227

 $Q = mc\Delta T$ より、 (熱容量の式) $Q = 5.04 \times 10^3 cal \ , \ m = 4.0 \times 10^2 g \ , \ \Delta T = 60K$ を代入して、 $5.04 \times 10^3 = 4.0 \times 10^2 \cdot c \cdot 60$ $\therefore c = 2.1 \times 10^{-1} cal/(g \cdot K)$