7. a)
$$0 = m_{ein}(h_{ein} - h_{aus}) + Q_R + Q_{aus}$$

$$h_{ein} = 292.98 \frac{h^3}{h_5}$$

$$h_{aus} = 479.04 \frac{h^3}{h_5}$$

$$= 0.3 \frac{h_5}{s} \cdot (473.04 \frac{h^3}{h_5} + 292.98 \frac{h^3}{h_5}) + Q_R = 62.782 kW$$

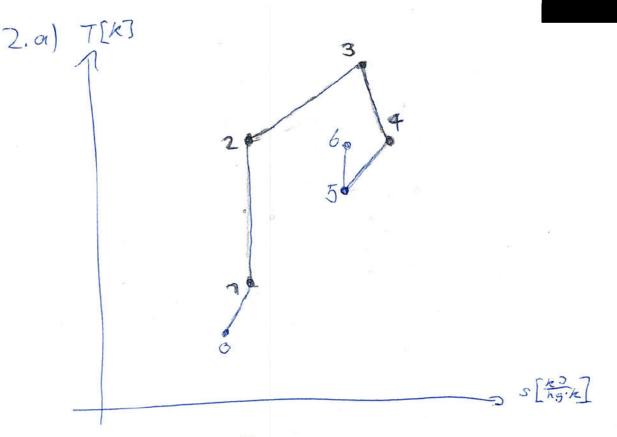
d)
$$m_1 u_2 - m_1 u_1 = Zam_1[h_1] = Q_{aus,72}$$
 $am \cdot h_{ein} = m_2 \cdot u_2 - m_1 \cdot u_1 + Q_{aus,72} \quad | m_2 = m_1 + am$
 $am \cdot (h_{ein} - u_2) = m_1 \cdot (u_2 - u_1) + Q_{aus,72} \quad | h_{ein} = \frac{83.96 \frac{h_2}{h_3}}{93.96 \frac{h_2}{h_3}}$
 $am = \frac{7}{h_{ein} - u_2} \cdot (m_1 \cdot (u_2 - u_1)) + Q_{aus,72} \quad | u_2 \stackrel{42}{=} 292.95 \frac{h_2}{h_3}$
 $= AA = 3307.9 hg$

$$= (5755 kg + 3302 kg) \cdot 0.5554 kg -5755 kg + 3302 kg \ 0.5554 kg -5755 kg \ 33065 kg -5755 kg \ 33065 kg -7068 kg$$

$$S_{7} (700^{\circ}c)^{\frac{A^{2}}{2}} 7,3065^{\frac{A^{2}}{43}}$$

$$S_{2} (700^{\circ}c)^{\frac{A^{2}}{2}} 0.9554^{\frac{A^{2}}{43}}$$

$$M_{2} = M_{1} + aM$$



$$5) \quad \frac{7_6}{7_5} = \left(\frac{p_6}{p_5}\right)^{\frac{n-7}{n}}$$

$$T_6 = T_5 \cdot \left(\frac{p_6}{p_5}\right)^{\frac{n-7}{n}} = 437.9k \cdot \left(\frac{0.757bar}{0.5bar}\right)^{\frac{7.4-7}{7.4}} = 327.4k$$

1000A

3. a)
$$p_{g,7} = \frac{m \cdot g}{A} \cdot p_{olm} / A = \pi \cdot D^2 = \pi \cdot (0.7m)^2 \cdot 200$$

$$p_{g,7} = \frac{(m_{EW} + m_R) \cdot g}{\pi \cdot (0.7m)^2} + p_{olm} = \frac{(0.7k_g + 32k_g) \cdot g \cdot g \cdot 7m/s^2}{\pi \cdot (0.7m)^2} + 70^5 p_a$$

$$= 7.70 \cdot 70^5 p_a = 7.7 \cdot bar$$

$$p.V = m \cdot R \cdot T = m \cdot \frac{R}{M} \cdot T \qquad \left(R = \frac{8.374 \cdot k \cdot 3.48}{4 \cdot mol \cdot k}\right)$$

$$m_s = \frac{p_{g,7} \cdot V_{g,7} \cdot M_s}{R \cdot T} = \frac{7.7 \cdot 70^5 p_a \cdot 3.74 \cdot 70^3 m^3 \cdot 50 \cdot \frac{k \cdot 3}{4 \cdot mol \cdot k}}{8.374 \cdot k \cdot 3.75 \cdot k}$$

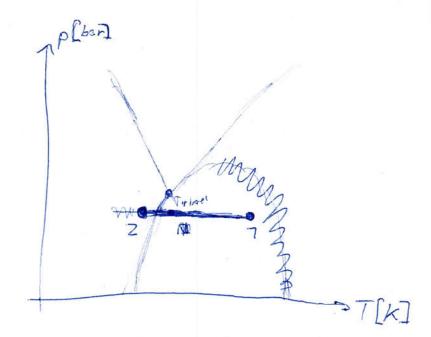
$$= 28.40g$$

b) Da x 20 ist, ist im Gleichgewichtszustand noch nicht eilles Eis geschmolzen, also ist die Eis-Wasser-Mischung bei Gleichgewichtstemperatur = 0°C

Der Bruch ist in diesem Fall unabhängig vom Gas, werpalle er hängt nur von der Masse des Wassers (Eises, des Gewichtes and des Aussendruchs ab, was ohne Masseausfausch honstant ist.

c) Die übertrogene Enagie hat das Gas durch Wermeverluit voloren

(J.a)



b)
$$T_i = -70^{\circ}C$$

 $T_z = T_i - 6k = -78^{\circ}C$
 $p_3 = 86ar$

$$S_3 = S_2 \rightarrow$$

c)