1)Se comprime aire desde un estado inicial caracterizado por una presión de 100 Kpa y a una temperatura de 17 ºC hasta un estado final caradcterizado por una temperatura de 57 º.Si el cambio de entropía para el proceso es de -0,38 KJ/KgK, determine el valor de la presión en el estado final.Considere el comportamiento ideal

(Datos:Masa molar del aire =28,97g/mol)

2) Calcule w, q y AU para el proceso en el que 1 mol de agua líquida a temperatura de ebullición sufre la transformación a 1 bar de presión para el vapor de agua, Cp puede considerarse constante en el intervalo de temperatura de interés e igual a 33,58 J/molK.

