## Proszę o uwagę



## 29. Równanie Schrödingera

#### Przykłady rozwiązania równania Schrödingera:

- cząstka swobodna,
- cząstka w studni potencjału,
- cząstka przechodząca przez bariera potencjału,
- efekt tunelowy.

W-29 - Kanon fizyki WAT, Wydział Nowych Technologii i Chemii, Instytut Fizyki Technicznej

#### Równanie Schrödingera dla cząstki swobodnej

Na poprzednim wykładzie pokazaliśmy, że w przypadku cząstki swobodnej, gdy nie działają na nią żadne siły, tzn. potencjał U(x) = 0 to równanie Schrödingera przyjmuje postać:

$$\frac{d^2\Psi}{dx^2} = -\frac{2m}{\hbar^2} [E - U(x)]\Psi \qquad \Longrightarrow \qquad \frac{d^2\Psi}{dx^2} = -\frac{2m}{\hbar^2} E\Psi = -k^2\Psi \qquad k = \sqrt{\frac{2m}{\hbar^2}} E$$
jego rozwiązaniem jest 
$$\Psi(x) = Ae^{ikx} + Be^{-ikx}$$

przyjmując że cząstka porusza się w kierunku dodatnich x (B=0), równanie zależne od czasu

 $\Psi(x,t) = \Psi(x)e^{-i\omega t} = Ae^{i(kx-\omega t)} \qquad |\Psi|^2 = \Psi^*\Psi = (Ae^{-i(kx-\omega t)})(Ae^{i(kx-\omega t)}) = A^2$ 

przedstawia falę rozchodzącą się w kierunku x o wektorze falowym k i długości  $\lambda$ 

 $k = rac{p}{\hbar}$   $\lambda = rac{h}{p}$ 

Czyli funkcją falową cząstki swobodnej jest fala płaska o długości  $\lambda$  określonej zależnością de Broglie'a.

Co będzie gdy cząstka nie będzie swobodna.

#### Cząstka w studni potencjału

Wykorzystamy równanie Schrödingera do opisu cząstki zamkniętej w jednowymiarowym pudełku (tzw. studni potencjału). Ten szczególny przypadek rozważa zachowanie się cząstek w stanach związanych, wprowadza pojęcie kwantyzacji energii cząstki i pozwala na zrozumienie budowy atomów i ciała stałego.



Załóżmy, że cząstka o masie *m* (np. elektron), może się poruszać wyłącznie wzdłuż osi x, zaś jej przemieszczanie się jest ograniczone do obszaru między ścianami (x = 0i x = L). Pomiędzy ścianami ( $x \in \langle 0, L \rangle$ ) cząstka porusza się swobodnie. Taki układ nazwiemy nieskończenie głęboką studnią kwantową (jamą potencjału).

Wartości potencjału w studni można zapisać w postaci: U(x) = 0 dla  $x \in \langle 0, L \rangle$  $U(x) = \infty$  dla wszystkich innych x.

Ponieważ cząstka nie może wydostać się na zewnątrz studni potencjału jej funkcja falowa  $\Psi(x)$ , a tym samym prawdopodobieństwo pojawienia się poza studnią wynosi 0.

 $\Psi(x) = 0$ dla  $x \in \langle -\infty, 0 \rangle$  $\Psi(x) = 0$ dla  $x \in \langle L, \infty \rangle$ 

## Równanie Schrödingera dla nieskończonej studni potencjału

W jednowymiarowej nieskończenie wysokiej studni potencjału cząstka może znajdować się tylko w obszarze 0 < x < L, stąd warunki brzegowe dla funkcji falowej

 $\Psi(0) = \Psi(L) = 0$ 

Równanie Schrödingera przy uwzględnieniu U(x) = 0 wewnątrz studni



U=∞

 $E \bigcirc$ 

U=0

0



indeks n oznacza, że funkcja falowa przypisana jest do n-tego poziomu energetycznego

## Równanie Schrödingera dla nieskończonej studni potencjału

Pełna postać funkcji falowej:

 $\Psi(x,t) = \Psi(x)e^{-i\omega t}$ 

 $\Psi_n(x,t) = C \sin(k_n x) \cdot e^{-i\omega_n t}$  go

$$E_n = n^2 \frac{\pi^2 \hbar^2}{2mL^2}$$

gdzie  $\begin{cases} k_n = \frac{n\pi}{L} \\ \omega_n = \frac{E_n}{\hbar} \end{cases}$ 





n = 3

50

x [pm]

n = 15

50

 $x \, [pm]$ 

 $\Psi_1^2$ 

100.

100

- wartości energii E<sub>n</sub> nazywamy wartościami własnymi
- odpowiadające im funkcje falowe  $\Psi_n$  funkcjami własnymi
- kwadrat modułu funkcji falowej określa prawdopodobieństwo położenia elektronu wewnątrz studni potencjału
- dla stanu 1 największe prawdopodobieństwo położenia elektronu jest w środku studni
- dla dużych wartości n rozkład prawdopodobieństwa staje się równomierny i zgodny z przewidywaniami fizyki klasycznej

## Wnioski

- energia jest skwantowana, cząstki mogą zajmować pewne poziomy energetyczne (n – liczba kwantowa)
- kwantyzacji podlega również pęd elektronu  $p_n = \hbar k_n = n \frac{\pi \hbar}{L}$
- cząstka nie może posiadać energii zerowej wynika z zasady nieoznaczoności

 $E = \frac{p^2}{2m} > 0$ 

 $\Delta x \Delta p \ge \hbar$   $\Delta x = L$   $\Delta p \ge \hbar/L$ 

stałą C wyznaczamy z warunku unormowania

$$\int_{0}^{L} \Psi \cdot \Psi^* dx = |C|^2 \int_{0}^{L} \sin^2\left(\frac{n\pi}{L}x\right) dx = 1$$
$$\int_{0}^{L} \sin^2\left(\frac{n\pi}{L}x\right) dx = \frac{L}{2}$$
$$C^2 \frac{L}{2} = 1$$
$$C = \sqrt{2/L}$$
$$\Psi_n(x) = \sqrt{\frac{2}{L}} \sin\left(\frac{n\pi}{L}x\right)$$

 dla obiektów klasycznych poszczególne poziomy są tak bliskie, że prawie nierozróżnialne

## Elektron w skończonej studni potencjału



 $E_3 = 280 \text{ eV}$ 

 $E_2 = 109 \text{ eV}$ 

 $E_1 = 24 \text{ eV}$ 

studnia potencjału o głębokości Uo



energia [eV]

0

wyniki zbliżone jak dla nieskończonej studni, lecz:

- fale materii wnikają w ściany studni
- ulletenergie dla każdego stanu są mniejsze niż w  $\infty$
- elektron o energii większej od U<sub>0</sub> nie jest zlokalizowany, jego energia nie jest skwantowana

#### Bariera potencjału

**Przykład klasyczny:** W celu zobrazowania zjawiska tunelowania rozważmy przypadek kulki toczącej się po powierzchni z energią kinetyczną 100 J. W pewnym momencie kulka napotyka wzniesienie. Energia potencjalna kulki na szczycie wzniesienia wynosi 10 J. A zatem kulka o energii kinetycznej równej 100 J z łatwością wtoczy się na szczyt wzniesienia i będzie kontynuowała swój ruch. W mechanice klasycznej prawdopodobieństwo pokonania wzniesienia przez kulkę wynosi dokładnie 1, co oznacza, że kulka mija wzniesienie i na pewno nie zawróci.

Jeżeli jednak napotkałaby przeszkodę o większej wysokości, taką, że do jej pokonania niezbędna byłaby energia 200 J, wówczas kulka podtoczyłaby się jedynie do pewnej wysokości, a następnie zatrzymała i stoczyła z powrotem. Energia bariery znacznie przewyższa jej energię całkowitą. Prawdopodobieństwo pokonania przeszkody wynosiłoby w tym przypadku 0.

A jak to wygląda z punktu widzenia mechaniki kwantowej?



## Bariera potencjału (cząstka nad barierą)

ruch cząstek w obszarze w którym bariera potencjału zmienia się skokowo

 $E>U_0$ 

**1** U=0

 $U=U_0$ 

X



#### Współczynnik transmisji T i odbicia R

ιì

$$\Psi_1 = A_1 e^{ik_1x} + A_1 \frac{k_1 - k_2}{k_1 + k_2} e^{-ik_1x}$$

współczynnik transmisji **T** to stosunek gęstość strumienia cząstek przechodzących do padających,

$$\Psi_2 = A_1 \frac{2k_1}{k_1 + k_2} e^{ik_2 x}$$

współczynnik odbicia R to stosunek odbitych do padających

$$T = -\frac{v_2 |A_2|^2}{v_1 |A_1|^2} \qquad v_1 = \frac{p_1}{m} = \frac{hk_1}{m} \qquad R = -\frac{v_1 |B_1|^2}{v_1 |A_1|^2} v_2 = \frac{p_2}{m} = \frac{hk_2}{m} \qquad R = -\frac{v_1 |B_1|^2}{v_1 |A_1|^2} r = \frac{k_2}{k_1} \left(\frac{2k_1}{k_1 + k_2}\right)^2 = \frac{4k_1 k_2}{(k_1 + k_2)^2} \qquad R = \left(\frac{k_1 - k_2}{k_1 + k_2}\right)^2 R + T = \left(\frac{k_1 - k_2}{k_1 + k_2}\right)^2 + \frac{4k_1 k_2}{(k_1 + k_2)^2} = \frac{(k_1^2 + k_2^2 - 2k_1 k_2) + 4k_1 k_2}{(k_1 + k_2)^2} = 1 \qquad R + T = 1$$

podejście falowe – fala świetlna odbija się od granicy dwóch ośrodków klasycznie – niemożliwe, cząstka nie odbije się lecąc nad siatką

#### Bariera potencjału (cząstka poniżej bariery)

 $\frac{d^2 \Psi_2}{dx^2} + \frac{2m}{\hbar^2} (E - U_o) \Psi_2 = 0$ 

(1)  $U=0^{U_0}$  $U=U_0$  (2) E<U<sub>o</sub> Х

U(x)

W obszarze T rozwiązanie się nie zmienia,  $\Psi_1(x) = A_1 e^{ik_1x} + B_1 e^{-ik_1x}$ natomiast w obszarze  $2 E < U_0$  i rozwiązanie opisane jest funkcją wykładniczą.

 $\chi = \frac{2m}{\hbar^2} (U_o - E) \qquad \frac{d^2 \Psi_2}{dx^2} - \chi^2 \Psi_2 = 0$  $\frac{d^2 \Psi_2}{dx^2} - \frac{2m}{\hbar^2} (U_o - E) \Psi_2 = 0$ Z warunku ograniczoności  $\Psi_2$  wynika  $A_2 = 0$  $\Psi_2(x) = A_2 e^{\chi x} + B_2 e^{-\chi x}$  $\Psi_2(x) = B_2 e^{-\chi x}$  $B_{1} = -\frac{k_{1} - i\chi}{k_{1} + i\chi} A_{1} \qquad R = \frac{B_{1}B_{1}^{*}}{A_{1}A_{1}^{*}} = 1$  $A_1 + B_1 = B_2$ z warunków brzegowych  $ik_1(A_1 - B_1) = -\chi B_2 \quad B_2 = \frac{2k_1}{k_1 + i\gamma} A_1$ całkowite odbicie dla x = 0

fala wchodząca do obszaru drugiego jest wykładniczo tłumiona i gęstość prawdopodobieństwa jest proporcjonalna do  $exp(-2\chi x)$ 



Cząstka odbija się od bariery niezależnie jaką posiada energię W przypadku gdy  $E < U_0$  cząstka częściowo wnika w obszar bariery ale następnie powraca (następuje całkowite odbicie cząstki R = 1)

U(x) 2 3 Bariera potencjału o U<sub>0</sub> skończonej szerokości U=0  $U=U_0$ U=0Dla obszarów 1 i 3  $U(x) = \begin{cases} 0 & \text{dla} & x < 0 \\ U_o & \text{dla} & 0 \le x \le L \\ 0 & \text{dla} & x > L \end{cases}$  $k = \left| \frac{2m}{\hbar^2} E \right|$  $\frac{d^2\Psi}{dx^2} + \frac{2m}{\hbar^2}E\Psi = 0$ Dla obszaru 2  $\Psi_1 = A_1 e^{ikx} + B_1 e^{-ikx}$  $\chi = \sqrt{\frac{2m}{\hbar^2}(U_o - E)}$  $\frac{d^2\Psi}{dx^2} - \frac{2m}{\hbar^2}(U_o - E)\Psi = 0$  $\Psi_2 = A_2 e^{\chi x} + B_2 e^{-\chi x}$  $\Psi_3 = A_3 e^{ikx}$   $B_3 = 0$  bo brak fali odbitej Współczynnik transmisji bariery jest równy w przybliżeniu  $T \approx e^{-\frac{2L}{\hbar}\sqrt{2m(U_o - E)}}$  $T = \frac{v_3}{v_1} \frac{A_3 A_3^*}{A_1 A_1^*} = \frac{A_3 A_3^*}{A_1 A_1^*}$  $T \approx e^{-2\chi L}$  czyli

Ze względu na wykładniczą postać wartość T jest bardzo czuła na trzy zmienne: masę cząstki m, szerokość bariery L i różnicę energii U<sub>o</sub>-E

# Efekt tunelowy - przenikanie cząstki przez barierę potencjału



- prawdopodobieństwo przejścia przez barierę potencjału zależy od L i U<sub>o</sub>
- szybko maleje ze wzrostem jej szerokości i wysokości
- wg. mechaniki klasycznej przenikanie przez barierę jest niemożliwe
- energia cząstki, w odróżnieniu od studni potencjału nie jest skwantowana

•⁄X

## Bariera potencjału o skończonej szerokości



## klasyczna

#### kwantowa

#### Przykłady efektu tunelowego

- Dioda tunelowa (efekt tunelowy w złączu p-n) Nagroda Nobla 1973r
  - Esaki tunelowanie w półprzewodnikach np. diody tunelowe
  - Giaever tunelowanie w nadprzewodnikach
  - Josephson złącze Josephsona, szybki przełącznik kwantowy
- Skaningowy Mikroskop Tunelowy
  - Binning i Rohrer Nagroda Nobla 1986r



## **Skaningowy Mikroskop Tunelowy (STM)**

Tunelowanie elektronów przy powierzchni metali jest podstawą fizyczną działania skaningowego mikroskopu tunelowego (ang. *scanning tunneling microscope*, STM), wynalezionego w 1981 roku przez Binniga i Rohrera.

STM składa się z:

- sondy skanującej (np. igła wykonana z wolframu, platyny z irydem lub złota),
- stolika piezoelektrycznego, odpowiedzialnego za pozycjonowanie sondy
- komputera, na którym można oglądać otrzymany obraz.





Do badanej próbki przyłożone jest stałe napięcie, a podczas ruchu sondy nad powierzchnią próbki rejestrowany jest prąd tunelowy dla kolejnych położeń igły względem próbki. Natężenie prądu zależy od prawdopodobieństwa tunelowania elektronów z powierzchni próbki do igły, co z kolei jest uwarunkowane wysokością sondy nad próbką.

## Skaningowy Mikroskop Tunelowy (STM)

Natężenie prądu w konkretnym punkcie (*x*, *y*) dostarcza informacji na temat chwilowej wysokości sondy nad próbką. W ten sposób może powstać niezwykle dokładna mapa powierzchni próbki. Obrazy otrzymane za pomocą STM są przetwarzane i wyświetlane na ekranie komputera. Obraz STM pozwala wyznaczyć topografię powierzchni próbek rożnych materiałów i wskazać, na ile jest płaska, a na ile pagórkowata.





Obraz nanorurki węglowej otrzymany za pomocą STM. Obrazy otrzymane za pomocą STM są w skali odcieni szarości, kolor dodaje się podczas obróbki.

Badania prowadzone przy użyciu mikroskopu tunelowego mają bardzo dużą rozdzielczość: 0,001nm, co stanowi 1% średniego promienia atomu. W ten sposób możemy obserwować pojedyncze atomy na powierzchni próbki.

#### Podsumowanie

- Cząstka swobodna energia dowolna, fala płaska
- Cząstka w studni potencjału kwantowanie energii
- Efekt tunelowy przejście cząstki przez barierę potencjału
- Przykłady dioda tunelowa, skaningowy mikroskop tunelowy

## Dziękuję za uwagę