

Feltehetjük, hogy a kulacsban levő levegő hőmérséklete állandó marad, így a gáz állapota a *Boyle–Mariotte törvény* szerint fog változni. Kiszámíthatjuk a levegő térfogatát a végső állapotban:

$$V_1 = \frac{p_0 V_0}{p_1} = \frac{10^5 \text{ Pa} \cdot 0,2 \text{ l}}{0,8 \cdot 10^5 \text{ Pa}} = 0,25 \text{ l.}$$

Tehát a megivott víz mennyisége:

$$\Delta V = V_1 - V_0 = 0,05 \text{ l} = 0,5 \text{ dl.}$$

*Hajós Zsuzsanna* (Dombóvár, Illyés Gy. Gimn., II. o. t.) dolgozata alapján