

DS 2* (2 heures)*Physique statistique, principes en système ouvert*

La calculatrice est **autorisée**

La plus grande importance sera apportée au soin de la copie ainsi qu'à la clarté des raisonnements. Toute réponse, même qualitative, se doit d'être justifiée. Les affirmations, même justes, mais non justifiées ne seront pas prises en compte. Les résultats doivent être **encadrés**.

En cas de non respect de ces consignes, un malus sera attribué à la copie comme indiqué dans les tableaux suivants qui stipulent les critères et les effets sur la note le cas échéant :

Critère	Indicateur
Lisibilité de l'écriture	L'écriture ne ralentit pas la lecture.
Respect de la langue	La copie ne comporte pas de fautes d'orthographe ni de grammaire.
Clarté de l'expression	La pensée du candidat est compréhensible à la première lecture.
Propreté de la copie	La copie comporte peu de ratures, réalisées avec soin et les parties qui ne doivent pas être prises en compte par le correcteur sont clairement et proprement barrees.
Identification des questions et pagination	Les différentes parties du sujet sont bien identifiées et les réponses sont numérotées avec le numéro de la question. La pagination est correctement effectuée.
Mise en évidence des résultats	Les résultats littéraux et numériques sont clairement mis en évidence.

Nombre de critères non respectés	Palier de Malus	Effet sur la note
0	0	aucun
1-2	1	-3.3%
3-4	2	-6.7%
5-6	3	-10%

Si, au cours de l'épreuve, un candidat repère ce qui lui semble être une erreur d'énoncé, il le signale sur sa copie et poursuit sa composition en expliquant les raisons des initiatives qu'il est amené à prendre.

Exercice 1 : Fuite d'un gaz

Un nombre N_0 d'atomes d'hélium assimilés à des points de masse m est enfermé sous une pression initiale P_i dans un récipient de volume V constant maintenu à la température T . À l'extérieur du récipient, c'est le vide. Une des parois du récipient est percée d'un petit trou d'aire égale à s et on cherche à déterminer l'évolution de la pression dans l'enceinte. Pour fixer les notations, la paroi percée est la paroi de normale \vec{e}_x telle que les particules doivent avoir la composante v_x de leur vitesse positive pour sortir. On notera N le nombre de particules dans l'enceinte à un instant quelconque et on supposera la densité particulaire uniforme à tout instant.

On suppose dans un premier temps que toutes les particules ont la même vitesse \vec{v} .

Q.1 Exprimer, sous cette hypothèse, le nombre dN_s de particules sortant pendant dt en fonction notamment de la composante v_x de la vitesse selon la normale au trou.

On suppose à présent que toutes les vitesses \vec{v} sont possibles (donc également toutes les vitesses v_x) et que les particules obéissent à la statistique classique de Boltzmann : le nombre dN de particules dont la vitesse est comprise entre les vitesses $\vec{v} = v_x\vec{e}_x + v_y\vec{e}_y + v_z\vec{e}_z$ et $\vec{v} + d\vec{v} = (v_x + dv_x)\vec{e}_x + (v_y + dv_y)\vec{e}_y + (v_z + dv_z)\vec{e}_z$ est donné par

$$\frac{dN}{N} = \left(\frac{m}{2\pi k_B T} \right)^{\frac{3}{2}} \exp\left(-\frac{m\|\vec{v}\|^2}{2k_B T} \right) dv_x dv_y dv_z$$

avec k_B la constante de Boltzmann.

Q.2 Déterminer la vitesse moyenne $\overline{v_x}$ suivant l'axe \vec{e}_x des particules qui sortent de l'enceinte.

Q.3 En utilisant le théorème de l'équipartition de l'énergie que l'on rappellera, exprimer la vitesse quadratique moyenne u des particules du gaz.

Q.4 Faire les applications numériques de $\overline{v_z}$ et u , commenter les valeurs.

Q.5 En déduire une autre estimation du nombre dN_s de particules sortant de l'enceinte pendant dt .

Q.6 Grâce à la loi des gaz parfaits, relier la variation de pression dP à dN_s et en déduire la durée au bout de laquelle la pression aura diminué de moitié. Faire l'application numérique et l'exprimer en jours.

Données : $k_B = 1,38 \times 10^{-23} \text{ J}\cdot\text{K}^{-1}$; $R = 8,31 \text{ J}\cdot\text{K}^{-1}\cdot\text{mol}^{-1}$; $V = 1 \text{ L}$; $T = 0,0 \text{ }^\circ\text{C}$; $s = 1 \text{ }\mu\text{m}^2$; $M_{\text{He}} = 4 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$.

Formulaire : pour $\alpha > 0$, on admet :

$$I_0 = \int_{-\infty}^{+\infty} e^{-\alpha u^2} du = \sqrt{\frac{\pi}{\alpha}} \quad \text{et} \quad I_1 = \int_{-\infty}^{\infty} u e^{-\alpha u^2} du = \frac{1}{\alpha}$$

Exercice 2 : Échangeur thermique

De l'eau liquide s'écoule en régime permanent avec un débit massique D_m constant et sous une pression constante $P = 1 \text{ bar}$ dans un tuyau cylindrique horizontal (axe Ox) en cuivre de section S et de longueur L . Le milieu extérieur au tuyau est l'atmosphère d'un local dont on supposera la température T_a constante. On suppose que l'eau liquide peut être assimilée à une phase condensée idéale, de capacité thermique massique : $c = 4,18 \text{ kJ}\cdot\text{K}^{-1}\cdot\text{kg}^{-1}$. La température de l'eau à l'abscisse x est notée $T(x)$. Pour représenter les échanges thermiques à travers le tuyau entre l'eau et l'atmosphère du local, on adopte un modèle où la puissance thermique échangée entre l'eau située entre les abscisses x et $x + dx$ et l'atmosphère du local s'écrit :

$$\delta P_{th} = -g(T(x) - T_a)dx$$

où g est un coefficient constant. Sa valeur numérique est $g = 27 \text{ W} \cdot \text{K}^{-1}$. De plus, on néglige la conductivité thermique de l'eau dans cette étude simplifiée.

Q.1 À l'aide du premier principe industriel appliqué sur une tranche élémentaire située entre les abscisses x et $x + dx$, établir l'équation différentielle vérifiée par $T(x)$ et la mettre sous la forme :

$$\frac{dT}{dx} = -\alpha(T(x) - \beta)$$

en précisant les constantes α et β .

L'eau entre (en $x = 0$) à la température $T_1 = 370 \text{ K}$ avec un débit massique $D_m = 1,3 \times 10^{-1} \text{ kg} \cdot \text{s}^{-1}$, la température du local est $T_a = 290 \text{ K}$. On souhaite que l'eau ressorte à la température $T_2 = 320 \text{ K}$.

Q.2 Calculer la longueur L nécessaire.

Q.3 Déterminer la puissance thermique totale échangée entre l'eau et le local sur toute la longueur du tuyau.

Exercice 3 : Jean Perrin et l'hypothèse atomique

Les études théoriques sur le mouvement brownien, proposées par ALBERT EINSTEIN en 1905 et complétées par celles de PAUL LANGEVIN en 1908, ont été spectaculairement confirmées par une série d'une dizaine d'expériences réalisées entre 1907 et 1909 par JEAN PERRIN dont nous avons fêté le 150^e anniversaire de naissance en 2021. Ces études sont les piliers de l'acceptation de l'existence des atomes par la communauté scientifique. Elles ont clos la *controverse atomiste* ouverte par les Grecs 6 siècles avant notre ère !

Après avoir pris connaissance des résultats de PERRIN, en 1908, l'un des derniers farouches anti-atomistes, WILHELM OSTWALD, déclare «*Je suis désormais convaincu que nous sommes entrés en possession de preuves expérimentales du caractère discret ou granulaire de la nature, que l'hypothèse atomique avait cherchées en vain depuis des millénaires*».

Les expériences de PERRIN et le modèle de LANGEVIN reposent entièrement sur les modèles microscopiques de LUDWIG BOLTZMANN, fondateur dans la seconde moitié du XIX^e siècle de la physique statistique. Les travaux expérimentaux de PERRIN lui permirent notamment de mesurer la constante de BOLTZMANN k_B . En 1906, donc peu de temps avant la publication de ces travaux, BOLTZMANN se suicida, las des critiques et des attaques des disciples d'OSTWALD... En 1926, PERRIN obtint le prix Nobel pour ses expériences.

Dans ce sujet, nous proposons de revenir sur quelques points de ce moment fameux de l'histoire de la physique en étudiant quelques aspects de la théorie de Langevin et de certaines des expériences réalisées par PERRIN. Pour réaliser ses expériences, JEAN PERRIN utilise des grains de gomme-gutte : «*La gomme-gutte, qu'on utilise pour l'aquarelle, provient de la dessiccation du latex. Un morceau de cette substance, frotté avec la main sous un mince filet d'eau distillée se dissout peu à peu en donnant une belle émulsion opaque d'un jaune vif, où le microscope révèle un fourmillement de grains jaunes de diverses tailles parfaitement sphériques. On peut calibrer ces grains jaunes et les séparer du liquide où ils baignent par une centrifugation énergétique.*»

Dans tout ce problème, ces grains seront donc supposés identiques, de forme sphérique, de rayon $R_b = 0,2 \mu\text{m}$, de volume $V_b = 3,4 \times 10^{-20} \text{ m}^3$ et de masse volumique $\mu_b = 1,2 \times 10^3 \text{ kg} \cdot \text{m}^{-3}$. On note $m_b = 4,1 \times 10^{-17} \text{ kg}$ la masse d'un grain. Dans ses expériences, Jean Perrin fabrique une émulsion en introduisant ces grains dans de l'eau légèrement sucrée. Ce liquide possède une masse volumique assimilable à celle de l'eau pure $\mu_e =$

$1,0 \times 10^3 \text{ kg} \cdot \text{m}^{-3}$. Le peu de sucre dissous dans l'eau lui confère tout de même un caractère visqueux. De ce fait, l'eau exerce sur les grains en mouvement lent deux forces :

- la résultante des forces de pression, peu modifiée par rapport à une situation d'équilibre, est donnée par la loi d'ARCHIMÈDE : cette force $\vec{\Pi} = -\mu_e V_b \vec{g}$ est exactement opposée au poids du liquide déplacé par chaque grain ;
- la résultante des forces de frottement visqueux se traduit par une force $\vec{f} = -\alpha \vec{v}$ ou $\alpha > 0$ et \vec{v} désigne la vitesse des grains. La formule de STOKES précise que, pour un grain sphérique, $\alpha = 6\pi\eta R_b$ dans laquelle $\eta = 1,2 \times 10^{-3} \text{ Pa} \cdot \text{s}$ représente le coefficient de viscosité dynamique de l'eau légèrement sucrée. Avec ces valeurs numériques, on trouve ici $\alpha = 4,5 \times 10^{-9} \text{ kg} \cdot \text{s}^{-1}$.

En dehors de ces données, aucune connaissance relative à la viscosité n'est nécessaire à cette étude. Ce problème est décomposé en 3 parties relativement indépendantes : la partie I est consacrée au modèle du gaz parfait ; la partie II est dédiée aux expériences de sédimentation pratiquées sur les émulsions ; la partie III présente le modèle théorique du mouvement brownien de LANGEVIN complété par les expériences de diffusion de PERRIN.

Dans ce qui suit on utilisera la fonction $A(z) = \exp\left(-\frac{z}{H}\right)$ avec H homogène à une distance. Les applications numériques seront données avec un chiffre significatif. La valeur moyenne temporelle d'une fonction $\varphi(t)$ sera notée $\langle \varphi \rangle$.

I – Équilibre vertical d'un gaz à la température ambiante

On considère un gaz parfait constitué de molécules identiques, de masse molaire $M = 30 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$, en équilibre thermique avec un thermostat à la température ambiante T_0 . Le gaz, soumis à la pesanteur, est au repos dans un récipient de volume V , de hauteur h de l'ordre de quelques mètres, et de section $S = 1 \text{ m}^2$. L'encombrement caractéristique d'une molécule constituant ce gaz est une sphère de rayon R_m de l'ordre de la centaine de picomètres.

On rappelle les valeurs de l'accélération de la pesanteur $g = 9,8 \text{ m} \cdot \text{s}^{-2}$, de la constante de Boltzmann $k_B = 1,4 \times 10^{-23} \text{ J} \cdot \text{K}^{-1}$, de la constante d'AVOGADRO, $N_A = 6,0 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$ et éventuellement de leur produit $R = k_B N_A = 8,3 \text{ J} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1}$.

- Q.1** En précisant les valeurs choisies de température T_0 et de pression (supposée provisoirement uniforme) P_0 , estimer le volume molaire du gaz. En déduire une estimation du rapport entre le volume occupé par l'ensemble des sphères associé aux molécules et le volume du récipient.
- Q.2** Rappeler la définition d'un gaz parfait. Les ordres de grandeur établis à la question précédente justifient-ils d'adopter ce modèle dans la suite ?
- Q.3** Donner l'expression de l'énergie cinétique E_{cm} et de l'énergie potentielle E_{pm} d'une particule de masse m_m de ce gaz. Pourquoi observe-t-on qu'à température ambiante ces molécules ne se regroupent pas au fond du récipient ?

La loi de la statique des fluides montre que, sous l'action de la pesanteur, la pression $P(z)$ n'est pas uniforme verticalement et dépend de l'altitude z .

- Q.4** En déduire que la masse volumique ρ du gaz dépend aussi de z et l'exprimer en fonction de $P(z)$. Écrire la condition d'équilibre mécanique pour une tranche de gaz comprise entre les altitudes z et $z + dz$ pour laquelle on supposera l'équilibre thermodynamique local réalisé. En déduire une équation différentielle vérifiée par $P(z)$.

- Q.5** En notant $P_0 = P(z = 0)$, montrer que $\frac{P(z)}{P_0}$ s'exprime simplement grâce à la fonction $A(z)$.

Exprimer la distance caractéristique H en fonction de k_B , g , T_0 et m_m et réaliser l'application numérique. La variation de pression est-elle détectable, avec un manomètre usuel, dans le récipient considéré? En serait-il de même si le récipient était rempli d'eau liquide?

Q.6 Préciser la fonction $E(z)$ telle que $A(z) = \exp\left[-\frac{E(z)}{k_B T_0}\right]$. Que représente la fonction $E(z)$? Interpréter physiquement cette expression dont la généralisation est due à Boltzmann.

Q.7 Montrer que la concentration $c_g(z)$ du gaz, rapport du nombre de moles sur le volume, suit une loi du même type, et qu'on peut écrire $c_g(z) = c_{g0}A(z)$, où c_{g0} représente la concentration au niveau du sol ($z = 0$) dont on précisera l'expression en fonction de T_0 et P_0 .

II – Étude d'un équilibre de sédimentation

Dans une première expérience, JEAN PERRIN lâche, sans vitesse initiale, à la surface d'un récipient, un grand nombre ($N = 13000$) de grains dans de l'eau légèrement sucrée. Le récipient a une section S et une hauteur h_1 suffisante pour être considérée comme infinie. On note $\vec{v}(t) = -v(t)\vec{e}_z$ la vitesse de chute du grain, \vec{e}_z étant l'axe vertical ascendant et $v(t) > 0$.

Q.8 Faire le bilan des forces exercées sur un des grains lors de sa chute dans l'eau sucrée.

Q.9 Établir l'équation différentielle vérifiée par $v(t)$ puis donner sa solution. Montrer qu'une fois le régime permanent établi, les grains possèdent une vitesse limite $v_\ell = \frac{m^*g}{\alpha}$. Exprimer le paramètre m^* en fonction de V_b et des masses volumiques μ_b et μ_e . Justifier qu'on nomme cette quantité *masse apparente*. Exprimer la durée caractéristique τ du régime transitoire en fonction de m_b et α . Évaluer un ordre de grandeur de v_ℓ et de τ .

Même au bout d'une longue durée, les grains ne se tassent pas au fond du récipient. On observe un phénomène de sédimentation : les grains se répartissent sur l'ensemble de la hauteur et la densité de grains, notée $c(z)$ et exprimée en m^{-3} , n'est pas uniforme.

Afin d'interpréter ce phénomène, on introduit deux vecteurs, appelés *densité de flux de particules* et qui s'expriment dans les mêmes unités mais par des lois distinctes :

- Un premier vecteur densité de flux, \vec{j}_c , est associé au mouvement de chute des grains. Il est à l'origine d'un phénomène de convection et défini par la relation $\vec{j}_c = -c(z)v_\ell\vec{e}_z$;
- Un deuxième vecteur densité de flux est associé au gradient de densité, ici sur l'axe z . L'inhomogénéité crée un courant de particules dont l'expression est donnée par la loi de FICK qui s'écrit ici $\vec{j}_n = -D\frac{dc}{dz}\vec{e}_z$. Le coefficient D se nomme coefficient de diffusion. Il dépend de la nature du milieu et des particules étudiées. Aucune connaissance relative à la loi de FICK n'est nécessaire à l'étude du problème.

Q.10 Donner les unités (ou dimensions) communes aux vecteurs \vec{j}_c et \vec{j}_n , ainsi que l'unité de D . À l'état d'équilibre macroscopique, caractérisé par une température uniforme T_0 et une répartition de concentration $c(z)$ indépendante du temps, quelle est la relation entre \vec{j}_c et \vec{j}_n ? En déduire une équation différentielle du premier ordre vérifiée par $c(z)$.

En posant $c(z = 0) = c_0$, exprimer $c(z)$ en fonction de $A(z)$, on déterminera la distance caractéristique H_b apparaissant dans $A(z)$ en fonction de R_b , D , η , m^* et g .

Q.11 Compte tenu des forces conservatives s'exerçant sur un grain, quelle est l'expression de l'énergie potentielle $E_p^*(z)$ correspondant au poids de la masse apparente m^* du grain à l'altitude z ? En déduire l'expression

de D en fonction de k_B , T_0 , η et R_b permettant d'écrire $A(z) = \exp \left[-\frac{E_p^*(z)}{k_B T_0} \right]$.

Q.12 Sachant que le nombre N de grains est conservé sur la hauteur h_1 du récipient, suffisamment grande pour être supposée infinie, exprimer la concentration c_0 en fonction de N , de la section S et de la distance caractéristique H_b .

Une fois la température de l'émulsion stabilisée à une valeur uniforme $T_0 = 20^\circ\text{C}$, JEAN PERRIN a compté le nombre moyen $n(z)$ de grains dans des petites tranches régulièrement réparties en hauteur et d'épaisseur e constante. Il publie les résultats que nous avons synthétisés sur la Fig. 1 (Annales de Chimie et de Physique, Mouvement brownien et réalité moléculaire, 8^e série, sept. 1909).

Q.13 En exprimant $c(z)$ en fonction de $n(z)$, déduire de ces données une estimation de la hauteur caractéristique H_b associée ici au phénomène. La hauteur du récipient utilisé par Jean Perrin, $h_1 = 100\ \mu\text{m}$, était-elle suffisante au regard des hypothèses faites ici ?

Q.14 Estimer la valeur de k_B qu'a pu déduire JEAN PERRIN de cette expérience. Identifier des causes d'erreurs expérimentales.

III – Le modèle de Langevin

En 1828, le botaniste ROBERT BROWN publie un article dans lequel il décrit le mouvement erratique de grains de pollen dans l'eau observés au microscope. Ce type de mouvement était apparemment connu depuis l'invention du microscope (fin XVI^e – début XVII^e siècle). Le mérite de Brown est d'en faire une étude systématique avec des grains de pollen, de suie, de poussière, de roches pulvérisées et même d'un fragment du Sphinx. Ce dernier cas était destiné à éliminer l'hypothèse vitaliste qui prévalait et attribuait ce mouvement à des propriétés organiques propres aux particules. En 1888, le physicien français LOUIS-GEORGES GOUY résume les observations sur ce mouvement, appelé depuis brownien :

- le mouvement est extrêmement irrégulier et ne semble pas avoir de tangente ;
- deux particules browniennes, même proches, ont des mouvements indépendants ;
- le mouvement est d'autant plus actif que la particule est petite, que le fluide est moins visqueux ou la température est élevée ;
- la nature et la densité des particules n'ont pas d'influence sur le mouvement qui de plus ne s'arrête jamais !

Pour interpréter les expériences de BROWN, on étudie le mouvement unidimensionnel le long d'un axe (O, \vec{e}_x) des mêmes grains sphériques que ceux étudiés dans la partie II (masse m_b , rayon R_b).

Ces grains sont plongés dans le même liquide sucré que celui utilisé dans l'expérience de JEAN PERRIN, en équilibre thermique à la température T_0 , mobiles sous l'effet de l'agitation thermique. Ce modèle unidimensionnel peut éventuellement se généraliser à trois dimensions.

On note $\vec{x} = x(t)\vec{e}_x$ la position et $\vec{v} = v(t)\vec{e}_x$ la vitesse d'un grain. À $t = 0$, le grain étudié est en O . Le mouvement ne s'arrêtant jamais, PAUL LANGEVIN propose en 1908 l'idée qu'il existe des chocs à l'échelle microscopique qui entretiennent cette agitation. Il introduit une force qui synthétise la résultante des chocs aléatoires des molécules de fluide sur les grains. Cette force «indifféremment positive ou négative, dont le but est de maintenir l'agitation microscopique» est notée $\vec{F}_c = F_c \vec{e}_x$. En des termes moins prosaïques, cela revient à faire l'hypothèse que la moyenne temporelle du produit $\vec{x} \cdot \vec{F}_c$ est nulle, soit $\langle x F_c \rangle = 0$. Dans son modèle, LANGEVIN néglige tous les effets de la pesanteur mais tient compte de la résultante des forces de frottement visqueux.

Q.15 Écrire l'équation, notée (E_L) , vérifiée par \vec{v} en tenant compte de la force \vec{F}_c . Montrer qu'en l'absence de cette force, le mouvement s'atténue très vite.

Q.16 Écrire le produit $x \frac{dv}{dt}$ en fonction de $\frac{d(xv)}{dt}$ et v^2 .

Q.17 Donner la définition de la vitesse quadratique moyenne, notée u . En appliquant le théorème d'équipartition de l'énergie au cas particulier étudié, exprimer u en fonction de m_b , T_0 et k_B .

Le point délicat de la théorie de LANGEVIN revient à considérer que la fonction $\varphi = \langle xv \rangle$, qu'il calcule comme une moyenne temporelle, peut néanmoins être considérée comme une fonction du temps $\varphi = \varphi(t)$. Nous ferons cette hypothèse, dite ergodique, qui permet d'écrire :

$$\left\langle \frac{d(xv)}{dt} \right\rangle = \frac{d\varphi}{dt} \quad \text{ou même} \quad \left\langle \frac{d(x^2)}{dt} \right\rangle = \frac{d\langle x^2 \rangle}{dt}$$

L'étude de l'hypothèse ergodique alimente depuis de nombreux travaux théoriques tant physiques que mathématiques.

Q.18 En partant de l'équation (E_L), obtenir une équation différentielle du premier ordre linéaire à coefficients constants vérifiée par la fonction $\varphi(t)$. En supposant que $\varphi(0) = 0$, en déduire l'expression de $\varphi(t)$ en fonction de t , k_B , T_0 , m_b et α .

Q.19 En utilisant l'hypothèse ergodique, déterminer la relation entre $\varphi(t)$ et $\psi(t) = \langle x^2 \rangle$. Après avoir obtenu l'expression générale de $\psi(t)$, montrer que les ordres de grandeur de ce problème permettent d'écrire $\psi(t) \simeq D_x t$ où l'on précisera l'expression de la constante D_x en fonction de T_0 , k_B et α .

La constante D_x est appelée coefficient de diffusion d'un grain selon (Ox) dans le milieu. En prenant en compte le modèle de LANGEVIN, JEAN PERRIN réalise toute une série d'expériences de diffusion de grains au cours du temps. Avec une extrême minutie, il repère la position de l'un d'entre eux toutes les 30 secondes pendant deux minutes, puis recommence avec un autre grain. En itérant cette procédure un grand nombre de fois, il se place sans le savoir sous l'hypothèse ergodique et obtient les résultats expérimentaux donnant $\langle x^2 \rangle$ en fonction du temps que l'on a synthétisés sur la Fig. 2 (source identique à celle des données de la Fig. 1).

Q.20 En déduire la valeur de k_B qu'a obtenue Jean Perrin avec ses expériences de diffusion toujours effectuées à $T_0 = 20^\circ\text{C}$. Comparer cette valeur avec celle obtenue grâce aux résultats des expériences de sédimentation de la partie II. Commenter.

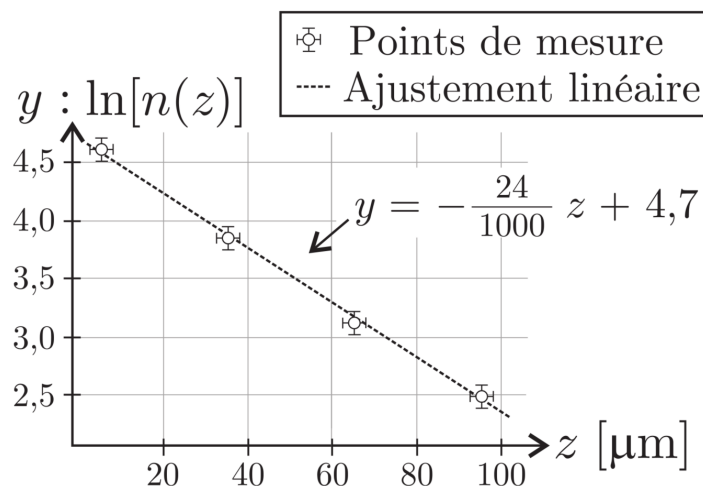


FIGURE 1 – Sédimentation de grains

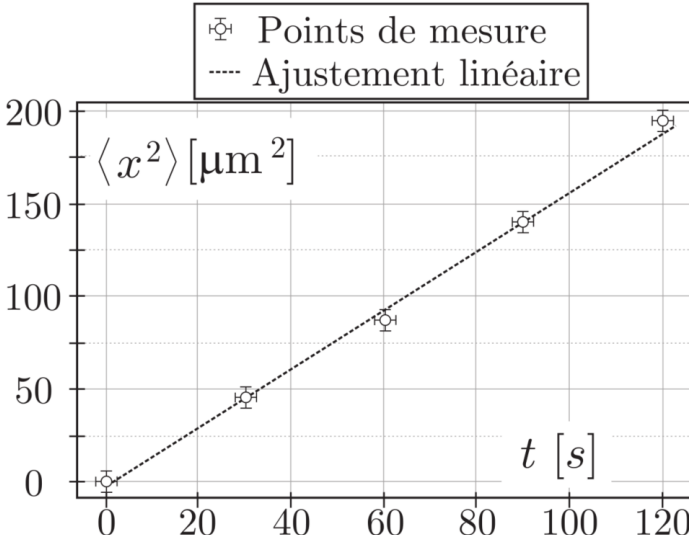


FIGURE 2 – Diffusion de grains

••• FIN •••