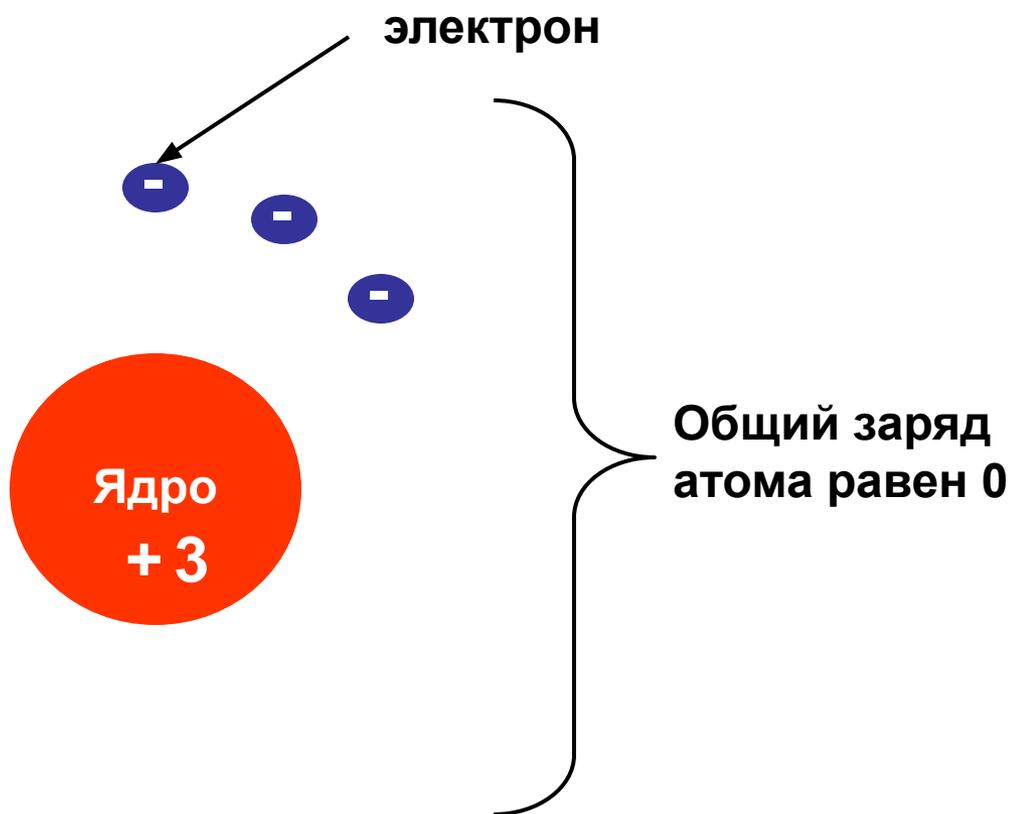


Строение атома

Автор презентации: учитель МОУ
СОШ пгт. Новокручининский
Забайкальского края Журова О. В.

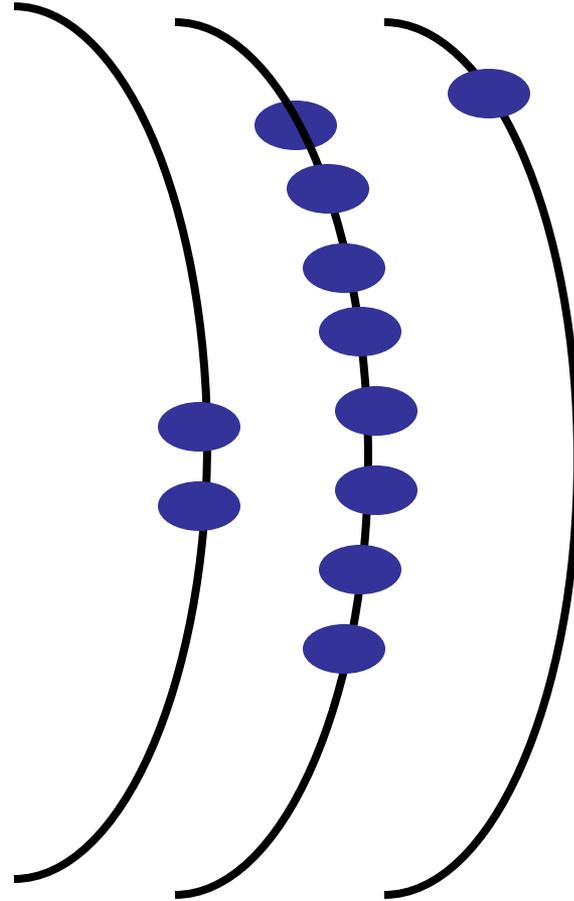
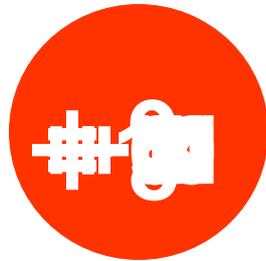
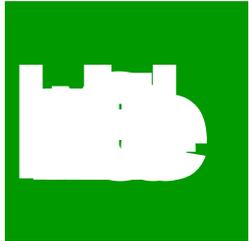
Планетарная модель атома



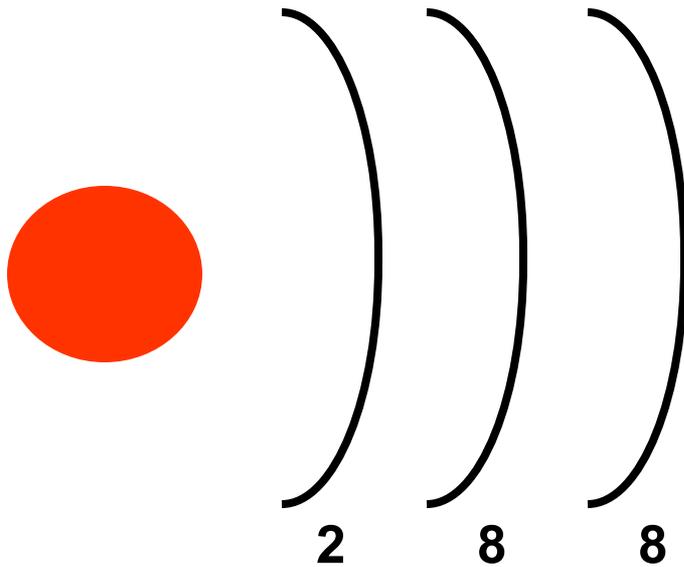
Сравнение размеров ядра и электрона



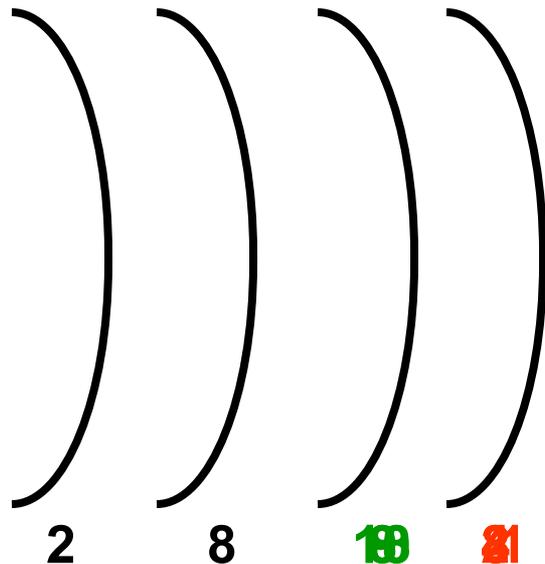
Распределение электронов по электронным уровням



Максимальное количество электронов на уровне



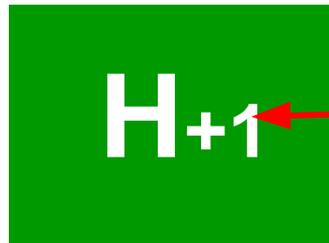
Заполнение электронами четвертого энергетического уровня



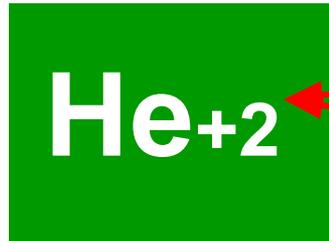
Строение ядра

Протон –
масса = 1,
заряд = +1

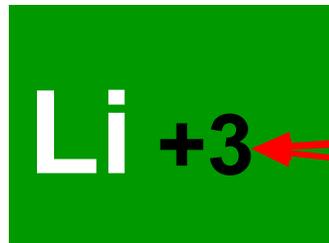
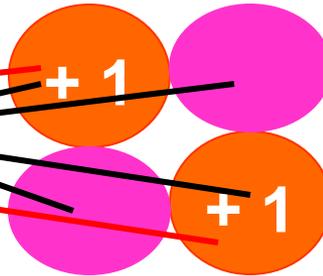
Нейтрон –
масса = 1,
заряд = 0



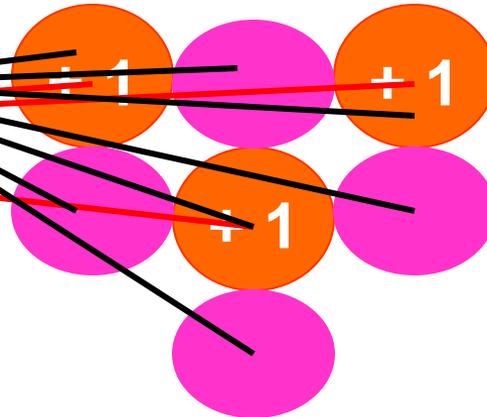
$A_r = 1$



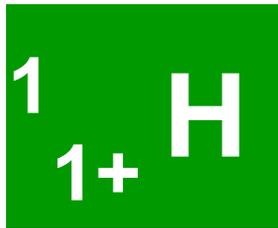
$A_r = 4$



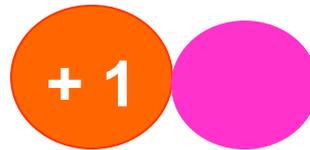
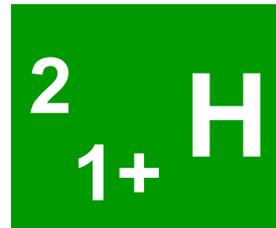
$A_r = 7$



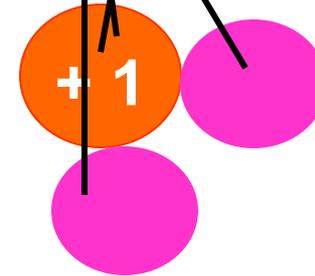
ИЗОТОПЫ



Протон



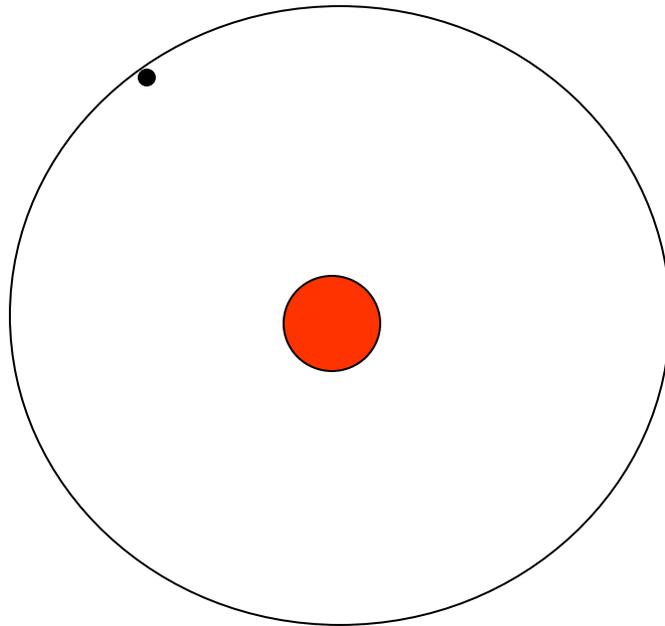
Дейтерий



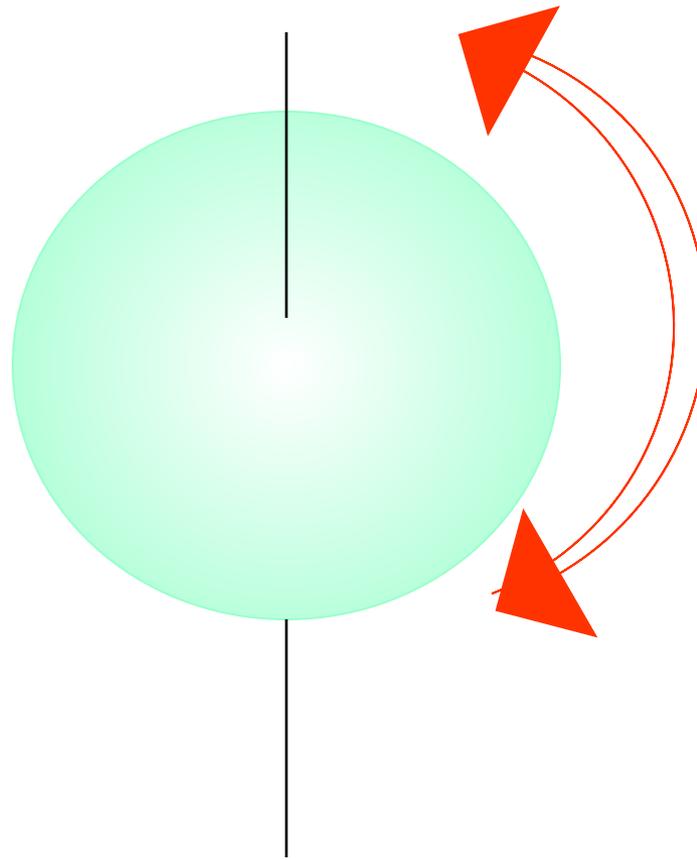
Тритий

Разновидности атомов с одинаковым зарядом ядра, но разными относительными атомными массами называются **ИЗОТОПАМИ**

Электронное облако



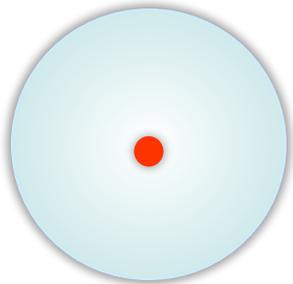
Спин электрона



**Вращение по часовой
стрелке –
положительный спин**

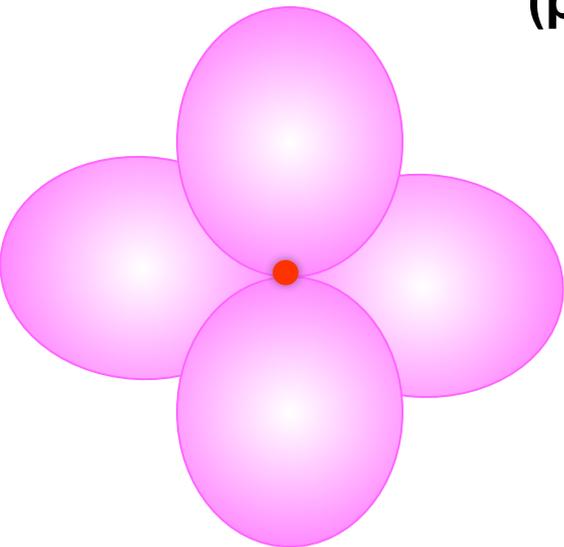
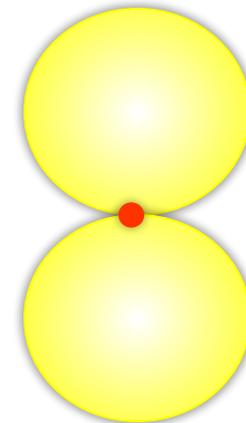
**Вращение против
часовой стрелки –
отрицательный спин**

Формы электронных облаков

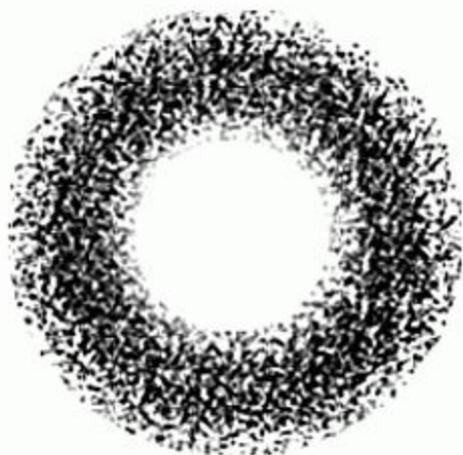


Сферическая форма
(S - электронное облако)

Форма объемной восьмерки
(p – электронное облако)



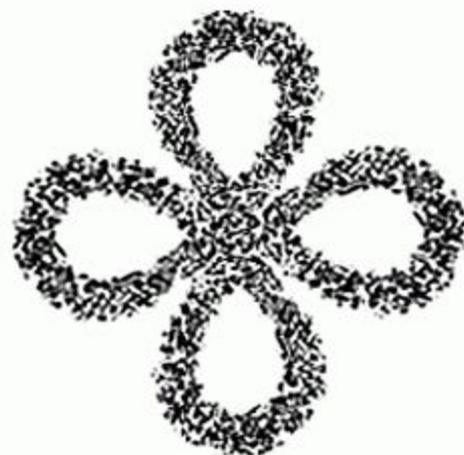
Перекрещенные объемные
восьмерки
(d – электронное облако)



s-орбиталь



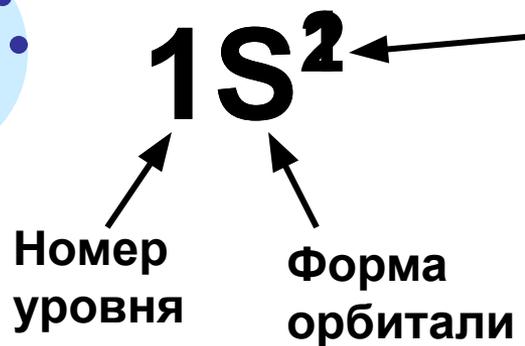
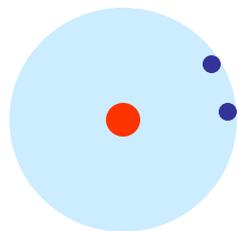
p-орбиталь



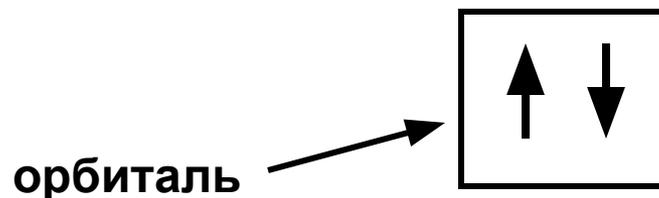
d-орбиталь

Электронная формула атома и ее графическое изображение у элементов первого периода

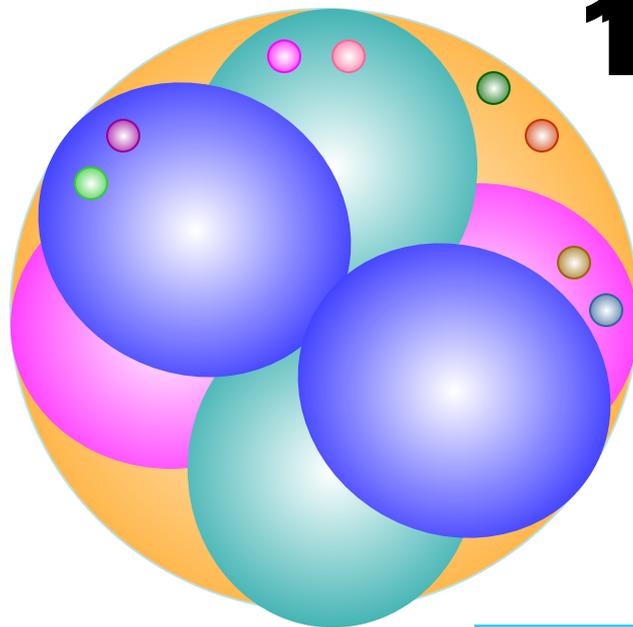
Hy



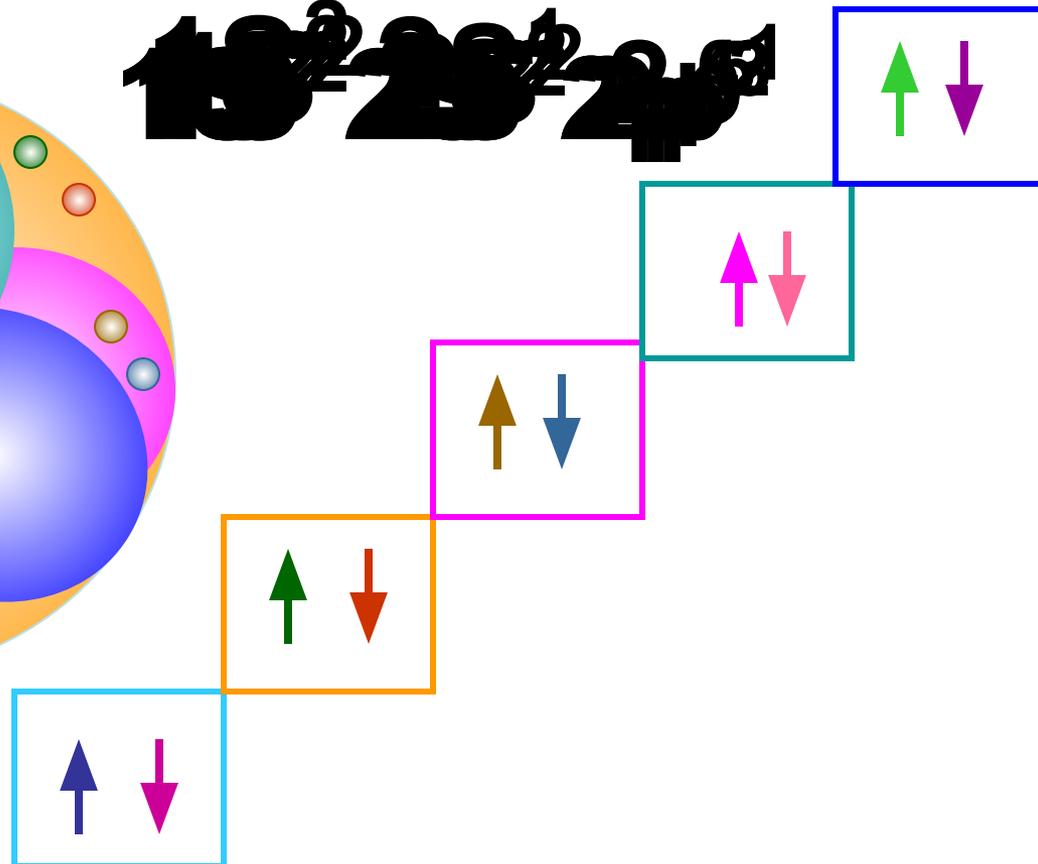
Количество электронов на орбитали



Элементы второго периода



~~1s 2s 2p 3s 3p 4s 4p 5s 5p 6s 6p 7s 7p~~



Строение атома натрия

