

Az a vízmennyiség, amely megfagy, legyen x kg, ekkor a másik rész tömege $(1 - x)$ kg. x kg 60° -os víz 0°C -ra lehűlve lead $60x$ kcal-t, megfagyva pedig $80x$ kcal-t, tehát összesen $60x + 80x = 140x$ kcal hőmennyiséget ad le. Hasonlóképpen, $(1 - x)$ kg 60°C -os víz amíg 100°C -on elpárolog, felvesz

$$40(1 - x) + 540(1 - x) = 580 - 580x$$

kcal-t. A feltétel szerint a két hőmennyiség egyenlő:

$$140x = 580 - 580x,$$

ebből

$$x = 29/36 \text{ kg} \approx 0,806 \text{ kg}.$$

A második rész tömege $7/36 \text{ kg} \approx 0,194 \text{ kg}$.

Virosztek Attila (Szolnok, Verseggy F. Gimn., I. o. t.)