

# INTRODUCCIÓN A LA MECÁNICA DE FLUIDOS COMPUTACIONAL

Responsable: Dr. Ing. Pablo Gamazo (Centro Universitario Regional Litoral Norte, Universidad de la República. Uruguay)

Asistente: Ing. Lucas Bessone (Universidad Tecnológica Nacional, Regional Concordia)

# Ecuaciones de conservación

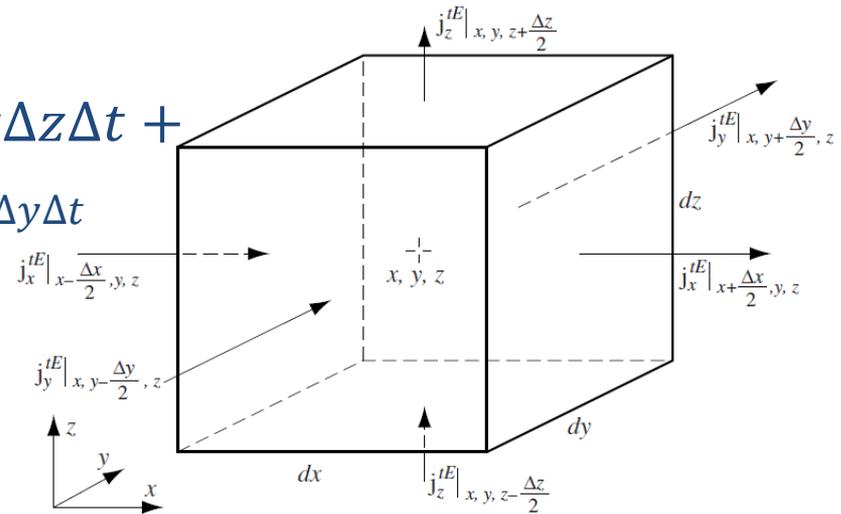
- Masa
- Energía
- Solutos
- Cantidad de movimiento

# Ecuación de balance general

$\Delta$  almacenamiento  
 = Entradas – Salidas

$$\Delta M \Delta x \Delta y \Delta z = -(\mathbf{j}_x(x+\Delta x) - \mathbf{j}_x(x)) \Delta y \Delta z \Delta t +$$

$$-(\mathbf{j}_y(y+\Delta y) - \mathbf{j}_y(y)) \Delta x \Delta z \Delta t - (\mathbf{j}_z(z+\Delta z) - \mathbf{j}_z(z)) \Delta x \Delta y \Delta t$$



dividimos por  
 $\Delta x \Delta y \Delta z \Delta t$

$$\frac{\Delta M}{\Delta t} = -\frac{\mathbf{j}_x(x+\Delta x) - \mathbf{j}_x(x)}{\Delta x} + \dots$$

límite  
 $\Delta x, \Delta y, \Delta z, \Delta t \rightarrow 0$

$$\frac{\partial M}{\partial t} = -\frac{\partial \mathbf{j}_x}{\partial x} - \frac{\partial \mathbf{j}_y}{\partial y} - \frac{\partial \mathbf{j}_z}{\partial z}$$

divergencia:  
 $\frac{\partial \mathbf{j}_x}{\partial x} + \frac{\partial \mathbf{j}_y}{\partial y} + \frac{\partial \mathbf{j}_z}{\partial z} = \nabla \cdot \mathbf{j}$

$$\frac{\partial M}{\partial t} = -\nabla \cdot \mathbf{j}$$

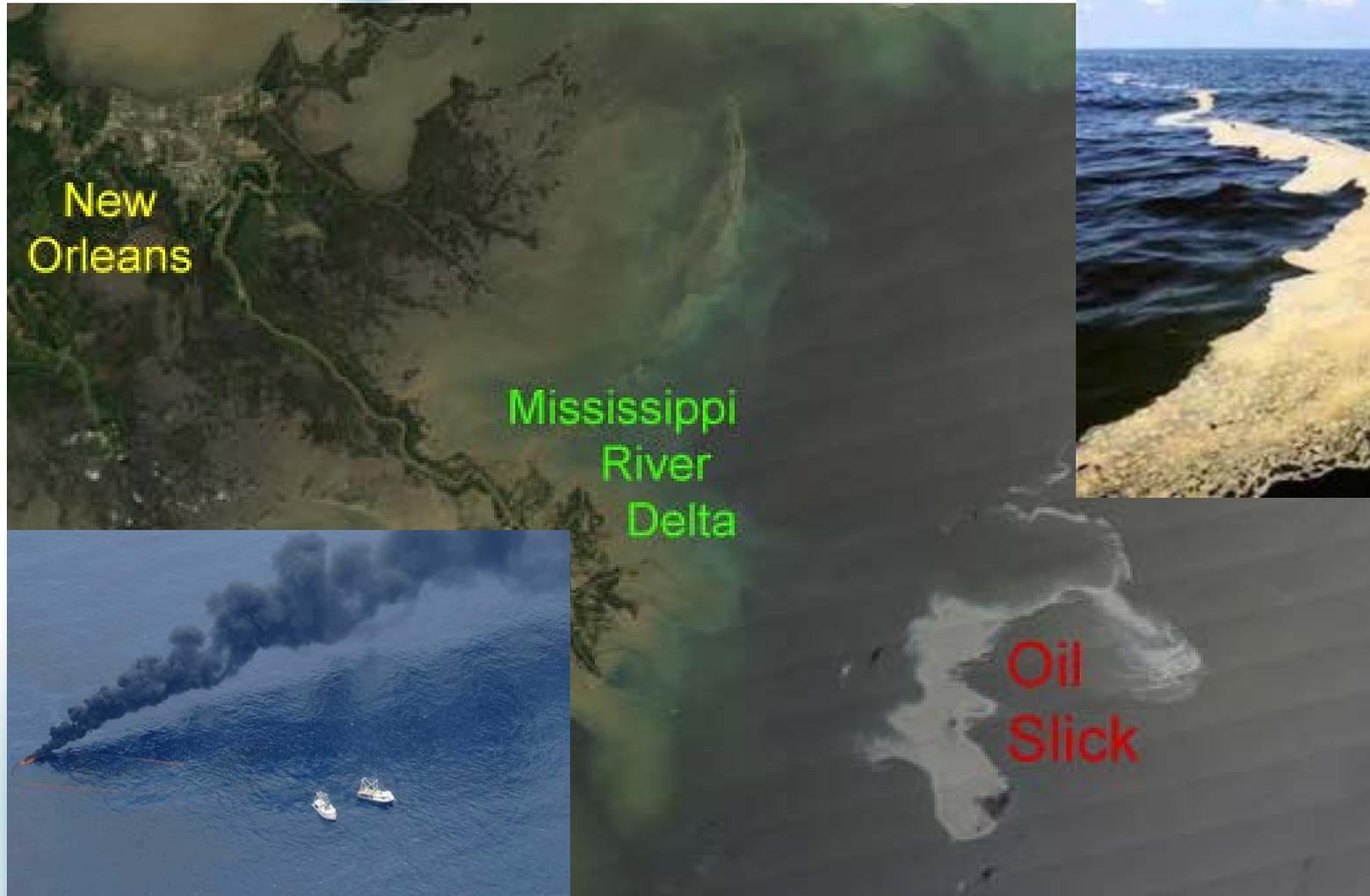
# **Ecuación general de transporte (ecuación de advección difusión)**

**Difusión  
Advección  
Dispersión**

**Números adimensionados**

# Transporte

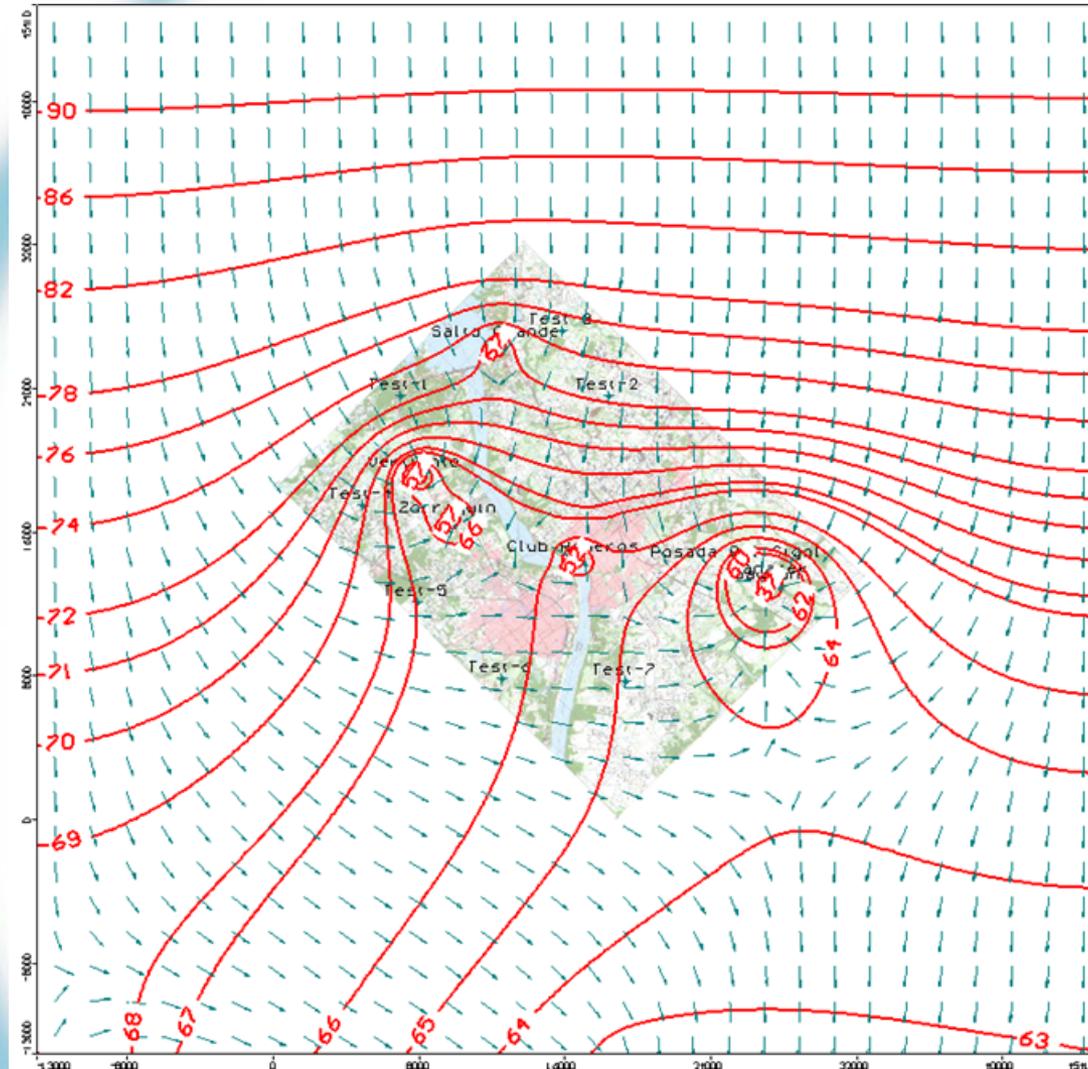
Se observan en diferentes medios



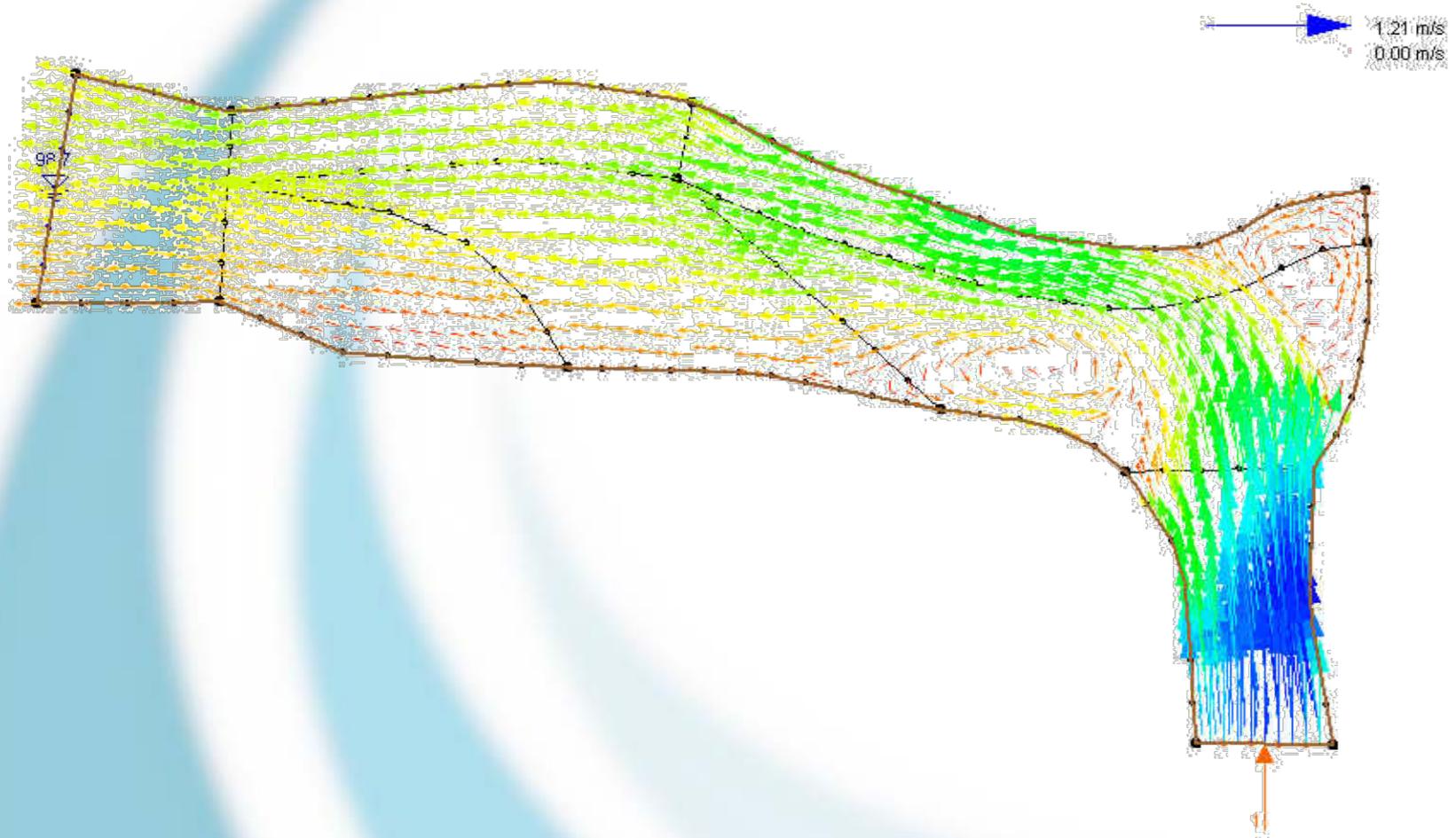
## Flujo de fluido

- Se debe obtener antes de estudiar el transporte
- Objetivo: Cálculo del **campo de velocidades** del fluido
- Ecuaciones: Siempre son dos
  - **Continuidad (=Conservación de masa de fluido)**
    - Con frecuencia, es suficiente
  - Ecs de **conservación de la cantidad de movimiento**. Ecs. de Navier Stokes, que se pueden simplificar a:
    - Darcy para medios porosos
    - Manning en régimen uniforme

## Campo de velocidades



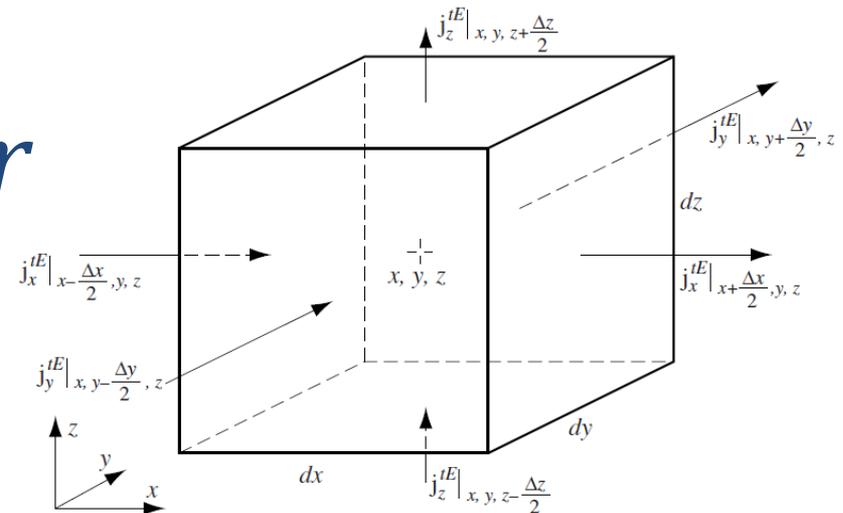
## Campo de velocidades



## Ecuación de balance general

$\Delta \text{almacenamiento} = \text{Entradas} - \text{Salidas}$

$$\frac{\partial M}{\partial t} = -\nabla \cdot \mathbf{j} + r$$



Se aplicará la ecuación de balance general a la conservación de masa de soluto

## Procesos involucrados

$$\frac{\partial M}{\partial t} = -\nabla \cdot \mathbf{j} + r$$

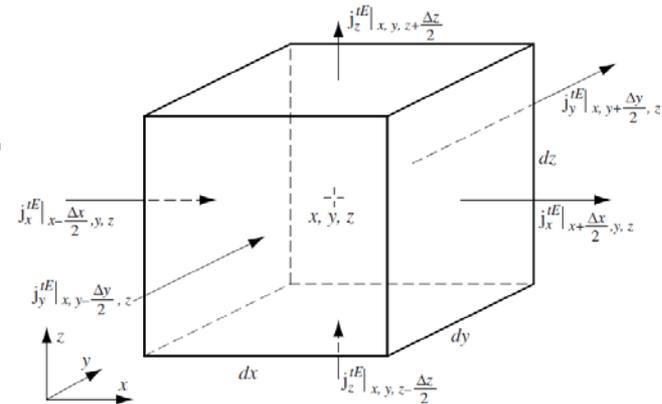
• Almacenamiento

- Difusión
- Advección
- Dispersión
- Fuentes
- Desintegración
- Adsorción

# Almacenamiento

Variación de cantidad de masa de soluto en el volumen de control

$$\frac{\partial M}{\partial t}$$



Su expresión depende de las unidad en que se trabaja la concentración

Cuando el volumen de control coincide con el del fluido y no es compresible:

$$\frac{\partial c}{\partial t}$$

$c$  [M(soluto)/m<sup>3</sup> (fluido)];  
(M= Kg o moles)

Otras formas de expresar la concentración:

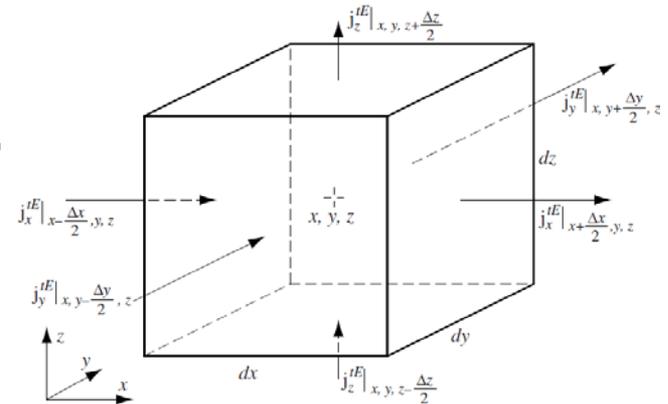
$c$  [M (soluto)/kg (fluido)]  
 $w$  [kg(soluto)/kg (fluido)]

OJO: Puede cambiar la cantidad del “solvente” en el volumen de control

# Almacenamiento

Variación de cantidad de masa de soluto en el volumen de control

$$\frac{\partial M}{\partial t}$$



Medio poroso:  
(volumen de control no coincide con el del fluido)

$$\frac{\partial \phi c}{\partial t}$$

$\phi$  fracción volumétrica  
[m<sup>3</sup> (fluido)/m<sup>3</sup> (medio)]  
(c en [X/m<sup>3</sup>(fluido)])

Fluido compresible:

$$\frac{\partial \rho c}{\partial t}$$

$\rho$  densidad  
[kg (fluido)/m<sup>3</sup> (fluido)]  
(c en [X/kg (fluido)])

## Observación:

Todas las relaciones termodinámicas en química del agua (ley de acción de masa, etc.) utilizan la **molalidad** (mol soluto/kg solvente) como medida de concentración.

## Procesos involucrados

$$\frac{\partial M}{\partial t} = -\nabla \cdot \mathbf{j} + r$$

○ Almacenamiento

- Difusión
- Advección
- Dispersión

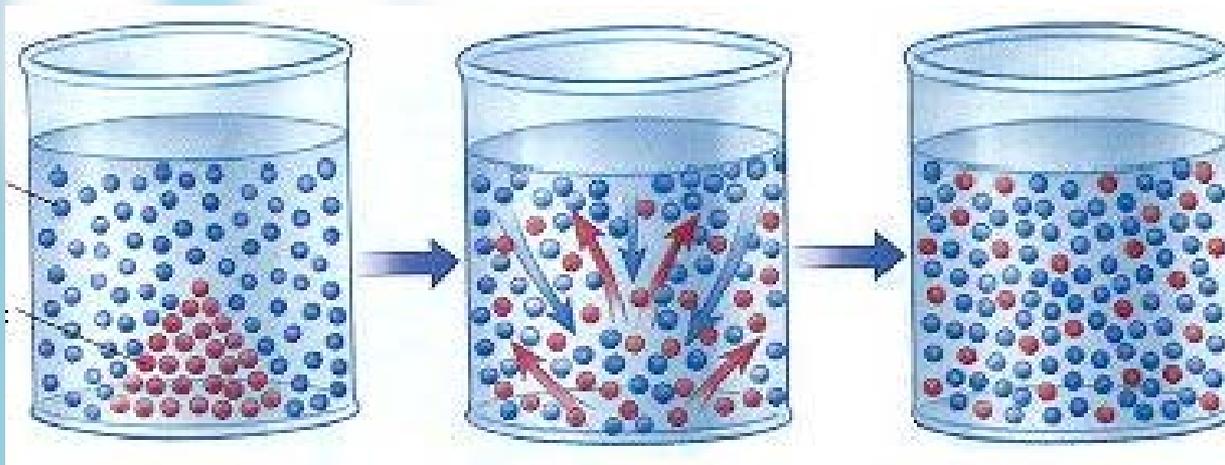
○ Fuentes

○ Desintegración

○ Adsorción

## Difusión

- flujo neto de soluto desde las zonas donde hay mucho hacia las zonas donde hay poco:
  - expansión y dilución
- Resulta de los movimientos de tipo browniano (al azar) de las partículas (átomos, moléculas).  
Ej: gota de tinta en agua.



# Difusión

## Ley de Fick

- Médico alemán
- Descubrió analogía entre la difusión de calor en sólidos y de solutos en líquidos

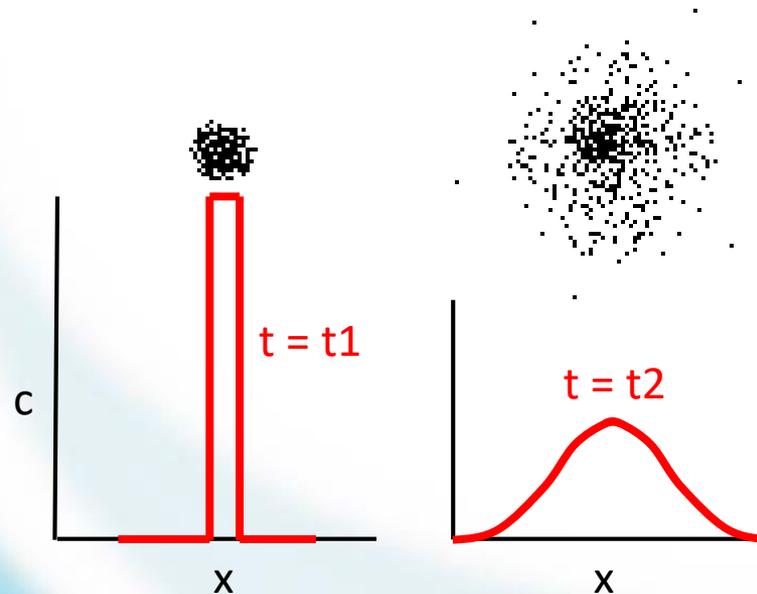


Adolf Fick  
(1829–1901)

$$j = -D \frac{\partial c}{\partial x}$$

An arrow points from the text 'Coeficiente de difusión' to the variable  $D$  in the equation.

Coeficiente de difusión



# Difusión

## Ley de Fick

El flujo másico es proporcional al gradiente de concentración.

$$\mathbf{j}_D = -\mathbf{D}\nabla c \quad [\text{M L}^{-2} \text{T}^{-1}]$$

La constante de proporcionalidad es el coeficiente de difusión molecular

$$D_0$$

$$\mathbf{D}_0 = D_0 \mathbf{I} = D_0 \begin{bmatrix} 1 & 0 & 0 \\ 0 & 1 & 0 \\ 0 & 0 & 1 \end{bmatrix} \quad [\text{L}^2 \text{T}^{-1}]$$

# Difusión

## DIFUSIÓN EN GASES

	D (cm <sup>2</sup> /s)
CO <sub>2</sub> en aire	0.17 (17°C, 1atm)
H <sub>2</sub> en O <sub>2</sub>	0.80 (17°C, 1atm)

Lasaga A. C. (1998) Kinetic Theory in the Earth Sciences. Princeton Univ. Press.

## DIFUSIÓN EN AGUA (25°C)

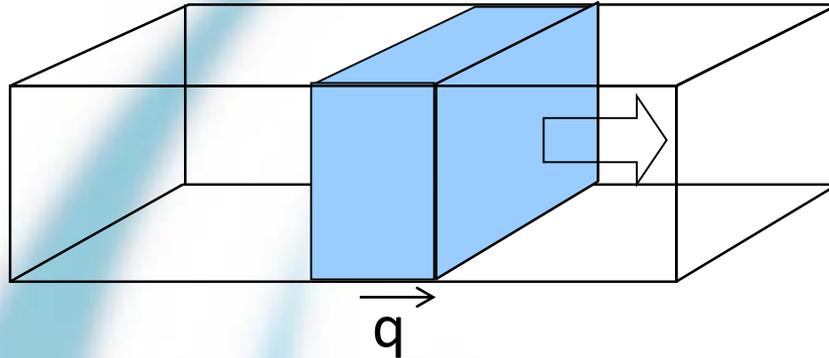
	D (x10 <sup>-5</sup> cm <sup>2</sup> /s)		D (x10 <sup>-5</sup> cm <sup>2</sup> /s)
Cl <sup>-</sup>	2.03	Na <sup>+</sup>	1.33
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	1.07	Mg <sup>2+</sup>	0.705
HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	1.18	Ca <sup>2+</sup>	0.793
HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	0.734	K <sup>+</sup>	1.960
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	0.955	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1.980
PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	0.612		

## DIFUSIÓN EN SÓLIDOS

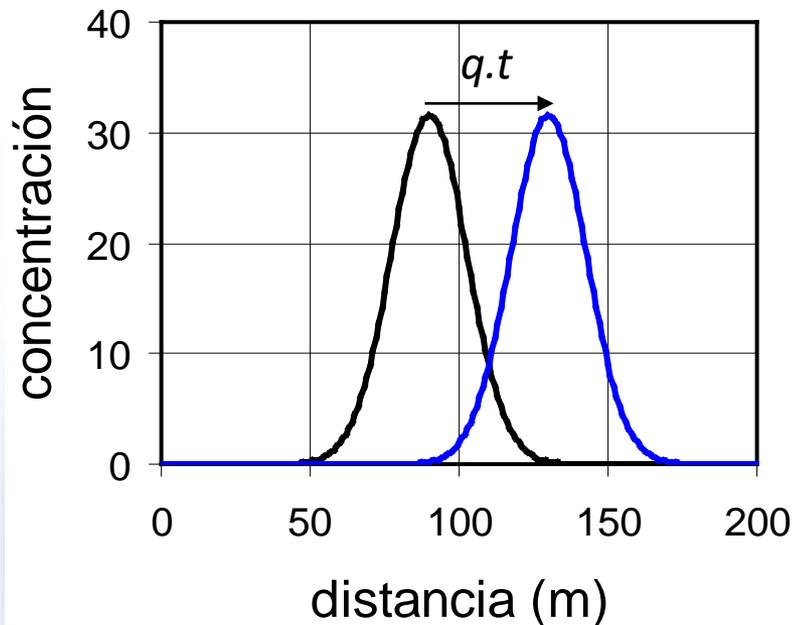
	D (cm <sup>2</sup> /s, 700°C)		
Ag en Ag	5.0x10 <sup>-11</sup>	Fe en Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	5.4x10 <sup>-19</sup>
Au en Au	6.0x10 <sup>-11</sup>	O <sup>2-</sup> en MgAl <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	2.0x10 <sup>-24</sup>
C en α-Fe	1.1x10 <sup>-6</sup>	O <sup>2-</sup> en ortoclasa	8x10 <sup>-14</sup>
Na en NaCl	3.0x10 <sup>-9</sup>	Na en ortoclasa	1.3x10 <sup>-11</sup>
Cl en NaCl	6.3x10 <sup>-10</sup>	K en ortoclasa	7.7x10 <sup>-15</sup>
Fe en FeS	4.5x10 <sup>-8</sup>	Rb en ortoclasa	1.5x10 <sup>-15</sup>
(   al eje c)		O <sup>2-</sup> en albita	3.8x10 <sup>-14</sup>
Fe en FeS	2.0x10 <sup>-8</sup>	Na en albita	1.2x10 <sup>-10</sup>
(⊥ al eje c)		O <sup>2-</sup> en anortita	1.8x10 <sup>-13</sup>
Mg en MgO	2.2x10 <sup>-18</sup>		

# Transporte

## Advección



flujo de soluto  
'arrastrado' por  
el fluido



$$\mathbf{j}_{adv} = \mathbf{q}c \quad [M L^{-2} T^{-1}]$$

**Evalúa el flujo másico debido  
al arrastre producido por el  
fluido**

# Dispersión

Mecanismo de transporte causado por las diferencias de la velocidad respecto a la media del fluido.

**Depende de la escala** a la que se modela el fenómeno

**Efecto**      Expansión (aumento de la zona contaminada) y dilución (reducción de conc. max,.)

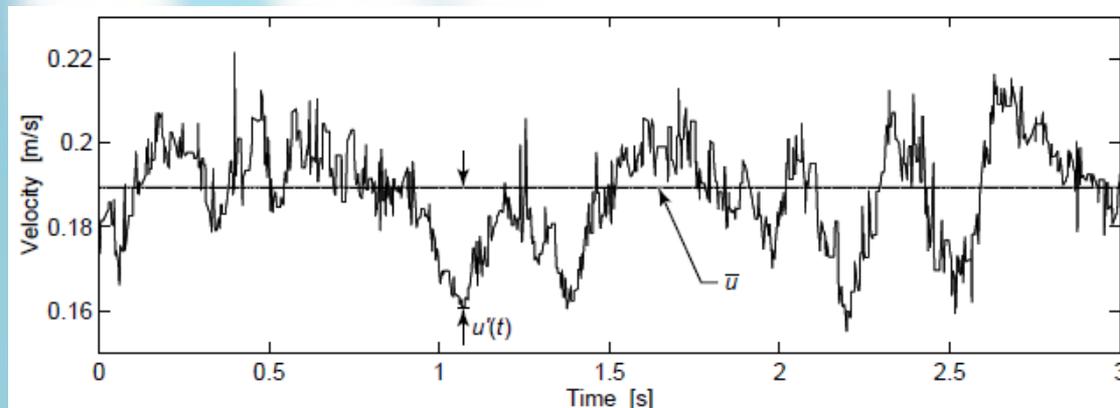
Varios fenómenos originan dispersión:

- Turbulencia
- Perfiles de velocidad no uniformes
- Heterogeneidad

# Transporte

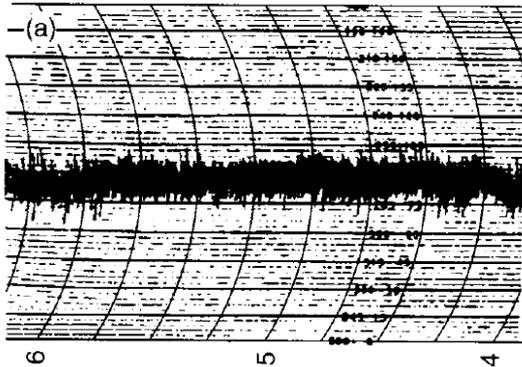
## Dispersión turbulenta:

Mecanismo de transporte causado por las fluctuaciones de la velocidad respecto a la media del fluido.

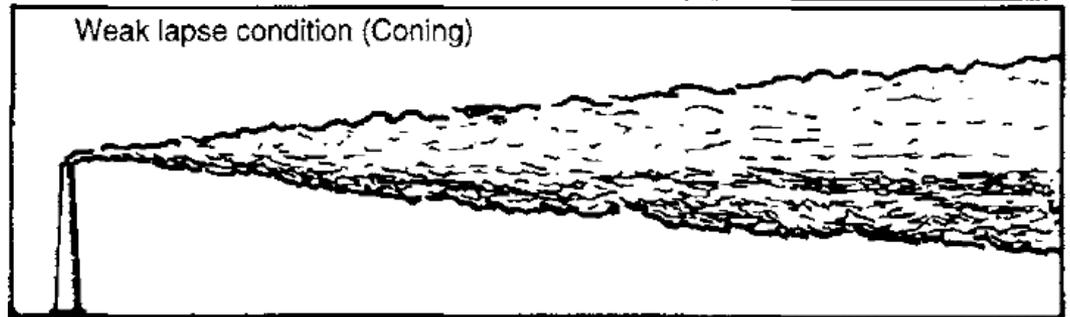


# Dispersión

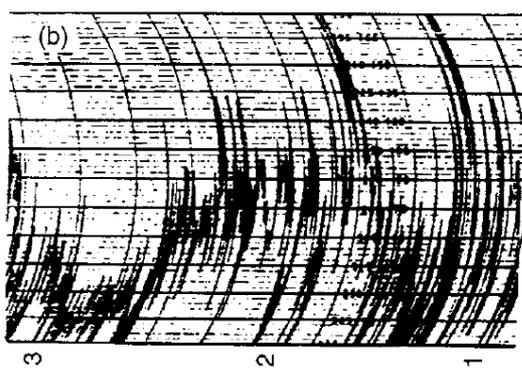
## Turbulencia mecánica



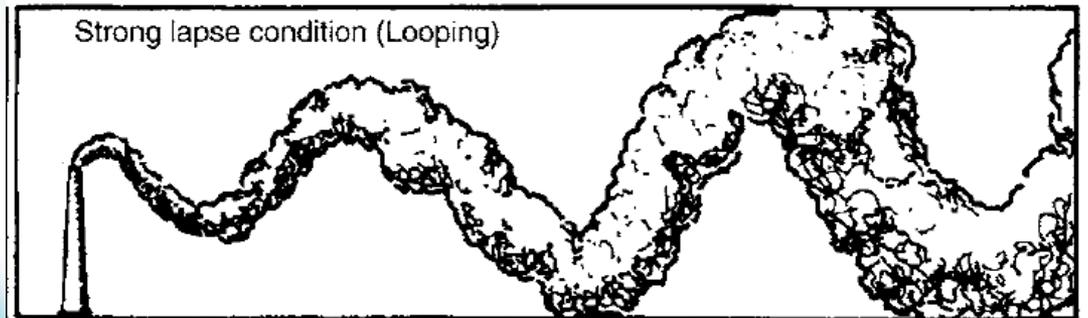
Variaciones en la dirección del viento



## Turbulencia térmica

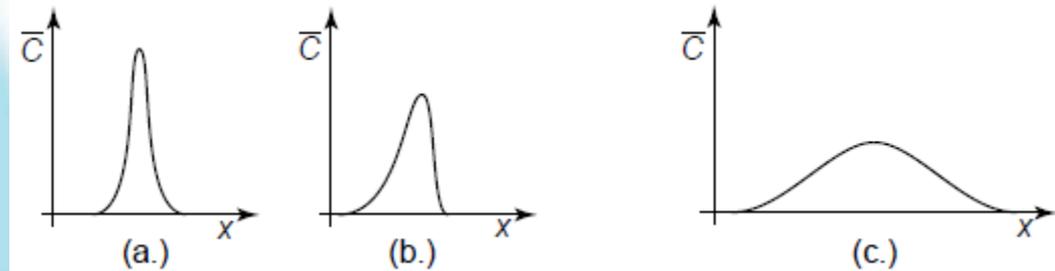
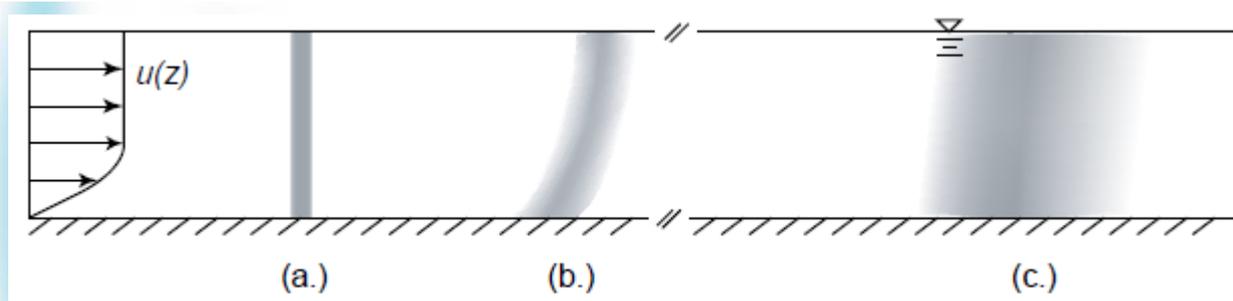
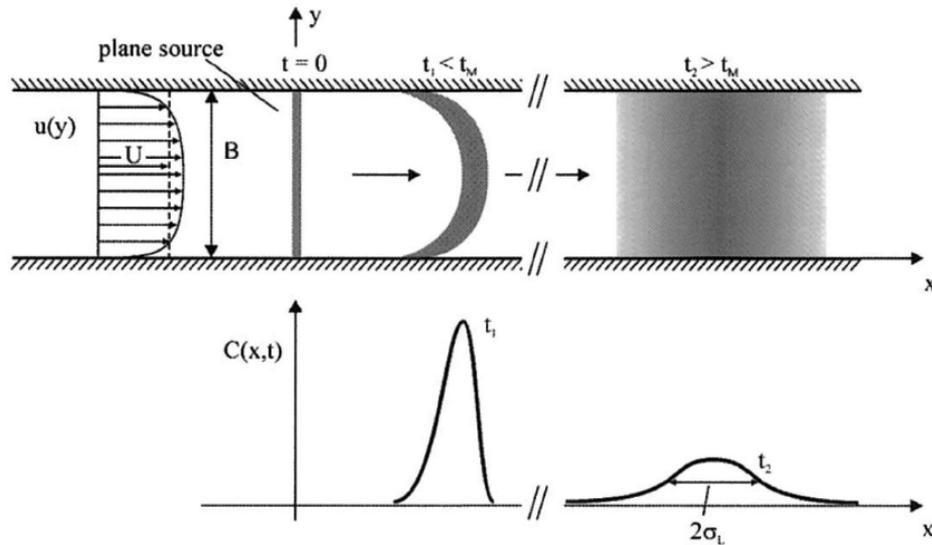


Variaciones en la dirección del viento



# Dispersión

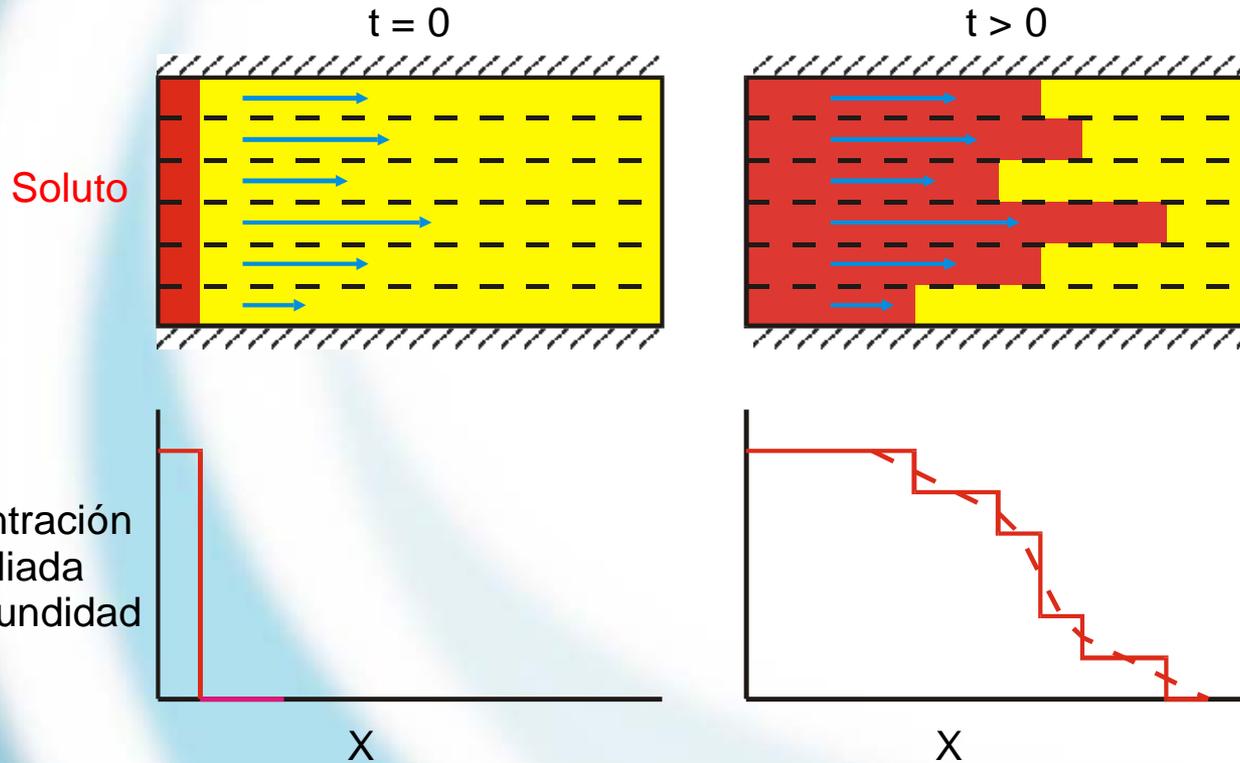
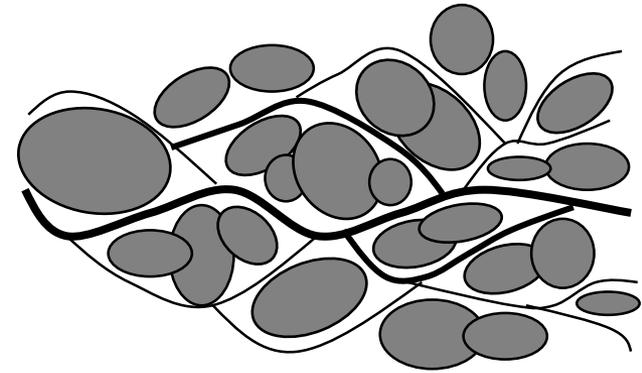
## Mezcla transversal



# Dispersión

## Heterogeneidad

La dispersión en medios porosos es causada por la heterogeneidad en la velocidad del agua



## ¿De qué depende la dispersión?

- Dispersión turbulenta
  - Magnitud de la turbulencia (tamaño de los remolinos)
- Dispersión debida a heterogeneidad
  - Magnitud de la heterogeneidad (varianza y escala de heterogeneidad)
- En ambos casos:
  - $D$  proporcional a la velocidad (La constante de proporcionalidad es la dispersividad)
  - Proporcional al gradiente de concentraciones
  - Anisótropo. Existe dispersión longitudinal (típicamente muy superior a la transversal)
  - Existen efectos de escala

## Expresión matemática

Se aplica la Ley de Fick

$$\mathbf{j}_{dis} = -\mathbf{D}_{dis} \nabla c \leftarrow \text{Gradiente de concentración} \quad \nabla c = \begin{pmatrix} \partial c / \partial x \\ \partial c / \partial y \\ \partial c / \partial z \end{pmatrix}$$

↑  
Tensor de dispersión (matriz)

- 1D  $\mathbf{D}_{dis} = \alpha_L v_x$   
 $\alpha_L =$  Dispersividad longitudinal (m)  
 $\alpha_T =$  Dispersividad transversal (m)  
 $v_x =$  velocidad lineal (m/s)

- 2D  $\mathbf{D}_{dis} = \begin{pmatrix} \frac{\alpha_L v_x^2 + \alpha_T v_y^2}{|\mathbf{v}|} & \frac{(\alpha_L - \alpha_T) v_x v_y}{|\mathbf{v}|} \\ \frac{(\alpha_L - \alpha_T) v_x v_y}{|\mathbf{v}|} & \frac{\alpha_L v_y^2 + \alpha_T v_x^2}{|\mathbf{v}|} \end{pmatrix}$

# Dispersión

- 2D

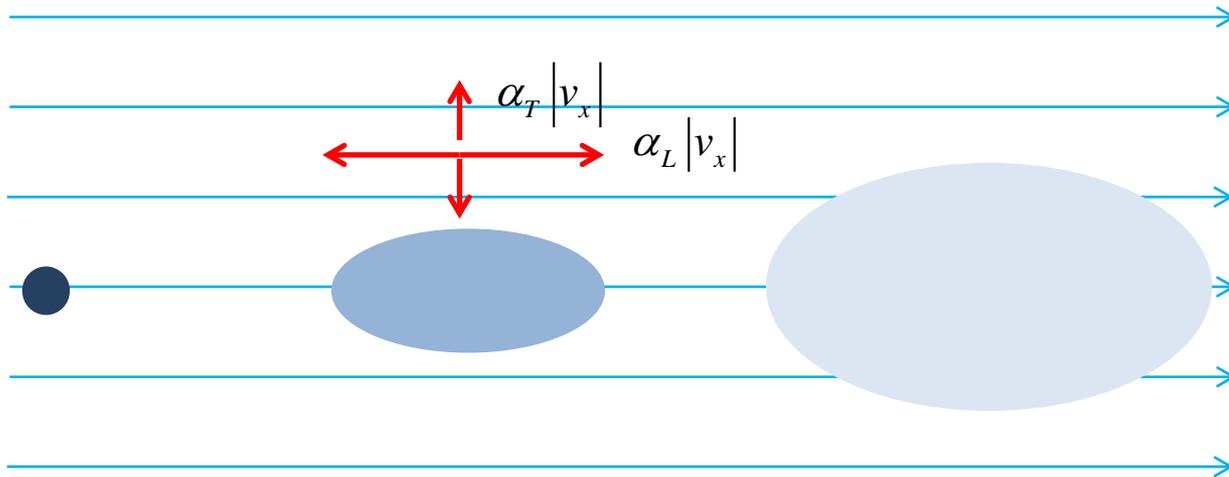
Si  $v_y=0$

$\alpha_L$  = Dispersividad longitudinal (m)

$\alpha_T$  = Dispersividad transversal (m)

$v_x$  = velocidad lineal (m/s)

$$\mathbf{D}_{dis} = \begin{pmatrix} \alpha_L |v_x| & 0 \\ 0 & \alpha_T |v_x| \end{pmatrix}$$



# Dispersión

- 3D

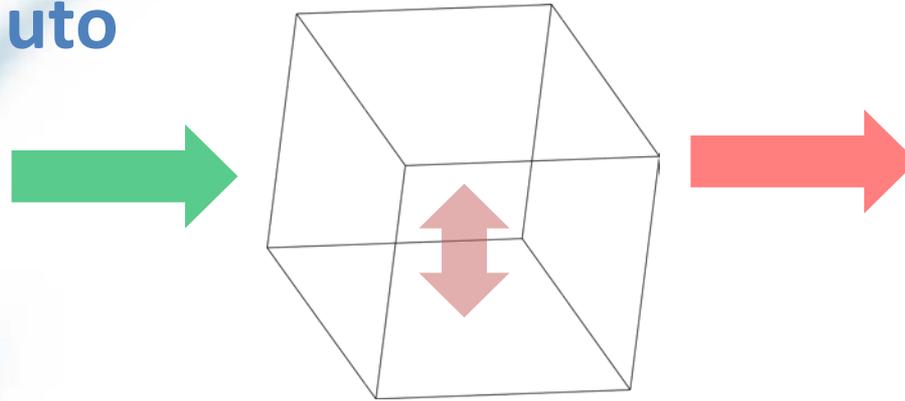
$$\mathbf{D}_{dis} = \begin{pmatrix} \frac{\alpha_L v_x^2 + \alpha_T (v_y^2 + v_z^2)}{|\mathbf{v}|} & \frac{(\alpha_L - \alpha_T) v_x v_y}{|\mathbf{v}|} & \frac{(\alpha_L - \alpha_T) v_x v_z}{|\mathbf{v}|} \\ \frac{(\alpha_L - \alpha_T) v_x v_y}{|\mathbf{v}|} & \frac{\alpha_L v_y^2 + \alpha_T (v_x^2 + v_z^2)}{|\mathbf{v}|} & \frac{(\alpha_L - \alpha_T) v_y v_z}{|\mathbf{v}|} \\ \frac{(\alpha_L - \alpha_T) v_x v_z}{|\mathbf{v}|} & \frac{(\alpha_L - \alpha_T) v_y v_z}{|\mathbf{v}|} & \frac{\alpha_L v_z^2 + \alpha_T (v_x^2 + v_y^2)}{|\mathbf{v}|} \end{pmatrix}$$

$$\mathbf{D}^{disp} = \alpha_t |\mathbf{v}| \mathbf{I} + (\alpha_l - \alpha_t) \frac{\mathbf{v} \cdot \mathbf{v}^{tr}}{|\mathbf{v}|}$$

$$\mathbf{I} = \begin{vmatrix} 1 & 0 & 0 \\ 0 & 1 & 0 \\ 0 & 0 & 1 \end{vmatrix}; \mathbf{v} = \begin{pmatrix} v_x \\ v_y \\ v_z \end{pmatrix}$$

## Ecuación transporte

### Balance de soluto



Variación de almacenamiento = Entradas - Salida

$$\frac{MS^{t+\Delta t} - MS^t}{\Delta t} = -\nabla \cdot \mathbf{j}$$

Masa de soluto:  $MS = \phi c$

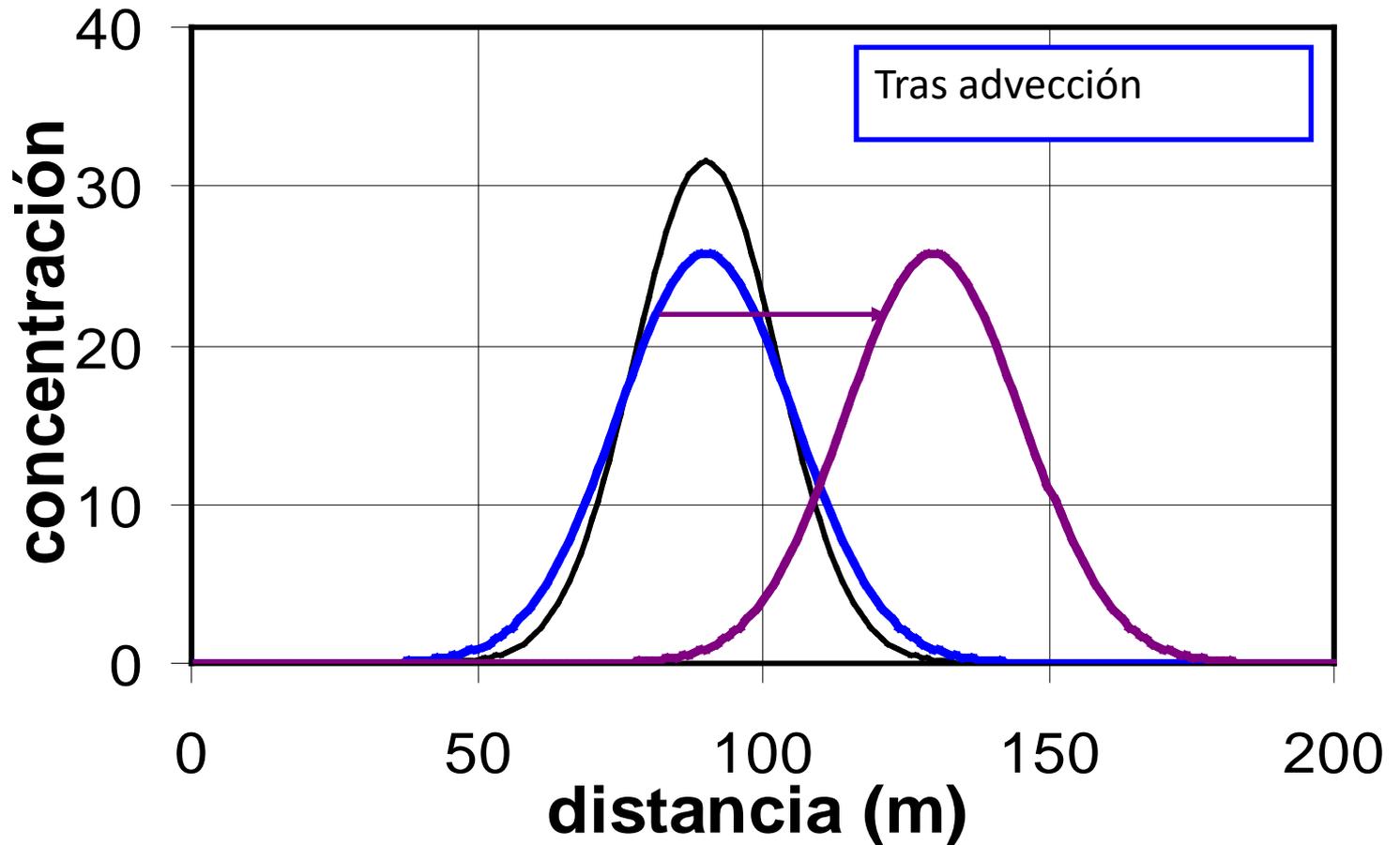
$$\mathbf{D} = \underset{\substack{\nearrow \\ \text{difusión}}}{\mathbf{D}_{dif}} + \underset{\substack{\nearrow \\ \text{dispersión}}}{\mathbf{D}_{disp}}$$

$$\frac{\partial \phi c}{\partial t} = \nabla(\mathbf{D} \nabla c) - \nabla \mathbf{q} c$$

**Gobierna el transporte de solutos (ecuación de advección difusión)**

# Solución pulso

$$\frac{\partial \phi c}{\partial t} = \nabla(\mathbf{D} \nabla c) - \nabla \mathbf{q} c$$



## Ecuación transporte

$$\frac{\partial \phi c}{\partial t} = \nabla(\mathbf{D} \nabla c) - \nabla q c$$

Suponiendo  
constante  
 $\phi$

$$\frac{\partial c}{\partial t} = \nabla(\mathbf{D} \nabla c) - \nabla \mathbf{v} c$$

Recordar que en  
realidad es  $\frac{D}{\phi}$

$$\mathbf{v} = \frac{\mathbf{q}}{\phi}$$

$$\frac{\partial c}{\partial t} = \nabla(\mathbf{D} \nabla c)$$

ecuación en derivadas parciales  
parabólica

$$\frac{\partial c}{\partial t} = -\nabla \mathbf{v} c$$

ecuación en derivadas parciales  
hiperbólica

$$(\mathbf{D} \nabla(\nabla c) = \mathbf{D} \nabla^2 c = \mathbf{D} \Delta c)$$

## Derivada total

$$\frac{dc}{dt} = \frac{\partial c}{\partial t} + \frac{\partial c}{\partial x} \frac{dx}{dt} + \frac{\partial c}{\partial y} \frac{dy}{dt} + \frac{\partial c}{\partial z} \frac{dz}{dt}$$

$\parallel \qquad \qquad \parallel \qquad \qquad \parallel$   
 $v_x \qquad \qquad v_y \qquad \qquad v_z$

$$\mathbf{v} = (v_x, v_y, v_z)$$

$$\frac{dc}{dt} = \frac{\partial c}{\partial t} + \mathbf{v} \nabla c$$

$$\nabla c = \left( \frac{\partial c}{\partial x}, \frac{\partial c}{\partial y}, \frac{\partial c}{\partial z} \right)$$

## Ecuación transporte

$$\frac{\partial \mathbf{c}}{\partial t} = \nabla(\mathbf{D}\nabla \mathbf{c}) - \nabla \mathbf{v} \mathbf{c}$$

Fluido  
incompresible  
 $\nabla \mathbf{v} = 0$   
 $\nabla \mathbf{v} \mathbf{c} = \mathbf{v} \nabla \mathbf{c}$

$$\frac{\partial \mathbf{c}}{\partial t} = \nabla(\mathbf{D}\nabla \mathbf{c}) - \mathbf{v} \nabla \mathbf{c}$$

Derivada total

$$\frac{dc}{dt} = \frac{\partial \mathbf{c}}{\partial t} + \mathbf{v} \nabla \mathbf{c}$$

$$\frac{dc}{dt} = \nabla(\mathbf{D}\nabla \mathbf{c})$$

## Ecuación transporte

$$\frac{\partial \mathbf{c}}{\partial t} = \nabla(\mathbf{D}\nabla \mathbf{c}) - \nabla \mathbf{v} \mathbf{c}$$

Adimensionalizando la ecuación

$$\begin{aligned} \mathbf{c} &= \mathbf{C} \mathbf{c}^* \\ t &= \mathbf{T} t^* \end{aligned} \quad \frac{\mathbf{C}}{\mathbf{T}} \frac{\partial \mathbf{c}^*}{\partial t^*} = \frac{\mathbf{D}\mathbf{C}}{\mathbf{L}^2} \nabla^* (\mathbf{D}^* \nabla^* \mathbf{c}^*) - \frac{\mathbf{V}\mathbf{C}}{\mathbf{L}} \nabla^* \mathbf{v}^* \mathbf{c}^*$$

$$\mathbf{D} = \mathbf{D} \mathbf{D}^*$$

Multiplicando por  $\frac{\mathbf{L}}{\mathbf{V}\mathbf{C}}$

$$\mathbf{v} = \mathbf{V} \mathbf{v}^*$$

$$\frac{\mathbf{L}}{\mathbf{V}\mathbf{T}} \frac{\partial \mathbf{c}^*}{\partial t^*} = \frac{\mathbf{D}}{\mathbf{V}\mathbf{L}} \nabla^* (\mathbf{D}^* \nabla^* \mathbf{c}^*) - \nabla^* \mathbf{v}^* \mathbf{c}^*$$

$$\nabla = \frac{1}{\mathbf{L}} \nabla^*$$

$$\frac{1}{\mathbf{Co}}$$

$$\frac{1}{\mathbf{Pe}}$$

## Ecuación transporte

$$\frac{\mathbf{L}}{\mathbf{VT}} \frac{\partial \mathbf{c}^*}{\partial t^*} = \frac{\mathbf{D}}{\mathbf{VL}} \nabla^* (\mathbf{D}^* \nabla^* \mathbf{c}^*) - \nabla^* \mathbf{v}^* \mathbf{c}^*$$

$$Pe = \frac{\mathbf{VL}}{\mathbf{D}}$$

Número de Peclet: Compara la advección con la difusión-dispersión

$$Pe > 1$$

Domina la advección

$$Pe < 1$$

Domina la difusión-dispersión

Si la dispersión es mucho mayor a la difusión

$$D_{dif} \gg D_{disp}$$

$$\mathbf{D} = \mathbf{D}_{dif} + \mathbf{D}_{disp} \approx \mathbf{D}_{disp} = \mathbf{V} \alpha_L$$

$$Pe = \frac{\mathbf{VL}}{\mathbf{V} \alpha_L} = \frac{\mathbf{L}}{\alpha_L}$$

## Ecuación transporte

$$\frac{\mathbf{L}}{\mathbf{VT}} \frac{\partial \mathbf{c}^*}{\partial t^*} = \frac{\mathbf{D}}{\mathbf{VL}} \nabla^* (\mathbf{D}^* \nabla^* \mathbf{c}^*) - \nabla^* \mathbf{v}^* \mathbf{c}^*$$

$$Co = \frac{\mathbf{VT}}{\mathbf{L}}$$

$${}_{1D} T_{rL} = \frac{\mathbf{L}}{\mathbf{V}}$$

Tiempo de residencia en una longitud L

$$Co = \frac{\mathbf{VT}}{\mathbf{L}} = \frac{\mathbf{T}}{T_{rL}}$$

Número de Courant: Compara el tiempo característico con el "tiempo de residencia advectivo" en la longitud característica

$Co > 1$

El tiempo característico es mayor al tiempo de residencia en la longitud característica  
(El fenómeno en L es más rápido que T, "se escapa")

$Co < 1$

El tiempo característico es menor al tiempo de residencia en la longitud característica  
(El fenómeno en L es más lento que T, "no se escapa")

## Ecuación transporte

$$\frac{\mathbf{C}}{\mathbf{T}} \frac{\partial c^*}{\partial t^*} = \frac{\mathbf{DC}}{\mathbf{L}^2} \nabla^* (\mathbf{D}^* \nabla^* c^*) - \frac{\mathbf{VC}}{\mathbf{L}} \nabla^* \mathbf{v}^* c^*$$

Multiplicando  
por  $\frac{\mathbf{L}^2}{\mathbf{DC}}$

$$\frac{\mathbf{L}^2}{\mathbf{DT}} \frac{\partial c^*}{\partial t^*} = \nabla^* (\mathbf{D}^* \nabla^* c^*) - \frac{\mathbf{VL}}{\mathbf{D}} \nabla^* \mathbf{v}^* c^*$$

$Pe$

$$Fo = \frac{\mathbf{DT}}{\mathbf{L}^2}$$

Número de Fourier: es la relación entre la propagación por difusión y la capacidad de almacenamiento

Recordando que  $\mathbf{D}$  es  $\frac{D}{\phi}$ :

$$Fo = \frac{DT}{\phi L^2} = \frac{DT/L}{\phi L}$$

$Fo > 1$

La variación de almacenamiento por difusión en la longitud característica se desarrolla en un tiempo menor al característico (“L se llena en menos de T”)

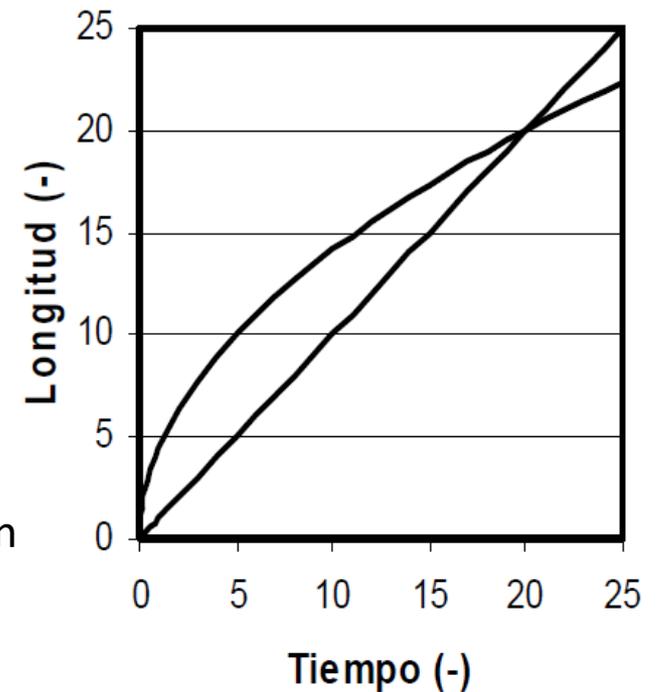
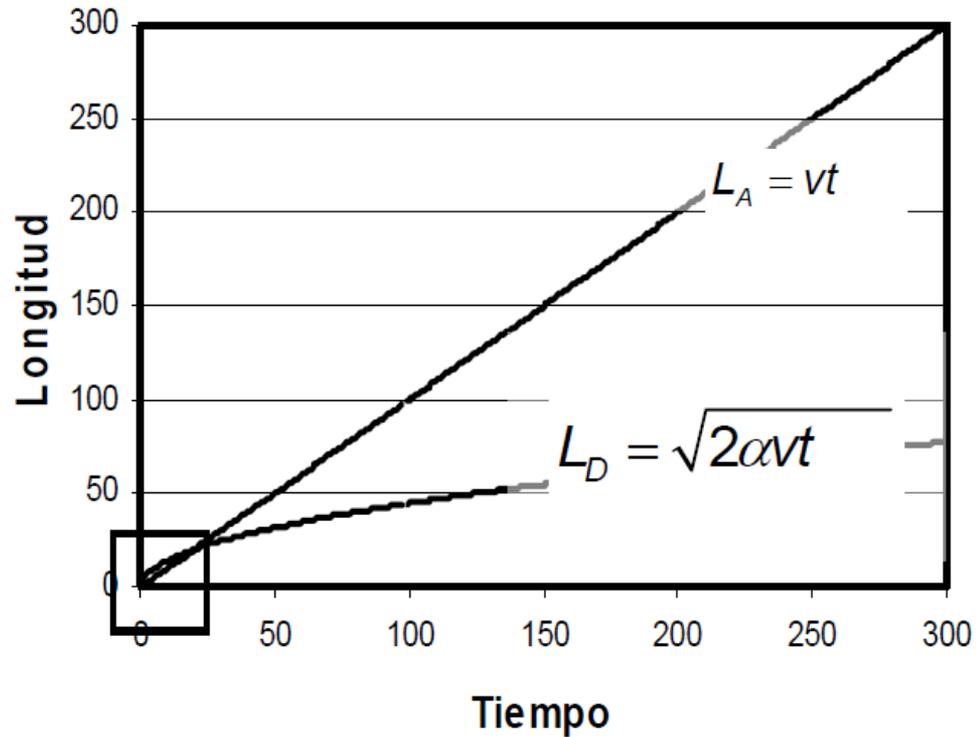
$Fo < 1$

La variación de almacenamiento por difusión en la longitud característica se desarrolla en un tiempo mayor al característico (“L no se llena en T”)

## Ecuación transporte

$$Co = \frac{VT}{L}$$

$$Fo = \frac{DT}{L^2}$$



A distancias y tiempos pequeños domina la difusión (dispersión).

A escalas grandes, domina la advección