# Столкновения. Длина свободного пробега. Явления переноса.

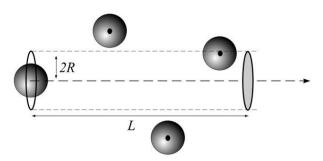
Задачи: 10.8 10.15 10.36 10.149

## ЗАДАНИЕ:10.38 10.16 10.134 10.143

# 1) Длина свободного пробега.

Длина свободного пробега молекулы — это среднее расстояние  $\lambda$ , которое пролетает частица за время между двумя последовательными столкновениями.

#### 1. Диффузия, самодиффузия. Столкновения молекул



Длина свободного пробега молекул

$$\lambda = \frac{L}{N} = \frac{L}{nV} = \frac{L}{n\sigma L} = \frac{1}{n\sigma}.$$

 ${\cal H}$  - концентрация молекул

 $\sigma$ - сечение рассеяния

MyShared

Тот же результат получается из требования, чтобы в объеме трубки оказалась одна частица, т.е. nV=1. Но  $V=\sigma\lambda$ , где  $\sigma$  поперечное сечение. Тогда  $n\sigma\lambda=1$  или  $\lambda=\frac{1}{n\sigma}$ .

На самом деле это не значит, что столкновения происходят всегда

при прохождении пути  $\lambda$ . Величина  $\lambda$  это среднее значение случайной величины x, где вероятность того, что столкновения произойдет на пути x.

Рассмотрим движение параллельного пучка молекул. Пусть в некоторый момент времени пучок имел интенсивность  $J_0$ . Найдем интенсивность J этого пучка на расстоянии x. Выберем пучок толщиной dx и единичным поперечным сечением. Число частиц в таком пучке равно N=nSdx=ndx. По определению эффективного сечения рассеяния число частиц выбывших из пучка из-за столкновений с молекулами газа:

$$dN=-J\sigma n dx=-rac{J}{\lambda}dx$$
 или  $dJ=-rac{J}{\lambda}dx$ . Интегрируя получим  $J=J_0e^{-rac{x}{\lambda}},\ \ N=N_0e^{-rac{x}{\lambda}};$ 

- 2) Явления переноса.
- 1. Диффузия перенос массы.

Поток молекул через площадку, перпендикулярную некоторой оси  $\mathrm{OX},$  за время  $\triangle t$ 

$$\triangle N = N_{+} - N_{-} = \frac{1}{6} \bar{v} S \triangle t (n_{1} - n_{2});$$
 Тогда поток молекул:

$$J=rac{\triangle N}{S\triangle t}=rac{1}{6}ar{v}(n_1-n_2)=-rac{1}{3}ar{v}\lambdarac{n_1-n_2}{2\lambda}=-rac{1}{3}ar{v}\lambdarac{\triangle n}{\triangle x}$$
 Здесь считается, что все молекулы, проходящие через площадку, ис-

Здесь считается, что все молекулы, проходящие через площадку, испытали свое последнее соударение с другими молекулами на одном и том же расстоянии от нее, равном  $\lambda$ , откуда  $\Delta x = 2\lambda$ . Тогда

$$J=-Drac{\triangle n}{\triangle x}$$
, где  $D=rac{1}{3}ar{v}\lambda$  - коэффициент диффузии.

2. Вязкость - перенос импульса.

$$f_{tr} = -\eta \frac{dv}{dx}, \quad \eta = \frac{1}{3}\bar{v}\lambda\rho$$

3. Теплопроводность - перенос энергии.

$$q=-\kapparac{dT}{dx},\;\;\kappa=rac{1}{3}ar{v}\lambda
ho c_V$$
, где  $c_V$  - удельная теплоемкость.

#### Законы Фика:

Законы Фика описывают диффузию и могут быть использованы для нахождения коэффициента диффузии D.

## 1. Первый закон Фика.

В одномерной системе с градиентом концентрации вещества  ${\rm d}C/{\rm d}x$  в направлении x диффузионный поток J определяется первым законом Фика

$$j = -D\frac{\partial \rho}{\partial x};$$

где j — поток вещества через единицу поверхности и D — коэффициент диффузии (знак «-» указывает направление потока от больших концентраций к меньшим).  $\rho$  - плотность вещества, диффузия которого рассматривается.

В общем случае градиент концентрации направлен в пространстве трёх измерений, то надо использовать более общую формулу:

$$J = -D\nabla C$$

#### 1. Второй закон Фика.

В одномерной системе с градиентом концентраций вещества dC/dx в направлении x, скорость изменения концентрации вещества в данной точке, обусловлена диффузией, и определяется вторым законом Фика:

$$\frac{\partial \rho}{\partial t} = D \frac{\partial^2 \rho}{\partial x^2} = \frac{\partial}{\partial x} \left( D \frac{\partial \rho}{\partial x} \right)$$

где t - время.

Во втором уравнении Фика в левой части стоит скорость изменения концентрации во времени, а в правой части уравнения — вторая частная производная, которая выражает пространственное распределение концентрации, в частности, выпуклость функции распределения температуры, проецируемую на ось х.

#### 3) Броуновское движение.



Броуновское движение — беспорядочное движение макроскопических видимых взвешенных частиц твёрдого вещества в жидкости или газе, вызываемое тепловым движением частиц жидкости или газа.

Броуновское движение частиц, взвешенных в окружающем веществе, тесно связано с явлением диффузии. Из за флуктуаций кон-

центрации молекул окружающего вещества возникает их диффузия, которая оказывает давление на взвешенную частицу.

Движение броуновской частицы характеризуется ее подвижностью B, то есть величиной, связывающей скорость броуновской частицы и с силой F,приложенной к этой частице:

$$u = BF$$

Потенциальная энергия газа или жидкости равна –Fx, а наличие градиента концентрации обеспечивает диффузионный поток  $J=-D\frac{dn}{dx}$ . Этот поток, в состоянии равновесия, уравновешивается силовым потоком BFn, обусловленным наличием потенциальных сил:

$$-D\frac{dn}{dx} + BFn = 0$$

Для флуктуаций концентрации частиц справедливо распределение Больпмана:

$$n = n_0 e^{-\frac{U}{kT}}$$

Беря производную из распределения Больцмана и используя U = -Fx получим

$$-D\frac{F}{kT}n+BFn=0$$
, откуда

$$D = kTB$$

Последнее выражение называется соотношением Смолуховского-Эйнштейна для связи коэффициентов диффузии и подвижности.

По формуле Стокса для частиц радиуса <br/>г сила  $F=6\pi\eta ru$  и  $B=\frac{1}{6\pi\eta r};$  Откуда

$$D = \frac{kT}{6\pi\eta r}.$$

# Смещение броуновской частицы:

$$1.\;\sqrt{x^2}=2D\tau=2kTB\tau$$
 - одномерный случай;

$$2.\;\sqrt{l^2}=4D\tau=4kTB\tau$$
 - двумерный случай;

$$3.\ \sqrt{r^2} = 6D au = 6kTB au$$
 - трехмерный случай;

**10.8.** Во сколько раз изменится число столкновений z, испытываемых одной молекулой в единицу времени, и длина свободного пробега  $\lambda$  молекул одноатомного газа, если в процессе, при котором теплоемкость газа равна  $C_P/2$ , объем газа увеличивается вдвое?

В модели твердых шаров число столкновений одной молекулы в единицу времени  $z = n\bar{v}\sigma$  и длина прбега  $\lambda = \bar{v}/z = \frac{1}{n\sigma}$ ;

Из распределения Максвелла  $\bar{v}=\sqrt{\frac{8kT}{\pi m}}$  и  $n=\frac{P}{kT}$ , тогда для идеального газа

$$z \sim \frac{P}{\sqrt{T}}$$
 и  $\lambda = \bar{v}/z \sim \frac{T}{P} \sim V$ 

 $z\sim rac{P}{\sqrt{T}}$  и  $\lambda=ar{v}/z\sim rac{T}{P}\sim V$  Теплоемкость С =  $C_P/2=$ const, т.е. это политропа с показателем  $n=rac{C-C_P}{C-C_V}=5$ 

$$PV^{5} = const \Rightarrow \frac{P_{1}}{P_{2}} = 2^{5}$$
  

$$TV^{4} = const \Rightarrow \frac{T_{1}}{T_{2}} = 2^{4}$$

$$TV^4 = const \Rightarrow \frac{T_1}{T_1} = 2^4$$

Число соударений:  $\frac{z_2}{z_1} = \frac{P_2}{P_1} \sqrt{\frac{T_1}{T_2}} = \frac{1}{8}$  уменьшается в 8 раз;

Длина пробега:  $\frac{\lambda_2}{\lambda_1} = \frac{V_2}{V_1} = 2$  увеличивается в два раза;

10.15\* Урановый шар радиусом R=10 см, помещенный в сосуд с водой, облучается равномерным потоком нейтронов. В результате реакций деления ядер урана в шаре выделяется энергия  $q=100~{\rm BT/cm^3}$ . Температура воды  $T_0=373~{\rm K}$ , теплопроводность урана  $\varkappa=400~{\rm BT/(M\cdot K)}$ . Найти стационарное распределение температуры в шаре, а также температуру в его центре.

Для однородного изотропного тела уравнение теплопроводности при наличии источников тепла имеет вид в сферических координатах:

$$\rho c_V \frac{\partial T}{\partial t} = \frac{1}{r^2} \frac{\partial}{\partial r} \left( \kappa r^2 \frac{\partial T}{\partial r} \right) + q$$

где с $_V$ -удельная теплоемкость, q-количество теплоты выделяемой в единицу времени,  $\rho$  - плотность.

В стационарном случае  $\frac{\partial T}{\partial t} = 0$ , тогда:

$$\frac{1}{r^2}\frac{\partial}{\partial r}\left(\kappa r^2\frac{\partial T}{\partial r}\right)+q=0$$
 
$$\int\limits_0^r\frac{\partial}{\partial r}\left(\kappa r^2\frac{\partial T}{\partial r}\right)dr+\int\limits_0^rqr^2dr=\left(\kappa r^2\frac{\partial T}{\partial r}\right)\frac{1}{3}qr^3+C=0.$$
 Деля на  $r^2$ , получим 
$$\frac{dT}{dr}=-\frac{q}{3\kappa}r+\frac{C}{r^2}$$

Постоянная интегрирования C=0, т.к.  $\frac{C}{r^2} = \infty$  при r=0;

$$\int_{T_0}^{T} dT = T - T_0 = \int_{r}^{R} \frac{q}{3\kappa} r dr = \frac{q}{6\kappa} (R^2 - r^2)$$

$$T = T_0 + \frac{q}{6\kappa}(R^2 - r^2)$$
, тогда температура в центре

$$T_c = T_0 + \frac{qR^2}{6\kappa} = 790K.$$

**10.36.** В цилиндрическом сосуде постоянного объема находится идеальный газ при температуре  $T_0$  и давлении  $P_0$ . Боковые стенки сосуда — теплоизолирующие. Днище сосуда нагревают до  $T=4T_0$ , а температуру крышки поддерживают равной  $T_0$ . Определить установившееся давление в сосуде. Коэффициент теплопроводности зависит от температуры.

$$\kappa = \frac{1}{3}\bar{v}\lambda\rho c_V;$$

Коэффициент теплопроводности пропорционален  $\bar{v}, \, \kappa \sim \bar{v} \sim \sqrt{T},$  поэтому  $\kappa = a\sqrt{T}.$ 

Из сохранения потока тепла

$$\sqrt{T} \frac{dT}{dx} = -\frac{Q}{Sa}$$
; Интегрируя получим

$$rac{QL}{Sa}=\int\limits_{4T0}^{T_0}\sqrt{T}dT=rac{2}{3}\left[(4T_0)^{3/2}-T_0^{3/2}
ight]=rac{14}{3}T_0^{3/2},$$
 где  $L=\int dx;$ 

С расстоянием х меняются температура газа и плотность. Давление остается постоянным, т.к. процесс теплопередачи стационарный, движения газа нет, поэтому нет разности давлений.

Уравнение состояния идеального газа в слое dx

$$PSdx = \frac{dm}{\mu}RT$$
; Интегрируя по dm, получим

$$m = \int dm = 
ho SL = P \frac{S\mu}{R} \int_0^L \frac{dx}{T} = P \frac{S\mu}{R} \int_{T_0}^{4T_0} \left( \frac{Sa}{Q} \frac{dT}{\sqrt{T}} \right) =$$

$$= 2P \frac{S\mu}{R} \frac{Sa}{Q} \sqrt{T_0}, \text{ где } dx = \frac{Sa\sqrt{T}dT}{Q}.$$

Отсюда после подстановки  $\frac{QL}{Sa} = \frac{14}{3} T_0^{3/2}$  давление

$$P = \frac{7}{3} \frac{m}{\mu} \frac{RT_0}{V_0} = \frac{7}{3} P_0;$$

$$P = \frac{7}{3}P_0;$$

**10.149.** В объеме сферического сосуда радиусом R=2 см протекает реакция с образованием атомов водорода. Скорость реакции  $W_0=6,0\cdot 10^{19}$  атомов/(см $^3\cdot$ с). При столкновении со стенкой сосуда атомы водорода захватываются с вероятностью  $\varepsilon=10^{-3}$ . Определить среднюю концентрацию атомов водорода в сосуде, если температура в сосуде T=788 K, а коэффициент диффузии D=60 см $^2$ /с.