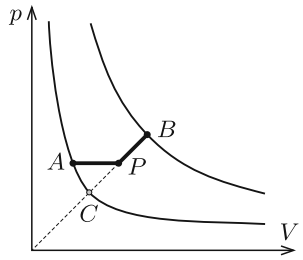
$n = 2$ mol anyagmennyiségű, egyatomos ideális gáz az *ábrán* látható $A \to P \to B$ folyamatot végzi. A gáz hőmérséklete a kiinduló állapotban $T_1 = 280$ K, a végállapotban $T_2 = 4T_1$. Az AP szakasz párhuzamos a V tengellyel, a BC szakasz meghosszabbítása átmegy az origón, a P pont pedig a BC szakasz felezőpontja.



a) Határozzuk meg a gáz hőmérsékletét a P állapotban!
b) Mennyi hőt vesz fel a gáz az $A \to P \to B$ folyamatban?