

K ochlazení nápojů byly v přenosné plastové nádobě použity kostky ledu o celkové hmotnosti 3,5 kg a teplotě 0°C. Jaké teplo přijal led od nápojů, jestliže všechny roztál na vodu o teplotě 0°C?

**Řešení:**

$$m = 3,5 \text{ kg}, l_t = 334\,000 \text{ J/kg}, L_t = ? \text{ J}$$

---

Teplo potřebné ke změně skupenství vypočítáme podle vztahu

$$L_t = m \cdot l_t$$

Číselně

$$L_t = 3,5 \cdot 334\,000 = 1\,169\,000 \text{ J} \doteq 1,17 \text{ MJ}$$

**Odpověď:**

Led odebral nápojům přibližně 1,17 MJ.