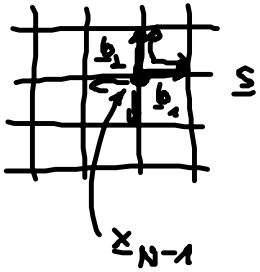


4.1 Brownsche Bewegung \leftrightarrow Diffusion

4.1.1. Zufallswege



$$\text{Zufallsgeh.: } x_{N-1} + s = x_N$$

$$\Rightarrow \langle x_N \rangle = \langle x_{N-1} \rangle = \dots \langle x_0 \rangle = 0!!$$

$$\langle x_N^2 \rangle = \langle x_{N-1}^2 \rangle + L^2$$

$$\rightarrow \boxed{\langle (x_N)^2 \rangle = NL^2} \quad (4.1)$$

... mittleres Verschiebungs-
quadrat

• Definiere: Δt ... Zeit für ein Schritt $\rightarrow N = \frac{t}{\Delta t}$

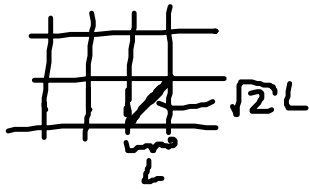
$$\text{Diffusions konst.: } \boxed{D = \frac{1}{2d} \frac{L^2}{\Delta t}} \quad (4.2)$$

d... Raumdimen-
sion

(4.1) \Rightarrow $\langle x^2 \rangle = 2dDt$ mit $\langle x_i^2 \rangle = 2Dt$ (4.3)

... Diffusionsgesetz

• Umskalierung: $N \rightarrow \tilde{N} = \frac{N}{2}$, $L \rightarrow \sqrt{2}L \Rightarrow \langle x_N^2 \rangle = \langle x_{\tilde{N}}^2 \rangle = \tilde{N} \tilde{L}^2$



$\stackrel{!}{=} 2dDt$
 mit $D = \frac{1}{2d} \frac{\tilde{L}^2}{\tilde{\Delta t}}$, $\tilde{\Delta t} = 2\Delta t$
 Zeit um effektive Schritt mit Länge \tilde{L} zu machen

\rightarrow Zufallsweg auf „allen“ Skalen

• Messe $D \xrightarrow{(4.2)} \frac{L^2}{\Delta t}$... meh. Größen

Verteilung von Zufallsschritten \leftrightarrow Diffusionsgesetz \leftrightarrow universell

\rightarrow Folie

4.1.2 (Stokes)-Einstein-Relation

• alternativer Zugang zu BB: Langevin-Gleichung

$m \ddot{x} + \gamma \dot{x} = \underline{F(t)}$ (4.8)

„stochastische“ Kraft $\hat{=}$ Kollisionen der H_2O -Moleküle

$\langle F(t) \rangle = 0$... Mittelwert $\hat{=} \gamma \dot{x}!!$

$\gamma = 6\pi\eta a$
 η ... Visk. der Flüssigkeit
 a ... Teilchenradius

$\langle F(t) F(t') \rangle \sim \delta(t-t')$...

Einzelstöße unkorreliert
 \rightarrow „Gaußsche“ Fluktuationen
 weißes Rauschen

• $\langle x^2 \rangle$? $\langle (4.8) \cdot x \rangle$

$\rightarrow m \langle \dot{x} \cdot \dot{x} \rangle + \gamma \langle x \cdot \dot{x} \rangle = \langle \underline{F(t)} \cdot x \rangle$
 $= 0, F = \gamma f$

$= \frac{1}{2} \frac{d^2}{dt^2} \langle x^2 \rangle - \langle \dot{x}^2 \rangle$

$$\frac{m}{2} \langle \dot{x}^2 \rangle = \frac{3}{2} k_B T_0$$

$$\frac{m}{2} \frac{d^2}{dt^2} \langle x^2 \rangle + \frac{\gamma}{2} \frac{d}{dt} \langle x^2 \rangle = 3k_B T$$

$$\rightarrow \langle x^2 \rangle = \underbrace{c(1 - e^{-\frac{\gamma}{m}t})}_{\text{Lsg. der hom. Vgl.}} + \underbrace{6Dt}_{\text{spezielle Lsg.}}$$

$$0, \text{ für } t=0$$

$$c, \text{ für } t \rightarrow \infty$$

Impulsrelaxation! Diffusion aufgrund $F(t)$

$$\text{in } \boxed{\tau = \frac{m}{\gamma}} \quad (4.9)$$

$$\frac{t \gg \tau}{\langle x^2 \rangle \gg c}$$

$$\boxed{\langle x^2 \rangle = 6Dt} \quad \text{mit} \quad \boxed{D = \frac{k_B T}{\gamma}} \quad (4.10)$$

... (Stokes)-Einstein-Relation
 $\gamma = 6\pi\eta a$

Bsp: für Fluktuation-Dissipations-Theorem
 $(D) \quad (\gamma)$

Bemerkungen:

(1) Teilchen: $a = 1 \mu\text{m}$, $\rho = 10^3 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$ in H_2O : $\eta = 10^{-3} \frac{\text{kg}}{\text{m}\cdot\text{s}}$

$$\left. \begin{aligned} \rightarrow m &\approx 4 \cdot 10^{-15} \text{ kg} \\ \gamma &\approx 2 \cdot 10^{-9} \frac{\text{kg}}{\text{s}} \end{aligned} \right\} \rightarrow \tau = \frac{m}{\gamma} \approx 2 \cdot 10^{-7} \text{ s} \quad \text{für Impulsrelaxation}$$

$$(2) D = \frac{k_B T}{\gamma} = \frac{4 \cdot 10^{-21}}{2 \cdot 10^{-9}} = 2 \cdot 10^{-13} \frac{\text{m}^2}{\text{s}} = 0.2 \frac{\mu\text{m}^2}{\text{s}}$$

$$t = 100 \text{ s} \rightarrow \sqrt{\langle x^2 \rangle} = 10 \mu\text{m}$$

im Mikroskop
sichtbar

(3) Messe $D, \gamma \rightarrow k_B T \rightarrow k_B \rightarrow N_{\text{mol}} = \frac{R}{k_B}$... erste gute Abschätzung der Avogadrokonstante
 \rightarrow Bestätigung des molekularen Bildes

$$(4) \text{ Mit } D \stackrel{(4.2)}{=} \frac{1}{2d} \frac{L^2}{\Delta t} = \frac{k_B T}{\gamma} \quad \text{und} \quad \frac{L^2}{\Delta t^2} = \langle v^2 \rangle = \frac{d k_B T}{m}$$

$$\frac{2\Delta T}{\gamma} = \frac{\Delta T}{m} \Delta t$$

→ mikroskopische Ausdruck für

$$\gamma = \frac{2m}{\Delta t} \quad (4.11)$$

vgl. mit (4.9) $\tau = \frac{\Delta t}{2} \quad (4.12)$

Impuls zufallswey relaxation

... Reibung durch Molekülstöße ∞
[bestimmen Δt]

(5) $\underline{F}(t) = \underline{F}_0$ in (4.8): Lsg. für $t \gg \tau$:
Bsp: $e \underline{E}$

$$\dot{x} = \frac{1}{\gamma} F_0 \quad \dots \text{Driftbewegung (4.13)}$$

↑
Mobilität

4.2 Bio-Polymere

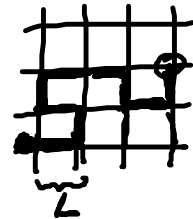
• Polymere = langkettige Moleküle Bsp. DNS
→ gemittelte Eigenschaften?

⇒ ideale Polymerkette \equiv Zufallswey

(i) Polymer = N Segmente (Länge L),
flexibel verbunden

(ii) Konformation = Zufallswey auf (hyper) kubischem Gitter

→ „random coil“ = Zufallspirale



mittlerer End-zu-End-Abstand (4.1): $\sqrt{\langle x^2 \rangle} = L N^{1/2} \sim M^{1/2} \quad (4.14)$

"Ausdehnung des Polymer"

↑
molare Masse

lose Packung: Volumen $\sim \langle x^2 \rangle^{3/2} \sim N^{3/2} > N$ (dichte Packung)

globuläre Polymer
(starke Anziehung der Monomere)

- Polymertlösung: Polymer als Brownsches Teilchen, Test (4.14)

$$D \sim \frac{1}{\mu} \sim a^{-1} \sim M^{-1/2} \quad (4.15)$$

$\underbrace{\hspace{2em}}_{\text{Ansdly des Polymers}}$

Abweichung: nichtideale Polymerkette \equiv Zufallsweg mit „Selbstvermeidung“

o.B.: „Mean-field“ Theorie

$$\boxed{\langle x^2 \rangle \sim N^\nu, \quad \nu = \frac{3}{d+2}} \quad (4.16) \quad \dots \text{Flory-Gleichung}$$

$d=4 \dots \nu = \frac{1}{2} \hat{=} \text{ideale Kette} \hat{=} \text{obere krit. Exponent}$

$d=3 \dots \nu = \frac{3}{5} > \frac{1}{2} \quad (\text{Comp. Exp.: } \nu = 0.58 < \frac{3}{5})$

$d=2 \dots \nu = \frac{3}{4} > \frac{1}{2} \dots \text{untere krit. Exponent}$

$d=1 \dots \nu = 1 \dots \text{exakt}$

Bem.: (i) gültig für gutes Lösungsmittel

(ii) $\nu > \frac{1}{2}$: losser gepackt

(iii) $\nu = \frac{1}{2}$: in Theta-Lösungsmittel

- Exponent: 2D-Zufallsweg von DWS