

II. Diffusion (Stofftransport)

4. Diffusion als Random Walk

5. Zusammenfassend über die „Schnelligkeit“ der Diffusion

6. Anwendungen:
- Laterale Diffusion in Membranen
 - Diffusion durch Membranen (passiver Transport)
 - Diffusion von Ionen durch eine Membran, Diffusionspotenzial, Nernst-Gleichung

III. Elektrischer Strom (el. Ladungstransport)

1. Grundbegriffe Elektrische Stromstärke, -dichte

2. Transportgesetz = ohmsches Gesetz

3. Anwendungen Auf Widerstandsmessung basierende Techniken (IPG, IKG, EIT, ...)

IV. Wärmeleitung (Energietransport)

0. Mechanismus

1. Grundbegriffe Energiestromstärke, -dichte

2. Transportgesetz = Fourier-Gesetz

3. Anwendungen



Diffusion: Tendenz zur gleichmäßigen Verteilung von Molekülen durch die thermische Bewegung

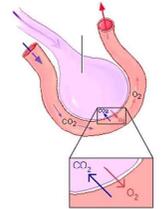
Das 1. ficksche Gesetz:

$$\frac{\Delta v}{\Delta t} = -DA \frac{\Delta c}{\Delta x}$$

Bedingung: stationäre Diffusion!

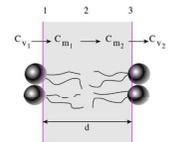
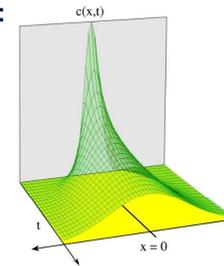
Anwendbar für

- O₂-Diffusion von Lunge ins Blut
- Diffusion durch Membranen



Das 2. ficksche Gesetz:

$$D \frac{\Delta \left(\frac{\Delta c}{\Delta x} \right)}{\Delta x} = \frac{\Delta c}{\Delta t}$$



Ein Spezialfall: Diffusion in Falle der Quelle und Verbraucher

Endzustand ≠ Gleichmäßige Verteilung der Konzentration

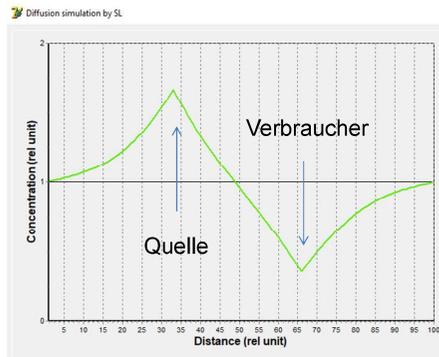
Stationäre Diffusion von Quelle nach Verbraucher

Quelle:

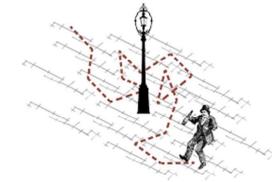
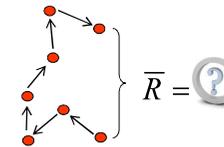
Wo der betrachtete Stoff produziert wird. Z.B. durch chemische Prozesse.

Verbraucher:

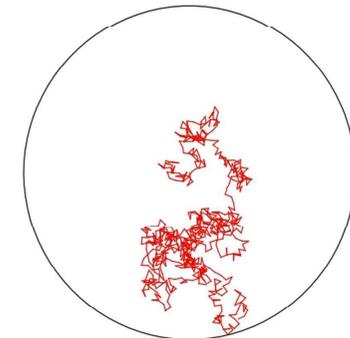
Wo der Stoff verwendet wird zB. Durch chemische Prozessen in einem anderen Stoff uwandelt wird.



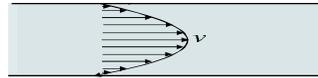
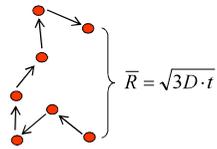
4. Diffusion als Random Walk



$$\bar{R} = \sqrt{3D \cdot t}$$



5. Welcher Transportprozess ist „schneller“ für O₂-Transport?



Geschwindigkeit der Blutströmung:

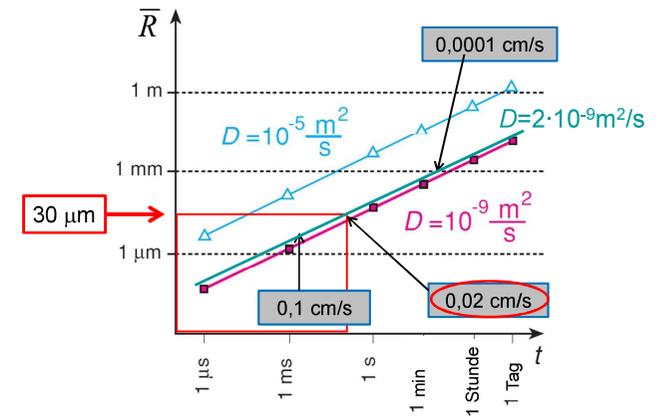
Gefäß	Kapillaren
A (cm ²)	4500
v (cm/s)	0,022

$$\bar{R} = \sqrt{3D \cdot t} \quad D = 2 \cdot 10^{-9} \frac{\text{m}^2}{\text{s}}$$

σ_x	t	Durchschnittliche Geschwindigkeit der Diffusion
1 μm		
30 μm		
1 cm		
1 m		

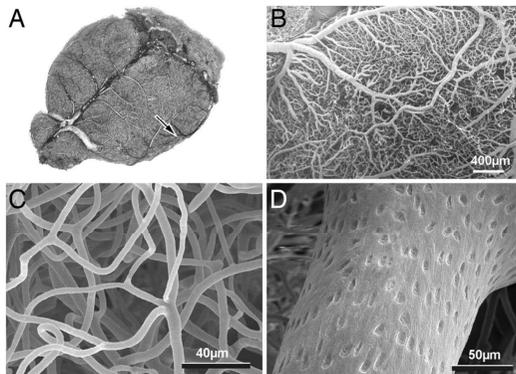
Zusammenfassend über die „Schnelligkeit“ der Diffusion

Gefäß	Kapillaren
A (cm ²)	4500
v (cm/s)	0,022



Welcher Transportprozess ist „schneller“ für O₂-Transport?

- bis 30 μm : Diffusion
- über 30 μm : Blutströmung

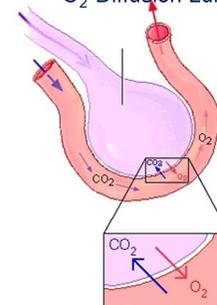


(C) SEM image of cortical capillaries. Capillary diameters range from 4 to 6 μm and intercapillary distances are $\approx 30 \mu\text{m}$.

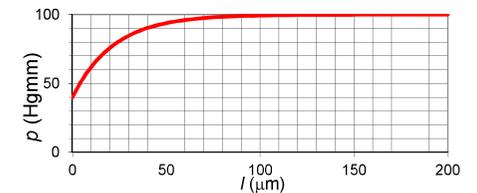
Altered morphology and 3D architecture of brain vasculature in a mouse model for Alzheimer's disease
Eric P. Meyer, Alexandra Ulmann-Schuler, Matthias Staufenbiel, and Thomas Krucker
PNAS March 4, 2008 105 (9) 3587-3592; <https://doi.org/10.1073/pnas.0709788105>

6. Anwendungen:

- O₂-Diffusion Lunge-Blut > 1. Ficksches Gesetz:



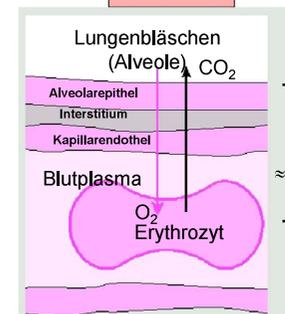
O₂ Aufnahme in den Alveolarkapillaren



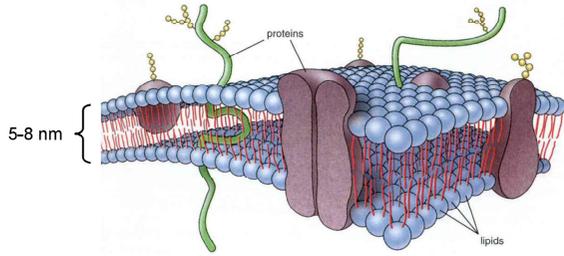
Random Walk: Wie viel Zeit brauchen die O₂-Moleküle dazu im Durchschnitt?

$$\bar{R} = \sqrt{3D \cdot t}$$

D für O₂ im Wasser:
1,9 · 10⁻⁹ m²/s \approx 2 · 10⁻⁹ m²/s

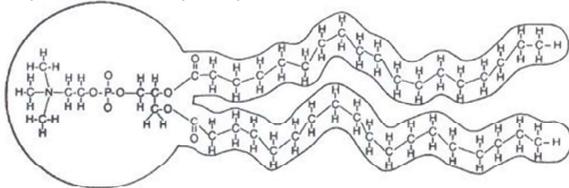


Anwendung: Diffusion in Membranen



Beispiel

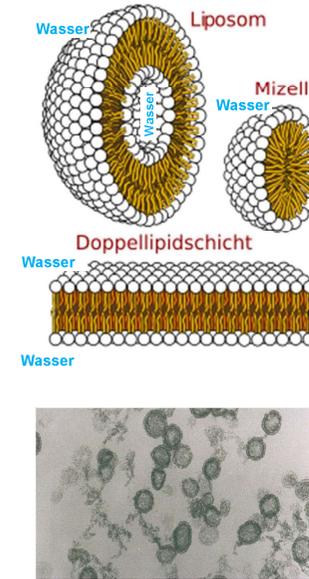
Ein Phospholipidmolekül: Phosphatidylcholin



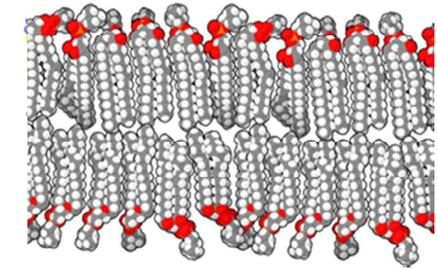
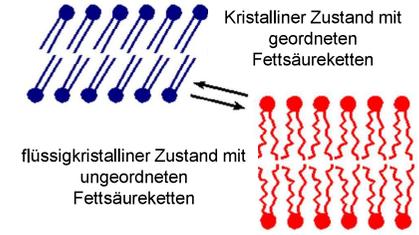
Polarer, hydrophiler Kopf

Apolare, hydrophobe Schwänze

Zur Erinnerung: Lyotrope Flüssigkristalle



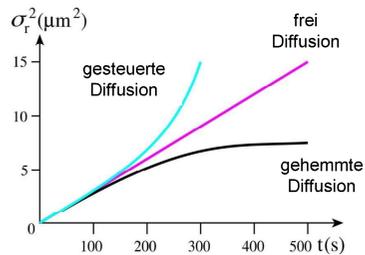
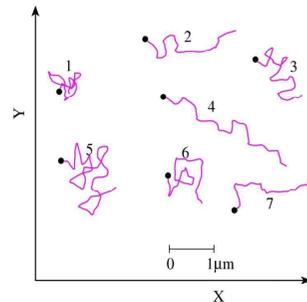
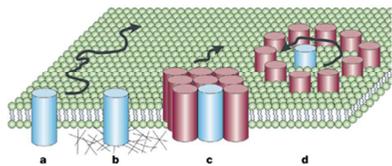
Phasenübergang in der Lipiddoppelschicht



$$\eta_{\text{Gel}} > \eta_{\text{Fluid}} \gg \eta_{\text{Wasser}}$$

Laterale Diffusion in Membranen

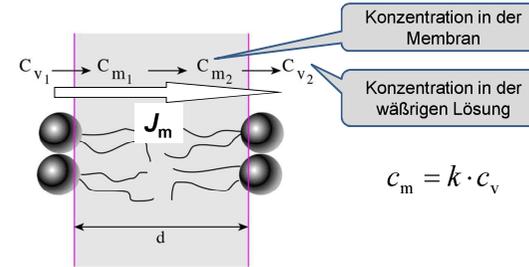
Messung z. B. durch SPT (single particle tracking)



Lipide (mobiler Anteil >90%):
 $D_{\text{lateral}} \approx 10^{-12} \text{ m}^2/\text{s}$

Proteine (mobiler Anteil 10-90%):
 $D_{\text{lateral}} \approx 10^{-13} - 10^{-17} \text{ m}^2/\text{s}$

Diffusion durch Membranen (passiver Transport)



Zur Erinnerung

$$c_m = k \cdot c_v$$

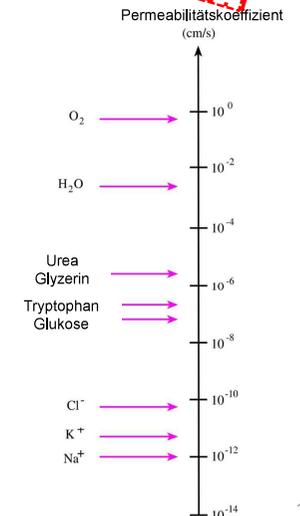
> 1. Ficksches Gesetz:

$$J_m = -D \cdot \frac{\Delta c}{\Delta x} = -D \cdot \frac{c_{m2} - c_{m1}}{d}$$

$$= -D \cdot k \cdot \frac{c_{v2} - c_{v1}}{d} = -p(c_{v2} - c_{v1})$$

$$J_m = -p(c_{v2} - c_{v1})$$

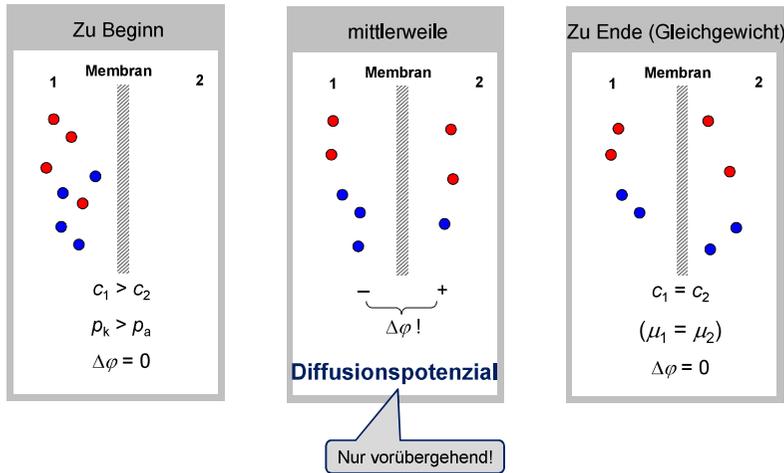
Permeabilitätskoeffizient (m/s)



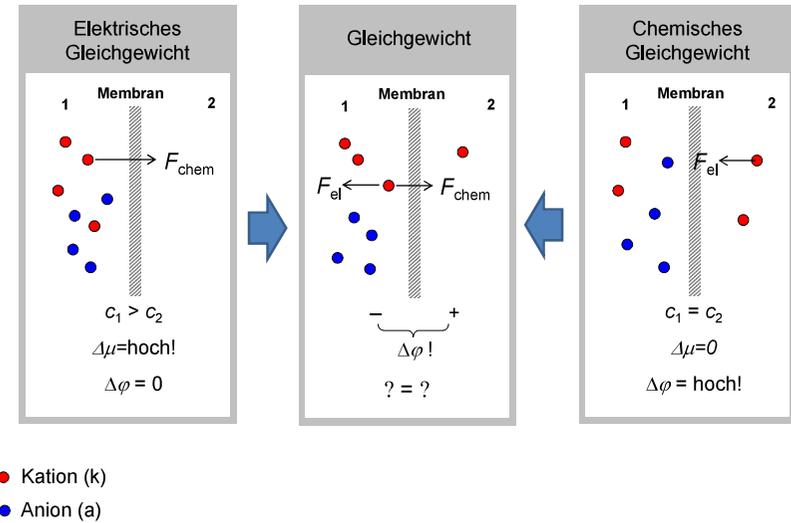
Diffusion von Ionen durch eine Membran (zwei Spezialfälle)

einwertige Ionen: ● Kation (k) ● Anion (a)

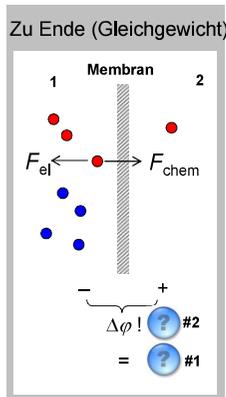
1. Die Permeabilitätswerte sind unterschiedlich, z. B. $p_k > p_a$



2. Die Permeabilität für das eine Ion ist Null, z. B. $p_a = 0$



2. Die Permeabilität für das eine Ion ist Null, z. B. $p_a = 0$



#1
Elektrochemisches Potenzial (J/mol):

$$\mu_e = \mu + F \cdot \varphi$$

Im Gleichgewicht:

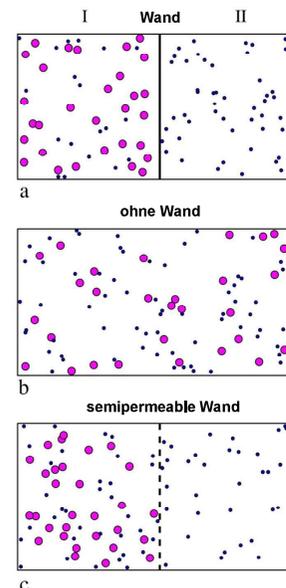
$$\mu_{e1} = \mu_{e2}$$

#2
Nernst-Gleichung:

$$\Delta\varphi = \varphi_2 - \varphi_1 = -\frac{RT}{F} \ln \frac{c_2}{c_1}$$

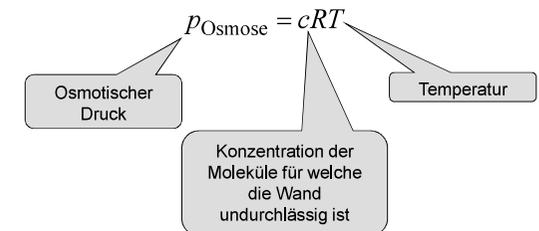
● Kation (k)
● Anion (a)

Eine weitere Anwendung: Osmose

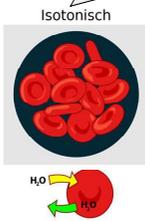


J. H. van't Hoff
1852-1911
Chemiker

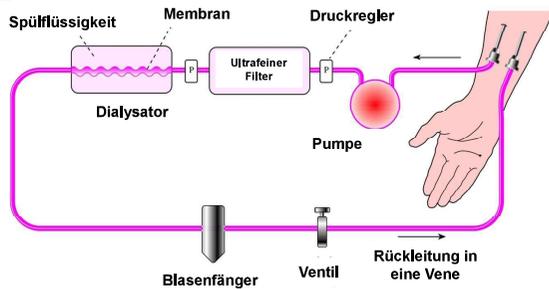
Van't Hoff-Gesetz:
(für Gase und auch für dünne Lösungen)



Isotonisch sind zwei Lösungen, wenn ihre osmotische Druckwerte gleich groß sind



Hämodialyse



Transportprozesse

I. Strömung (Volumentransport)

II. Diffusion (Stofftransport)

III. Elektrischer Strom (el. Ladungstransport)

IV. Wärmeleitung (Energietransport)

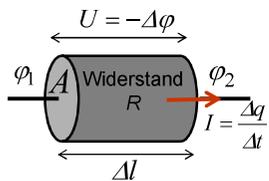
V. Verallgemeinerung

III. Elektrischer Strom (el. Ladungstransport)

1. Grundbegriffe

- Elektrische Stromstärke (I): $I = \frac{\Delta q}{\Delta t}$ (A)
- Elektrische Stromdichte (J): $J = \frac{\Delta q}{A \cdot \Delta t}$ ($\frac{A}{m^2}$)
- stationärer Strom: zeitlich konstant

2. Transportgesetz = ohmsches Gesetz



Die bisher bekannte Form des ohmschen Gesetzes

$$U = R \cdot I$$

$$R = \rho \frac{\Delta l}{A} \quad \sigma = \frac{1}{\rho}$$

Die neue Form des ohmschen Gesetzes

$$I = -\sigma \cdot A \cdot \frac{\Delta \phi}{\Delta l}$$

Alternativform:

$$J = -\sigma \frac{\Delta \phi}{\Delta l}$$

Stromdichte Potenzialgradient

Elektrische Leitfähigkeit

Analogie

	Was „strömt“?	Stärke?	Was treibt die „Strömung“?	Zusammenhang	
Volumen-transport	V	$J_V = \frac{\Delta V}{A \cdot \Delta t}$	p	$-\frac{\Delta p}{\Delta l}$	$J_V = -\frac{R^2}{8\eta} \frac{\Delta p}{\Delta l}$
Stoff-transport	v	$J_v = \frac{\Delta v}{A \cdot \Delta t}$	c^*	$-\frac{\Delta c}{\Delta x}$	$J_v = -D \frac{\Delta c}{\Delta x}$
Ladungs-transport	q	$J_q = \frac{\Delta q}{A \cdot \Delta t}$	ϕ	$-\frac{\Delta \phi}{\Delta l}$	$J_q = -\sigma \frac{\Delta \phi}{\Delta l}$

* Im allgemeinen Fall μ

3. Anwendungen ■ Diagnostik

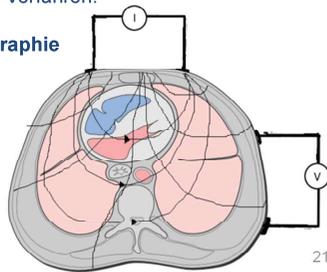
➤ Messung von Biopotenzialen (EKG, EEG, ...) (siehe später!)



➤ Auf Widerstandsmessung (Impedanzmessung) basierende Techniken

Gewebe	σ (mS/m)	ρ (Ωm)
Blut	700	1,4
graue Hirnmasse	300	3,3
weiße Hirnmasse	150	6,7
Haut	100	10
Fett	40	25
Knochen	10	100

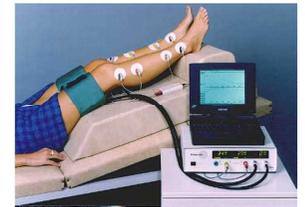
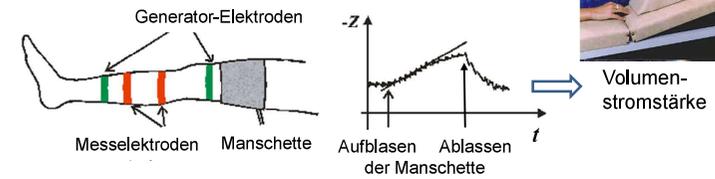
Ein bildgebendes Verfahren:
elektrische Impedanztomographie (EIT)



21

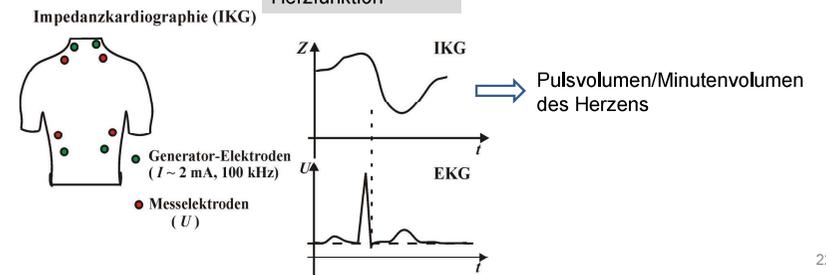
Impedanzplethysmographie (IPG)

Untersuchung der Blutströmung in den Extremitäten



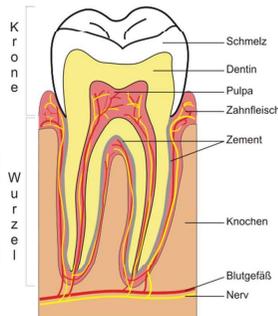
Impedanzkardiographie (IKG)

Untersuchung der Herzfunktion

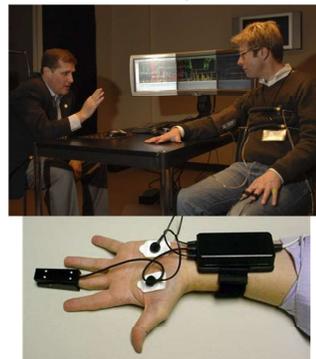


22

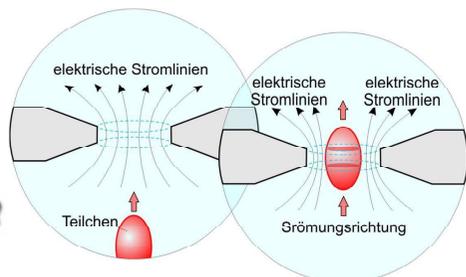
Apex-Locator



Lügendetektor



Coulter-Zähler



23

■ Therapie (siehe später!)

Galvanisation / Iontophorese



Wärmetherapie



Elektrochirurgie



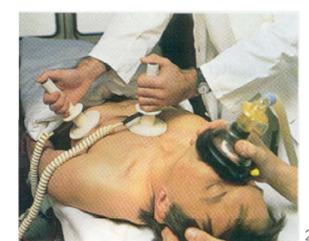
Elektroreizung in der Physiotherapie



Herzschrittmacher



Defibrillator



24

Transportprozesse

Strömung (Volumentransport)

Diffusion (Stofftransport)

III. Elektrischer Strom (el. Ladungstransport)

IV. Wärmeleitung (Energietransport)

V. Verallgemeinerung

IV. Wärmeleitung (Energietransport)



J. B. J. Fourier
1768-1830
Mathematiker
und Physiker

0. Mechanismus: Stöße zw. Atomen und Molekülen + freie Elektronen = **Konduktion**

1. Grundbegriffe

- Energiestromstärke (I): $I = \frac{\Delta E}{\Delta t}$ ($\frac{J}{s} = W$) (Wärmestromstärke)
- Energiestromdichte (J): $J = \frac{\Delta E}{A \cdot \Delta t}$ ($\frac{J}{m^2 \cdot s} = \frac{W}{m^2}$) (Wärmestromdichte)

2. Transportgesetz = Fourier-Gesetz

$$J = -\lambda \frac{\Delta T}{\Delta x}$$

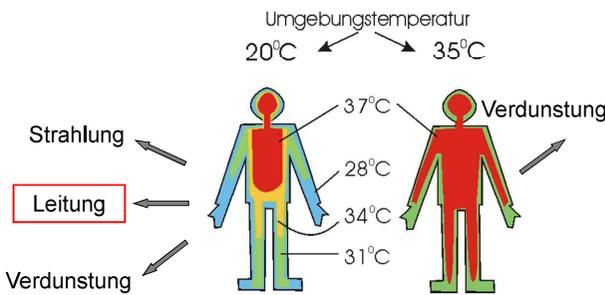
Labels in diagram: $T_1 > T_2$, ΔE , A , Δx , x , $\frac{\Delta E}{A \cdot \Delta t}$, λ , $\frac{\Delta T}{\Delta x}$, **Stromdichte**, **Wärmeleitfähigkeit Wärmeleitzahl (W/(m·K))**, **Temperaturgradient**

Wärmeleitfähigkeit: > stoffspezifisch

Stoff	λ (W/(m·K))
Silber	420
Glas	1
Wasser	0,6
Muskel	0,4
Fett	0,2
Luft	0,025

3. Anwendung: Wärmebildung und -abgabe

Aktivität	Wärmebildung (W)
In Ruhe	115
Langsames Spazieren	260
Radfahren (15 km/h)	420
Treppensteigen (2/s)	700
Laufen (15 km/h)	1150



Zusammenfassung der Wärmeabgabemechanismen

- Temperaturstrahlung $\Delta P = \sigma \cdot (T_{\text{Körper}}^4 - T_{\text{Umgebung}}^4) \cdot A$
- $T_{\text{Körper}} = 28^\circ\text{C}$ $T_{\text{Umgebung}} = 20^\circ\text{C}$ \Rightarrow $\Delta P = 83 \text{ W}$
 $T_{\text{Umgebung}} = 0^\circ\text{C}$ \Rightarrow $\Delta P = 290 \text{ W!}$

Graph labels: **Reflektanz (%)**, **Wellenlänge, λ (nm)**, UV, VIS, IR, Aluminium, Kupfer, Gold, Silber.

■ Wärmeleitung $P = -\lambda A \frac{\Delta T}{\Delta x}$
 $T_{\text{Körper}} = 28^\circ\text{C}$
 $T_{\text{Umgebung}} = 20^\circ\text{C} \Rightarrow P \approx 40 \text{ W}$



- Luft ↔ Wasser als Umgebung
- Strömungen! (z. B. Wind)

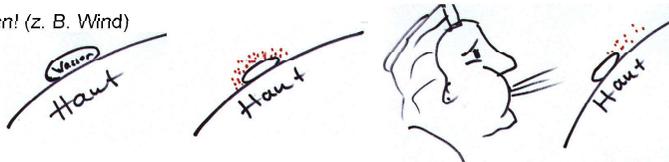
■ Verdunstung

➤ hohe spez. Verdampfungswärme von Wasser: $\approx 2400 \text{ kJ/kg}$ (bei 30°C) !!

➤ Wasserverlust: ständig $\approx 50 \text{ ml/h} \Rightarrow \approx 35 \text{ W}$
 bei Extrembedingungen $\approx 1600 \text{ ml/h} \Rightarrow \approx 1000 \text{ W}!!$



➤ Strömungen! (z. B. Wind)



Analogie

	Was „strömt“?	Stärke?	Was treibt die „Strömung“?	Zusammenhang
Volumen-transport	V	$J_V = \frac{\Delta V}{A \cdot \Delta t}$	p	$-\frac{\Delta p}{\Delta l}$ $J_V = -\frac{R^2}{8\eta} \frac{\Delta p}{\Delta l}$
Stoff-transport	v	$J_v = \frac{\Delta v}{A \cdot \Delta t}$	c^*	$-\frac{\Delta c}{\Delta x}$ $J_v = -D \frac{\Delta c}{\Delta x}$
Ladungs-transport	q	$J_q = \frac{\Delta q}{A \cdot \Delta t}$	φ	$-\frac{\Delta \varphi}{\Delta l}$ $J_q = -\sigma \frac{\Delta \varphi}{\Delta l}$
Energie-transport	E	$J_E = \frac{\Delta E}{A \cdot \Delta t}$	T	$-\frac{\Delta T}{\Delta x}$ $J_E = -\lambda \frac{\Delta T}{\Delta x}$

* Im allgemeinen Fall μ