1 Mechanik

1.1 Grundlagen Mechanik

1.1.1 Gewichtskraft

| $F_G = m \cdot g$ $m = \frac{F_G}{g}$ $q = \frac{F_G}{g}$ | $m \ g \ F_G$ | Masse Fallbeschleunigung Gewichtskraft | $\begin{array}{c} \text{kg} \\ \text{m/s}^2 \\ N \end{array}$ | $9.81 \mathrm{m/s^2}$ $\mathrm{kgm/s^2}$ |
|---|---------------|--|---|--|
| $g = \frac{r_G}{m}$ | | | | |

1.1.2 Kräfte

| \rightarrow \rightarrow \rightarrow | F_1 | Einzelkraft 1 | N | kg |
|---|-------|--------------------|-------------|----------------------|
| $\left \overrightarrow{F}_{res} = \overrightarrow{F}_1 + \overrightarrow{F}_2\right $ | g | Fallbeschleunigung | $\rm m/s^2$ | 9.81m/s^2 |
| | F_G | Gewichtskraft | N | $\rm kgm/s^2$ |

1.1.3 Gewichtskraft

1.1.4 Gewichtskraft

1.1.5 Gewichtskraft

2 Wärmelehre

2.1 Körper und Temperaturänderung

2.1.1 Längenausdehnung bei Temperaturänderung

Resultierende Gesamtlänge bei Längenausdehnung, proportional:

$$l = l_0 \cdot (1 + \alpha \cdot \Delta t)$$

2.1.2 Dichte in Abhängigkeit der Temperatur

| $\rho = \frac{\rho_0}{1 - \frac{1}{2}}$ | $ ho$ Druck γ Volumenausdehnungskoeffizient | Pa | N/m^2 = 3α |
|---|--|--------------|------------------------|
| $1 + \gamma \cdot \Delta t$ | t Zeit | \mathbf{s} | |

2.1.3 Gay-Lussac

bei konstantem Druck:

| V_1 T_1 | V Volumen | m^3 |
|-----------------------------------|--------------|----------------|
| $\overline{V_2} = \overline{T_2}$ | T Temperatur | K |

bei konstantem Volumen:

| . T | | D 1 | D | NT / 2 |
|------------------------------------|----|------------|----|---------|
| $\rho_1 T_1$ | ho | Druck | Рa | N/m^2 |
| $\frac{1}{\rho_2} = \frac{1}{T_2}$ | T | Temperatur | K | |

2.2 Ideale Gase

2.2.1 Ideale Gasgleichung

| | V | Volumen | m^{s} |
|------------------------------------|---|--------------------------|---------------------------|
| $\rho \cdot V = m \cdot R \cdot T$ | m | Masse | kg |
| | R | Spezifische Gaskonstante | J/(kg K) |
| | T | Temperatur | K |
| Universelle Gaskonstante | | | |
| | R | Spezifische Gaskonstante | J/(kg K) |

Druck

| | 10 | Spezinsene Gaskonstante | 0/(mg 11) | |
|-------------------|-------|--------------------------|-----------|---------------------|
| $R_m = R \cdot M$ | R_m | Universelle Gaskonstante | J/(molK) | 8,3144598 J/(mol K) |
| | M | Molare Masse | g mol | |

Pa

${\bf 2.2.2} \quad {\bf Isotherme~Zustast and s\"{a}nderung}$

| $W = -m \cdot R \cdot T \cdot \ln \frac{V_2}{V_1}$ | $W \\ m$ | Arbeit Masse | J kg |
|--|----------|-----------------|----------|
| $W = -m \cdot R \cdot T \cdot \ln \frac{V_2}{V_1}$ | R | - | J/(kg K) |
| $g = \frac{F_G}{m}$ | I | Temperatur | 1 |

2.3 1. Hauptsatz

2.3.1 Wärmelehre

| $\Delta H + \Delta E + \Delta E - \Delta O + \Delta W$ | 1 | | | |
|--|-----------|----------------------------|---------|---------------------|
| $\Delta U + \Delta E_{pot} + \Delta E_{kin} = \Delta Q + \Delta W$ | U | Innere Energie | kg | |
| $m = \frac{F_G}{}$ | E_{pot} | Potentielle Energie | m/s^2 | $9,81 \text{m/s}^2$ |
| g | E_{kin} | Kinetische Energie | N | $\rm kgm/s^2$ |
| $q = \frac{F_G}{}$ | Q | Wärmeenergie/Wärmeleistung | J | , |
| m | | | | |