

2.3.1 Ideální plyn

Ideální plyn: má dokonalé vlastnosti plynu. Jaké to jsou?
stlačitelnost, schopnost vyplňovat prostor, dokonalá tekutost

Př. 1: Najdi mikroskopické příčiny uvedených makroskopických vlastností plynů.

⇒ **Tři předpoklady o molekulách ideálního plynu**

- Rozměry molekul ideálního plynu jsou ve srovnání s jejich střední vzdáleností zanedbatelně malé.
- Mimo vzájemných srážek na sebe molekuly ideálního plynu nepůsobí.
- Vzájemné srážky molekul ideálního plynu a srážky těchto molekul se stěnou nádoby jsou dokonale pružné (energie se při nich neztrácí).

Př. 2: Rozhodni, za jakých podmínek se vlastnosti reálných plynů blíží vlastnostem ideálního plynu.

Molekuly mají být daleko od sebe ⇒ malá hustota (nízký tlak)

Kinetická energie má být daleko větší než potenciální ⇒ vysoká teplota.

Normální podmínky:

$$p_n = 1,013 \cdot 10^5 \text{ Pa}$$

$$t_n = 0^\circ\text{C} = 273,15 \text{ K}$$

Za normálních podmínek je možné většinu reálných plynů považovat za ideální.

Molekuly plynu v rovnovážném stavu nemají stejnou rychlost ⇒ jak popsat jejich stav?

Rozdělení hlasů podle volených stran:

ODS 35,4 %

ČSSD 32,3 %

KSČM 12,8 %

Podíl hlasů se neudává pouze v procentech, ale také jaké díl z jedné ⇒ ODS získala 0,354

hlasů = relativní četnost. Vypočteme ji jako podíl $\frac{\text{hlasy pro ODS}}{\text{všechny odevzdané hlasy}}$.

Podobně můžeme popsat i rychlosti. Zajímá nás například jaké procento molekul má rychlosti v intervalu $\langle 200 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}; 300 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1} \rangle$ ⇒

Tabulka rozdělení rychlostí molekul O_2 při teplotě 0°C .

interval rychlostí $v; v + \Delta v$ [$\text{m} \cdot \text{s}^{-1}$]	relativní četnost molekul $\frac{\Delta N}{N}$	relativní četnost molekul $\frac{\Delta N}{N}$ v %
0 – 100	0,014	1,4 %
100 – 200	0,081	8,1 %
200 – 300	0,165	16,5 %
300 – 400	0,214	21,4 %
400 – 500	0,206	20,6 %
500 – 600	0,151	15,1 %
600 – 700	0,092	9,2 %
700 – 800	0,048	4,8 %
800 – 900	0,020	2 %
nad 900	0,009	0,9 %
Součet	1,000	100 %

relativní četnost molekul $\frac{\Delta N}{N} = \frac{\text{počet molekul s rychlostí v daném intervalu}}{\text{počet všech molekul}}$

Př. 3: Pomocí tabulky rozdělení rychlost molekul O_2 při teplotě 0°C urči:

- Kolik procent molekul má rychlost v intervalu $\langle 200 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}; 300 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1} \rangle$
- Který z uvedených intervalů obsahuje největší množství molekul
- Z tabulky urči relativní četnost molekul s rychlostí větší než $500 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}$

a) Kolik procent molekul má rychlost v intervalu $\langle 200 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}; 300 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1} \rangle$

třetí řádka tabulky: $\frac{\Delta N}{N} = 0,165 = 16,5 \%$

b) Který z uvedených intervalů obsahuje největší množství molekul

Nejvíce molekul 21,4 % má rychlosti v intervalu $\langle 300 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}; 400 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1} \rangle$.

c) Z tabulky urči relativní četnost molekul s rychlostí větší než $500 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}$

Sečteme relativní četnosti v dolních pěti řádkách tabulky:

$$0,151 + 0,092 + 0,048 + 0,020 + 0,009 = 0,320 = 32 \%$$

Rozdělení rychlostí můžeme znázornit histogramem, zjemnění intervalů získáme spojitý graf:

Obsah plochy pod grafem musí být 1 (součet relativních četností musí dát dohromady 1).

Př. 4: Odhadni přibližný tvar grafu, který bude zachycovat rozdělení rychlostí molekul O_2 při teplotě 200°C .

Při vyšších teplotách \Rightarrow vyšší rychlosti molekul \Rightarrow graf bude mít vrchol více vpravo. Jeho výška se zmenší (aby se zachovala jednotková plocha)

