

Bizonyos mennyiségű, $27\text{ }^{\circ}\text{C}$ hőmérsékletű ideális gázt úgy melegítünk, hogy a folyamat végén a gáz nyomása és a térfogata is $1 - 1$ százalékkal nagyobb lesz annál, mint amennyi kezdetben volt. Hány százalékkal nő a belső energia és hány $^{\circ}\text{C}$ lesz a gáz hőmérséklete a folyamat végén?