

6.2 Vnitřní energie, teplo, změny skupenství látek

- 709.** Po smažení zůstalo ve fritovacím hrnci 1,8 kg oleje o teplotě 140 °C. Kolik tepla se z oleje uvolnilo, než vychladl na pokojovou teplotu 20 °C?
[Id: 1249a; Obtížnost: 2]
- 710.** Jaké množství tepla je třeba na ohřátí 0,1 l glycerolu o 12 °C?
[Id: 1250a; Obtížnost: 2]
- 711.** Horské jezírko má plochu 100 m² a průměrnou hloubku 1 m. Přes den v něm slunce zahřeje vodu na 16 °C, v noci voda vychladne na 9 °C. Kolik tepla voda v noci uvolní?
[Id: 1252a; Obtížnost: 3]
- 712.** Elektrický bojler má objem 120 l. Kolik tepla spotřebujeme na ohřátí vody z 20 °C na 85 °C? Vyjádřete toto teplo v kilowatthodinách (kWh).
[Id: 1253a; Obtížnost: 4]
- 713.** Jaký příkon musí mít topné těleso bojleru, ve kterém se 120 l vody ohřeje z 20 °C na 85 °C za 6 hodin? Předpokládáme, že účinnost topného tělesa je 90%.
[Id: 1254a; Obtížnost: 5]
- 714.** Do jaké výšky byste mohli zvednout vodu o hmotnosti 100 kg, kdybyste na to vynaložili stejnou energii jako na její ohřátí o 10 °C?
[Id: 1255a; Obtížnost: 4]
- 715.** Jak velkou energii slunečního záření pohltí voda o objemu 1 m³, zvýší-li se její teplota z 10 °C na 20 °C.
[Id: 1289a; Obtížnost: 3]
- 716.** Jaké teplo přijme led o hmotnosti 1 kg, zvýší-li se jeho teplota z -10 °C na 0 °C?
[Id: 1294a; Obtížnost: 2]
- 717.** V nádobě je voda o objemu 250 ml. Jaké teplo přijme tato voda, zvýší-li se její teplota o 60 °C?
[Id: 1295a; Obtížnost: 3]
-
- 709.** 432 kJ; **710.** 3,7 kJ; **711.** 3 GJ; **712.** 9,2 kWh; **713.** 1,7 kW; **714.** 4,2 km; **715.** 42 MJ; **716.** 21 kJ; **717.** 63 kJ

- 718.** Jaké množství tepla se uvolní při vychladnutí 1 dm³ hliníku z 30 °C na 20 °C?
[Id: 1251a; Obtížnost: 3]
- 719.** Jaké teplo přijme voda, která vyplňuje bazén krytý plováky o délce 100 m, šířce 6 m a hloubce 2 m, zvýší-li se teplota vody v bazénu z 10 °C na 25 °C?
[Id: 1297a; Obtížnost: 3]
- 720.** Vodu o objemu 1 litr nalijeme do železného hrnce o hmotnosti 500 g. Jaké teplo přijme hrnce s vodou, zvýší-li se jejich teplota z 15 °C na 100 °C?
[Id: 1298a; Obtížnost: 4]
- 721.** V nádobě je 5,0 kg vody teploty 80 °C. Jak velké teplo odevzdá voda svému okolí, ochladí-li se na 20 °C?
[Id: 1300a; Obtížnost: 2]
- 722.** Radiátorem ústředního topení prošlo za hodinu 180 l vody, která se ochladila o 32 °C. Určete teplo, které odevzdala.
[Id: 1301a; Obtížnost: 3]
- 723.** Určete hmotnost vody, která při ochlazení z 63 °C na 37 °C odevzdala 600 kJ tepla.
[Id: 1302a; Obtížnost: 2]
- 724.** Měděný odlietek hmotnosti 15 kg odevzdal do okolí při svém ochlazení 1 380 kJ tepla. O kolik °C se ochladil?
[Id: 1303a; Obtížnost: 2]
- 725.** Určete teplo, které odevzdá těleso ze železa o hmotnosti 20 kg a teplotě 620 °C, sníží-li se jeho teplota na 20 °C.
[Id: 1304a; Obtížnost: 2]
- 726.** Hliníkové těleso o hmotnosti 1,0 kg a teplotě 10 °C bylo vloženo do kalorimetru, v němž byla voda o hmotnosti 0,5 kg a teplotě 70 °C. Po vyrovnání teplot byla naměřena teplota 52 °C (tepelné ztráty zanedbáváme). Z naměřených hodnot určete měrnou tepelnou kapacitu hliníku. Měrná tepelná kapacita vody je 4,2 kJ/kg°C.
[Id: 1305a; Obtížnost: 4]
- 727.** Na jakou teplotu se ohřeje voda o hmotnosti 0,4 kg a počáteční teplotě 20 °C, dodáme-li jí 30 kJ tepla?
[Id: 1306a; Obtížnost: 2]
-
- 718.** 24,3 kJ; **719.** 75,6 GJ; **720.** 0,38 MJ; **721.** 1,3 MJ; **722.** 24,2 MJ; **723.** 5,5 kg; **724.** 240 °C; **725.** 5,5 MJ; **726.** 0,9 kJ/kg°C; **727.** 38 °C

- 728.** Do vody objemu 350 l a teplotě 80 °C nalijeme vodu o objemu 120 l a o teplotě 18 °C. Jaká je výsledná teplota vody?
[Id: 1307a; Obtížnost: 4]
- 729.** V jedné nádobě je voda o hmotnosti 200 g a teplotě 20 °C, ve druhé nádobě je voda o stejné hmotnosti 200 g a o teplotě 80 °C. Chladnější vodu nalijeme do teplejší a dobře promícháme. Jaká je výsledná teplota vody?
[Id: 1308a; Obtížnost: 3]
- 730.** Bylo smícháno 8 l vody o teplotě 60 °C s 10 l vody 81 °C teplé. Kolik litrů vody 10 °C teplé bylo třeba přidat, abychom dostali směs 40 °C teplou?
[Id: 1309a; Obtížnost: 5]
- 731.** Do vody o hmotnosti 800 g a teplotě 12 °C byla ponořena platinová koule o hmotnosti 150 g, která byla předtím zahřata v elektrické peci. Určete teplotu v peci, stoupne-li teplota vody na 19 °C.
[Id: 1310a; Obtížnost: 4]
- 732.** V nádrži je voda o objemu 300 l a teplotě 10 °C. Přidáváme vodu o teplotě 90 °C, až teplota vody v nádrži dosáhne 35 °C. Kolik litrů teplejší vody přidáme do nádrže?
[Id: 1318a; Obtížnost: 4]
- 733.** Jak velký objem má voda, která vznikne, roztaje-li led o objemu 1 dm³?
[Id: 1366a; Obtížnost: 2]
- 734.** Jak velký objem má voda, která vznikne, roztaje-li led o hmotnosti 1 kg?
[Id: 1367a; Obtížnost: 2]
- 735.** Voda o hmotnosti 1 000 kg má objem 1 m³. Jaký objem má led, který vznikne zmrazením této vody, je-li hustota ledu 920 kg/m³?
[Id: 1368a; Obtížnost: 2]
- 736.** Led o hmotnosti 2,0 kg a počáteční teplotě -20 °C se přeměnil za normálního tlaku na vodu teploty 0 °C. Určete teplo, které soustava přijala od svého okolí během celého děje.
[Id: 1371a; Obtížnost: 4]
- 737.** Určete teplo, které musíme dodat 2,5 kg železa zahřátého na teplotu tání, aby roztálo.
[Id: 1372a; Obtížnost: 2]

728. 64 °C; **729.** 50 °C; **730.** 19 litrů; **731.** 1 200 °C; **732.** 136 litrů;
733. 0,9 dm³; **734.** 1 dm³; **735.** 1,1 m³; **736.** 0,75 MJ; **737.** 700 kJ

- 738.** Těleso ze železa o hmotnosti 1 kg bylo ponořeno do vroucí vody a ohřálo se na teplotu 100 °C. Potom bylo vloženo do nádoby většího objemu naplněné ledovou drtí o teplotě 0 °C a ochlazeno na tuto teplotu. Určete hmotnost ledu, který přitom roztaje. Předpokládáme, že tepelná výměna nastala jen mezi tělesem a ledem.
[Id: 1373a; Obtížnost: 4]
- 739.** Do vody o hmotnosti 3,0 kg a teplotě 40 °C byl vložen led o hmotnosti 2,0 kg a teplotě 0 °C. Určete hmotnost ledu, který roztaje. Předpokládáme, že tepelná výměna nastala jen mezi vodou a ledem.
[Id: 1375a; Obtížnost: 4]
- 740.** Kus ledu o hmotnosti 3,0 kg a teplotě -10 °C se má přeměnit na vodu o teplotě 20 °C. Jaké teplo přijme přitom led, a následně vzniklá voda od svého okolí?
[Id: 1376a; Obtížnost: 5]
- 741.** K ochlazení nápojů se použilo ledu o hmotnosti 1 kg a teplotě 0 °C. Jak velké teplo odevzdaly chlazené nápoje ledu, jestliže všechn led roztál ve vodu o teplotě 0 °C?
[Id: 1377a; Obtížnost: 2]
- 742.** Jaké teplo přijme ocelový předmět o hmotnosti 150 kg a teplotě tání 1 350 °C, jestliže roztaje a teplota taveniny se nezmění?
[Id: 1378a; Obtížnost: 2]
- 743.** Jak velké teplo dodá svému okolí voda o teplotě 0 °C a hmotnosti 125 g, která zmrazne na led o teplotě 0 °C?
[Id: 1379a; Obtížnost: 2]
- 744.** V chladničce se vyrobí za 2 hodiny led o hmotnosti 5,0 kg a teplotě 0 °C z vody o počáteční teplotě 5 °C. Jak velké teplo bylo odebráno vodě chladičím zařízením?
[Id: 1380a; Obtížnost: 3]
- 745.** Určete hmotnost ledu počáteční teploty 0 °C, který může roztát ve vodě o hmotnosti 4,0 kg a o počáteční teplotě 55 °C.
[Id: 1381a; Obtížnost: 3]
- 746.** Ve vodě o hmotnosti 1,0 kg má roztát led o hmotnosti 250 g a počáteční teplotě 0 °C. Jaká je nejvyšší možná počáteční teplota vody?
[Id: 1382a; Obtížnost: 4]

738. 135 g; **739.** 1,5 kg; **740.** 1,32 MJ; **741.** 334 kJ; **742.** 39 MJ; **743.** 42 kJ;
744. 1,8 MJ; **745.** 2,8 kg; **746.** 20 °C

747.

[Id: 1383a; Obtížnost: 5]

Voda o hmotnosti 450 g a počáteční teplotě 70 °C se mísí s ledem o hmotnosti 50 g a teplotě 0 °C. Po roztání ledu se teplota vody ustálila na 55 °C. Určete měrné skupenské teplo tání ledu. Měrná tepelná kapacita vody je 4,2 kJ/kg°C.

748.

[Id: 1388a; Obtížnost: 2]

Za jeden den se při teplém počasí odpaří z lidského těla voda o hmotnosti až 2 kg. Voda o hmotnosti 1 kg se za určité teploty přemění v páru téže teploty, přijme-li ze svého okolí přibližně teplo 2 300 kJ. Jak velké teplo odevzdá tělo na odpaření potu za jeden den?

749.

[Id: 1389a; Obtížnost: 3]

Mokré prádlo má hmotnost 40 kg, z toho 10% je hmotnost vody. Jak velké teplo přijala voda při vypaření, jestliže na odpaření vody o hmotnosti 1 kg se za dané teploty potřebuje přibližně teplo 2 300 kJ?

750.

[Id: 1390a; Obtížnost: 2]

Jak velké teplo je třeba dodat vodě o hmotnosti 5,0 kg a teplotě 100 °C, aby se přeměnila v páru stejné teploty?

751.

[Id: 1391a; Obtížnost: 4]

Voda o hmotnosti 2,0 kg a teplotě 80 °C se ohřeje na teplotu 100 °C a přemění se na páru téže teploty. Určete teplo, které soustava přijala od svého okolí během celého děje.

752.

[Id: 1397a; Obtížnost: 2]

Jaké teplo odevzdá svému okolí sytá vodní pára o hmotnosti 10 kg a teplotě 100 °C při zkvalnění na vodu téže teploty?

753.

[Id: 1409a; Obtížnost: 2]

Jakou hmotnost vody je třeba odpařit v místnosti o objemu 30 m³ při teplotě 20 °C, je-li absolutní vlhkost ovzduší 0,015 kg/m³, abychom získali prostor právě nasycený vodními párami? Při této teplotě je vzduch nasycen, obsahuje-li 0,0175 kg vodních par v 1 m³.

754.

[Id: 1399a; Obtížnost: 5]

Led o hmotnosti 3 kg a počáteční teplotě -5 °C roztaje na vodu o teplotě 0 °C. Voda vzniklá z ledu se dále zahřeje na teplotu 100 °C a při této teplotě se vypaří při normálním tlaku 100 kPa na páru o teplotě 100 °C. Určete, celkové teplo, které soustava přijala ve všech třech dějích.

747. 336 kJ/kg; 748. 4,6 MJ; 749. 9,2 MJ; 750. 11,5 MJ; 751. 4,7 MJ;

752. 22,6 MJ; 753. 75 g; 754. 9,1 MJ

755.

[Id: 1400a; Obtížnost: 4]

V tepelně izolované nádobě je led o hmotnosti 1 kg a teplotě 0 °C. Do nádoby přidáme vodu o teplotě 100 °C tak, že led roztaje a výsledná teplota vody v nádobě je 0 °C. Určete hmotnost přidané vody.

756.

[Id: 1398a; Obtížnost: 3]

Jaké teplo přijme voda o hmotnosti 5 kg a teplotě 0 °C, je-li přivedena do varu a přemění se v sytou páru o teplotě 100 °C při normálním tlaku 100 kPa?

757.

[Id: 1401a; Obtížnost: 4]

V tepelně izolované nádobě je led o hmotnosti 2 kg a teplotě 0 °C. Do nádoby přivádíme sytou vodní páru o teplotě 100 °C tak, že led roztaje a výsledná teplota vody je 0 °C. Určete hmotnost přivedené vodní páry.

758.

[Id: 1402a; Obtížnost: 3]

V tělese parního ústředního topení zkapalní za hodinu sytá pára o hmotnosti 2 kg a počáteční teplotě 100 °C na vodu, jejíž teplota se sníží na 70 °C. Jaké celkové teplo odevzdá soustava vytápěné místnosti?

759.

[Id: 1404a; Obtížnost: 3]

Jaké množství tepla dodá vodní pára o hmotnosti 1,5 kg a teplotě 100 °C svému okolí, jestliže zkapalní a vzniklá voda se ochladí na 0 °C?

760.

[Id: 1405a; Obtížnost: 4]

Vodní pára o teplotě 100 °C zkapalní ve vodě o hmotnosti 1,0 kg a počáteční teplotě 16 °C. Jak velkou hmotnost má vodní pára, jestliže teplota vody stoupne na 80 °C?

761.

[Id: 1406a; Obtížnost: 5]

Ve vodě o hmotnosti 800 g a počáteční teplotě 10 °C zkapalní vodní pára o hmotnosti 20 g a o počáteční teplotě 100 °C. Určete výslednou teplotu vody.

762.

[Id: 1407a; Obtížnost: 5]

Led o hmotnosti 1,5 kg a počáteční teplotě -10 °C se má přeměnit ve vodní páru o teplotě 100 °C. Určete teplo, které je třeba dodat.

763.

[Id: 1410a; Obtížnost: 5]

Do vody o hmotnosti 6,0 kg a počáteční teplotě 60 °C byly vhozeny kousky ledu o celkové hmotnosti 2,0 kg a počáteční teplotě 0 °C. Určete teplotu vody po roztání ledu.

755. 0,8 kg; 756. 13,4 MJ; 757. 0,25 kg; 758. 4,77 MJ; 759. 4,02 MJ;

760. 115 g; 761. 25 °C; 762. 4,55 MJ; 763. 25 °C

- 764.** [Id: 1408a; Obtížnost: 2]
Při kolika stupních bude vařit voda na Mont Everestu (8 847 m), když na každých 1 000 m výšky klesne teplota varu vody asi o 3 °C?
- 765.** [Id: 1412a; Obtížnost: 5]
Pára o hmotnosti 3 kg a teplotě 100 °C zkondenzovala na vodu a ta se při postupném ochlazení změnila až na led o teplotě -10 °C. Jaké teplo se přitom uvolnilo?
- 766.** [Id: 1439a; Obtížnost: 2]
V laboratoři bylo měřením zjištěno, že dokonalým spálením uhlí o hmotnosti 100 g se odevzdá do okolí teplo 2 500 kJ. Jaké teplo se odevzdá do okolí dokonalým spálením uhlí stejného druhu o hmotnosti 1 t?
- 767.** [Id: 1440a; Obtížnost: 2]
Výhřevnost suchého dřeva je 15 000 kJ/kg. Určete hmotnost suchého dřeva tohoto druhu, jehož dokonalým spálením se odevzdá do okolí teplo 150 MJ.
- 768.** [Id: 1441a; Obtížnost: 3]
Automobil spotřebuje na dráze délky 120 km benzín o hmotnosti 6,9 kg. Určete spotřebu paliva motoru automobilu na 100 km. Hustota benzínu je 750 kg/m³.
- 769.** [Id: 1446a; Obtížnost: 4]
Automobil jel rovnoměrným pohybem rychlostí 75 km/h po dráze 220 km. Motor spotřeboval benzín o hmotnosti 13,8 kg. Určete účinnost motoru, je-li výkon motoru 13 kW a výhřevnost benzínu 42 700 kJ/kg.
- 770.** [Id: 1201a; Obtížnost: 1]
Jak nazýváme energii, která je skryta v tělese jako pohybová a polohová energie jeho molekul?
- 771.** [Id: 1207a; Obtížnost: 1]
Každé těleso se skládá z částic (molekul, atomů,...), které jsou v neustálém neuspořádaném pohybu (Brownův pohyb). Tento pohyb ustává, má-li těleso nejnižší teplotu, jaká je vůbec možná. Jak tuto teplotu nazýváme a jaká je její hodnota?
- 772.** [Id: 1229a; Obtížnost: 1]
Jak se nazývá vnitřní energie, když přechází z teplejšího tělesa na chladnější?

764. při 73,5 °C; **765.** 9,1 MN; **766.** 25 000 MJ; **767.** 10 kg; **768.** 7,5 litrů na 100 km; **769.** 23%; **770.** vnitřní energie; **771.** absolutní nula, -273,15 °C; **772.** teplo (tepelná energie)

- 773.** [Id: 1290a; Obtížnost: 3]
Měřením bylo zjištěno, že část povrchu Země o obsahu 1 m² pohltí při kolmém dopadu slunečního záření energii 1 330 J za 1 sekundu. Jakou energii slunečního záření pohltí část povrchu Země o obsahu 1 km², dopadá-li sluneční záření na tuto plochu kolmo po dobu 1 hodiny?
- 774.** [Id: 1329a; Obtížnost: 1]
Jaký vztah platí mezi teplotou tání a teplotou tuhnutí u krystalických látek?
- 775.** [Id: 1420a; Obtížnost: 1]
Jak nazýváme stroje, které na základě výměny tepla konají práci?
- 776.** [Id: 1424a; Obtížnost: 1]
Jaký tepelný motor se používá k výrobě elektriny v tepelných elektrárnách?
- 777.** [Id: 1428a; Obtížnost: 1]
Jaké tepelné motory jsou dnes nejrozšířenější?
- 778.** [Id: 1429a; Obtížnost: 1]
Pro pohon automobilů se nejčastěji používá čtyřdobý zážehový motor (běžněji čtyřtaktí benzínový motor). Jak už naznačuje jeho jméno, pracuje ve čtyřech dobách. Jak se tyto doby nazývají a jaké je jejich pořadí?
- 779.** [Id: 1237a; Obtížnost: 1]
Určete, ve kterém z následujících příkladů je špatně použit výraz teplo nebo teplota.
a) V místnosti je teplo.
b) Teplota radiátoru je 70 °C.
c) Z radiátoru do místnosti přešlo teplo.
d) Horká polévka má vysokou teplotu.
- 780.** [Id: 1330a; Obtížnost: 2]
Co platí pro teplotu tání a teplotu tuhnutí u beztvarych (amorfních) látek?
a) U amorfních látek teplotu tání a teplotu tuhnutí nezavádíme, protože amorfní látky se vyskytují pouze v kapalném stavu.
b) U amorfních látek teplotu tání a teplotu tuhnutí nezavádíme, protože amorfní látky se vyskytují pouze v pevném stavu.
c) Teplota tuhnutí je vždy větší než teplota tání.
d) Amorfní látky nemají určitou teplotu tání a tuhnutí.

773. 4,8·10⁶ MJ; **774.** teplota tání = teplota tuhnutí; **775.** tepelné motory; **776.** parní turbína; **777.** spalovací motory; **778.** sání, slačování (komprese), výbuch, výfuk; **779.** a); **780.** d)

781.

[Id: 1212a; Obtížnost: 1]

Co je to perpetuum mobile?

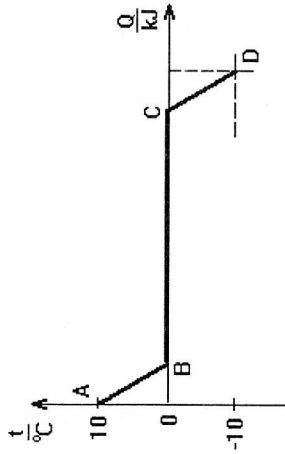
- Stroj, který má nulovou účinnost ($\eta = 0$).
- Stroj, kterému musíme dodávat energii, aby konal práci.
- Zastaralý název pro parní stroj.
- Stroj, kterému nemusíme dodávat energii, a přece neustále koná práci.

782.

[Id: 1403a; Obtížnost: 3]

Na obrázku je graf závislosti teploty soustavy na teple odevzdaném soustavou voda - led. Ve všech dějích soustava odevzdávala teplo rovnoměrně. Určete, která z následujících možností popisuje správně všechny tři děje.

- AB - ohřátí vody z $0\text{ }^{\circ}\text{C}$ na $10\text{ }^{\circ}\text{C}$; BC - přeměna vody na led o teplotě $0\text{ }^{\circ}\text{C}$; CD - ohřátí ledu z $-10\text{ }^{\circ}\text{C}$ na $0\text{ }^{\circ}\text{C}$.
- AB - ochlazení vody z $10\text{ }^{\circ}\text{C}$ na $0\text{ }^{\circ}\text{C}$; BC - přeměna vody na led o teplotě $0\text{ }^{\circ}\text{C}$; CD - ohřátí ledu z $-10\text{ }^{\circ}\text{C}$ na $0\text{ }^{\circ}\text{C}$.
- AB - ochlazení vody z $10\text{ }^{\circ}\text{C}$ na $0\text{ }^{\circ}\text{C}$; BC - přeměna vody na led o teplotě $0\text{ }^{\circ}\text{C}$; CD - ochlazení ledu z $0\text{ }^{\circ}\text{C}$ na $-10\text{ }^{\circ}\text{C}$.
- AB - ohřátí vody z $0\text{ }^{\circ}\text{C}$ na $10\text{ }^{\circ}\text{C}$; BC - přeměna vody na led o teplotě $0\text{ }^{\circ}\text{C}$; CD - ochlazení ledu z $0\text{ }^{\circ}\text{C}$ na $-10\text{ }^{\circ}\text{C}$.



781. d); 782. c)

6.3 Elektrická práce, elektrický výkon, výroba elektrické energie

783.

[Id: 1651a; Obtížnost: 2]

Reostat o odporu $5\text{ k}\Omega$ je určen pro maximální příkon $0,5\text{ W}$. Na jaké největší napětí se může připojit, nemá-li být poškozen?

784.

[Id: 1652a; Obtížnost: 2]

Odpor žárovky při příkonu 40 W je $10\ \Omega$. Jaký proud jí prochází?

785.

[Id: 1653a; Obtížnost: 2]

Vypočítejte odpor topné spirály elektrického vařiče, na kterém je údaj $220\text{ V} / 1\ 200\text{ W}$.

786.

[Id: 1654a; Obtížnost: 3]

Na ponorném vařiči je údaj $220\text{ V} / 600\text{ W}$. Jaký je jeho příkon, připojíme-li jej ke zdroji napětí 120 V ? Předpokládáme, že se odpor spirály vařiče nezmění s rostoucí teplotou.

787.

[Id: 1656a; Obtížnost: 4]

Účinnost elektromotoru je 90% , jeho užitečný výkon 675 W . Určete, jaký proud prochází vinutím elektromotoru, je-li připojen ke zdroji napětí 380 V .

788.

[Id: 1658a; Obtížnost: 3]

Elektrickým vařičem při napětí 220 V prochází proud 2 A . Jaký příkon bude mít, připojíme-li ho k napětí 110 V ?

789.

[Id: 1659a; Obtížnost: 2]

Určete příkon 12 V automobilové žárovky, kterou prochází proud 3 A .

790.

[Id: 1660a; Obtížnost: 2]

Jaký proud prochází elektrickou pecí s příkonem 5 kW při napětí 220 V ?

791.

[Id: 1661a; Obtížnost: 2]

Určete odpor žárovky, jejíž příkon při napětí zdroje 220 V je 15 W .

792.

[Id: 1664a; Obtížnost: 2]

Elektromotor má výkon 6 kW a účinnost 85% . Jaký je jeho příkon?

783. 50 V ; 784. 2 A ; 785. $40\ \Omega$; 786. 180 W ; 787. 2 A ; 788. 110 W ;789. 36 W ; 790. $22,7\text{ A}$; 791. $3,2\text{ k}\Omega$; 792. $7,06\text{ kW}$