

Forslag til løsning

①

Oppgave 1.

a) Energien til systemet er $H = -h \sum_{i=1}^N s_i + U$ der U er uavhengig av h . Partisjonsfunksjonen er så

$$Z = \sum_{\{s_i\}} e^{-\beta H}$$

Ved å derivere Z , finner en så

$$Z' = \frac{\partial Z}{\partial h} = \sum \beta \left(\sum_{i=1}^N s_i \right) e^{-\beta H} = N \beta \langle s_i \rangle Z$$

$$= N \beta \langle s_i \rangle Z = N \beta Z m$$

$$m = \frac{1}{N \beta} \frac{Z'}{Z}$$

$$Z'' = \frac{\partial^2 Z}{\partial h^2} = \sum \beta^2 \left(\sum_{i=1}^N s_i \sum_{j=1}^N s_j \right) e^{-\beta H} = Z \beta^2 \langle s_i s_j \rangle$$

En finner så ved derivering av m og innsetting for Z' og Z''

$$\frac{\partial m}{\partial h} = \frac{1}{N \beta} \left\{ \frac{Z''}{Z} - \left(\frac{Z'}{Z} \right)^2 \right\} = \frac{\beta}{N} \sum_{i,j} \langle s_i s_j \rangle - N \beta m^2$$

$$= \frac{\beta}{N} \sum_{i,j} (\langle s_i s_j \rangle - m^2) = \frac{\beta}{N} \sum_{i,j} \Gamma_{ij} = \beta \sum_j \Gamma_j$$

som gir fluktusjonsteoremet med størrelsen $a = \beta$. Her har vi benyttet at

$$\Gamma_{ij} = \langle (s_i - m)(s_j - m) \rangle = \langle s_i s_j \rangle - m \langle s_i \rangle - m \langle s_j \rangle + m^2 = \langle s_i s_j \rangle - m^2 \quad \text{da } \langle s_i \rangle = \langle s_j \rangle = m.$$

Videre avhenger Γ_{ij} bare av relativavstanden $\vec{r}_i - \vec{r}_j$ (for store N). En trenger da bare å summere over j . Summering over i gir da bare en enkel faktor N .

b) Har først at $\Gamma_{ii} = \langle (s_i - m)^2 \rangle = \langle s_i^2 \rangle$
 $= \langle (\pm 1)^2 \rangle = 1$ da $m=0$ for $h=0$

Følgelig må vi ha at $\Gamma_{ii} = c u^0 = \underline{c = 1}$

Derivering av det gitte uttrykket for m gir (med $x = \beta h$)

$$\frac{\partial m}{\partial h} = \beta \frac{\partial m}{\partial x} = \beta \frac{\partial}{\partial x} \left[\frac{\sinh x}{(\sinh^2 x + e^{-4\beta J})^{1/2}} \right] =$$

$$\beta \left[\frac{\cosh x}{(\sinh^2 x + e^{-4\beta J})^{1/2}} - \frac{\sinh^2 x \cosh x}{(\sinh^2 x + e^{-4\beta J})^{3/2}} \right] \xrightarrow{x \rightarrow 0} \beta \frac{e^{2\beta J}}{1}$$

Fluktuasjonsteoremet gir så

$$\frac{\partial m}{\partial h} = \beta \sum_j \Gamma_{jj} = \beta \sum_n u^{|n|} = \beta (1 + 2 \sum_{n=1,2,3,\dots} u^n)$$

$$= \beta (1 + 2 \frac{u}{1-u}) = \beta \frac{1+u}{1-u}$$

Likhet betyr følgelig

$$\frac{1+u}{1-u} = e^{2\beta J}$$

som løst gir

$$1+u = (1-u)e^{2\beta J}$$

$$(e^{2\beta J} + 1)u = e^{2\beta J} - 1$$

$$u = \frac{e^{2\beta J} - 1}{e^{2\beta J} + 1} = \frac{e^{\beta J} - e^{-\beta J}}{e^{\beta J} + e^{-\beta J}} = \underline{\underline{\tanh(\beta J)}}$$

Oppgave 2.

a) Ved å benytte kontinuitetslikningen sammen med Hamiltons likninger finner en

$$\begin{aligned}
 0 &= \frac{dW}{dt} + \frac{d}{dq_i} (\dot{q}_i W) + \frac{d}{dp_i} (p_i W) = \frac{dW}{dt} + \frac{d}{dq_i} (\dot{q}_i) W \\
 &+ \dot{q}_i \frac{dW}{dq_i} + \frac{d}{dp_i} (p_i) W + p_i \frac{dW}{dp_i} = \frac{dW}{dt} \\
 &+ \frac{d}{dq_i} \left(\frac{\partial H}{\partial p_i} \right) W + \frac{d}{dp_i} \left(-\frac{\partial H}{\partial q_i} \right) W = \frac{dW}{dt}
 \end{aligned}$$

poth: $\frac{\partial H}{\partial q_i}$

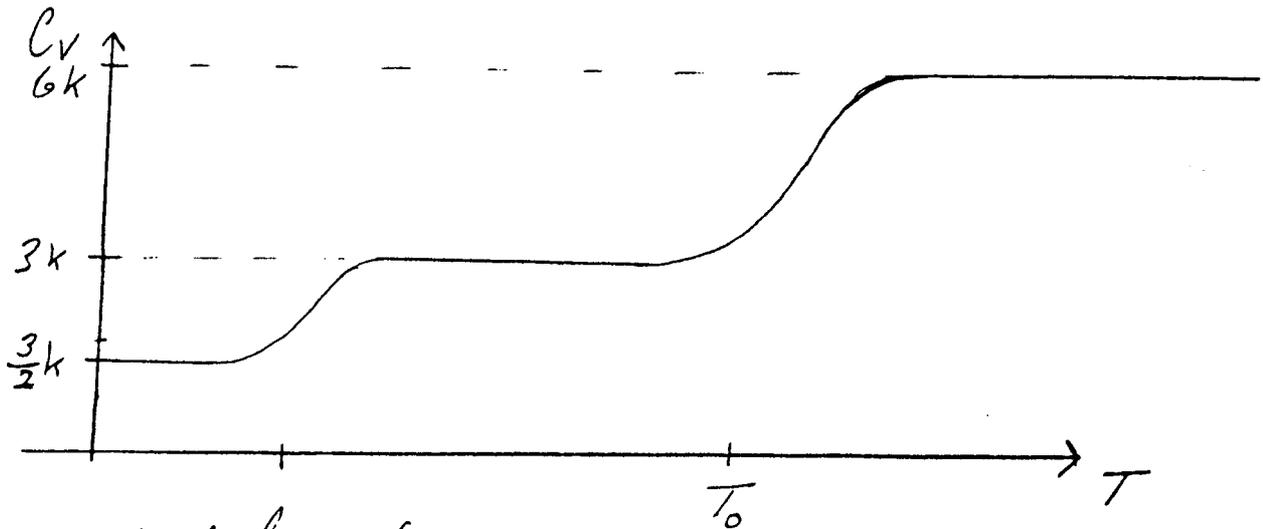
b) Ved å sette inn $W = e^{-\beta H}$ i likningen for $\frac{dW}{dt}$ finner en

$$\begin{aligned}
 \frac{dW}{dt} &= \frac{d}{dt} (e^{-\beta H}) + \dot{q}_i \frac{d}{dq_i} (e^{-\beta H}) + p_i \frac{d}{dp_i} (e^{-\beta H}) = \\
 0 + \frac{\partial H}{\partial p_i} (-\beta) \frac{\partial H}{\partial q_i} e^{-\beta H} + \left(-\frac{\partial H}{\partial q_i} \right) (-\beta) \frac{\partial H}{\partial p_i} e^{-\beta H} &= 0
 \end{aligned}$$

Dvs. den kanoniske fordelingen er løsning av likningene $dW/dt = 0$ (med $\partial H/\partial t = 0$ forutsatt).

Oppgave 3.

(4)



Kvalitativ skisse av varmekapasiteten C_v pr. molekyl.

Ved lave temperaturer bidrar kun translasjonsbevegelsen til molekylet. Dette gir 3 frihetsgrader (x, y, og z-retning). Etter ekvipartisyonsprinsippet (for kvadratiske ledd i Hamiltonfunksjonen) gir hver frihetsgrad et bidrag $\frac{1}{2}k$ til spesifikk varme (der k er Boltzmanns konstant). Følgelig gir translasjonen et bidrag $C_{tr} = 3 \cdot \frac{1}{2}k = \underline{\underline{\frac{3}{2}k}}$.

Rotasjon om 3 akser gir 3 frihetsgrader og bidraget til spesifikk varme blir følgelig $C_{ro} = 3 \cdot \frac{1}{2}k = \underline{\underline{\frac{3}{2}k}}$.

P.g.a. av kvantomekaniske effekter er dette bidraget frosset ut ved lave temperaturer. Vibrasjonene, som også er frosset ut ved lave temperaturer gir bidraget

$C_v = 3 \cdot 2 \cdot \frac{1}{2}k = \underline{\underline{3k}}$ ved høye temperaturer. 3 osillatører som hver har 2 frihetsgrader (kvadratiske ledd i både potensiell og kinetisk energi), gir 6 frihetsgrader.

(5)

Oppgave 4.

Siden D-atomene er bosoner må den resulterende bølgefunksjon for de 2-atomene i D_2 -molekylet være symmetrisk i de 2 partikkelkoordinatene. Følgelig vil symmetrisk rombølgefunksjon høre sammen med symmetrisk spinbølgefunksjon, og antisymmetrisk rombølgefunksjon vil høre sammen med antisymmetrisk spinbølgefunksjon. Da like verdier av kvantetallet l gir symmetrisk rombølgefunksjon mens odde verdier av l gir antisymmetrisk rombølgefunksjon er det klart at

like l ($l=0,2,4,\dots$) hører sammen med $S_T=0,2$
 odde l ($l=1,3,5,\dots$) — — — — — $S_T=1$

Med den gitte degenerasjonsgrad for S_T følger det da at vektleggingen av like l gir en faktor $1+5=6$ mens odde l gir en faktor 3 .

Partisjonsfunksjonen for et slikt molekyl blir følgelig

$$Z = 6 \sum_{l=0,2,4,\dots} e^{-\beta \frac{\hbar^2}{2I} l(l+1)} + 3 \sum_{l=1,3,5,\dots} e^{-\beta \frac{\hbar^2}{2I} l(l+1)}$$

(6)

Oppgave 5.

Partisjonsfunksjonen for den ene partikkelen blir

$$Z = 4\pi \int_0^{\infty} e^{-\beta \alpha r^{\alpha}} r^2 dr$$

Ny integrasjonsvariabel $u = r\beta^{1/\alpha}$ eller $r = u\beta^{-1/\alpha}$ og $dr = du\beta^{-1/\alpha}$ gir så

$$Z = 4\pi \frac{1}{\beta^{3/\alpha}} \int_0^{\infty} e^{-au^{\alpha}} u^2 du = \frac{\text{const}}{\beta^{3/\alpha}}$$

$$\ln Z = \text{const.} - \frac{3}{\alpha} \ln \beta$$

Indre energi blir da

$$U = \langle r^{\alpha} \rangle = - \frac{\partial \ln Z}{\partial \beta} = \frac{3}{\alpha \beta} = \frac{3}{\alpha} kT$$

slik at bidraget til gjennfikk varme fra den potensielle energien blir

$$C = \frac{\partial U}{\partial T} = \underline{\underline{\frac{3}{\alpha} k}}$$