

Nome: _____

Data: _____

Calore e variazione di temperatura

Fisica · Classe seconda · liceo scientifico

A · Leggi e ragiona

Nel modello $Q = C \times dT$, C è la capacità termica del corpo in $J/^{\circ}C$; dT è l'aumento in $^{\circ}C$. Q è energia trasferita in joule. Non ci sono passaggi di stato; si trascurano dispersioni.

Dati simulati A: $C = 120 J/^{\circ}C$; il corpo riceve 600 J e parte da $18^{\circ}C$. Trova l'aumento dividendo Q per C . Poi aggiungilo alla temperatura iniziale per ottenere la temperatura finale, senza cambiare le unità.

1. Calcola l'aumento di temperatura del corpo A, con l'unità.

2. Calcola la temperatura finale di A mostrando il passaggio.

B · Applica e controlla

Dati simulati B: $C = 240 J/^{\circ}C$; il corpo riceve 600 J e parte da $18^{\circ}C$. Elena dice: «Stessa energia, stessa temperatura finale di A». Confronta i due corpi nel modello senza dispersioni.

3. Calcola aumento e temperatura finale del corpo B.

4. Correggi la frase di Elena spiegando il ruolo di C .

☐ Ho riletto.☐ Ho controllato.