

Egy dugattyúval elzárt hengerben lévő neongázt úgy nyomunk össze, hogy térfogata az eredetinek kétharmadára csökken. A folyamatot egyenes szakasz ábrázolja a  $(p, V)$  koordináta-rendszerben. Végállapotban a gáz nyomása kétszerese a kezdetinek.

- a) Hányszorosára nő a gáz abszolút hőmérséklete?
- b) Összesen mennyi hőt vesz fel a gáz a környezetéből?
- c) Hogy lehet megvalósítani a fenti folyamatot?