

Zad 1

Ciepło właściwe wody  $c_w=4200\frac{J}{kg\cdot K}$ . Ile energii należy dostarczyć aby 3 kg wody ogrzać od  $20^{\circ}C$  do  $30^{\circ}C$ ?

Zad 2

Ciepło właściwe wody  $c_w=4200\frac{J}{kg\cdot K}$ . Ile ciepła należy dostarczyć 200g wody, aby ogrzać ją od  $10^{\circ}C$  do  $15^{\circ}C$ ?

Zad 3

W pojemniku znajdują się 2 litry wody o temperaturze  $70^{\circ}C$ . Ile energii odda woda stygnąc do temperatury  $20^{\circ}C$ ?

Ciepło właściwe wody  $c_w=4200\frac{J}{kg\cdot K}$ . Straty energii pomijamy.

Zad 4

Do szklanki wiano 250g wrzątku. Ile energii odda woda stygnąc do temperatury pokojowej ( $20^{\circ}C$ ). Ciepło właściwe wody  $c_w=4200\frac{J}{kg\cdot K}$ .

Zad 5

Jaką energię pobierze pewna substancja o cieple właściwym  $c_w=100\frac{J}{kg\cdot K}$  oraz masie 3 kg ogrzewając się o  $70^{\circ}C$ ?

Zad 6

Jaką masę ma ciało o cieple właściwym  $c_w=4190\frac{J}{kg\cdot K}$ , ogrzewając się o  $80^{\circ}C$ , jeżeli pobiera ono energię cieplną równą 335 200 J?

Zad 7

Jaki jest wzrost temperatury ciała jeżeli dostarczone mu energię cieplną równą 24 000 J, przy cieple właściwym  $c_w=2400\frac{J}{kg\cdot K}$  oraz masie 2 kg?

Zad 8

Jakie jest ciepło właściwe substancji z której wykonano kulę o masie 30 kg. Kula ogrzewając się o  $6^{\circ}C$  pobiera energię 189000 J.

Zad 9

Jaka powinna być masa lodu jeżeli ogrzewając się od  $-15^{\circ}C$  do  $0^{\circ}C$  pobiera energię 15 750 J? Ciepło właściwe lodu  $c_w=2100\frac{J}{kg\cdot K}$ .

Zad 10

Para wodna stygnąc od  $120^{\circ}C$  do  $100^{\circ}C$  oddaje energię równą 200 kJ. Jaka jest masa początkowa pary wodnej jeżeli ciepło właściwe pary wodnej wynosi  $c_w=2000\frac{J}{kg\cdot K}$ .