

Az 1 kg 100 °C-os gőz lecsapódásakor 539 kcal hőt, majd 63,5 °C-ra lehűlve 36,5 kcal hőt ad le. A gőz által leadott hő mennyisége tehát összesen 576,5 kcal. Ez a hő egyenlő a 10 kg víz által felvett hővel. A 10 kg  $t$  °C hőmérsékletű víz 63,5 °C-ra melegedve

$$10 \cdot (63,5 - t) \text{ kcal}$$

hőt vesz fel. Ily módon  $t$ -re a következő egyenletet kapjuk:

$$10 \cdot (63,5 - t) = 576,5,$$

ebből a keresett hőmérséklet

$$t = 5,85,$$

azaz közelítőleg 6 °C.

*Molnár Csaba* (Aszód, Petőfi S. Gimn. és Gép. Szakközépisk., I. o. t.)