Numărul mediu de ciocniri $\langle z \rangle$ și parcursul liber mediu $\langle \lambda \rangle$ al moleculelor gazului

$$\langle \lambda \rangle = \frac{\langle v \rangle}{\langle z \rangle} = \langle v \rangle \langle \tau \rangle$$
 $\langle \tau \rangle = \frac{1}{\langle z \rangle} - \text{timpul liber mediu}$

1) considerăm, că ciocnirea a avut loc dacă moleculele se apropie la o distanță ce nu întrece suma razelor lor $r_1 + r_2 \approx 2r$

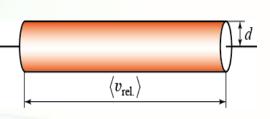
$$\sigma = 4\pi r^2 = \pi d^2$$

- σ secțiune eficace; d diametrul eficace
- 2) posibilitatea ciocnirii a două molecule depinde de viteza lor relativă $\vec{v}_{rel} = \vec{v}_1 \vec{v}_2$

$$v_{rel}^2 = v_1^2 + v_2^2 - 2\vec{v}_1\vec{v}_2 \longrightarrow \langle v_{rel}^2 \rangle = \langle v_1^2 \rangle + \langle v_2^2 \rangle = 2\langle v^2 \rangle$$

 $\langle v_{rel} \rangle = \sqrt{2} \langle v \rangle$ - viteza medie aritmetică a moleculelor

Dacă toate moleculele gazului cu excepția uneia sunt fixe, Molecula liberă se va ciocni cu toate moleculele din cilindrul cu aria bazei σ și înălțimea $\langle v_{rel.} \rangle$ ·1s.



$$\langle z \rangle = nV = \pi d^2 n \langle v_{rel.} \rangle = \sqrt{2} \pi d^2 n \langle v \rangle$$

Parcursul liber mediu al moleculelor gazului:

$$\langle \lambda \rangle = \frac{1}{\sqrt{2\pi}d^2n}$$

Ținând seama de ecuația de stare a gazului ideal p = nkT

$$\langle \lambda \rangle = \frac{kT}{\sqrt{2}\pi d^2 p}$$

Fenomenele de transport apar în sisteme de neechilibru termodinamic. Ca urmare, există un transfer spațial de masă, energie sau impuls

Fenomenul de interpătrundere și de amestecare reciprocă și spontană a moleculelor a două gaze, lichide sau solide ce se află în contact se numește **difuzie**.

Legea lui Fick

$$j_m = -D\frac{d\rho}{dx}$$
 unde $j_m = \frac{dm}{dS_\perp dt}$ – fluxul specific de masă

Luând în considerație $\rho = m_0 n$, legea lui Fick capătă forma

$$j = -D\frac{dn}{dx}$$
 $j = \frac{dN}{dS_{\perp}dt}$ – densitatea fluxului de molecule $\frac{d\rho}{dx}\left(\frac{dn}{dx}\right)$ – gradientul densității (concentrației) moleculelor

$$D = \frac{1}{3} \langle v \rangle \langle \lambda \rangle - \text{coeficientul de difuzie} \qquad [D] = \frac{\text{m}^2}{\text{s}}$$

Procesul de transfer al energiei interne din regiunile mai calde ale corpurilor spre cele mai reci, care conduce la egalarea temperaturilor, se numește conductibilitate termică.

Legea lui Fourier:

$$j_Q = -\kappa \frac{dT}{dx}$$
 unde $j_Q = \frac{dU}{dS_{\perp}dt}$ – fluxul specific de căldură

 $\frac{dT}{dx}$ – gradientul temperaturii

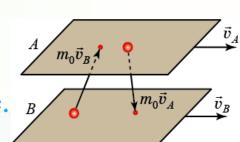
$$\kappa = \frac{1}{3} \langle \lambda \rangle \langle v \rangle c_V \rho - \text{coeficientul de conductibilitate termică}$$

Coeficientul de conductibilitate termică nu depinde de presiune.

În SI

$$[\kappa] = \frac{J}{m \cdot s \cdot K} = \frac{W}{m \cdot K}$$

Fenomenul de frecare internă (viscozitate) constă în apariția forțelor de frecare între straturile unui gaz sau lichid care se mișcă paralel cu viteze diferite ca mărime.



Legea lui Newton

$$dF = -\eta \frac{dv}{dx} dS_{\perp}$$

$$j_p = -\eta \frac{dv}{dx}$$
 unde $j_p = \frac{dp}{dS_\perp dt}$ – densitatea fluxului impulsului

$$\frac{dv}{dx}$$
 – gradientul vitezei moleculelor

$$\eta = \frac{1}{3} \langle v \rangle \langle \lambda \rangle \rho$$
 – coeficientul de frecare interioară (viscozitate)

$$[\eta] = \frac{H}{m^2 \cdot s} = Pa \cdot s$$

Teoria cinetico-moleculară a fenomenelor de transport

Difuzia:

$$dN = \frac{1}{6} \Big[n(x - dx) - n(x + dx) \Big] dS_{\perp} dx$$

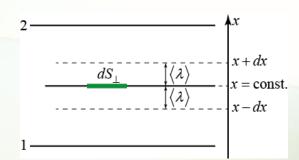
$$n(x + dx) - n(x) = dn(x) = kdx = \frac{dn}{dx} dx \longrightarrow$$

$$\begin{cases} n(x + dx) = n(x) + \frac{dn}{dx} dx \\ n(x - dx) = n(x) - \frac{dn}{dx} dx \end{cases}$$

$$\longrightarrow \begin{cases} n(x+dx) = n(x) + \frac{dn}{dx} dx \\ n(x-dx) = n(x) - \frac{dn}{dx} dx \end{cases}$$

$$dN = \frac{1}{6} \left[n(x) - \frac{dn}{dx} dx - n(x) - \frac{dn}{dx} dx \right] dS_{\perp} dx$$

$$D = \frac{1}{3} \langle v \rangle \langle \lambda \rangle$$



2. Conductibilitatea termică:

$$dU = dN \cdot \frac{i}{2} k \left[T(x - dx) - T(x + dx) \right] \quad \text{unde} \quad dN = \frac{1}{6} n dS_{\perp} dx = \frac{\langle \lambda \rangle}{6} n dS_{\perp}$$

$$T(x \pm dx) = T(x) \pm \frac{dT}{dx} dx$$

$$dU = -\frac{\langle \lambda \rangle}{6} n \cdot \frac{i}{2} \frac{R}{N_A} \cdot 2 \frac{dT}{dx} \cdot \langle v \rangle dt \cdot dS_{\perp}$$

observăm

$$\frac{i}{2} \frac{R}{N_A} n = \frac{C_V}{N_A} n = \frac{C_V}{m_0 N_A} n m_0 = \frac{C_V}{M} \rho = c_V \rho$$

$$j_{Q} = \frac{dU}{dS_{\perp}dt} = -\frac{1}{3} \langle \lambda \rangle \langle v \rangle c_{V} \rho \frac{dT}{dx} \qquad \qquad \kappa = \frac{1}{3} \langle \lambda \rangle \langle v \rangle c_{V} \rho$$

4. Frecarea interioară (viscozitate):

$$dp = dN \cdot m_0 \left[\upsilon(x - dx) - \upsilon(x + dx) \right]$$
$$\upsilon(x \pm dx) = \upsilon(x) \pm \frac{d\upsilon}{dx} dx$$

$$dp = -\frac{1}{3} \langle \lambda \rangle \langle v \rangle \rho \frac{dv}{dx} dS_{\perp} dt \qquad \longrightarrow \qquad j_p = \frac{dp}{dS_{\perp} dt} = -\frac{1}{3} \langle \lambda \rangle \langle v \rangle \rho \frac{dv}{dx}$$

$$\eta = \frac{1}{3} \langle \lambda \rangle \langle v \rangle \rho$$

Relația dintre coeficienții fenomenelor de transport, determinând experimental valoarea unuia se pot calcula și ceilalți

$$\eta = \rho D$$
 $\kappa = c_V \rho D$
 $\frac{\kappa}{\eta c_V} = 1$