

Transport, turbulence et lois d'échelle

Stéphan Fauve

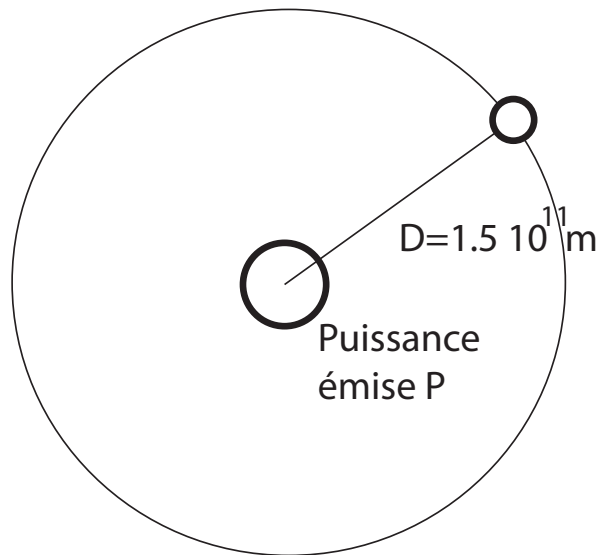
Journée scientifique sur le thème des TIPE 2019: « transports »
Ecole normale supérieure, Samedi 24 Mars 2018

Plan

- Modes de transport de l'énergie : illustration à partir des échanges énergétiques de la Terre
 - Soleil (radiation)
 - Vents et courants (convection)
 - Cycle des précipitations (convection avec changement de phase)
 - Géothermie (diffusion)
- Lois d'échelle de la diffusion
 - Aspects microscopiques
 - Equation de diffusion (loi de conservation)
 - Analyse dimensionnelle et lois d'échelle
- Transport turbulent
 - Diffusivité de Taylor
 - Régimes sous- super-diffusifs (le spectre à fréquence nulle)
 - Advection-diffusion (transport turbulent versus diffusivité moléculaire)
 - Loi de Richardson (transport par la turbulence en zone inertielle)

Puissance reçue du soleil (Rayonnement)

- Un corps chauffé à température T rayonne des ondes électromagnétiques autour d'une fréquence ν telle que: $h\nu \propto kT$
- La puissance par unité de surface émise dépend de kT , c et h : $P_S \propto (kT)^4/h^3c^2$



Pour estimer la puissance P émise par le soleil, comparer le soleil à distance D avec une lampe à incandescence de 100 W à distance $d=0.1$ m:

$$P = 100 (D/d)^2 \sim 100 \cdot 1.5^2 \cdot 10^{24} \sim 2 \cdot 10^{26} \text{ W}$$

$$\text{Puissance reçue par la terre } P_T = (P/4\pi D^2) \pi R^2$$

$$P_T \sim 10^{17} \text{ W}$$

Soit approximativement 340 W/m^2

- Le rayonnement thermique transporte également de l'entropie

Vents (Convection)

Différences de température → vents

- Estimation de l'énergie cinétique des vents dans l'atmosphère

Masse de l'atmosphère par unité de surface:

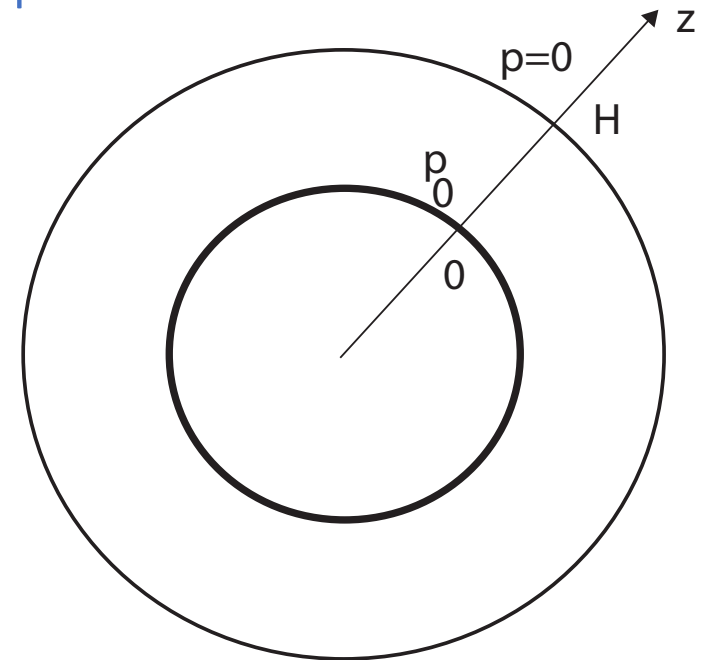
$$\int_0^H \rho dz = - \int_{p_0}^0 dp/g = p_0/g \sim 10^4 \text{ kg/m}^2$$

Vitesse moyenne des vents: 20 m/s

→ Energie cinétique par surface: $E_s \sim 2 \cdot 10^6 \text{ J/m}^2$

- Estimation de la puissance: temps typique: 24 h $\sim 10^5 \text{ s}$

→ Puissance 20 W/m² soit: $P_{\text{vents}} \sim 10^{15} \text{ W}$



Précipitations (Convection avec changement de phase)

- Evaporation de l'eau des océans → nuages → pluie

Estimation de la puissance nécessaire au cycle des précipitations

En moyenne 1m de pluie par an ($3 \cdot 10^7$ s)

Chaleur latente de l'eau : $L_v \sim 2 \cdot 10^6$ J/kg

$P_{cs} \sim 2 \cdot 10^6 \cdot 10^3 / 3 \cdot 10^7 \sim 66$ W/m², soit $P_c \sim 3 \cdot 10^{16}$ W

- Energie potentielle de l'eau dans les nuages ($H \sim 3$ km)

Rendement: $gH/L_v \sim 1.5$ % $\ll \eta_c = 1 - T_2/T_1 \sim 10$ %

- Puissance hydroélectrique maximale

$P_h \sim P_c gh/3L_v \sim P_c (4000/6 \cdot 10^6)$ soit $P_h \sim 2 \cdot 10^{13}$ W

Géothermie (Diffusion de chaleur)

- Accrétion d'éléments denses vers le centre de la terre → perte d'énergie potentielle
- Eléments radioactifs

→ Température dans la croûte terrestre: 20°C/km

- Conductivité thermique de la croûte: $\lambda = 4 \text{ W/}^\circ\text{C m s}$

Loi de Fourier: $P_{GS} = \lambda \Delta T/d \sim 0.08 \text{ W/m}^2$ soit $P_G \sim 4 \cdot 10^{13} \text{ W}$

Aspect microscopique de la diffusion

- Diffusion d'une tache constituée de particules de colorant
→ chaque particule suit une marche au hasard

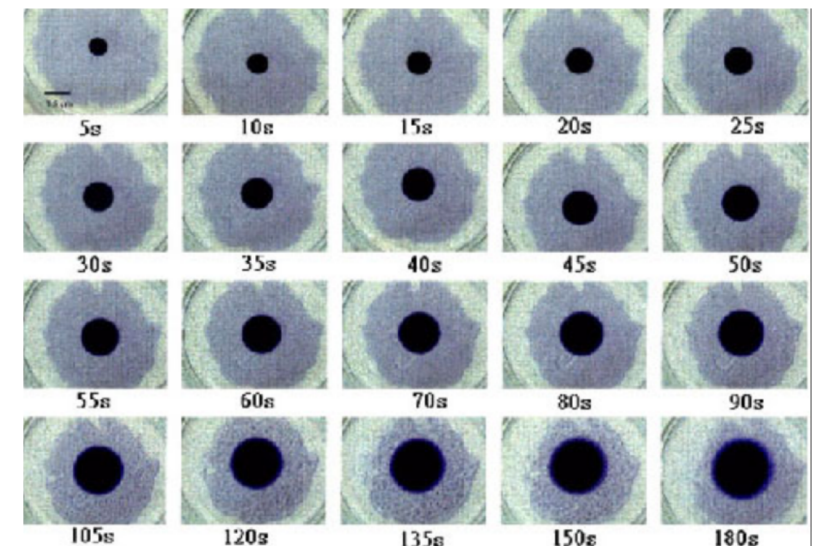
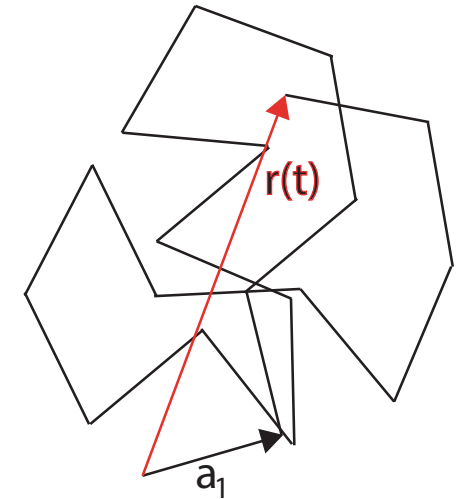
$$\mathbf{r}(t) = \sum \mathbf{a}_i \Rightarrow \langle \mathbf{r} \rangle = 0$$

$$\mathbf{r}^2(t) = \sum \mathbf{a}_i^2 + 2 \sum_{i < j} \mathbf{a}_i \mathbf{a}_j \Rightarrow$$

$$\langle \mathbf{r}^2(t) \rangle \propto n a^2 = (a^2/\tau) t = Dt$$

Le rayon de la tache croît comme la racine du temps. D est la diffusivité $[L]^2/[T]$

$$D \sim a (a/\tau) \sim a v_0$$



Loi de conservation et équation de diffusion

- Conservation du nombre de particules (de la masse, la charge, etc)

$C(\mathbf{r}, t)$: concentration d'un colorant $[M]/[L]^3$

$\mathbf{j}(\mathbf{r}, t)$: flux de colorant par unité de surface $[M]/([L]^2[T])$

$$\frac{d}{dt} \int_{\Omega} C d^3r = - \int_{\Sigma} \mathbf{j} \cdot \mathbf{n} d\Sigma = \int_{\Omega} \frac{\partial C}{\partial t} d^3r = - \int_{\Omega} \text{div} \mathbf{j} d^3r$$

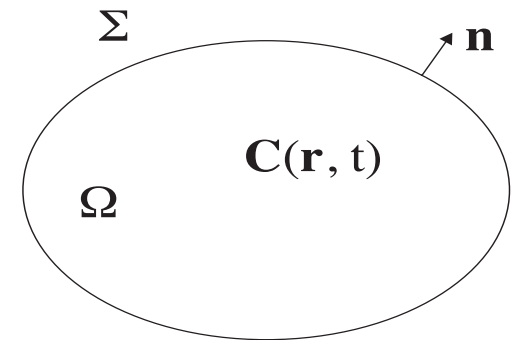
$$\frac{\partial C}{\partial t} + \text{div} \mathbf{j} = 0$$

- Loi de Fourier

$$\mathbf{j}(\mathbf{r}, t) \simeq -D \nabla C(\mathbf{r}, t)$$

- Equation de diffusion

$$\frac{\partial C}{\partial t} = D \nabla^2 C(\mathbf{r}, t)$$



Lois d'échelle de la diffusion

- $C(r, t) = f(r, t, D, M)$ où $M = \int C(r, 0) d^3 r$: masse initiale de colorant
[M]/[L]³, [L], [T], [L]²]/[T], [M]
- $C(r, t) (Dt)^{3/2} / M = f(r, t, D, M) (Dt)^{3/2} / M = g(r, t, D, M) = h(r/(Dt)^{1/2}, t, D, M)$

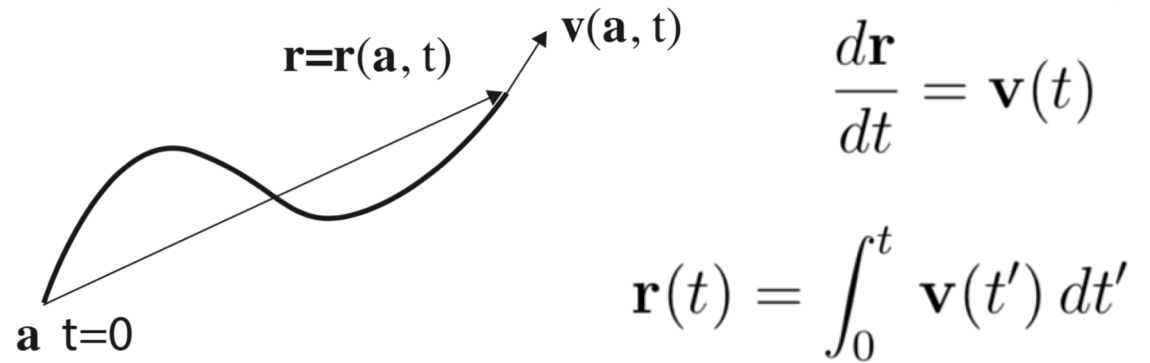
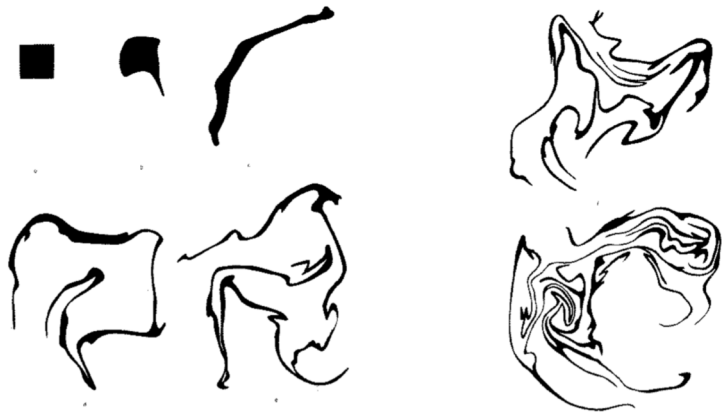
Si on change les unités, le membre de gauche ne change pas. Dans le membre de droite $r/(Dt)^{1/2}$ ne change pas.

Donc $C(r, t) = [M / (Dt)^3] h(r/(Dt)^{1/2})$

On retrouve que $r^2 \propto Dt$

Diffusivité de Taylor

- Diffusion d'un colorant par un écoulement turbulent ($\mathbf{v}(t)$ stationnaire)



- $\langle \mathbf{v} \rangle = 0 \Rightarrow \langle \mathbf{r} \rangle = 0$

- $$\begin{aligned} \frac{d}{dt} \langle r^2 \rangle &= 2\langle r v \rangle = 2 \int_0^t \langle v(t)v(t') \rangle dt' = 2 \int_0^t \langle v(t)v(t - \tau) \rangle d\tau \\ &= 2 \int_0^t \langle v(\tau)v(0) \rangle d\tau \end{aligned}$$

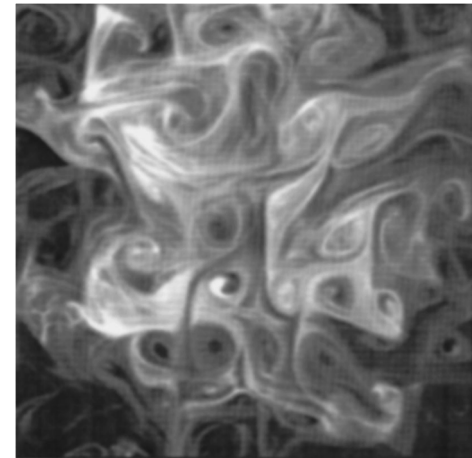
Diffusion normale ou anormale

- Si l'intégrale existe lorsque $t \rightarrow \infty$

$$2 \int_0^{\infty} \langle v(\tau)v(0) \rangle d\tau = u_0^2 \tau_c$$

Alors $\langle r^2 \rangle \propto D_T t$ avec $D_T = u_0^2 \tau_c \rightarrow$ diffusion normale: $S_v(\omega=0) \neq 0$
(propriété aux temps longs, donc $\omega \rightarrow 0$)

- Si l'intégrale se comporte comme t^α avec $\alpha \neq 0 \rightarrow$ diffusion anormale
 - Trappes \rightarrow sous-diffusion
 - Ecoulements cellulaires \rightarrow superdiffusion



Advection - diffusion

- Tant que l'on néglige la diffusivité moléculaire D , on a

$$C(\mathbf{r}, t) = C(\mathbf{a}, 0) \text{ avec } \mathbf{r} = \mathbf{r}(t, \mathbf{a})$$

Il n'y a pas strictement de diffusion mais les gradients de concentration deviennent de plus en plus grands sous l'effet de l'écoulement

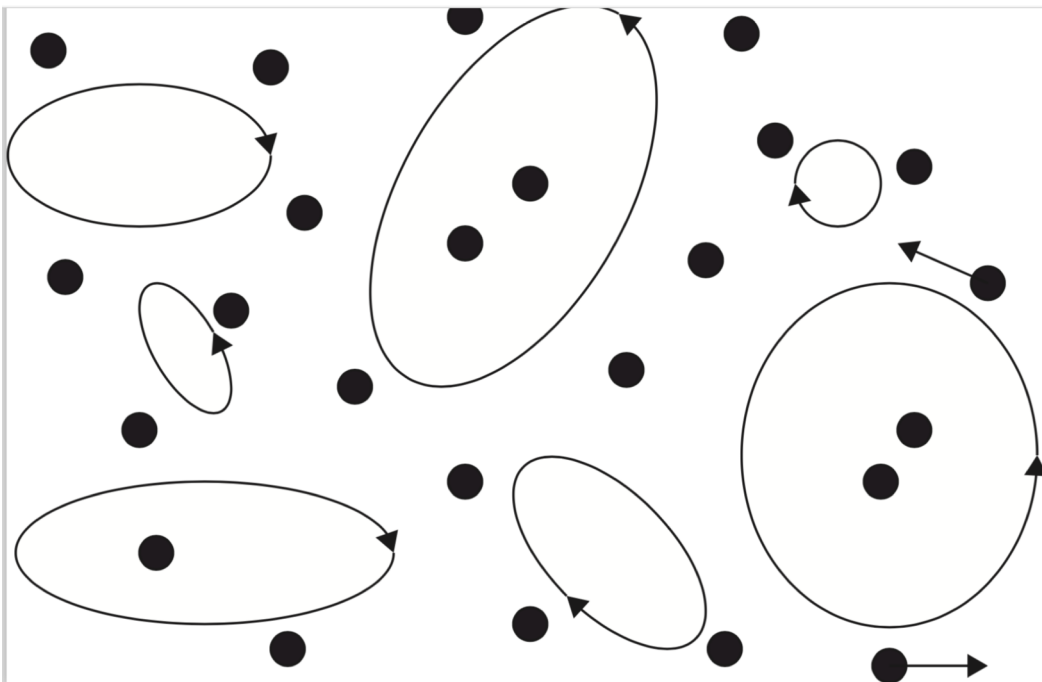
- Equation d'advection-diffusion : $\mathbf{u}(\mathbf{r}, t)$ vitesse Eulérienne

$$\frac{\partial C}{\partial t} + \mathbf{u}(\mathbf{r}, t) \cdot \nabla C(\mathbf{r}, t) = D \nabla^2 C(\mathbf{r}, t)$$

L'écoulement engendre des gradients importants; la diffusivité moléculaire assure l'homogénéisation à petite échelle spatiale où le terme avec le plus de dérivées est dominant

Dispersion de Richardson

- Un écoulement turbulent possède des corrélations de vitesse décrites par la loi de Kolmogorov \rightarrow effet sur la diffusion



Les structures spatiales de l'écoulement vont disperser efficacement des paires de particules à leur échelle

Ecoulement turbulent

Equation de Navier-Stokes :

$$\frac{\partial \mathbf{v}}{\partial t} + (\mathbf{v} \cdot \nabla) \mathbf{v} = -\frac{1}{\rho} \nabla p + \nu \nabla^2 \mathbf{v}$$

Paramètres :	L taille typique de l'écoulement	[L]
	V vitesse typique de l'écoulement	[L]/[T]
	ρ densité du fluide	[M]/ [L] ³
	ν viscosité du fluide	[L] ² /[T]

On remplace V par ε flux d'énergie par unité de masse

$$\varepsilon = V^3/L \quad [L]^2/[T]^3$$

ε est la puissance par unité de masse fournie à l'écoulement par le forçage (indépendant de ν)

Loi de Kolmogorov

- Echelle de dissipation par viscosité : η fonction de ε $[L]^2/[T]^3$ et ν $[L]^2/[T]$

$$\eta \propto (\nu^3 / \varepsilon)^{1/4} \propto (\nu / VL)^{3/4} L \propto L Re^{-3/4}$$

$Re = VL / \nu$ nombre de Reynolds

- Zone inertielle

Lorsque Re élevé, il existe un intervalle de longueurs l étendu telle que $\eta \ll l \ll L$

Dans cette zone inertielle, on suppose que l'écoulement ne dépend pas de L ni de η

- Incrément de vitesse sur une échelle l ne dépend donc que de l et ε

$$\langle v(l) - v(0) \rangle \propto (\varepsilon l)^{1/3}$$

- $E(k) \propto \int \langle [v(l) - v(0)]^2 \rangle e^{-ikl} dl \propto \int (\varepsilon l)^{2/3} e^{-ikl} dl \propto \varepsilon^{2/3} k^{-5/3} \int x^{2/3} e^{-ix} dx \propto \varepsilon^{2/3} k^{-5/3}$

Loi de Richardson

- En utilisant la formule de Kolmogorov pour l'incrément de vitesse sur une distance l

$$\begin{aligned}\frac{d}{dt}l^2 &= 2lv = 2\epsilon^{1/3}l^{4/3} \\ l^{2/3} &= \frac{2}{3}\epsilon^{1/3}t\end{aligned}$$

- Loi de Richardson

$$\langle r^2 \rangle \propto \epsilon t^3 \quad \text{super-diffusion}$$

(que l'on retrouve dimensionnellement)

Ce comportement laisse la place à la diffusion de Taylor lorsque les paires de particules sont à des distances supérieures à L