

**Równanie fali**

W punkcie  $x=0$  znajduje się źródło fali powodujące zaburzenia ośrodka wg równania

$$y(0, t) = A \cos(\omega t + \phi)$$

Zaburzenie to dociera do punktu  $x=b$  po czasie

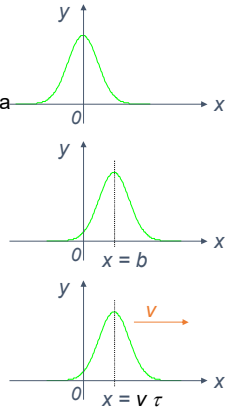
$$\tau = \frac{x}{v} = x \frac{2\pi T}{2\pi T v} = x \frac{2\pi}{\lambda} \cdot \frac{T}{2\pi} = \frac{k}{\omega} x$$

Zmiany w punkcie  $x=b$  są opóźnione o  $\tau$  względem zmian w punkcie  $x=0$

$$y(x, t) = A \cos(\omega(t - \tau) + \phi)$$

$$y(x, t) = A \cos(\omega t - kx + \phi)$$

$$y(x, t) = A \cos(-(-\omega t + kx - \phi)) = A \cos(kx - \omega t - \phi)$$



**Funkcja falowa**

Zgodnie z hipotezą de Broglie'a, cząstki takie jak elektron czy proton, mają własności falowe.

Własności falowe cząstki (lub innego obiektu) w mechanice kwantowej opisuje tzw. **funkcja falowa**  $\Psi(x,t)$  :

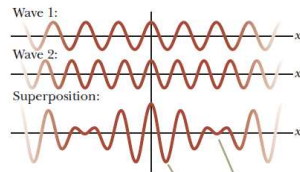
- zawiera w sobie wszystkie informacje o obiekcie (np. cząstce)
- w ogólnym przypadku jest to funkcja zespolona współrzędnych przestrzennych oraz czasu
- musi być funkcją ciągłą, a także musi mieć ciągłą pochodną
- Kwadrat modułu funkcji falowej

$$|\psi|^2 = \psi^* \psi$$

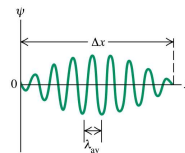
jest **gęstością prawdopodobieństwa** znalezienia cząstki w chwili  $t$  w pewnym punkcie przestrzeni

$$pr_{\Delta V} = |\psi|^2 \Delta V$$

**Cząstka swobodna - paczka falowa**



$$\Psi(x) = \sum_i A(\lambda_i) \sin \frac{2\pi}{\lambda_i} x$$



**Zasada nieoznaczoności**

- Fizyka klasyczna
  - dokładność pomiaru jest zdeterminowana jedynie jakością aparatury pomiarowej
  - Nie ma teoretycznych ograniczeń na dokładność z jaką mogą być wykonane pomiary
- Mechanika kwantowa
  - Obowiązuje **zasada nieoznaczoności**: pewnych wielkości fizycznych nie można zmierzyć równocześnie z dowolną dokładnością

Zasada nieoznaczoności dla równoczesnego pomiaru pędu i położenia:

$$\Delta x \Delta p_x \geq \hbar / 2$$

**Przykład.** Zmierzone z dokładnością  $\pm 0.001$  m/s prędkość elektronu. Z jaką maksymalną dokładnością można było wyznaczyć położenie tego elektronu?

$$\Delta x \geq \frac{\hbar}{2\Delta p} = 5.8 \text{ cm}$$

## Zasada nieoznaczoności

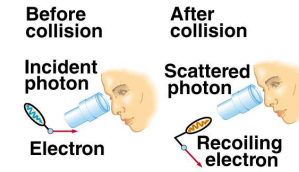
- Prędkość kuli o masie  $m=6\text{kg}$  zmierzono z dokładnością do  $0.001\text{ m/s}$

$$\Delta p = m\Delta v$$

- Dokładność wyznaczenia położenia:

$$\Delta x \geq \frac{\hbar}{2\Delta p} = 8.8 \times 10^{-33} \text{ m}$$

## Zasada nieoznaczoności – inna interpretacja



Proces pomiaru zaburza stan układu

## Zasada nieoznaczoności dla energii

W 1927 roku Heisenberg sformułował fundamentalną własność mechaniki kwantowej, która mówi, że niemożliwe jest dokładne **równoczesne** zmierzenie energii jak i czasu. Im dokładniej określimy jedno, tym mniej wiemy o drugim. Nazywane jest to **Zasadą Nieoznaczoności Heisenberga**.

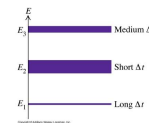
Matematyczna formuła jest następująca.

$$\Delta E \Delta t \geq \hbar/2$$

## Zasada nieoznaczoności energii

Zasada nieoznaczoności dla równoczesnego pomiaru energii i czasu:

$$\Delta E \Delta \tau \geq \hbar/2$$



**Przykład:** Czas przebywania atomu sodu w stanie wzbudzonym zmierzono z dokładnością  $\Delta t = 1.6 \cdot 10^{-8} \text{ s}$ . Z jaką maksymalną dokładnością można było wyznaczyć wartość energii tego stanu?

$$\Delta E \geq \frac{\hbar}{2\Delta t} = \frac{6.6 \cdot 10^{-16} \text{ eV} \cdot \text{s}}{2 \cdot 1.6 \cdot 10^{-8} \text{ s}} \approx 2 \cdot 10^{-8} \text{ eV}$$

### Zasada nieoznaczoności dla energii

**Przykład 1:** Czy jest możliwe aby **zaobserwowano**, że w pewnym miejscu w próżni pojawiła się znikąd cząstka o energii  $10^{-8}$  eV, a następnie zniknęła po czasie  $\Delta t = 1.6 \cdot 10^{-9}$  s ?

Aby można było zaobserwować taką cząstkę jej energia musi być większa niż:

$$\Delta E \geq \frac{\hbar}{2\Delta t} \approx 2 \cdot 10^{-7} \text{ eV}$$

Nie można zaobserwować istnienia takiej cząstki.

Czy jednak takie procesy mogą zachodzić??

Odpowiedź: Tak . Energia cząstki jest mniejsza od nieoznaczoności wynikającej z zasady nieoznaczoności . Jej pojawienie się nie przeczy zasadzie zachowania energii. Cząstki takie nazywamy **cząstkami wirtualnymi**.

### Zasada nieoznaczoności energii

**Przykład 2:** Analizując pewne zjawisko do wyjaśnienia jego własności założono, że w próżni pojawiła się znikąd cząstka i zniknęła po czasie  $\Delta t = 1.6 \cdot 10^{-8}$  s. Jej energia całkowita wynosiła  $10^{-8}$  eV. Czy jest to możliwe?

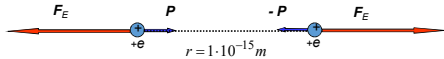
Zasada nieoznaczoności dla równoczesnego pomiaru energii i czasu:

$$\Delta E \Delta \tau \geq \hbar / 2$$

$$\Delta E \geq \frac{\hbar}{2\Delta t} \approx 2 \cdot 10^{-8} \text{ eV}$$

Odpowiedź: Tak . Energia cząstki jest mniejsza od nieoznaczoności wynikającej z zasady nieoznaczoności, zatem taka cząstka mogła powstać, ale jej czas życia musiał być mniejszy niż 16 ns.

### Co trzyma protony w jądrze He ???



Siła grawitacji  $P = 6.67 \cdot 10^{-11} \frac{(9.1 \cdot 10^{-31})^2}{(10^{-15})^2} = 5.52 \cdot 10^{-41} \text{ N}$

Siła elektrostatyczna  $F_E = \frac{1}{4\pi \cdot 8.85 \cdot 10^{-12}} \cdot \frac{(1.6 \cdot 10^{-19})^2}{(10^{-15})^2} = 230 \text{ N}$

$F_E \gg P$   $\Rightarrow$  istnieje zatem jakieś inne oddziaływanie

### Oddziaływanie jądrowe

Sily jądrowe są :

- krótkozasięgowe - ich zasięg działania jest rzędu  $10^{-15}$  m,
- niezależne od ładunku elektrycznego,
- wykazują własność wysycenia, tzn. każdy nukleon oddziałuje tylko z ograniczoną liczbą innych nukleonów.

**Oddziaływanie jądrowe**

Presumed basketball and player

Pion  $\pi^0$   
Masa  $268 m_e$   
 $\tau = 8,4 \cdot 10^{-7} s$

**Oddziaływanie jądrowe**

Presumed basketball and player

Pion  $\pi^+$   
Masa  $280 m_e = 140 \text{ MeV}$   
 $\tau = 2,6 \cdot 10^{-8} s$

**Skąd się bierze się pion w protonie ?**

W 1927 roku Heisenberg sformułował fundamentalną własność mechaniki kwantowej, która mówi, że niemożliwe jest dokładne **równoczesne** zmierzenie energii jak i czasu. Im dokładniej określimy jedno, tym mniej wiemy o drugim. Nazywane jest to **Zasadą Nieoznaczoności Heisenberga**.

Matematyczna formuła jest następująca.

$$\Delta E \Delta t \geq \hbar/2$$

**Zasięg oddziaływania**

Czy piony są „rzeczywistymi” cząstkami ??? Nie. To są cząstki **wirtualne**

Energia pionu  $\pi^+$   $E=mc^2 = 2,4 \cdot 10^{-11} \text{ J}$

Jak długo może taki pion istnieć ?

**Maksymalny czas życia**  $\tau = \frac{h}{2\pi E} = 4 \cdot 10^{-24} s$

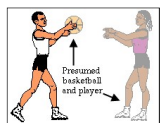
**Maksymalna do przebycia droga**

$$s = \tau \cdot c = 1,4 \cdot 10^{-15} m$$

Sily jądrowe są :  
**krótkozasięgowe** - ich zasięg działania jest rzędu  $10^{-15} m$ ,

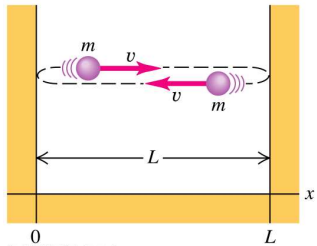
### Oddziaływania elementarne

- oddziaływanie grawitacyjne
- oddziaływanie elektromagnetyczne
- oddziaływanie jądrowe



### Cząstka w studni potencjału

1. Przypadek klasyczny



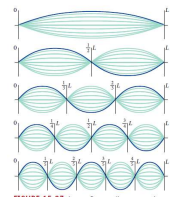
Copyright © Addison Wesley Longman, Inc.

Znajdująca się w głębokiej studni piłka może posiadać **dowolną** energię kinetyczną.

W szczególnym przypadku gdy znajduje się w spoczynku na dnie studni posiada energię całkowitą równą **zeru**.

### Fale stojące - przypomnienie

- Rozpatrzmy interferencję dwu fal o jednakowych częstotliwościach, rozchodzących się w przeciwnych kierunkach



$$y_R(x,t) = A \sin(kx - \omega t)$$

$$y_L(x,t) = A \sin(kx + \omega t)$$

Ponieważ

$$\sin(\alpha) + \sin(\beta) = 2 \sin\left(\frac{\alpha + \beta}{2}\right) \cos\left(\frac{\alpha - \beta}{2}\right)$$

$$y_{SUM}(x,t) = \underbrace{2A \sin(kx)}_{\text{amplituda}} \underbrace{\cos(\omega t)}_{\text{Część oscylacyjna}}$$

amplituda jest zerowa w punktach dla których  $kx_{min} = 0 + n\pi$ , czyli

$$x_{min} = \frac{\pi}{k} n = n \cdot \frac{\lambda}{2}$$

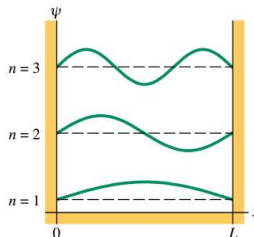
Odległość pomiędzy punktami o zerowej amplitudzie

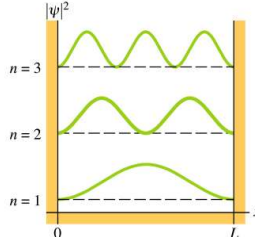
$$\Delta x_{min} = \frac{\lambda}{2} (n + 1) - n \cdot \frac{\lambda}{2} = \frac{\lambda}{2}$$

### Cząstka w studni potencjału - wnioski

Funkcja falowa :  $\Psi_n = \sqrt{\frac{2}{L}} \sin(kx)$

Wewnątrz studni powstaje fala stojąca materii z węzłami na brzegach studni.





$$pr_{\Delta V} = |\Psi|^2 \Delta V$$

### Elektron w nieskończonej studni potencjału

Wewnątrz studni powstaje fala stojąca materii z węzłami na brzegach studni.

$$\Psi(x) = A \sin(kx) = A \sin\left(\frac{2\pi}{\lambda} x\right) \quad E_k = \frac{mv^2}{2} = \frac{m^2 v^2}{2m} = \frac{p^2}{2m}$$

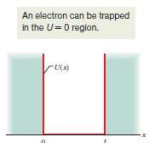
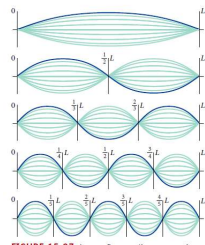


Figure 39-1 The electric potential energy  $U(x)$  of an electron confined to the central cylinder of the idealized trap of Fig. 39-1. We see that  $U=0$  for  $0 < x < L$ , and  $U \rightarrow \infty$  for  $x < 0$  and  $x > L$ .



$$L = n \Delta x_{zero} = n \frac{\lambda_m}{2}$$

$$\lambda_m = \frac{2L}{n}$$

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

$$\lambda_m = \frac{h}{p} \Rightarrow p = \frac{h}{\lambda_m}$$

$$E = \frac{p^2}{2m} = \frac{h^2}{2m\lambda_m^2}$$

$$E = \frac{p^2}{2m} = \frac{h^2}{8mL^2} n^2$$

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

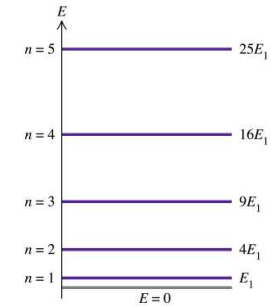
### Cząstka w studni potencjału -wnioski

W nieskończonej studni potencjału energia cząstki może przyjmować tylko pewne ściśle określone, różne od zera wartości:

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

gdzie  $n = 1, 2, 3, \dots$

$$\Psi(x) = A \sin(kx)$$



### Cząstka w studni potencjału -wnioski

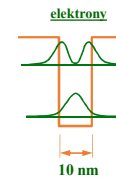
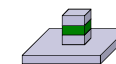
Czy energia może być równa zero?

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

$$E = 0 \Rightarrow n = 0$$

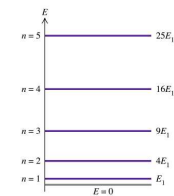
Wewnątrz studni nie ma cząstki


Prawdopodobieństwo znalezienia cząstki o zerowej energii wynosi zero.



Poziomy energetyczne elektronu można kontrolować wielkością i kształtem kropki

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





? These containers hold solutions of microscopic semiconductor particles of different sizes. The particles glow when exposed to ultraviolet light; the smallest particles glow blue and the largest particles glow red. Why?

### Kwantowanie energii

- Energia dowolnego obiektu jest skwantowana. Obiekt znajduje się na jednym z dozwolonych poziomów energetycznych
- Zmiana energii układu może odbywać się wyłącznie porcjami - *kwantami*
- W makroświecie odległość pomiędzy najbliższymi poziomami energetycznymi jest niemiernie mała

### Cząstka w studni potencjału -wnioski

Przykład 1

Pyłek o masie 1 g w studni o szerokości 1 cm

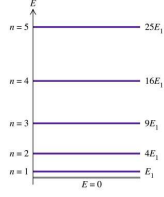
a) minimalna energia

$$E_1 = \frac{h^2}{8mL^2} = \frac{(6.63 \cdot 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{s})^2}{8 \cdot 10^{-6} \text{ kg} \cdot 10^{-2} \text{ m}} = 5.49 \cdot 10^{-58} \text{ J} = 3.43 \cdot 10^{-39} \text{ eV}$$

b) nr poziomu gdy porusza się z prędkością 3cm/s

$$E_n = \frac{1}{2}mv^2 = 4.5 \cdot 10^{-10} \text{ J}$$

$$E_n = n^2 E_1 \Rightarrow n = \sqrt{E_n / E_1} = 9.05 \cdot 10^{23}$$

$$E_{n+1} - E_n = (2n + 1)E_1 \approx 6.2 \cdot 10^{-15} \text{ eV}$$


### Cząstka w studni potencjału -wnioski

Przykład 2

Elektron o masie  $9.11 \cdot 10^{-31} \text{ g}$  w studni o szerokości 2 nm.

a) minimalna energia

$$E_1 = \frac{h^2}{8mL^2} = \frac{(6.63 \cdot 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{s})^2}{8 \cdot (9.11 \cdot 10^{-34} \text{ kg}) \cdot (2 \cdot 10^{-10} \text{ m})} = 1.51 \cdot 10^{-18} \text{ J} = 0.09 \text{ eV}$$

b) poziomy drugi i trzeci

$$E_2 = 4 \cdot E_1 = 0.36 \text{ eV}$$

$$E_3 = 9E_1 = 0.81 \text{ eV}$$

$$E_2 - E_1 = 0.27 \text{ eV} \quad \text{Daleka podczerwień}$$