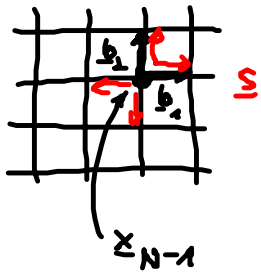


## 4.1 Brownsche Bewegung $\leftrightarrow$ Diffusion

### 4.1.1. Zufallswege



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

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

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

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

... mittleres Verschiebungsquadrat

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

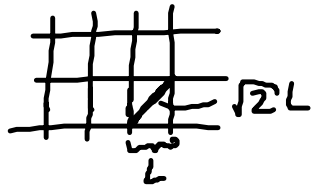
$$\text{Diffusions konst.: } \boxed{D = \frac{1}{2d} \frac{L^2}{\Delta t}} \quad (4.2)$$

d... Raumdimension

$$(4.1) \Rightarrow \boxed{\langle x^2 \rangle = 2dDt \quad \text{mit} \quad \langle x_i^2 \rangle = 2Dt} \quad (4.3)$$

... 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

→ Zufallsweg auf „allen“ Skalen

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

Verteilung von Zufallsschritten  $\leftrightarrow$  Diffusionsgesetz  $\leftrightarrow$  universell

→ Folie

### 4.1.2 (Stokes)-Einstein-Relation

• alternativer Zugang zu BB: Langevin-Gleichung

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

$\underbrace{m \ddot{x}}_{\text{Trägheit}}$ 
 $\underbrace{\gamma \dot{x}}_{\substack{\text{Stokes} \\ \text{Reibung}}}$ 
 $\underline{F(t)}$  „stochastische“ Kraft  $\hat{=}$  Kollisionen der  $H_2O$ -Moleküle

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

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

$\langle F(t) F(t') \rangle \sim \delta(t-t')$  ...  
Einzelstöße unkorreliert  
→ „Gaußsche“ Fluktuationen  
weißes Rauschen

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

$$\begin{aligned} \rightarrow m \underbrace{\langle x \cdot \ddot{x} \rangle} + \gamma \underbrace{\langle x \cdot \dot{x} \rangle} &= \underbrace{\langle F(t) \cdot x \rangle}_{=0, F = \pm f} \\ &= \frac{1}{2} \frac{d}{dt} \langle x^2 \rangle \\ &\downarrow \\ &= \frac{1}{2} \frac{d^2}{dt^2} \langle x^2 \rangle - \langle \dot{x}^2 \rangle \end{aligned}$$

$$\frac{m}{2} \langle \dot{x}^2 \rangle \xrightarrow{=} \frac{3}{2} k_B T_0 \quad \frac{m}{2} \frac{d^2}{dt^2} \langle x^2 \rangle + \frac{\gamma}{2} \frac{d}{dt} \langle x^2 \rangle = 3k_B T$$

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

$$0, \text{ für } t=0$$

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

Impulsrelaxation! Diffusion aufgrund  $F(t)$

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

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

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

... (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  $\text{H}_2\text{O}$ :  $\eta = 10^{-3} \frac{\text{kg}}{\text{m}\cdot\text{s}}$

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

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

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

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  $\infty$   
[bestimmen  $\Delta t$ ]

(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

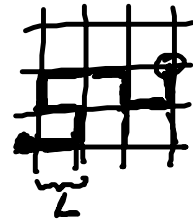
• Polymere = langkettige Moleküle Bsp. DNS  
→ gemittelte Eigenschaften?

⇒ 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 DNS