

السؤال الأول : الإجابة في نفس الورقة (10 درجات)

(1) "من المستحيل صنع آلة تعمل على دورة وتبادل الحرارة مع خزان حراري واحد فقط" تمثل نص :			
كلاويوس	كلفن - بلانك	كارنوت	ستيفن - بولتزمان
(2) آلة تستهلك شغلا وتعمل على دورة وتسحب الحرارة من خزان بارد إلى خزان ساخن :			
المحرك الحراري	الضاغط	التوربين	المضخة الحرارية
(3) كل الإجراءات في الواقع هي عبارة عن إجراءات :			
مثالية	عملية	لا انعكاسية	انعكاسية
(4) يصنف على أنه دالة مسار			
الحرارة	الانثاليبي	الطاقة الداخلية	الانتروبي
(5) مجموعة من الإجراءات تبدأ عند نقطة ما وتنتهي عند نفس النقطة :			
عملية	حالة اقزان	مسار العملية	دورة
(6) مقدار التغير في الانثاليبي الكلي لنظام مغلق خلال دورة ديناميكية حرارية كاملة دائما :			
أكبر من الصفر	أصغر من الصفر	مساو للصفر	لا يمكن أي يساوي صفر
(7) لغاز مثالي، يمثل الإجراء $PV^n = c$ حيث $(n = 1)$:			
أديباتي	آيزونتروبي	آيزوثيرمال	آيزوبارك
(8) يتم اعتبارها خاصية امتدادية :			
الضغط	درجة الحرارة	الكتلة	الحجم النوعي
(9) درجة حرارة التشبع لثائع ما تعتمد على :			
حجمه	كثافته	كتلته	ضغطه
(10) تقترب الغازات الحقيقية من سلوك الغاز المثالي عند :			
الضغوط المنخفضة	درجات الحرارة المنخفضة	الكثافة المنخفضة	الضغوط العالية

السؤال الثاني: (7 درجات)

منظومة مكبس وأسطوانة حجمها 0.1 m^3 تحتوي على خليط مشبع من الماء بكسر جفاف 70 % وضغط 200 kPa ، سخنت عند ضغط ثابت حتى وصلت درجة حرارتها إلى 200°C ، احسب الشغل وكمية الحرارة المنتقلة خلال الاجراء ، موضحا ذلك على مخططي P-V و T-V

السؤال الثالث: (8 درجات)

يدخل بخار لفوهة بسرعة منخفضة عند درجة حرارة 150°C وضغط 2 bar ، ويغادرها كبخار مشبع عند ضغط 75kPa ، إذا انتقلت حرارة من الفوهة إلى المحيط مقدارها 26KJ/kg ، احسب

1. سرعة البخار عند الخروج (اهلل السرعة عند الدخول)
2. معدل التدفق الكتلي للبخار إذا علمت أن مساحة الخروج للفوهة 0.001 m^2

السؤال الرابع: (5 + 6 درجات)

- أ. اذكر بالترتيب إجراءات محرك كارنوت الحراري موضحا ذلك على مخطط P-V
- ب. آلة حرارية تعمل على دورة تسحب حرارة من مصدر درجة حرارته 1000°C وتطرد الحرارة إلى خزان درجة حرارته 40°C ، احسب أقل حرارة مطرودة بوحدة الـ kW إذا علمت أن أقصى قدرة للألة 360 MJ/ hr

السؤال الخامس: (8 درجات)

- يدخل هواء إلى توربين غازي بمعدل 12 kg/min وضغط 8 bar وحجم نوعي $0.14 \text{ m}^3/\text{kg}$ وسرعة 90 m/s ، ويخرج بضغط 1 bar وحجم نوعي $0.5 \text{ m}^3/\text{kg}$ وسرعة 12 m/s ، إذا كان الفرق بين درجتي حرارة الدخول والخروج 150°C ، وكمية الفقد الحراري إلى المحيط 700 kJ/min ، أوجد
- أ. قدرة التوربين
 - ب. النسبة بين قطري أنبوبي الدخول والخروج

(افترض أن $c_p = 1.005 \text{ KJ/kg} \cdot \text{K}$)

السؤال السادس: (8 درجات)

جهاز أسطوانة ومكبس معزول يحتوي على 0.05 m^3 بخار مشبع من مائع التبريد R134a عند 0.8 MPa ، سمح للمائع بالتمدد خلال إجراء انعكاسي حتى انخفض ضغطه إلى 0.4 MPa ، أوجد درجة الحرارة النهائية والشغل المبذول.

السؤال السابع: (8 درجات)

جهاز أسطوانة ومكبس يحتوي على 1.2 kg من غاز النيتروجين عند 120 kPa و 27°C ، ضغط الغاز خلال إجراء حسب العلاقة $PV^{1.3} = \text{C}$ حتى تقلص الحجم إلى النصف ، أوجد التغير في الانتروبي خلال هذه العملية

$$Pv = RT$$

$$PV = mRT$$

$$\frac{P_i V_i}{T_i} = \frac{P_f V_f}{T_f}$$

$$W = P(V_2 - V_1)$$

$$W = mRT \ln \frac{v_2}{v_1}$$

$$W = \frac{1}{n-1} (P_i V_i - P_f V_f)$$

$$P_i V_i^n = P_f V_f^n$$

$$T_i V_i^{n-1} = T_f V_f^{n-1}$$

$$v = v_f + x v_{fg}$$

$$u = u_f + x u_{fg}$$

$$h = h_f + x h_{fg}$$

$$s = s_f + x s_{fg}$$

$$x = \frac{m_g}{m_f + m_g}$$

$$g = 9.81 \frac{m}{s^2}$$

$$P = \rho gh$$

$$\Delta P = \rho g \Delta h$$

$$\Delta S = s_2 - s_1 = c_v \ln \left(\frac{T_2}{T_1} \right) + R \ln \left(\frac{V_2}{V_1} \right)$$

$$\Delta S = s_2 - s_1 = c_p \ln \left(\frac{T_2}{T_1} \right) - R \ln \left(\frac{P_2}{P_1} \right)$$

$$Q - W = \Delta U$$

$$\Delta U = m c_v \Delta T$$

$$\Delta H = m c_p \Delta T$$

$$Q - W = \Delta H + \Delta KE + \Delta PE$$

$$\dot{Q} - \dot{W} = \dot{m}(\Delta h + \Delta ke + \Delta Pe)$$

$$\dot{m} = \rho AC = \rho \dot{V}$$

$$\Delta KE = \frac{1}{2} m (c_2^2 - c_1^2)$$

$$\Delta PE = mg(z_2 - z_1)$$

$$\Delta ke = \frac{1}{2} (c_2^2 - c_1^2)$$

$$\Delta Pe = g(z_2 - z_1)$$

$$\eta = \frac{\dot{W}_{net,out}}{\dot{Q}_H}$$

$$COP_R = \frac{\dot{Q}_L}{\dot{W}_{net,in}}$$

$$\dot{W}_{net} = \dot{Q}_H - \dot{Q}_L$$

$$COP_{HP} = \frac{\dot{Q}_H}{\dot{W}_{net,out}}$$

$$\eta_{carn,rev} = 1 - \frac{T_L}{T_H}$$

$$\frac{Q_H}{Q_L} = \frac{T_H}{T_L}$$