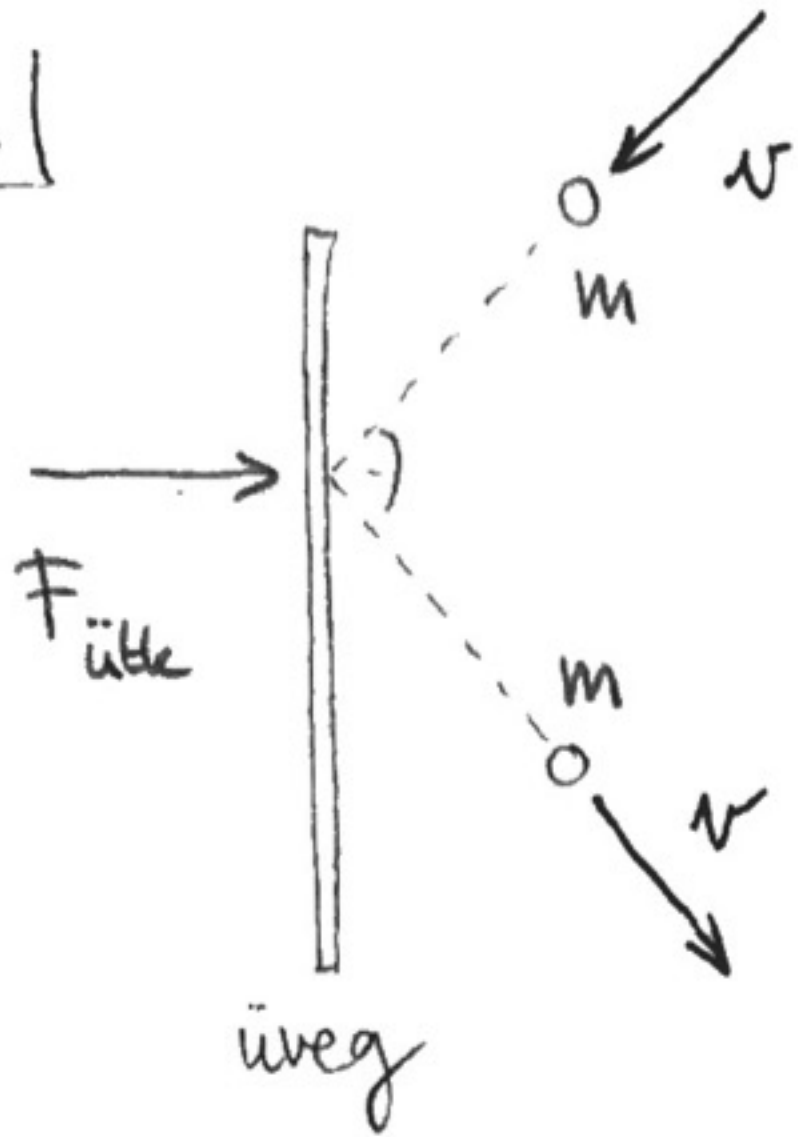


7. gyakorlat

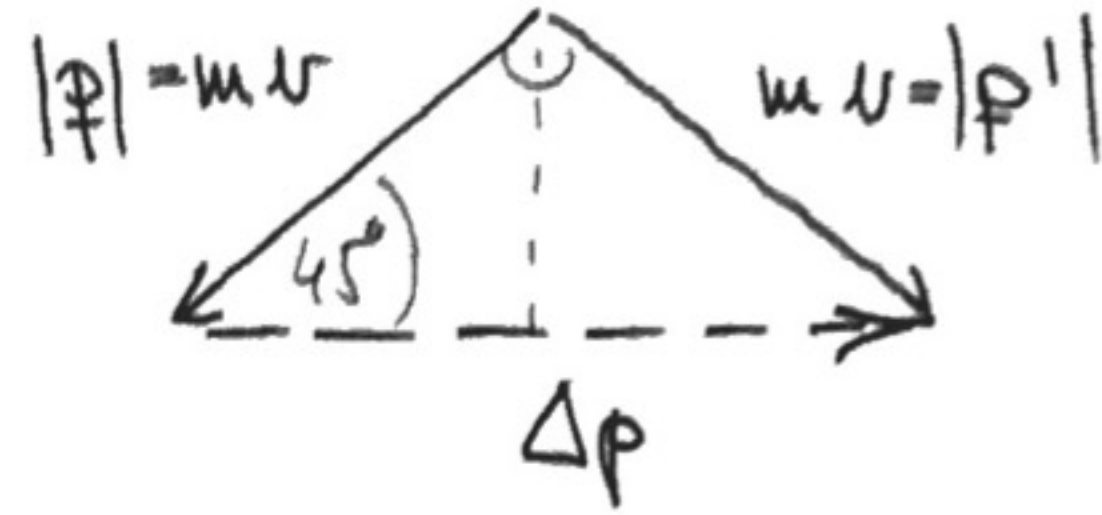
#1.1



Egy-egy jégdarabka impulzusváltozásának nagysága:

$$\Delta p = 2mv \cos 45^\circ$$

$$\Delta p = \sqrt{2} mv$$



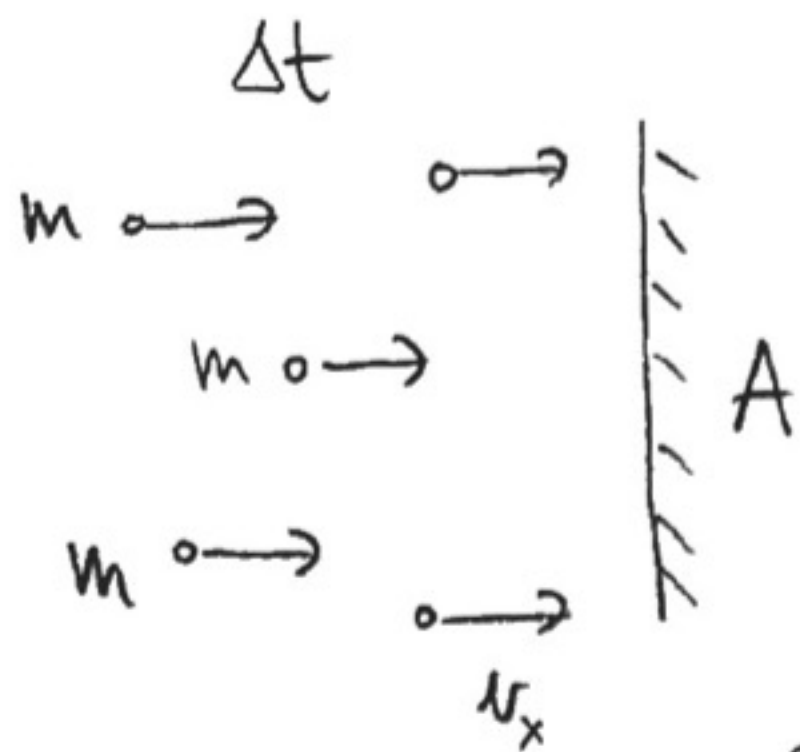
$\Delta t = 30$ s alatt $N = 500$ jégdarab ütközik az ablakkal, így az átlagos erő az impulzustétel értelmében:

$$F_{\text{ütke}} = \frac{\Delta p_{\text{össz}}}{\Delta t} = \frac{N \cdot \Delta p}{\Delta t} = \frac{N \cdot \sqrt{2} mv}{\Delta t} \approx \underline{\underline{0,94 \text{ N}}}$$

A nyomás az átlagos erő osztva a felülettel:

$$p = \frac{F_{\text{ütke}}}{A} = 1,57 \frac{\text{N}}{\text{m}^2} = \underline{\underline{1,57 \text{ Pa}}}$$

#2.1



a.) Egy részecske impulzusváltozása:

$$\Delta p = 2mv_x,$$

Az $1\text{s} = \Delta t$ idő alatt ütköző részecskékre:

$$F_{\text{ütke}} = \frac{N \cdot \Delta p}{\Delta t} = \frac{2mv_x \cdot N}{\Delta t} = 14 \text{ N}$$

$$m = \frac{M_{\text{N}_2}}{N_A} = \frac{2 \cdot 14 \cdot 10^{-3} \frac{\text{kg}}{\text{mol}}}{6 \cdot 10^{23} \frac{1}{\text{mol}}}$$

A nyomás:

$$m = 4,67 \cdot 10^{-26} \text{ kg}$$

$$p = \frac{F_{\text{ütke}}}{A} = \frac{14 \text{ N}}{8 \cdot 10^{-4} \text{ m}^2} = \underline{\underline{17500 \text{ Pa}}}$$

b.) $\frac{1}{2} kT = \frac{1}{2} m v_x^2$

(ekvipartíció)

$$k = 1,38 \cdot 10^{-23} \frac{\text{J}}{\text{K}}$$

↑

$$T = \frac{m v_x^2}{k} = \underline{\underline{304 \text{ K}}}$$

Boltzmann-állandó!

c.) A gáz szabadsági fokainak száma 5 (3 haladási és 2 forgási), így

$$\varepsilon_{\text{kin}} = \frac{f}{2} kT = \frac{5}{2} kT = \underline{\underline{1,05 \cdot 10^{-20} \text{ J}}}$$

#3.

$$p = 1,00 \text{ atm} = 101,3 \text{ kPa}$$

$$r = 15 \text{ cm} = 0,15 \text{ m}$$

$$T = 20^\circ \text{C} = 293 \text{ K}$$

a.) Láttuk: $pV = NkT$,

ebből:

$$N = \frac{pV}{kT} = \frac{p}{kT} \cdot \frac{4\pi}{3} r^3$$

$$N = \underline{\underline{3,54 \cdot 10^{23}}}$$

A molekula száma:

$$n = \frac{N}{N_A} = \frac{3,54 \cdot 10^{23}}{6 \cdot 10^{23} \frac{1}{\text{mol}}} = \underline{\underline{0,59 \text{ mol}}}$$

b.)
$$\varepsilon_{\text{kin}} = \frac{f}{2} kT = \frac{3}{2} kT = \underline{\underline{6,07 \cdot 10^{-21} \text{ J}}}$$

c.)
$$\varepsilon_{\text{kin}} = \frac{1}{2} m \langle v_x^2 \rangle \rightarrow \sqrt{\langle v_x^2 \rangle} = \sqrt{\frac{2\varepsilon_{\text{kin}}}{m}} = \underline{\underline{1350 \frac{\text{m}}{\text{s}}}}$$

$$m = \frac{M_{\text{He}}}{N_A} = \frac{4 \cdot 10^{-3} \frac{\text{kg}}{\text{mol}}}{6 \cdot 10^{23} \frac{1}{\text{mol}}}$$

#4.

$$p = 1,33 \cdot 10^{-8} \text{ Pa}$$

$$T = 300 \text{ K}$$

$$pV = NkT$$

$$\frac{V}{N} = \frac{kT}{p} \leftarrow \text{az egy részecskére jutó átlagos térfogat}$$

$$d \approx \sqrt[3]{\frac{V}{N}} = \sqrt[3]{\frac{kT}{p}} = \underline{\underline{6,8 \cdot 10^{-5} \text{ m}}}$$

FS.1

$$T_1 = 10^\circ\text{C} = 283\text{K}$$

$$T_2 = 25^\circ\text{C} = 298\text{K}$$

a) A levegő (jórészt N_2 és O_2) $f=5$ szabadsági fokú, így.

$$\left. \begin{aligned} \varepsilon_1 &= \frac{f}{2} kT_1 = \frac{5}{2} kT_1 \\ \varepsilon_2 &= \frac{5}{2} kT_2 \end{aligned} \right\} \Delta\varepsilon = \frac{5}{2} k (T_2 - T_1)$$

A részecskéek mozgási energiája növekszik, $\Delta\varepsilon = \underline{\underline{5,18 \cdot 10^{-12}}}$ J értékkel.

b.) A ház levegőjének belső energiája:

$$E_{\text{belső}} = N \cdot \varepsilon = N \cdot \frac{f}{2} kT = \frac{f}{2} \underbrace{NkT}_{pV} = \frac{f}{2} pV.$$

Mivel a házban $p = \text{áll.}$, $V = \text{áll.}$, a belső energia nem változik.
(A részecskék energiája nő, de a számuk csökken.)

Igaz vagy hamis?

K1. $\frac{f}{2} kT = \frac{1}{2} m v^2 \rightarrow$ ha T azonos, de m különböző,
akkor v is különböző \Rightarrow hamis

K2. $pV = NkT \rightarrow$ részecskeszám-sűrűség: $\frac{N}{V} = \frac{p}{kT} \Rightarrow$ igaz

K3. $\varepsilon_{\text{kin}} = \frac{f}{2} kT \rightarrow$ ha f azonos és T megegyezik, ε_{kin} is azonos.
 \hookrightarrow igaz

K4. $\frac{N}{V} = \frac{p}{kT} \rightarrow$ ha $\frac{N}{V}$ azonos és p is azonos, T is megegyezik.
 \hookrightarrow igaz