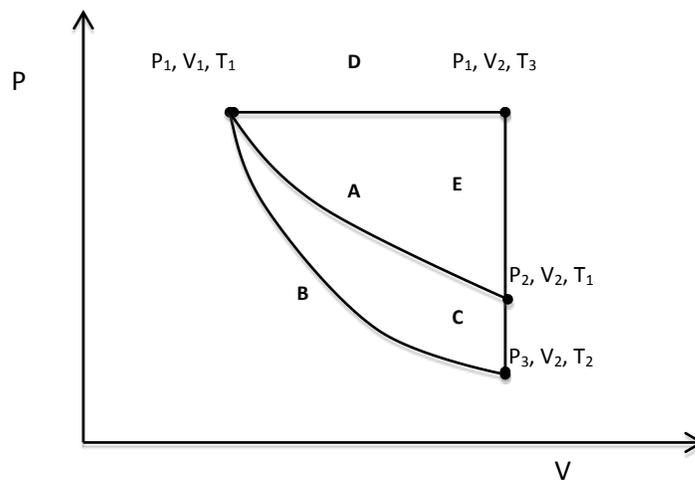


Ejercicio nº1

P1

La figura ilustra tres diferentes caminos INDEPENDIENTES ENTRE SÍ (A, B+C, y D+E) que toma un mol de gas ideal desde P_1, V_1, T_1 a P_2, V_2, T_1 . En cada caso calcule ΔE , Q y W para el proceso reversible de la figura y para el ciclo (B+C+E+D), sabiendo que:



1. El camino A involucra una expansión isotérmica reversible.
2. El camino B+C consiste de dos partes. i) una expansión adiabática reversible (B), y ii) el camino C que involucra el calentamiento del gas reversiblemente a volumen constante.
3. El camino D+E consiste de dos partes. i) D representa una expansión reversible a presión constante, y ii) el camino E que representa un enfriamiento del gas reversiblemente a volumen constante.