

Egy merev, zárt edényben  $373\text{ K}$  hőmérsékleten és  $1,013 \cdot 10^5\text{ Pa}$  nyomáson  $32\text{ g}$  oxigéngáz és  $4\text{ g}$  hidrogéngáz van együtt. Felrobbantva a keveréket,  $568\,000\text{ J}$  válik szabaddá. Mekkora lesz a nyomás a robbanás után? A keletkezett vízgőz fajhője  $1390\text{ J/kg}^\circ\text{C}$ , és az edény hőkapacitása  $950\text{ J/}^\circ\text{C}$ .