атоме, если он отдаёт или принимает электроны.

Степень окисления численно совпадает с валентностью, если в веществе нет:

1. Неполярных связей
2. Донорно-акцепторных связей

Домашнее задание:

§ 5.