## Querschnittprüfung Physik o6

## HINWEISE:

- erlaubte Hilfsmittel: Taschenrechner, FoTa, Formelblatt (zwei Seiten A4, handgeschrieben)
- Berechnungen immer mit Herleitung (algebraische Lösung und Ausrechnung mit eingesetzten Werten)
- numerische Resultate korrekt runden
- Ein 30 cm langer Massstab aus Aluminium wurde bei 20 °C kalibriert. Berechnen Sie seine Länge bei einer Temperatur von 35 °C. (3 P)
- 2. Der beheizte Teil eines Bügeleisens besteht aus 1.3 kg Eisen und 270 g Aluminium. Die Heizung hat eine Leistung von 1.3 kW. Wie lange dauert es, bis das Bügeleisen von Zimmertemperatur auf die Betriebstemperatur 210 °C aufgeheizt worden ist? (4 P)
- 3. Ein Schmied taucht ein glühendes Hufeisen (550 °C, 290 g) in einen Kessel mit Wasser der Temperatur 15 °C. Wie viel Wasser ist mindestens erforderlich, damit nicht die ganze Flüssigkeit zu sieden beginnt? (4 P)
- 4. Der Raymax® 1010 mit schwarzer Oberfläche liefert bis zu 1.5 W/cm² Wärmestrahlung bei maximal 540 °C Oberflächentemperatur. Das Strahlungsmaximum befindet sich bei 3.5 bis 4.0 μm. Das Gerät trocknet z.B. Farben oder hält Speisen warm.
  - a) Wie effizient arbeitet das Gerät, d.h. welchen Bruchteil der theoretische erreichbaren Wärmestrahlung gibt es tatsächlich ab? (4 P)
  - b) Passt die Wellenlängenangabe? (4 P)
- 5. Jemand stellt folgende Behauptung auf: "Wer sich nach dem Duschen nicht abreibt, verliert beim Trocknen Energie und nimmt ab." Bei einem Selbstversuch wurden nach dem Duschen 50 g Wasser am Körper gemessen (Lie. 7/06). Fettgewebe hat einen Brennwert von ca. 33 MJ/kg.
  - Wie viel Fett hat man somit nach 300 Duschen verloren? (5 P)
- 6. Der erste Prototyp eines Dieselmotors (1897) wies bei einem Wirkungsgrad von 26 % eine Leistung von rund 15 kW auf. Die Verbrennungstemperatur von Dieselkraftstoff liegt bei 2'000 °C, die Abgase weisen unter Volllast eine Temperatur von etwa 500 °C auf.
  - a) Wie viel Energie muss dem Motor pro Minute in Form von Wärme zugeführt werden? (3 P)
  - b) Wie gross wäre die Leistung einer idealen Wärmekraftmaschine bei den gegebenen Temperaturen und bei gleichem Kraftstoffverbrauch? (4 P)
- 7. In einem Dampfkochtopf siedet Wasser bei ca. 120 °C.
  - a) Wie gross ist der Überdruck im Dampfkochtopf? Geben Sie das Ergebnis in der Einheit bar an. (3 P)
  - b) Wie viel Wasser muss mindestens in einen Dampfkochtopf mit Inhalt 4.5 l gegeben werden, damit der Dampf bei 120 °C gesättigt ist? Was geschieht, wenn es mehr ist? (4 P)
- 8. In einem Kernspintomographen wird zum Kühlen flüssiges Helium eingesetzt. Berechnen Sie die mittlere Geschwindigkeit der beim Verdampfen austretenden Heliumatome. (6 P)
- 9. Eine Faustregel in der Feuerwehr besagt, dass aus einem Liter Löschwasser 1.7 m³ Dampf werden. Berechnen Sie, zu welchem Wert für die Dampftemperatur diese Angaben führen. Ist dieser Wert realistisch? Geben Sie eine Begründung für Ihre Antwort. (6 P)

Total (50 P)

## Quarschuff prufung Physik 06

1. 
$$\ell = \ell_0 \cdot (1 + \alpha \cdot \Delta T)^{(1)} = 30 \text{ cm} \cdot (1 + 23, 8 \cdot 10^{-6} \text{ k}^{-1} \cdot 15 \text{ k})$$
  
=  $30, 01 \text{ cm}^{(4)}$ 

2. 
$$Q' = (C_{Fe} \cdot M_{Fe} + C_{Ae} \cdot M_{Ae}) \cdot \Delta \theta^{(4)} = P. \Delta t^{(4)}$$

$$= \Delta t = \frac{(C_{Fe} \cdot M_{Fe} + C_{Ae} \cdot M_{Ae}) \cdot \Delta \theta}{P}$$

$$= \frac{(450) / (y \cdot k) \cdot 1/3 \cdot y + 896 \cdot y \cdot (y \cdot k) \cdot 0/27 \cdot y \cdot 190 \cdot k}{1/3 \cdot 10^3 \cdot N} = \frac{1205}{1}$$

3. 
$$C_{Fe} \cdot M_{Fe} \cdot (\vartheta_{Fe} - \vartheta_{M}) = C_{N} \cdot M_{N} \cdot (\vartheta_{M} - \vartheta_{W})^{(1)}$$

$$= M_{N} = M_{Fe} \cdot \frac{C_{Fe}}{C_{N}} \cdot \frac{\vartheta_{Fe} - \vartheta_{M}}{\vartheta_{M} - \vartheta_{W}}^{(1)} = 0,29 \, \text{Mg} \cdot \frac{450}{4!(82)} \cdot \frac{550 - 400}{100 - 15}^{(1)}$$

$$= \frac{170 \, g^{(1)}}{2}$$

4. a) 
$$J_{\text{max}} = \sigma \cdot T^{4} \stackrel{(1)}{=} \frac{J_{15} N_{\text{m2}} \cdot 10^{4}}{J_{\text{max}}} = \frac{1.5 N_{\text{m2}} \cdot 10^{4}}{5.67 \cdot 10^{-6} N_{\text{m2}} \cdot 243)^{4} k^{4}} = \frac{61\%}{(1)} \stackrel{(1)}{=} \frac{61\%}{(1)}$$

B) 
$$\lambda_{\text{max}} \cdot T = \frac{b^{(1)}}{b}$$
 $\lambda_{\text{max}} \cdot T = \frac{b^{(1)}}{b} = \frac{2,96 \cdot 10^{-3} \text{ k} \cdot \text{m}^{(4)}}{(940 + 273) \text{ k}} = \frac{3,6 \text{ } \mu \text{m}^{(4)}}{(940 + 273) \text{ k}}$ 
 $\lambda_{\text{max}} \cdot T = \frac{b^{(1)}}{T} = \frac{2,96 \cdot 10^{-3} \text{ k} \cdot \text{m}^{(4)}}{(940 + 273) \text{ k}} = \frac{3,6 \text{ } \mu \text{m}^{(4)}}{(940 + 273) \text{ k}}$ 

5. Verdunshing swame: 
$$Qv = Lv \cdot mw^{(1)}$$
 $Verbrunungswame: QH = H_E^* m_F^{(1)}$ 
 $Qv = QH \implies m_F = mv \cdot \frac{Lv}{H_F} = \frac{300.50g}{300.50g} \cdot \frac{2.25c \cdot 10^6 J \cdot m_F^{(1)}}{33.10^6 J \cdot m_F^{(1)}}$ 
 $= \frac{1.0 m_F^{(1)}}{100.50g}$ 

6. a) 
$$\gamma = \frac{W}{Q^2}$$
  $\Rightarrow Q^2 = \frac{W'''}{\gamma} = \frac{P. \Delta t}{\gamma}$   
=  $\frac{45 \cdot 10^3 W \cdot 605''' = 3.5 MJ'''}{0.26}$ 

6) 
$$p_{id} = 1 - \frac{T_2}{T_1}$$

$$\frac{P_{id}}{P} = \frac{p_{id}}{q} = \frac{P \cdot \frac{q_{id}}{q}}{\frac{q_{id}}{q}} = \frac{P \cdot \frac{q_{id}}{q}}{\frac{q_{id}}{q}} = \frac{P \cdot \frac{1 - T_2/T_0}{q}}{\frac{q_{id}}{q}} = \frac{15 \text{ kW} \cdot \frac{1 - 793/2273^{(a)}}{0,26}}{0,26} = 38 \text{ kW}^{(i)}$$

7. a) 
$$p_s = 198,53 \text{ kPa}^{(1)} = 210 \text{ bar}^{(1)}$$
  $\Rightarrow \Delta p = 110 \text{ bar}^{(1)}$ 

85 = 1,122 kg/m<sup>3</sup> (1)

MN 
$$\geq$$
 85. V (1) = 1,122 kg/m<sup>3</sup>. 4,5. 10<sup>-3</sup> m<sup>3</sup> = 5,0 g (1)

well Warry: Hoekistry van Flimipheit und 895 (dynamiodus

glerchpewids) (1)

8. 
$$\overline{E}_{min} = \frac{3}{2} k.T = \frac{1}{2} m. \overline{U}^{2}$$
 =  $\sqrt{\frac{3 \cdot 1/38 \cdot 10^{-23} \text{ J/k} \cdot (-268, 94 + 273.15) \text{ K}^{(2)}}{4 \cdot 1/67 \cdot 10^{-27} \text{ Ly}}}$  =  $\frac{160 \text{ m/s}^{(1)}}{10^{-27} \text{ Ly}}$ 

$$T = \frac{p \cdot V}{u \cdot R} = \frac{M \cdot p \cdot V}{m \cdot R} = \frac{0.018 \text{ kg/msc} \cdot 10^5 \text{ pg} \cdot 1.7 \text{ m}^3 \text{ (1)}}{1 \text{ kg} \cdot 8.3 \text{ (145)}}$$

$$= \frac{368 \text{ K}'' = 95^{\circ}\text{C}'' \text{ (1)}}{1 \text{ kg} \cdot 8.3 \text{ (1)}}$$

ca. 100°C (Siedesempreatur van Warn bis Hormaldurde)