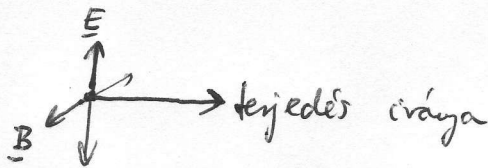


# Hő sugárzás.

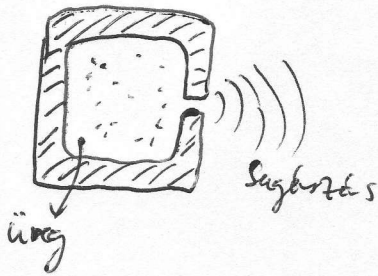
elektromágneses sugárzás

mikroszkópiusan: részecskéik mozgása, rezgése: his „antennák”

((((( ))) → sugárzás

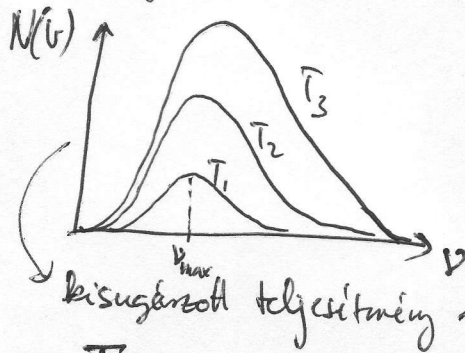


fehére test:



energia-spektrum: Planck-görbe

hagy foton érkezik a frekvencia függvényében



$$T_1 < T_2 < T_3$$

$$\sim \frac{\nu^3}{e^{\frac{h\nu}{kT}} - 1}$$

A maximum T-től függ:  $\nu_{max} \sim T$

$$\nu_{max} = \left( 5,88 \cdot 10^{10} \frac{\text{Hz}}{\text{K}} \right) \cdot T$$

hullámhossz:

$$\lambda_{max} = \frac{2,9 \cdot 10^{-3} \text{ mK}}{T}$$

Wien-féle  
eltolódási törvénye

p. Nap (6000K) sugárzásánál a maximum a

látható fény tartományában van: 500nm.

Stefan-Boltzmann törvény:

$$\frac{\Delta E}{A \cdot \Delta t} = \sigma T^4$$

$$\sigma = 56,7 \frac{\text{W}}{\text{m}^2 \text{K}^4} = 56,7 \cdot 10^{-9} \frac{\text{J}}{\text{s m}^2 \text{K}^4}$$

A: sugárzó felület nagysága

$\Delta E$ : kisugárzott energia ( $\Delta t$  idő alatt)

$\Delta E / \Delta t$ : kisugárzott teljesítmény [W]

$\sigma T^4$ : kisugárzott intenzitás [ $\text{W}/\text{m}^2$ ]

Szobahőmérsékleten (300K):  $\sigma T^4 = 460 \text{ W}/\text{m}^2$

Mekkora a levegő ( $\text{N}_2$ ) molekuláinak átlagsebessége?

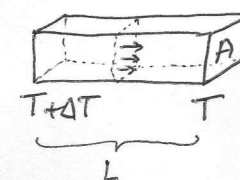
Ekwipartíció:  $\langle \frac{1}{2} m v^2 \rangle = \frac{3}{2} kT$

átlagolás  $\rightarrow \sqrt{\langle v^2 \rangle} = \sqrt{\frac{3kT}{m}} = \sqrt{\frac{3 \cdot 1,36 \cdot 10^{-23} \frac{\text{J}}{\text{K}} \cdot 300\text{K}}{0,028 \text{ kg} / 6 \cdot 10^{23}}} = 512 \frac{\text{m}}{\text{s}}$

Hővezetés és diffúzió egyenletei hasonlóak:

Hővezetés:  $\frac{\Delta Q}{A \cdot \Delta t} = k \cdot \frac{\Delta T}{L}$  = adott felületen időegységenteént átáramló hő

felület  $\downarrow$   $k$  termikus vezetőképesség [W/mK] anyagtól függ  $\downarrow$  hossz  $\downarrow$



$\frac{\Delta T}{L}$  pontosabban:  $-\frac{\partial T}{\partial x}$  a hőmérséklet hely szerinti deriváltja.

3 dimenziós térben: gradiens (vektor):  $\left( \frac{\partial T}{\partial x}, \frac{\partial T}{\partial y}, \frac{\partial T}{\partial z} \right) \equiv \left( \frac{\partial}{\partial x}, \frac{\partial}{\partial y}, \frac{\partial}{\partial z} \right) T \equiv \text{grad } T$   
 a hő a grad T vektor irányába áramlik.

Diffúziós törvény:

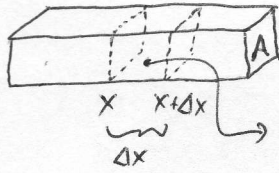
$\frac{\Delta m}{A \cdot \Delta t} = D \frac{\Delta c}{L}$  = koncentráció-különbség [ $\frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$ ] egyenlő felületen időegységenteént átáramló anyag tömege

$D$ : diffúziós állandó [ $\text{m}^2/\text{s}$ ]

$\frac{\Delta c}{L}$  pontosabban:  $-\frac{\partial c}{\partial x}$  (3 dimenzióban:  $-\text{grad } c$ )

az áramlás a kisebb koncentrációjú hely felé történik

## Diffúziós egyenlet:



a koncentráció változását a ki- és beáramló tömeg adja:

$$V = A \cdot \Delta x$$

$$c = \frac{m}{A \cdot \Delta x} \quad \rightarrow \quad \frac{\Delta c}{\Delta t} = \frac{1}{A \cdot \Delta x} \left[ \frac{\Delta m}{\Delta t}(x + \Delta x) - \frac{\Delta m}{\Delta t}(x) \right] =$$

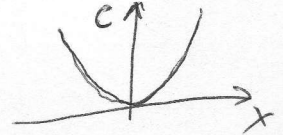
ezen a helyen

$$= \frac{1}{A \cdot \Delta x} \left[ A \cdot D \cdot \left( + \frac{\partial c}{\partial x}(x + \Delta x) - \frac{\partial c}{\partial x}(x) \right) \right] = D \frac{\partial^2 c}{\partial x^2}$$

Tehát:  $\boxed{\frac{\partial c}{\partial t} = D \frac{\partial^2 c}{\partial x^2}}$  3 dimenzióban:  $\frac{\partial c}{\partial t} = D \left( \frac{\partial^2 c}{\partial x^2} + \frac{\partial^2 c}{\partial y^2} + \frac{\partial^2 c}{\partial z^2} \right)$

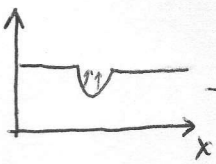
pl. hosszú egyenes csőben egy adott pillanatban:  $c(x) = a \cdot x^2$

$$\frac{\partial c}{\partial t} = D \frac{\partial^2 (ax^2)}{\partial x^2} = D \frac{\partial}{\partial x} (2ax) = 2aD$$



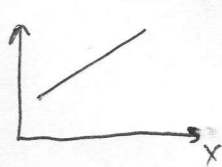
a koncentráció mindenhol növekszik.

Traggy c



→ a koncentráció - hiányos rész "betelike"

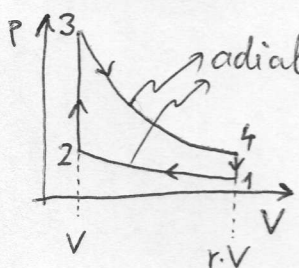
Traggy c



$$c(x) = b \cdot x \quad \Rightarrow \quad \frac{\partial c}{\partial t} = D \frac{\partial^2 (b \cdot x)}{\partial x^2} = 0$$

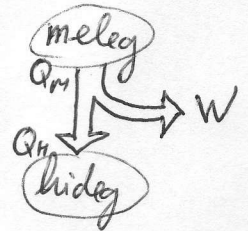
a koncentráció időben állandó (egyenletes áramlás)

## Otto - ciklus hatásfoka



adiabaticus:  $TV^{\gamma-1} = \text{áll.}$  ( $\gamma \equiv c_p/c_v$ )

hatásfok:  $\eta = \frac{W}{Q_M} = \frac{Q_H + Q_M}{Q_M}$  ( $Q_H < 0$ )



a 2 → 3 és 4 → 1 folyamatokban  $V = \text{áll.}$ :

$$Q_H = n c_v (T_1 - T_4) \quad \text{és} \quad Q_M = n c_v (T_3 - T_2)$$

$$\Rightarrow \eta = \frac{T_1 - T_4 + T_3 - T_2}{T_3 - T_2}$$

Az 1 → 2 és 3 → 4 folyamat adiabaticus:  $TV^{\gamma-1} = \text{áll.}$

$$T_2 V^{\gamma-1} = T_1 (rV)^{\gamma-1} \quad \text{és} \quad T_3 V^{\gamma-1} = T_4 (V/r)^{\gamma-1}$$

$$\Rightarrow T_2 = T_1 r^{\gamma-1} \quad \text{és} \quad T_3 = T_4 r^{\gamma-1}$$

$$\Rightarrow \eta = \frac{T_1 - T_4 + T_4 r^{\gamma-1} - T_1 r^{\gamma-1}}{T_4 r^{\gamma-1} - T_1 r^{\gamma-1}} = \frac{(T_4 - T_1)(r^{\gamma-1} - 1)}{(T_4 - T_1) r^{\gamma-1}} = \frac{r^{\gamma-1} - 1}{r^{\gamma-1}} = 1 - \frac{1}{r^{\gamma-1}}$$

pl.  $r = 8$   
 $\gamma = 1.4$   
 $\downarrow$   
 $\eta = 0.56$