

A 100°C -os, 10^5 Pa nyomású telített gőz sűrűsége (táblázatból) $0,598 \text{ kg/m}^3$, a 61 liter gőz tömege $3,65 \cdot 10^{-2} \text{ kg}$. A 119°C -os víz lehülésekor felszabaduló hő ennyi vizet forral el:

$$c_v \cdot m \cdot \Delta T = 3,65 \cdot 10^{-2} \text{ kg} \cdot L_f.$$

Innen

$$m = \frac{3,65 \cdot 10^{-2} \text{ kg} \cdot 2256,4 \frac{\text{kJ}}{\text{kg}}}{4,2 \frac{\text{kJ}}{\text{kg}\cdot\text{K}}} = 1,03 \text{ kg}.$$

Kovács Balvin (Fazekas M. Főv. Gyak. Gimn., II. o. t.) megoldása alapján

Megjegyzés. Eredményünk nyilvánvalóan csak közelítő érték. A víz fokozatosan alakul gőzzé, nem tudjuk pontosan, hogy mennyi víz hány fokon és mekkora nyomáson forrt el. Hibát okoz az is, hogy a 100°C -on érvényes forráshővel számoltunk. Minthogy a keletkezett gőz tömege a víz tömegének 3–4 %-a, és a forráshő is kb. ennyit változik 19°C hőmérsékletváltozásnál (125°C -on $2187,3 \text{ kJ/kg}$), azt mondhatjuk, hogy eredményünk kb. 5–6%-kal térhet el a pontos értéktől.