

Ideális gáz az *ábrán* látható folyamaton megy át. A kezdőállapotban $V_1 = 2 \text{ dm}^3$, $p_1 = 10^5 \text{ Pa}$, $T_1 = 300 \text{ K}$. A végállapotban $V_2 = 8 \text{ dm}^3$, $p_2 = 2,5 \cdot 10^4 \text{ Pa}$. Mekkora a gáz legmagasabb hőmérséklete a folyamat során, és ezt melyik állapotban éri el?

