

PODSTAWY FIZYKI - WYKŁAD 8

PODSTAWY FIZYKI KWANTOWEJ

Piotr Niezurawski

pniez@fuw.edu.pl

Wydział Fizyki

Uniwersytet Warszawski

<http://www.fuw.edu.pl/~pniez/bioinformatyka/>

Fala płaska – grzbiety suną w prawo

λ – długość fali

T – okres fali

Przykład zespolonej fali płaskiej

$$\begin{aligned}\Psi(x,t) &= A \exp\left(i2\pi\left(\frac{x}{\lambda} - \frac{t}{T}\right)\right) \\ &= A \left[\cos\left(2\pi\left(\frac{x}{\lambda} - \frac{t}{T}\right)\right) + i \sin\left(2\pi\left(\frac{x}{\lambda} - \frac{t}{T}\right)\right) \right]\end{aligned}$$

Sprawdź, czy

$$\Psi(x, t \pm T) = \Psi(x, t)$$

$$\Psi(x \pm \lambda, t) = \Psi(x, t)$$

$$|\Psi(x, t)|^2 \equiv \Psi^* \Psi = |A|^2$$

Foton – kwant pola elektromagnetycznego

Energia fotonu

$$E_{\gamma} = hf$$

$h \approx 6,6 \cdot 10^{-34} \text{ J s} \approx 4,1 \cdot 10^{-15} \text{ eV s}$ – stała Plancka

$f = \frac{1}{T}$ – częstotliwość

Pęd fotonu

$$\begin{aligned} p_{\gamma} &= hf/c \\ &= \frac{h}{cT} = \frac{h}{\lambda} \end{aligned}$$

Przenieśmy opis falowy na elektron

Jak „wydobyć” λ oraz T z funkcji $\Psi(x,t)$ opisującej falę?

$$\frac{\partial \Psi}{\partial t} = -i2\pi \frac{1}{T} \Psi$$

Ale $1/T$ to częstotliwość, więc możemy łatwo uzyskać hf . Tworzymy operator

$$\hat{E} = i \frac{h}{2\pi} \frac{\partial}{\partial t}$$

Wtedy

$$\hat{E}\Psi = hf \Psi$$

Podobnie poszukujemy operatora pędu:

$$\frac{\partial \Psi}{\partial x} = i2\pi \frac{1}{\lambda} \Psi$$

Pęd to h/λ , a więc tworzymy operator

$$\hat{p}_x = -i \frac{h}{2\pi} \frac{\partial}{\partial x}$$

Wtedy

$$\hat{p}_x \Psi = \frac{h}{\lambda} \Psi$$

Jak uwzględnić masę elektronu?

W mechanice klasycznej dla punktu materialnego bez oddziaływań mamy

$$E_k = \frac{mv^2}{2} = \frac{p^2}{2m} = E$$

Próbujemy podobnie dla fali:

$$\hat{E}_k \Psi = \frac{\hat{p}^2}{2m} \Psi = \hat{E} \Psi$$

czyli

$$-\frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2}{\partial x^2} \Psi = i\hbar \frac{\partial}{\partial t} \Psi$$

gdzie $\hbar \equiv \frac{h}{2\pi}$

Przechodzimy do 3D i dodajemy oddziaływanie

Laplasjan

$$\Delta \equiv \frac{\partial}{\partial x^2} + \frac{\partial}{\partial y^2} + \frac{\partial}{\partial z^2}$$

E_p – energia potencjalna, na przykład dla układu elektron-proton

$$E_p = -k \frac{e^2}{r}$$

Równanie Schrödingera:

$$-\frac{\hbar^2}{2m} \Delta \Psi + E_p \Psi = i\hbar \frac{\partial}{\partial t} \Psi$$

Interpretacja Ψ

Ψ – funkcja falowa

Ψ to pełny opis układu

O ile to możliwe, normalizujemy funkcję falową poprzez całkę po objętości:

$$\int |\Psi|^2 dV = 1$$

i wtedy $|\Psi|^2$ jest *gęstością prawdopodobieństwa* znalezienia układu.

O wielkościach takich jak pęd, energia dowiadujemy się za pomocą operatorów, ale to opowieść na kiedy indziej.

Atom wodoru, stan podstawowy

Równanie Schrödingera dla bezspinowego elektronu w polu nieruchomego protonu.

$$-\frac{\hbar^2}{2m}\Delta\Psi - k\frac{e^2}{r}\Psi = i\hbar\frac{\partial}{\partial t}\Psi$$

Jeśli założymy, że Ψ opisuje stan o ustalonej energii E , czyli

$$\Psi = A\phi(x,y,z)\exp(-iEt/\hbar)$$

to otrzymujemy **stacjonarne równanie Schrödingera**, już bez czasu:

$$-\frac{\hbar^2}{2m}\Delta\phi - k\frac{e^2}{r}\phi = E\phi$$

Wyprawa w nieznane – czy równanie Schrödingera dla atomu wodoru spełnia

np. nieunormowana funkcja postaci

$$\Psi_1 = A \exp(-r/b) \exp(-iE_1 t/\hbar)$$

gdzie A, b, E_1 to na razie nieznane stałe? Otrzymujemy równanie bez czasu:

$$-\frac{\hbar^2}{2m} \Delta \exp(-r/b) - k \frac{e^2}{r} \exp(-r/b) = E_1 \exp(-r/b)$$

Mamy $r = (x^2 + y^2 + z^2)^{1/2}$, więc:

$$\begin{aligned} \frac{\partial}{\partial x} \exp(-r/b) &= -\frac{1}{b} \exp(-r/b) \frac{x}{r} \\ \frac{\partial^2}{\partial x^2} \exp(-r/b) &= -\frac{1}{b} \exp(-r/b) \left(-\frac{x^2}{br^2} + \frac{1}{r} - \frac{x^2}{r^3} \right) \end{aligned}$$

Podobnie z y oraz z . Po zsumowaniu:

$$\left(\frac{\partial^2}{\partial x^2} + \frac{\partial^2}{\partial y^2} + \frac{\partial^2}{\partial z^2} \right) \exp(-r/b) = -\frac{1}{b} \exp(-r/b) \left(-\frac{1}{b} + \frac{2}{r} \right)$$

Po wstawieniu do równania i uproszczeniu:

$$\frac{\hbar^2}{2mb} \left(-\frac{1}{b} + \frac{2}{r} \right) - k \frac{e^2}{r} = E_1$$

Żądamy, aby równanie Schrödingera było spełnione dla każdego r . Grupujemy:

$$\left(\frac{\hbar^2}{mb} - ke^2 \right) \frac{1}{r} - \frac{\hbar^2}{2mb^2} - E_1 = 0$$

A więc suma wyrazów zależnych od r musi $= 0$ oraz podobnie suma stałych $= 0$:

$$\frac{\hbar^2}{mb} - ke^2 = 0$$
$$-\frac{\hbar^2}{2mb^2} - E_1 = 0$$

Rozwiązujemy ten układ równań i otrzymujemy energię zaproponowanego stanu:

$$E_1 = -\frac{mk^2e^4}{2\hbar^2} \approx -13,6 \text{ eV}$$

Udało się – a nie było gwarancji, że założona funkcja spełni równanie.

Z ogólniejszych rozważań wynika, że jest to stan podstawowy, czyli o najniższej możliwej energii.

Podobnie można zrobić z funkcją

$$\Psi_2 = A'(1 + ar) \exp(-r/b')$$

Uzyskalibyśmy wtedy pierwszy stan wzbudzony, $n = 2$.

Ogólnie

$$E_n = -\frac{Ry}{n^2}$$

dla $n = 1, 2, 3, 4 \dots$, gdzie $Ry \approx 13,6 \text{ eV}$