297

液体A,B,Cの熱容量を w_A,w_B,w_C 、 液体B,Cを混合した液の温度をT、 とする。

熱エネルギー保存の法則より、

$$w_A \cdot (21 - 15) = w_B \cdot (25 - 21)$$

$$6w_A = 4w_B \quad \cdots \boxed{1}$$

$$w_A \cdot (31 - 15) = w_C \cdot (35 - 31)$$

$$16w_A = 4w_C \quad \cdots ②$$

$$w_B \cdot (T - 25) = w_C \cdot (35 - T) \cdots 3$$

式①,②より、

$$\frac{6}{16} = \frac{w_B}{w_C} \qquad (1:2)$$

$$\therefore w_B = 0.375w_C \qquad \cdots \textcircled{4}$$

式④を式③に代入して、

$$0.375w_C \cdot (T - 25) = w_C \cdot (35 - T)$$

$$0.375T - 9.375 = 35 - T$$

$$0.375T - 9.375 = 35 - T$$

$$\therefore T = 32^{\circ}C$$

よって、液体B,Cを混合すると32℃になる。