

Az m tömegű $18\text{ }^{\circ}\text{C}$ -os víz által felvett hőmennyiség egyenlő az 500 g $60\text{ }^{\circ}\text{C}$ -os víz által leadott hővel:

$$(35 - 18) m = (60 - 35) \cdot 500\text{ g},$$

$$17m = 12\,500\text{ g},$$

$$m = 12\,500/17\text{ g} \approx 735\text{ g}.$$

Tehát 735 g $18\text{ }^{\circ}\text{C}$ -os vizet öntöttünk a $60\text{ }^{\circ}\text{C}$ -os vízhez, így összesen 1235 g $35\text{ }^{\circ}\text{C}$ -os vizet kaptunk.

Doka Antal (Esztergom, Balassa B. Ált. Isk. 8. o. t.)