

Do kalorimetru dáme vodu o hmotnosti  $m_1 = 2 \text{ kg}$  a teplotě  $t_1 = 5 \text{ °C}$  a led a) o hmotnosti  $m_2 = 0,2 \text{ kg}$  a teplotě  $t_2 = -25 \text{ °C}$ ; b) o hmotnosti  $m_3 = 0,4 \text{ kg}$  a teplotě  $t_3 = -90 \text{ °C}$ . Určete, a) hmotnost zbylého ledu; b) hmotnost zbylé vody (která nezamrzla). Měrná tepelná kapacita vody je  $C_v = 4186 \text{ Jkg}^{-1}\text{K}^{-1}$ , ledu  $C_l = 2090 \text{ Jkg}^{-1}\text{K}^{-1}$ , měrné skupenské teplo tání ledu je  $l = 333\,600 \text{ Jkg}^{-1}$ .