10.47. Egy gázpalackban 27 °C-on 7,2 MPa nyomású gáz van. Mekkora lesz a gáz nyomása, ha 50 °C-ra melegítjük?

Megoldás:

10.47. $p_2 = 7{,}75 \cdot 10^6$ Pa; $T_1 = 300$ K; $p_1 = 7{,}2 \cdot 10^6$ Pa; $T_2 = 323$ K; $V_2 = V_1$; $p_2 = ?$

Izochor állapotváltozás: $\underline{\underline{p_2}} = \dfrac{p_1 \cdot T_2}{T_1} = \underline{\underline{7{,}75 \cdot 10^6 \text{ Pa}}}$.