

Thermo
Prof. Dr.-Ing. habil. Jadran Vrabec
Fachgebiet Thermodynamik
Fakultät III – Prozesswissenschaften

## Aufgabe 4.1

Benennen Sie verschiedene (idealisierte) Zustandsänderungen und geben Sie eine Anschauung, welche Prozesse in der Realität (näherungsweise) dieser Idealisierung entsprechen. Erkären Sie das Konzept der Polytropen Zustandsänderung.

## Aufgabe 4.2

Der Zustand von  $m=1\,\mathrm{kg}$  Luft soll in zwei Schritten von  $p_1=1\,\mathrm{bar}$ ,  $T_1=300\,\mathrm{K}$  auf  $p_2=2.5\,\mathrm{bar}$ ,  $T_2=1200\,\mathrm{K}$  verändert werden. Wie viel Arbeit  $W_{12}$  und wie viel Wärme  $Q_{12}$  wird dabei übertragen, wenn

- a) zunächst eine isochore und danach eine isobare Temperaturerhöhung stattfindet?
- b) zunächst eine isobare und danach eine isochore Temperaturerhöhung stattfindet?

<u>Hinweis:</u> Die Luft soll als ideales Gas mit  $R = 0.287 \,\mathrm{kJ/(kg\,K)}$  und  $c_v = 0.714 \,\mathrm{kJ/(kg\,K)}$  betrachtet werden.

## Aufgabe 4.3

Im Folgenden soll ein ideales Gas mit  $R = 0.287 \,\mathrm{kJ/(kg\,K)}$  bei folgenden Zustandspunkten betrachtet werden:

$T = 100\mathrm{K}$		
Zustand	$oldsymbol{v}$	p [bar]
A	$0.8\mathrm{m}^3/\mathrm{kg}$	
В	$0.4\mathrm{m}^3/\mathrm{kg}$	
С	$20  \ell/\mathrm{kg}$	

$T=1000\mathrm{K}$			
Zustand	$oldsymbol{v}$	p [bar]	
D	$0.8\mathrm{m}^3/\mathrm{kg}$		
Е	$0.4\mathrm{m}^3/\mathrm{kg}$		
F	$200\ell/\mathrm{kg}$		

- a) Berechnen Sie für die Zustandspunkte A bis F den jeweiligen Druck in bar.
- b) Tragen Sie die in a) berechneten Zustandspunkte A bis F in ein p-v-Diagramm ein und skizzieren Sie mit Hilfe dieser Punkte die beiden Isothermen für  $T = 100 \,\mathrm{K}$  und  $T = 1000 \,\mathrm{K}$ .
- c) Tragen Sie in das p-v-Diagramm außerdem folgende Zustandsänderungen (ZÄ) ein:
  - i) Isobare ZÄ von einem Zustand mit der Temperatur 726.85°C zum Zustand C
  - ii) Isochore ZÄ vom Zustand B zu einem Zustand mit dem Druck 14.4 bar
  - iii) Isotherme ZÄ vom Zustand D zum Zustand F
  - iv) Reversibel adiabate ZÄ von A zu einem Zustand mit dem spezifischen Volumen  $0.08\,\mathrm{m}^3/\mathrm{kg}$ . Die isochore Wärmekapazität des idealen Gases soll  $c_v=717.5\,\mathrm{J/(kg\,K)}$  betragen.



Thermo

Fachgebiet Thermodynamik
Fakultät III – Prozesswissenschaften

- d) Tragen Sie in das Diagramm die spezifische reversible Volumenänderungsarbeit und die spezifische reversible technische Arbeit für die ZÄ c).iii) ein. Diskutieren Sie beide Begriffe.
- e) Wie viel Wärme wird bei der ZÄ c).iv) übertragen?