

## F7070 — Statistická fyzika a termodynamika

## 4 – Popis systému

**Zadání**

Uvažujme izolovaný systém  $N$  neinteragujících částic, přičemž každá z nich může dosáhnout dvou a pouze dvou hladin energie a to právě 0 nebo  $\varepsilon$  (přičemž  $\varepsilon > 0$ ). Celková energie systému je  $E$  a  $n_{0,1}$  jsou obsazovací čísla.

1. Najděte entropii systému
2. Najděte pravděpodobné hodnoty  $n_0$  a  $n_1$ ; dále střední odchylku —  $\overline{\Delta n^2} = \langle (n - \langle n \rangle)^2 \rangle$
3. Najděte závislost teploty systému  $T$  na  $E$  a ukažte, že může dosahovat i záporných hodnot
4. Co se stane, bude-li si systém se zápornou teplotou vyměňovat energii se systémem s kladnou teplotou?

**Řešení****Entropie**

Vyjádříme si partiční sumu pro systém, který má jen dvě možné hladiny energie.

$$Z = \sum_{i=1}^{n_{\max}} e^{-\varepsilon_i/T} \quad (1)$$

$n_{\max} = 2$ ,  $\varepsilon_1 = 0$  a  $\varepsilon_2 = \varepsilon$ . Tyto hodnoty dosadíme do (1) a sumu rozložíme na jednotlivé součty:

$$Z_1 = e^{-\varepsilon_1/T} + e^{-\varepsilon_2/T} \quad (2)$$

$$Z_1 = e^0 + e^{-\varepsilon/T}$$

Pro celý systém tak bude  $Z = Z_1^N$

$$Z = \left(1 + e^{-\varepsilon/T}\right)^N \quad (3)$$

$$F = -T \ln Z = -T \ln Z_1^N = -TN \ln Z_1$$

$$F = -TN \ln \left(1 + e^{-\varepsilon/T}\right) \quad (4)$$

Entropii  $S$  spočteme jako záporně vzatou první derivaci  $F$  podle  $T$ .

$$S = -\frac{\partial F}{\partial T}$$

$$S = N \ln \left(1 + e^{-\varepsilon/T}\right) + TN \cdot \frac{1}{1 + e^{-\varepsilon/T}} \cdot e^{-\varepsilon/T} \cdot \frac{\varepsilon}{T}$$

a po úpravě

$$\boxed{S = N \ln \left(1 + e^{-\varepsilon/T}\right) + N\varepsilon \cdot \frac{1}{1 + e^{\varepsilon/T}}} \quad (5)$$

**Pravděpodobné hodnoty  $n_0$  a  $n_1$  a střední odchylky**

Spočteme pravděpodobnost stavů  $P_0$  a  $P_1$ .

$$P_0 = \frac{e^{-\varepsilon_0/T}}{e^{-\varepsilon_0/T} + e^{-\varepsilon_1/T}}$$

$$P_0 = \frac{1}{1 + e^{-\varepsilon/T}}$$

$$P_1 = \frac{e^{-\varepsilon_1/T}}{e^{-\varepsilon_0/T} + e^{-\varepsilon_1/T}}$$

$$P_1 = \frac{1}{1 + e^{\varepsilon/T}}$$

Hodnata  $n_0$  resp.  $n_1$  je poté jen  $P_0 \cdot N$ , resp.  $P_1 \cdot N$ :

$$n_0 = \frac{N}{1 + e^{-\varepsilon/T}}$$

$$n_1 = \frac{N}{1 + e^{\varepsilon/T}}$$

Nejpravděpodobnější hodnoty by měly zároveň být i hodnotami středními.

$$\bar{n}_0 = \frac{N}{1 + e^{-\varepsilon/T}}$$

$$\bar{n}_1 = \frac{N}{1 + e^{\varepsilon/T}}$$

Střední kvadratickou fluktuaci vypočteme podle vztahu:

$$\begin{aligned} \overline{\Delta n_i^2} &= \overline{(n_i - \bar{n}_i)^2} = \overline{(n_i^2 - 2n_i\bar{n}_i + \bar{n}_i^2)} = \bar{n}_i^2 - 2\bar{n}_i\bar{n}_i + \bar{n}_i^2 \\ \overline{\Delta n_i^2} &= \bar{n}_i^2 - \bar{n}_i^2 \\ \bar{n}_i^2 &= \sum_r n_i^2 P_r \end{aligned} \tag{6}$$

tedy

$$\bar{n}_i^2 = \frac{\sum_r n_i^2 e^{-(n_0\varepsilon_0 + n_1\varepsilon_1 + \dots)/T}}{\sum_r e^{-(n_0\varepsilon_0 + n_1\varepsilon_1 + \dots)/T}}$$

příčemž:

$$\frac{1}{\sum_r e^{-(n_0\varepsilon_0 + n_1\varepsilon_1 + \dots)/T}} = \frac{1}{Z}$$

Proto:

$$\bar{n}_i^2 = \frac{1}{Z} \sum_r n_i^2 e^{-(n_0\varepsilon_0 + n_1\varepsilon_1 + \dots)/T}$$

sumu navíc můžeme převyjádrít:

$$\sum_r n_i^2 e^{-(n_0\varepsilon_0 + n_1\varepsilon_1 + \dots)/T} = \sum_r \left( -T \frac{\partial}{\partial \varepsilon_i} \right) \left( -T \frac{\partial}{\partial \varepsilon_i} \right) e^{-(n_0\varepsilon_0 + n_1\varepsilon_1 + \dots)/T}$$

Dále  $e^{-(n_0\varepsilon_0 + n_1\varepsilon_1 + \dots)/T} = Z$  Získáme tedy:

$$\bar{n}_i^2 = \frac{T^2}{Z} \frac{\partial^2 Z}{\partial \varepsilon_i^2}$$

Provedeme tedy částečnou derivaci ( $T^2$  nebudeme zatím uvažovat):

$$\frac{\partial}{\partial \varepsilon_i} \left( \frac{1}{Z} \frac{\partial Z}{\partial \varepsilon_i} \right)$$

Získáme

$$\begin{aligned} &= -\frac{1}{Z^2} \frac{\partial Z}{\partial \varepsilon_i} \frac{\partial Z}{\partial \varepsilon_i} + \frac{1}{Z} \frac{\partial^2 Z}{\partial \varepsilon_i^2} \\ &= -\frac{1}{Z^2} \left( \frac{\partial Z}{\partial \varepsilon_i} \right)^2 + \frac{1}{Z} \frac{\partial^2 Z}{\partial \varepsilon_i^2} \end{aligned}$$

Nyní “vrátíme” ono  $T^2$ :

$$\begin{aligned} \frac{\partial}{\partial \varepsilon_i} \left( \frac{T^2}{Z} \frac{\partial Z}{\partial \varepsilon_i} \right) &= -\frac{T^2}{Z^2} \left( \frac{\partial Z}{\partial \varepsilon_i} \right)^2 + \frac{T^2}{Z} \frac{\partial^2 Z}{\partial \varepsilon_i^2} \\ \frac{T^2}{Z} \frac{\partial^2 Z}{\partial \varepsilon_i^2} &= T^2 \frac{\partial}{\partial \varepsilon_i} \left( \frac{1}{Z} \frac{\partial Z}{\partial \varepsilon_i} \right) + \frac{T^2}{Z^2} \left( \frac{\partial Z}{\partial \varepsilon_i} \right)^2 \\ &\quad - \frac{T}{Z} \frac{\partial Z}{\partial \varepsilon_i} = \bar{n}_i^2 \\ \frac{T^2}{Z} \frac{\partial^2 Z}{\partial \varepsilon_i^2} &= T^2 \frac{\partial}{\partial \varepsilon_i} \left( \frac{1}{Z} \frac{\partial Z}{\partial \varepsilon_i} \right) + \bar{n}_i^2 \\ \frac{T^2}{Z} \frac{\partial^2 Z}{\partial \varepsilon_i^2} &= -T \frac{\partial}{\partial \varepsilon_i} \left( \frac{T}{Z} \frac{\partial Z}{\partial \varepsilon_i} \right) + \bar{n}_i^2 \\ \bar{n}_i^2 &= -T \frac{\partial}{\partial \varepsilon_i} \left( \frac{T}{Z} \frac{\partial Z}{\partial \varepsilon_i} \right) + \bar{n}_i^2 \\ \bar{n}_i^2 &= -T \frac{\partial}{\partial \varepsilon_i} (\bar{n}_i) + \bar{n}_i^2 \end{aligned}$$

A konečně tedy:

$$\begin{aligned} \overline{\Delta n_i^2} &= \bar{n}_i^2 - \bar{n}_i^2 \\ \overline{\Delta n_i^2} &= -T \frac{\partial}{\partial \varepsilon_i} (\bar{n}_i) + \bar{n}_i^2 - \bar{n}_i^2 \\ \overline{\Delta n_i^2} &= -T \frac{\partial \bar{n}_i}{\partial \varepsilon_i} \end{aligned}$$

Dosadíme za  $\bar{n}_i = \frac{N \exp(-\varepsilon_i/T)}{e^{-\varepsilon_0/T} + e^{-\varepsilon_1/T}}$  pro  $i = 0$  a  $1$

**Případ**  $i = 0 \Rightarrow \bar{n}_0$

$$\begin{aligned} \overline{\Delta n_0^2} &= -T \frac{\partial}{\partial \varepsilon_i} \left( \frac{N e^{-\varepsilon_0/T}}{e^{-\varepsilon_0/T} + e^{-\varepsilon_1/T}} \right) \\ \overline{\Delta n_0^2} &= \frac{N e^{-\varepsilon_0/T} \cdot e^{-\varepsilon_1/T}}{e^{-\varepsilon_0/T} + e^{-\varepsilon_1/T}} \\ \overline{\Delta n_0^2} &= \frac{N e^{-\varepsilon/T}}{(1 + e^{-\varepsilon/T})^2} \end{aligned}$$

Obdobným postupem získáme:

**Případ**  $i = 1 \Rightarrow \bar{n}_1$

$$\begin{aligned} \overline{\Delta n_1^2} &= -T \frac{\partial}{\partial \varepsilon_i} \left( \frac{N e^{-\varepsilon_0/T}}{e^{-\varepsilon_1/T} + e^{-\varepsilon_0/T}} \right) \\ \overline{\Delta n_1^2} &= \frac{N e^{-\varepsilon_0/T} \cdot e^{-\varepsilon_1/T}}{e^{-\varepsilon_0/T} + e^{-\varepsilon_1/T}} \\ \overline{\Delta n_1^2} &= \frac{N e^{-\varepsilon/T}}{(1 + e^{-\varepsilon/T})^2} \end{aligned}$$

## Energie jako funkce teploty

Celkovou energii stanovíme jako

$$E = \sum_i \varepsilon_i \bar{n}_i$$

$$E = \varepsilon_0 \bar{n}_0 + \varepsilon_1 \bar{n}_1$$

Tedy jak se ukázalo na straně 2, tak

$$E = \varepsilon_0 \frac{N}{1 + e^{-\varepsilon/T}} + \varepsilon_1 \frac{N}{1 + e^{\varepsilon/T}}$$

$$E = \varepsilon_1 \frac{N}{1 + e^{\varepsilon/T}}$$

Vyjádřením teploty získáme

$$T = \frac{\varepsilon}{\ln\left(\frac{\varepsilon \cdot N}{E} - 1\right)}$$

Negativní teplota je jev, kdy při zvyšování energie dochází ke snižování entropie systému. Toto se děje v systémech s omezeným počtem energiových hladin s inverzní populací ( $n_0 < n_1$ ) — přivádění energie do systému má za následek, že se obsazují vyšší energiové hladiny a snížení entropie.

Aby byla teplota negativní, je třeba, aby

$$\ln\left(\frac{\varepsilon \cdot N}{E} - 1\right) < 0$$

Z průběhu funkce  $\ln$  plyne, že

$$\left(\frac{\varepsilon \cdot N}{E} - 1\right) \in (0, 1)$$

$$\left(\frac{\varepsilon \cdot N}{E}\right) \in (1, 2)$$

$$E < \varepsilon \cdot N < 2E$$

## Toky energie

Nejvíce pravděpodobné rozdělení energie mezi dvěma systémy  $A$  a  $A'$  určíme, pokud budeme maximalizovat pravděpodobnost výskytu stavu s energií  $E$

$$\ln P(E) \propto \ln \Gamma_A(E) + \ln \Gamma_{A'}(E')$$

$$S_A(E) + S_{A'}(E^{(0)} - E) = S^{(0)}(E)$$

Pro minimalizaci položíme derivaci  $S^{(0)}(E) = 0$

$$0 = \frac{\partial S_A}{\partial E} + \frac{\partial S_{A'}}{\partial E}$$

$$0 = \frac{\partial S_A}{\partial E} + \frac{\partial S_{A'}}{\partial E'} \frac{\partial E'}{\partial E}$$

$$0 = \frac{\partial S_A}{\partial E} - \frac{\partial S_{A'}}{\partial E'}$$

$$\beta_A(A) = \frac{\partial S_A(E)}{\partial E} = \frac{\partial S_{A'}(E')}{\partial E'} = \beta_{A'}(E')$$

Musí platit, že entropie s přidáním energie  $\delta E$  musí být vyšší, než entropie v předešlém stavu energie systému

$$S^{(0)}(E + \delta E) > S^{(0)}(E)$$

Dále jeden ze systémů má jinou teplotu a tedy se liší i inverzní teploty:

$$\beta_A(1/T) \neq \beta_{A'}(1/T')$$

Zderivujeme

$$\frac{\partial S^{(0)}}{\partial E} \delta E > 0$$

$$\left( \frac{\partial S_A}{\partial E} - \frac{\partial S_{A'}}{\partial E'} \right) \delta E > 0$$

$$(\beta_A - \beta_{A'}) \delta E > 0$$

Odtud plyne, že pokud je  $\beta_A > \beta_{A'}$ , pak je i  $\delta(E) > 0$  a naopak; pokud je  $\beta_A < \beta_{A'}$ , pak je i  $\delta(E) < 0$

Směr proudění energie je vždy ze systému s nižší inverzní teplotou  $\beta$  do systému druhého, tj. s vyšší inverzní teplotou.