

## Varmeledning

### Opgave.

Opgaven går ud på at opstille en matematisk model til beregning temperaturforløbet i luften inde i en flamingokasse, der opvarmes med en elektrisk pære.

### Termodynamisk system.

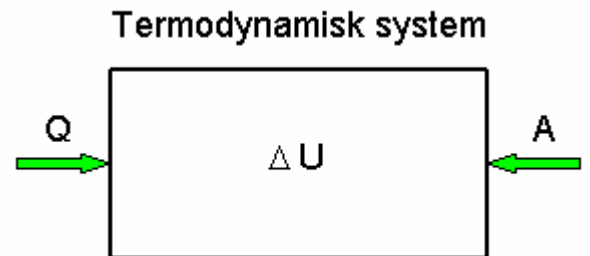
Et termodynamisk system er et system, der kan udveksle varme med omgivelserne. Den indre energi (den mikroskopiske energi)  $U$  i et termodynamisk system er et udtryk for den indre kinetiske energi<sup>1</sup> af de enkelte partikler (atomer, molekyler). Et udtryk eller mål for den indre energi  $U$  i systemet er temperaturen<sup>2</sup>  $T$ . Der er en sammenhæng<sup>1</sup> imellem varme-mængden  $Q$  og det mekaniske arbejde  $A$ . Termodynamikkens 1. hovedsætning udtrykker at for et termodynamisk system er den samlede energi er bevaret

$$\Delta U = Q + A \quad \text{1. hovedsætning ,}$$

$\Delta U$  : tilvækst i indre energi

$Q$  : tilført varmemængde

$A$  : tilført mekanisk arbejde



Kender vi systemets varmekapacitet  $C$ , vil en tilførsel af en lille varmemængde  $\Delta Q$  give anledning til en ændring i temperaturen  $\Delta T$ , som er bestemt ved

$$\Delta Q = C d\Delta T \quad , \text{kalorimeterligningen.}$$

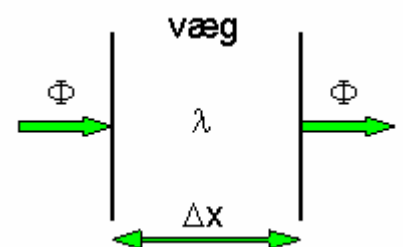
### Varmestrøm.

Varmestrømmen  $\Phi$  gennem en væg er defineret

$$\Phi = \frac{\text{varmemængde}}{\text{tid}} = -\lambda \frac{\Delta T}{\Delta x} A$$

$\lambda$  : varmeledningsevnen

$\Delta T$  : temperatur ændringen på strækningen  $\Delta x$



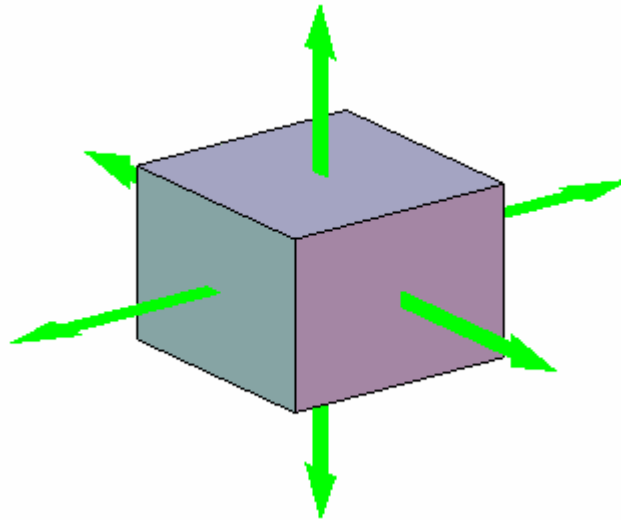
Er temperaturforskellen mellem væggenes 2 sider ( $T_1 - T_2$ ) gælder

$$\Phi = U A (T_1 - T_2) ,$$

hvor  $U = \frac{\lambda}{\Delta x}$  er  $U$ -værdien eller varmeovergangstallet.

<sup>1</sup> Vi har her valgt at opfatte den indre energi som udelukkende bevægelsesenergi eller kinetisk energi. Der kan imidlertid også være tale om potentiel energi for atomerne eller molekylerne.

<sup>2</sup> James Joule (1818-1889), engelsk fysiker, viste i 1845 ved et forsøg, at den indre energi af en luftart kun afhænger af temperaturen  $T$ . Fandt også varmeeenhedens (kalorien) mekaniske ækvivalens:  $1 \text{ kcal} = 427 \text{ kpm}$ .

**Spørgsmål.**Figur 1. Varmestrøm  $\Phi$  fra flamingokasse

Der er givet en flamingokasse som vist i figur 1. I kassen er placeret en elektrisk pære. Kassen er fyldt med luft.

- Opstil en matematisk model til bestemmelse af temperaturforløbet  $T(t)$  inde i kassen som funktion af tiden  $t$ , når temperaturen  $T(0) = T_0$  til  $t = 0$  inde i kassen er den samme som temperaturen i den omgivende luft.

Hvilke fysiske parametre indgår?

Hvilke fysiske love benyttes?

Hvilke materialeligninger benyttes?

Hvad er forudsætningerne?

- Vis at  $T(t) \rightarrow T_\infty = \text{konstant}$  for  $t \rightarrow \infty$  og bestem  $T_\infty$ .
- Bestem  $T(t)$  og skitser temperaturforløbet.
- Hvor lang tid går der før vi måler temperaturen  $T_\infty$  i kassen, hvis vi skal være sikre på at fejlen på målingen er under  $1^\circ\text{C}$ ?
- Hvordan kan vi bestemme  $U$ -værdien for flamingo?

Taleksempel: Effekten af den elektriske pære er  $P_0 = 60 \text{ W}$ .

Kassen har f.eks. dimensionen  $\frac{1}{2}\text{m} \times \frac{1}{2}\text{m} \times \frac{1}{2}\text{m}$ , og er opbygget af flamingoplader med tykkelsen  $L = 2,00 \text{ cm}$  og varmeledningsevnen  $\lambda = 0,0410 \text{ W/(mK)}$

Varmekapaciteten  $C$  af luften i kassen kan findes ud fra den specifikke varmekapacitet for luft  $c_p = 1,01 \cdot 10^3 \text{ J/(kg K)}$ . Indeks  $p$  på  $c$  angiver, at  $c_p$  er målt ved konstant lufttryk, her ved  $p = 1$  atmosfære. For at finde varmekapaciteten  $C$ , skal vi kende massen af den indespærrede luft i kassen. Vi antager, at luftens temperatur er lig med stuetemperaturen, som ca er  $20^\circ\text{C}$ . Massefylden af tør luft ved normaltrykket og stuetemperatur er ca.  $\rho = 1,20 \text{ kg/m}^3$ .