

ЛЕКЦИЯ 11

Броуновское движение. Столкновение частиц. Диффузия

11.1. Уравнение движения частицы в среде

$$m \ddot{\vec{r}} = \vec{F} - \frac{1}{B} \dot{\vec{r}} \quad \text{— уравнение Ланжевена.}$$

Спроецируем его на ось x : $m \ddot{x} = F_x - \frac{1}{B} \dot{x}$.

Умножим все на x :

$$m x \ddot{x} = x F_x - \frac{1}{B} x \dot{x},$$

$$\begin{cases} \frac{d}{dt}(x^2) = 2x\dot{x}, \\ \frac{d^2}{dt^2}(x^2) = 2(\dot{x})^2 + 2x\ddot{x}; \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} x\dot{x} = \frac{1}{2} \frac{dx^2}{dt}, \\ x\ddot{x} = \frac{1}{2} \frac{d^2x^2}{dt^2} - \dot{x}^2; \end{cases} \Rightarrow$$

$$\Rightarrow \frac{m}{2} \frac{d^2x^2}{dt^2} - m\dot{x}^2 = xF_x - \frac{1}{2B} \frac{dx^2}{dt}.$$

$$\overline{m\dot{x}^2} = \frac{KT}{2}, \quad \overline{xF_x} = 0 \quad (\text{т. к. } x \text{ и } F_x \text{ — две независимые величины}).$$

$$\frac{m}{2} \frac{d^2\overline{x^2}}{dt^2} + \frac{1}{2B} \frac{d\overline{x^2}}{dt} = KT.$$

Обозначим для удобства

$$z = \frac{d\overline{x^2}}{dt} \Rightarrow \frac{dz}{dt} = \frac{2KT}{m} - \frac{z}{mB} \Rightarrow$$

$$\Rightarrow \frac{dz}{\frac{2KT}{m} - \frac{z}{mB}} = dt \Rightarrow \boxed{z(t) = 2KT B (1 - e^{-t/mB})}.$$

$\eta = 10^{-2}$ П (Гауссова система, вязкость воды),

$$a = 10^{-4} \text{ см}, \quad m = \frac{4}{3} \pi a^3 \rho \sim 10^{-11} \text{ г}, \quad \Rightarrow \frac{1}{Bm} = \frac{6\pi\eta a}{m} \sim 10^6 \text{ с}^{-1}.$$

Если мы подставим все это в экспоненту, то для $t > 10^{-5}$ с $e^{-t/Bm} \ll 1$, следовательно,

$$z(t) = 2KT B = \frac{d\overline{x^2}}{dt} \Rightarrow \boxed{\overline{x^2} = 2KT B t}$$

— закон Эйнштейна – Смолуховского.

$$\overline{x^2} = \frac{KT}{3\pi\eta a} t.$$

Другие координаты будут точно такими же.

Обозначим $KT B = D$ — коэффициент диффузии броуновской частицы. Тогда закон принимает вид: $\boxed{\overline{x^2} = 2Dt}$.

Если мы имеем дело с плоским слоем (двухмерный случай): $\overline{r^2} = 4Dt$, где $D = KT B = \frac{KT}{6\pi\eta a}$.

(трехмерный случай): $\overline{r^2} = 6Dt$.

11.2. Явления переноса.

За счет хаотического движения атомов и молекул переносится: масса (диффузия), энергия (теплопроводность), импульс (вязкость).

Длина свободного пробега — это расстояние, которая пробегает молекула от столкновения к столкновению. Рассматривать будем только двойные удары. Это явление не квантовое, длины волн де-Бройля каждой молекулы много меньше среднего расстояния между молекулами. Время свободного пробега много больше времени удара.

Среднее расстояние между частицами: $1/\sqrt[3]{n}$, где n — концентрация. Картинка свободного полета частицы (все частицы неподвижны, кроме рассматриваемой): σ —

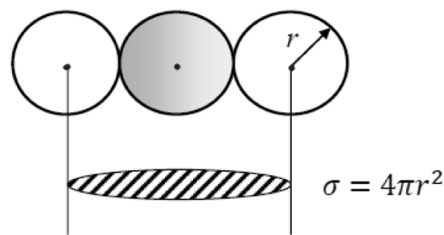


Рис. 11.1.

сечение столкновений, λ — длина свободного пробега, $\lambda\sigma$ — объем коридора, по которому частица пролетает без столкновений ($r \sim 3\text{Å}$).

$1 = \lambda\sigma n \rightarrow$ число встретившихся в коридоре частиц

$$\Rightarrow \boxed{\lambda = \frac{1}{\sigma n}} \quad \lambda = \frac{1}{4\pi r^2 n}.$$

Кроме того:

$$\lambda = \frac{\bar{v}}{\nu} \Rightarrow \nu = n\bar{v}\sigma,$$

где \bar{v} — средняя скорость, с которой движется частица, ν — частота ударов.

Относительная скорость движения частиц:

$$\overrightarrow{v_{\text{отн}}} = \vec{v} - \vec{v}', \quad \overline{v_{\text{отн}}^2} = \overline{v^2} - \overline{v'^2} - \overline{2vv' \cos \alpha},$$

где

$$\overline{2vv' \cos \alpha} \rightarrow 0, \quad \Rightarrow \quad \overline{v_{\text{отн}}^2} = \overline{v^2} - \overline{v'^2}, \quad \Rightarrow \quad \boxed{\lambda = \frac{1}{\sqrt{2}n\sigma}}$$

— более точная оценка (учтена относительность движения).

Пример. Возьмем воздух:

$$T = 300\text{K}, \quad P = 10^6 \text{ дин/см}^2, \quad r \approx 10^{-8} \text{ см}, \quad \bar{v} = \sqrt{\frac{8KT}{\pi m}} \approx 4 \cdot 10^4 \frac{\text{см}}{\text{с}},$$

$$\lambda = \frac{KT}{\sigma P} \quad \left(n = \frac{P}{KT} \right) \Rightarrow \boxed{\lambda \sim 2 \cdot 10^{-5} \text{ см}}.$$

На самом деле длина свободного пробега зависит от температуры, но этой зависимостью обычно пренебрегают.

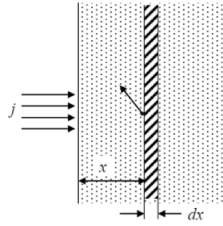


Рис. 11.2.

11.3. Закон Сазерленда

$\sigma = \sigma_0 \left(1 + \frac{\zeta}{T}\right)$, ζ — константа Сазерленда. Рассмотрим следующую ситуацию: есть некая среда, на которую направлен поток частиц. j — плотность потока частиц $\left[\frac{\text{число част.}}{\text{см}^2 \text{ с}}\right]$. Эти частицы рассеиваются на молекулах среды.

$$dj(x) = -j(x) \underbrace{\frac{dx}{\lambda}} = -j(x) dx \sigma n$$

(здесь $\frac{dx}{\lambda}$ — вероятность рассеяния частиц).

$$j(x) = j_0 e^{-x/\lambda}.$$

Запустим в среду N_0 частиц (испытаний), таким образом:

$$dN_{\text{расс}} = -dN = N_0 \exp\left(-\frac{x}{\lambda}\right) \cdot \frac{dx}{\lambda},$$

Вероятность рассеяться:

$$\begin{aligned} d\omega(x) &= \frac{dN_{\text{расс}}}{N_0} = e^{-\frac{x}{\lambda}} \cdot \frac{dx}{\lambda} \\ \Rightarrow \bar{x} &= \frac{\int_0^{\infty} x \exp(-x/\lambda) dx}{\int_0^{\infty} \exp(-x/\lambda) dx} = \frac{\lambda^2}{\lambda} = \lambda \quad \Rightarrow \quad \bar{x} = \lambda \end{aligned}$$

— удельная длина свободного пробега.

$$\overline{x^2} = \frac{\int_0^{\infty} x^2 \exp(-x/\lambda) dx}{\int_0^{\infty} \exp(-x/\lambda) dx} = \frac{2\lambda^3}{\lambda} = 2\lambda^2 \quad \Rightarrow \quad \overline{x^2} = 2\lambda^2,$$

\Rightarrow Дисперсия:

$$\sigma_x^2 = \overline{x^2} - \bar{x}^2 = 2\lambda^2 - \lambda^2 = \lambda^2 \quad \Rightarrow \quad \sigma_x = \lambda.$$

Относительная флуктуация длины свободного пробега:

$$\frac{\sqrt{\sigma_x^2}}{\bar{x}} = 1.$$

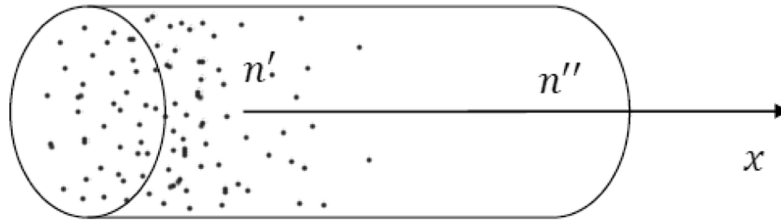


Рис. 11.3.

11.4. Самодиффузия

Рассмотрим одномерную самодиффузию — самодиффузию в трубе: поместим в нее один газ, но в начале трубы атомы будут «мечеными».

$$j \left[\frac{\Gamma}{\text{см}^2 \cdot \text{с}} \right] \quad \text{или} \quad \left[\frac{\text{шт}}{\text{см}^2 \cdot \text{с}} \right] \quad \text{или} \quad \left[\frac{\text{МОЛЬ}}{\text{см}^2 \cdot \text{с}} \right].$$

Мы будем пользоваться вариантом $j \left[\frac{\text{шт}}{\text{см}^2 \cdot \text{с}} \right]$.

$$j_x = -D \frac{\partial n_1}{\partial x} \text{ — первый закон Фика,}$$

$$\frac{\partial n_1}{\partial x} \simeq \frac{n'' - n'}{l},$$

n_1 — концентрация «меченых» молекул, l — длина трубы.

Рассмотрим нестационарную диффузию (**второй закон Фика**):

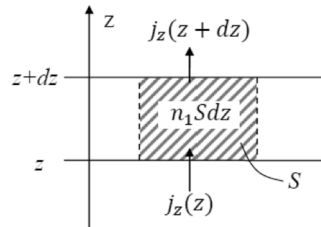


Рис. 11.4.

$n_1 S dz$ — число частиц с концентрацией n_1 , которые находятся в объеме между слоями z и $z + dz$:

$$\frac{\partial}{\partial t} [n_1 S dz] = S j_z(z) - S j_z(z + dz),$$

$$\frac{\partial n_1}{\partial t} = - \frac{j_z(z + dz) - j_z(z)}{dz} = - \frac{\partial j}{\partial z},$$

$$\boxed{\frac{\partial n_1}{\partial t} = - \frac{\partial}{\partial z} \left[- \frac{\partial n_1}{\partial z} \cdot D \right]} = \boxed{D \frac{\partial^2 n_1}{\partial z^2}}$$

— **второй закон Фика** для нестационарной диффузии.

Выделим три площадки, находящиеся на равных расстояниях:

Рассматриваем движение молекул по трем осям x, y, z . Значит, вправо, по оси z движется $N/6$ молекул, или $\frac{1}{6} n \bar{v}$. Тогда за время dt через мерную площадку проходит поток:

$$j_z = \frac{1}{6} (n' - n'') \bar{v} = -D \frac{n' - n''}{2\lambda} \Rightarrow \boxed{D = \frac{1}{3} \lambda \bar{v}} \text{ — коэффициент диффузии.}$$

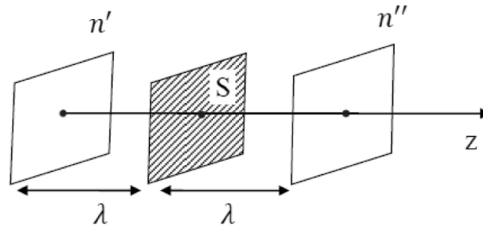


Рис. 11.5.

$$D \sim \frac{1}{n\sigma} \sqrt{T} \Rightarrow \sim \frac{T\sqrt{T}}{P\sigma}.$$

11.5. Диффузия заряженных частиц

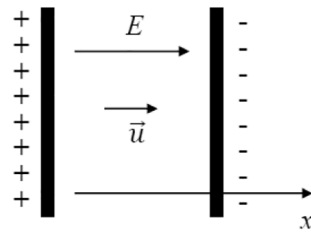


Рис. 11.6.

μ — подвижность заряженной частицы, B — подвижность не заряженной частицы

$$\Pi(x) = -F \cdot x = -eEx, \text{ (работа против сил поля),}$$

$$n(x) = n_0 \exp\left(-\frac{\Pi(x)}{KT}\right) = n_0 \exp\left(\frac{eEx}{KT}\right).$$

$$\frac{\partial n}{\partial x} = \frac{eE}{KT} \cdot n; \quad j(x) = -D \frac{\partial n}{\partial x} = -\frac{eE}{KT} \cdot D \cdot n$$

— в стационарном состоянии переноса вещества нет. Но есть два потока навстречу друг другу: один поток чисто диффузионный за счет разности концентраций частиц, а другой дрейфовый:

$$j_{др} = nu = n\mu E = j(x) = \frac{eE}{KT} Dn \Rightarrow \boxed{\mu = \frac{eD}{KT}} \quad \left(B = \frac{D}{KT} \right).$$

В атмосфере в гравитационном поле:

$$j_{вверх} = -D \frac{\partial n}{\partial z}; \quad j_{вниз} = n \cdot u = n \cdot B \cdot mg = n \frac{D}{KT} mg,$$

$$\Rightarrow j_{вверх} = j_{вниз}, \text{ то : } \frac{\partial n}{n} = -\frac{mg}{KT} dz.$$

$$\Rightarrow n = n_0 \exp\left[-\frac{mgz}{KT}\right] \text{ — формула Больцмана.}$$

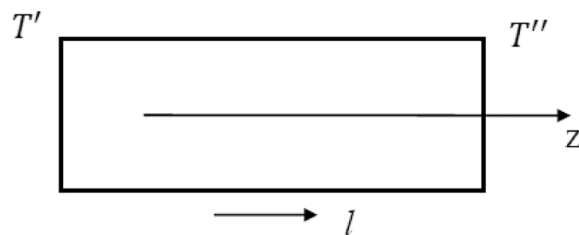


Рис. 11.7.

11.6. Теплопроводность

Рассмотрим одномерное перемещение

$$j = -\varkappa \frac{\partial T}{\partial x}$$

— закон Фурье.

$j \left[\frac{\text{эрг}}{\text{см}^2 \cdot \text{с}} \right]$ (или q), $\varkappa \left[\frac{\text{эрг}}{\text{с} \cdot \text{см} \cdot \text{К}} \right]$ — коэффициент теплопроводности.

$$\frac{\partial T}{\partial x} \approx \frac{T'' - T'}{l} \text{ — градиент температуры.}$$

Коэффициент температуропроводности:

$$a = \frac{\varkappa}{C_V} \left[\frac{\text{см}^2}{\text{с}} \right].$$

Берем три площадки:

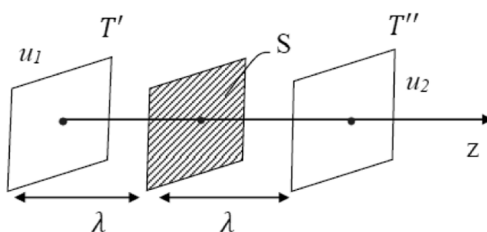


Рис. 11.8.

u_1, u_2 — внутренняя энергия на этих уровнях. $u_1 = \frac{i}{2}KT'$ $u_2 = \frac{i}{2}KT''$.

$$\underbrace{j_1}_{\text{слева направо}} = \frac{1}{6}n\bar{v}u_1; \quad \underbrace{j_1}_{\text{справа налево}} = \frac{1}{6}n\bar{v}u_1; \quad \Rightarrow$$

$$\Rightarrow j = \frac{1}{6}n\bar{v}(u_1 - u_2) = \frac{1}{6}n\bar{v}\frac{i}{2}K(T'' - T') = -\varkappa \frac{T'' - T'}{2\lambda} \Rightarrow$$

$$\Rightarrow \frac{i}{2}K = C_V^1 \text{ молекулы} \varkappa = \frac{1}{3}n\bar{v}\lambda C_V^1 \text{ молекулы}.$$

Умножим и разделим последнее выражение на массу одной молекулы m :

$$\varkappa = \frac{1}{3} \lambda \rho \bar{v} C_V^{\text{уд}}.$$

$$\alpha \sim \frac{1}{n\sigma} mn \sqrt{\frac{8KT}{\pi m}} \cdot \frac{iK}{2m} \sim \frac{1}{\sqrt{m}} \quad (\text{при } T=\text{const}). \quad \left(\text{Здесь } \bar{v} = \sqrt{\frac{8KT}{\pi m}} \right),$$

$$\boxed{\alpha \sim \frac{1}{\sqrt{m}}, \quad T=\text{const}}$$

если газ никак не меняется: $\alpha \sim \sqrt{T}$.