Thema: Zustandsänderungen idealer und perfekter Gase

#### Vorrechenübung

-Prüfungslevel

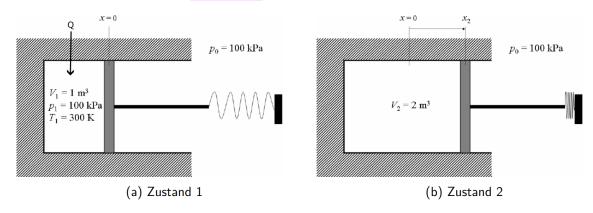
Aufgabe 3.1

Feder-Kolben-System ideales Gas

In einem Kolben-Zylinder-System befindet sich Wasserstoff (Volumen  $V_1=1\,\mathrm{m}^3$ , Druck  $p_1=1\,\mathrm{m}^3$  $100\,\mathrm{kPa}$ , Temperatur  $T_1=300\,\mathrm{K}$ , ideales Gas). In diesem Anfangszustand berührt eine Feder von aussen den Kolben, ohne eine Kraft auf den Kolben auszuüben.

Je nach Auslenkung der Feder x ist die Federkraft  $F = k \cdot x$ , mit der Federkonstante  $k = 30 \frac{\text{kN}}{\text{m}}$ . Die Querschnittsfläche des Kolbens beträgt  $A = 0.8 \,\mathrm{m}^2$ .

Dem Wasserstoff wird Wärme zugeführt, was zu einer Expansion mit einer Verdoppelung des Volumens führt. Der Umgebungsdruck beträgt  $p_0 = 100 \,\mathrm{kPa}$ . Der Kolben läuft reibungsfrei.



a) Bestimmen Sie die Masse, den Enddruck und die Endtemperatur des Wasserstoffs.

Aus 
$$\not \in F$$
 Ideales Gas  $(pV = n\overline{R}T)$   $pv = RT$   $pV = mRT$ 

$$R = \frac{\overline{R}}{M_{HL}} = \frac{8,314 \frac{kJ}{kmol \cdot R}}{2,016 \frac{kg}{kmol}} = 4,124 \frac{kJ}{kg \cdot K}$$
TAR A-1

$$m = \frac{P_1 V_1}{RT_1} = \frac{100 \text{ kpa} \cdot 1 \text{ m}^3}{4,124 \frac{167}{169 \cdot K} \cdot 300 \text{ K}} = 0.08082767 \text{ Kg}$$

$$M.L. = 0.0808 \text{ Kg}$$

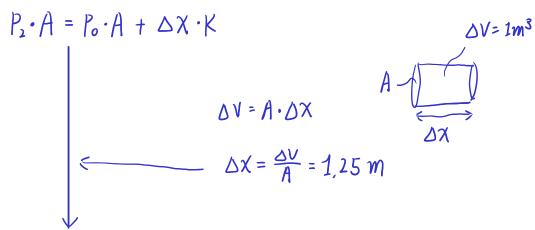
Enddruck, End Temp.

$$\sqrt{2} = 2\sqrt{1} = 2m^3$$

$$V_2 = 2V_1 = 2m^3$$
  $T_2$ ,  $P_2$  fehlt, IG Gleichung nicht lösbar

Mechanik Approach um Pz zu berechnen?

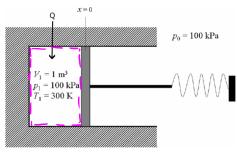
66W:



$$P_2 = P_0 + \frac{\Delta \chi \cdot K}{A} = 100 \text{ Kpa} + \frac{1.25 \text{ m} \cdot 30 \text{ KN/m}}{0.8 \text{ m}^2} = \frac{146.875 \text{ Kpa}}{M \text{ L}}$$

$$P_2V_2 = MRT_2$$
 =  $\frac{P_2V_2}{MR} = \frac{146.875 \text{ Kpa} \cdot 2 \text{ m}^3}{0.0808 \text{ kg} \cdot 4.124 \frac{\text{KJ}}{\text{KO} \cdot \text{K}}} = \frac{881.55 \text{ K}}{M.L.}$  M.L.  $881.25 \text{ K}$ 

- b) Bestimmen Sie die totale vom System geleistete Arbeit.
- 1) System grenz



geschlossenes Sys.

(a) Zustand 1

#### 1.1 Nützliche Formel für geschlo. Sys ?

$$\frac{\mathrm{d}E}{\mathrm{d}t} = \sum_{j} \dot{Q}_{j} - \sum_{n} \dot{W}_{\mathrm{V},r}$$

Geschlossenes System an 
$$\frac{\mathrm{d}E}{\mathrm{d}t} = \sum_j \dot{Q}_j - \sum_n \dot{W}_{\mathrm{V},n} \qquad \qquad \Delta E = E_2 - E_1 = \sum_j Q_j - \sum_n W_{\mathrm{V},n}$$
 einem Kolben:

$$w_{{
m V},12}^{
m rev} = rac{W_{{
m V},12}^{
m rev}}{m} = \int_{1}^{2} p \, {
m d}v$$

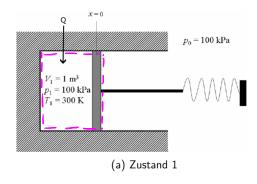
Uniforming nach Sehe Notizen von  $W_{V,12} = \int_{V}^{V_2} P dV$  Woche 3.

überlegen: V1, V2 geg P = const?

Nein, Nach GGW mit Druck P auf linker Seite, und Federkraft F=x·K auf rechter Seite,

 $\Rightarrow$  P ist eine Func. Von  $\chi$ ,  $P \neq$  const. PdV trotzdem lösbar, aber schwer mit  $\int_{V_1}^{V_2} P(x) dV$ 

Andere Ansatz?



Sys. Grenze nun an Umgebung

Sys. Grenze nun an Umgebung

Somit kann Umgebungsdruck Po = const.

genutzt Werden um Volumenarbeit

Wv.12 Zuberechen

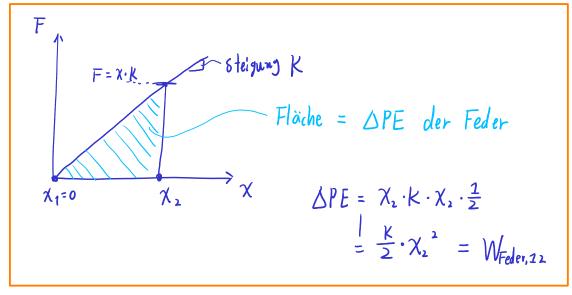
Ausser Volumenarbeit, Sys. leistet auch zusätzliche Arbeit gegen Feder

Somit soll Wtot = Wv,12 + Wfeder,12

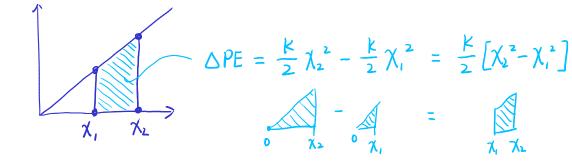
Die Arbeit, die gegen Fe

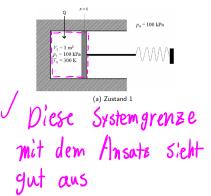
Die Arbeit, die gegen Feder geleistet ist geht zu DPE der Feder

Formel tür Federarbeit



### Achtung: Falls Feder Vorgespannt ist.





## Branchen Wir Energiebilanzgleichung = > Nein.

$$\frac{\text{W}_{\text{tot}} = \text{W}_{\text{V,12}} + \text{W}_{\text{Feder,12}}}{\text{W}_{\text{Feder,12}}}$$

die gesuchte Wtot herechnen, dann braucht ihr 1. HS nicht mehr autstellen.

2 Lösen

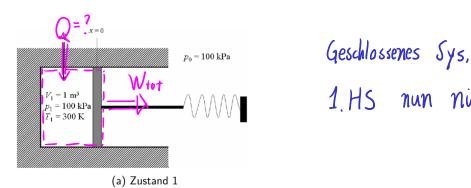
c) Bestimmen Sie den Anteil der Arbeit, der gegen die Feder geleistet wird.

$$W_{\text{tot}} = 123.4375 \text{ KJ} \qquad \text{aus b}$$

$$W_{\text{Feder},12} = \frac{k}{2} \chi_{2}^{2} = 23.4375 \text{ KJ} \qquad \text{aus b}$$

$$\frac{W_{\text{Feder},12}}{W_{\text{tot}}} = \frac{23.4375 \text{ KJ}}{123.4375 \text{ KJ}} = \frac{18.9873 \%}{123.4375 \text{ KJ}} = \frac{18.9873$$

- d) Bestimmen Sie die Wärme, die dem System zugeführt werden muss, um die angegebene Expansion zu ermöglichen.
  - Sys,-grenze Ansatz? Q = ? Wtot = 123,4375 KJ



1. HS nun nützlich

- $\Delta E = \Delta U + \Delta KE + \Delta PE = Q W_{tot}$ 1.45
- Verein fachung

4 Lösen 
$$\Delta U_{H_2} = Q_{12} - W_{tot}$$

$$M_{H_2} (U_2 - U_1) = Q_{12} - W_{tot}$$

Recall Trick / Tipp von letzter Übungstunde

Für IG, falls möglich, immer TAB-Wert für U(T), h(T). Hier gibt es aber Keine TAB-Wert für  $H_2$  ?  $\Rightarrow$  Dann Müsst ihr IG  $\Rightarrow$  PG Approximation machen.

ges: uig(T)? -> TAB-wert vorhanden? -> J TAB wert nutzen

Falls 
$$|C_v = ... = const.|$$
 geg. ist,  
 $|C_p = ... = const.|$ 

bedeutet: Gas ist pertekt

Direkt Forme | Du=Cv·DT | Verwenden | Dh=Cp·DT |

1) Mittel Temp. T zw. Zustand 1: T1, 2: T2 tinden

2 Cy oder Cp @ T auf TAB suchen, ggf. lerp. nutzen

The ture innere Energie u

M<sub>H2</sub> (U2-U2) für H2, Keine TAB-Wert für U(T)

Cr = const. ist auch nicht geg. ⇒ IG → PG Approx.

① 
$$\overline{T} = ?$$
  $T_1 = 300 \text{ K}$   $T_2 = 881,55 \text{ K}$   $\overline{T} = \frac{1}{2} (T_1 + T_2) = 590,775 \text{ K}$ 

2 für U ist Cv@T gebraucht, Cv@T =?

T=590, X75 K liegt ZW. 550 K 600 K

 $C_{V} = 590,775 k = 10,4188 \frac{kJ}{kg \cdot k}$ 

e) Zeichnen Sie den Prozess im p-V-Diagramm.

Kraft GGW

$$F(x) \Rightarrow \bigcap_{k=1}^{\infty} \bigcap_{k=1}^{\infty$$

Zu Aufgabe 3.1 e)

# Diese Ansatz geht nicht

Ich hatte auch das probiert,

Polytropes Temperaturverhältnis

$$\frac{T_2}{T_1} = \left(\frac{p_2}{p_1}\right)^{\frac{n-1}{n}} = \left(\frac{v_1}{v_2}\right)^{n-1}$$

Um Exponente n ausrechnen

$$\frac{881,25}{300} = \left(\frac{1}{2}\right)^{n-1} \log_{0,5}\left(\frac{881,25}{300}\right) = n-1 = -1,5545$$

$$PV^{n} = const$$

$$PV^{-0,5545} = C \qquad | \cdot V^{0,5545} |$$

$$P = C \cdot V^{0,5545} \implies \int Funktion ?$$

So genau weiss ich auch nicht wieso, wegen der Feder hat der Haupt TA gemeint.

Hab Prot getragt:

Mit Feder i lass es lieber mechanisch lösen

