

результат, что и точное решение линеаризованного уравнения Больцмана.

Если сечение зависит от скорости, то различие в выражении для возмущенной функции распределения сведется к числовому коэффициенту. Соответственно будут различными числовые коэффициенты в выражениях для вязкости. Поскольку вид функциональной зависимости сечения от скорости и углов для молекулярных столкновений известен плохо, нет никакой уверенности в значении числовых коэффициентов в формулах для кинетических коэффициентов. Поэтому релаксационное приближение, сильно упрощающее вычисления, дает, в сущности, столь же точное решение задачи.

## § 24. Диффузия легкой примеси в основном газе

Весьма важным случаем, допускающим существенное упрощение кинетического уравнения Больцмана, является диффузия частиц примеси легкого газа к основному тяжелому газу.

Мы будем считать, что концентрация примеси к основному газу мала, т. е. что число частиц примеси в единице объема  $n \ll N$ , где  $N$  — число частиц основного газа. Массу частиц легкого газа  $m$  мы будем считать малой по сравнению с массой  $M$  частиц основного газа.

Движение примеси может происходить под влиянием разности концентраций (диффузия) или разности температур (термомодиффузия).

Мы будем считать, что число частиц основного газа в единице объема постоянно вдоль газа. Число частиц примеси в единице объема изменяется вдоль некоторого направления, которое мы выберем за ось  $x$ . Состояние системы будем считать стационарным, влияния внешнего поля сил мы рассматривать не будем. Напишем кинетическое уравнение для функции распределения частиц легкого газа<sup>1)</sup>.

Функция распределения изменяется только в направлении оси  $x$ , так что ее можно написать в виде  $f(p, \theta, x)$ , где  $p$  — импульс частицы, а  $\theta$  — угол, образуемый вектором импульса с осью  $x$ . Поскольку число частиц примеси мало, их столкновения между собой можно не рассматривать. Поэтому в интеграле столкновений следует оставить лишь член, учитывающий столкновения частиц примеси с частицами основного газа. Столкновения легких частиц с тяжелыми можно считать вполне упругими, а скорость их движения — большой по сравнению со скоростью движения тяжелых молекул основного газа. Последние

---

<sup>1)</sup> В этом параграфе мы будем следовать книге Л. Д. Ландау и Е. М. Лифшица, *Механика сплошных сред*, Гостехиздат, 1944.

мы будем считать неподвижными и положим

$$v_{\text{отн}} \approx v,$$

где  $v$  — скорость движения частиц примеси. Соответственно,  $\sigma(v_{\text{отн}}, \alpha) \approx \sigma(v, \alpha)$ .

Интеграл столкновений приобретает следующий вид:

$$I = \int v_{\text{отн}} \sigma(v_{\text{отн}}, \alpha) (Ff' - Ff) d\mathbf{p}_1 d\Omega \approx vN \int \sigma(v, \alpha) (f' - f) d\Omega. \quad (24,1)$$

Здесь  $F$  означает функцию распределения молекул основного газа, которая равнозначна функциям  $f_3$  и  $f_1$  в обозначениях предыдущего параграфа. Через  $f'$  обозначена функция  $f_2$ ;  $N = \int F d\mathbf{p}_1$  — полное число молекул основного газа в единице объема.

Поскольку частицы примеси испытывают лишь вполне упругие столкновения, их импульсы  $\mathbf{p}'$  и  $\mathbf{p}$  соответственно до и после столкновения имеют одно и то же абсолютное значение; процесс столкновения сопровождается лишь изменением направления полета, так что

$$\begin{aligned} f'(\mathbf{p}', x) &\equiv f_2(p, \theta', x) = f(\theta', x), \\ f(\mathbf{p}, x) &\equiv f(p, \theta, x) = f(\theta, x). \end{aligned}$$

Аргумент  $p$  мы для краткости писать не будем. Физически это означает, что мы будем искать зависимость распределения частиц примеси от координаты  $x$  и направления полета по отношению к оси  $x$  при данном значении абсолютной величины импульса. В результате  $I$  можно написать в виде

$$I = vN \int \sigma\left(\frac{p}{m}, \alpha\right) [f(\theta', x) - f(\theta, x)] d\Omega.$$

Кинетическое уравнение (14,10) запишется соответственно как

$$\frac{p}{m} \cos \theta \frac{\partial f(\theta, x)}{\partial x} = vN \int \sigma\left(\frac{p}{m}, \alpha\right) [f(\theta', x) - f(\theta, x)] d\Omega. \quad (24,2)$$

В отличие от уравнения (14,10), найденное кинетическое уравнение (24,2) для функции распределения частиц примеси является линейным интегро-дифференциальным уравнением. Его приближенное решение можно найти в виде разложения по степеням малого параметра, в данном случае отношения  $\frac{v_x}{v}$ .

Этот метод решения кинетического уравнения получил название метода Лоренца. Если разность концентрации или разность температур, вызывающая систематическое движение примеси вдоль оси  $x$ , достаточно мала (см. ниже), то направленное движение будет накладываться на беспорядочное движение. В среднем

можно считать, что скорость упорядоченного движения  $v_x$  мала по сравнению со скоростью хаотического движения  $v$ . Отклонение системы от равновесного состояния, в котором имеется полная изотропия скоростей, будет мало. Поэтому будем искать решение кинетического уравнения (24,2) в виде

$$f(\theta, x) \approx f_0(x) + v_x f_1(x) + \dots \approx f_0 + v \cos \theta f_1. \quad (24,3)$$

Здесь  $f_0(x)$  — равновесная функция распределения в точке  $x$  (аргумент  $p$  не записан для краткости), т. е.

$$f_0(p, x) \equiv \bar{f}_0 = n(x) \frac{m^{3/2}}{(2\pi kT_a)^{3/2}} e^{-\frac{p^2}{2mkT}};$$

здесь  $n(x)$  — число частиц примеси в единице объема, отнесенное к точке  $x$ ,  $f_1(x) v \cos \theta$  — искомая малая поправка к статистическому распределению.

Величина  $v_x$  или  $\cos \theta$ , характеризующая степень анизотропии функции распределения, пропорциональна величине разности концентраций или температур, вызывающей эту анизотропию. Поэтому разложение (24,3) представляет, по существу, разложение в ряд по степеням малой анизотропии функции распределения.

Подставляя разложение (24,3) в (24,2), заметим прежде всего, что равновесная функция распределения обращает интеграл столкновений в нуль. Таким образом, в правой части (24,2) будет стоять величина

$$\begin{aligned} I &= v^2 N \int \sigma(v, \alpha) f_1(x) [\cos \theta' - \cos \theta] d\Omega = \\ &= v^2 N f_1(x) \int \sigma(v, \alpha) [\cos \theta' - \cos \theta] \sin \alpha d\alpha d\beta. \end{aligned}$$

В левой части имеем

$$\frac{p_x}{m} \frac{\partial f_0}{\partial x} + \left(\frac{p_x}{m}\right)^2 \frac{\partial f_1}{\partial x} \approx v \cos \theta \frac{\partial f_0}{\partial x}.$$

Член, содержащий производную  $\frac{\partial f_1}{\partial x}$ , опущен, как малый по сравнению с оставленным. Таким образом, получаем

$$\cos \theta \frac{\partial f_0}{\partial x} = v N f_1(x) \int \sigma(v, \alpha) [\cos \theta' - \cos \theta] d\Omega. \quad (24,4)$$

Для дальнейшего необходимо связать углы  $\theta'$  и  $\theta$ , образуемые с осью  $x$  импульсами частиц с углом рассеяния  $\alpha$ . Воспользуемся для этого известной формулой сферической тригонометрии (1,7), т. I, написав

$$\cos \theta' = \cos \theta \cos \alpha + \sin \theta \sin \alpha \cos \beta,$$

где  $\beta = \psi_1 - \psi_2$ ,  $\psi_1$  и  $\psi_2$  — азимутальные углы векторов импульса  $p$  и  $p'$ .

Тогда можем написать:

$$\begin{aligned} \int \sigma(v, \alpha) [\cos \theta' - \cos \theta] \sin \alpha \, d\alpha \, d\beta &= \\ &= \int \sigma(v, \alpha) \cos \theta (\cos \alpha - 1) \sin \alpha \, d\alpha \, d\beta + \\ &+ \int \sigma(v, \alpha) \sin \theta \sin \alpha \cos \beta \sin \alpha \, d\alpha \, d\beta = \\ &= -2\pi \cos \theta \int \sigma(v, \alpha) (1 - \cos \alpha) \sin \alpha \, d\alpha. \end{aligned}$$

В последнем преобразовании учтено, что  $\int \cos \beta \, d\beta = 0$ . При этом (24,4) приобретает вид

$$\cos \theta \frac{\partial f_0}{\partial x} = -\cos \theta \cdot 2\pi N \left[ \int_0^\pi \sigma(v, \alpha) (1 - \cos \alpha) \sin \alpha \, d\alpha \right] f_1 v.$$

Отсюда следует, что искомая функция  $f_1$  равна

$$f_1 = -\frac{1}{vN\sigma_{tr}} \frac{\partial f_0}{\partial x}, \quad (24,5)$$

где обозначено:

$$\sigma_{tr} = 2\pi \int_0^\pi \sigma(v, \alpha) (1 - \cos \alpha) \sin \alpha \, d\alpha.$$

Величина  $\sigma_{tr}$  носит название транспортного сечения столкновения. В частном случае сечения не зависящего от угла рассеяния  $\sigma(v, \alpha) = \sigma(v)$ , имеем

$$\sigma_{tr} = \sigma(v) 2\pi \int_0^\pi (1 - \cos \alpha) \sin \alpha \, d\alpha = 4\pi\sigma(v).$$

Если считать сталкивающиеся частицы твердыми шариками с радиусами  $r_1$  и  $r_2$ , то  $\sigma_{tr} = \pi(r_1 + r_2)^2$ .

Величина

$$\lambda_{tr} = \frac{1}{N\sigma_{tr}} \quad (24,6)$$

носит название транспортной длины свободного пробега при движении частицы легкого газа в тяжелом. Ее наглядный смысл будет пояснен ниже. Вводя в (24,5) определение длины свободного пробега, находим

$$f_1(x) = -\lambda_{tr} \frac{\partial f_0(x)}{\partial x} \frac{1}{v} \quad (24,7)$$

и

$$f(p, x, \theta) = f_0(p, x) - \lambda_{tr} \cos \theta \frac{\partial f_0(p, x)}{\partial x}. \quad (24,8)$$

Зная функцию распределения, можно найти средний поток частиц примеси в выделенном направлении (т. е. вдоль оси  $x$ ). По определению, средний поток частиц в направлении оси  $x$  —  $j_x$  равен

$$j_x = \int v_x f dp.$$

Действительно,  $(v_x f)$  дает число легких частиц с данным импульсом, проходящим через сечение  $1 \text{ см}^2$  за 1 секунду в направлении оси  $x$ . Интегрируя по всем значениям импульса, находим полное число частиц, проходящих через площадку  $1 \text{ см}^2$  за 1 секунду в указанном направлении.

Подставляя значение  $f$  из (24,8), находим

$$j_x = \int v \cos \theta f_0(p, x) dp - \int v \lambda_{tr} \cos^2 \theta \frac{\partial f_0}{\partial x} dp. \quad (24,9)$$

Ввиду изотропии функции распределения  $f_0(p, x)$  первый интеграл обращается в нуль, так что

$$j_x = - \int v \lambda_{tr} \cos^2 \theta \frac{\partial f_0}{\partial x} p^2 dp \sin \theta d\theta d\psi. \quad (24,10)$$

Рассмотрим сначала случай, когда температура газа постоянна, а вдоль оси  $x$  имеется градиент концентрации примеси  $\frac{\partial c}{\partial x}$ , где  $c = \frac{n}{N+n} \approx \frac{n}{N}$ . При этом можно непосредственно выполнить интегрирование, написав

$$\begin{aligned} j_x &= - \int_0^\pi \int_0^{2\pi} \cos^2 \theta \sin \theta d\theta d\psi \frac{\partial}{\partial x} \int_0^\infty v \lambda_{tr} f_0 p^2 dp = \\ &= - \frac{4\pi}{3} \frac{\partial}{\partial x} \int \frac{v}{N\sigma_{tr}} f_0 p^2 dp = - \frac{1}{3} \left( \overline{\frac{v}{\sigma_{tr}}} \right) \frac{\partial c}{\partial x} = - \frac{1}{3} \left( \frac{v}{N\sigma_{tr}} \right) N \frac{\partial c}{\partial x}. \end{aligned} \quad (24,11)$$

Здесь черта означает среднее значение по равновесному распределению, т. е.

$$\left( \overline{\frac{v}{\sigma_{tr}}} \right) = \frac{1}{n} \int \left( \frac{v}{\sigma_{tr}} \right) f_0 dp = \left( \frac{m}{2\pi kT} \right)^{3/2} \int \frac{v}{\sigma_{tr}} e^{-\frac{p^2}{2mkT}} p^2 dp.$$

Величина

$$D = \frac{1}{3} \left( \overline{\frac{v}{N\sigma_{tr}}} \right) = \frac{1}{3} \overline{(\lambda_{tr} v)} \quad (24,12)$$

является коэффициентом диффузии. Окончательно для потока частиц легкого газа сквозь тяжелый получаем

$$j_x = - DN \frac{dc}{dx}. \quad (24,13)$$

Если вместо концентрации  $c$  пользоваться числом частиц  $n$  легкого газа в единице объема, то

$$j_x = -D \frac{\partial n}{\partial x}. \quad (24,14)$$

Из определения коэффициента диффузии  $D$  ясно, что он является величиной существенно положительной. Поэтому поток примеси (легкого газа) всегда направлен в сторону убывания его концентрации.

Если каким-либо способом вдоль оси  $x$  все время поддерживается постоянная разность концентраций, в смеси газов будет существовать стационарное движение легкой компоненты (примеси) в направлении от большей концентрации к меньшей. Если же, наоборот, перепад концентрации не поддерживать искусственно, то произойдет выравнивание концентраций и состав смеси станет постоянным по всему сосуду.

Мы ограничились случаем диффузии примеси легких частиц в тяжелом газе. Аналогичным образом можно вычислить выражения для диффузии тяжелой примеси в легком газе. Мы на этом останавливаться здесь не будем.

Рассмотрим теперь подробнее смысл длины свободного пробега  $\lambda_{tr}$ .

Если легкая частица движется со средней скоростью  $\bar{v}$ , она сталкивается со всеми (неподвижными) частицами, лежащими в вырезаемом ею цилиндре высотой  $\bar{v}$  и площадью  $\sigma_{tr}$ . Появление  $\sigma_{tr}$  вместо  $\sigma$  означает учет того обстоятельства, что не все соударения являются равно эффективными. Так, например, столкновения с углом рассеяния  $\alpha \approx 0$  в меньшей степени изменяют направление полета и выводят частицу из этого цилиндра, чем столкновения с  $\alpha = \pi$ . Полное число столкновений равно соответственно  $N\bar{v}\sigma_{tr}$ . Путь, проходимый в среднем между двумя последовательными столкновениями, т. е. средняя длина свободного пробега, равен

$$\lambda_{tr} = \frac{\bar{v}}{N\bar{v}\sigma_{tr}} = \frac{1}{N\sigma_{tr}}. \quad (24,15)$$

Полезно отметить зависимость  $\lambda_{tr}$  от давления в газе. Поскольку  $p = NkT$ , имеем

$$\lambda_{tr} = \frac{kT}{p\sigma_{tr}}. \quad (24,16)$$

Если, в частности, считать сталкивающиеся частицы твердыми сферами и  $\sigma_{tr}$  выражается формулой  $\sigma_{tr} = \pi(r_1 + r_2)^2$ , где  $r_1$  и  $r_2$  — радиусы частиц, то

$$\lambda_{tr} = \frac{kT}{p} \frac{1}{\pi(r_1 + r_2)^2}.$$

Соответственно, коэффициент диффузии

$$D = \frac{1}{3} \lambda_{tr} \bar{v} = \frac{1}{3\pi (r_1 + r_2)^2 \rho} \sqrt{\frac{8(kT)^3}{\pi m}}. \quad (24,17)$$

Таким образом, коэффициент диффузии зависит от свойств диффундирующей частицы (ее массы и размера), а также радиуса молекул основного газа; он растет с температурой  $\sim T^{3/2}$  и обратно пропорционален давлению.

Найдем теперь условия применимости найденного приближенного решения. Решение применимо, если разложение (24,3) достаточно быстро сходится. Для этого в свою очередь необходимо выполнение условия

$$|v f_1| \ll f_0,$$

или, если подставить значение  $f_1$  из (24,5),

$$\lambda_{tr} \frac{1}{f_0} \frac{\partial f_0}{\partial x} \ll 1.$$

Последнее неравенство означает, что равновесная функция должна достаточно мало изменяться на расстоянии, равном длине свободного пробега.

## § 25. Термодиффузия в газах

Выше, рассматривая движение примеси легких частиц, мы считали температуру газа постоянной. Теперь мы откажемся от этого допущения и рассмотрим более общий случай, когда в направлении оси  $x$  одновременно происходит изменение концентрации диффундирующего газа и его температуры.

Найдем снова поток примеси легкого газа вдоль оси  $x$ , воспользовавшись формулой (24,10). В ней теперь мы не можем, однако, выносить величины, зависящие от температуры газа, за знак пространственного дифференцирования, так как сама температура изменяется от точки к точке. Перепишем поэтому формулу (24,10) в виде

$$j_x = - \int \frac{\cos^2 \theta}{N} \frac{d}{dx} \left( \frac{v}{\sigma_{tr}} f_0 \right) dp. \quad (25,1)$$

Мы внесли под знак пространственного дифференцирования величины  $\sigma_{tr}$  и  $v$ , которые являются функциями истинной скорости частиц (но не средней скорости частиц, зависящей от температуры).

Выполняя интегрирование по углам, аналогично формуле (24,11), находим:

$$j_x = - \frac{4\pi}{3} \frac{1}{N} \frac{d}{dx} \int \frac{v}{\sigma_{tr}} f_0 p^2 dp = - \frac{1}{3N} \frac{d}{dx} n \left( \overline{\frac{v}{\sigma_{tr}}} \right). \quad (25,2)$$