## 207. Kupferblock in Styropor

 $a=0.1~{\rm m}; \quad m=a^3\rho; \quad l=\tfrac{1}{10}a; \quad T_0=293.15; \quad T_1=333.15~{\rm K} \\ \rho=8930~{\rm kg/m^3}; \quad c=385~{\rm J/kg\,K}; \quad \lambda=0.027~{\rm W/m\,K};$ 

 $\bar{a}$ 

b) 
$$G = \lambda \frac{A}{I}$$

$$G = 60\lambda a = \underline{0.162 \text{ W/K}}$$

c) 
$$\dot{Q} = \frac{\mathrm{d}Q}{\mathrm{d}t} = G\Delta T$$

$$\dot{Q} = G(T_0 - T_1) = 6.48 \text{ W}$$

d) 
$$T_2 = 332.15 \text{ K}; \quad Q = m\Delta T$$

$$Q_1 = a^3 \rho (T_0 - T_2)$$
  
 $t_1 = \frac{Q_1}{\dot{Q}} = \underline{530.6 \text{ s}}$ 

e) 
$$\frac{dT}{dt} = r(T(t) - T_0); \quad r = -\frac{G}{cm}; \quad T(0) = 333.15 \text{ K}$$

$$\frac{\mathrm{d}T}{\mathrm{d}t} = r(T(t) - T_0)$$

$$\int \frac{1}{T(t) - T_0} \, \mathrm{d}T = \int r \, \mathrm{d}t$$

$$\ln(T(t) - T_0) + c_1 = rt + c_2$$

$$T(t) - T_0 = e^{rt + c_3}$$

$$T(t) = C e^{rt} + T_0$$

$$c_3 := c_2 - c_1$$

$$C := e^{c_3}$$

## 209. Limonade mit Eis

$$m_1 = 0.24 \text{ kg};$$
  $T_1 = 306.15 \text{ K};$   $m_2 = 0.025 \text{ kg};$   $T_2 = 273.15 \text{ K}$   
 $L = 3.33 * 10^5 \text{ J/kg}:$   $c = 4190 \text{ J/kg K}$ 

a) 
$$Q = cm\Delta T$$
;  $Q = Lm$ ;  $\Delta T = T_{Ende} - T_{Start}$ 

$$Q_s = -2Lm_2$$
 (Schmelzwärme)  
 $T_s = \frac{Q_s}{cm_1} + T_1$  (Temp nach Schmelze)

$$Q_{1} = cm_{1}(T - T_{s})$$

$$Q_{2} = cm_{2}(T - T_{2})$$

$$Q_{1} + 2Q_{2} = 0$$

$$\Rightarrow T = \frac{m_{1}T_{s} + 2m_{2}T_{2}}{m_{1} + 2m_{2}} = \underline{286.76 \text{ K}}$$
(= 13.61 °C)

b)

$$Q_s = -6Lm_2 = -49.95 \text{ kJ}$$
 (Schmelzwärme)  
 $Q = cm_1(T_1 - T_2) = 30.79 \text{ kJ}$  (Schmelzwärme)

 $\Rightarrow$  im Wasser ist nicht genügend Energie gespeichert, um die Eiswürfel zu schmelzen; es bleibt ein Wasser-Eis Gemisch bei <u>273.15 K</u> (= 0 °C) über

## 212. Luft

$$V = 3 * 4 * 5 \text{ m}; \quad T = 300 \text{ K}; \quad p = 1 \text{ atm}; \quad k = 1.38 * 10^{-23} \text{ J/K}$$

a) 
$$pV = nkT$$
  
 $n = \frac{pV}{kT} = \underline{1.47 \times 10^{27}}$ 

b) 
$$\rho = \frac{n}{V} = \frac{p}{kT} = \underline{2.45 * 10^{19} \text{ cm}^3}$$

c) 
$$u = 1.66 * 10^{-27} \text{ kg}; \quad A_{\text{O}_2} = 32; \quad A_{\text{N}_2} = 28$$

$$m_{\rm O_2} = 0.2n * 32u$$

$$m_{\rm N_2} = 0.8n * 28u$$

$$m = m_{\text{O}_2} + m_{\text{N}_2} = 28.8nu = \underline{70.19 \text{ kg}}$$

d)