

Forslag til løsning.

Oppgave 1

a) Differensiering av enthalpien gir $dH = C_p dT$.

For volumet har en fra ideell gasslikning
 $V = RT/p$. Innsatt i $Tds = dH - Vdp$ finner
en så

$$ds = \frac{1}{T} C_p dT - \frac{R}{p} dp$$

Integrert gir dette

$$S = \underline{C_p \ln T - R \ln p + \text{konst.}}$$

Dvs. $A = C_p$ og $B = R$.

b) Som for part 1 plugg strømmer energien $H_1 = U_1 + p_1 V_1$
inn mens energien $H_2 = U_2 + p_2 V_2$ strømmer ut av systemet.

Her strømmer i tillegg energien Q inn i gassen mens
den befinner seg i systemet. Energi balansen blir
følgelig

$$H_1 + Q = H_2$$

$$C_p T_1 + Q = C_p T_2$$

$$Q = \underline{C_p (T_2 - T_1)}$$

c) Entropien $S_1 = C_p \ln T_1 - R \ln p_1 + \text{konst}$ ②
strømmer inn i systemet mens $S_2 = C_p \ln T_2 - R \ln p_2 + \text{konst}$
strømmer ut. I tillegg kommer entropien Q/T_1
ved varmeoverføring. Ved reversibel prosess er da

$$S_1 + \frac{Q}{T_1} = S_2$$

$$C_p \ln T_1 - R \ln p_1 + \text{konst} + \frac{Q}{T_1} = C_p \ln T_2 - R \ln p_2 + \text{konst}$$

Varmemengden Q kan nå elimineres ved å sette inn
uttrykket fra punkt b. En kan så dividere på R
og finner så

$$\alpha \left(\ln \frac{T_1}{T_2} + \frac{T_2 - T_1}{T_1} \right) = \ln \frac{p_1}{p_2}$$

der $\alpha = C_p / R$. Ved å ta eksponensialfunksjonen
av dette finner en så

$$p_1 = p_2 \left[\frac{T_1}{T_2} \exp\left(\frac{T_2 - T_1}{T_1}\right) \right]^\alpha$$

Numerisk finner en

$$p_1 = 1,00 \text{ atm} \left[\frac{293}{258} \exp\left(\frac{258 - 293}{293}\right) \right]^{3,5}$$

$$= 1,00 \text{ atm} (1,1356 \cdot 0,8874)^{3,5} = \underline{1,028 \text{ atm}}$$

3

Oppgave 2

a) Fra $G = U - TS + pV$ finner en først
 $dg = dU - Tds - SdT + pdV + Vdp$

Dette benyttes så til å eliminere dU i den
termodynamiske identitet

$$Tds = dU + pdV$$

som så gir

$$dg = -SdT + Vdp$$

Av dette finner en først

$$\left(\frac{\partial G}{\partial T}\right)_p = -S \text{ og } \left(\frac{\partial G}{\partial p}\right)_T = V$$

Ved å derivere 2 ganger finner en så

$$\frac{\partial}{\partial p} \left(\frac{\partial G}{\partial T}\right) = \frac{\partial}{\partial T} \left(\frac{\partial G}{\partial p}\right)$$

eller
$$\underline{\underline{-\left(\frac{\partial S}{\partial p}\right)_T = \left(\frac{\partial V}{\partial T}\right)_p}}$$

Når en erstatter U med $h = U + pV$ i
den termodynamiske identitet finnes

$$dh = dU + pdV + Vdp$$

som innsett gir

$$Tds = dh - Vdp$$

Fra denne ligningen følger så

$$T \left(\frac{\partial S}{\partial p}\right)_T = \left(\frac{\partial h}{\partial p}\right)_T - V$$

4

Ved å benytte Maxwellrelasjonen følger
dermed

$$\left(\frac{\partial h}{\partial p}\right)_T = V + T \left(\frac{\partial S}{\partial p}\right)_T = \underline{\underline{V - T \left(\frac{\partial V}{\partial T}\right)_p}}$$

b) For Joule-Thompson koeffisienten finner vi

$$\mu_{JT} = \left(\frac{\partial T}{\partial p}\right)_H = \frac{-T}{\left(\frac{\partial h}{\partial T}\right)_p \left(\frac{\partial h}{\partial p}\right)_T} = \frac{-1}{C_p} \left(\frac{\partial h}{\partial p}\right)_T$$

Her har vi først benyttet $\left(\frac{\partial x}{\partial y}\right)_T \left(\frac{\partial z}{\partial x}\right)_y \left(\frac{\partial y}{\partial z}\right)_x = -1$.

Videre er $\left(\frac{\partial x}{\partial y}\right)_z = \left(\frac{\partial y}{\partial x}\right)_z$ benyttet, og tilslutt
er spesifikk varme ved konstant trykk

$$C_p = \left(\frac{dq}{dT}\right)_p = T \left(\frac{\partial S}{\partial T}\right)_p = \left(\frac{\partial h}{\partial T}\right)_p$$

Ved å sette inn resultatet fra punkt a) følger

se
$$\underline{\underline{\mu_{JT} = \frac{1}{C_p} \left[T \left(\frac{\partial V}{\partial T}\right)_p - V \right]}}$$

c) Differensiering av tilstandsligningen gir

$$0 = dp = \left(\frac{R}{V} + \frac{dB}{dT} \frac{1}{V^2}\right) dT - \left(\frac{RT}{V^2} + 2\frac{B}{V^3}\right) dV$$

$$T \left(\frac{\partial V}{\partial T}\right)_p = V \left(R + \frac{dB}{dT} \frac{1}{V}\right) / \left(R + 2\frac{B}{TV}\right)$$

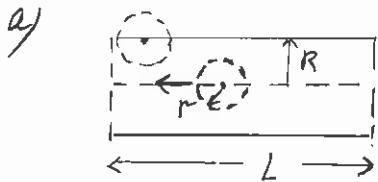
og følgelig
$$\mu_{JT} = \frac{1}{C_p} \left(T \left(\frac{\partial V}{\partial T}\right)_p - V \right)$$

$$= \frac{1}{C_p} V \left(R + \frac{dB}{dT} \frac{1}{TV} - R - 2\frac{B}{TV} \right) / \left(R + 2\frac{B}{TV} \right) = \frac{1}{C_p} \left(\frac{dB}{dT} - \frac{2B}{T} \right) / \left(R + 2\frac{B}{TV} \right)$$

$$\xrightarrow{V \rightarrow \infty} \frac{1}{C_p} \frac{1}{R} \left(\frac{dB}{dT} - \frac{2B}{T} \right)$$

Oppgave 3.

5



En partikkel som beveger seg vil kolliderer med partikler som ligger

innenfor en radius $R = 2r$ når den selv beveger seg langs sylinderaksen. Volum av sylinder med radius R og lengde L blir så

$$V_s = \pi R^2 L = 4\pi r^2 L$$

Med tetthet N/V blir antall partikler innenfor denne

$$N_s = \frac{N}{V} V_s = \frac{N}{V} 4\pi r^2 L$$

Middlere fri veilengde blir dermed

$$\lambda = \frac{L}{N_s} = \frac{V}{4\pi r^2 N}$$

Med $N = n \cdot N_A$ finner en så

$$\lambda = \frac{V}{4\pi r^2 n N_A} = \frac{3,0 \text{ m}^3}{4\pi \cdot (0,15 \cdot 10^{-9})^2 \text{ m}^2 \cdot 2,0 \cdot 6,02 \cdot 10^{23}} = \underline{\underline{8,8 \cdot 10^{-6} \text{ m}}}$$

b) Arealet på endeflatene av sylinderen (ring av bredde b) $A = 2\pi R b$

Med varmestromtetthet $j_x = -k \frac{\partial T}{\partial x} \rightarrow j = -k \frac{T - T_0}{L}$, blir varmestrommen langs sylinderen

6

$$\dot{Q} = jA = k \frac{T - T_0}{L} A = \frac{2\pi R b k (T - T_0)}{L}$$

$$= \frac{2\pi \cdot 1,8 \cdot 10^{-2} \text{ m} \cdot 0,50 \cdot 10^{-3} \text{ m} \cdot 46 \frac{\text{W}}{\text{m} \cdot \text{K}} \cdot 50 \text{ K}}{4,0 \cdot 10^{-2} \text{ m}} = \underline{\underline{3,25 \text{ W}}}$$

c) Energien (eller varmemengden) i glet indre av termosen er $U = C \Delta T + \text{konst}$ slik at

$$\dot{Q} = - \frac{dU}{dt} = -C \dot{\Delta T}$$

Dette gir differensiallikningen

$$\underline{\underline{C \dot{\Delta T} = - \frac{2\pi R b k}{L} \Delta T}}$$

Med $\Delta T = A \exp(-\alpha t)$ blir $\dot{\Delta T} = -\alpha \Delta T$. Ved innsetning blir følgende

$$C \alpha = \frac{2\pi R b k}{L}$$

$$\alpha = \frac{2\pi R b k}{LC}$$

Temperaturen er redusert til halvparten av sin startverdi når

$$e^{-\alpha \tau} = \frac{1}{2}$$

$$-\alpha \tau = \ln \frac{1}{2} = -\ln 2$$

$$\tau = \frac{\ln 2}{\alpha} = \frac{(\ln 2) LC}{2\pi R b k} = \frac{\ln 2 \cdot 4 \cdot 10^{-2} \text{ m} \cdot 2,9 \text{ kJ}}{2\pi \cdot 1,8 \cdot 10^{-2} \text{ m} \cdot 0,5 \cdot 10^{-3} \text{ m} \cdot 46 \frac{\text{W}}{\text{m} \cdot \text{K}}} = \underline{\underline{3,1 \cdot 10^4 \text{ s} = 8,6 \text{ timer}}}$$