

Draw a line to connect each pair of boxes

Simbolul pentru masă	Dispozitiv care izolează termic
Formula căldurii specifice	Parte a fizicii care studiază transferul căldurii și coeficienții calorici
Unitatea de măsură pentru m =	$Q_{\text{primit}} =  Q_{\text{cedat}} $
Unitatea de măsură pentru $\Delta t$ =	$c = Q/m \cdot \Delta t$
Unitatea de măsură pentru c =	$C = Q : \Delta t$
Unitatea de măsură pentru calorie =	$\Delta t = t_{\text{final}} - t_{\text{inițial}}$
Simbolul pentru căldura specifică	$C = m \cdot c$
Calorimetrul	Litera "Q"
Unitatea de măsură pentru Q =	Litera "C"
Ecuția calorimetrică	Litera "m"
Formula variației temperaturii	Litera "c"
Relația dintre C și c	$\Delta t$
Simbolul pentru căldură	$[...]_{SI} = J/K$
Simbolul pentru variația de temperatură	$[...]_{SI} = J/kgK$
Calorimetria	$[...]_{SI} = kg$
Unitatea de măsură pentru C =	$[...]_{SI} = K$
Formula capacității calorice	$1 \text{ cal} = 4,186 \text{ J}$
Simbolul pentru capacitate calorică	$[...]_{SI} = J$