EM360-B - Termodinâmica I

Teste 2.4

RA: _	Nome:	Assin.:

Considere o sistema mostrado, no qual um compressor **adiabático** alimenta um tanque da ar comprimido, em regime permanente, aspirando ar da atmosfera a $p_1 = 100$ kPa e $T_1 = 300$ K, e comprimindo a $p_2 = 200$ kPa.

Propriedades do ar (gás ideal) – R = 0.3 kJ/kg.K, $c_p = 1.0 \text{ kJ/kg.K}$, $c_v = 0.7 \text{ kJ/kg.K}$.

Admitindo uma vazão $\dot{m} = 100 \text{ kg/h}$, calcule:

(A) para um processo ideal reversível

A1. a temperatura do ar comprimido

 $T_2 =$ _____ K, _____ $^{\circ}$ C

A2. a potência de compressão

 $\dot{W}_c =$ HP (*)

(B) para um processo real irreversível, onde o rendimento do compressor vale

$$\eta_c = \frac{\dot{W}_{c-rev}}{\dot{W}_{c-irrev}} = 80\%$$

B1. a temperatura do ar comprimido

$$T_2' =$$
_____ K, ____ °C

B2. a produção de entropia

$$\dot{\mathbf{P}}_{S} = \underline{\qquad} W/K$$

(C) Faça um gráfico T vs. s para ambos casos.

