

## Thermodynamik - Übung 04

Markus Pawellek - 144645

Übung: Mo 10-12

### Aufgabe 1

es gilt:  $dE = \partial_V E dV + \partial_T E dT$

weiterhin:  $dE \stackrel{(I)}{=} \delta Q + \delta W = 0$  (weder Arbeit noch Wärme)

und nach Ergebnis des Versuches  $dT = 0$

$$\Rightarrow dE = 0 = \partial_V E dV$$

$$\stackrel{(dV \neq 0)}{\Rightarrow} \partial_V E = 0 \Rightarrow \text{damit gibt es eine Funktion } \tilde{E}: (0, \infty) \rightarrow (0, \infty)$$

mit  $\tilde{E}(T) = E(T, V)$  für alle  $T$   
( $E$  ist also unabhängig von  $V$ )

### Aufgabe 2

a) adiabatische Zustandsänderung:  $\delta Q \stackrel{!}{=} 0 \Rightarrow dE = \delta W = -p dV$

es gilt:  $dE = C_V dT$  und:  $pV = nRT$

$$\Rightarrow C_V dT = -p dV \Rightarrow \frac{C_V}{nR} \frac{dT}{T} = -\frac{dV}{V} = \frac{C_V}{C_P - C_V} \frac{dT}{T}$$

$$= \frac{1}{\gamma - 1} \frac{dT}{T} \quad \text{mit } \gamma := \frac{C_P}{C_V}$$

(Integration)  $\Rightarrow \ln \frac{T_1}{T_0} = (1 - \gamma) \ln \frac{V_1}{V_0} \Rightarrow \frac{T_1}{T_0} = \left( \frac{V_1}{V_0} \right)^{1 - \gamma}$

$$\Rightarrow T_1 V_1^{\gamma - 1} = T_0 V_0^{\gamma - 1} \quad (\text{für alle } T_0, T_1 \text{ mit zugehörigen } V_0, V_1)$$

$$\Rightarrow TV^{\gamma - 1} = \text{const}$$

weiterhin:  $T = \frac{pV}{nR} \Rightarrow \text{const.} = TV^{\gamma - 1} = \frac{pV}{nR} V^{\gamma - 1}$

$(nR = \text{const})$   
 $\Rightarrow pV^{\gamma} = \text{const}$

und:  $V = nR \frac{T}{p} \Rightarrow \text{const} = TV^{\gamma - 1} = T \left( nR \frac{T}{p} \right)^{\gamma - 1}$

$$= (nR)^{\gamma - 1} \frac{T^{\gamma}}{p^{\gamma - 1}} = (nR)^{\gamma - 1} T^{\gamma} p^{1 - \gamma}$$

$$\Rightarrow T^{\gamma} p^{1 - \gamma} = \text{const} \Rightarrow T p^{\frac{1 - \gamma}{\gamma}} = \text{const}$$

$$b) \quad W_{12} = \int_{V_1}^{V_2} p(V) dV \stackrel{\text{(isotherm)}}{=} nRT_{12} \int_{V_1}^{V_2} V^{-1} dV = nRT_{12} \ln \frac{V_2}{V_1}$$

$$\Rightarrow W_{34} = nRT_{34} \ln \frac{V_4}{V_3}$$

$$W_{23} = \int_{V_2}^{V_3} p(V) dV \stackrel{\text{(adiabatisch)}}{=} p_2 V_2^\gamma \int_{V_2}^{V_3} V^{-\gamma} dV = \frac{p_2 V_2^\gamma}{1-\gamma} \left( \frac{1}{V_3^{\gamma-1}} - \frac{1}{V_2^{\gamma-1}} \right)$$

$$\Rightarrow W_{41} = \frac{p_4 V_4^\gamma}{1-\gamma} \left( \frac{1}{V_1^{\gamma-1}} - \frac{1}{V_4^{\gamma-1}} \right)$$

$$\text{es gilt: } V_1^{\gamma-1} = V_0^{\gamma-1}, \quad V_4^{\gamma-1} = \frac{T_{12}}{T_{34}} V_0^{\gamma-1}, \quad V_3^{\gamma-1} = \frac{T_{12}}{T_{34}} V_2^{\gamma-1}$$

$$\Rightarrow W_{41} = \frac{p_4 V_4}{1-\gamma} \cdot \frac{T_{12}}{T_{34}} V_0^{\gamma-1} \left( \frac{1}{V_0^{\gamma-1}} - \frac{T_{34}}{T_{12}} \frac{1}{V_0^{\gamma-1}} \right)$$

$$= \frac{nR(T_{12} - T_{34})}{1-\gamma}$$

$$\Rightarrow W_{23} = \frac{p_2 V_2}{1-\gamma} V_2^{\gamma-1} \left( \frac{T_{34}}{T_{12}} \frac{1}{V_2^{\gamma-1}} - \frac{1}{V_2^{\gamma-1}} \right) = \frac{nR(T_{34} - T_{12})}{1-\gamma}$$

$$\Rightarrow W_{23} + W_{41} = 0 \quad (\text{damit auch } W_{23}' + W_{41}' = 0)$$

$$\begin{aligned} \Rightarrow W = W_{12} + W_{34} &= nR \left[ T_{12} \ln \frac{V_2}{V_1} + T_{34} \ln \frac{V_4}{V_3} \right] \\ &= nR \left[ T_{12} \ln \left( \frac{V_2}{V_1} \right) + T_{34} \ln \left( \frac{V_1}{V_2} \right) \right] = nR(T_{12} - T_{34}) \ln \frac{V_2}{V_1} \end{aligned}$$

$$\Rightarrow W = nR(T_{12} - T_{34}) \ln \left[ \left( \frac{T_{34}}{T_{12}} \right)^{\frac{1}{\gamma-1}} \frac{V_3}{V_1} \right] \stackrel{\text{(einsetz.)}}{=} 3nRT_0 \ln \left( 4^{\frac{2\gamma-1}{\gamma-1}} \right)$$

$$= 3nRT_0 \frac{2\gamma-1}{\gamma-1} \ln 4 = 3 \ln 4 nRT_0 \frac{2C_p - C_v}{C_p - C_v} = 3 \ln 4 T_0 (C_p + nR)$$

$$\Rightarrow \frac{W}{W'} = \frac{C_p + nR}{C_p' + nR} \stackrel{(n=1)}{=} \frac{\frac{3}{2}R + 2 \cdot R}{\frac{5}{2}R + 2R} = \underline{\underline{\frac{7}{9}}}$$

### Aufgabe 3

$$b) \quad p_1 V_a = nRT_a \stackrel{(V_a < V_b)}{<} p_1 V_b = nRT_b \Rightarrow T_a < T_b$$

$$(\text{analog: } T_d < T_c)$$

$$T_a p_1^{\frac{1-\gamma}{\gamma}} = T_d p_2^{\frac{1-\gamma}{\gamma}} \Rightarrow T_a = T_d \underbrace{\left( \frac{p_2}{p_1} \right)^{\frac{1-\gamma}{\gamma}}}_{>1} \Rightarrow T_a > T_d$$

$$(\text{analog } T_b > T_c) \Rightarrow T_b \text{ höchste, } T_d \text{ kleinste}$$

## Aufgabe 4

allgemein:  $p_1 V_1 = N_1 k T_1$ ,  $p_2 V_2 = N_2 k T_2$ ,  $V := V_1 + V_2$

a) es muss gelten:  $\tilde{T}_1 = \tilde{T}_2 =: \tilde{T}$

$$\Rightarrow \tilde{p}_1 V_1 = N_1 k \tilde{T}, \quad \tilde{p}_2 V_2 = N_2 k \tilde{T}$$

$$\Rightarrow dE_1 = \delta Q_1 = C_V (T_1 - \tilde{T}) = -dE_2 = C_V (\tilde{T} - T_2)$$

$$\Rightarrow \tilde{T} = \frac{N_1 T_1 + N_2 T_2}{N_1 + N_2}$$

$$\Rightarrow \tilde{p}_1 = k \frac{N_1}{V_1} \tilde{T}, \quad \tilde{p}_2 = k \frac{N_2}{V_2} \tilde{T}$$

b) 1) Druckausgleich und Temperaturausgleich, aber Volumenänderung

2) Mischtemperatur nach Aufgabe 1 unabhängig von Temperaturausgleich  
(bzw. weil  $E := E_1 + E_2 = \tilde{E}_1 + \tilde{E}_2$ )

Dann gilt:  $\tilde{V}_1 + \tilde{V}_2 = V$

$$\tilde{p} \tilde{V}_1 = N_1 k \tilde{T}, \quad \tilde{p} \tilde{V}_2 = N_2 k \tilde{T}$$

$$\Rightarrow \frac{\tilde{V}_1}{\tilde{V}_2} = \frac{N_1}{N_2} \Rightarrow \tilde{V}_1 = \frac{N_1}{N_1 + N_2} V, \quad \tilde{V}_2 = \frac{N_2}{N_1 + N_2} V$$

$$\tilde{T} = \frac{N_1 T_1 + N_2 T_2}{N_1 + N_2}$$

$$\Rightarrow \tilde{p} = \frac{k}{V} (N_1 T_1 + N_2 T_2)$$

c) Nein, da System vollständig durch  $p, V, T$  beschrieben

durch Öffnen kann nur noch  $N_1, N_2$  verändert werden ohne Änderung der anderen Größen

aber nur eine Lösung möglich  $\Rightarrow$  System verändert sich nicht