

Az edény által felvett hő

$$Q_e = 0,38 \cdot 0,25 \cdot 4 \text{ kJ} = 0,38 \text{ kJ},$$

a víz által felvett hő pedig

$$Q_v = 4,2 \cdot 0,5 \cdot 4 \text{ kJ} = 8,4 \text{ kJ}.$$

A kéz  $\frac{Q_e + Q_v}{300 \text{ s}} \approx 30 \text{ W}$  teljesítménnyel melegíti a vizet, a víz  $\frac{Q_v}{300 \text{ s}} = 1,3 \text{ W}$  teljesítménnyel melegíti az edényt.  
(A hőtágulás során végzett térfogati munka a kis térfogatváltás miatt elhanyagolható.)

*Kovács Baldwin* (Fazekas M. Főv. Gyak. Gimn. I. o. t.)