

$m = 6$  kg tömegű hidrogéngázt dugattyúval elzárt hengerbe helyezünk. Térfogata ekkor  $V_1 = 7$  dm<sup>3</sup>, nyomása  $p_1 = 10^6$  Pa. A gáz térfogatát a dugattyú kiengedésével  $V_2 = 12$  dm<sup>3</sup>-re növeljük úgy, hogy közben a nyomás egyenesen arányos a térfogattal. Mennyi hőt vesz fel a gáz? Mennyit változott az entrópiája és hányszorosra nőtt mikroeloszlásainak száma?