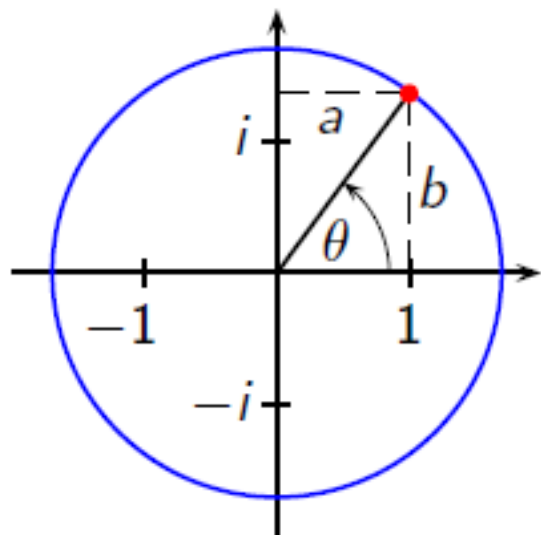


Podstawy Fizyki

dla Informatyki

Stanisław Drożdż
Katedra Informatyki PK

Liczby zespolone



Płaszczyzna liczb
zespolonych

Definicje

Liczba zespolona z ma postać:

$$z = a + ib,$$

gdzie a, b są rzeczywiste,

i jest liczbą urojoną: $i^2 = -1$

z^* — liczba sprzężona do z :

$$z^* = a - ib$$

Wartość bezwzględna liczby z :

$$|z| = \sqrt{z z^*}$$

- $|z|^2 = (a + ib)(a - ib) = a^2 + b^2$

- Postać geometryczna:

$$z = |z|(\cos \theta + i \sin \theta) = |z|e^{i\theta}$$

np. pierwiastki liczby -1 :

$$i = e^{i\pi/2}, \quad -i = e^{-i\pi/2}$$

Funkcja falowa

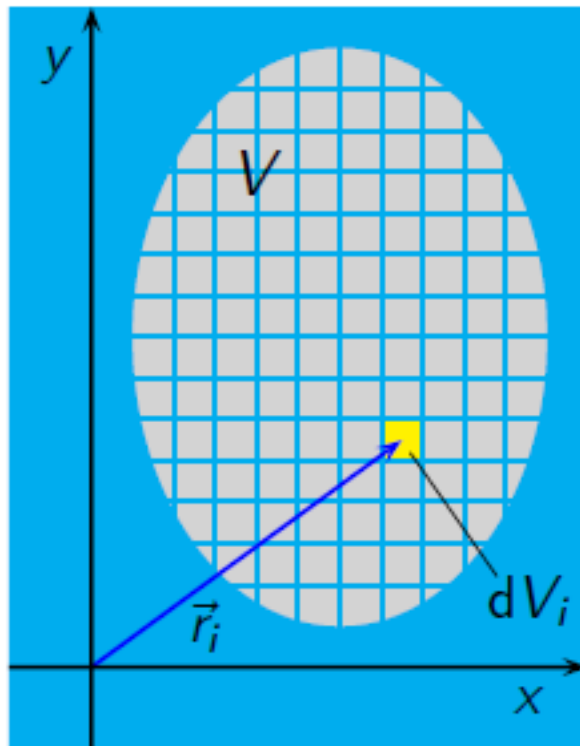
- Fale materii opisywane są przez **funkcję falową** $\Psi(\vec{r}, t)$, która jest zwykle funkcją zespoloną.
- Funkcja Ψ nie ma zatem bezpośredniego sensu fizycznego, natomiast

Interpretacja Maxa Borna:

Prawdopodobieństwo znalezienia cząstki w małej objętości dV wokół punktu \vec{r} jest równe $|\Psi(\vec{r}, t)|^2 dV$.

- Funkcja $|\Psi(\vec{r}, t)|^2$ jest **gęstością prawdopodobieństwa**.

Normalizacja funkcji falowej



- Prawdopodobieństwo znalezienia cząstki w dopuszczalnej przestrzeni V jest **równe jedności**

$$\sum_i |\Psi(\vec{r}_i, t)|^2 dV_i = 1.$$

Jest to tzw. normalizacja Ψ do jedności.

- W granicy $dV_i \rightarrow 0$ otrzymujemy **całkę objętościową** (potrójną):

$$\lim_{dV_i \rightarrow 0} \sum_i |\Psi|^2 dV_i = \iiint_V |\Psi|^2 dV.$$

Równanie Schrödingera

- Fale materii spełniają **równanie falowe** wprowadzone przez Erwina Schrödingera w 1926 r.

Równanie falowe dla cząstki o masie m :

$$\mathcal{H}\psi(\vec{r}, t) = i\hbar \frac{\partial}{\partial t} \psi(\vec{r}, t),$$

$$\text{gdzie } \mathcal{H} = -\frac{\hbar^2}{2m} \nabla^2 + U(\vec{r}, t).$$

- \mathcal{H} jest **operatorem całkowitej energii** cząstki, zwany Hamiltonianem.
- $-\hbar^2 \nabla^2 / (2m)$ — operator energii kinetycznej cząstki.
- $\vec{p} = -i\hbar \nabla$ — operator pędu cząstki ($E_k = p^2 / 2m$).
- $\nabla = \hat{i} \frac{\partial}{\partial x} + \hat{j} \frac{\partial}{\partial y} + \hat{k} \frac{\partial}{\partial z}$, $\nabla^2 = \frac{\partial^2}{\partial x^2} + \frac{\partial^2}{\partial y^2} + \frac{\partial^2}{\partial z^2}$.

Rozdzielenie zmiennych \vec{r} i t

Metoda rozdzielenia zmiennych:

Jeśli energia potencjalna nie zależy jawnie od czasu, to rozwiązania równania Schrödingera szukamy w postaci:

$$\Psi(\vec{r}, t) = f(t)\psi(\vec{r}).$$

- Wtedy równanie Schrödingera można przekształcić do postaci:

$$i\hbar \frac{1}{f(t)} \frac{df(t)}{dt} = \frac{1}{\psi(\vec{r})} \mathcal{H}(\vec{r})\psi(\vec{r}).$$

- Ta równość jest spełniona jeśli funkcje po prawej i lewej stronie są **równe pewnej stałej E !**

Zależność czasowa funkcji falowej

- Zatem

$$i\hbar \frac{df(t)}{dt} = Ef(t) \quad \text{oraz} \quad \mathcal{H}\psi(\vec{r}) = E\psi(\vec{r}).$$

- Równanie dla funkcji $f(t)$ możemy zapisać w formie

$$\frac{1}{f} df = -i \frac{E}{\hbar} dt.$$

- Całkując obustronnie mamy:

$$\int \frac{1}{f} df = -i \frac{E}{\hbar} \int dt,$$

$$\ln f = -i \frac{E}{\hbar} t + C'.$$

Stąd $f(t) = \exp(C') \exp(-iEt/\hbar) = C \exp(-iEt/\hbar).$

- $|f(t)|^2 = |C|^2 \Rightarrow |f(t)|^2$ nie zależy od czasu!

Niezależne od czasu równanie Schrödingera

- Rozwiązanie równania Schrödingera, gdy operator energii potencjalnej U **nie zależy** od czasu, przyjmuje postać:

$$\Psi(\vec{r}, t) = \psi(\vec{r}) C \exp(-iEt/\hbar) = \psi(\vec{r}) \exp(-iEt/\hbar),$$

gdzie stałą C włączamy do definicji funkcji $\psi(\vec{r})$.

- Funkcja $\psi(\vec{r})$ spełnia

Niezależne od czasu równanie Schrödingera:

$$\mathcal{H}\psi(\vec{r}) = E\psi(\vec{r}).$$

- Jest to tak zwane **równanie własne** dla operatora energii \mathcal{H} .
- E jest rzeczywistą **wartością własną** operatora \mathcal{H} .
- W fizyce kwantowej wartości własne są wartościami, które **obserwujemy w doświadczeniach**.