

Shrnutí vztahů pro kinetickou teorii plynů

$$M = mN_A, R = kN_A$$

$$\text{Síla } F = ma = m \frac{dv}{dt} = \frac{d(mv)}{dt} \quad \text{Částicová hustota } n^* = \frac{n \cdot N_A}{V} = \frac{p}{kT}$$

$$\text{Tlak } p = n^* m \langle v_x^2 \rangle = \frac{n \cdot N_A}{V} m \langle v_x^2 \rangle = \frac{1}{3} n^* m \langle v^2 \rangle$$

$$pV = \frac{1}{3} nM \langle v^2 \rangle = \frac{1}{3} nmN_A \langle v^2 \rangle$$

$$\langle \epsilon \rangle = \frac{1}{2} m \langle v^2 \rangle, pV = \frac{2}{3} nN_A \langle \epsilon \rangle = nRT$$

$$\text{Průměrná kinetická energie } \langle \epsilon_{\text{tr}} \rangle = \frac{3}{2} kT$$

$$\text{Střední kvadratická rychlost } \langle v^2 \rangle^{\frac{1}{2}} = c$$

$$\langle v^2 \rangle = \frac{3kT}{m}$$

$$\text{Střední rychlost } \langle v \rangle^{\frac{1}{2}} = \bar{c}$$

$$\langle v \rangle^2 = \frac{8kT}{\pi m}, \frac{8}{\pi} = 2.546\dots$$

Nejpravděpodobnější rychlost  $c_{\text{mp}} = c^*$

$$c_{\text{mp}}^2 = \frac{2kT}{m}$$

Očekávaná hodnota (průměr)  $\langle Q \rangle = \int P(Q)QdQ$

Rozdělení vektoru rychlosti v jednom rozměru

$$F(v_x)dv_x = \left(\frac{m}{2\pi kT}\right)^{1/2} \exp\left(-\frac{mv_x^2}{2kT}\right)dv_x$$

Rozdělení velikosti rychlosti v 3D

$$F(v)dv = 4\pi v^2 \left(\frac{m}{2\pi kT}\right)^{3/2} \exp\left(-\frac{mv^2}{2kT}\right)dv$$

nebo také:

$$F(v)dv = 4\pi v^2 \left(\frac{M}{2\pi RT}\right)^{3/2} \exp\left(-\frac{Mv^2}{2RT}\right)dv$$

Rozdělení hustoty pro energii

$$G(E)dE = 2\pi \frac{\sqrt{E}}{(\pi kT)^{3/2}} \exp\left(-\frac{E}{kt}\right)$$

Shrnutí vztahů pro transportní vlastnosti plynů

Počet srážek molekuly 1 s molekulami 2 za jednotku času = frekvence nárazů:

$$Z_2 = \pi b_{\max}^2 \langle v_r \rangle n_2^* = \sigma \langle v_r \rangle n_2^*; \sigma = \pi b_{\max}^2, \text{ kde } \sigma \text{ je účinný průřez.}$$

Počet srážek molekuly 1 s molekulami 1 za jednotku času:

$$Z_1 = \pi b_{\max}^2 \langle v_r \rangle n_1^* = \pi d^2 \langle v_r \rangle n_1^* \cdot [Z_1] = \text{s}^{-1}$$

Počet všech srážek molekul 1 s molekulami 2 za jednotku času v  $\text{m}^3$ :

$$Z_{12} = Z_2 n_1^* = \pi b_{\max}^2 \langle v_r \rangle n_1^* n_2^*.$$

Počet srážek molekul stejného druhu za jednotku času v  $\text{m}^3$ :

$$Z_{11} = \frac{1}{2} Z_1 n_1^* = \pi d^2 \langle v_r \rangle (n_1^*)^2 \cdot [Z_{11}] = \text{s}^{-1} \text{m}^{-3}.$$

$$\text{Redukovaná hmotnost } \mu = \frac{m_1 m_2}{m_1 + m_2}$$

$$\text{Střední relativní rychlost } \langle v_r \rangle = \sqrt{2} \langle v \rangle, \langle v_r \rangle^2 = \frac{8kT}{\pi\mu}.$$

$$\text{Střední volná dráha } \lambda = \frac{\langle v \rangle}{Z_1} = \frac{1}{\sqrt{2}\pi d^2 n^*} = \frac{1}{\sqrt{2}\sigma n^*} = \frac{kT}{\sqrt{2}\sigma p}.$$

$$\text{Difusní koeficient } D = \frac{1}{3} \langle v \rangle \lambda.$$

$$\text{Viskozita} = \text{Viskozitní koeficient } \eta = \frac{1}{3} n^* \langle v \rangle \lambda m = \frac{\langle v \rangle m}{2\sqrt{2}\pi d^2}.$$

$$\text{Střední kvadratická vzdálenost uražená difusním pohybem } z_{\text{rms}} = \sqrt{2Dt}.$$

$$\text{První Fickův zákon difuze: } J_z = -D \left( \frac{\partial n^*}{\partial z} \right).$$

$$\text{Druhý Fickův zákon difuze: } \frac{\partial n^*(z,t)}{\partial t} = D \frac{\partial^2}{\partial z^2} n^*(z,t)$$

Shrnutí vztahů pro chování iontů v roztocích

Ohmův zákon:  $I = \frac{V}{R}$ , kde  $R$  je rezistence neboli odpor.

Konduktance (elektrická vodivost):  $G = 1/R$ .  $\dim(G) = \Omega^{-1} = \text{S}$  (siemens).

$$G = \kappa A/l,$$

kde  $\kappa$  je konduktivita (měrná elektrická vodivost)

Molární vodivost:  $\Lambda_m = \frac{\kappa}{c}$

Kohlrauschův zákon:  $\Lambda_m = \Lambda_{m,0} - Bc^{1/2}$ ,  $\Lambda_{m,0}$  - limitní molární vodivost

Zákon nezávislého pohybu iontů:  $\Lambda_{m,0} = \nu^+ \lambda_0^+ + \nu^- \lambda_0^-$ , Limitní molární iontová vodivost  $\lambda_0$

iontová pohyblivost:  $u_{+/-} = \frac{v_{+/-}}{E}$ ,  $E$  je intenzia elektrického pole

$\lambda_0^+ = z u^+ F$ ,  $z$  náboj iontu,  $F$  Faradayova konstanta

Iontová síla:  $I = \frac{1}{2} \sum m_i z_i^2$

Odhad středního aktivitního koeficientu z Debyeova-Hückelova *limitního* zákona:

$$\log \gamma_{\pm} = -0.509 |z_+ z_-| \sqrt{I}$$

## Užitečné intergrály

**TABLE 1.1** Integrals of Use in the Kinetic Theory of Gases

$\int_{-\infty}^{\infty} x^{2n} e^{-\beta x^2} dx = 2 \int_0^{\infty} x^{2n} e^{-\beta x^2} dx$	$\int_{-\infty}^{\infty} x^{2n+1} e^{-\beta x^2} dx = 0$
$\int_0^{\infty} e^{-\beta x^2} dx = \frac{1}{2} \sqrt{\pi} \beta^{-1/2}$	$\int_0^{\infty} x e^{-\beta x^2} dx = \frac{1}{2} \beta^{-1}$
$\int_0^{\infty} x^2 e^{-\beta x^2} dx = \frac{1}{2} \sqrt{\pi} \frac{1}{2} \beta^{-3/2}$	$\int_0^{\infty} x^3 e^{-\beta x^2} dx = \frac{1}{2} \beta^{-2}$
$\int_0^{\infty} x^4 e^{-\beta x^2} dx = \frac{1}{2} \sqrt{\pi} \frac{3}{4} \beta^{-5/2}$	$\int_0^{\infty} x^5 e^{-\beta x^2} dx = \beta^{-3}$
$\int_0^{\infty} x^{2n} e^{-\beta x^2} dx = \frac{1}{2} \sqrt{\pi} \frac{(2n)! \beta^{-(n+1/2)}}{2^{2n} n!}$	$\int_0^{\infty} x^{2n+1} e^{-\beta x^2} dx = \frac{1}{2} (n!) \beta^{-(n+1)}$

---