

707

$$m = 25 \cdot 10^3 \text{ kg/s}$$

$$\Delta T = 10^\circ \text{C}$$

$$t = 1 \text{ s}$$

$$P_{\text{vatten}} = \frac{W_{\text{v}}}{t} = 4.18 \cdot 10^3 \cdot 25 \cdot 10^3 \cdot 10 = 1.045 \cdot 10^9 \text{ J}$$

$$W_{\text{isga}} = l_{\text{a}} \cdot m_{\text{isga}} \Leftrightarrow m_{\text{a}} = \frac{W}{l_{\text{a}}}$$

$$W_{\text{isga}} = W_{\text{vatten}} \quad l_{\text{a}} = 2260 \text{ kJ/kg}$$

$$m_{\text{isga}} = \frac{1.045 \cdot 10^9}{2260 \cdot 10^3} = 460 \text{ kg}$$

708

$$40 \text{ ggr/minut}$$

$$0,3 \text{ kg}$$

$$h = 0,3 \text{ m}$$

$$\text{en minut } W_k = mgh = 40 \cdot 0,3 \cdot 0,3 \cdot 9,82$$

$$W_{\text{värme}} = c m \Delta T \Leftrightarrow \Delta T = \frac{W}{c \cdot m}$$

$$\Delta T = \frac{40 \cdot 0,3 \cdot 0,3 \cdot 9,82}{0,3 \cdot 4180} = 0,03^\circ \text{C/min}$$

eventuellt kan man kombinera  
formlerna för  $W_k$  och  $W_{\text{värme}}$

$$W_k = W_{\text{värme}} \Leftrightarrow 40 mgh = c m \Delta T$$

$$\Delta T = \frac{40 mgh}{c m} = \frac{40 \cdot 9,82 \cdot 0,3}{4180}$$

$$\Delta T = 0,028^\circ \text{C per minut}$$

709

Först hittar vi på kylvattnet som värms:

$$W_{\text{vatten}} = cm\Delta T = 4180 \cdot 0,656 \cdot (31,7 - 21,0) \\ = 293407 = 29,36 \text{ kJ}$$

Sen hittar vi på ångan som dels kyls från  $100^\circ\text{C}$  till  $31,7^\circ\text{C}$  och dels kondenserar.

Värme kapacitiviteten är samma för ånga som för vatten.

$$W_{\text{ånga}} = cm\Delta T + l \cdot m$$

$$W_{\text{vatten}} = W_{\text{ånga}} \Rightarrow l = \frac{W_{\text{vatten}} - cm\Delta T}{m_{\text{ånga}}}$$

$$l = \frac{29340 - 4180 \cdot 0,010 \cdot (100 - 31,7)}{10 \cdot 10^{-3}}$$

$$l = 2,65 \cdot 10^6 \text{ J/kg} = 2650 \text{ kJ/kg}$$

710

1 Värma snön till vatt

2 Smält snön

3 Värma vattnet till  $100^{\circ}\text{C}$ 4 Förångna vattnet till  $300\text{g}$  ånga

$$W = C_{is} m \Delta T_{is} + l_s m + C_{vatten} m \Delta T_{koki} + l_a m$$

$$m = 0.3 \text{ kg} \quad C_{is} = 2.2 \text{ kJ/kgK} \quad l_s = 334 \text{ kJ/kg}$$

$$\Delta T_{is} = 10^{\circ}\text{C} \quad \Delta T_{koki} = 100^{\circ}\text{C} \quad l_a = 2260 \text{ kJ/kg}$$

Här har vi ett relativt långt uttryck att sätta in värden i. Det finns en risk att man står fel någonstans och en grafritande räknare eller dator är hjälpsl. Självt använder jag Wolfram/Alpha.

Titta på tanken på wikipediola nedan så får du se hela uträkningen.

71(a)

$$m = 50 \text{ kg} \quad \Delta T = 10^\circ$$

$$c = 4180 \text{ J/kgK} \quad L_s = 334 \text{ kJ/kg}$$

$$W_{\text{hink}} = c m \Delta T + L_s m$$

$$\begin{aligned} W_{\text{hink}} &= 4180 \cdot 50 \cdot 10 + 334 \cdot 10^3 \cdot 50 \\ &= 1.879 \cdot 10^7 \text{ J} \approx 19 \text{ MJ} \end{aligned}$$

b)  $P_{\text{element}} = 1500 \text{ W}$

$$P_{\text{hink}} = W_{\text{hink}} / t \quad \begin{aligned} t &= 60 \cdot 60 \cdot 24 \text{ s} \\ &= 3600 \cdot 24 \text{ s} \\ &= 86400 \end{aligned}$$

$$P_{\text{hink}} = \frac{19 \cdot 10^6}{86400} = 220 \text{ W}$$

220 W är en relativt hög effekt men det kommer ju in i utgången i värmen av elementets 1500 W.