

เทน้ำ	50 cm ³	อุณหภูมิ	80 องศาเซลเซียส	คายพลังงาน
ลงในน้ำ	100 cm ³	อุณหภูมิ	20 องศาเซลเซียส	รับพลังงาน

จงหาอุณหภูมิของน้ำที่ผสมกัน

จากสูตร

$$\begin{aligned}
 (Q_{\text{คาย}}) \quad m_1 \Delta t &= m_2 \Delta t \quad (Q_{\text{รับ}}) \\
 \boxed{} \times (\boxed{} - t) &= \boxed{} \times (t - \boxed{}) \\
 \boxed{} - \boxed{} t &= \boxed{} t - \boxed{} \\
 \boxed{} + \boxed{} &= \boxed{} t + \boxed{} \\
 \boxed{} &= \boxed{} t \\
 t &= \frac{\boxed{}}{\boxed{}} \\
 t &= \boxed{} \text{ องศาเซลเซียส}
 \end{aligned}$$