

A gáz tömegének felét kieresztve a palackban maradt gáz lehűl $10\text{ }^{\circ}\text{C}$ -ra és a palack egész V térfogatát elfoglalja. A kieresztés előtt ez a gázmennyiség csak a palack térfogatának felét foglalta el, hiszen a palackban levő gáz homogén volt. Ez a gázmennyiség tehát a kieresztés során eredeti térfogatának kétszeresére tágult.

Így az általános gáztörvény alapján:

$$\frac{(V/2) \cdot p_1}{T_1} = \frac{V p_2}{T_2},$$
$$p_2 = p_1 \frac{T_2}{2T_1} = 30 \cdot \frac{283}{2 \cdot 305} = 13,9 \text{ at.}$$

Sántha Pál (Ráckeve, Ady E. g. III. o. t.)
dolgozata alapján