

Hogy a keletkező test az  $1,04 \text{ g/cm}^{-3}$  sűrűségű folyadékban lebegjen, átlagsűrűségének a folyadék sűrűségével egyenlőnek kell lennie. Ennek alapján felírható a következő egyenlőség:

$$\frac{105 \text{ cm}^3 \cdot 0,86 \text{ g/cm}^{-3} + x \cdot 11,3 \text{ g/cm}^{-3}}{105 \text{ cm}^3 + x \text{ cm}^3} = 1,04 \text{ g/cm}^{-3}.$$

Innen  $x$ , az ólom térfogata  $1,84 \text{ cm}^3$  és így tömege  $20,79 \text{ g}$ .

*Gáspár Rezső* (Debrecen, Kossuth L. g. II. o. t.)