

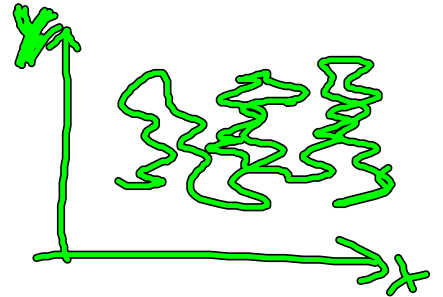
I.5. Brown'sche Bewegung

→ Wichtiges methodisches und konzeptionelles
Beispiel für die Anwendung der
Theorie stochastischer Prozesse

Geschichte

1827: Botaniker Robert Brown entdeckt (mittels Mikroskop)
die ungerichtete, durch Wärme verursachte Bewegung
von Pollen in Wasser

unregelmäßige Bewegung:



1905: Deutung der Brown'schen
Bewegung durch Einstein

→ ~~Irreguläre~~ Irreguläre Bewegung der

Pollen resultiert aus Stoßen dieser Pollen
gegen die (im Mikroskop unsichtbaren)
Wasserhölchen

"Kollid"

↳ "Lösungsmittelhölchen"

⇒ Kolloidpartikel vollführen Zitterbewegung
(„random walk“)

Zeitskala $\sim 10^{-9}$ s $\gg 10^{-14}$ s
Zeitskala der Teilchen im
Cosmos

1906: Parallel Beschreibung
durch M. Smoluchowski

1908: Alternative Theorie der
Brown'schen Bewegung durch Paul Langevin
→ Stochastische Differentialgleichung

1923: ^{Genauer} Mathematische Beschreibung durch N. Wiener

I.5.1. Brown'sche Bewegung und Diffusion

Ausgangspunkt: Phänomenologische Theorie

Betrachte Behälter mit Kolloidsuspension

es sei $n(r, t) dr$: Zahl der
(Teilchen-
Dichte) Kolloidpartikel im
Volumenelement
 $dr (= dV)$
zur Zeit t

(es gilt: $\int_{\text{ganzer Raum}} n(\underline{r}, t) = N$)
 ↑ Gesamtzahl der Teilchen

Es gilt die Kontinuitätsgleichung — Teilchenstromdichte

$$\frac{d}{dt} \int_{\tilde{V}} n(\underline{r}, t) = - \int_{\partial \tilde{V}} \underline{j}_N(\underline{r}, t)$$

$\tilde{V} \leftarrow$ Subvolumen $\partial \tilde{V}$ — Oberfläche von \tilde{V}

d.h. Zeitl. Änderung der Zahl der Teilchen in \tilde{V} \leftrightarrow Zahl der Teilchen, die durch die Oberfläche von \tilde{V} fließen

Differenzielle Form:

$$\frac{\partial}{\partial t} n(\underline{r}, t) + \nabla \cdot \underline{j}_N(\underline{r}, t) = 0$$

Kombiniere das mit dem Fick'schen Gesetz

$$\underline{j}_N(\underline{r}, t) = -D \nabla n(\underline{r}, t)$$

↑ Diffusionskoeffizient
 d.h. Diffusionsgrad führt zu einem Teilchenstrom

$$\rightarrow \frac{\partial n(x,t)}{\partial t} = D \nabla^2 n(x,t)$$

Diffusionsgleichung

Wahrscheinlichkeitsverteilung

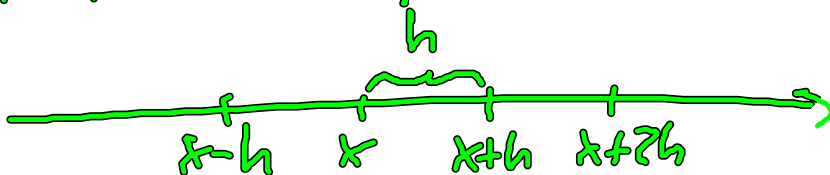
es sei $P(x,t) dx$: Wahrsch., dass sich ein Teilchen im Volumenelement dx zur Zeit t aufhält

Frage: Zeitabhängigkeit?

Wir arbeiten da Einfachheit halber in 1 Dimension

Annahmen:

- Teilchen können entlang der x -Achse "hüpfen": mit Wahrsch. p nach rechts und Wahrsch. $q = 1 - p$ nach links
- Sprungweite: h
- Zeitabstand zw. den Sprüngen: Δt



- Die Sprünge seien statisch unabhängig!

(für ein Verteilungssystem impliziert diese Annahme, dass es keine attraktive oder repulsive Wechselwirkung gibt!)

Anfangsbedingung:

$$P(x, t=0) = \delta_{x,0}$$

Nach n Schritten (d.h. zu Zeit $t=n \cdot \Delta t$)
ist das Teilchen m -mal nach rechts und $(n-m)$ -mal
nach links gehüpft

$$\Rightarrow x(t) = m \cdot h + (n-m)(-h) = h(2m-n)$$

und

$$P(x, t) = \binom{n}{m} p^m q^{n-m} = \frac{n!}{m!(n-m)!} p^m q^{n-m}$$

Frage: Was ist $P(x, t + \Delta t)$?

Antwort:

$$P(x, t + \Delta t) = p P(x-h, t) + q P(x+h, t) \quad \text{⊗}$$

plausibel!

(oder: Benutze die allg. Formel)

$$P(x,t) = \int dx' P(x',t'; x,t) \quad t' < t$$

Korrekturen

↑
Integral über die
Ausgangszustände x'

$$\Rightarrow P(x,t) = \int dx' P(x,t | x',t') \cdot p(x',t')$$

das ist analog zu \otimes

denn: $\int dx' \rightarrow$ Summation
über 2 Zustände

Zurück zu \otimes :

Betrachte

$$\begin{aligned} P(x,t+\Delta t) - P(x,t) &= p P(x-h,t) - p P(x,t) \\ &\quad + q P(x+h,t) + p P(x,t) \\ &\quad - P(x,t) \quad \swarrow 1-q \\ &= p (P(x-h,t) - P(x,t)) \\ &\quad + q (P(x+h,t) - P(x,t)) \end{aligned}$$

Definition:

$$\frac{\partial P(x,t)}{\partial t} = \lim_{\Delta t \rightarrow 0} \frac{P(x, t + \Delta t) - P(x, t)}{\Delta t}$$

$$\frac{\partial P(x,t)}{\partial x} = \lim_{h \rightarrow 0} \frac{P(x+h, t) - P(x, t)}{h}$$

Einsetzen:

$$\begin{aligned} \frac{\partial P(x,t)}{\partial t} \Delta t + O(\Delta t)^2 &= -p h \frac{\partial P(x,t)}{\partial x} + q h \frac{\partial P(x,t)}{\partial x} \\ &\quad + p \frac{1}{2} h^2 \frac{\partial^2 P(x,t)}{\partial x^2} + q \frac{1}{2} h^2 \frac{\partial^2 P(x,t)}{\partial x^2} + O(h^3) \\ &= -(p-q) h \frac{\partial P(x,t)}{\partial x} \\ &\quad + \frac{h^2}{2} \frac{\partial^2 P(x,t)}{\partial x^2} + O(h^3) \end{aligned}$$

Definition:

$$v^D = \frac{(p-q)h}{\Delta t}$$

„Driftgeschwindigkeit“

$$D = \frac{h^2}{2 \Delta t}$$

Diffusionskoeffizient

Danach $\Delta t \rightarrow 0, h \rightarrow 0$

$$\left[\frac{\partial P(x,t)}{\partial t} = -v^D \frac{\partial P(x,t)}{\partial x} + D \frac{\partial^2 P(x,t)}{\partial x^2} \right]$$

Das entspricht genau der
Diffusionsgleichung, falls

a) $v^D = 0$ (also $p=q$)
 $= \frac{1}{2}$

b) $P(x,t) \sim N(x,t)$

Konkret: $N(x,t) = N P(x,t)$

gewöhnlich im urdynamischen Fall
(falls sich die Teilchen statistisch unabhängig
bewegen!).

Die Betrachtung illustriert:

Es gibt eine enge Zusammenhänge zw.
Diffusion und Zufallsbewegung

,

Lösung der Gleichung (für $\sigma^2 > 0$)

$$\frac{\partial}{\partial t} P(x,t) = D \nabla^2 P(x,t)$$

Partielle DGL

Klassisch. Lösung durch Fouriersumme

mit Anfangsbedingung:

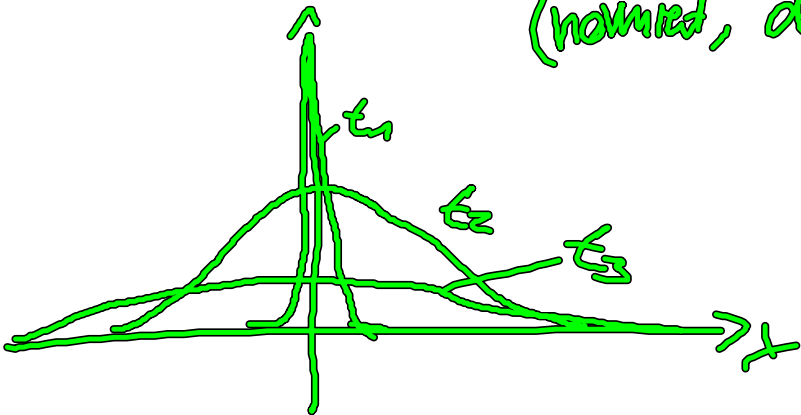
$$P(x,0) = \delta(x-x_0)$$

$$\rightarrow P(x,t) = \frac{1}{(\sqrt{4\pi Dt})^{3/2}} e^{-\frac{(x-x_0)^2}{4Dt}} \quad (= P(x,t|x_0,0))$$

Gaussverteilung

(normiert, d.h.

$$\int dx P(x,t) = 1$$



$$t_3 > t_2 > t_1$$

Folgerungen:

$$\bullet \langle x(t) \rangle = \int dx \underline{x} P(x,t)$$

$$= \underline{N}_0 = \text{const}$$

$$\bullet \langle (N(\epsilon) - \underline{N}_0)^2 \rangle = \int d\underline{r} (N - \underline{N}_0)^2 P(\underline{r}, \epsilon)$$

$$\langle (\Delta N(\epsilon))^2 \rangle = 3 \cdot 2 D \epsilon = 6 D \epsilon$$

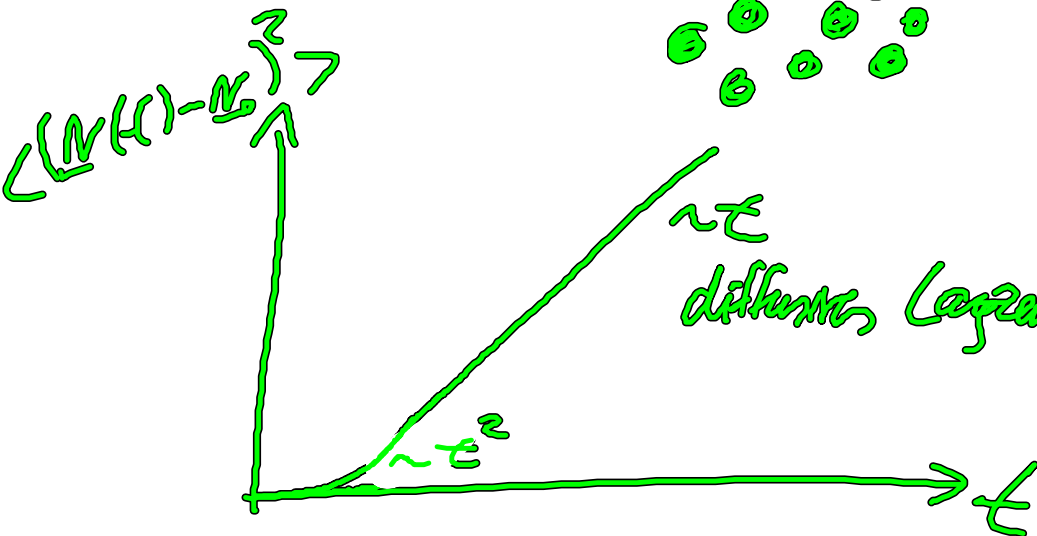
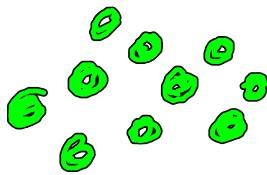
mittleres Verschiebungsquadrat

wg. 3 Raumdimensionen

Charakteristische lineare Zeitabhängigkeit für
Brown'sche Bewegung bzw. Diffusion

Beispiel: Fluid aus Atomen

wechselwirkend



diffusives Logarithmverhalten (nach
Abkling von
Korrelationsfkt. !)

Hintergrund für die ϵ^2 -Abhängigkeit bei kleiner Zeit

Newton'sche Dynamik: $m \ddot{\underline{r}}_i = \underline{F}_i = - \sum_{j \neq i} \nabla U(r_{ij})$

Sehr kurze Zeite: $\overline{r_i}$ vernachlässigen $\Rightarrow r_i = l_i \cdot t$ mit $l_i = \text{const}$

$$\Rightarrow \langle (r_i(t) - r_{i,0})^2 \rangle = \langle v_i^2 \rangle t^2$$

Atom in einem Polymermolekül.

