

Difusión



Microfluidica Ecuación de difusión

- <u>En microfluidica y aplicaciones (lab-on-a-chip; µTAS):</u>
- Transporte de especies químicas, nanopartículas y partículas coloidales (transporte de masa)
- En muchos casos puede suponerse que no afectan el movimiento del fluido (escalares pasivos) Dos mecanismos de transporte independientes:
- Convección (adveccion) y Difusión (movimiento térmico o Browniano)
- Métodos de descripción:
- Macroscópico (teoría del continuo): Ecuación de transporte para la concentración.
- Microscópico (caminata aleatoria): Ecuación estocástica para la densidad de probabilidad

Ecuación de conservación de un escalar $C(\mathbf{x},t)$ (e. g. concentración):

$$\frac{\partial C}{\partial t} + \nabla \cdot \vec{J} = 0 \qquad J(\mathbf{x}, t) \text{ es el flujo del escalar } C$$

Microfluidica Ecuación de convección-difusión

 $J(\mathbf{x},t)$: el flujo del escalar C

Transporte por convección: $\vec{J}_C = C \vec{v}$

Transporte por difusión: Ecuación de Fick (1856) (fenomenológica y por analogía a la ecuación del calor de Fourier (1822))

$$\vec{J}_D = -D_M \nabla C \qquad D_M : \text{Coefficiente de Difusión Molecular}$$
$$\frac{\partial C}{\partial t} + \nabla \cdot \left(\vec{J}_D + \vec{J}_C\right) = \frac{\partial C}{\partial t} + \nabla \cdot \left(C \ \vec{\mathbf{v}} - D_M \nabla C\right) = 0$$
$$\frac{\partial C}{\partial t} + \left(\vec{\mathbf{v}} \cdot \nabla\right)C = \frac{DC}{Dt} = D_M \nabla^2 C$$

Ecuación de convección-difusión

$$\frac{\partial \mathbf{C}}{\partial \mathbf{t}} + \vec{\mathbf{v}} \cdot \nabla C = D_M \nabla^2 C$$

Ecuación Adimensional:

Elegir magnitudes características del problema: velocidad v_0 y longitud l_0

$$\vec{\mathbf{v}'} = \frac{\vec{\mathbf{v}}}{\mathbf{v}_0}; \quad \vec{\mathbf{x}'} = \frac{\vec{\mathbf{x}}}{l_0}; \quad \mathbf{t}' = \frac{\mathbf{t}}{\mathbf{t}_0} = \frac{\mathbf{v}_0 \mathbf{t}}{l_0}; \quad \tilde{C} = \frac{C}{C_0}$$

$$\left(\frac{\mathbf{v}_0}{l_0}\right) \frac{\partial \tilde{C}}{\partial \mathbf{t}'} + \left(\frac{\mathbf{v}_0}{l_0}\right) \vec{\mathbf{v}'} \cdot \nabla \tilde{C} = \left(\frac{1}{l_0^2}\right) D_M \nabla^2 \tilde{C}$$

$$\left(\frac{\mathbf{v}_0 l_0}{D_M}\right) \left(\frac{\partial \tilde{C}}{\partial \mathbf{t}'} + \vec{\mathbf{v}'} \cdot \nabla \tilde{C}\right) = \nabla^2 \tilde{C}$$
Número de Peclet: $\operatorname{Pe} = \frac{\mathbf{v}_0 l_0}{D_M}$

Microfluidica Ecuación de convección-difusión $\operatorname{Pe}\left(\frac{\partial C}{\partial t'} + \overrightarrow{\mathbf{v}'} \cdot \nabla \widetilde{C}\right) = \nabla^2 \widetilde{C}$

Número de Peclet: $Pe = \frac{v_0 l_0}{D_M}$ Transporte convectivo Transporte difusivo

Ley de escala en microfluidos ?

 $Pe \sim l_0^2$ (Igual que el número de Reynolds)

En microfluidica, a medida que reducimos el tamaño, la difusión es más importante y el número de Peclet \rightarrow 0

 $\begin{array}{ll} \mbox{longitud } l_0 \approx 100 \mu m \\ \mbox{velocidad } v_0 \approx 100 \mu m/s \\ \mbox{agua } D_M \approx 1000 \ \mu m^2/s \end{array} \qquad \mbox{Peclet} \approx 5 \\ \end{array}$

Todavía es bastante alto! Depende de cada caso... <u>Ei.1</u>: $v_0 \approx 10 \mu m/s$; $l_0 \approx 10 \mu m$ \rightarrow Pe << 1 <u>Ej. 2:</u> Moléculas grandes (ADN) \rightarrow Pe >> 1

Solución fundamental con una fuente puntual (1D)



6

Algunos ejemplos de difusión y tiempos característicos



which yield the following times T_0 for diffusion across the typical microfluidic ($L_0=100~\mu{\rm m},$

$$\begin{split} T_0(100 \ \mu\text{m}) &\approx 5 \text{ s,} & \text{small ions in water,} \\ T_0(100 \ \mu\text{m}) &\approx 250 \text{ s} &\approx 4 \text{ min,} & 30\text{-base-pair DNA molecules in water,} \\ T_0(100 \ \mu\text{m}) &\approx 10^4 \text{ s} &\approx 3 \text{ h,} & 5000\text{-base-pair DNA molecules in water.} \\ \end{split}$$

Algunos ejemplos de difusión y tiempos característicos



Que distancia recorrió a lo largo del canal?

$$L \sim V \tau_D \sim \frac{Vh^2}{2D_M} \sim \text{Pe} \frac{h}{2}$$
 V es la velocidad
media en el cana

Puede ser mucho mayor que *h* !!

(Esta relacionado con la dispersión de Taylor-Aris que veremos después)



Microfluidica Difusión Molecular: Aplicaciones directas

Sensores T



La zona de interdifusión en el sensor T se uso para :

(en gral. empleando fluorescencia)

- Medir coeficientes de difusión
- Detectar especies en una muestra
- Medir la cinética de reacciones químicas

Pioneros: Bernhard H. Weigl & Paul Yager

Microfluidica Difusión Molecular: Aplicaciones directas

Filtros H



Como depende la difusividad del tamaño? Stokes-Einstein !

Brody, J. P. and Yager, P. "Diffusion-based Extraction in a Microfabricated Device" Sensors and Actuators A: Physical 58, no. 1 (1997): 13–18. doi:10.1016/S0924-4247(97)80219-1.

Ecuación de Stokes-Einstein para la difusión

$$\frac{\partial \mathbf{C}}{\partial \mathbf{t}} + \vec{\mathbf{v}} \cdot \nabla \mathbf{C} = D \nabla^2 \mathbf{C}$$

Problema:

Sedimentación de partículas coloidales:



Distribución estacionaria en 1D?

$$\vec{\mathbf{v}} \cdot \nabla C - D \nabla^2 C = 0$$

$$v_x \frac{dC}{dx} - D \frac{d^2 C}{dx^2} = 0$$
$$\frac{d}{dx} \left(v_x C - D \frac{dC}{dx} \right) = 0$$

 $\frac{dJ_x}{dx} = 0 \implies J_x = \text{constante}$

 $J_x = 0$

Microfluidica Ecuación de Stokes-Einstein para la difusión

Problema:

Sedimentación de partículas coloidales:





 $J_{x} = 0$



Mecánica Estadística: distribución de Boltzmann

$$C(x,t) = C_0 \exp(-\beta E) = C_0 \exp\left(-\frac{mgx}{k_B T}\right)$$
$$\frac{mg}{k_B T} = \frac{v_x}{D} \Rightarrow D = \underbrace{v_x k_B T}_{mg} \underbrace{v_x}_F$$
$$D = M k_B T \qquad D = \frac{k_B T}{6\pi\mu a} \qquad \text{Stokes -}$$
Einstein

Microfluidica Difusión Molecular: Aplicaciones directas Filtros H : Suspensiones Activas



También pueden agregarse campos transversales ...

Cho, B. S., Schuster, T. G., Zhu, X., Chang, D., Smith, G. D., and Takayama, S. "Passively Driven Integrated Microfluidic System for Separation of Motile Sperm" Analytical Chemistry 75, no. 7 (2003): 1671–1675. doi:10.1021/ac020579e,

Microfluidica Difusión Molecular: Aplicaciones directas

Usando Flujos Laminares para Fabricar

ч Ч

Fabricación de electrodos

Manejando y controlando el flujo con Bandas con distintas propiedades de mojado



Pioneer: D. J. Beebe

"Microfabrication Inside Capillaries Using Multiphase Laminar Flow Patterning" Science 285, no. 5424 (1999): 83–85. doi:10.1126/science.285.5424.83 Kenis, P. J. A., Ismagilov, R. F., and Whitesides, G. M.



Microfluidica Podemos aprovechar el movimiento Browniano?

Ratchets (rectificando el movimiento Browniano) Transformar el movimiento Browniano (*parte*) en transporte dirigido



Chance de no pasar por **B** depende de la difusión Chance de pasar por **B**+ es mayor a la de pasar por **B**-La probabilidad depende de la magnitud de la difusión Partículas mas grandes difunden menos **Separación por tamaño!**



Es compatible con las leyes de termodinámica? Calor → Energía?

Microfluidica *"Sorting by diffusion"*

Sistema grabado en silica



Aplicación: Separación de moléculas de ADN



Pioneer: R. H. Austin

Chou, C. F., Bakajin, O., Turner, S. W. P., Duke, T. A. J., Chan, S. S., Cox, E. C., Craighead, H. G., and Austin, R. H. "Sorting by Diffusion: An Asymmetric Obstacle Course for Continuous Molecular Separation" Proceedings of the National Academy of Sciences 96, no. 24 (1999): 13762–13765. 17

Microfluidica "Sorting by diffusion"



Microfluidica Otros ejemplos en microfluidos (review by Hanggi and Reimann)



Eichhorn, R., Reimann, P., and Hanggi, P. "Paradoxical Motion of a Single Brownian Particle: Absolute Negative Mobility" Physical Review E 66, no. 6 (2002): 066132.

Ros, A., Eichhorn, R., Regtmeier, J., Duong, T. T., Reimann, P., and Anselmetti, D. "Brownian Motion - Absolute Negative Particle 19 Mobility" Nature 436, no. 7053 (2005): 928–928.

Microfluidica Es correcta la descripción?



$$\frac{\partial}{\partial t} P(\mathbf{x}, t) + \nabla \cdot \left[\mathbf{U}(\mathbf{x}) P(\mathbf{x}, t) - D \nabla P(\mathbf{x}, t) \right] = 0$$



Cual es la distribución asintótica de partículas, proyectada en la celda unitaria?

$$\nabla \cdot \tilde{\mathbf{J}}^{\infty}(\mathbf{x}) = \nabla \cdot \left[\mathbf{U}(\mathbf{x}) \tilde{P}^{\infty}(\mathbf{x}) - D\nabla \tilde{P}^{\infty}(\mathbf{x}) \right] = 0$$
$$\tilde{\mathbf{J}}^{\infty}(\mathbf{x}) \cdot \mathbf{n}(\mathbf{x}) \Big|_{\partial s} = 0$$



Microfluidica Rectificando la difusion...

Condición $\left. \mathbf{\tilde{J}}^\infty(\mathbf{x}) \cdot \mathbf{n}(\mathbf{x}) \right|_{\partial s} = 0$ de borde

$$\left[\mathbf{U}(\mathbf{x})\tilde{P}^{\infty}(\mathbf{x}) - D\nabla\tilde{P}^{\infty}(\mathbf{x})\right] \bullet \mathbf{n}(\mathbf{x})\Big|_{\partial s} = 0$$

Si la velocidad en la superficie de los obstaculos es cero → No puede haber gradientes!!

$$\nabla \bullet \left[\mathbf{U}(\mathbf{x}) \tilde{P}^{\infty}(\mathbf{x}) - D \nabla \tilde{P}^{\infty}(\mathbf{x}) \right] = 0$$

Si la velocidad es solenoide (divergencia cero) La distribución es uniforme !

<u>Ejemplos</u>: Transporte convectivo $\nabla \cdot \vec{\mathbf{v}} = 0$ Campo Eléctrico $\nabla \cdot \vec{\mathbf{E}} = 0$

→ Todas las moléculas se mueven en la dirección de la fuerza
 → No hay separación!!



Microfluidica Rectificando la difusión...



Como es que ocurre la separación?

La aproximación de partículas puntuales no es correcta! Por que??

Para que sirve el resultado anterior ??

Usar campos que penetran los obstáculos: Gravedad O Usar obstáculos que dejan pasar el campo: Obstáculos con poros para que pasen lo iones!

