

Ciepło właściwe

kl. 7

klasa 7

podstawa: fizyka kl. 7: zjawiska cieplne, ciepło właściwe, zmiany stanu skupienia

POLECENIE**Oblicz ciepło, przyrost temperatury albo masę.** $Q = m \cdot c \cdot \Delta T$. Wartości c są w ściągłe na stronie startowej i na karcie 1.woda, $m = 2 \text{ kg}$, $\Delta T = 10 \text{ }^\circ\text{C}$. $Q =$ woda, $m = 0,5 \text{ kg}$, $\Delta T = 20 \text{ }^\circ\text{C}$. $Q =$ aluminium, $m = 1 \text{ kg}$, $\Delta T = 50 \text{ }^\circ\text{C}$. $Q =$ żelazo, $m = 2 \text{ kg}$, $\Delta T = 100 \text{ }^\circ\text{C}$. $Q =$ ołów, $m = 0,1 \text{ kg}$, $\Delta T = 30 \text{ }^\circ\text{C}$. $Q =$ lód, $m = 1 \text{ kg}$, $\Delta T = 4 \text{ }^\circ\text{C}$. $Q =$ Woda 1 kg pobrała 21 000 J. $\Delta T =$ Aluminium pobrało 9000 J, $\Delta T = 10 \text{ }^\circ\text{C}$. $m =$ **1 Miejsce na obliczenia**