

# 4.1 Brownsche Bewegung $\Leftrightarrow$ Diffusion

## 4.1.1 Zufallswege

$$\langle (x_N)^2 \rangle = NL^2 \quad (4.1)$$

$$t = N\Delta t \rightarrow$$

$$\langle x^2 \rangle = 2dDt \quad (4.3)$$

$$D = \frac{1}{2d} \frac{L^2}{\Delta t} \quad (4.2)$$

## 4.1.2 (Stokes)-Einstein-Relation

• alternativer Zugang zu BB: Langevin-Gleichung

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

$m\ddot{x}$   
Trägheit

$\gamma\dot{x}$   
Stokes-Reibung

$F(t)$   
"stochastische" Kraft

$\triangleq$  Kollisionen der  $H_2O$ -Moleküle

$$\gamma = 6\pi\eta a$$

$\eta$  ... Visk. der Flüssigkeit  
 $a$  ... Teilchenradius

$$\langle F(t) \rangle = 0 \quad \dots \text{Mittelwert} \triangleq \gamma\dot{x} \neq 0$$

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

Einzelstöße unkorreliert

$\rightarrow$  weißes Rauschen

"Gaußsche" Fluktuationen

•  $\langle x^2 \rangle$ ? ... mittleres Verschiebungsquadrat

$$\begin{aligned} \langle (4.8) \cdot x \rangle &\rightarrow m \langle x \cdot \ddot{x} \rangle + \gamma \langle x \cdot \dot{x} \rangle = \langle F(t) \cdot x \rangle \\ &= \frac{1}{2} \frac{d^2}{dt^2} \langle x^2 \rangle - \langle \dot{x}^2 \rangle = \frac{1}{2} \frac{d}{dt} \langle x^2 \rangle = 0, \quad F = \pm f \end{aligned}$$

$$\frac{m}{2} \langle \dot{x}^2 \rangle \rightarrow \frac{3}{2} k_B T$$

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

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

$$0, \text{ für } t=0$$

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

$$\underbrace{\text{Impulsrelaxation!}}_{\text{in } \tau = \frac{m}{\gamma} \quad (4.9)}$$

Diffusion aufgrund  $F(t)$

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

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

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

Bsp: für Fluktuation-Dissipation-  
 (D) (γ) Theorem

• Bemerkungen:

(1) Teilchen:  $a = 1 \mu\text{m}$ ,  $\rho = 10^3 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$  in  $\frac{1}{2} \text{O}$ :  $\eta = 10^{-3} \frac{\text{kg}}{\text{m s}}$

$$\rightarrow \left. \begin{array}{l} m = 4 \cdot 10^{-15} \text{ kg} \\ \gamma = 2 \cdot 10^{-8} \frac{\text{kg}}{\text{s}} \end{array} \right\} \rightarrow \tau = \frac{m}{\gamma} \approx 2 \cdot 10^{-7} \text{ s} \quad \text{für Impulsrelaxation}$$

(2)  $D = \frac{k_B T}{\gamma} = \frac{4 \cdot 10^{-21}}{2 \cdot 10^{-8}} = 2 \cdot 10^{-13} \frac{\text{m}^2}{\text{s}} = 0.2 \frac{\mu\text{m}^2}{\text{s}}$

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

(3) Messe  $D, \gamma \rightarrow k_B T \rightarrow k_B \rightarrow N_{\text{mol}} = \frac{R}{k_B}$  ... erste gute Abschätzung Avogadro'sche Konstante  
 $\rightarrow$  Bestätigung des molekul. Bildes

(4) Mit  $D \stackrel{(4.3)}{=} \frac{1}{2d} \frac{L^2}{\Delta t} = \frac{k_B T}{\gamma}$  und  $\frac{L^2}{\Delta t^2} = \langle v^2 \rangle = d \frac{k_B T}{m}$

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

$\rightarrow$  mikroskopischer Ausdruck für  $\gamma = \frac{2m}{\Delta t}$  (4.11)

... Reibung durch Molekülstöße !!

vgl. mit (4.8)  $\tau = \frac{\Delta t}{2}$  (4.12)

Impulsrelaxation      Zufallsweg

(5)  $F(t) = F_0$  in (4.8): Lsg. für  $t \gg \tau$ :  $\dot{x} = \frac{1}{\gamma} F_0$  ... Driftbewegung (4.13)  
 (Bsp.:  $= eE$ )      Mobilität

## 4.2 Bio-Polymere

• Polymere  $\equiv$  langkettige Moleküle Bsp. DNA

→ gemittelte Eigenschaften?

⇒ ideale Polymerkette  $\equiv$  Zufallsweg

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

(ii) Konformation = Zufallsweg auf (hyper)kubische Gitter

→ „random coil“ = („Zufallsspirale“)



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

lose Packung: Volumen  $V \sim \langle x^2 \rangle^{3/2} \sim N^{3/2} > N$  (dichte Packung)  $\uparrow$  molare Masse  
globuläre Polymere

• Polymerlösung: Polymere als Brownsche Teilchen, Text für (4.14)

$$D \sim \eta^{-1} \sim a^{-1}(\text{Polymer}) \sim M^{-1/2} \quad (4.15)$$

$$(\text{Flie}) \quad (\lg D \sim -\frac{1}{2} \lg M)$$

Abweichung: nicht ideale Polymerkette  $\equiv$  Zufallsweg mit „Selbstvermeidung“

o.B. „Mean-Field“ Theorie

(4.16)

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

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

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

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

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

- Kern: (i) gütlich für gutes Lösungsmittel  
 (ii)  $\nu > \frac{1}{2}$  : loser gepackt  
 (iii)  $\nu = \frac{1}{2}$  ... in theta-Lösungsmittel  
 (Anzielig Monomer-Monomer  
 " " " Lösungsmittel-Molekül)  
 über T kontrollierbar

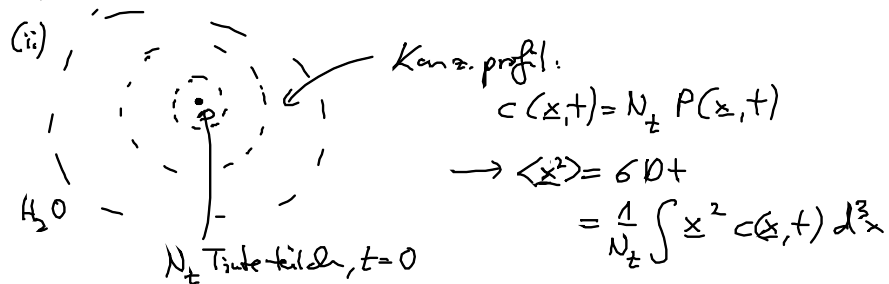
- Experiment: 2D-Zufallsweg von DNS  
 (Folie)

### 4.3 Diffusion

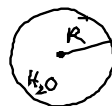
#### 4.3.1 Transport in Zellen?

- Diffusion anwendbar auf Kolloide  
 Tinte-Moleküle } in  $H_2O$   
 kleine " }  $\rightarrow$  Bsp:  $D \approx 10^{-9} \frac{m^2}{s} = 1 \frac{\mu m^2}{ms}$

- Messung  $D$ ? (i) Beobachte einzelne Teilchen



- Bsp: Bakterium:  $R = 1 \mu m$   
 menschl. Zelle:  $R = 10 \mu m$

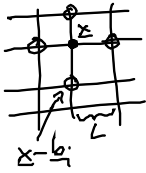


$$t = \frac{R^2}{6D} = \begin{cases} 0.2 \text{ ms} \\ 20 \text{ ms} \end{cases}$$

$\Rightarrow$  Mikro-Bereich: Diffusion schnell (Bsp. Bakterium  
 darüber : andere Transportmechanismen  
 (Bsp. Mikrotubuli)  
 Bsp: Nervenzelle: bis zu 1m

### 4.3.2 Diffusionsgleichung

$\cdot 2 P(x_i, t) \stackrel{\text{Kub. Gitter}}{=} \frac{1}{2} \sum_{i=1}^z P(x-b_i, t-\Delta t)$



z-Machst  
der nächste  
Nachbarn

Taylor:  $P(x, t) - \frac{\partial P}{\partial t} \Delta t - \underbrace{b_i \cdot \nabla P}_{=0}$   
 wege  $\sum_i b_i = 0$

$+ \frac{1}{2} b_{i\alpha} b_{i\beta} \frac{\partial^2 P}{\partial x_\alpha \partial x_\beta}$   
 $\frac{1}{2} \sum_i b_{i\alpha} b_{i\beta} = \frac{1}{d} L^2 \delta_{\alpha\beta}$

(i) =  $\bar{c} \delta_{\alpha\beta}$ , wege kub. Symmetrie

(ii) Spur:  $\alpha = \beta$   
 $\frac{1}{2} \sum_i b_i^2 = L^2 = d \bar{c} \Rightarrow \bar{c} \propto \frac{L^2}{d}$

$\times \frac{1}{\Delta t}$

$$\frac{\partial P}{\partial t} - D \nabla^2 P = 0$$

$$D = \frac{1}{2d} \frac{L^2}{\Delta t}$$

(4.13)

vgl. (4.2)! ... Diffusionsgleichung