

# – Chapitre 7 –

## Introduction à la modélisation

(D'après D.Jacob, Harvard)

### Equation de continuité

=> Caractérise l'évolution d'une espèce X

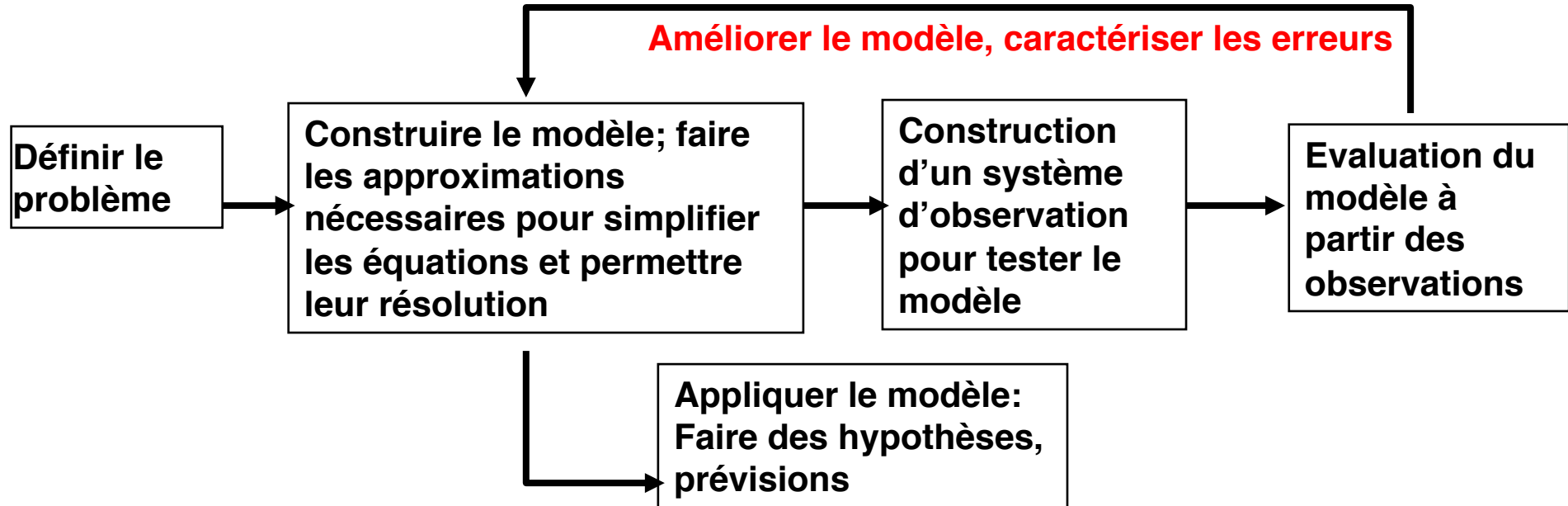
$$\frac{\partial [X]}{\partial t} = E_X - \nabla \cdot (\mathbf{U}[X]) + P_X - L_X - D_X$$

The diagram illustrates the continuity equation for a chemical species X. The equation is  $\frac{\partial [X]}{\partial t} = E_X - \nabla \cdot (\mathbf{U}[X]) + P_X - L_X - D_X$ . Green arrows point from descriptive boxes to the corresponding terms in the equation:

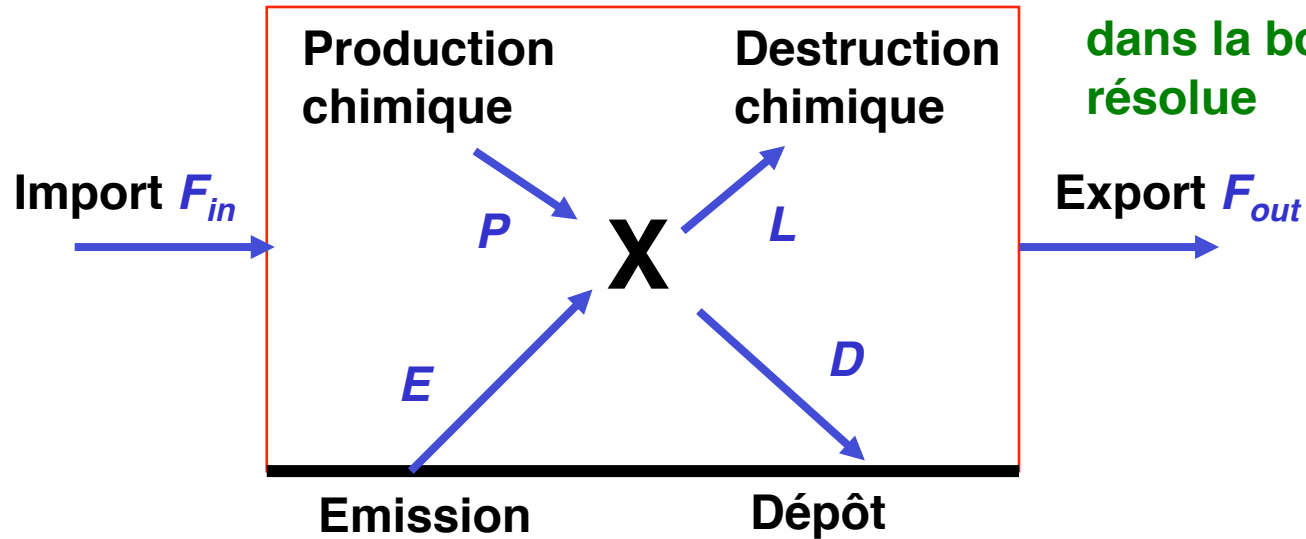
- Changement de la concentration en fonction du temps** points to  $\frac{\partial [X]}{\partial t}$ .
- emission** points to  $E_X$ .
- transport (U = vecteur vent)** points to  $\nabla \cdot (\mathbf{U}[X])$ .
- Production et destruction chimique (dépend des concentrations d'autres espèces réagissant avec X)** points to  $P_X - L_X$ .
- dépôt** points to  $D_X$ .

Cette équation ne peut pas être résolue de manière exact => construction d'un modèle (représentation simplifiée d'un système complexe)

## Construction d'un modèle: démarche générale



## Modèle à une boîte (« box model »)



Conservation de la masse  $\frac{dm}{dt} = \sum sources - \sum puits = F_{in} + E + P - F_{out} - L - D$

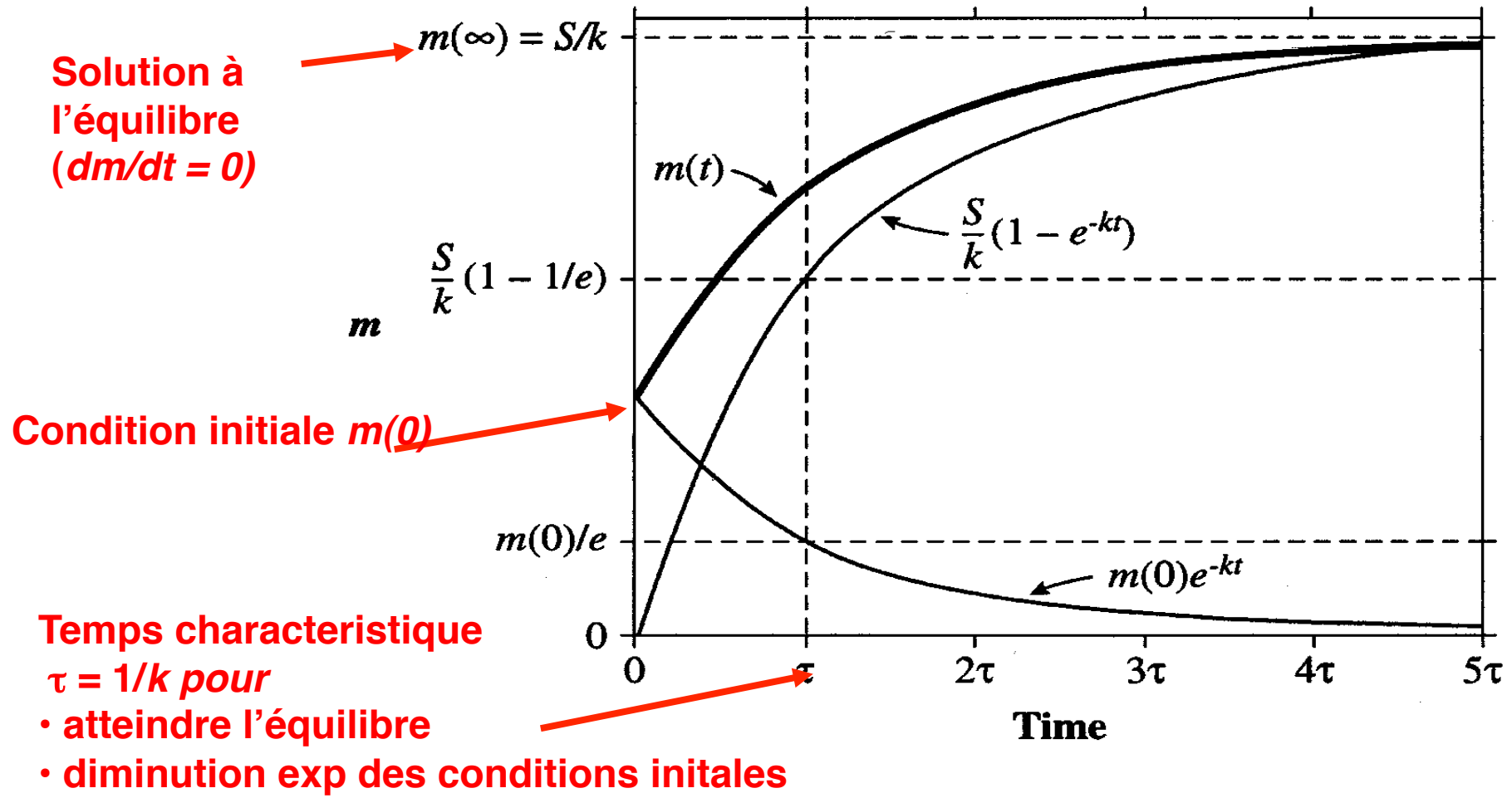
Temps de vie atmosphérique  $\tau = \frac{m}{F_{out} + L + D}$  Fraction perdue par export  $f = \frac{F_{out}}{F_{out} + L + D}$

Les temps de vie s’ajoutent en parallèle  $\frac{1}{\tau} = \frac{F_{out}}{m} + \frac{L}{m} + \frac{D}{m} = \frac{1}{\tau_{export}} + \frac{1}{\tau_{chem}} + \frac{1}{\tau_{dep}}$

Les constantes s’ajoutent en série:  $k = \frac{1}{\tau} = k_{export} + k_{chem} + k_{dep}$

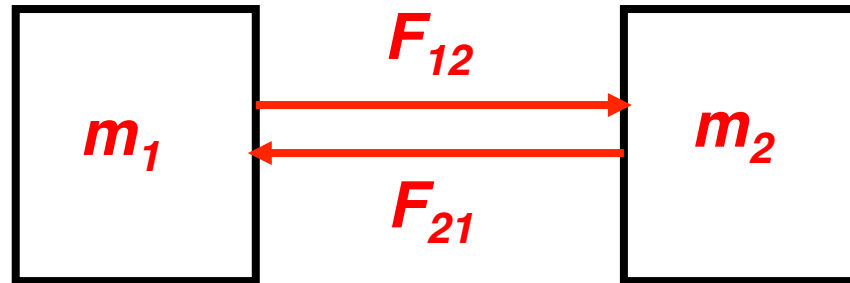
**Exemple: espèce avec une source constante et un puits du 1<sup>er</sup> ordre**

$$\frac{dm}{dt} = S - km \Rightarrow m(t) = m(0)e^{-kt} + \frac{S}{k}(1 - e^{-kt})$$



Si  $S, k$  constantes pendant  $t \gg \tau$ , alors  $dm/dt \rightarrow 0$  et  $m \rightarrow S/k$ : quasi steady state

**Modèle à deux boîte => définit le gradient entre deux régions**



**Equation d'équilibre**

$$\frac{dm_1}{dt} = E_1 + P_1 - L_1 - D_1 - F_{12} + F_{21}$$

**(équation similaire pour  $dm_2/dt$ )**

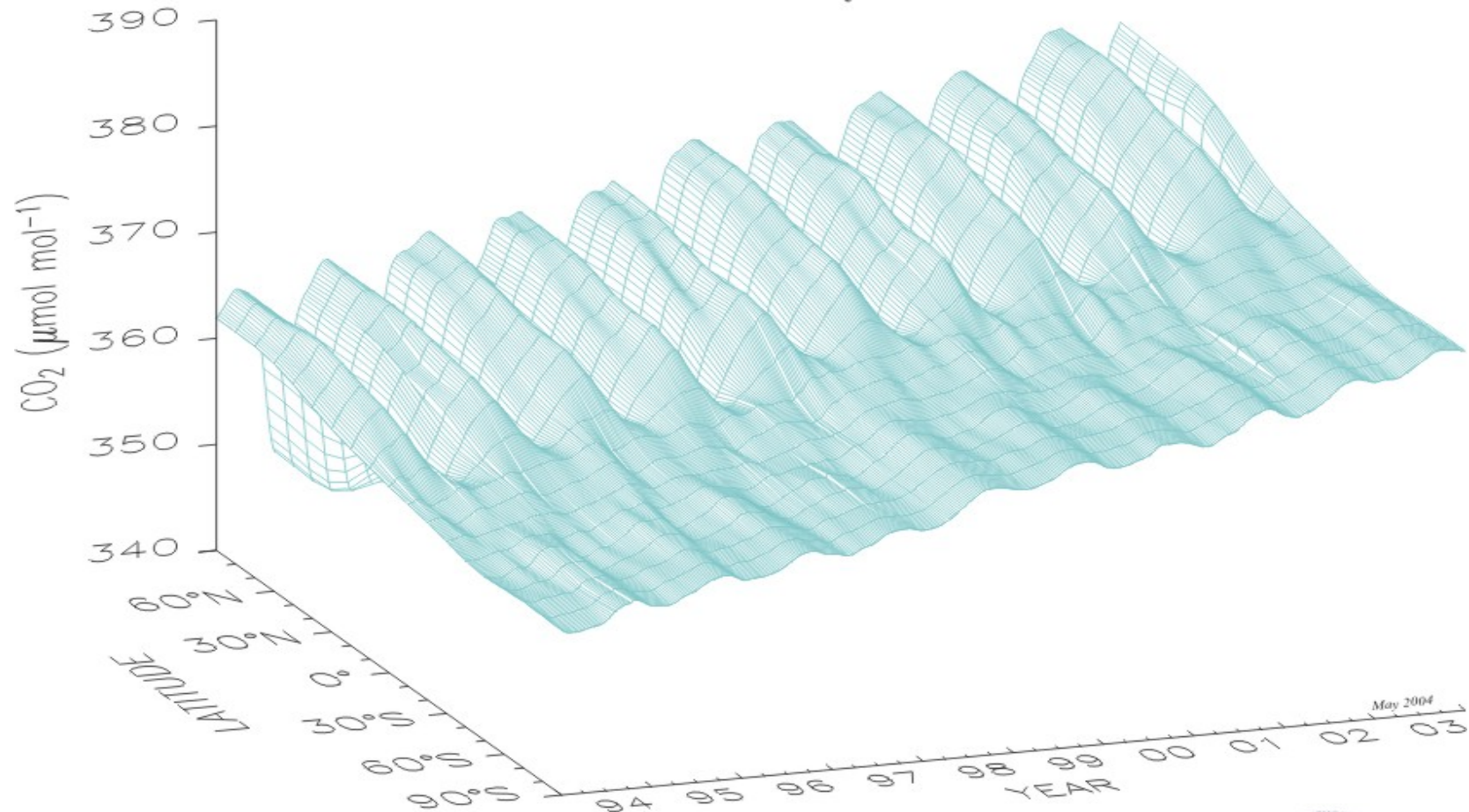
**Si l'échange de masse est du 1er ordre entre les boîtes:**

$$\frac{dm_1}{dt} = E_1 + P_1 - L_1 - D_1 - k_{12}m_1 + k_{21}m_2$$

**⇒ Système à deux équations différentielles (ou algébriques si le système est supposé à l'équilibre)**

# Global Distribution of Atmospheric Carbon Dioxide

NOAA CMDL Carbon Cycle Greenhouse Gases



Three dimensional representation of the latitudinal distribution of atmospheric carbon dioxide in the marine boundary layer. Data from the NOAA CMDL cooperative air sampling network were used. The surface represents data smoothed in time and latitude. Principal investigators: Pieter Tans and Thomas Conway, NOAA CMDL Carbon Cycle Greenhouse Gases, Boulder, Colorado, (303) 497-6678 (pieter.tans@noaa.gov, <http://www.cmdl.noaa.gov/ccgg>).

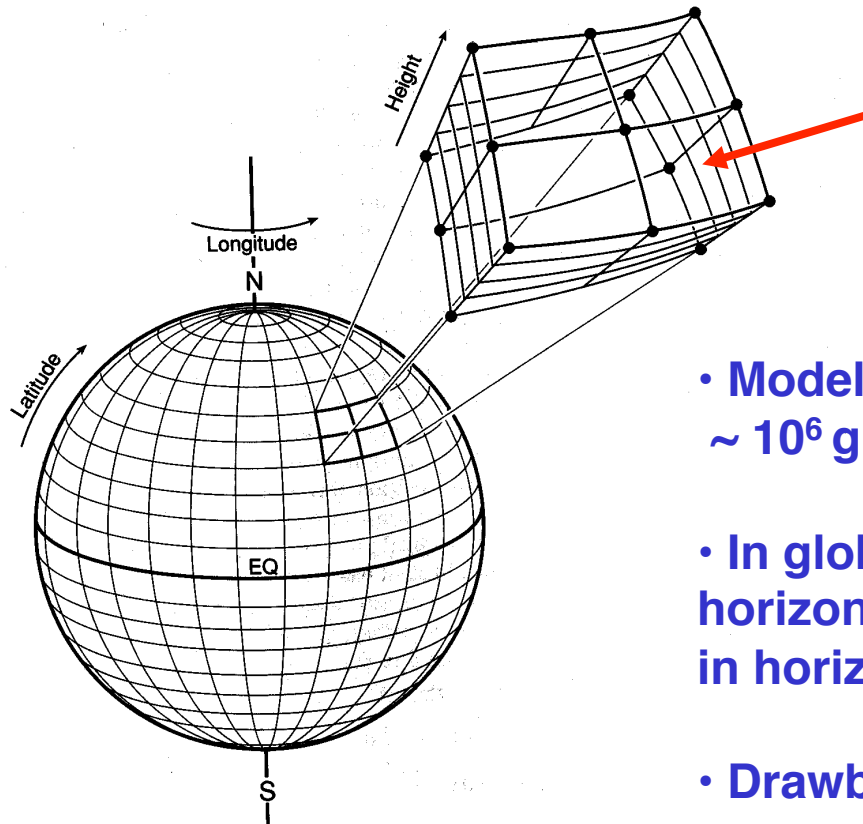


**Illustrates long time scale for interhemispheric exchange; can use 2-box model to place constraints on sources/sinks in each hemisphere**

## Modèle Eulérien

=> Résolution de l'équilibre des masses avec un assemblage 3D de boîtes (mailles)

On utilise alors une approximation des différences finies de l'équation de continuité (cf. cours modélisation)



**Solve continuity equation  
for individual gridboxes**

- Models can presently afford  $\sim 10^6$  gridboxes
- In global models, this implies a horizontal resolution of 100-500 km in horizontal and  $\sim 1$  km in vertical
- Drawbacks: “numerical diffusion”, computational expense



**La description précise de l'évolution d'un panache nécessite un nombre élevé de mailles**

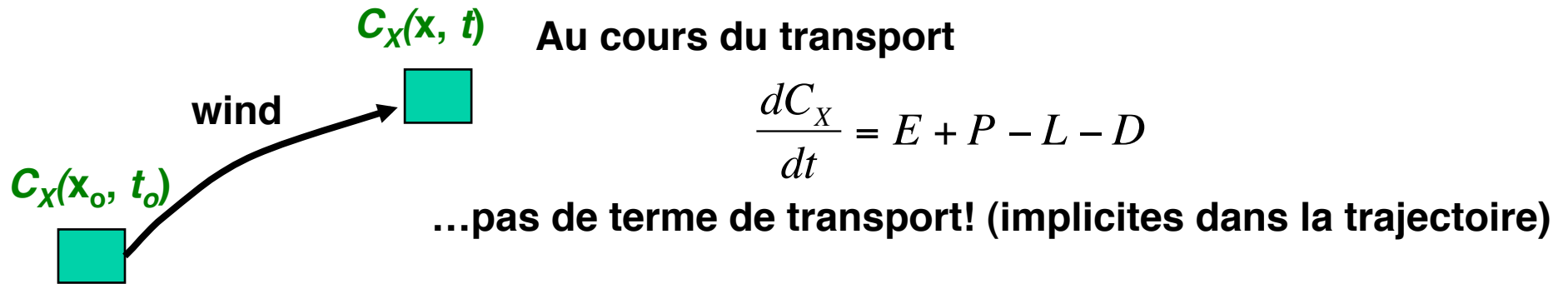


**Panaches de feux au-dessus du Sud de la Californie,  
25 Oct. 2003**

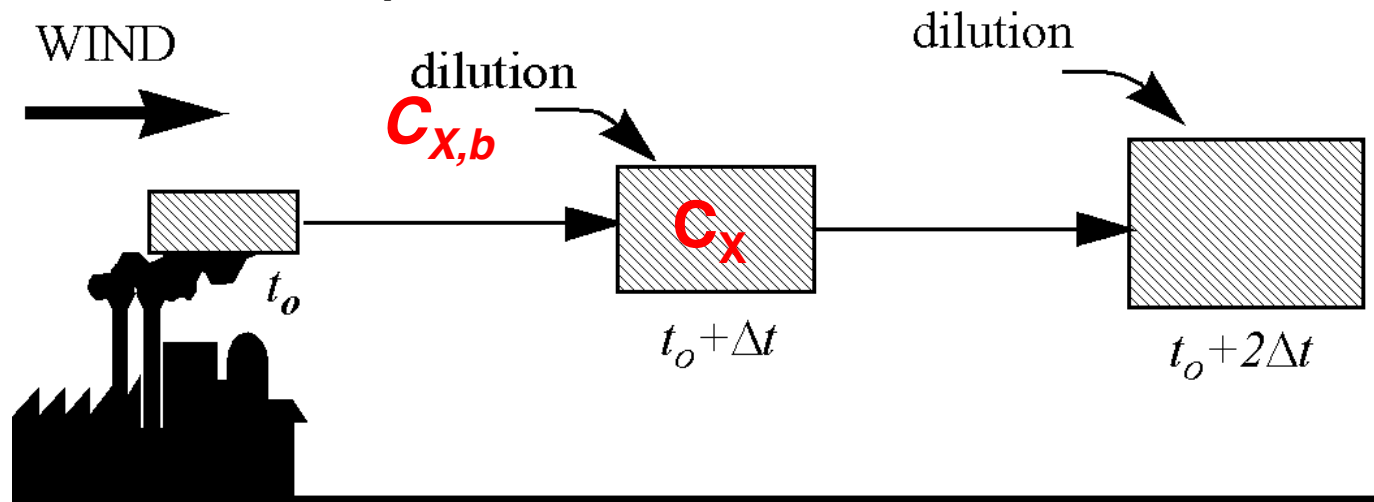
**Un modèle lagrangien peu alors fournir une bonne alternative**



## Modèle Lagrangien: on suit la masse d'air au cours du transport



### Application à l'évolution de panaches isolés:

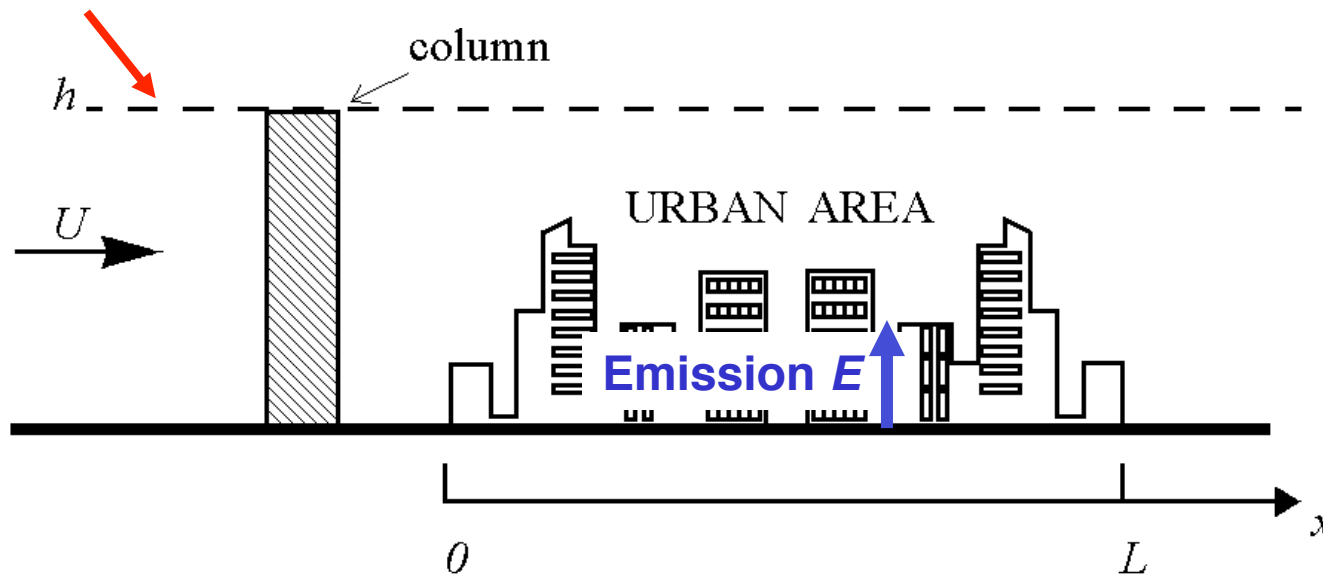


Dans le panache,

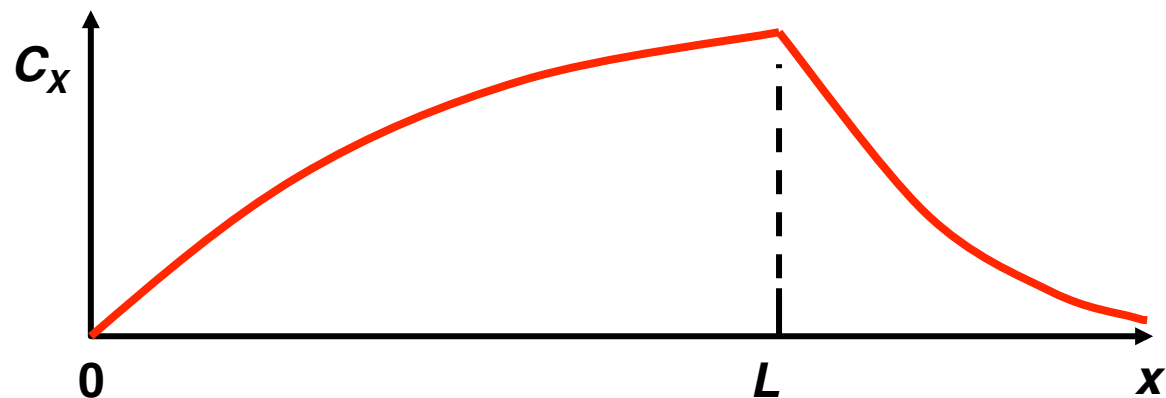
$$\frac{dC_X}{dt} = E + P - L - D - k_{dilution} (C_X - C_{X,background})$$

## Modèle en colonne: transport à travers une agglomération

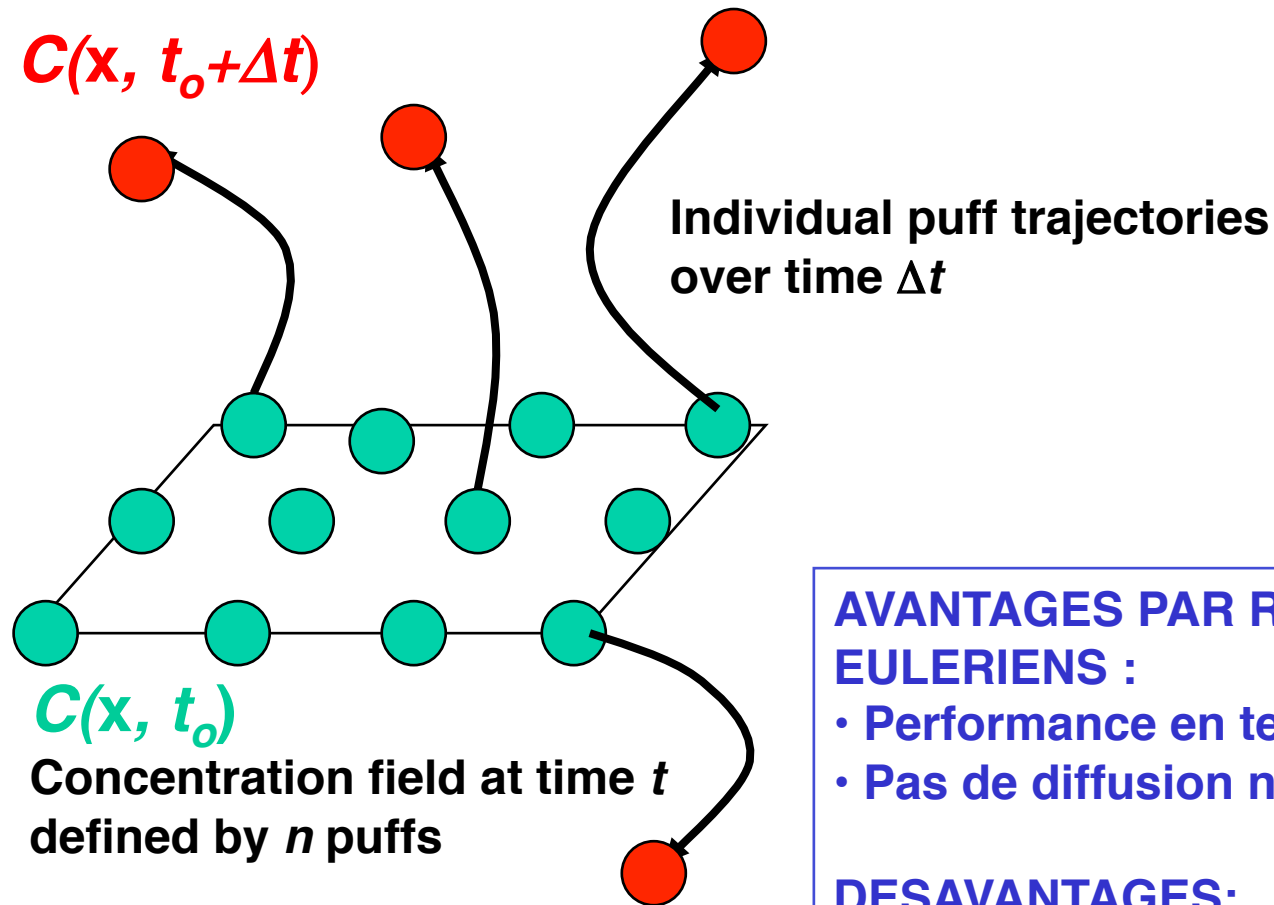
Inversion de température  
(définit la hauteur de mélange)



Dans la colonne traversant la ville: 
$$\frac{dC_x}{dx} = \frac{E}{Uh} - \frac{k}{U} C_x$$



## Modèles Lagrangiens actuellement utilisés suivent de nombreux panaches



### AVANTAGES PAR RAPPORT AUX MODELES EULERIENS :

- Performance en termes de temps de calcul
- Pas de diffusion numérique

### DESAVANTAGES:

- Pas de mélange entre les panaches → pas de processus nonlinéaires
- La couverture spatiale par les panaches peut être inappropriée