

Bizonyos mennyiségű héliumgáz állapotváltozását a $pV^3 = \text{állandó}$ formula írja le. A folyamat végére a gáz abszolút hőmérséklete negyedére csökken, belső energiája 1800 J-lal változik. A folyamat során a gáz legkisebb nyomása 10^5 Pa. Ábrázoljuk a folyamatot a p - V diagramon a végpontok adatainak feltüntetésével!