

سری سوال: یک ۱

زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۰ ۱۲۰: تشریحی: ۵

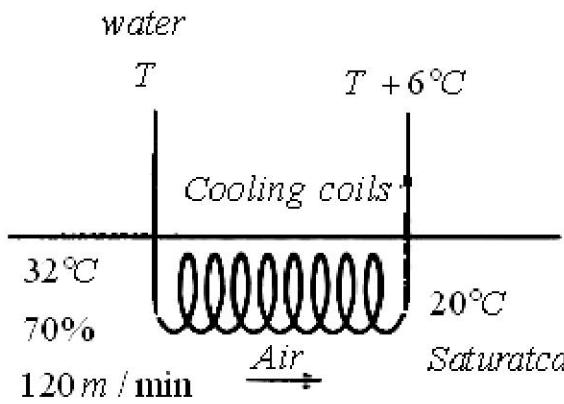
تعداد سوالات: تستی: ۰ تشریحی: ۵

عنوان درس: ترمودینامیک ۲

و شته تحصیلی/ گذ درس: مهندسی مکانیک گرایش جامدات، مهندسی مکانیک گرایش حرارت و سیالات، مهندسی مکانیک گرایش ساخت و تولید، مهندسی مکانیک- تبدیل انرژی ۱۳۱۵۰۲۲

استفاده از ماشین حساب مهندسی، کتاب درسی مجاز است

- ۱- در یک سیکل استاندارد هوایی برایتون، هوا در فشار  $0.1 MPa$  و درجه حرارت  $C^0 15$  وارد کمپرسور می شود. فشار خروجی از کمپرسور  $1 MPa$  است و حداقل درجه حرارت سیکل  $C^0 1100$  است. تعیین کنید:
- الف- فشار و درجه حرارت در نقاط مختلف سیکل
- ب- کار کمپرسور، کار توربین و کارایی کل.
- ۲- در یک سیکل رانکین، بخار آب در  $C^0 400$  از دیگ بخار خارج و وارد توربین می شود. فشار چگالنده  $10 kPa$  است. کارایی سیکل را تعیین کنید.
- ۳- یک چرخه تبرید گازی ایده آل که از هوا به عنوان سیال عامل استفاده می کند باید فضای سردشونده را در  $C^0 23$  - نگهدارد و در دمای  $C^0 27$  به محیط حرارت بدهد. اگر نسبت فشار کمپرسور ۳ باشد، تعیین کنید:
- الف- فشارهای حداقل و حداقل در چرخه را
- ب- ضریب عملکرد
- ج- شدت تبرید برای شدت جریان جرمی برابر  $0.15 kg / s$
- ۴- برای گاز با معادله حالت  $P(v-a) = RT$  ، در یک فرآیند دما ثابت، رابطه ای برای  $\Delta h$  و  $\Delta u$  بیابید.
- ۵- هوا در فشار  $C^0 32$  و رطوبت نسبی  $70\%$  و سرعت  $120 m / min$  به قطر  $30 cm$  از مجرایی به دمای  $32^\circ C$  وارد یک سرد کن می شود و با گذشتن از روی یک کویل سرد کننده که در درون آن آب سرد جریان دارد، خنک می شود. آب  $C^0 6$  افزایش دما پیدا می کند. هوا قسمت سرد کن را به صورت اشباع در  $C^0 20$  ترک می کند. تعیین کنید:
- الف- شدت گرمای انتقالی
- ب- شدت جریان جرم آب
- ج- سرعت جریان هوای خروجی



زمان آزمون (دقیقه) : تستی : ۰۰ تشریحی : ۱۲۰

تعداد سوالات : تستی : ۰۰ تشریحی : ۵

عنوان درس : ترمودینامیک ۲

رشته تحصیلی / گد درس : مهندسی مکانیک گرایش جامدات، مهندسی مکانیک گرایش حرارت و سیالات، مهندسی مکانیک گرایش ساخت و تولید، مهندسی مکانیک - تبدیل انرژی ۱۳۱۵۰۲۲

استفاده از ماشین حساب مهندسی، کتاب درسی مجاز است

نمره ۲.۸۰

$$\eta_{th} = 1 - \frac{1}{(P_2/P_1)^{(k-1)/k}} = 1 - \frac{1}{10^{0.286}} = 48.2\%$$

$$w_t = h_3 - h_4 = C_p(T_3 - T_4) \\ = 1.004(1373.2 - 710.8) = 664.7 \text{ kJ/kg}$$

$$w_{net} = w_t - w_e = 664.7 - 269.5 = 395.2 \text{ kJ/kg}$$

$$w_e = h_2 - h_1 = C_p(T_2 - T_1) \\ = 1.004(556.8 - 288.2) = 269.5 \text{ kJ/kg}$$

نمره ۲.۸۰

$$h_3 = 3213.6 \text{ kJ/kg}, \quad s_3 = 6.7690 \text{ kJ/kg K}$$

$$s_3 = s_4 = 6.7690 = 0.6493 + x_4 7.5009, \quad x_4 = 0.8159$$

$$h_4 = 191.8 + 0.8159(2392.8) = 2144.1 \text{ kJ/kg}$$

$$w_t = h_3 - h_4 = 3213.6 - 2144.1 = 1069.5 \text{ kJ/kg}$$

$$w_{net} = w_t - w_p = 1069.5 - 4.0 = 1065.5 \text{ kJ/kg}$$

$$q_H = h_3 - h_2 = 3213.6 - 195.8 = 3017.8 \text{ kJ/kg}$$

$$\eta_{th} = \frac{w_{net}}{q_H} = \frac{1065.5}{3017.8} = 35.3\%$$

نمره ۲.۸۰

۳ - مسائل فصل ۱۰

سری سوال: ۱ یک

زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۰ تشریحی: ۱۲۰

تعداد سوالات: تستی: ۰ تشریحی: ۵

عنوان درس: ترمودینامیک ۲

رشته تحصیلی/گد درس: مهندسی مکانیک گرایش جامدات، مهندسی مکانیک گرایش حرارت و سیالات، مهندسی مکانیک گرایش ساخت و تولید، مهندسی مکانیک-تبديل انرژی ۱۳۱۵۰۲۲

نمره ۲،۸۰

$$\Delta u = u_2 - u_1 = \int_{T_1}^{T_2} c_v dT + \int_{v_1}^{v_2} \left( T \left( \frac{\partial P}{\partial T} \right)_v - P \right) dv \quad -4$$

The equation of state for the specified gas can be expressed as

$$P = \frac{RT}{v-a} \longrightarrow \left( \frac{\partial P}{\partial T} \right)_v = \frac{R}{v-a}$$

Thus,

$$T \left( \frac{\partial P}{\partial T} \right)_v - P = \frac{RT}{v-a} - P = P - P = 0$$

$$\text{Substituting, } \Delta u = \int_{T_1}^{T_2} c_v dT$$

(b) A relation for  $\Delta h$  is obtained from the general relation

$$\Delta h = h_2 - h_1 = \int_{T_1}^{T_2} c_p dT + \int_{P_1}^{P_2} \left( v - T \left( \frac{\partial v}{\partial T} \right)_P \right) dP$$

The equation of state for the specified gas can be expressed as

$$v = \frac{RT}{P} + a \longrightarrow \left( \frac{\partial v}{\partial T} \right)_P = \frac{R}{P}$$

Thus,

$$v - T \left( \frac{\partial v}{\partial T} \right)_P = v - T \frac{R}{P} = v - (v - a) = a$$

Substituting,

$$\Delta h = \int_{T_1}^{T_2} c_p dT + \int_{P_1}^{P_2} adP = \int_{T_1}^{T_2} c_p dT + a(P_2 - P_1)$$

نمره ۲،۸۰

۳۵۰ - ص ۵