# Monte Carlo: symulacja procesu Wienera, wyznaczanie współczynnika dyfuzji, symulacja procesu dyfuzji i absorpcji

Filip Brodacz

17 kwietnia 2025

## 1 Wstęp teoretyczny

Celem niniejszych symulacji jest numeryczne modelowanie zjawiska dyfuzji w dwóch wariantach: w układzie otwartym (proces Wienera) oraz w układzie zamkniętym z absorpcją. W obu przypadkach ruch cząstek opisywany jest jako proces stochastyczny, a ich ewolucja w czasie pozwala na wyznaczenie charakterystyk takich jak współczynniki dyfuzji czy liczba aktywnych cząstek.

#### 1.1 Dyfuzja w układzie otwartym (proces Wienera)

Podstawą teoretyczną procesu jest jednowymiarowe równanie dyfuzji:

$$\frac{\partial u}{\partial t} = D \frac{\partial^2 u}{\partial x^2}$$

gdzie u(x,t) to gęstość cząstek, a D to współczynnik dyfuzji. Dla warunku początkowego w postaci źródła punktowego:

$$u(x = x_0, t = 0) = \delta(x - x_0)$$

rozwiazaniem równania jest funkcja Gaussa:

$$u(x,t) = \frac{1}{\sigma_t \sqrt{2\pi}} \exp\left(-\frac{(x-x_0)^2}{2\sigma_t^2}\right), \quad \sigma_t = \sqrt{2Dt}$$

Proces ten można zasymulować, aktualizując położenia cząstek zgodnie z rozkładem normalnym:

$$X_i(t + \Delta t) = X_i(t) + \Delta X, \quad \Delta X \sim \mathcal{N}(0, \sigma_{\Delta t}), \quad \sigma_{\Delta t} = \sqrt{2D\Delta t}$$

oraz analogicznie dla współrzednej y. Dla dużej liczby cząstek można wyznaczyć współczynniki dyfuzji:

$$D_{xx}(t) = \frac{\langle x^2(t) \rangle - \langle x(t) \rangle^2}{2t}, \quad D_{yy}(t) = \frac{\langle y^2(t) \rangle - \langle y(t) \rangle^2}{2t}$$

$$D_{xy}(t) = \frac{\langle x(t)y(t)\rangle - \langle x(t)\rangle\langle y(t)\rangle}{2t}$$

W celu ograniczenia fluktuacji wartości tych współczynników można wykonać uśrednienie w przedziale czasowym  $[t_A, t_B]$ :

$$\langle D_{\alpha\beta} \rangle = \frac{1}{N_t} \sum_{k=1}^{N_t} D_{\alpha\beta}(t_k)$$

## 1.2 Dyfuzja z absorpcją w układzie zamkniętym

W drugim zadaniu rozważamy cząstki poruszające się w ograniczonym geometrycznie obszarze kołowym (promień  $R_r$ ), ze źródłem cząstek znajdującym się w jego wnętrzu. Nowe cząstki dodawane są z wydajnością:

$$\omega = \frac{\Delta n}{\Delta t}$$

Ruch cząstki opisywany jest tak jak poprzednio, natomiast jej trajektoria może zakończyć się w przypadku przecięcia przez obszar absorbenta – innego koła o promieniu  $R_a$ .

Jeśli czastka uderzy w brzeg głównego obszaru, odbija się zgodnie z zasada:

kat padania = kat odbicia

Symulacja pozwala na wyznaczenie liczby aktywnych cząstek n(t) w czasie oraz analizę wpływu parametrów  $\omega$  i  $R_a$  na stan stacjonarny tego układu.

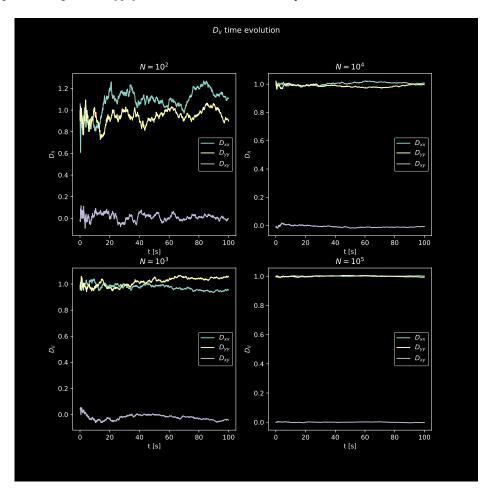
Dzięki analizie n(t) oraz wizualizacji rozkładu cząstek w różnych chwilach czasowych możliwe jest zrozumienie dynamiki układów dyfuzyjnych z ograniczonymi warunkami brzegowymi i procesami absorpcji.

## 2 Wyniki

## 2.1 Zależność $D_{ii}$ od czasu symulacji

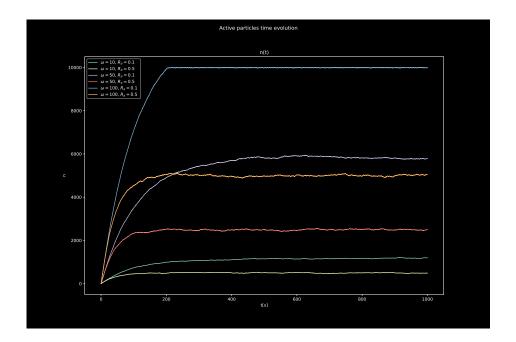
Na rysunku przedstawiono zależność współczynnika dyfuzji  $D_{ii}$  od czasu symulacji dla układu otwartego (proces Wienera). Ruch cząstek modelowany był jako suma niezależnych przyrostów  $\Delta x$  i  $\Delta y$ , losowanych z rozkładu normalnego o zerowej średniej i wariancji proporcjonalnej do  $\Delta t$ . W rezultacie obserwujemy, że dla rosnącej liczby cząstek wartości  $D_{xx}$  i  $D_{yy}$  stabilizują się wokół wartości 1.0, natomiast  $D_{xy}$  fluktuuje wokół zera, co potwierdza brak korelacji między składowymi ruchu w kierunku x i y.

Wartości  $D_{xx}$  oraz  $D_{yy}$  wykazują zbliżony przebieg, co sugeruje izotropowość procesu dyfuzji, przy założeniu, że układ nie wprowadza preferencyjnych kierunków ruchu dla cząstek.



#### 2.2 Zależność n(t) dla różnych parametrów

Na wykresach przedstawiono zależność liczby aktywnych cząstek n(t) w czasie dla różnych ustawień parametrów absorpcji  $R_a$  oraz wydajności dodawania nowych cząstek  $\omega$ . Dla większych wartości  $R_a$ , cząstki szybciej opuszczają obszar główny, co skutkuje mniejszą liczba aktywnych cząstek w czasie. Z kolei wyższa wydajność dodawania nowych cząstek prowadzi do wzrostu liczby aktywnych cząstek w dłuższym okresie.



#### 2.3 Wizualizacja rozkładu cząstek

Wizualizacja rozkładu cząstek w różnych chwilach czasowych pozwala na zaobserwowanie, jak zmienia się struktura układu w czasie. W przypadku układu otwartego cząstki rozprzestrzeniają się równomiernie w przestrzeni, co jest typowe dla procesu Wienera. W układzie zamkniętym z absorpcją rozkład cząstek jest bardziej skoncentrowany w części bliższej źródłu w początkowej części symulacji by pod koniec wyrównać ich rozkład w przestrzeni.

Animacja ruchu cząstek dla k = 2 w układzie otwartym

Animacja ruchu cząstek dla k=3 w układzie otwartym

Animacja ruchu cząstek dla k = 4 w układzie otwartym

Animacja ruchu czastek dla k = 5 w układzie otwartym

Animacja ruchu cząstek dla  $\omega=10~R_a=0.1$  w układzie zamkniętym

Animacja ruchu cząstek dla  $\omega=50~R_a=0.1$ w układzie zamkniętym

Animacja ruchu cząstek dla  $\omega=100~R_a=0.1~{\rm w}$  układzie zamkniętym

Animacja ruchu cząstek dla  $\omega=10~R_a=0.5$  w układzie zamkniętym

Animacja ruchu cząstek dla  $\omega=50~R_a=0.5$ w układzie zamkniętym

Animacja ruchu cząstek dla  $\omega = 100 R_a = 0.5$  w układzie zamkniętym

#### 3 Podsumowanie

W pracy przeprowadzono symulacje procesów dyfuzji przy użyciu metody Monte Carlo, rozważając dwa przypadki: proces Wienera w układzie otwartym oraz dyfuzję z absorpcją w układzie zamkniętym. W przypadku pierwszym, uzyskano stabilne wartości współczynników dyfuzji  $D_{xx}$  i  $D_{yy}$ , potwierdzając izotropowość procesu. W drugim przypadku, zależność liczby aktywnych cząstek n(t) od czasu została zbadana dla różnych parametrów, takich jak promień absorbenta  $R_a$  oraz wydajność dodawania nowych cząstek  $\omega$ . Wyniki pokazały, że zwiększenie wartości  $R_a$  prowadzi do szybszego usuwania cząstek z układu, podczas gdy wyższa wartość  $\omega$  powoduje wzrost liczby aktywnych cząstek w czasie. Dodatkowo, wizualizacje rozkładu cząstek w różnych chwilach czasowych umożliwiły lepsze zrozumienie dynamiki procesów dyfuzyjnych w obydwu układach.