## Lösningar Termodynamik för C3/D3 150115

- 1. pV=nRT, f=5
- a) 0,5 atm, 1 *l*
- b) 1 atm, 0,5 *l*
- c)  $T_i V_i^{\gamma-1} = T_2 V_2^{\gamma-1} = V_2 = V_i (2)^{1/(1,4-1)} = 5,65 \ l$  $p_2 = p_1 (V_1/V_2)^{\gamma} = p_1 (1/5,65)^{1,4} = 0,09 \ \text{atm}$

2.

$$\eta = \frac{T_H - T_C}{T_H} = \frac{5}{8} = 0.62$$

$$P_{in} = P_{motor} / \eta = 3.2 \, kW, P_{ky \ln ing} = 3.2 \, kW - 2.0 \, kW = 1.2 \, kW$$

$$W_{\exp ansion} = nRT_H \ln 3 = 3.2/5 \, kJ = 640 \, J \implies n = \frac{640}{8.31 \cdot 800 \cdot \ln 3} mol = 0.088 \, mol \implies m = 0.088 \cdot 4 \, g = 0.35 \, g$$

- 3a)  $T=2.898\cdot10^{-3} \text{ K}\cdot\text{m}/\lambda_{\text{max}} = 2900 \text{ K}$  $P=A\varepsilon\sigma T^4 = 1.0\cdot10^{-4}\cdot1.0\cdot5.67\cdot10^{-8}\cdot(2900)^4 \text{ W} = 400 \text{ W}$
- 3b)  $P=A \alpha \Delta T \text{ och } Q=m L_f=A h\rho L_f$  $t=Q/P=h\rho L_f/\alpha \Delta T=0.015^{\circ} 1.0^{\circ}10^{3}.333^{\circ}10^{3}/(14^{\circ}2) \text{ s}=\text{ca 2 dygn}$

4a) 
$$m_{is} \cdot L_f = 0.2 \cdot 333 \, kJ = 66 \, J$$
,  $m_v \cdot c_v \cdot \Delta T = 0.5 \cdot 4.19 \cdot 25 = 52.4 \, kJ \Rightarrow temp = 0 \, ^{\circ}C$   $m_{is \, k \, var} = \frac{66 - 52.4}{333} \, kg = 42 \, g$   

$$\Delta S = \Delta S_{is} + \Delta S_v = \frac{52.4 \cdot 10^3}{273} \, J/K + 0.5 \cdot 4190 \int_{298}^{273} \frac{dT}{T} = 192 \, J/K - 184 \, J/K = 8 \, J/K$$
 b)

- 5a) Mättnadstryck från kursbok. 0 °C: 610 Pa, 20 °C: 2340 Pa, R= 610/2340 = 16 %
  - b) Mättnadsdensitet Tefyma: 0 °C: 4,84 g/m³ och 20 °C: 17,34 g/m³) Tillsatt vattenmassa/m³:  $(0,50 \cdot 17,3-0,60 \cdot 4,8)$  g/m³ = 5,8 g/m³ (bortser från volymändring vid uppvärmning)
- c) Tefyma:  $L_v = 2260 \text{ kJ/kg}$ , För förångning:  $P = 0.15 \text{ m}^3/\text{s} \cdot 5.8 \text{ g/m}^3 \cdot 2260 \text{ kJ/kg} = 2.0 \text{ kW}$

6a) 
$$\frac{P}{L} = \frac{(T_1 - T_2) \cdot \lambda \cdot 2\pi}{\ln \frac{r_2}{r_1}} = \frac{(95 - 15) \text{ K} \cdot 0,042 \text{ W/(m} \cdot \text{K}) \cdot 2\pi}{\ln \frac{125 \text{ mm}}{50 \text{ mm}}} = 23,0 \text{ W/m}$$

b)  $P = \Phi_m \cdot c \cdot \Delta T \implies 23,0 \text{ W/m} \cdot 5000 \text{ m} = 15 \text{ kg/s} \cdot 4,19 \text{ kJ/(kg} \cdot \text{K)} \cdot \Delta T \implies \Delta T = 1,8 \text{ K}$ Svar: 93 °C