

НОВЫЙ ВАРИАНТ ОДНОЙ СТАРОЙ ФИЗИЧЕСКОЙ ЗАДАЧИ

Б. Н. РОДИМОВ

Вывод v -уравнения. Релятивистская связь между фазовой и групповой скоростями частицы $uv=c^2$ позволяет высказать предположение, что поскольку фазовая скорость u определяет собой волновые свойства частиц, описываемые обычным уравнением Шредингера (мы будем называть его также u -уравнением), то групповая скорость v также должна определять эти волновые свойства и также должна дать свое волновое уравнение (мы будем называть его v -уравнением) [1].

Обычное уравнение Шредингера можно вывести из уравнения для „модулируемой“ волны, распространяющейся с фазовой скоростью u

$$\Delta \psi = \frac{1}{u^2} \frac{\partial^2 \psi}{\partial t^2}. \quad (1)$$

Из функции ψ можно выдѣлить множитель $e^{i \frac{2\pi E}{h} t}$, где $\omega = \frac{2\pi E}{h}$ берется из соотношений для свободной частицы

$$u = v\lambda = v \frac{h}{mv}; \quad v = \frac{muv}{h} = \frac{mc^2}{h} = \frac{E}{h}$$

и сохраняет свою форму и для связанных систем. Здесь E — полная релятивистская энергия частицы.

Дифференцируя $\psi(r, t) = \psi(r) e^{i \frac{2\pi E}{h} t}$, получим

$$\Delta \psi(r) + \frac{4\pi^2 p^2}{h^2} \psi(r) = 0, \quad (2)$$

где $p = \frac{E}{u}$. Подставляя вместо импульса p его нерелятивистское значение $p^2 = 2m_0(E_{кл} - V(r))$, будем иметь обычное уравнение Шредингера

$$\Delta \psi(r) + \frac{8\pi^2 m_0}{h^2} (E_{кл} - V(r)) \psi(r) = 0. \quad (3)$$

В выражении $e^{i \frac{2\pi E}{h} t}$, так как $E \approx m_0 c^2 + E_{кл}$, множитель $e^{i \frac{2\pi}{h} m_0 c^2 t}$, поскольку он фигурирует во всех членах уравнения, отбрасывается и остается множитель $e^{i \frac{2\pi}{h} E_{кл} t}$.

v -уравнение получается из уравнения для „модулирующей“ волны, распространяющейся с групповой скоростью v

$$\Delta\psi = \frac{1}{v^2} \frac{\partial^2 \psi}{\partial t^2}. \quad (4)$$

Здесь также можно выделить временной множитель, в частности в виде $e^{i \frac{4\pi E}{h} t}$. Здесь $\Omega = \frac{4\pi E}{h}$ есть частота модулирующей волны и E является нерелятивистской энергией. В отличие от предыдущего случая для свободной частицы длину волны де Бройля связываем с групповой скоростью v :

$$k = \Omega T; T = \frac{h}{m v^2}; \quad \Omega = \frac{2\pi}{T} = \frac{2\pi m v^2}{h} = \frac{4\pi E}{h}.$$

Для связанных частиц такое выражение для Ω будет только в частных случаях. Для v^2 берем обычное нерелятивистское соотношение

$$v^2 = \frac{2}{m} (E - V(x)).$$

Таким образом в одномерном случае и для временного множителя в виде $e^{i \frac{4\pi E}{h} t}$ получим

$$\Delta\psi(x) + \frac{8\pi^2 m E^2}{h^2 (E - V(x))} \psi(x) = 0. \quad (5)$$

Это уравнение и будем называть v -уравнением.

В отличие от u -уравнения в v -уравнении на классической границе (где $E = V(x)$) коэффициент при ψ обращается в бесконечность. На этой границе ψ -функция v -уравнения обращается в нуль. Для свободной частицы, для которой $V(x) \equiv 0$, оба уравнения формально совпадают, хотя одно из них исходит из „модулируемой“ волны, другое — из „модулирующей“.

Далее мы рассмотрим задачу об атоме водорода с точки зрения v -уравнения.

s -состояния атома водорода. v -уравнение для s -состояний атома водорода запишется в виде

$$\frac{d^2 R}{dr^2} + \frac{2}{r} \frac{dR}{dr} + \frac{8\pi^2 m E^2}{h^2 \left(E + \frac{e^2}{r} \right)} R = 0. \quad (6)$$

Введем обозначения $A = -\frac{8\pi^2 m E}{h^2} > 0$; $B = -\frac{e^2}{E} > 0$, тогда

$$R'' + \frac{2}{r} R' - \frac{A}{1 - \frac{B}{r}} R = 0 \quad (7)$$

или

$$R'' + \frac{2}{x} R' + \frac{AB^2 x}{1-x} R = 0, \quad (8)$$

если $x = \frac{r}{B}$. Заменой $R = \frac{y}{x}$ приводим уравнение (8) к форме

$$(1-x)y'' + \lambda xy = 0, \quad (9)$$

где $\lambda = AB^2$. Это уравнение решается заменой $y = e^{\sqrt{\lambda}x} \eta(\xi)$, где $1-x = \xi$

$$\xi \eta'' - 2\sqrt{\lambda} \xi \eta' + \lambda \eta = 0. \quad (10)$$

Решение этого уравнения ищется в виде ряда $\eta = \sum_m a_m \xi^m$. Коэффициенты ряда связаны рекуррентной формулой

$$a_{n+1} = \frac{2\sqrt{\lambda}n - \lambda}{n(n+1)} a_n. \quad (11)$$

Ряд обрывается при

$$2\sqrt{\lambda}n - \lambda = 0.$$

Отсюда

$$\lambda = 4n^2. \quad (12)$$

Так как $\lambda = AB^2 = \frac{8\pi^2 me^4}{h^2 E}$, то получаются обычные значения для энергетических уровней атома водорода

$$E = -\frac{2\pi^2 me^4}{h^2 n^2}. \quad (13)$$

Собственные функции для s -состояний будут иметь вид

$$R_n = \frac{e^2}{E_n r} \cdot e^{-\frac{2nE_n r}{e^2}} \cdot \sum_{m=0}^n a_m \left(1 + \frac{rE_n}{e^2}\right)^m. \quad (14)$$

Первые три функции изображены на рис. 1 ($l=0$).

Интерпретация собственных функций s -состояния. Из рис. 1 видно, что обычная вероятностная интерпретация собственных функций здесь не годится, так как функции в точке $r=0$ обращаются в бесконечность и обрываются на классической границе для данного энергетического состояния. По характеру функции R_n можно толковать как своеобразные квантовые потенциальные функции. Полная ψ -функция должна включать и временной множитель. В отличие от обычной квантовой механики этот множитель должен быть действительной величиной.

Таким образом можно считать, что в s -состоянии электрон движется вдоль радиуса от протона до классической границы и возбуждает особую сферическую (электромагнитную?) волну, которая, исходя от протона, доходит до классической границы и отражается обратно. Поскольку электрон непрерывно взаимодействует с этой волной, его движение вдоль радиуса будет сложным колебательным движением. Наличие этой волны и предупреждает „падение“ электрона на протон в s -состоянии¹⁾.

Сферическая симметрия волны обусловлена сферической симметрией кулоновского поля протона. Так как скорость волны c , т. е. волна является „медленной“, то атом водорода в s -состоянии похож на высокочастотный сферический резонатор с „нагрузкой“.

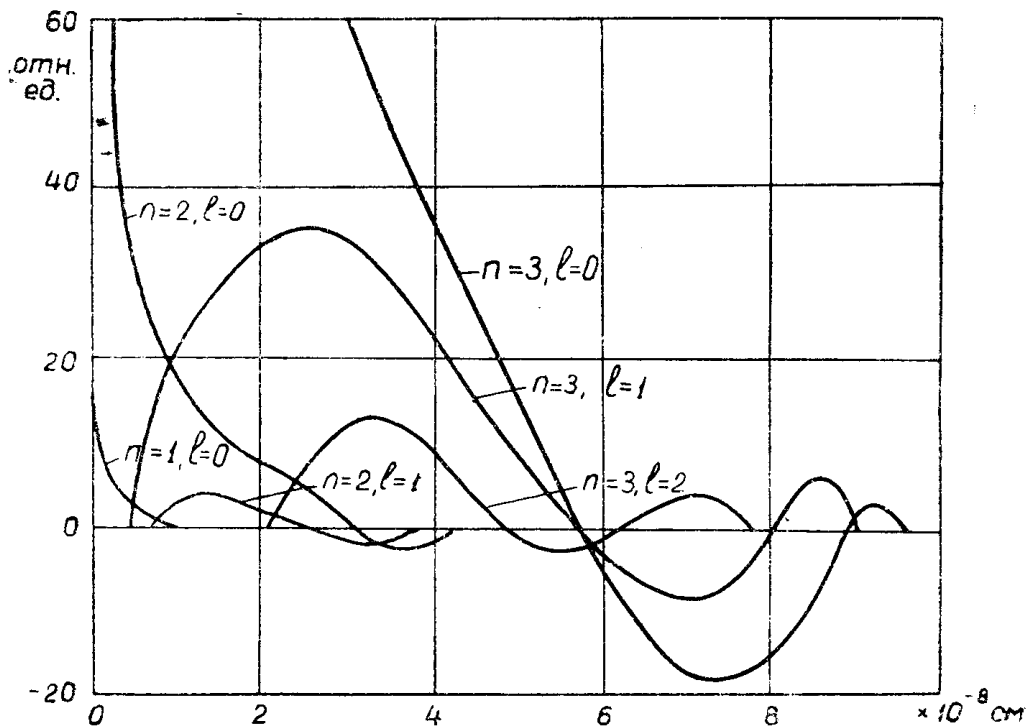


Рис. 1

Хотя скорость волны меняется от точки к точке вдоль радиуса, частота ее должна быть, очевидно, одной и постоянной. Эта частота должна определяться средними значениями волны де Бройля $\bar{\lambda}$ и скорости \bar{v} (усреднение по координате r)

$$T_{кв} = \frac{\bar{\lambda}}{\bar{v}}$$

¹⁾ Решение $\psi = \sum a_m \xi^m$, если удовлетворяется рекуррентная формула (11), может содержать или бесконечное, или конечное число членов. Но решение с бесконечным числом членов, а значит и с бесконечным числом нулей, не имеет физического смысла. Решения же с конечным числом членов могут быть интерпретированы только что описанным путем, т. е. ψ -функция должна изображать систему стоячих волн типа электромагнитных волн в высокочастотном резонаторе. Функция R_n должна иметь конечное число нулей, а это требование и выражается в требовании обрыва ряда $\psi = \sum a_m \xi^m$.

Усредняя \bar{k} и \bar{r} , получим для s -состояний атома водорода

$$\bar{k} = \frac{h}{\sqrt{-2mE}} \cdot \frac{\pi}{2}; \quad \bar{r} = \sqrt{-\frac{2E}{m}} \cdot \frac{\pi}{2}; \quad T_{kv} = \frac{h}{2E};$$

$$\omega_{kv} = \frac{4\pi E}{h}. \quad (16)$$

В данном случае получается такое же выражение для частоты как и для свободной частицы.

Обобщение на случай вращательных состояний. Случай вращательных l -состояний атома водорода должен описываться двумя уравнениями. Первое уравнение будет описывать сферическую волну, только теперь с двумя сферическими граничными поверхностями в соответствии с двумя крайними значениями радиуса r_{\max} и r_{\min} классической задачи Кеплера для электрона в поле протона. Второе уравнение должно описывать азимутальную волну, возбуждаемую вращательным движением электрона в направлении координаты φ в шаровом слое между сферами радиусов r_{\max} и r_{\min} . Первую волну мы будем называть r_l -волной, вторую волну — φ -волной.

Уравнение для r_l -волны. Частоту r_l -волны находим по отношению

$$T_{kv,r} = \frac{\bar{k}_r}{r}.$$

В данном случае

$$\bar{k}_r = \frac{h}{m(r_{\max} - r_{\min})} \int_{r_{\max}}^{r_{\min}} \frac{dr}{r} = \frac{h\pi}{2\varepsilon\sqrt{-2mE}};$$

$$\bar{r} = \frac{1}{r_{\max} - r_{\min}} \int_{r_{\max}}^{r_{\min}} r dr = \sqrt{-\frac{2E}{m}} \cdot \pi \cdot \frac{1 - \sqrt{1 - \varepsilon^2}}{2\varepsilon}$$

Отсюда

$$T_{kv,r} = \frac{h}{2E(1 - \sqrt{1 - \varepsilon^2})}; \quad \omega_{kv,r} = \frac{4\pi E(1 - \sqrt{1 - \varepsilon^2})}{h}. \quad (17)$$

Здесь

$$\varepsilon = \sqrt{1 + \frac{2Ep_\varphi^2}{me^4}}; \quad r_{\max} = -\frac{c^2}{2E}(1 + \varepsilon);$$

$$r_{\min} = -\frac{c^2}{2E}(1 - \varepsilon). \quad (18)$$

Уравнение для r_l -волны получим из выражения

$$\Delta_r \psi_r + \frac{\omega_r^2}{v_r^2} \psi_r = 0; \quad (19)$$

Δ_r — часть оператора Лапласа, независящая от углов. После подстановки

$$\omega_r = \frac{4\pi E \varepsilon^2}{h} \quad \text{и} \quad \omega_r^2 = \dot{r}^2 = \frac{2}{m} \left(E - \frac{e^2}{r} - \frac{p_z^2}{2mr^2} \right),$$

будем иметь

$$\frac{d^2 R}{dr^2} + \frac{2}{r} \frac{dR}{dr} + \frac{8\pi^2 m E^2 (1 - \sqrt{1 - \varepsilon^2})^2}{h^2 \left(E + \frac{e^2}{r} - \frac{p_z^2}{2mr^2} \right)} R = 0. \quad (20)$$

Уравнение для φ -волны. Из соображений симметрии можно принять, что φ -волна на данном радиусе должна идти с постоянной скоростью, не зависящей от φ . Поэтому

$$\bar{\lambda}_\varphi = \lambda_\varphi = \frac{h}{mr\dot{\varphi}}; \quad \bar{r}\dot{\varphi} = r\dot{\varphi}; \quad \omega_{kr, \varphi} = \frac{4\pi E_\varphi}{h} = \frac{2\pi}{h} \frac{p_z^2}{mr^2}. \quad (21)$$

Уравнение для φ -волны получим из выражения

$$\Delta_\varphi \psi_\varphi + \frac{\omega_\varphi^2}{v_\varphi^2} \psi_\varphi = 0. \quad (22)$$

Таким образом

$$\begin{aligned} \frac{1}{r^2 \sin^2 \Theta} \frac{\partial^2 \psi_\varphi}{\partial \varphi^2} + \frac{1}{r^2} \frac{\cos \Theta}{\sin \Theta} \cdot \frac{\partial \psi_\varphi}{\partial \Theta} + \frac{1}{r^2} \frac{\partial^2 \psi_\varphi}{\partial \Theta^2} + \\ + \frac{8\pi^2 m}{h^2} E_\varphi \psi_\varphi = 0. \end{aligned} \quad (23)$$

Как обычно, полагаем $\psi_\varphi = \Theta(\Theta) \cdot \Phi(\varphi)$ и получаем два уравнения

$$\begin{aligned} \frac{d^2 \Phi}{d\varphi^2} + m^2 \Phi; \\ (1-x^2) \frac{d^2 \Theta}{dx^2} - 2x \frac{d\Theta}{dx} + \left(\alpha - \frac{m^2}{1-x^2} \right) \Theta = 0, \end{aligned} \quad (24)$$

где $x = \cos \Theta$; $\alpha = \frac{4\pi^2 p_z^2}{h^2} = l(l+1)$, $|m| \leq l$. Решениями уравнения

для φ -волны будут присоединенные функции Лежандра

$$P_l^m(x) = (1-x^2)^{\frac{|m|}{2}} \cdot \frac{d^{|m|}}{dx^{|m|}} P_l(x). \quad (25)$$

Решение уравнения для r -волны. Если рассматривать уравнение для r_l -волны само по себе, то оно будет уравнением на собственные значения с двумя параметрами. Решение его будет сложным. В нашем случае задача облегчается тем, что значения параметра p_z находятся независимо из уравнения для φ -волны.

Запишем уравнение (20) в форме

$$\frac{d^2 R}{dr^2} + \frac{2}{r} \frac{dR}{dr} - \frac{A}{1 - \frac{B}{r} + \frac{C}{r^2}} R = 0, \quad (26)$$

где

$$A = -\frac{8\pi^2 mE(1 - \sqrt{1 - \varepsilon^2})^2}{h^2}; \quad B = -\frac{e^2}{E} > 0; \quad C = -\frac{p_z^2}{2mE} > 0.$$

Введем переменную $x = \frac{r}{B}$ и сделаем замену $R = \frac{y}{x}$, тогда

$$y'' - \frac{\lambda x^2}{(x - x_1)(x - x_2)} y = 0. \quad (27)$$

Здесь $\lambda = AB^2$, $x_1 = \frac{1}{2}(1 - \varepsilon)$, $x_2 = \frac{1}{2}(1 + \varepsilon)$. Очевидно, решение уравнения будет обрываться в точках $x = x_2$ и $x = x_1$. Замена $y = e^{\int \sqrt{\lambda} x} \eta$ приводит уравнение к виду

$$(x - x_1)(x - x_2) \eta'' + 2\sqrt{\lambda}(x - x_1)(x - x_2) \eta' + \lambda [x_1 x_2 - x] \eta = 0. \quad (28)$$

При переходе $x_1 \rightarrow 0$, $x_2 \rightarrow 1$ получим, очевидно, снова уравнение (10).

Обозначим: $x_2 - x = z$; $x - x_1 = a - z$; $a = x_2 - x_1$, тогда

$$z(a - z) \eta'' - 2\sqrt{\lambda} z(a - z) \eta' + \lambda(x_2^2 - z) \eta = 0. \quad (29)$$

Выделим множитель $(a - z)$, чтобы обеспечить обращение в нуль функции η при $x = x_1$: $\eta = (a - z) W(z)$, тогда

$$z(a - z) W'' - 2z [1 + \sqrt{\lambda}(a - z)] W' + [(2\sqrt{\lambda} - \lambda)z + \lambda x_2^2] W = 0. \quad (30)$$

Функцию W берем в виде ряда $W = \sum_m b_m z^m$. Ряд начинается с $m = 1$, чтобы обеспечить обрыв решения на второй границе $x = x_2$.

Для коэффициента ряда получаем трехчленную рекуррентную формулу

$$b_{m+1} (m+1) m a + b_m [-m(m-1) - 2(1 + \sqrt{\lambda} a) m + \lambda x_2^2] + b_{m-1} [2\sqrt{\lambda} m - \lambda] = 0. \quad (31)$$

Если обозначить отношение $\gamma_m = \frac{b_{m+1}}{b_m}$ и $\gamma_{m-1} = \frac{b_m}{b_{m-1}}$, можно получить формулу в следующем виде

$$\gamma_{m-1} = \frac{2\sqrt{\lambda} m - \lambda}{[\lambda x_2^2 - m(m-1) - 2(1 + \sqrt{\lambda} a)m] \left\{ 1 + \frac{am(m+1)}{\lambda x_2^2 - m(m-1) - 2(1 + \sqrt{\lambda} a)m} \gamma_m \right\}} \quad (32)$$

или

$$\gamma_{m-1} = \frac{g_m}{1 + z_m \frac{g_{m+1}}{1 + z_{m+1}} \frac{g_{m+2}}{1 + \dots}}, \quad (33)$$

где

$$g_m = - \frac{2 \sqrt{\lambda} m - \lambda}{\lambda x_2^2 - m(m-1) - 2(1 + \sqrt{\lambda} a) m};$$
$$z_m = \frac{am(m+1)}{\lambda x_2^2 - m(m-1) - 2(1 + \sqrt{\lambda} a) m}. \quad (34)$$

Для первых двух коэффициентов получим связь в виде

$$b_2 = \frac{2(1 + \sqrt{\lambda}) - \lambda x_2^2}{2a} b_1. \quad (35)$$

Для нахождения λ (а, значит, и E) получается трансцендентное уравнение.

Для проверки наших рассуждений можно вычислить функции R_{nl} , пользуясь рекуррентной формулой (31) и известными выражениями E через n и p_z через l . Результаты вычислений приведены на рис. 1 (Функции, для которых $l \neq 0$).

Выводы

ψ -уравнение дает возможность построить новую физическую картину атома водорода. Хотя в смысле математической гибкости едва ли метод ψ -уравнения может конкурировать с уравнением Шредингера, однако новый подход к задачам квантовой механики может дать и новые результаты.

ЛИТЕРАТУРА

1. Б. Н. Родимов. Атомы и молекулы как автоколебательные системы. Труды 3-й межвузовской конференции по электронным ускорителям, Томск, 1961.

ИИИ при Томском политехническом институте.