



UNIVERSITI TUN HUSSEIN ONN MALAYSIA

PEPERIKSAAN AKHIR SEMESTER II SESI 2009/2010

NAMA MATA PELAJARAN : TERMODINAMIK I

KOD MATA PELAJARAN : BDA 2022

KURSUS : 2 BDD

TARIKH PEPERIKSAAN : APRIL/MEI 2010

JANGKA MASA : 2 JAM 30 MINIT

ARAHAN :

1. JAWAB EMPAT (4) SOALAN SAHAJA DARIPADA LIMA (5) SOALAN.
2. SIMBOL YANG LAZIM DIGUNAKAN MEMPUNYAI TAKRIFAN YANG LAZIM KECUALI JIKA DINYATAKAN SEBALIKNYA.
3. NYATAKAN ANDAIAN YANG DIBUAT BAGI SETIAP SOALAN.

KERTAS SOALAN INI MENGANDUNGI LAPAN (8) MUKA SURAT

- S1** Lengkapkan maklumat yang terdapat dalam **Jadual 1: H₂O** serta tunjukkan setiap keadaan pada rajah *T-v* and *P-v*.

Jadual 1: H₂O

Keadaan	<i>P</i> , bar	<i>T</i> , °C	<i>x</i>	<i>v</i> , m ³ /kg	<i>u</i> , kJ/kg	<i>h</i> , kJ/kg	<i>s</i> , kJ/kg.K	Huraian Fasa
1	2				504.50			
2		200	0.5					
3	10	150						
4		300				4000		
5	9						4.5273	

(25 markah)

- S2** Sebuah pemampat udara adiabatik dibekalkan kuasa melalui pasangan-terus turbin stim adiabatik. Sebuah silinder omboh pada keadaan awalnya mengandungi udara pada 100 kPa dan bersuhu 25°C. Ketika keadaan ini, omboh tersebut dalam keadaan rehat, seperti dalam **Rajah S2** dan isipadu kandungannya ialah 500 L. Jisim omboh adalah 400 kPa diperlukan untuk menggerakkan omboh tersebut. Udara tersebut kini dipanaskan sehingga isipadunya meningkat dua kali ganda. Tentukan:

- (i) suhu akhir udara tersebut;
- (ii) kerja yang dilakukan;
- (iii) jumlah pemindahan haba; dan
- (iv) lakarkan rajah *P-V* diagram bagi semua proses tersebut.

(25 markah)

- S3** (a) Udara beraliran mantap memasuki sebuah peresap secara adiabatik pada tekanan 100 kPa dan meninggalkannya 320 kPa dengan halaju 30 m/s. Halaju udara dan suhu pada bahagian masukan masing-masing ialah 180 m/s dan 200°C. Jika luas pada bahagian masukan ialah 80 cm², tentukan :

- (i) kadar alir jisim;
- (ii) suhu udara keluaran; dan
- (iii) nisbah luas bahagian masukan terhadap keluaran.

(15 markah)

- (b) Sebuah tangki bertebat yang dilengkapi dengan sebuah injap mempunyai isipadu 0.5 m^3 dibina untuk menyimpan udara termampat seperti dalam **Rajah S3(b)**. Tangki tersebut pada awalnya mempunyai keadaan 100 kPa dan 25°C . Udara di dalam paip berada dalam keadaan 700 kPa dan 120°C . Apabila injap dibuka, udara mengalir masuk ke dalam tangki sehingga tekanan meningkat kepada 500 kPa dan pada tekanan ini, injap ditutup. Tentukan:
- jisim udara yang memasuki tangki; dan
 - suhu terakhir udara di dalam tangki.

Ambil $\gamma = 1.4$ dan $R = 0.287 \text{ kJ/kg.K}$

(10 markah)

- S4 Dua enjin haba Carnot disusunatur secara bersiri seperti dalam **Rajah S4**. Enjin pertama menerima sejumlah haba Q_H daripada takungan panas dan menyingkirkan habanya ke enjin kedua sebanyak Q . Sejumlah haba Q_L dari enjin kedua seterusnya disingkirkan ke takungan sejuk. Kecekapan terma enjin pertama adalah 2 kali ganda daripada enjin kedua. Dengan menganggap tiada kehilangan haba berlaku semasa pemindahan haba dari enjin pertama dan kedua, tentukan:

- Q_L dalam sebutan Q dan Q_H ;
- Q_L , jika diberi $Q_H=100\text{kJ}$ dan kerja bersih keluaran enjin pertama ialah 30 kJ;
- kerja bersih keluaran enjin kedua; dan
- kecekapan haba keseluruhan sistem.

(25 markah)

S5 (a) Melalui proses ketidakbolehbalikan, udara dimampatkan daripada keadaan 1 ke keadaan 2. Sebuah silinder berombong membolehkan udara mengembang dari tekanan 6 MPa ke 1.2 MPa. Isipadu dan suhu pada peringkat awal ialah 500 cm^3 dan 800°C . Sekiranya suhu dikekalkan pada nilai malar, tentukan :

- (i) nilai pemindahan haba; dan
- (ii) perubahan entropi.

(13 markah)

(b) Sebuah pemampat udara digunakan untuk membekalkan udara termampat dengan kadar 0.35 kg/s pada tekanan 5 bar dan suhu 70°C . Keadaan udara atmosfera ialah pada tekanan 1 bar dan suhu 29°C . Jika kuasa pemampat yang diperlukan ialah 27 kW , tentukan :

- (i) perubahan entropi ;
- (ii) kadar pemindahan haba ; dan
- (iii) kadar penjanaan entropi.

Ambil $C_{p,\text{udara}} = 1.005 \text{ kJ/kg.K}$ dan $R = 0.287 \text{ kJ/kg.K}$

(12 markah)

- Q1** Determine the missing properties and the phase descriptions in the following **Table 1: H₂O** and show each of the states on *T-v* and *P-v* diagrams.

Table 1: H₂O

State	<i>P</i> , bar	<i>T</i> , °C	<i>x</i>	<i>v</i> , m ³ /kg	<i>u</i> , kJ/kg	<i>h</i> , kJ/kg	<i>s</i> , kJ/kg.K	Phase description
1	2				504.50			
2		200	0.5					
3	10	150						
4		300				4000		
5	9						4.5273	

(25 marks)

- Q2** An adiabatic air compressor is to be powered by a direct-coupled adiabatic steam turbine. A piston–cylinder device initially contains air at 100 kPa and 25°C. At this state, the piston is resting on a pair of stops, as shown in **Figure Q2** and the enclosed volume is 500 L. The mass of the piston is such that a 400 kPa pressure is required to move it. The air is now heated until its volume has doubled. Determine:

- (i) the final temperature;
- (ii) the work done by the air;
- (iii) the total heat transferred to the air; and
- (iv) sketch a *P-V* diagram for the whole process.

(25 marks)

- Q3** (a) Air enters an adiabatic diffuser steadily at 100 kPa, 200°C, and 180 m/s and leaves at 320 kPa and 30 m/s. If the inlet area of the diffuser is 80 cm², determine:

- (i) the mass flow rate;
- (ii) the exit temperature of the air; and
- (iii) the ratio area of entrance to exit.

(15 marks)

- (b) An insulated tank at **Figure Q3(b)** with a volume of 0.5 m^3 contains air at 100 kPa and 25°C . The tank is connected through a valve to a large compressed air line. The air in the line is maintained at 700 kPa and 120°C . The valve is then opened and air is allowed to flow into the tank until the tank pressure becomes 500 kPa . At that point the valve is closed. Determine:
- the mass of the air that enters the tank; and
 - the final temperature of the air in the tank.

Take $\gamma = 1.4$ and $R = 0.287 \text{ kJ/kg K}$

(10 marks)

- Q4** Consider two Carnot heat engines operating in series at **Figure Q4**. The first engine receives Q_H amount of heat from a hot reservoir and operates with twice the thermal efficiency than the second engine. The second engine receives the heat Q from the first engine and rejects the waste heat Q_L to another reservoir. Determine:

- Q_L in terms of Q and Q_H ;
- Q_L , if $Q_H=100 \text{ kJ}$ and net work output of the first engine is 30 kJ ;
- the net work output of the second engine; and
- the thermal efficiency of the whole system.

(25 marks)

Q5 (a) During an irreversible process air is compressed from state 1 to state 2. Pressure and piston-cylinder device allows air to expand from 6 MPa to 1.2 MPa. The initial volume and temperature are 500 cm^3 and 800°C . If the temperature is held constant, determine:

- (i) the heat transfer; and
- (ii) the change of entropy.

(13 marks)

(b) An air compressor was used to supply the compressed air with a rate of 0.35 kg/s at pressure 5 bars and temperature 70°C . The atmosphere air was state at pressure 1 bar and temperature 29°C . If the requirement of compressor power is 27 kW, determine:

- (i) the change of entropy ;
- (ii) the rate of heat transfer ; and
- (iii) the rate of entropy generation.

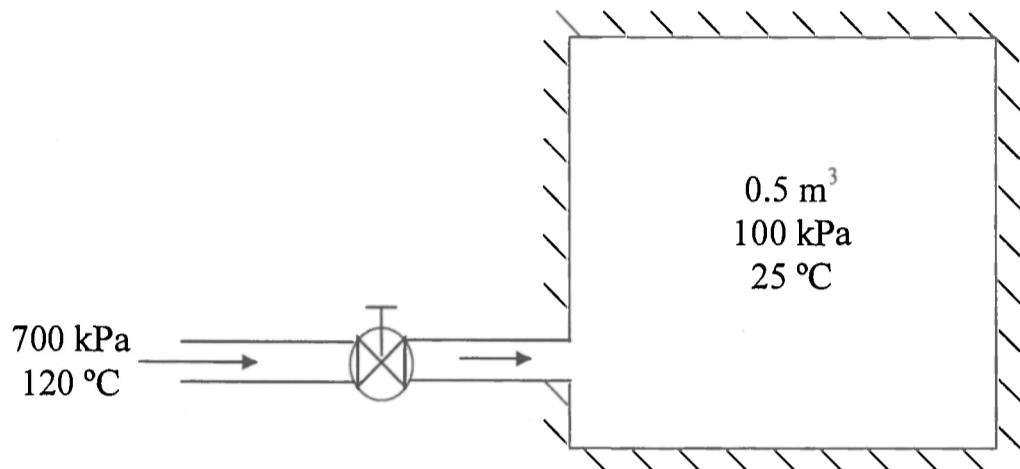
Take $C_{p,\text{air}} = 1.005 \text{ kJ/kg.K}$ and $R = 0.287 \text{ kJ/kg.K}$

(12 marks)

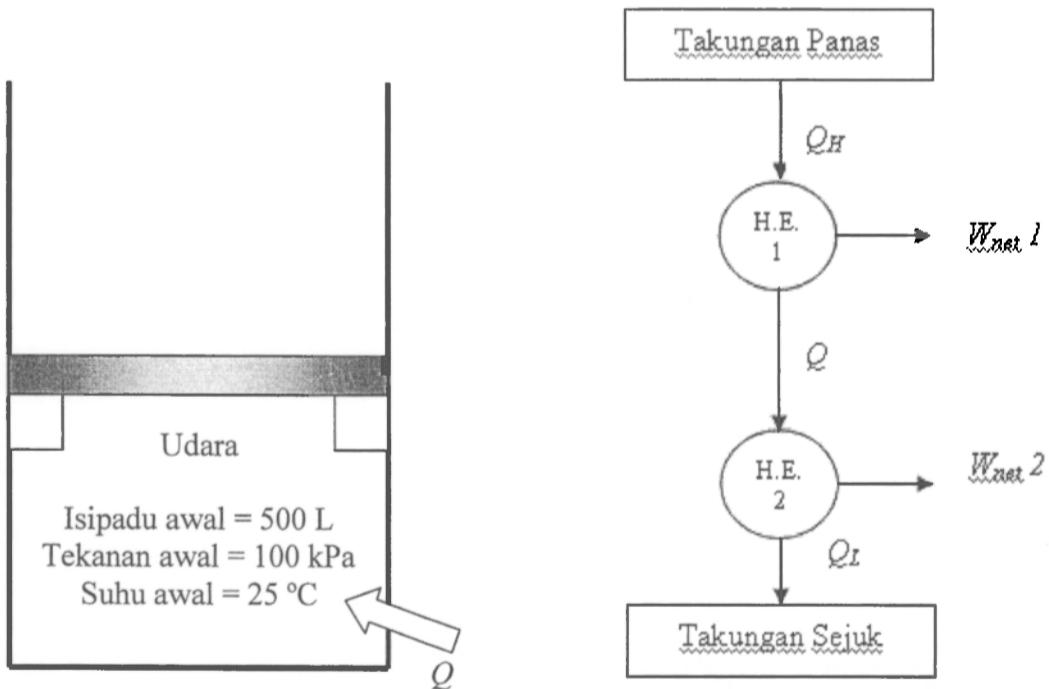
PEPERIKSAAN AKHIR

SEMESTER / SESI : SEM II / 2009/2010
MATA PELAJARAN : TERMODINAMIK I

KURSUS : 2 BDD
KOD MATA PELAJARAN : BDA2022



Rajah S3(b) / Figure Q3(b)



Rajah S2 / Figure Q2

Rajah S4 / Figure Q4