TALLER GRUPAL 2 Fundamentos de Procesos Industriales

<u>Problema 1:</u> Se comprime aire en el motor de un automóvil a 22 °C y 95 kPa de una manera reversible y adiabática. Si la razón de compresión V1/V2 del motor es 8, determine la temperatura final del aire.

<u>Problema 2:</u> Un ciclo de Carnot para aire estándar es realizado en un sistema cerrado entre las temperaturas de 350 K y 1200 K. Las presiones antes y después de la compresión isotérmica son 150 kPa y 300 kPa respectivamente. Si el trabajo neto por ciclo es 0,5 kJ determinar

- a) La presión máxima del ciclo
- b) El calor transferido al aire

<u>Problema 3:</u> Considere que al comienzo del proceso de compresión de un ciclo Otto de aire-estándar, se tiene que $P_1 = 1$ bar, $T_1 = 290$ K, y $V_1 = 400$ cm³. Considere que la temperatura máxima del ciclo es de 2200 K y que la relación de compresión es 8. Recuerda: 1 bar = 100 kPa = 0,1 MPa; 1 kW = 1 kJ/s. Determine:

- a) La masa de aire
- b) El calor absorbido
- c) El trabajo neto
- d) El rendimiento térmico

Integrantes: Felipe Pinilla – Diego Pinilla – Fernando Bustos – José Fuentealba

Respuestas

Supuestos:

- 1. Los procesos de compresión y expansión son adiabáticos.
- 2. El aire lo consideramos un gas ideal.
- 3. Se desprecia la energía cinética y potencial.
- 4. Sistema cerrado.

1)

$$\frac{V_2}{V_1} = \frac{v_2}{v_1}$$

Teniendo $T_1 = 295 \, ^{\circ}K \quad V_{r1} = 647.9$

$$\left(\frac{V_2}{V_1}\right)_{S=const} = \frac{V_{r2}}{V_{r1}}$$
 $V_{r2} = V_{rl} \left(\frac{V_2}{V_1}\right) = (647.9) \left(\frac{1}{8}\right) = 80.9 \rightarrow T_2 = 662.7 \, ^{\circ} K$

Por lo que, durante el proceso, la temperatura del aire aumentar en 367.7°C

2)

3)

a.

$$m = \frac{P_1 V_1}{R_1 T_1}$$

$$m = \frac{1 \ bar * 400 cm^3}{\left(\frac{8,314}{28,97}\right) \frac{kJ}{kg * K} * 290°K} * \frac{1 \ kJ}{10^3 N * m} * \frac{1 \ m^3}{10^6 cm^3} * \frac{10^5 \frac{N}{m^2}}{1 \ bar}$$

$$m = 4,806 * 10^{-4} kg$$

b.

$$Q_{23} = m (u_3 - u_2)$$

$$Q_{23} = 4,806 * 10^{-4} kg * (1872,4 - 475,11) \frac{kJ}{kg}$$

$$Q_{23} = 0.6715 \, kJ$$

c.

$$w_{ciclo} = Q_{23} - Q_{41}$$

$$w_{ciclo} = Q_{23} - m(u_4 - u_1)$$

$$w_{ciclo} = 0,6715 \, kJ - 4,806 * 10^{-4} kg (897,3 - 206,91) \frac{kJ}{kg}$$

$$w_{ciclo} = 0.3397 \text{ kJ}$$

d.

$$n = \frac{w_{ciclo}}{Q_{23}} = \frac{0.3397 \, kJ}{0.6715 \, kJ} = 0.5059 \rightarrow 50.59\%$$