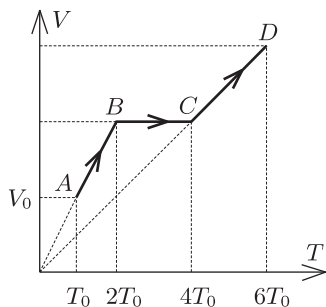


Egyatomos ideális gáz $V-T$ diagramon az *ábrán* látható folyamatot végzi. Az A állapotban a gáz nyomása p_0 , térfogata V_0 , hőmérséklete $T_0 = 200$ K.



- Ábrázoljuk a folyamatot $p-V$ diagramon!
- Keressük meg a folyamat azon E állapotát a $p-V$ diagramon, amelyre igaz, hogy a gáz által az $A \rightarrow E$ folyamatban végzett munka egyenlő az $E \rightarrow D$ folyamatban végzett munkával.
- Mennyi a gáz hőmérséklete az E állapotban?
- Hányszor több hőt vett fel a gáz az $A \rightarrow E$ folyamatban, mint az $E \rightarrow D$ folyamatban?