11-PAU 2012/Juny/A

Tenim 7 mols d’un gas ideal que es comprimeix de manera adiabàtica (γ =1.5) des de 5 bar a 20 ºC fins a 10 bar.

a) Calcula l’energia que intervé en el procés i la temperatura final. (1 punt)

b) Calcula l’energia que intervindria en el procés si en lloc d’un procés adiabàtic s’hagués considerat un procés isotèrmic. (1 punt)

c) Representa en un diagrama PV els dos processos. (1 punt)

[Nota: R = 0.082 (atm·L/(K·mol)]

1. Procès adiabàtic









b) Procès isotèrmic



