

Уравнение менделеева-клапейрона

Вычислим давление при температуре T и концентрации n : $\Delta p = 2mv_{1x}\Delta N_1 = F_1\Delta t$

$\Delta N_1 = n_1v_{1x}\Delta tS_{\frac{1}{2}}$ - половина молекул летит на стенку

$$P_1 = \frac{F_1}{S} = n_1mv_{1x}^2 \implies P = \sum P_1 = m \frac{n_1v_{1x}^2 + \dots + n_Nv_{Nx}^2}{n} n = mn \left(\frac{N_1}{N}v_{1x}^2 + \dots + \frac{N_N}{N}v_{Nx}^2 \right) =$$

$$mn \langle v_x^2 \rangle = \frac{1}{3}mn \langle v^2 \rangle = \frac{2}{3}n \langle E_k \rangle = \frac{2}{3}n \frac{3}{2}kT = nkT = P$$

Распределение Максвелла по модулю скоростей: $\left(\frac{m}{2\pi kT}\right)^{3/2} 3\pi v^2 \exp\left(-\frac{mv^2}{2kT}\right) dv,$

$$E = \frac{mv^2}{2} \implies v = \sqrt{\frac{2E}{m}} \implies dv = \sqrt{\frac{1}{2mE}} dE, \text{ по энергии: } \left(\frac{m}{2\pi kT}\right)^{3/2} 4\pi \frac{2E}{m} \exp\left(-\frac{E}{kT}\right) \frac{1}{\sqrt{2mE}} dE =$$

$$= \frac{2}{\sqrt{\pi}} \left(\frac{1}{kT}\right)^{3/2} \sqrt{E} \exp\left(-\frac{E}{kT}\right) dE \implies \langle E_k \rangle = \int_0^\infty E f(E) dE =$$

$$= \left[y^2 := \frac{E}{kT} \rightarrow \int_0^\infty y^4 e^{-y^2} dy \rightarrow \int_0^\infty e^{-y^2} dy \rightarrow \frac{\sqrt{\pi}}{2} \right] = \frac{3}{2}kT$$

$$\langle E^2 \rangle = \frac{15}{4}(kT)^2 \implies \sigma_E^2 = \langle E^2 \rangle - \langle E \rangle^2 = \frac{3}{2}(kT)^2$$

Баброметрическая формула

Рассмотрим цилиндрический сосуд со слоем dz ; рассмотрим силу на 1 молекулк: $F_{z1}dN + F(z) - F(z + dz) = 0 \implies F_{z1}ndz = S(p(z + dz) - p(z)) \implies F_{1z}n = \frac{\partial P}{\partial z}, F = -\nabla \Pi$

$$n = \frac{P}{kT} \implies \frac{-1}{kT} \frac{\partial \Pi}{\partial z} = \frac{\partial P}{P \partial z} \implies P = P_0 \exp\left(-\frac{\Pi}{kt}\right) = P_0 \exp\left(-\frac{mgz}{kT} = -\frac{\mu gz}{RT}\right)$$

Boltzmann distribution

Это, собственно, распределение, основанное на барометрической формуле: $n = n_0 e^{-\frac{\mu gh}{RT}}$