

Ha a keresett vízmennyiség súlya x g, a jég olvadásmélege 80 cal, akkor az adott 20 000 g cal melegmennyiségből $(250 - x)80$ g cal a hó megolvasztására, $5 \times 250 = 1250$ g cal az összes 0° víznek 0° -tól 5° -ig való felmelegítésére szükséges, $5 \times 1000 = 5000$ g cal-át pedig a beöntött víz tart meg magának. Áll tehát, hogy

$$20\,000 = (250 - x)80 + 1250 + 5000,$$

miből

$$x = 78,125 \text{ g.}$$

(Brandt Dezső, Székesfehérvár.)

A feladatot még megoldották: Erdős A., Fekete J., Goldziher K., Kármán T., Orlowszky F., Szabó I., Szabó K.