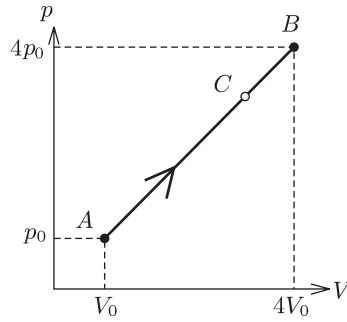


Bizonyos mennyiségű, kétatomos molekulákból álló gáz az *ábrán* látható folyamattal megy át az *A* állapotból a *B* állapotba;  $p_0 = 10^5$  Pa,  $V_0 = 2$  dm<sup>3</sup>.



- Határozzuk meg a gáz nyomását és térfogatát abban a közbülső *C* állapotban, ameddig csupán  $Q_{AC} = 3150$  J hőt költünk a gázzal!
- Hányszorosára nőtt az  $A \rightarrow C$  folyamatban a gáz belső energiája?
- Mennyi munkát végzett a táguló gáz az  $A \rightarrow C$  folyamatban?