4.3 Diffusion

4.3.2 Diffusionsgleichung

$$\boxed{\begin{aligned} &\frac{\partial \rho}{\partial t} - D\underline{\nabla}^2 \rho = 0 \\ &D = \frac{1}{2d}\frac{l^2}{\Delta t} \end{aligned}} \qquad (4.19)$$

... Diffusionsgleichung

• phänomenolog. Herleitung:

(i) Erhaltung der Teilchenzahl: $\boxed{\frac{\partial c}{\partial t} + \operatorname{div} \underline{j}_c = 0}$ (4.20)

Teilchenzahl-Stromdichte

(ii) Materialgesetz: $\boxed{\underline{j} = -D\underline{\nabla} c}$ (4.21)

... 1. Ficksches Gesetz
(Strom versucht $\underline{\nabla} c$ auszugleichen)

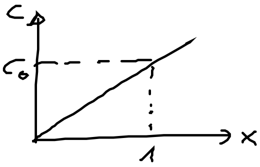
$\nabla_i j_i = -D\nabla_i\nabla_i c \xRightarrow{\text{(ii) in (i)}}$ $\boxed{\frac{\partial c}{\partial t} - D\underline{\nabla}^2 c = 0}$ (4.22)

... 2. Ficksches Gesetz

D ... Materialparameter,
mikroskop. Ausdruck in (4.19)

• Lösungen: (i) $c(\underline{x},t) = c_0$ ≙ thermodyn. GG

(ii) 1D: $c(\underline{x},t) = c_0 x$ ... stationäres Profil
(ständig Zufuhr und Abfließen von Teilchen)



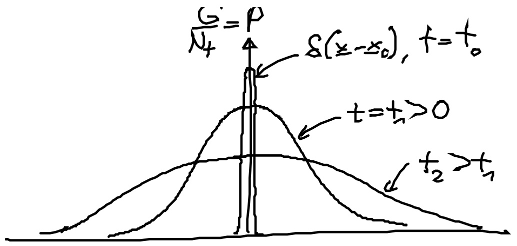
(iii) Greensche Fkt.: $G(\underline{x}-\underline{x}_0, t-t_0)$

$$\left(\frac{\partial}{\partial t} - D\underline{\nabla}^2\right) G(\underline{x}-\underline{x}_0, t-t_0) = N_t\, \delta(\underline{x}-\underline{x}_0)\,\delta(t-t_0) \qquad (4.23)$$

$$\xRightarrow[\text{[Übung]}]{\text{z.B.}} \boxed{G(\underline{x}-\underline{x}_0, t-t_0) = \frac{N_t}{[4\pi D(t-t_0)]^{3/2}}\, e^{-(\underline{x}-\underline{x}_0)^2/4D(t-t_0)}} \qquad (4.24)$$

... Gaußsche Verteilung

$$\langle(\underline{x}-\underline{x}_0)^2\rangle = 6D(t-t_0)$$



Konz. unterschiede werden ausgeglichen

≙ ideale Polymerkette: $t \sim N$: End-zu-End Vektor $\underline{x}$ .... Gaußsche Verteilung

- Bem.: (i) Diffusion = Zufallsprozeß $\longleftrightarrow$ (4.22) ≙ deterministisches Gesetz für $c(\underline{x},t) \sim P(\underline{x},t)$???

  statistische Fluktuationen: $c(\underline{x},t) - c_{red}(x,t) \sim \frac{1}{\sqrt{N_t}} \longrightarrow 0$, $N_t \longrightarrow \infty$ (thermodynam. Limes)

  (ii) Gaußsche Verteilung: gültig für $N \longrightarrow \infty$, $\Delta t \longrightarrow 0$, $L \longrightarrow 0$

  so daß $t = N\Delta t$, $D = \frac{1}{2d}\frac{L^2}{\Delta t} = \frac{1}{2d}\frac{NL^2}{t}$ endlich

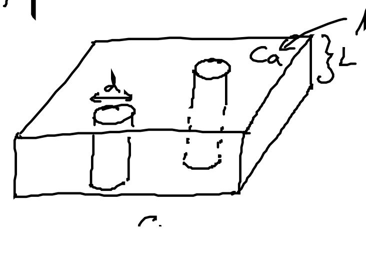
  .... Kontinuum Limes

4.4 Diffusion in der Biologie

4.4.1 Durchlässigkeit (Permeabilität) von künstl. Membranen

- Membran-Modell:
  (i) passive Kanäle/Poren:

Mol. Konz. in H_2O, z. B. Zucker



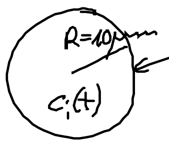
$\Delta c = c_i - c_a$

c_i

$L \gg d \longrightarrow$ stationäre 1D-Diffusion durch Kanäle: $j_K = -D \frac{\Delta c}{L}$

mit α … Flächenanteil der Poren: $\boxed{\begin{aligned} j_M &= -P_s \Delta c \\ P_s &= \alpha \frac{D}{L} \end{aligned}}$ (4.25) … Permeabilität der Membran für „solute"

<u>Bsp:</u> Diffusion von Alkohol aus Zelle



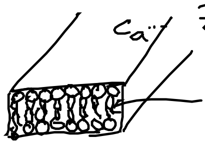
$P_s(\text{Alkohol}) = 20 \, \frac{\mu m}{s}$

$c_0 = \text{const}$

$$\frac{d V \Delta c}{dt} = j_M A \xrightarrow{(4.25)} \boxed{\begin{aligned} \frac{d \Delta c}{dt} &= -\left(\frac{A P_s}{V}\right) \Delta c \\ \Delta c &= \Delta c(0) e^{-t/\tau}, \quad \tau = \frac{V}{A P_s} \end{aligned}} \quad (4.26)$$

hier: $\tau = 0.2\,s$

(ii) <u>keine Poren</u>:



Zucker in H_2O

βc … Zucker in Öl

Partitionskoeff. (rel. zu H_2O)

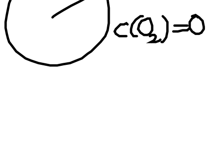
$$\Longrightarrow \boxed{\begin{aligned} j_M &= -P_s \Delta c \\ P_s &= \beta \frac{D}{L} \end{aligned}}$$

Zucker in Öl

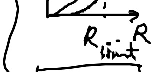
<u>Bsp:</u> $\left.\begin{array}{ll} \text{Glukose:} & P_s = 10^{-3} \frac{\mu m}{s} \\ Na^+, Cl^-: & P_s = 1\text{–}100 \frac{\mu m}{s} \end{array}\right\}$ Zellen: P_s viel größer $\longrightarrow$ weiterer Mechanismus

4.4.2 Bakterieller Metabolismus [Übung]

Bakterium

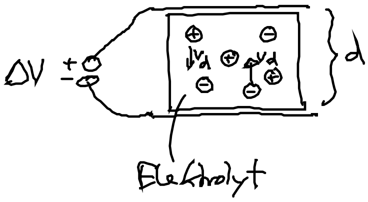


$\left.\begin{array}{l} \text{See mit } O_2 \\ c_0(O_2) \end{array}\right\} \Longrightarrow \left.\begin{array}{l} \text{möglicher } O_2\text{-Konsum pro Zeit} \\ I \sim R \\ \text{tatsächlicher } O_2\text{-Konsum} \\ \sim R^3 \end{array}\right\}$



$\boxed{R < R_{limit}}$

4.4.3 Nernst-Relation $\longleftrightarrow$ Membran-Potential

∘ 

$|E| = \frac{\Delta V}{d} \longrightarrow$ elektrophoretischer Fluß $\hat{=}$ Elektrolyt-Leitung

$$\boxed{\underline{j}_e = c\,\underline{v}_d \overset{(4.13)}{=} c\,\frac{q}{\gamma}\,\underline{E}} \qquad (4.29)$$

Ionenkonzentration, Driftgeschw., Reibungs-Koeff.

& inhom. $c \longrightarrow$ Diffusionsstrom (D) & Einstein $\left(D = \frac{k_B T}{\gamma}\right)$ (4.10)

$\Longrightarrow$ Teilchenstromdichte: $$\boxed{\underline{j} = \underline{j}_D + \underline{j}_e = D\left(-\underline{\nabla} + \frac{q}{k_B T}\underline{E}\right)c} \qquad (4.30)$$

... Nernst-Planck-Formel

∘ Gleichgewicht: $\underline{j} = 0$ ..... $\underline{E} \longleftrightarrow$ inhomog. c

$$\frac{(4.30)=0}{c} \longrightarrow \underbrace{\frac{\underline{\nabla} c}{c}}_{\underline{\nabla}\ln c} = \frac{q}{k_B T}\underline{E} \;\Big|\; \int_1^2 \ldots \cdot d\underline{s}$$

Linienintegral: $\Delta V_{eq} = -\int \underline{E} \cdot d\underline{s}$ ... Potential-differenz

$$\boxed{\Delta(\ln c) = \ln c_2 - \ln c_1 = -\frac{q}{k_B T}\Delta V_{eq}} \qquad (4.31)$$

... Nernst Relation

1D: $c_2 = c_{oben}$, $c_1 = c_{unten}$

__Bem:__ (i) (4.31) gültig für kleine c $\hat{=}$ Ww zwischen Ionen vernachlässigbar

(ii) ⊕ näher bei neg. Elektr.
⊖ " " pos. "

(iii) $e^{(4.31)} \longrightarrow$ $$\boxed{\frac{c_2}{c_1} = e^{-\frac{q\Delta V_{eq}}{k_B T}}} \qquad (4.32)$$

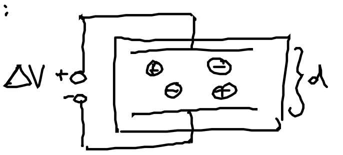
... Boltzmann-Faktor !!
kontrolliert GG-Verteilung
(kein D, da dynam. Größe !)

(iv) __Bsp:__ Na^+: $q = e > 0$ $\quad \frac{c_{oben}}{c_{unten}} = 0{,}1$, $k_B T_r = \frac{1}{40}\,\mathrm{eV}$!!

$\xrightarrow{(4.32)} \Delta V_{eq} = 62\,\mathrm{mV}$ $\hat{=}$ Membran-Potentiale (aber: im Nicht-GG)

4.4.4. Elektr. Widerstand ⟷ Dissipation

• Elektrolyt-Zelle:



$$\boxed{\begin{aligned} j_L &= q j_e = \sigma E \\ \sigma &= \frac{c q^2}{\zeta} = \frac{D q^2 c}{k_B T} \end{aligned}} \quad (4.33)$$

... Leitfähigkeit

1D: $\Delta V = E d$
Strom $I_{ion} = j_L A$

$$\left.\begin{aligned} \Delta V &= E d \\ I_{ion} &= j_L A \end{aligned}\right\} \quad \boxed{\begin{aligned} \Delta V &= R\, I_{ion} \\ R &= \frac{1}{\sigma}\frac{d}{A} \end{aligned}} \quad (4.34)$$

... Ohmsches Gesetz für jede Ionensorte
... elektr. Widerstand

• Merke: Erhaltungsgröße & ungeordnete Bewegung
⟶ diffusive Transportgesetze

(i) Teilchendiffusion: $j = -D\nabla c$

(ii) ~~Energieerhaltung:~~ ⟶
Wärmetransport: $j_Q = -\kappa \nabla T$ (4.35)

... ⟶ ... $\frac{\partial T}{\partial t} - \kappa \nabla^2 T = 0$

Wärmeleitfähigkeit

5. Hydrodynamik in der Nanowelt

• Bio-Frage: Warum bewegen sich Bakterien anders fort als Fische?
Physikal. Idee: Reibung dominiert in der Nanowelt

5.1 Die Navier-Stokes-Gleichung

• zentrale Grundgleichung für Geschw.feld $\underline{v}(\underline{x},t)$ einer viskose, isotrope = Newtonsche Flüssigkeit