

229

$Q = mc\Delta T$  より、 (熱容量の式)

$$m = 1.0 \times 10^2 g, \quad c = 0.11 \text{ cal}/(g \cdot K), \quad \Delta T = 200 K$$

を代入して、

$$\begin{aligned} Q &= 1.0 \times 10^2 \cdot 0.11 \cdot 200 \\ &= 2200 \text{ cal} = 2.2 \text{ kcal} \end{aligned}$$