

6. Основные энергетические характеристики:

Энергия ионизации, сродство к электрону, электроотрицательность

Закономерность их изменения по периодам и группам.

Энергия ионизации  $E_I$  - минимальная энергия, которую необходимо затратить на то, чтобы оторвать от свободности атома в основном состоянии один  $e$

Уменьшается с ~~увеличением~~ ~~зр~~ вниз по группе, увеличивается вправо по периоду.

Сродство к электрону  $E_A$  - минимальная энергия, которую ~~необходимо затратить для того~~ выделяется или затрачивается при присоединении электрона к свободному атому.

Электроотрицательность  $\chi$  - способность атома, находясь в направлении своего ядра атомные орбитали, участвующие в образовании ковалентной химической связи

$$\chi_M = \frac{1}{2} (E_I + E_A)$$