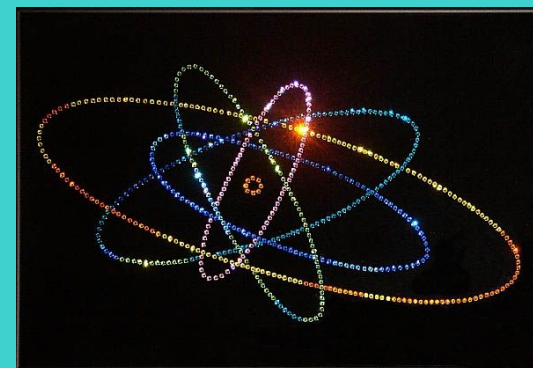
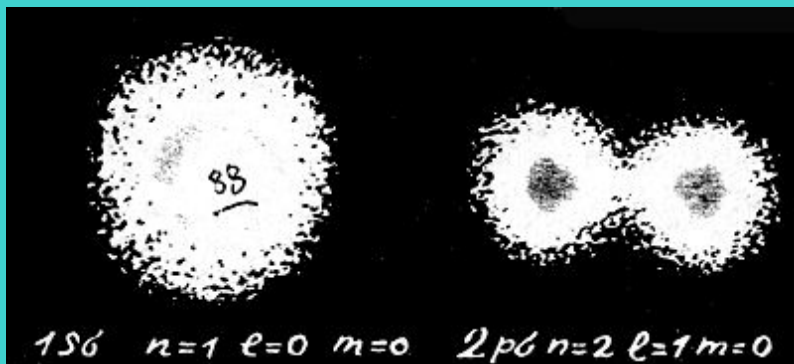


Состояние электронов в атоме



Тверских О.И.,
учитель химии



1924 год

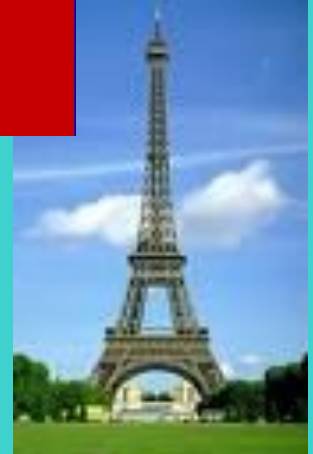
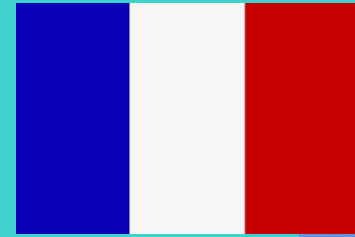
Франция

Луи де Бройль

(Луи Виктор Пьер Реймон,
7-й герцог Брольи)

(1892-1987)

Лауреат нобелевской премии
(1929)



Электрон обладает двойственными
корпускулярно-волновыми свойствами (как
свет), то есть проявляет одновременно
свойства частицы и волны.



1927 год

США

Клинтон Дж. Дэвиссон
(1881-1958)

Лауреат нобелевской премии по физике
(1937)

Лестер Г. Джермер
(1896-1971)

Англия

Джозеф Паджет Томсон
(1892-1975)



Экспериментально доказали
утверждение Луи де Бройля



1924 год

Германия

Вернер Карл Гейзенберг
(1901-1976)



Лауреат
нобелевской премии по физике
(1932).

Принцип неопределенности:

Невозможно в один и тот же момент времени
точно определить местонахождение электрона
в пространстве и его скорость.



1926 год

Австрия

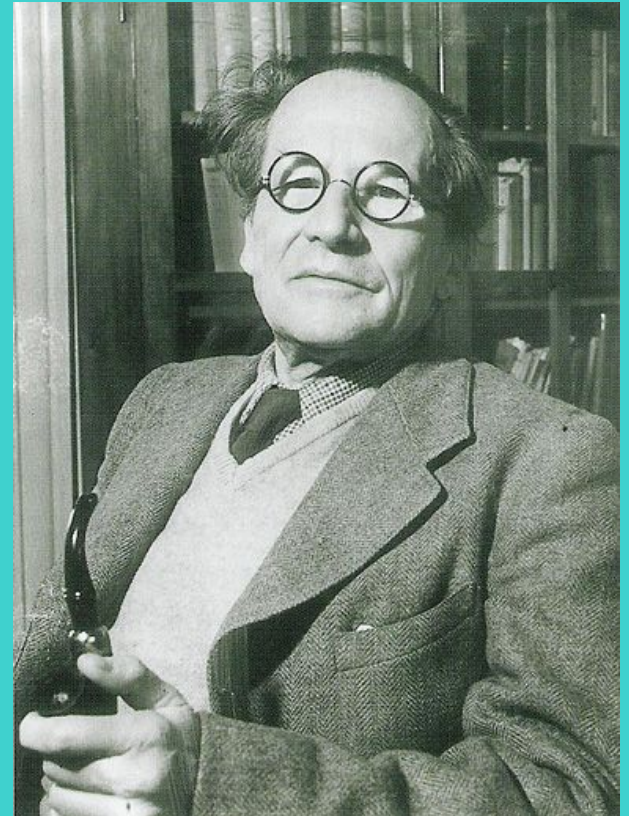
Эрвин Шредингер
(1887-1961)



Лауреат
нобелевской премии
по физике
(1933)

Уравнение Шредингера

$$\frac{\partial^2 \psi}{\partial x^2} + \frac{\partial^2 \psi}{\partial y^2} + \frac{\partial^2 \psi}{\partial z^2} + \frac{8\pi^2 m}{\hbar^2} (E - E_n) \psi = 0$$



Уравнение Шредингера

$$\frac{\partial^2 \psi}{\partial x^2} + \frac{\partial^2 \psi}{\partial y^2} + \frac{\partial^2 \psi}{\partial z^2} + \frac{8\pi^2 m}{\hbar^2} (E - E_n) \psi = 0$$

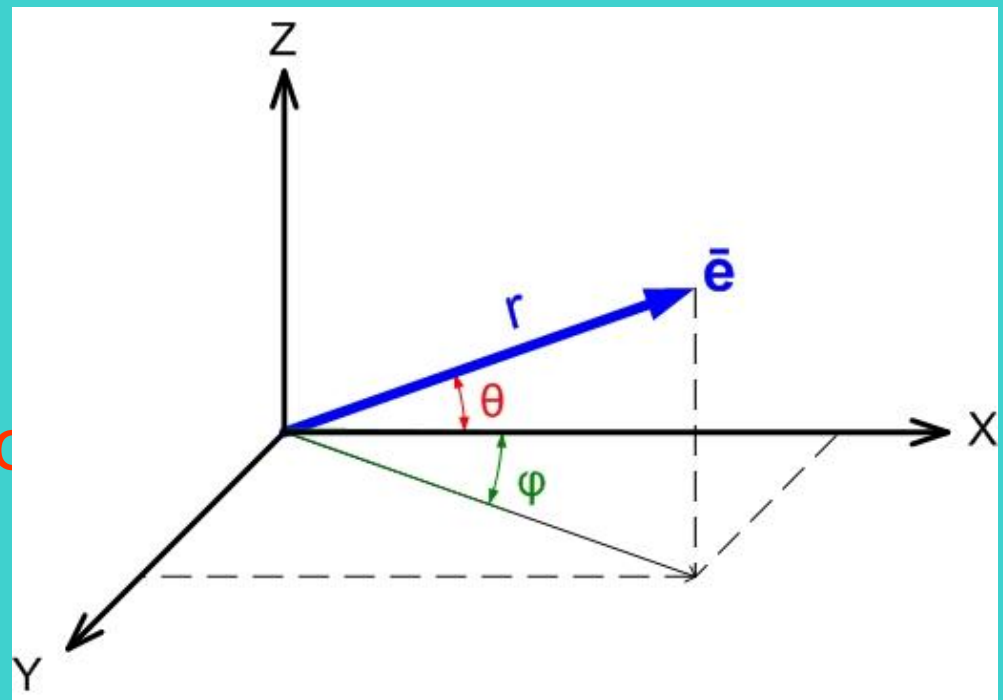
где:

x, y, z – расстояние,

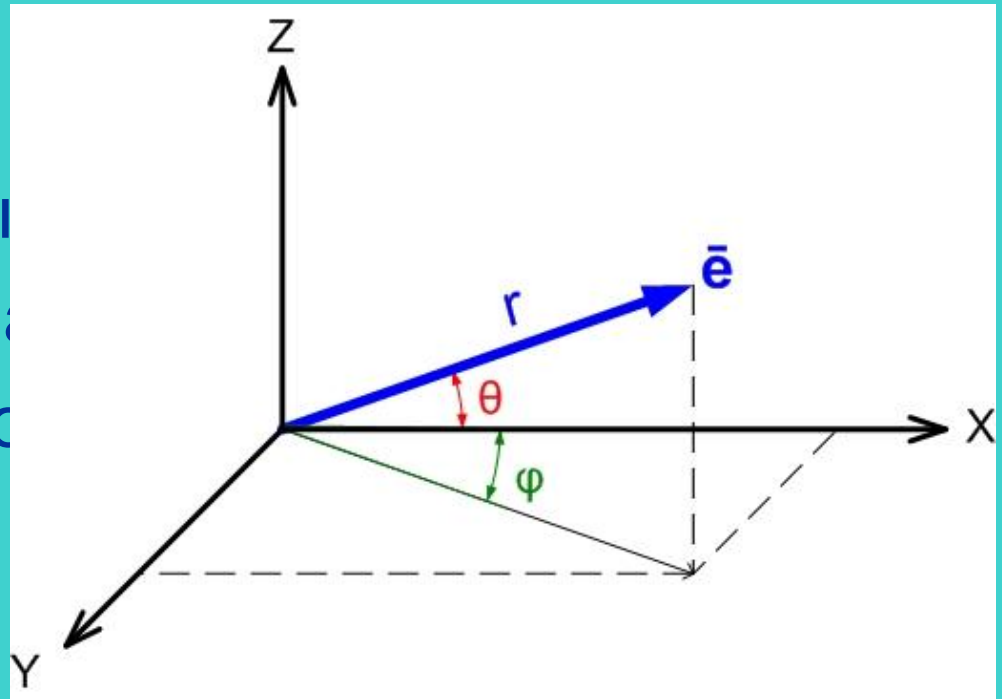
$\hbar$ – постоянная Планка ($6,626 \times 10^{-34}$ Дж·с);

m – масса частицы, E и E_n полная и потенциальная энергия частицы

Квадрат модуля функции ψ определяет вероятность нахождения электрона в пространстве в атоме.



Функция Ψ зависит
от пространственных
координат электрона
(радиуса и двух углов)
и определяется



набором квантовых чисел: n, l, m, s

Квантовые числа

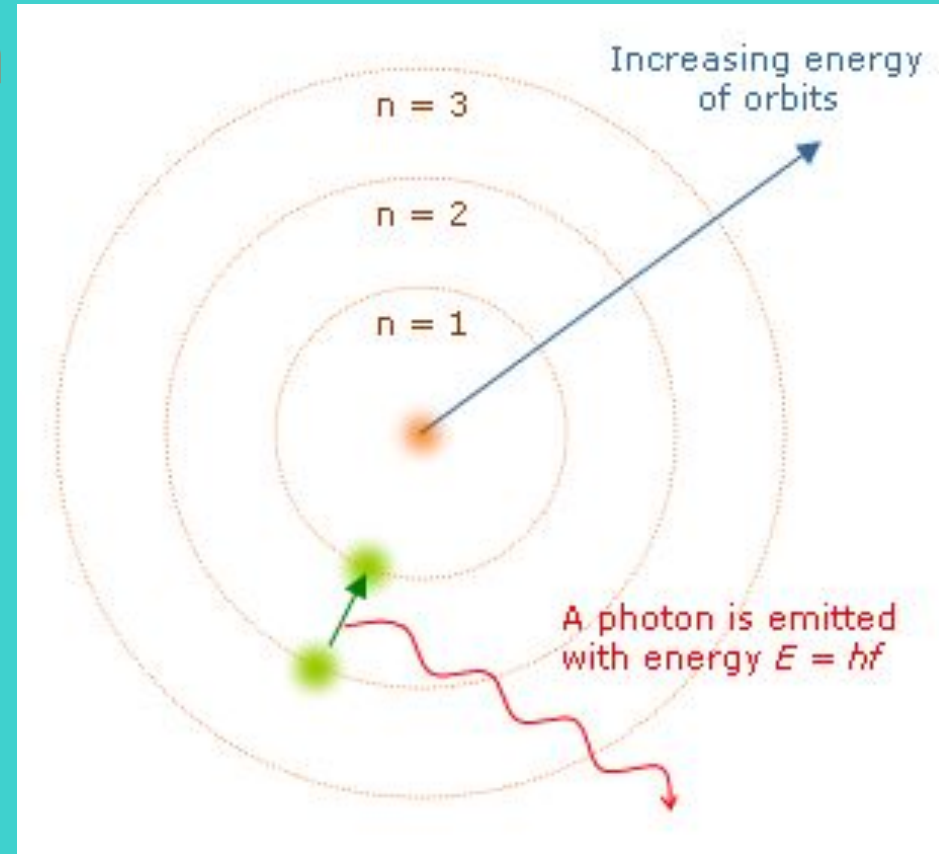
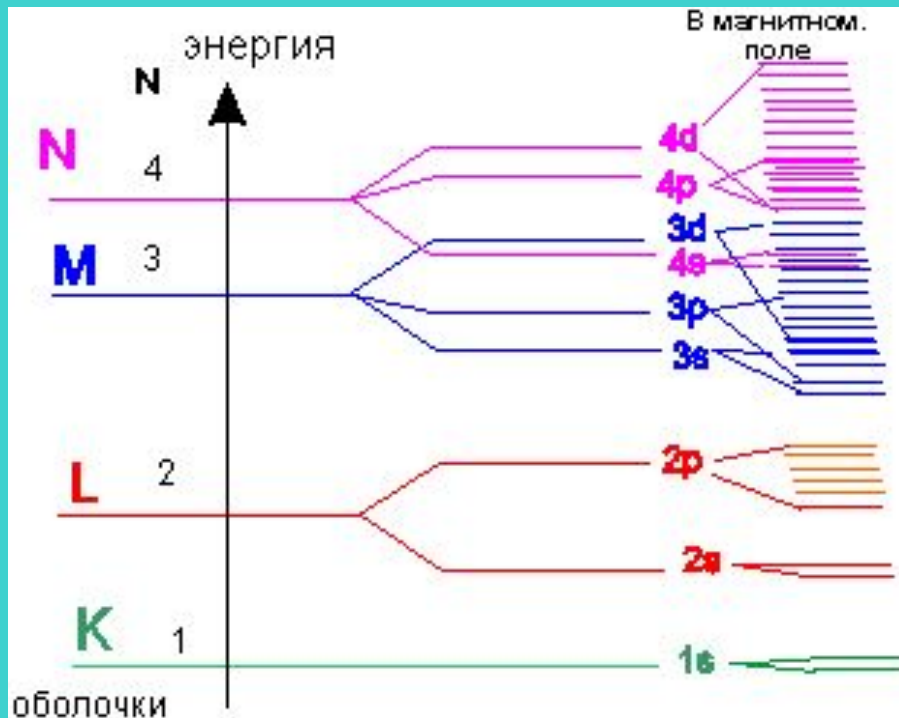
Квантовые числа		Физический смысл	Значения	Иллюстрации
Главное квантовое число	n	Определяет энергию электрона; Степень его удаления от ядра; Размер электронного облака;	Целочисленные значения, совпадающие с номером периода (им соответствуют латинские буквы: K, L, M, N и т.д.)	Слайд 9 
Орбитальное (побочное) квантовое число	l	Определяет форму электронной орбитали	Целочисленные значения: $[0, n-1]$ (им соответствуют латинские буквы: s, p, d, f и далее по алфавиту)	Слайд 10 
Магнитное квантовое число	m	Характеризует положение электронной орбитали в пространстве	Целочисленные значения от $-l$ до $+l$, всего $(2l+1)$ значений	Слайд 11 
Спиновое квантовое число	s	Характеризует магнитный момент, возникающий при вращении электрона вокруг собственной оси – спин	$-1/2$ и $+1/2$	Слайд 12 

Главное квантовое число

$$E_n = -2\pi^2 m e^2 / n^2 h^2,$$

где E_n - энергия электрона, m - масса электрона, e - заряд электрона, n - главное квантовое число

n

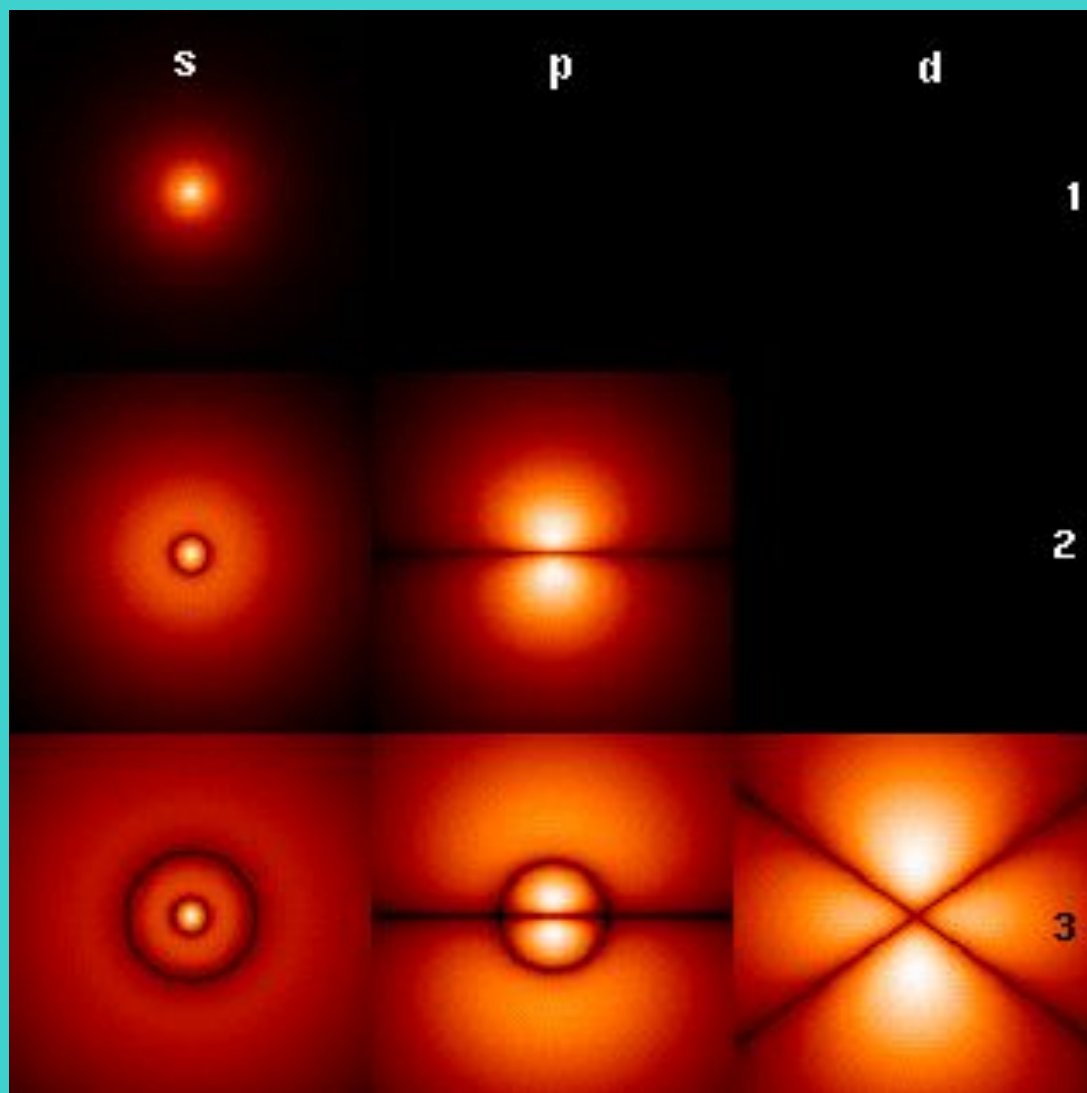


Назад



Орбитальное квантовое число

l

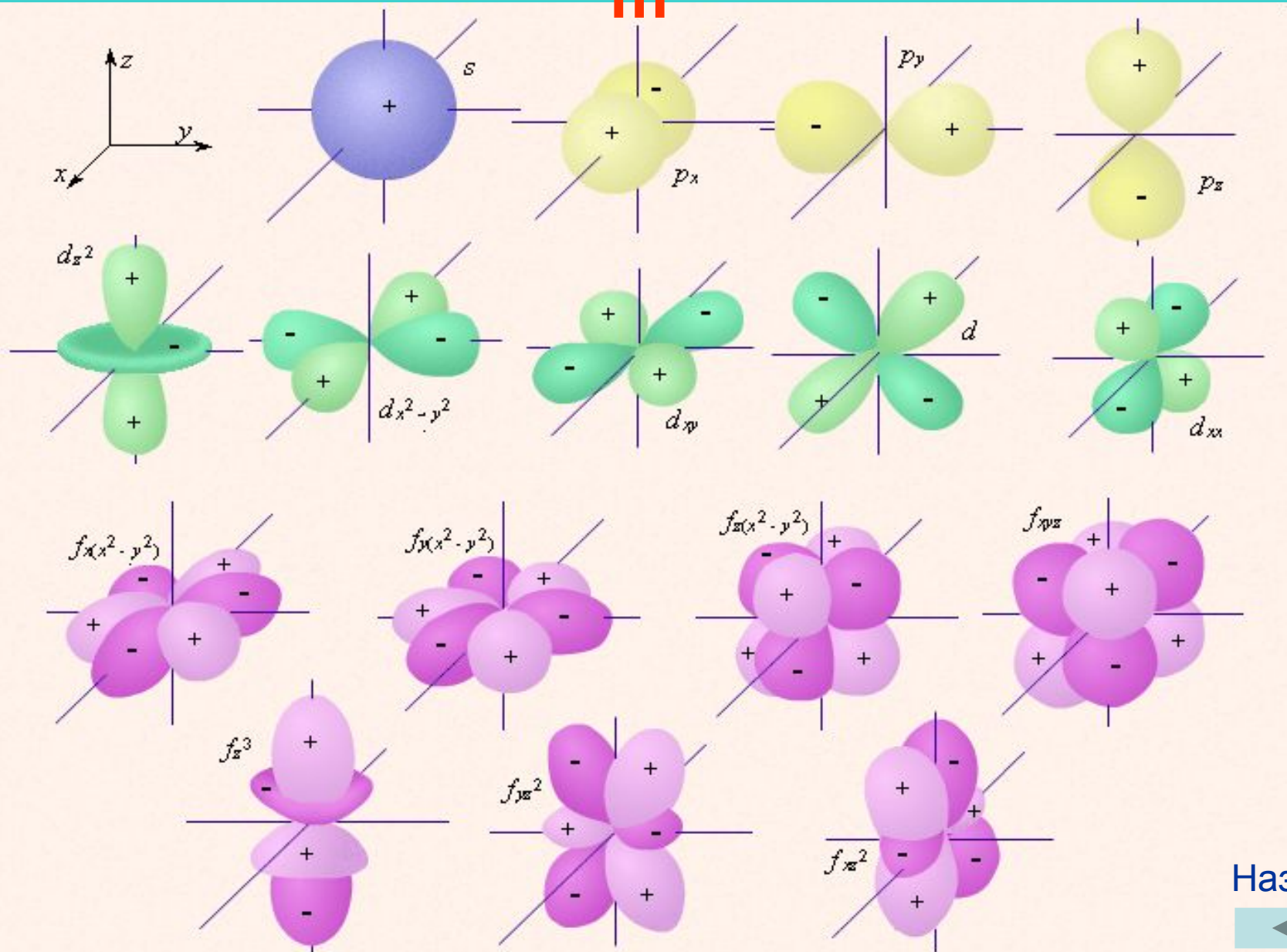


Назад



Магнитное квантовое число

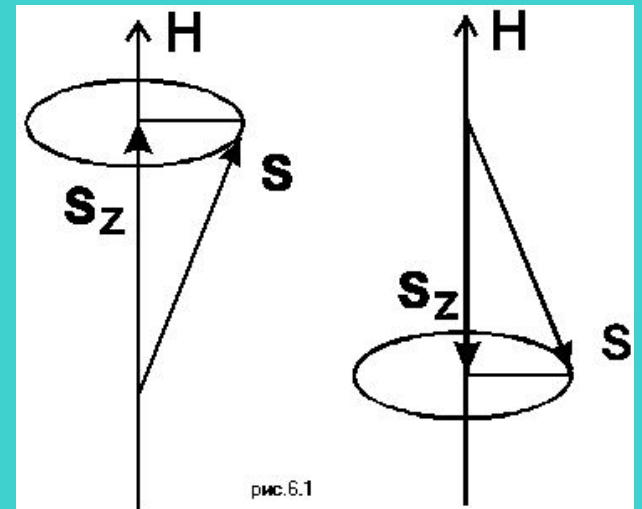
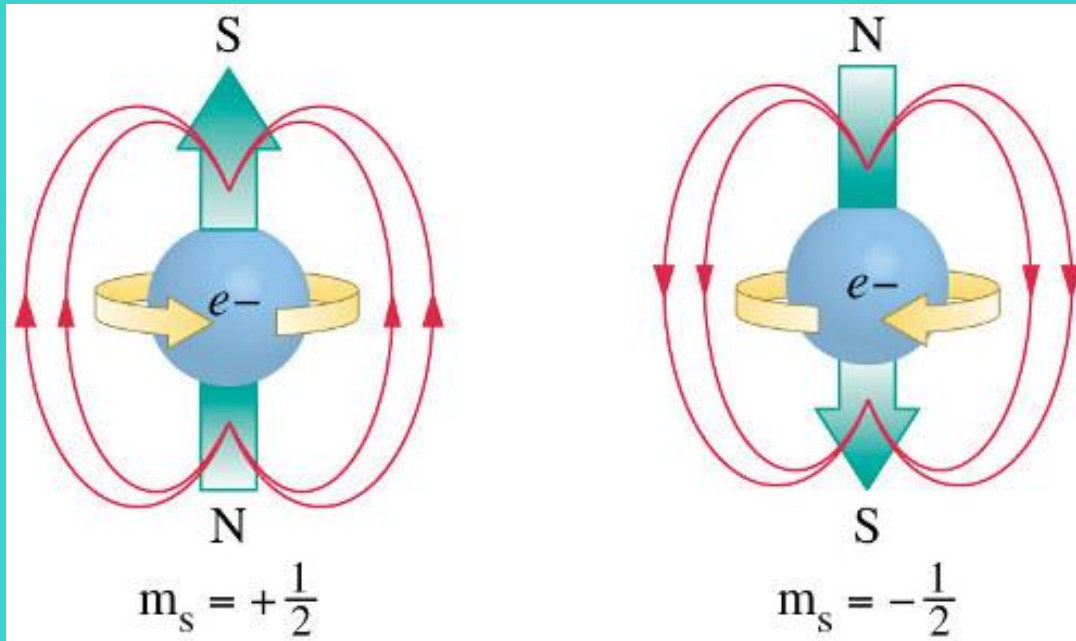
m



Назад

Спиновое квантовое число

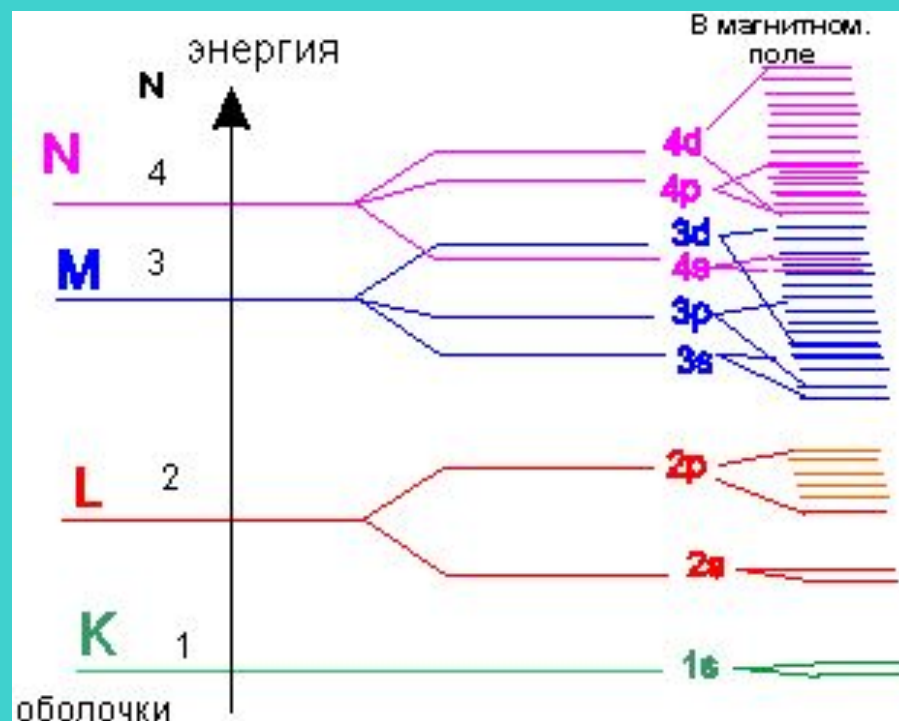
S



Назад



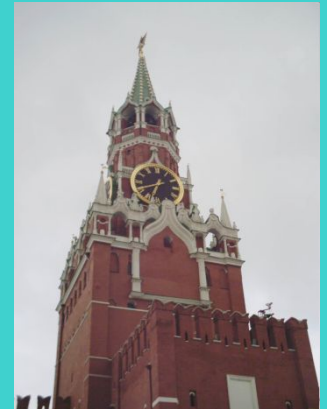
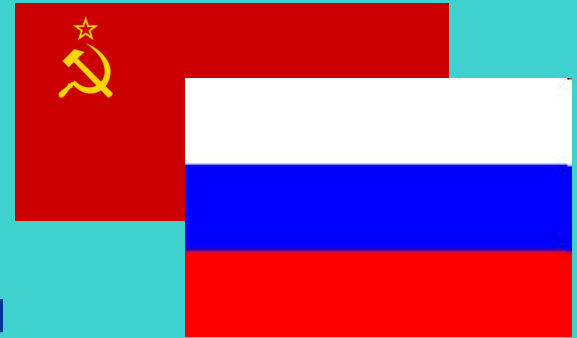
Принцип наименьшей энергии:
В атоме каждый электрон
располагается так, чтобы его энергия
была минимальной (что отвечает
наибольшей его связи с ядром).



1961

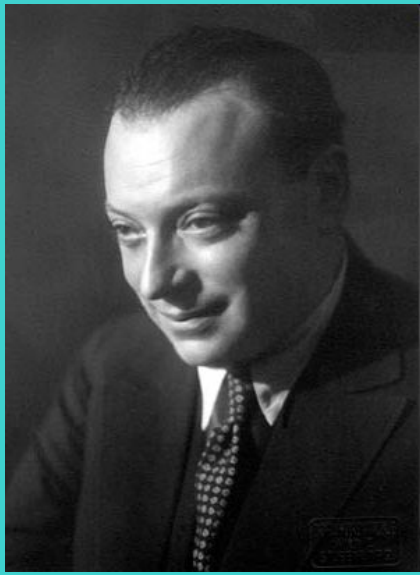


Ключковский
Всеволод Маврикиевич
(1900 -1972)
Россия



Правило Ключковского:

Электрон занимает в основном состоянии
уровень не с минимально возможным
значением n , а с наименьшим значением
суммы $n + l$.



1940

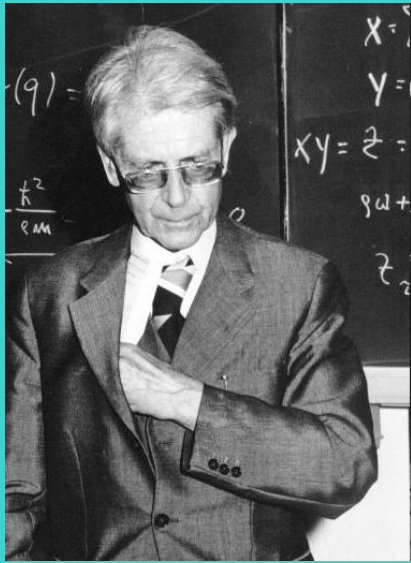
Вольфганг Эрнст Паули
(1900 – 1958)
Австрия



Лауреат нобелевской премии
(1945)

Принцип Паули:

В атоме не может быть двух электронов, у которых все четыре квантовых числа были бы одинаковы.



Фридрих Хунд
(1896 – 1997)
Германия



Правило Хунда:

При данном значении l (т. е. в пределах определенного подуровня) электроны располагаются таким образом, чтобы суммарный спин был максимальным.

Состояние электронов в атоме

