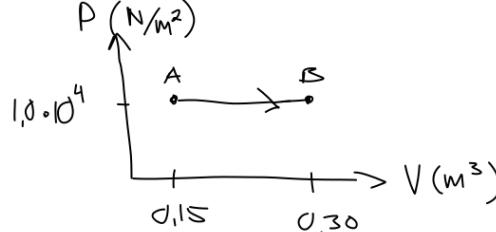


Dæmi 1, (II-03-42)



1. lögmál varmafræðinnar

$$dE_{int} = dQ - dW \\ = dQ - PdV$$

Jafnþrýstiferli, finna ΔE_{int}

(1)

Fyrst ætlaði ég að gera ráð fyrir að gasið væri kjörgas, en sú æfing með ábendingu nemanda sýndi mér að tölurnar af grafinu eiga ekki vel við kjörgas, því mun ég aðeins nota upplýsingarnar af grafinu og varmafræði

$$\Delta E_{int} = \Delta Q - P\Delta V$$

$$= 3100 \text{ J} - 10 \cdot 10^4 \cdot 0.15 \text{ J} = 1600 \text{ J}$$

(2)

Hluti varmans $\Delta Q = 3100 \text{ J}$ sem settur er í gasið við fastan þrýsting leifar til þess að það framkvæmir vinnu á umhverfinu við að þenjast út. Sú orka er því ekki tilteik til að auka við innri orku kerfisins.

Dæmi 2, (II-03-74)

$$T_1 \rightarrow T_2$$

Kjörgas, nærfjölnaðis óvermíð ferli, sýna að
sé vinna gassins

$$W = \frac{nR}{\gamma-1} \{ T_2 - T_1 \}$$

(3)

$$dQ = 0 \quad \text{vinna gassins er } dW = PdV \\ dW = PdV$$

Höfum $PV^\gamma = \text{fasti}$ og $PV = nRT \rightarrow TV^{\gamma-1} = \text{fasti}$

$$\hookrightarrow dT V^{\gamma-1} + T(\gamma-1)V^{\gamma-2}dV = 0$$

$$\rightarrow dV = \frac{VdT}{T(\gamma-1)} \rightarrow PdV = \frac{nRTdT}{T(\gamma-1)} = \frac{nR}{\gamma-1} dT$$

$$\rightarrow W = \int_{T_1}^{T_2} dW = \frac{nR}{\gamma-1} \int_{T_1}^{T_2} dT = \frac{nR}{\gamma-1} \{ T_2 - T_1 \}$$

(4)

Dæmi 3, (II-04-60)

a) 1 kg H₂O bráðna við 0°C

$$\Delta Q = mL_f \quad \text{unn i H}_2\text{O}$$

Metum

$$\begin{aligned}\Delta S_{H_2O} &= \frac{\Delta Q}{T} \\ \Delta S_{air} &= -\frac{\Delta Q}{T}\end{aligned}$$

T breytist ekki, gerist hægt $\rightarrow \Delta S_{universe} = 0$

b) best er að skoða Ex. 4.7 og allar réttlætingar þar á aðferðinni. 1 kg íss bráðna í 20 °C

$$\begin{aligned}T_A &= 0^\circ\text{C} \\ T_B &= 20^\circ\text{C}\end{aligned}\quad \Delta S_{H_2O} = m \left[\frac{L_f}{T_A} + c \int_{T_A}^{T_B} \frac{dT}{T} \right]$$

$$\frac{T_A}{T_B} = T_A + \delta T, \quad \delta T \ll T_A, T_B$$

$$\frac{1}{T_A} - \frac{1}{T_B} = \frac{1}{T_A} - \frac{1}{T_A + \delta T} > 0$$

$$\ln\left(\frac{T_B}{T_A}\right) - \frac{T_B}{T_B} + \frac{T_A}{T_B} = \ln\left(1 + \frac{\delta T}{T_A}\right) - \frac{\delta T}{T_A + \delta T}$$

$$\approx \frac{\delta T}{T_A} + o\left(\frac{\delta T}{T_A}\right)^2 - \frac{\delta T}{T_A + \delta T} > 0$$

þar sem við notum $\ln(1+x) = x - x^2/2 + x^3/3 + \dots$, ef $x \ll 1$

(5)

$$\Delta S_{H_2O} = m \left[\frac{L_f}{T_A} + c \ln\left(\frac{T_B}{T_A}\right) \right]$$

Varminn sem loftið tapar til íssins er

$$\Delta Q_{air} = m \left[L_f + c(T_B - T_A) \right]$$

$$\rightarrow \Delta S_{air} = -\frac{\Delta Q_{air}}{T_B} = -m \left[\frac{L_f}{T_B} + c \frac{(T_B - T_A)}{T_B} \right]$$

$$\begin{aligned}\rightarrow \Delta S_{univ} &= \Delta S_{H_2O} + \Delta S_{air} = \\ &= m \left[L_f \left(\frac{1}{T_A} - \frac{1}{T_B} \right) + c \left[\ln\left(\frac{T_B}{T_A}\right) - \left(\frac{T_B - T_A}{T_B} \right) \right] \right]\end{aligned}$$

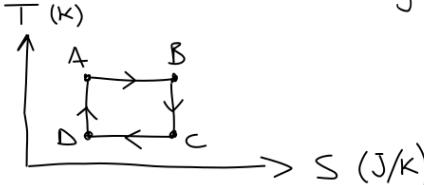
skoðum betur á næstu síðu

Ef $T_B > T_A$ þá eru allir liðirnir staerri en 0

(7)

Dæmi 4, (II-4-61)

Hringur Carnots



$$a) Q_H? \quad \Delta S_H = \frac{\Delta Q_H}{T_H} \rightarrow \Delta Q_H = T_H \Delta S_H = 1200 J$$

$$b) Q_C? \quad \Delta Q_C = T_C \Delta S_C = 600 J$$

$$c) W = \text{Flöttur ferlis} = 300 \cdot 2,0 = 600 J \quad \text{eða}$$

$$d) e = 1 - \frac{T_C}{T_H} = 0,5 \quad W = Q_H - Q_C = 600 J$$

(6)