

# STATIQUE DES FLUIDES

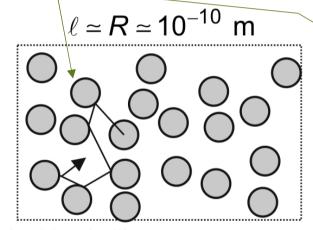
# 1. ACTIONS DE PRESSION DANS UN FLUIDE

#### 1.1 Définition d'un fluide

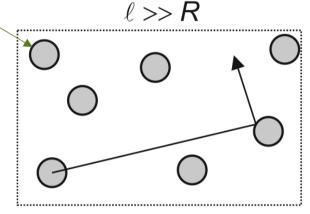
 $d \simeq 2R \simeq 10^{-10} \text{ m}$ 

Solide cristallin : les molécules de rayon R vibrent autour d'un nœud du réseau.

molécule (ou atome, ou ion)



Liquide : le libre parcours moyen est de l'ordre de la taille d'une molécule.



Gaz : le libre parcours moyen est grand devant la taille d'une molécule.

### état ordonné

états désordonnés : fluides (s'écoulent)

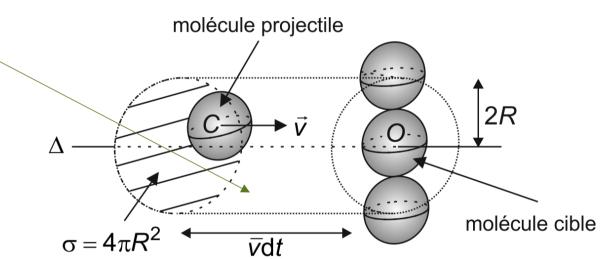
entre deux chocs, une molécule parcourt une distance moyenne, le *libre parcours* moyen  $\ell$ 



les fluides sont caractérisés par l'absence d'ordre à des distances supérieures à quelques fois la taille des molécules, et donc par leur capacité à s'écouler

## 1.2 Évaluation du libre parcours moyen dans un fluide, modèle de sphères dures

cylindre contenant les molécules qui heurtent la cible avec la vitesse  $\vec{v}$  pendant dt: volume  $\sigma \vec{v} dt$ 



section efficace de choc

molécule cible de rayon *R* supposée immobile dans le référentiel d'étude *R* 

 $\Rightarrow$  d $N = n^* \sigma \overline{v}$  dt chocs sur la molécule cible pendant dt

vitesse moyenne

densité moléculaire



distance moyenne parcourue pendant dt

libre parcours moyen 
$$\longrightarrow \ell = \frac{\overline{v} dt}{dN} = \frac{1}{n^* \sigma}$$

nombre de chocs subis pendant dt

temps moyen de vol 
$$\longrightarrow \tau = \frac{\ell}{\overline{v}} = \frac{1}{n^* \sigma \overline{v}}$$

>>> liquide: 
$$n^* \simeq \frac{1}{R^3}$$
 et  $\sigma \simeq R^2 \Rightarrow \ell \simeq R \simeq 10^{-10}$  m

>>> **gaz** : gaz parfait à 300 K et sous 1 bar : 
$$n^* = \frac{p}{k_B T} = 2,4 \cdot 10^{25} \text{ m}^{-3}$$

$$k_{\rm B} = 1,38 \cdot 10^{-23} \ {\rm J \cdot K^{-1}}$$
 constante de Boltzmann

$$R \simeq 10^{-10} \text{ m} \Rightarrow \sigma = 4\pi R^2 = 1.3 \cdot 10^{-19} \text{ m}^2$$

$$\Rightarrow$$
 à 300 K et sous 1 bar :  $\ell = 330$  nm  $\simeq 1 \mu m >> R$ 



### 1.3 Particule fluide, échelle mésoscopique

à notre échelle, fluide : milieu continu, sa description ne nécessite pas de connaître position et vitesse de chaque molécule

 $\Rightarrow$  description à l'échelle *mésoscopique de* longueur caractéristique *a petite* devant la longueur macroscopique *L* caractéristique du système étudié, mais *grande* devant le libre parcours moyen  $\ell$ 

### exemples:

météo à l'échelle d'une ville L=10~km ,  $a=10~\text{m} >> ~\ell \approx 1~\mu\text{m}~$  : convient

aile d'avion L = 5 m,  $a = 1 \text{ cm} >> \ell \approx 1 \mu\text{m}$ : convient

écoulement d'eau autour d'une sphère de rayon  $L=10~\mu m$  ,  $a=0,1~\mu m >> \ell \approx 0,1~nm$  : convient



on définit une particule fluide comme un système **fermé** mésoscopique, c'est-à-dire à une échelle intermédiaire entre l'échelle microscopique et macroscopique :  $\ell << a << L$ 

pour  $a >> \ell$ , les molécules qui rentrent dans une cellule centrée sur un point M ont subi de *nombreux* chocs dans les cellules *voisines*, ce qui assure la *continuité* spatiale des grandeurs  $n^*(M,t), \rho(M,t), \vec{v}(M,t), \rho(M,t), T(M,t)$ , obtenues en faisant des *moyennes d'ensemble* sur les molécules d'une cellule

la structure discontinue de la matière n'apparaît plus

on obtient par sommation continue les grandeurs extensives dans un volume

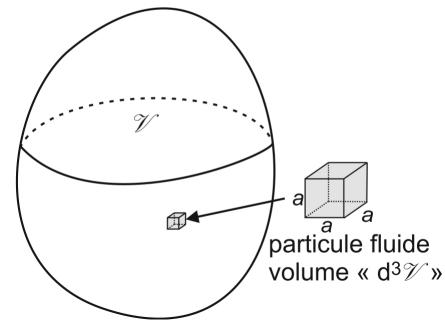
5

macroscopique  $\mathscr{V}$ :

$$m(t) = \iiint_{M \in \mathcal{V}} \rho(M, t) d^{3} \mathcal{V}$$

$$\vec{p}(t) = \iiint_{M \in \mathcal{V}} \rho(M, t) \vec{v}(M, t) d^{3} \mathcal{V}$$

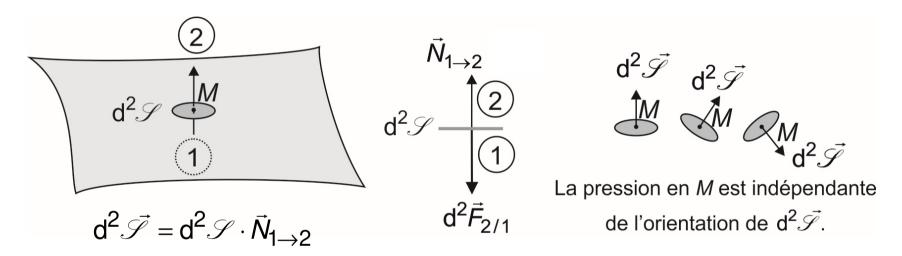
$$E_{c}(t) = \iiint_{M \in \mathcal{V}} \frac{1}{2} \rho(M, t) \cdot v^{2}(M, t) d^{3} \mathcal{V}$$





#### 1.4 Pression dans un fluide

les forces de pression sont *surfaciques* : elles s'exercent à travers la surface  $\mathcal{S}$  séparant virtuellement un fluide en deux parties (1) et (2)



le fluide (2) exerce sur (1) à travers  $d^2 \mathcal{S}$  une force normale à  $d^2 \mathcal{S}$ :

$$d^{2}\vec{F}_{2/1} = d^{2}\vec{F}_{p} = -p(M)d^{2}\mathcal{S} \cdot \vec{N}_{1 \to 2} = -p(M)d^{2}\vec{\mathcal{S}}$$

pression p(M) > 0 indépendante de l'orientation du vecteur surface  $d^2 \mathcal{I}$ en pascal : 1 Pa = 1 N·m<sup>-2</sup>



une partie de la force de pression (pression cinétique  $p_{\rm c} > 0$ ) est due aux *transferts de quantité de mouvement* entre les deux particules fluides séparées par une surface  ${\mathscr S}$ 

pendant dt, des molécules de (2) passent dans (1) et réciproquement

⇒ quantité de mouvement :

 $\delta \vec{p}_2$  passe de (2) à (1)

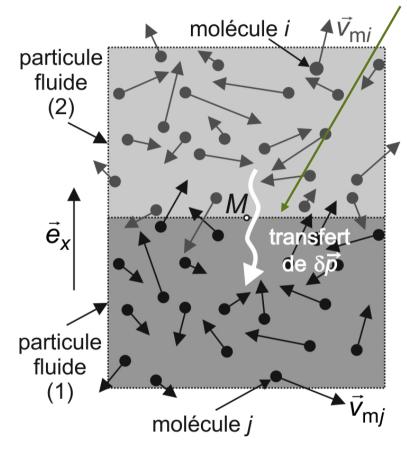
 $\delta \vec{p}_1$  passe de (1) à (2)

 $\Rightarrow$  transfert total  $\delta \vec{p} = \delta \vec{p}_2 - \delta \vec{p}_1$  de (2) vers (1)

$$\delta p_X = \underbrace{\delta p_{2X}}_{<0} - \underbrace{\delta p_{1X}}_{>0} < 0$$

$$\delta p_V = 0$$

$$\delta p_z = 0$$



théorème de la quantité de mouvement : (1) subit de la

part de (2) une force normale à  $\mathscr{S}$ :  $\vec{F}_{2/1 \text{ N}} = \frac{\delta p_X}{\text{d}t} \vec{e}_X$  force de pression



La quantité de mouvement  $\delta p_x$  qui traverse  $\mathscr S$  pendant dt est proportionnelle à  $\mathscr S$   $\Rightarrow F_{2/1x}$  l'est aussi : les forces de pression sont *surfaciques* 

l'autre partie des forces de pression est due aux interactions *attractives* de très courte portée (forces de Van Der Waals) entre les molécules de (1) et de (2): pression moléculaire  $p_{\rm m} < 0$ 

$$\Rightarrow p = p_{\rm C} + p_{\rm m} < p_{\rm C}$$



$$d^{2}\vec{F}_{p} = \vec{\sigma}_{p}d^{2}\mathcal{S} \Rightarrow \vec{\sigma}_{p} = -p(M)\vec{N}_{1\rightarrow 2}$$

**contrainte** de pression, *normale* car orthogonale à  $d^2\mathcal{S}$ , homogène à p

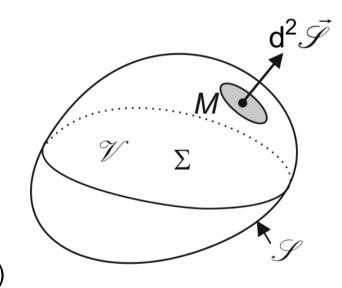
### 1.5 Résultante des actions de pression / équivalent volumique

$$\vec{F}_{p} = - \iint_{\mathscr{S}} p(M) d^{2} \vec{\mathscr{S}}$$

$$\Rightarrow \vec{\mathbf{a}} \cdot \vec{F}_{p} = - \bigoplus_{\mathscr{S}} p(M) \vec{\mathbf{a}} \cdot d^{2} \mathscr{S}$$

vecteur *indépendant* de *M* (champ uniforme)

$$\Rightarrow \vec{a} \cdot \vec{F}_{p} = -\iiint_{\mathscr{V}} \operatorname{div} \left[ p(M) \vec{a} \right] d^{3} \mathscr{V} \text{ (Green-Ostrogradski)}$$



or div 
$$[p(M)\vec{a}] = p(M) \underbrace{\text{div}\vec{a}}_{0} + \vec{a} \cdot \overrightarrow{\text{grad}} p \Rightarrow \vec{a} \cdot \vec{F}_{p} = -\vec{a} \cdot \iiint_{\mathscr{V}} \overrightarrow{\text{grad}} p d^{3}\mathscr{V}$$

relation vérifiée quelle que soit la direction de ä



$$\Rightarrow \vec{F}_{p} = -\iiint_{\mathscr{V}} \overrightarrow{\operatorname{grad}} \, p \, d^{3} \mathscr{V}$$

dans le cas où le système étudié est une particule fluide de volume  $d^3\mathcal{V}$ , la résultante des actions de pression s'écrit :

$$d^3 \vec{F}_p = -\overrightarrow{grad} \, p \, d^3 \mathcal{V}$$

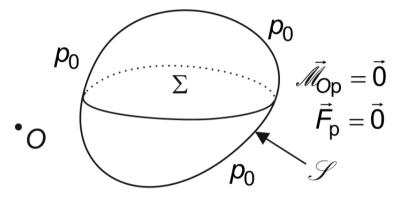
n'a de sens que pour un volume d $^3\mathscr{V}$  infiniment petit *du troisième ordre* autour de M

les actions de pression sont surfaciques, mais comme leur *résultante* sur une particule fluide est proportionnelle à son volume, on parle d'*équivalent volumique* des forces de pression



dans un champ de pression uniforme :  $p(M) = p_0 \forall M \Rightarrow \operatorname{grad} p = \vec{0}$ 

la résultante des actions de pression  $\vec{F}_p = \vec{0}$  sur une surface fermée  $\mathscr{S}$  est nulle si la pression est uniforme sur cette surface, ainsi que le moment résultant  $\vec{M}_{OD} = \vec{0}$ 



La résultante et le moment résultant des actions de pression sur  $\Sigma$  sont nuls si  $p_0$  est uniforme sur la surface  $\mathcal{S}$ .

résultat valable même si  $\mathscr{S}$  ne contient pas de fluide puisque seule la valeur de la pression du fluide à la surface intervient dans  $\vec{F}_p = - \bigoplus_{\mathscr{S}} p(M) d^2 \mathscr{S}$