

3. При движении вдоль оси x скорость определяется с точностью до 1 см/с. Определить неопределенность координаты: 1) для электрона, 2) для дробинки массой 0,1 г.

Ответ: 1) $\Delta x = 1,15$ см, 2) $\Delta x = 10^{-26}$ см.

4. Используя соотношение неопределенностей, оценить ширину одномерного потенциального ящика, в котором минимальная энергия электрона равна 10 эВ.

Ответ: $l = 0,123$ нм.

5. Электрон с кинетической энергией $T = 15$ эВ находится в металлической пылинке диаметром $d = 1$ мкм. Определить относительную неточность $\frac{\Delta v}{v}$, с которой может быть определена скорость электрона.

Ответ: $\frac{\Delta v}{v} = 1 \cdot 10^{-4}$.

6. Сравнить неопределенность при измерении скорости электрона атома водорода с величиной его скорости на первой боровской орбите.

Ответ: $\Delta v = v$.

Занятие № 11

Тема: Уравнение Шредингера.

Краткая теория

Основное уравнение нерелятивистской квантовой механики сформулировано Э. Шредингером и носит его имя. Уравнение Шредингера, зависящее от времени, имеет вид

$$-\frac{\hbar^2}{2m} \Delta \psi + U(x, y, z, t) \psi = i \hbar \frac{\partial \psi}{\partial t},$$

где $\hbar = \frac{h}{2\pi}$, m – масса частицы, Δ – оператор Лапласа

$\left(\Delta \psi = \frac{\partial^2 \psi}{\partial x^2} + \frac{\partial^2 \psi}{\partial y^2} + \frac{\partial^2 \psi}{\partial z^2} \right)$, i – мнимая единица ($i^2 = -1$), $U(x, y, z, t)$ –

потенциальная энергия частицы в силовом поле, в котором она движется, $\psi(x, y, z, t)$ – искомая волновая функция частицы, описывающая ее состояние.

Одномерное уравнение Шредингера для стационарных состояний:

$$\frac{\partial^2 \psi(x)}{\partial x^2} + \frac{2m}{\hbar^2} (E - U) \psi(x) = 0,$$

где E – полная энергия частицы, $U(x)$ – потенциальная энергия, $\psi(x)$ – координатная (или амплитудная) часть волновой функции.

Волновая функция, описывающая одномерное движение свободной частицы:

$$\psi(x,t) = A \exp \left[\frac{i}{\hbar} (px - Et) \right],$$

где A – амплитуда волны де Бройля, p – импульс частицы, E – энергия частицы.

Уравнение Шредингера справедливо для любой частицы, движущейся с малой (по сравнению со скоростью света) скоростью $v \ll c$. На волновую функцию ψ накладываются условия: 1) волновая функция должна быть конечной, однозначной и непрерывной, 2) производные $\frac{\partial \psi}{\partial x}$, $\frac{\partial \psi}{\partial y}$, $\frac{\partial \psi}{\partial z}$, $\frac{\partial \psi}{\partial t}$ должны быть непрерывны, 3) функция $|\psi|^2$ должна быть интегрируема (условие нормировки вероятностей).

Квадрат модуля ψ функции $|\psi|^2$ имеет смысл плотности вероятности, т.е. определяет вероятность нахождения микрочастицы в единичном объеме в окрестности точки с координатами (x, y, z) . Таким образом, физический смысл имеет не сама ψ -функция, а квадрат ее модуля $|\psi|^2$, которым задается интенсивность волн де Бройля.

Частица на скачке потенциальной энергии (рис. 11.1).

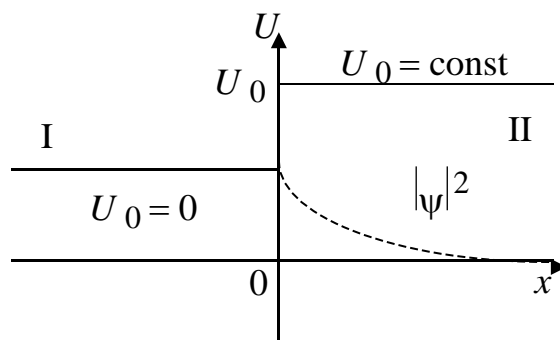


Рис. 11.1

$$U(x) = \begin{cases} 0 & \text{при } x < 0, \\ U_0 = \text{const} & \text{при } x > 0. \end{cases}$$

Уравнение Шредингера для стационарных состояний:

а) в области I ($x < 0$):

$$-\frac{\hbar^2}{2m} \cdot \frac{d^2\psi}{dx^2} = E\psi;$$

б) в области II ($x > 0$):

$$-\frac{\hbar^2}{2m} \cdot \frac{d^2\psi}{dx^2} + U_0\psi = E\psi.$$

Решение уравнения Шредингера (волновая функция)

а) в области I ($x < 0$):

$$\psi = A_1 e^{ikx} + A_2 e^{-ikx},$$

где $k^2 = \frac{2mE}{\hbar^2}$;

б) в области II ($x > 0$) решение уравнения зависит от знака разности ($E - U_0$):

1) если полная энергия частицы E больше потенциальной U_0 , то уравнение Шредингера имеет вид:

$$\frac{d^2\psi}{dx^2} + k^2\psi = 0,$$

где $k^2 = \frac{2m}{\hbar^2}(E - U_0)$, решение качественно аналогично решению для области I;

2) если полная энергия E меньше потенциальной, то уравнение Шредингера имеет вид:

$$\frac{d^2\psi}{dx^2} - \chi^2\psi = 0,$$

где $\chi^2 = \frac{2m}{\hbar^2}(U_0 - E)$.

Волновая функция в области II в случае $E < U_0$ монотонна:

$$\psi = B_1 e^{-\chi x} + B_2 e^{\chi x}.$$

В силу требования конечности волновой функции следует положить $B_2 = 0$.

Плотность вероятности $|\psi|^2$:

а) для области I ($x < 0$):

$$|\psi|^2 = \text{const};$$

б) для области II ($x > 0$):

1) в случае $E > U_0$:

$$|\psi|^2 = \text{const};$$

2) в случае $E < U_0$ экспоненциально убывает

$$|\psi|^2 = B_1^2 e^{-2\chi x}.$$

Примеры решения задач

Задача 11.1. Электрон находится в бесконечно глубоком одномерном прямоугольном потенциальном ящике шириной l . Написать уравнение Шредингера и его решение для области II ($0 \leq x \leq l$).

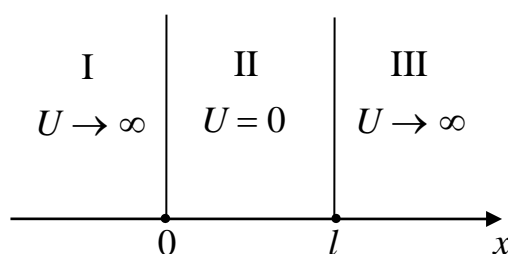


Рис. 11.1

Решение

В области II потенциальная энергия $U = 0$. Одномерное уравнение Шредингера для стационарных состояний при $U = 0$ имеет вид:

$$\psi'(x) + \frac{2m}{\hbar^2} E \psi(x) = 0.$$

Решение $\psi(x) = C_1 \sin kx + C_2 \cos kx$. Константы C_1 и C_2 определяем следующим образом. На границе «ямы» (при $x = 0$, $x = l$) непрерывная волновая функция должна обращаться в нуль. Граничные условия имеют вид:

$$\psi(0) = \psi(l) = 0.$$

Т.е. $C_2 = 0$. Тогда $\psi(x) = C_1 \sin kx$. Условие $\psi(l) = C_1 \sin kl = 0$ выполняется при $kl = n\pi$, где n – целые числа, т.е. $k = \frac{n\pi}{l}$.

Постоянную C_1 находим из условия нормировки, которое для данного случая запишется в виде:

$$C_1^2 \int_0^l \sin^2 \frac{n\pi}{l} x dx = 1.$$

Делаем преобразования левой части уравнения

$$\begin{aligned} C_1^2 \int_0^l \sin^2 \frac{n\pi}{l} x dx &= C_1^2 \int_0^l \frac{1 - \cos \frac{2n\pi x}{l}}{2} dx = \\ &= \frac{C_1^2}{2} \left[x - \frac{l}{2n\pi} \sin \frac{2n\pi x}{l} \right]_0^l = \frac{C_1^2}{2} l. \end{aligned}$$

Получаем

$$C_1^2 \frac{1}{2} l = 1,$$

отсюда

$$C_1 = \sqrt{\frac{2}{l}}.$$

Ответ: $\psi'(x) + \frac{2m}{\hbar^2} E\psi(x) = 0$, $\psi(x) = \sqrt{\frac{2}{l}} \sin \frac{n\pi}{l} x$ ($n = 1, 2, 3, \dots$).

Задача 11.2. Электрон находится в бесконечно глубоком одномерном прямоугольном потенциальном ящике шириной l . Вычислить вероятность того, что электрон, находящийся в возбужденном состоянии ($n = 2$), будет обнаружен в средней трети ящика.

Решение

$$n = 2$$

$$x_1 = \frac{l}{3}$$

$$x_2 = \frac{2l}{3}$$

$$W = ?$$

Вероятность W обнаружить частицу в интервале $x_1 < x < x_2$ определяется равенством:

$$W = \int_{x_1}^{x_2} |\psi_n(x)|^2 dx,$$

где $\psi_n(x)$ – нормированная собственная волновая функция, отвечающая данному состоянию.

Нормированная собственная волновая функция, описывающая состояние электрона в потенциальном ящике, имеет вид:

$$\psi_n(x) = \sqrt{\frac{2}{l}} \sin \frac{n\pi}{l} x.$$

Возбужденному состоянию ($n = 2$) отвечает собственная функция

$$\psi_2(x) = \sqrt{\frac{2}{l}} \sin \frac{2\pi}{l} x.$$

Подставляем $\psi_2(x)$ в подынтегральное выражение для функции W

$$W = \frac{2}{l} \int_{x_1}^{x_2} \sin^2 \frac{2\pi}{l} x dx.$$

Согласно условию задачи, $x_1 = \frac{l}{3}$ и $x_2 = \frac{2l}{3}$. Подставим эти пределы

интегрирования в выражение для W , произведем замену $\sin^2 \frac{2\pi}{l} x = \frac{1 - \cos \frac{4\pi}{l} x}{2}$ и разобьем интеграл на два:

$$\frac{1}{l} \int_{l/3}^{2l/3} \left(\frac{1}{2} - \frac{1}{2} \cos \frac{4\pi}{l} x \right) dx$$

$$\begin{aligned} W &= \frac{2}{l} \int_{l/3}^{2l/3} \sin^2 \frac{2\pi}{l} x dx = \frac{1}{l} \left\{ \int_{l/3}^{2l/3} dx - \int_{l/3}^{2l/3} \cos \frac{4\pi}{l} x dx \right\} = \\ &= \frac{1}{l} \left\{ \frac{l}{3} - \frac{l}{4\pi} \sin \frac{4\pi}{l} x \Big|_{l/3}^{2l/3} \right\} = \frac{1}{3} - \frac{1}{4\pi} \left(\sin \frac{8\pi}{3} - \sin \frac{4\pi}{4} \right). \end{aligned}$$

Так как $\sin \frac{8\pi}{3} = \sin \frac{\pi}{3}$, а $\sin \frac{4\pi}{3} = -\sin \frac{\pi}{3}$, получим:

$$W = \frac{1}{3} - \frac{1}{4\pi} \left(\sin \frac{\pi}{3} + \sin \frac{\pi}{3} \right) = \frac{1}{3} - \frac{1}{4\pi} \cdot 2 \sin \frac{\pi}{3} = \frac{1}{3} - \frac{\sqrt{3}}{4\pi} = 0,195.$$

Ответ: $W = 0,195$.

Задача 11.3. Частица находится в возбужденном состоянии ($n = 3$) в одномерном потенциальном ящике шириной l с абсолютно непроницаемыми стенками ($0 < x < l$). Определить вероятность обнаружения частицы в средней трети ящика.

Решение

$$n = 3$$

$$x_1 = \frac{l}{3}$$

$$x_2 = \frac{2l}{3}$$

$$W = ?$$

В одномерном случае вероятность dW обнаружения частицы в интервале dx можно определить по формуле:

$$dW = |\psi(x)|^2 dx,$$

где $|\psi(x)|^2$ – плотность вероятности.

Вероятность обнаружения частицы в средней трети ящика ($l/3 < x < 2l/3$) выражается через интеграл:

$$W = \int_{l/3}^{2l/3} |\psi(x)|^2 dx.$$

Собственная функция, описывающая возбужденное состояние частицы ($n = 3$) в потенциальном ящике, имеет вид:

$$\psi(x) = \sqrt{\frac{2}{l}} \sin \frac{3\pi}{l} x.$$

Находим искомое значение вероятности W

$$\begin{aligned} W &= \frac{2}{l} \int_{l/3}^{2l/3} \sin^2 \frac{3\pi}{l} x dx = \frac{2}{l} \int_{l/3}^{2l/3} \frac{1}{2} \left(1 - \cos \frac{6\pi x}{l} \right) dx = \\ &= \frac{1}{l} \left[\frac{l}{3} - \frac{l}{6\pi} (\sin 4\pi - \sin 2\pi) \right] = 0,33. \end{aligned}$$

Ответ: $W = 0,33$.