

A folyadék térfogata a tömeg és sűrűség hányadosa:
az első folyadéké

$$V_1 = \frac{400 \text{ g}}{1,7 \text{ g/cm}^3} = 235,3 \text{ cm}^3,$$

a második folyadéké

$$V_2 = \frac{600 \text{ g}}{1,2 \text{ g/cm}^3} = 500 \text{ cm}^3.$$

Így a két folyadék összesen $V_1 + V_2 = 735,3 \text{ cm}^3$ térfogatú volt. Az oldat tömege a két folyadék tömegének az összege, 1000 g.

Az oldat térfogata:

$$V = \frac{1000 \text{ g}}{1,4 \text{ g/cm}^3} = 714,3 \text{ cm}^3.$$

Tehát a térfogatcsökkenés $V = V_1 + V_2 - V = 21 \text{ cm}^3$ (a kiindulási térfogatok összegének 2,9%-a).

Fodor Zoltán (Bp., Piarista G. II. o. t.)