

Электронное строение атома

Презентацию составила:
Учитель химии МКОУ СОШ №3 с
Кугульта
Колодиева Оксана
Александровна

Порядок заполнения орбиталей
электронами

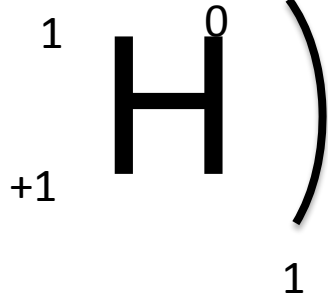
E



VII	– 7s5f6d7p	32
VI	– 6s4f5d6p	32
V	– 5s4d5p	18
IV	– 4s3d4p	18
III	– 3s3p	8
II	– 2s2p	8
I	– 1s	2



Энергетические уровни



$$p^+ = 1$$

$$\bar{e} = 1$$

$$n^0 = 0$$

E



1s



1s¹

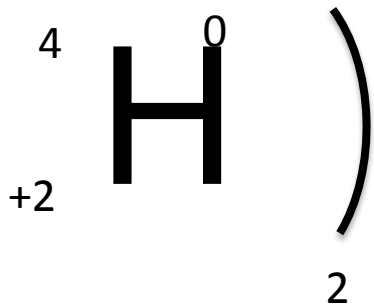
Энергетическая
диаграмма

Орбиталь

Электрон

Электронная
формула

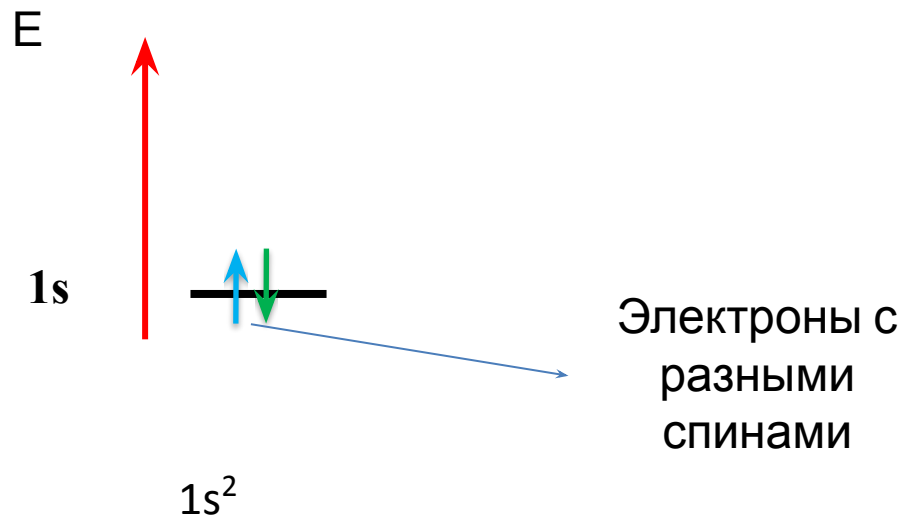




$$p^+ = e$$

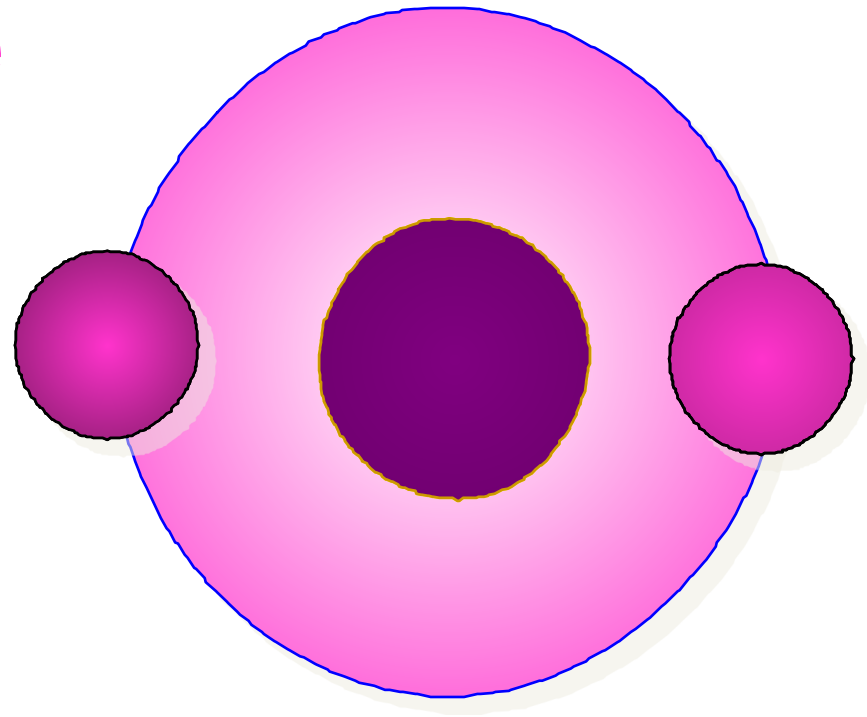
$$\bar{e} = 2$$

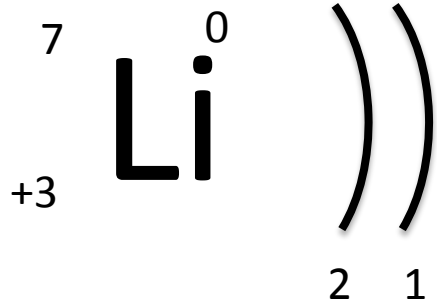
$$n^0 = 2$$



Распределение электронов по уровням

1 уровень: $2\bar{e}$

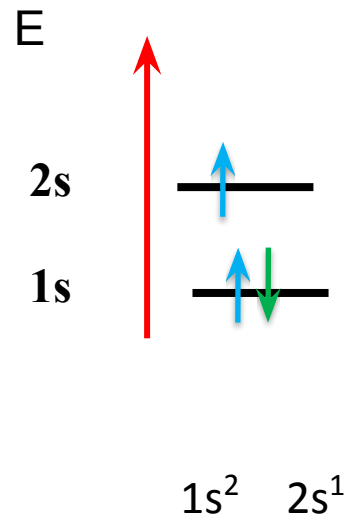


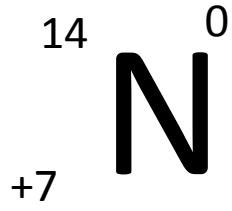


$$p^+ = 3$$

$$\bar{e} = 3$$

$$n^0 = 4$$

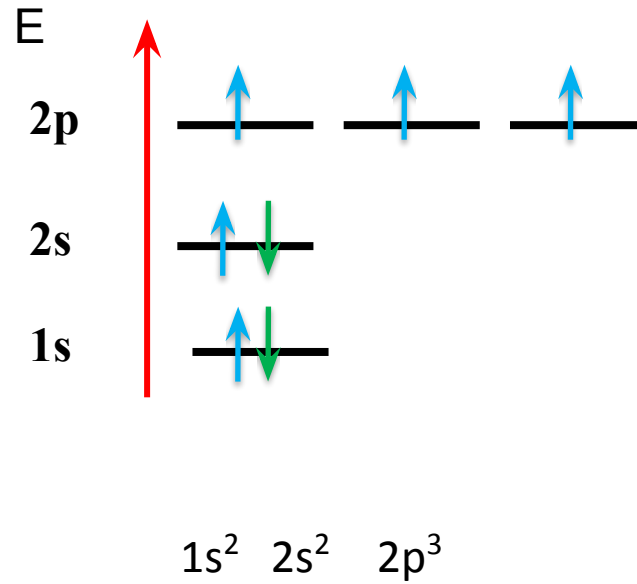




$$p^+ = 7$$

$$\bar{e} = 7$$

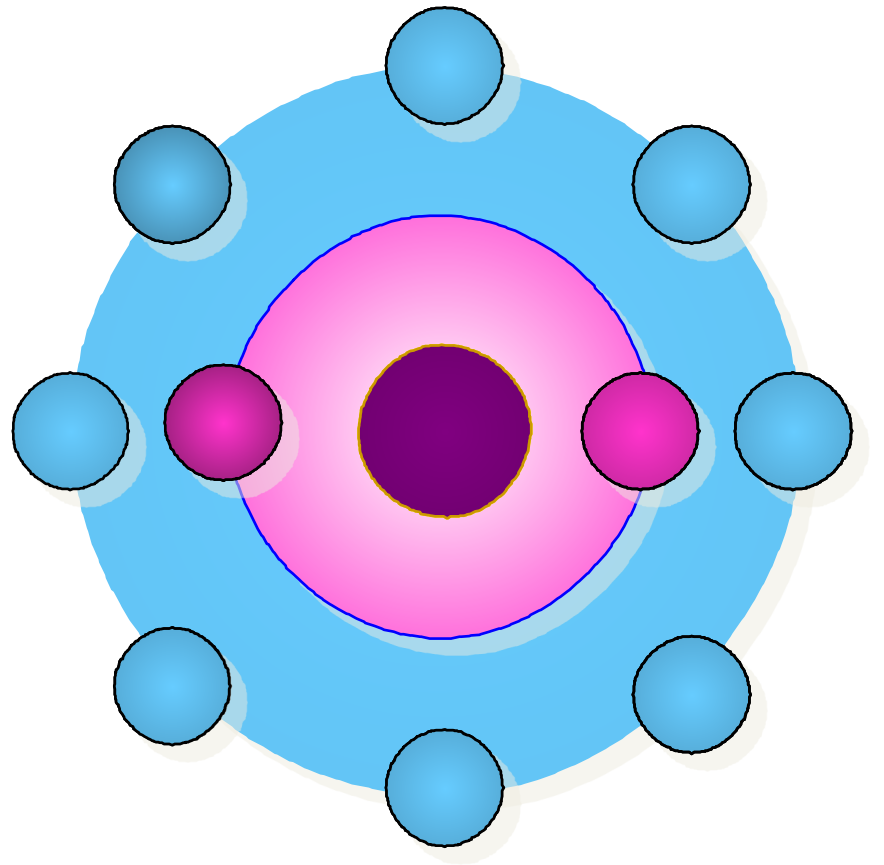
$$n^0 = 7$$

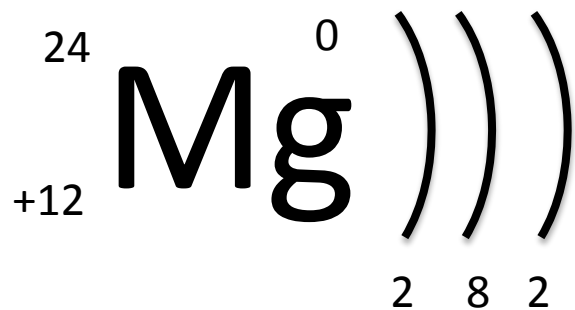


Распределение электронов по уровням

1 уровень: $2\bar{e}$

2 уровень: $8\bar{e}$

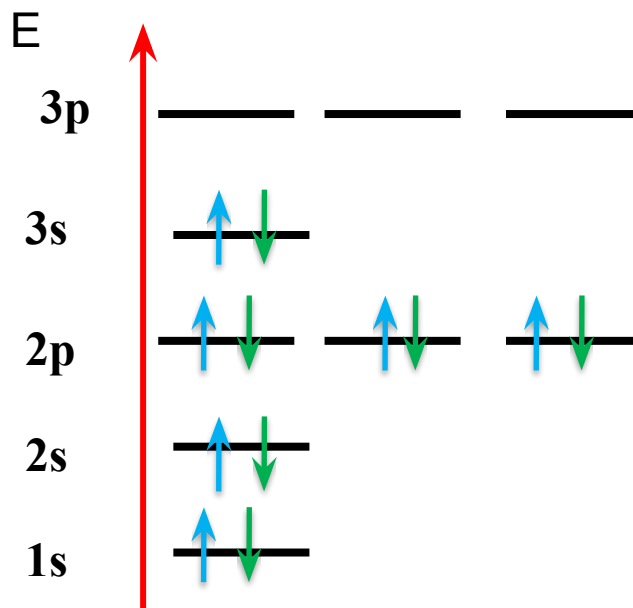


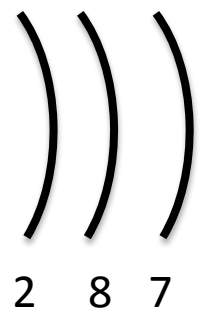
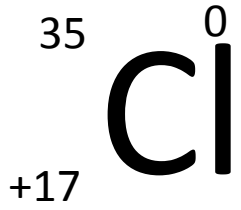


$p^+ = 12$

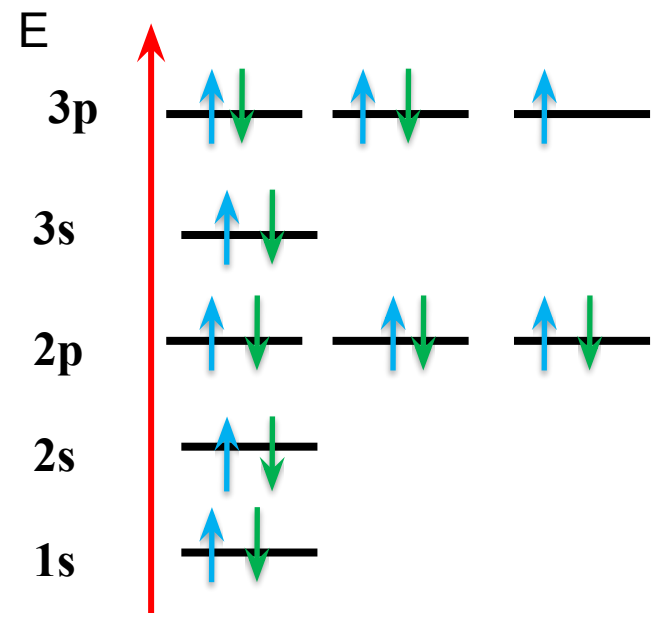
$\bar{e} = 12$

$n^0 = 12$





$p^+ = 17$
 $\bar{e} = 17$
 $n^0 = 18$



$1s^2$ $2s^2$ $2p^6$ $3s^2$ $3p^5$



Задание

Дайте электронную
характеристику атомам:
Be, B, C, O, F, Ne, Na, Al,
Si, P, S, Ar