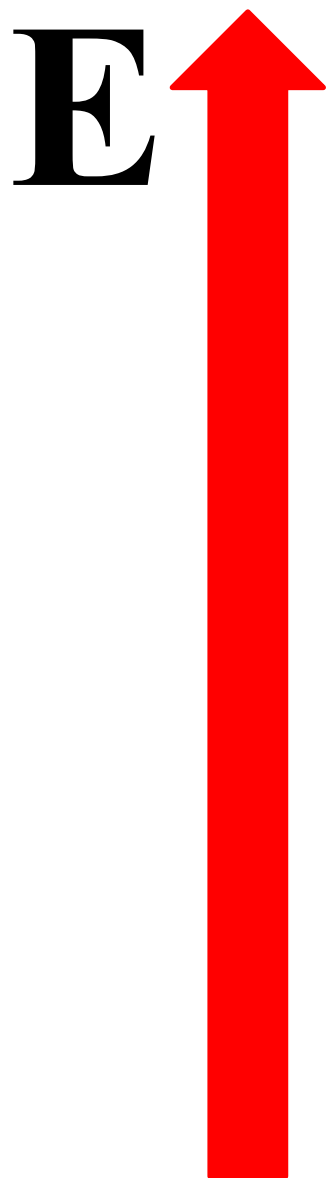


Электронное строение атома

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

Порядок заполнения орбиталей
электронами



VII – 7s5f6d7p 32

VI – 6s4f5d6p 32

V – 5s4d5p 18

IV – 4s3d4p 18

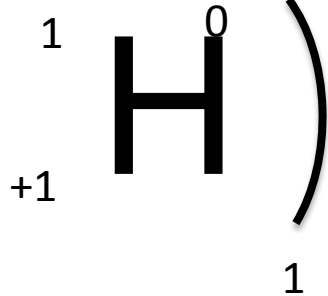
III – 3s3p 8

II – 2s2p 8

I – 1s 2



Энергетические уровни



$$p^+ = 1$$

$$\bar{e} = 1$$

$$n^0 = 0$$

E

1s



1s¹

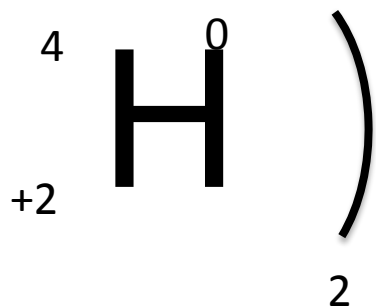
Энергетическая
диаграмма

Орбиталь

Электрон

Электронная
формула

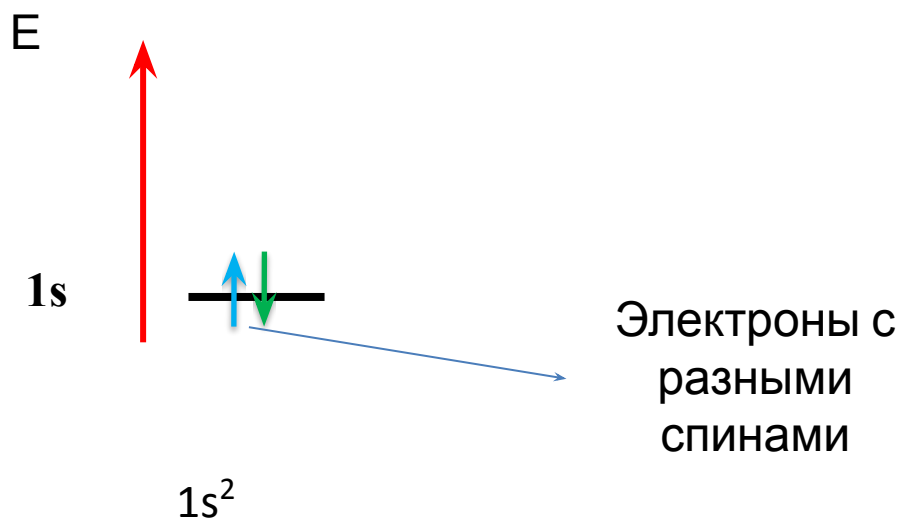




$$p^+ = 2$$

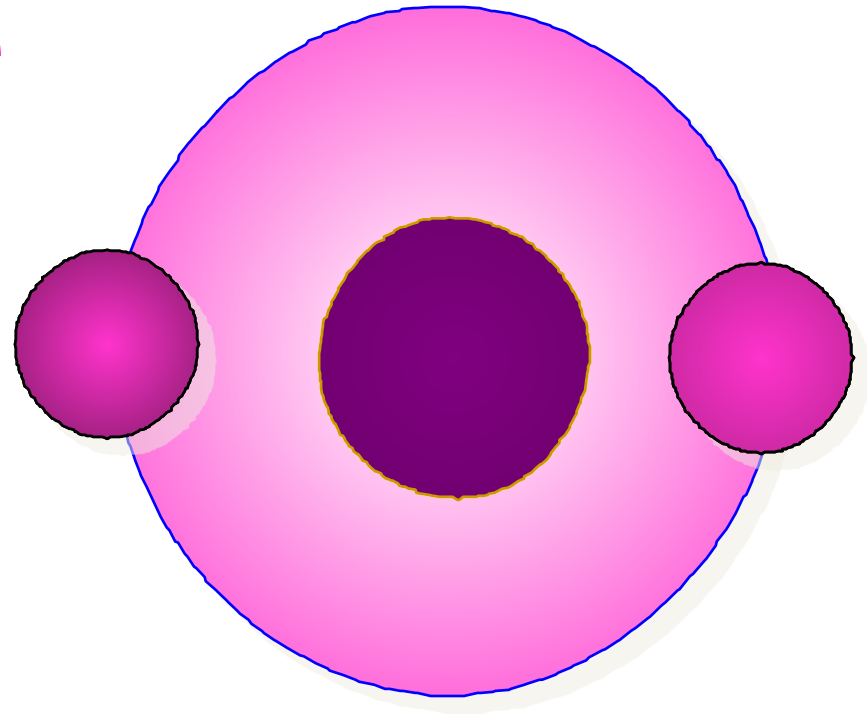
$$\bar{e} = 2$$

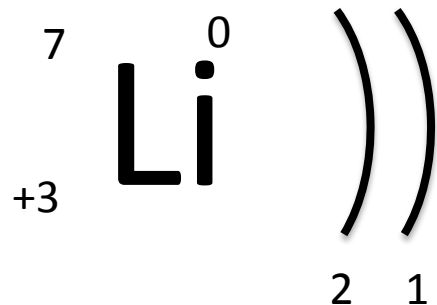
$$n^0 = 2$$



Распределение электронов по уровням

1 уровень: $2\bar{e}$

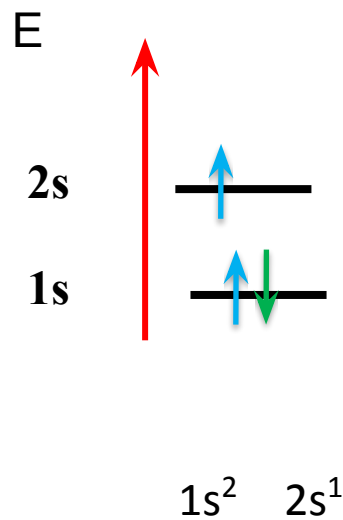


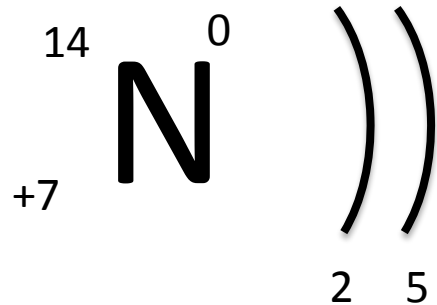


$$p^+ = 3$$

$$\bar{e} = 3$$

$$n^0 = 4$$

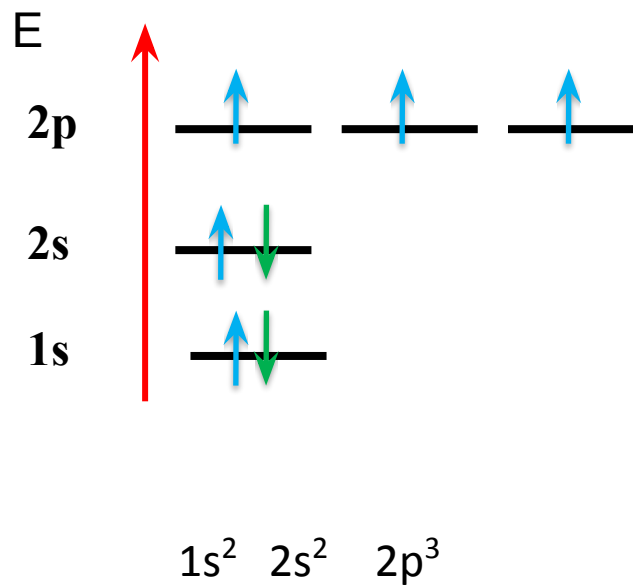




$$p^+ = 7$$

$$\bar{e} = 7$$

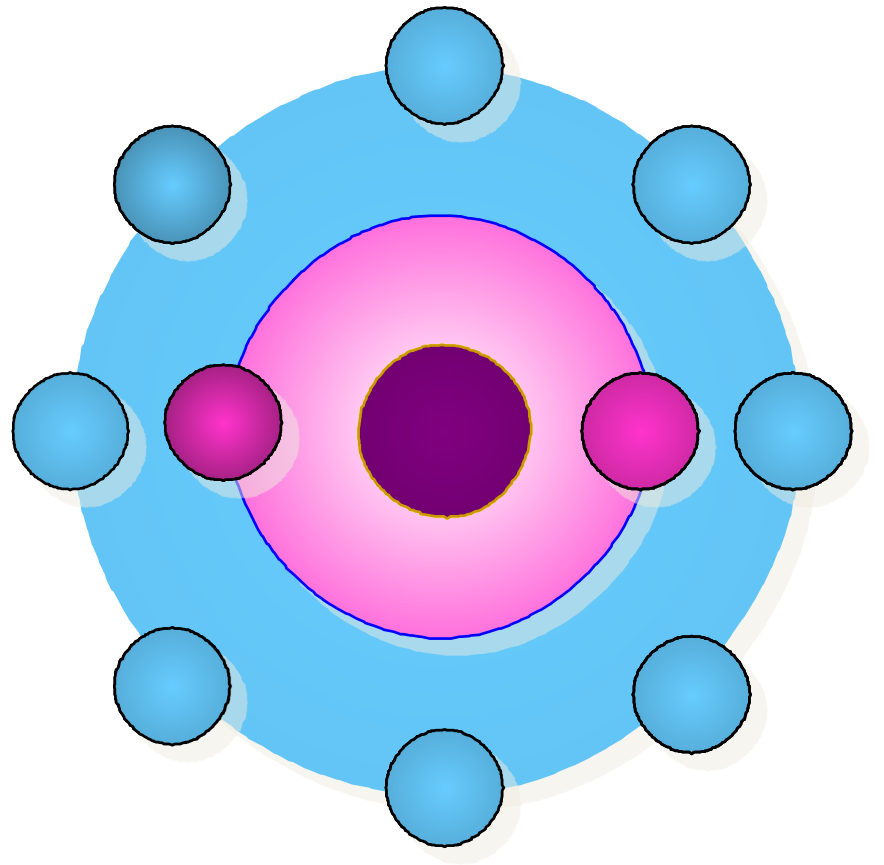
$$n^0 = 7$$

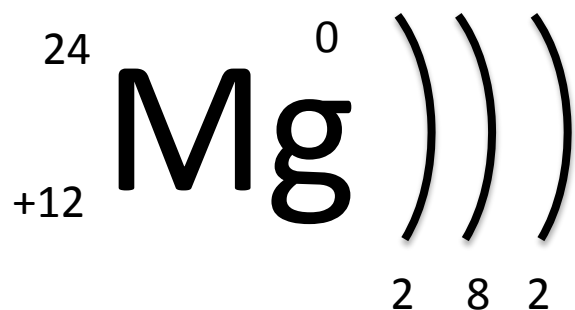


Распределение электронов по уровням

1 уровень: $2\bar{e}$

2 уровень: $8\bar{e}$

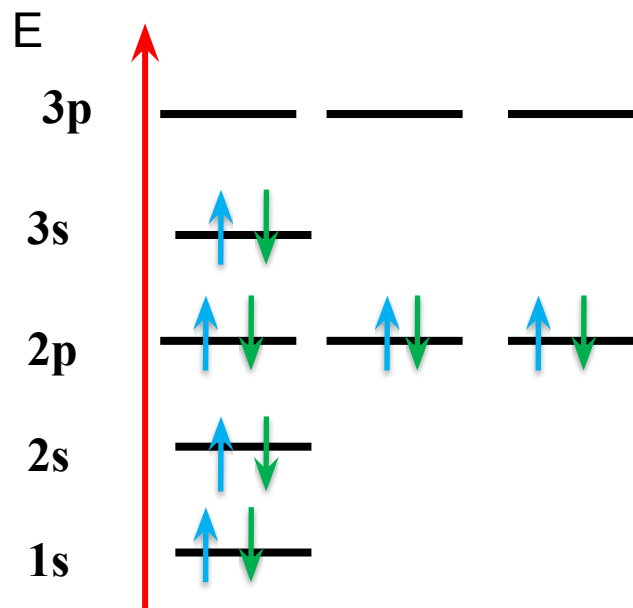




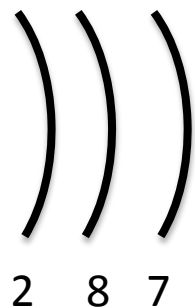
$$p^+ = 12$$

$$\bar{e} = 12$$

$$n^0 = 12$$



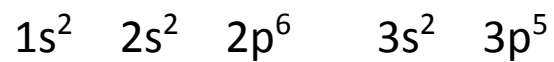
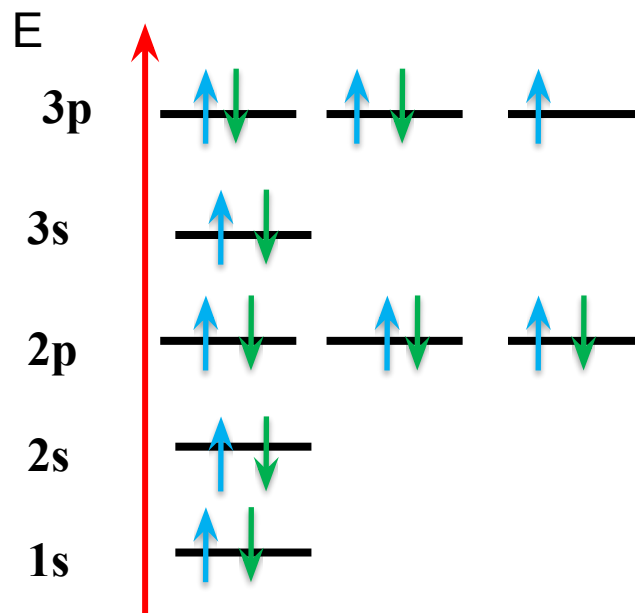
³⁵₊₁₇Cl⁰



$$p^+ = 17$$

$$\bar{e} = 17$$

$$n^0 = 18$$



Задание

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