# Атом водорода

# Описание атома водорода играет в квантовой химии фундаментальную роль

- атом водорода это единственная реальная система, для которой возможно установить аналитический вид волновых функций
- 2) волновые функции стационарных состояний атома водорода образуют базисный набор, который можно использовать для анализа волновых функций более сложных систем — многоэлектронных атомов и молекул

Водородоподобные атомы (ядро + 1 электрон) He<sup>+</sup> Li<sup>2+</sup> Be<sup>3+</sup>



Задача: найти все стационарные состояния и описать их векторами состояния (волновыми функциями):

 $|\Psi_1\rangle |\Psi_2\rangle \dots$ 

Разложение вектора по базису:

$$|\Psi\rangle = C_1 |1\rangle + C_2 |2\rangle + ...$$
  
Векторы стационарных состояний

$$|k\rangle = |x_1, y_1, z_1, x_2, y_2, z_2\rangle_k$$
  
exp(i $\omega_k t$ ),

где  $\omega_k = E_k / \Box$ 

Вектор состояния



для оператора Гамильтона

Оператор Гамильтона для атома водорода

$$H = T_{1} + T_{2} + U_{12},$$

$$T_{1} = -(\Box^{2}/2m_{1})\nabla^{2}_{(x1, y1, z1)}$$
$$T_{2} = -(\Box^{2}/2m_{2})\nabla^{2}_{(x2, y2, z2)}$$
$$U_{12} = -(Ze^{2})/r$$

$$\nabla^2 = \Delta = \frac{\partial^2}{\partial x^2} + \frac{\partial^2}{\partial y^2} + \frac{\partial^2}{\partial z^2}$$
  
«набла в оператор   
квадрате» Лапласа

Уравнение на собственные значения для оператора Гамильтона в лабораторной декартовой системе координат

$$\left[\frac{-\frac{1}{2}}{E\Phi^{2}m_{1}} \nabla^{2}_{(1)} - \frac{-\frac{1}{2}}{2m_{2}} \nabla^{2}_{(2)} - \frac{Ze^{2}}{r}\right] \Phi =$$

#### Переход к другой системе координат



координаты центра масс в лабораторной системе

координаты электрона во внутренней системе, центрированной на ядре Разделение одного сложного (6-мерного) движения на два простых (3-мерных) движения

- 1) ГЛОБАЛЬНОЕ движение атома как материальной точки (центра масс) в лабораторной системе координат (X, Y, Z).
- 2) ЛОКАЛЬНЫЕ движения частиц во внутренней системе координат (x, y, z), начало которой расположено в центре масс.

$$\Phi(x_1, y_1, z_1, x_2, y_2, z_2) =$$

 $= \Phi'(X, Y, Z) \bullet \Phi''(x, y, z)$ 

## Внешнее уравнение

$$-\frac{\Box^2}{2M} \nabla^2_{X, Y, Z} \Phi' = E\Phi'$$

Частица с массой  

$$M = m_1 + m_2^2^2^2$$
  
в трехмерном  
потенциальном ящике

$$E = E_{\chi} + E_{\gamma} + E_{z} = \frac{\pi^{2} \Box}{2} \left[ \frac{n_{\chi}^{2}}{L_{\chi}^{2}} + \frac{n_{\gamma}^{2}}{L_{\gamma}^{2}} + \frac{n_{z}^{2}}{L_{z}^{2}} \right]$$

$$\frac{2m}{\Phi'(X, Y, Z)} = \psi(X) \cdot \psi(Y) \cdot \psi(Z) =$$

$$= \sqrt{\frac{8}{V}} \sin\left[\frac{\pi n}{\frac{X}{L_{\chi}}} \cdot x\right] \cdot \sin\left[\frac{\pi n}{\frac{Y}{L_{\chi}}} \cdot y\right] \cdot \left[\frac{\pi n}{\frac{X}{L_{\chi}}} \cdot y\right] \cdot$$

## Внутреннее уравнение

$$\left[-\frac{\square^2}{2\mu}\nabla_{x,y,z}^2 - \frac{Ze^2}{r}\right]\Phi = E\Phi \qquad \mu = \frac{m_1 \cdot m_2}{m_1 + m_2}$$
  
«приведенная»  
масса



### Переход к сферической системе координат



Условие разрешимости системы

- $\alpha = 0, 1, 4, 9, 16, 25, 36, \dots$
- $\beta = 0, 2, 6, 12, 20, 30, 42, \dots$

#### Вспомогательные соотношения

 $\alpha = m \cdot m$ , где  $m = 0, \pm 1, \pm 2, ...$ 



# Ф-функции

$$\Phi_{m} = \frac{1}{\sqrt{2}} e^{im\Phi} \{m = 0, \pm 1, \pm 2, \dots\}$$
$$\pi$$







стац	набор { □ ≥   <i>m</i>   состояний } { <i>n</i> > □	
<i>n</i> = 1	□ = <b>0</b>	m = 0
<i>n</i> = 2	□ = 0	m = 0
	□ = 1	<i>m</i> = -1 0 +1
<i>n</i> = 3	□ <b>= 0</b>	m = 0
	□ = 1	<i>m</i> = -1 0 +1
	□ = 2	<i>m</i> = -2 -1 0 +1 +2

Ψ<sub>100</sub>

 $\Psi_{_{200}}$  $\Psi_{21-1}$   $\Psi_{210}$   $\Psi_{21+1}$  $\Psi_{_{300}}$  $\Psi_{31-1}$   $\Psi_{310}$   $\Psi_{31+1}$  $\Psi_{32-2}$   $\Psi_{32-1}$   $\Psi_{320}$   $\Psi_{32+1}$   $\Psi_{32+2}$ 



## Суперпозиционные состояния

 $\Psi_{n\Box} = C_{-m} \cdot \Psi_{n\Box,-m} + \dots + C_{+m} \cdot \Psi_{n\Box,+m}$ Квантовые числа *n* и  $\Box$  определяют пространство состояний { $\Psi_{n\Box}$ } с размерностью 2 $\Box$  + 1

Все состояния в таком пространстве характеризуются одним и тем же значением энергии и момента импульса:

E = const |L| = const

При этом, однако ориентация вектора момента может быть любой:



В пустом пространстве все направления равноправны



### Переход к другому базису

$$(\Psi_{n \mid |m|})^{+} = \Psi_{n \mid , +m} + \Psi_{n \mid , -m} = \mathbf{R} \cdot \Theta \cdot \cos m \phi (\Psi_{n \mid |m|})^{-} = \Psi_{n \mid , +m} - \Psi_{n \mid , -m} = \mathbf{R} \cdot \Theta \cdot \sin m \phi$$











 $2p_z = R \cdot \cos \theta$ 







#### Нестационарные суперпозиционные состояния

Различные значения орбитального квантового числа (□ ≠ const)

$$\Psi_n = C_1(2\mathbf{s}) + C_2(2\mathbf{p}_{+1})$$

Различные значения главного квантового числа (*n* ≠ const)

$$\Psi = C_1(1s) + C_2(2p_{+1})$$

Нестационарные состояния быстро релаксируют к одному из стационарных (**T** ≈ 10<sup>-8</sup> с)

# Физические характеристики атома водорода





#### ПРОСТРАНСТВЕННЫЕ

выражаются функциями распределения

F(*x*, *y*, *z*)

или

F(*r*, θ, φ)

#### **ДИНАМИЧЕСКИЕ**

имеют точно определенные числовые значения

 $\mathbf{A} = \mathbf{A}$ 

 $\mathbf{B} = B$ 

....

### Динамические наблюдаемые

**A** Ψ(r, θ, φ) = **A** · Ψ(r, θ, φ)

Волновые функции стационарных состояний являются собственными для операторов динамических наблюдаемых

$$H \Psi = E \cdot \Psi$$
 (E — энергия)

- $L^2 \Psi = |L|^2 \cdot \Psi$  (|L| модуль вектора
  - орбитального момента)
- $L_{z} \Psi = L_{z} \cdot \Psi$  ( $L_{z}$  проекция вектора орбитального момента)

#### Нуль на шкале энергии соответствует бесконечно большому расстоянию между ядром и электроном, поэтому энергии всех связанных состояний отрицательны

E = T + U	
R — ридберг (единица энергии)	µ = 9,11 · 10 <sup>−31</sup> кг о = 1.6 · 10 <sup>−19</sup> Кп
R = 136  pr =	□ = 1,055 · 10 <sup>-34</sup> Дж·с
= 2,18 · 10 <sup>-18</sup> Дж	ε <sub>o</sub> = 8,84 · 10 <sup>−12</sup> Ф/м

Энергия  
(полная) 
$$E_n = -\frac{\mu Z^2 e^4}{32 \pi^2 \epsilon_o^2 \Box^2 n^2} = -\frac{R}{n^2}$$

#### Энергетическая диаграмма



#### Электронные переходы в атоме водорода



#### Вырожденность уровней энергии



# Модуль и проекция вектора L $|\mathbf{L}| = \Box \sqrt{\Box (\Box + 1)} = 0, \sqrt{\Box} 2, \sqrt{\Box} 6 \sqrt{\Box} 12,$ $L_{L} = \Box m = 0, \pm \Box, \pm 2\Box, \ldots, \pm |L|$ 2 **0 1 6** 0 Lz +2 0 0 0 . -2

### Пространственные наблюдаемые

Ψ(*r*, θ, φ) — не является собственной для операторов координат **R**, Θ и Φ

$$\Psi(r, \theta, \varphi) = C_1 \begin{vmatrix} r_1 \\ \theta_1 \\ \varphi_1 \end{vmatrix} + C_2 \begin{vmatrix} r_2 \\ \theta_2 \\ \varphi_2 \end{vmatrix} + \dots$$

$$|C_1|^2 = P(r_1, \theta_1, \phi_1)$$
  
 $|C_2|^2 = P(r_2, \theta_2, \phi_2)$ 

Вероятностная функция распределения

«электронное облако»

Вероятностная функция распределения



# «электронное облако»









 $R_{30} = e^{-\rho/3} \cdot (27 - 18\rho + 2\rho^2)$ **3s** – состояние | **R** |<sup>2</sup> R Узловые точки ÷ ╺┨╸ r r

# Случай больших п



Число узловых точек = n-1







Узловая структура (и энергия) электронных облаков не зависят от величины магнитного числа *m*. Так, например, для всех пяти состояний типа 3*d* число радиальных узлов равно нулю. Функция радиального распределения (ФРР)

$$\boldsymbol{\Phi} \mathbf{P} \mathbf{P}(\mathbf{r}) = |\mathbf{R}(\mathbf{r})|^2 \cdot 4 \boldsymbol{\pi} \mathbf{r}^2$$

Она дает вероятность обнаружить электрон на расстоянии *г* от ядра, независимо от углов, т.е. внутри тонкого шарового слоя, объем которого пропорционален **4П***г*<sup>2</sup>



# Угловые зависимости

# Шаровые функции

# $\mathbf{Y}(\mathbf{\Theta}, \mathbf{\phi}) = \mathbf{\Theta}(\mathbf{\Theta}) \cdot \mathbf{\Phi}(\mathbf{\phi})$ (при $\mathbf{R}(r) = \text{const}$ )



Область определения (поверхность сферы)



Полярная диаграмма

 $2p_z = R \cdot \cos \theta$ 





#### Полярная диаграмма



# $2p_y = R \cdot \sin \theta \cdot \sin \phi$





# $2p_z = R \cdot \cos \theta$





По мере роста квантового числа 🗌 общее число узловых поверхностей не изменяется, но часть радиальных преобразуется в угловые

#### Изовероятные поверхности (ИВП)

$$|\Psi(r, \theta, \phi)|^2 = \text{const}$$
  
 $r = f(\theta, \phi)$ 

Для того, чтобы получить представление о распределении плотности электронного облака, необходимо располагать большим набором ИВП с разными значениями вероятности



# Спиновые характеристики электрона Орбитальный момент Спиновой момент

# Модуль $|S|^2 = \Box^2 [s(s+1)]$

**S** — *спиновое* квантовое число

# Проекция $S_z = \Box \cdot m_s$

 $m_{\rm s}$  — магнитное спиновое квантовое число



#### Квантовые числа



# Спин-орбитальное взаимодействие



Закон сохранения момента импульса





Закон сохранения момента выполняется для обоих векторов ( L<sub>1</sub> и L<sub>2</sub> ) по отдельности Закон сохранения момента выполняется только для глобального вектора J = L<sub>1</sub> + L<sub>2</sub>

## Атом водорода



Магнитные моменты взаимодействуют между собой —

спин-орбитальное взаимодействие



**J** — модуль вектора полного механического момента **J**<sub>Z</sub> — проекция вектора полного механического момента

## Вектор полного механического момента



#### *ns* $\Box = 0$ *s* = 1/2

$$j = 1/2$$
  
 $m_j = \{-1/2 + 1/2\}$ 



nd = 2 = s = 1/2

 $j_{1} = \Box + s = 5/2$   $m_{j1} = \{ -5/2 - 3/2 - 1/2 + 1/2 + 3/2 + 5/2 \}$   $j_{2} = |\Box - s| = 3/2$  $m_{j2} = \{ -3/2 - 1/2 + 1/2 + 3/2 \}$ 

#### Нерелятивистские состояния

 $\{ n, \Box, m_{\Box}, s, m_{s} \\ \{ E, |L|, L_{z}, |S|, S_{z} \}$   $\{ n, \Box, m_{\Box}, m_{s} \} \\ \{ E, |L|, L_{z}, S_{z} \}$ 

#### Релятивистские состояния

$\{n, \Box, s, j, m_j\}$	{ <b>n</b> , □, <b>j</b> , <b>m</b> <sub>j</sub>
{ <i>E</i> ,   L  ,   S  ,   J  , J <sub>z</sub> }	{ <sup>}</sup> <i>E</i> ,   L  ,   J  , J <sub>z</sub> }

Нерелятивистская номенклатура

Релятивистская номенклатура





$$m_{\Box} = -1 \qquad 0 \qquad +1$$

$$2p_{-1} \qquad 2p_{0} \qquad 2p_{+1} \qquad m_{s} = +1/2$$

$$2p_{-1} \qquad 2p_{0} \qquad 2p_{+1} \qquad m_{s} = -1/2$$

$$m_{\Box} = -1 \qquad 0 \qquad +1$$

$$m_{\Box} = -2 -1 \quad 0 \quad +1 \quad +2$$

$$3d_{-2} \quad 3d_{-1} \quad 3p_{o} \quad 3d_{+1} \quad 3d_{+2} \quad m_{s} = +1/2$$

$$3d_{-2} \quad 3d_{-1} \quad 3d_{o} \quad 3d_{+1} \quad 3d_{+2} \quad m_{s} = -1/2$$

$$m_{\Box} = -2 \quad -1 \quad 0 \quad +1 \quad +2$$





### Домашнее задание

#### Задача 6.1.

определить число радиальных и угловых узловых поверхностей  $N_{\text{радиальн.}}$  = ???,  $N_{\text{углов.}}$  = ???

нарисовать примерный вид графиков радиальной и угловой зависимостей волновой функции и ее квадрата.



#### Задача 6.2.

Для заданного стационарного состояния { *n*, □, *m*<sub>□</sub>, *m<sub>s</sub>* } атома водорода составить нерелятивистские и релятивистские обозначения



#### Задача 6.3.

Для заданного стационарного состояния { *n*, □, *m*<sub>□</sub>, *m*<sub>s</sub> } атома водорода вычислить значения наблюдаемых:

- 2) *модулей* и *проекций* векторов орбитального, спинового и полного механического моментов (в Дж · с)

 $|L| = ??? \qquad L_{z} = ???$  $|S| = ??? \qquad S_{z} = ???$  $|J_{1}| = ??? \qquad J_{1z} = ??? \qquad (2j_{1} + 1 \text{ штука})$  $|J_{2}| = ??? \qquad J_{2z} = ??? \qquad (2j_{2} + 1 \text{ штука})$ 

$$j_1 = \Box + s$$
  $j_2 = |\Box - s|$