

Pravděpodobnost, že molekulu nalezneme

● v krychličce o velikosti $dx dy dz$ se souřadnicemi v intervalu $[x, x + dx)$, $[y, y + dy)$ a $[z, z + dz)$ a zároveň

● s rychlostmi v intervalu $[v_x, v_x + dv_x)$, $[v_y, v_y + dv_y)$, $[v_z, v_z + dv_z)$,

je úměrná Boltzmannovu faktoru

$$\begin{aligned} & \exp\left(-\frac{E_{\text{pot}} + E_{\text{kin}}}{kT}\right) \\ &= \exp\left(\frac{-E_{\text{pot}}}{kT}\right) \exp\left(\frac{-\frac{1}{2}mv_x^2}{kT}\right) \exp\left(\frac{-\frac{1}{2}mv_y^2}{kT}\right) \exp\left(\frac{-\frac{1}{2}mv_z^2}{kT}\right) \end{aligned}$$

Pravděpodobnost, že molekulu nalezneme s rychlostmi v intervalu $[v_x, v_x + dv_x]$, $[v_y, v_y + dv_y]$, $[v_z, v_z + dv_z]$ (bez ohledu na E_{pot}) je úměrná

$$\exp\left(\frac{-\frac{1}{2}mv_x^2}{kT}\right) \exp\left(\frac{-\frac{1}{2}mv_y^2}{kT}\right) \exp\left(\frac{-\frac{1}{2}mv_z^2}{kT}\right)$$

Maxwellovo–Boltzmannovo rozdělení rychlostí jinak

- Předpoklad: rychlost je součtem mnoha malých náhodných „šťouchanců“

Centrální limitní věta \Rightarrow Gaussovo rozložení

- Předpoklad: souřadnice jsou nezávislé:

$$\pi(v_x, v_y, v_z) = \pi(v_x)\pi(v_y)\pi(v_z)$$

Jediná funkce, která tomu vyhovuje, je $\pi(v_x) = \exp(-\text{const} \cdot v_x^2)$

Ukázky funkcí:

1. $\frac{x^2 y^2}{30}$

2. $\frac{3}{(1+x^2)(1+y^2)}$

3. $2 \exp(-x^2/2 - y^2/2)$

Pseudoexperimentální ověření a důsledky

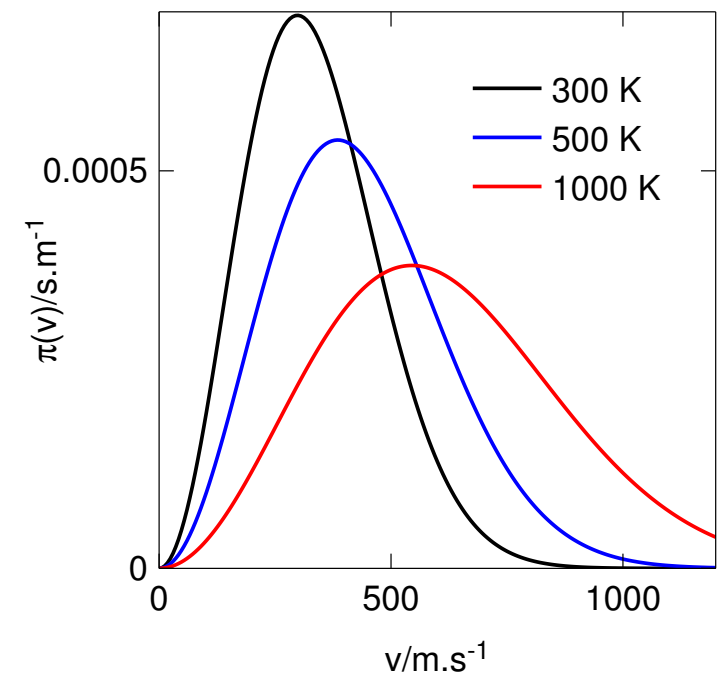
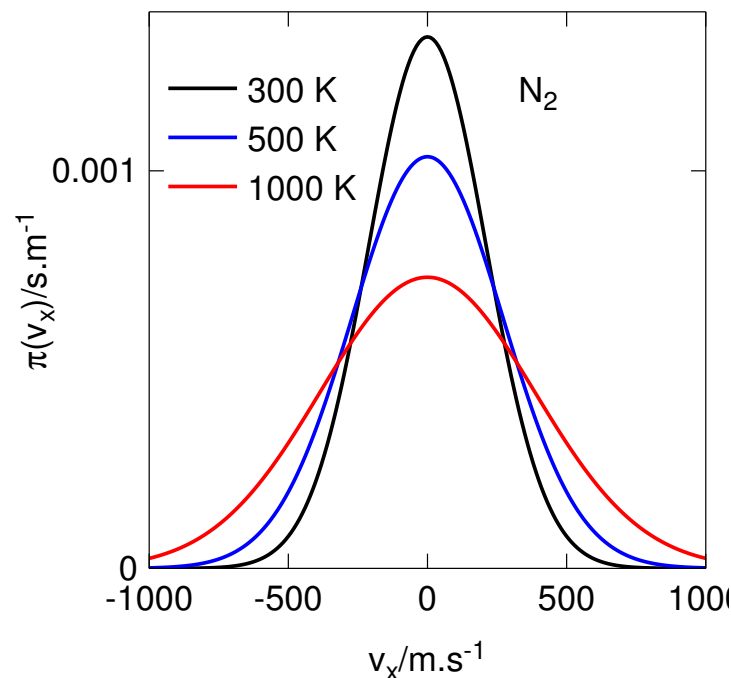
Normalizované rozdělení v jedné souřadnici:

$$\pi(v_x) = \frac{1}{\sigma\sqrt{2\pi}} \exp\left[\frac{-v_x^2}{2\sigma^2}\right], \quad \sigma^2 = \langle v_x^2 \rangle = \frac{kT}{m} = \frac{RT}{M}$$

Rozdělení rychlostí (tj. hustota pravděpodobnosti, že naleznou částici s rychlostí $v = |\vec{v}|$ v intervalu $[v, v + dv]$):

$$\pi(v) = 4\pi v^2 \pi(v_x) \pi(v_y) \pi(v_z) = \sqrt{\frac{2}{\pi}} \frac{v^2}{\sigma^3} \exp\left[\frac{-v^2}{2\sigma^2}\right]$$

tchem/MBexp.sh:
přepni na NVE: e
záznam trajektorie: F
konec záznamu: F
konec: ESC ESC



Střední rychlost

$$\bar{v} = \int_0^{\infty} v \pi(v) dv = \sqrt{\frac{8}{\pi}} \sigma = \sqrt{\frac{8RT}{\pi M}}$$

Střední kvadratická rychlost

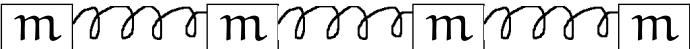
$$\bar{v}_q = \sqrt{\int_0^{\infty} v^2 \pi(v) dv} = \sqrt{\frac{3RT}{M}}$$

Nejpravděpodobnější rychlost

$$\frac{d\pi}{dv} = 0 \Rightarrow v_{\max} = \sqrt{\frac{2RT}{M}}$$

Souvislost: rychlost zvuku

$$v_{\text{zvuk}} = \sqrt{\frac{\kappa RT}{M}}$$

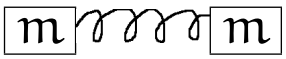
Mechanický model: ...  ...

Výchylka = y_i , vzdálenost závaží = Δx . Síla působící na hmotnost m v bodě i :

$$F_i = (y_{i+1} - y_i)K + (y_{i-1} - y_i)K = (y_{i+1} - 2y_i + y_{i-1})K \approx \Delta x^2 \frac{\partial^2 y_i}{\partial x^2} K$$

Newtonova pohybová rovnice: $F_i = m \frac{\partial^2 y_i}{\partial t^2} \Rightarrow$ vlnová rovnice $\Delta x^2 \frac{\partial^2 y_i}{\partial x^2} K = m \frac{\partial^2 y_i}{\partial t^2}$

Kolik je tuhost pružiny K pro plyn?

Odečteme sílu v klidu ( = Δx) a při výchylce ($\Delta x + dy$) na plochu A : (NB: $p(x)$ je funkce výchylky)

$$f_i = A[p(\Delta x + dy) - p(\Delta x)] = A \frac{\partial p}{\partial y} dy = A \frac{\partial p}{\partial V} \frac{\partial V}{\partial y} dy \stackrel{!}{=} K dy$$

kde

$$pV^\kappa = \text{konst} \Rightarrow \frac{\partial p}{\partial V} = -\frac{\kappa p}{V}, \quad V = A(\Delta x + dy) \Rightarrow \frac{\partial V}{\partial y} = A \Rightarrow K = \frac{A\kappa p}{\Delta x}$$

Dále $m = \rho V = \frac{pM}{RT} \Delta x A$, dohromady:

$$\frac{\partial^2 y}{\partial x^2} \frac{\kappa RT}{M} = \frac{\partial^2 y}{\partial t^2} \Rightarrow v_{\text{zvuk}} = \sqrt{\frac{\kappa RT}{M}}, \quad y = y(x \pm v_{\text{zvuk}} t)$$

Příklad

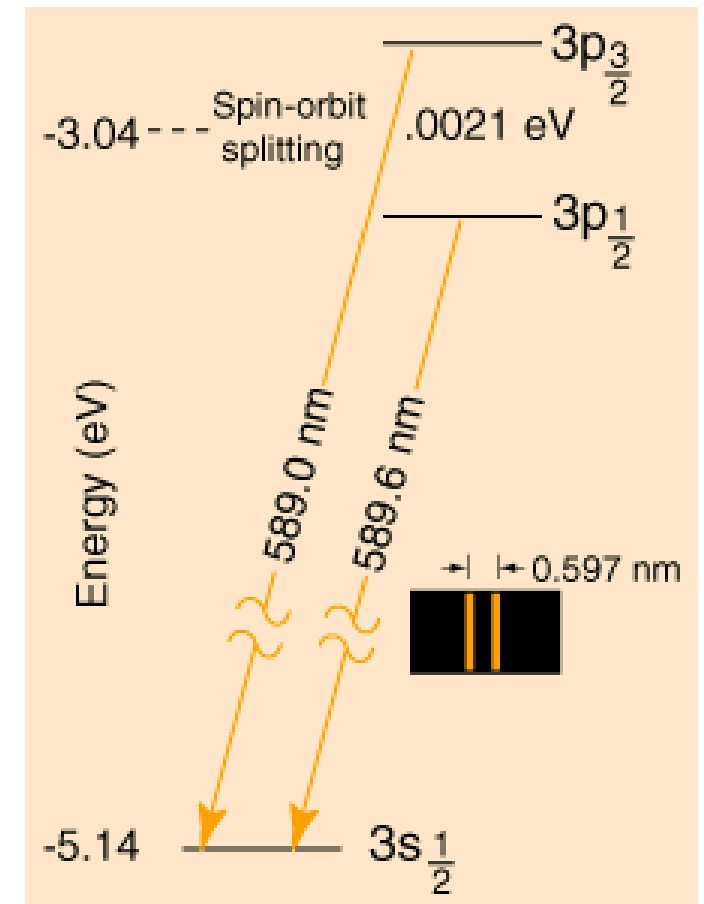
Vypočtete nejpravděpodobnější rychlost molekuly N_2 za teploty 300 K.

422 m s^{-1}

Příklad

Dublet sodíku ($M = 23 \text{ g mol}^{-1}$) má vlnové délky 588.9950 a 589.5924 nm. Jaké je rozšíření čar Dopplerovým efektem za teploty 3000 K? Při jaké teplotě bychom čáry dubletu nerozlišili?

$\pm 0.0020 \text{ nm}; 260 \text{ MK}$



Proudění plynu malým otvorem ($d \ll \bar{\lambda}$).

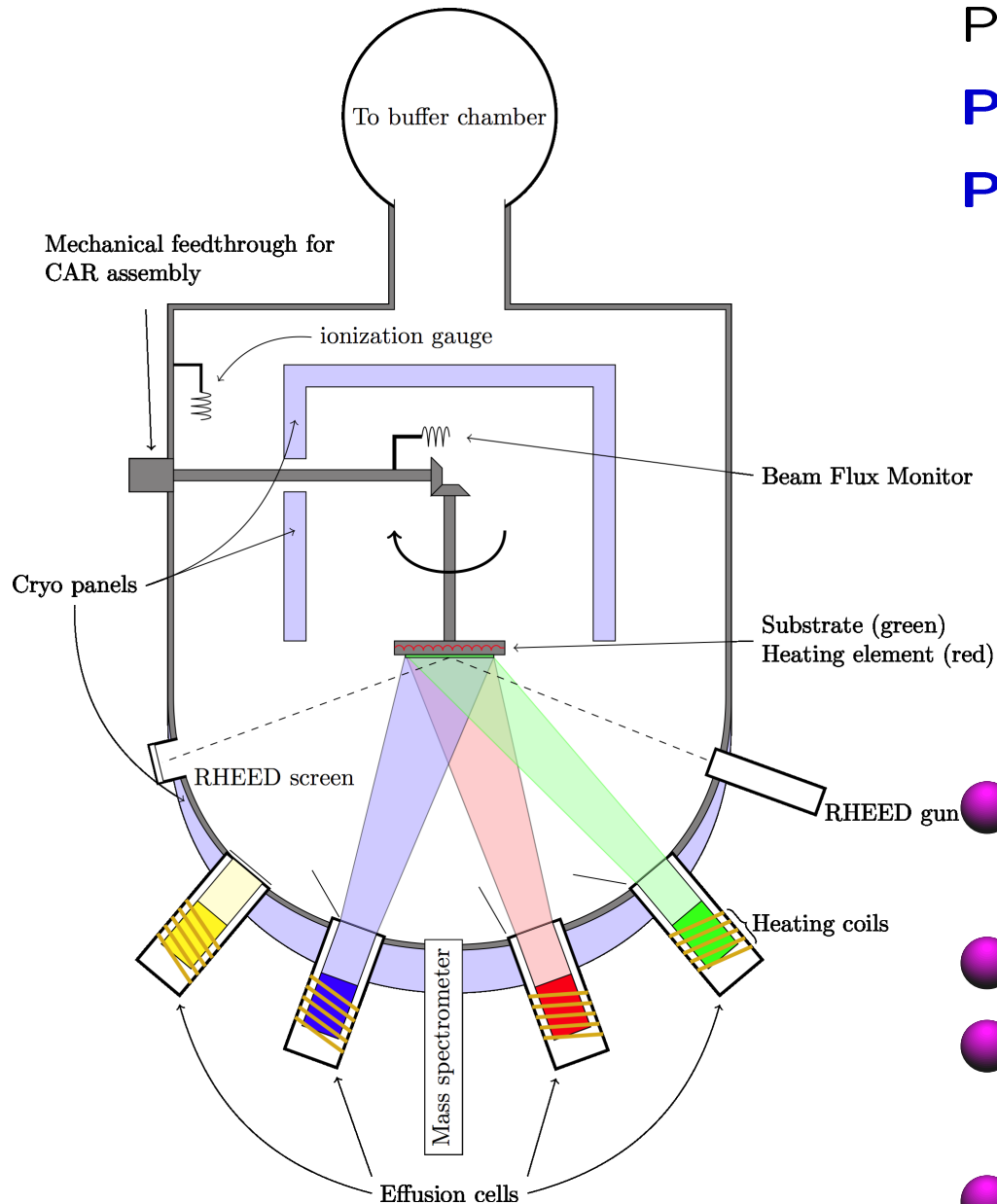
Přibližně: $v \approx \bar{v}$, $J \approx N\bar{v} \approx p/\sqrt{mk_B T}$

Přesněji (stačí uvažovat složku v_x):

$$J = N \int_0^\infty v_x \pi(v_x) \quad \text{tok } J \text{ je v částicích /plochu/čas}$$

$$= N \int_0^\infty v_x \sqrt{\frac{m}{2\pi k_B T}} \exp\left(-\frac{v_x^2 m}{2k_B T}\right)$$

$$= N \sqrt{\frac{k_B T}{2\pi m}} = \frac{N\bar{v}}{4} = \frac{p}{\sqrt{2\pi m k_B T}}$$



● těžší molekuly unikají pomaleji (Graham)

● tlak nasyc. par málo těkavých látek

● molekulové paprsky; MBE (*Molecular Beam Epitaxy*)

● RHEED = *Reflection High Energy Electron Diffraction*

Kolik (jaký zlomek) **a)** molekul H_2 při teplotě 300 K **b)** atomů H při teplotě 1000 K má na povrchu Země větší než únikovou rychlost? (Úniková rychlost je $v_{\text{ú}} = 11.2 \text{ km/s}$).

a) $8 \cdot 10^{-22}$, b) 0.00165

„Ruční“ přibližné řešení

Integrál budeme aproximovat za předpokladu $v_{\text{ú}} \gg \sigma \approx \bar{v}$:

$$\begin{aligned} \int_{v_{\text{ú}}}^{\infty} \pi(v) dv &= \sqrt{\frac{2}{\pi}} \frac{1}{\sigma^3} \int_{v_{\text{ú}}}^{\infty} v^2 \exp\left(\frac{-v^2}{2\sigma^2}\right) dv \\ &= \sqrt{\frac{2}{\pi}} \frac{1}{\sigma^3} \int_{v_{\text{ú}}}^{\infty} \left[\exp\left(\frac{-v^2}{2\sigma^2}\right) \right]' \left(\frac{-\sigma^2}{v}\right) v^2 dv \\ &= \sqrt{\frac{2}{\pi}} \frac{1}{\sigma^3} \left[\exp\left(\frac{-v^2}{2\sigma^2}\right) \left(-\frac{\sigma^2}{v}\right) v^2 \right]_{v_{\text{ú}}}^{\infty} + \cancel{\sqrt{\frac{2}{\pi}} \frac{1}{\sigma^3} \int_{v_{\text{ú}}}^{\infty} \exp\left(\frac{-v^2}{2\sigma^2}\right) \sigma^2 dv} \approx 0 \\ &\approx \sqrt{\frac{2}{\pi}} \frac{1}{\sigma^3} \exp\left(\frac{-v_{\text{ú}}^2}{2\sigma^2}\right) \sigma^2 v_{\text{ú}} = \sqrt{\frac{2}{\pi}} \exp\left(\frac{-Mv_{\text{ú}}^2}{2RT}\right) \sqrt{\frac{Mv_{\text{ú}}^2}{RT}} \end{aligned}$$