

Egy merev, zárt edényben 373 K hőmérsékleten és $1,013 \cdot 10^5\text{ Pa}$ nyomáson 32 g oxigéngáz és 4 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 $950\text{ J/}^\circ\text{C}$.