解：氩气Ar 可看为理想气体，其热力学能只是温度的单一函数，故等热力学能过程也即等温过程，*T*2=*T*1=600K。根据理想气体的状态方程有



由附表查出Ar的





由于热力学能不变，故温度不变，

定温：  



