Jamoel MHUSHI manghibusancoups-the of Bet BRI B4 IRSANC LPT 3°et 326 Bibleo: (* guyon, Peta) Hoie, Hydro & Bas typ therique Ballelais & Rejulated Tutables is a micro des fluides & Sandau I - Fondetin de la merangue du Muide De Modele des milieux continis (hypothesi Me · mue s'alcisos perà l'échelle mediculaire On de heit des grandeurs macrosc. P/r , t) men commique T/2,6) trypicetre p/rit) resin pearly up apt Tes grandeus cart majunnés seu un relène demendaire esperentalif. P/r: 4 = = 5 (m - rill) Ti posio del noleculos à t / Phisidit = Nm = M On sail d'un pt de ver thé défini propouner au chorse le .

Hypothere? On suprise que ses grandeux vaient continuement et

Pour un gez, Dr De libre presones majon At St tryp reujen retae 2 deliens no de thuten Kn - la Passistific si in the internagina.

Once de dec X(E:t) ~ e (4) - wt) - 96 (41 2) Description legrangienne et culéienne - mèce du print - vivier électionag 14 -5 Projubrie d'une persone Misse suivre au cours du lenges H = H/6, ty V = 2 | - V/m; H . Beth ande: · Particule Clarke pour source l'écontement: (ii) Enteriore: Sefrici entest et du Mude (prode l'aprile)

Stang de artire: 5 (2; 4): vitere de la protecció fluide que cancide que

conneide que pt à l'intest t. (iii) Les descriptous sont quivalentes. E => Concennent 3(F, b) dr = 5(F, t) dt 3 your de// 1 note no = 100 Now () constante d'intégration. > Té (50,5)

Hacheste Diere, H.Préso Méraniese des factes 14 mais 10° au 20; 1

Application 2

Distances moyennes entre molécules

Calculer la distance moyenne entre molécules pour :

- · l'eau à l'état liquide ;
- l'eau à l'état gaz à la température $T=400~\rm K$, sous une pression P=1 bar. Ce gaz est supposé obéir à la loi des gaz parfaits.

Données:

$$\rho_{\text{liquide}} = 1.0 \cdot 10^3 \,\text{kg} \cdot \text{m}^{-3}$$
; $N_{\text{A}} = 6 \cdot 10^{23} \,\text{mol}^{-1}$; $M = 18 \cdot 10^{-3} \,\text{kg} \cdot \text{mol}^{-1}$; $R = 8.31 \,\text{J} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1}$.

• Eau liquide: sachant que $N = \frac{\rho}{M} N_A$ particules occupent un volume de 1 m³, la distance moyenne entre deux

particules vérifie :
$$d^3 = \frac{1}{N}$$
.

$$d = \sqrt[3]{\frac{M}{\rho N_A}} = \sqrt[3]{\frac{18.10^{-3}}{10^3 \times 6.10^{23}}} = \sqrt[3]{30.10^{-30}} \approx 3.10^{-10} \text{ m}.$$

• Eau vapeur : le gaz étant considéré comme parfait, N_A molécules occupent le volume $V = \frac{RT}{P}$, donc la distance moyenne entre deux particules est égale à :

$$d = \sqrt[3]{\frac{RT}{PN_A}} = \sqrt[3]{\frac{8,31 \times 400}{10^5 \times 6.10^{23}}} = \sqrt[3]{55.10^{-27}} \approx 40.10^{-10} \text{ m}.$$

1.2.3. Échelle mésoscopique

L'échelle mésoscopique est l'échelle intermédiaire entre le macroscopique et le microscopique, où le fluide est encore un milieu continu.

À cette échelle, le fluide est « découpé » en cellules élémentaires (ou infinitésimales) appelées éléments de fluide, ou particules de fluide (contenant un grand nombre de molécules). L'intérêt d'une description continue du fluide réside dans le fait que des grandeurs macroscopiques peuvent être associées à ces particules de fluide, qui ont une masse élémentaire constante lors de l'évolution du fluide.

La vitesse d'une particule de fluide, centrée au point *M* à la date *t*, est la vitesse d'ensemble (vitesse barycentrique) des molécules qu'elle contient. Nous obtenons ainsi une valeur macroscopique locale de la vitesse du fluide, c'est-à-dire définie en un point *M* à l'instant *t*. Cette vitesse est non nulle si le fluide est macroscopiquement en mouvement.

À partir de cette notion, il est possible d'étudier, par exemple, la répartition de température ou de pression dans le fluide. La validité de ce mode de description, sur lequel nous reviendrons, est liée à la valeur de a, taille de la particule de fluide. Cette taille doit être petite au niveau macroscopique, où les grandeurs sont continues, mais grande au niveau microscopique (la particule de fluide contenant alors un très grand nombre de molécules) pour pouvoir négliger les fluctuations associées, par exemple, à l'agitation thermique.

La description du fluide à partir du mouvement de ces particules de fluide nous permettra d'utiliser le calcul intégral. Essayons de préciser les dimensions de la particule de fluide, en l'imaginant cubique, d'arête a : cette longueur caractéristique définit alors l'échelle mésoscopique.

■ Exemple

Prenons le mouvement de l'eau liquide dans une conduite de 10 cm de diamètre :

• pour cet écoulement, nous avons $L \approx 10^{-1} \,\mathrm{m}$;

© Hachers Livra, H.Phèse Mécanisse des flades, 2º conée, PC et PQ. La photocopie non autoribée est un d

• la masse volumique de l'eau est à $\rho = 10^3$ kg · m⁻³ . La masse molaire de l'eau étant $M = 18 \cdot 10^{-3}$ kg · mol⁻¹, la distance moyenne entre deux molécules d'eau est de l'ordre

de
$$\sqrt[3]{\frac{M}{N_{\rm A}\rho}} \approx 3.10^{-10}$$
 m, soit $l \approx 10^{-10}$ m avec $N_{\rm A} = 6.10^{23}$ mol⁻¹;

• choisissons a telle que $l \ll a \ll L$, soit 10^{-10} m $\ll a \ll 10^{-1}$ m. Prenons $a \approx 10^{-6}$ m = 1 μ m.

Un volume de 1 µm³ d'eau contient une masse d $m = 10^{-15}$ kg d'eau, donc $\frac{d m N_A}{M}$

molécules d'eau, soit environ
$$\frac{10^{-15} \times 6.10^{23}}{18.10^{-3}} \approx 3.10^{10} \text{ molécules }!$$

Ainsi la particule de fluide a une masse dm égale à 10^{-15} kg, occupe un volume $d\tau = 10^{-18}$ m³ (cube d'arête a = 1 µm) et contient environ 10^{10} particules (doc. 5).

Un choix tout aussi valable pour la situation choisie consisterait à prendre une particule de fluide ayant une masse d m égale à 10^{-6} kg, occupant un volume $d\tau = 10^{-9}$ m³ (cube d'arête a = 1 mm) et contenant environ 10^{16} particules. Mais l'existence de forces de viscosités peut mettre ce choix (a relativement grande) en défaut au voisinage des obstacles (présence de couches limites, cf. chapitre 5).

À l'échelle mésoscopique, les dimensions caractéristiques de la particule de fluide doivent être petites devant L et grandes devant ℓ (distance moyenne entre deux molécules). Un très grand nombre de molécules (10^{10}) doivent constituer cette particule, afin d'avoir accès à des moyennes locales ayant un caractère macroscopique.

L'échelle de la particule de fluide, échelle mésoscopique, est intermédiaire entre l'échelle microscopique et l'échelle macroscopique. Elle permet d'associer à cette particule des grandeurs macroscopiques qui décrivent le fluide comme un milieu continu.

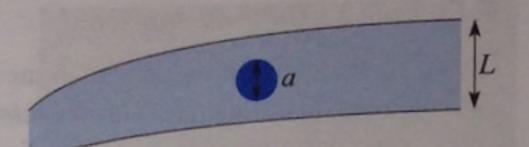
7 Approche lagrangienne

Intéressons-nous à un fluide (macroscopiquement) en mouvement dans le référentiel d'étude, mouvement souvent appelé écoulement.

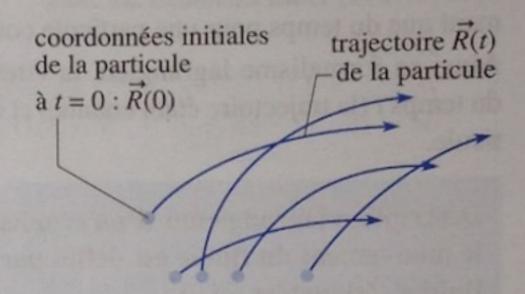
Étudier cet écoulement, c'est par exemple décrire le mouvement de chacune des particules de fluide (définies précédemment) qui le composent. Connaissant la trajectoire $\vec{R}_i(t)$ de chaque particule (placée en $\vec{R}_i(0)$ à t=0) que l'on suit dans son mouvement, nous reconstituons le mouvement d'ensemble du fluide (doc. 6). Cette description correspond à l'approche lagrangienne, dérivée du nom du mathématicien Louis Lagrange (1736-1813) (doc. 7).

Exemple 1 : Le pêcheur

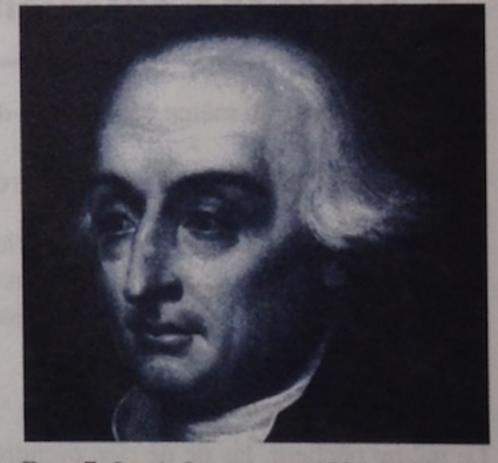
Au bord d'une rivière, un pêcheur à la ligne regardant dériver au fil du courant des appâts (qu'il a jetés dans l'eau), ou des feuilles à la surface de l'eau, se place implicitement dans la conception lagrangienne, lorsqu'il suit des yeux le mouvement de ces particules entraînées avec l'eau de la rivière (doc. 8).



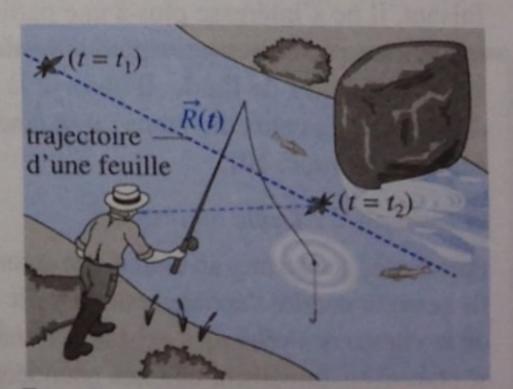
Doc. 5. Écoulement de fluide. À l'échelle mésoscopique, les dimensions de la particule de fluide sont petites devant L et grandes devant ℓ , la distance moyenne entre deux molécules.



Doc. 6. Description lagrangienne : le mouvement macroscopique du fluide est défini par la connaissance des trajectoires de chaque particule de fluide qui le composent.



Doc. 7. Louis Lagrange (1736-1813).



Doc. 8. Le pêcheur suivant des yeux les feuilles se place en formalisme lagrangien.