

CONFIDENTIAL



UTHM
Universiti Tun Hussein Onn Malaysia

UNIVERSITI TUN HUSSEIN ONN MALAYSIA

**FINAL EXAMINATION
SEMESTER II
SESSION 2017/2018**

COURSE NAME : TERMODYNAMICS
COURSE CODE : DAM 20503
PROGRAMME CODE : DAM
EXAMINATION DATE : JUNE / JULY 2018
DURATION : 3 HOURS
INSTRUCTION : ANSWER FIVE (5) QUESTIONS
ONLY

TERBUKA

THIS QUESTION PAPER CONSISTS OF TWELVE (12) PAGES

CONFIDENTIAL

QUESTION IN ENGLISH

Q1 (a) List down four (4) examples of pressure measurement devices.

(2 marks)

(b) Explain briefly the meaning for heat transfer mechanism below:

(i) Conduction

(2 marks)

(ii) Convection

(2 marks)

(iii) Radiation

(2 marks)

(c) As refer to Figure Q1(c), a group of engineers plan to install a hydraulic turbine generator in a large lake where the location at the depth of 60 meters. Water is to be supplied at a rate of 4500 kg/s. If the electric power generated is measured to be 2000 kW and the generator efficiency is 90 percent, calculate:

(i) The overall efficiency of the turbine generator.

(ii) The mechanical efficiency of the turbine.

(iii) The shaft power supplied by the turbine to the generator.

(12 marks)

TERBUKA

CONFIDENTIAL

DAM 20503

- Q2**

(a) *What is the meaning of pure substances? Give one (1) related example.*
(2 marks)

(b) *Explain briefly the meaning for:*

(i) *Saturated temperature*
(2 marks)

(ii) *Saturated pressure*
(2 marks)

(iii) *Enthalpy*
(2 marks)

(c) *A piston-cylinder system has gone through a few processes as shown in Table Q2(c) below*

Table Q2(c): Water phase changes in piston-cylinder system

State	Description
1	<i>Being in the water vapor condition with mass of 1.5 kg, 400 kPa and 250°C</i>
2	<i>Cooled at constant volume until the temperature drop to 125°C</i>
3	<i>Compressed at a constant temperature at a pressure of 300 kPa</i>

- (i) Determine the pressure and quality, x at state 2.
 (ii) Calculate the cylinder's volume at state 3.
 (iii) Sketch $T-v$ and $P-v$ diagram to describe the whole process.

TERBUKA

Q3 (a) Explain the meaning of the following:

- (i) Compressibility factor (Z) for ideal gas (2 marks)
- (ii) Specific heat (2 marks)
- (iii) Specific heat ratio (2 marks)

(b) A 400 litre of rigid tank contains 5 kg of air at 25°C. Determine the reading on the pressure gauge if the atmospheric pressure is 97 kPa. (7 marks)

(c) The pressure gauge on a 2.5 m³ oxygen tank reads 500 kPa. Determine the amount of oxygen in the tank if the temperature is 28°C and the atmospheric pressure is 597 kPa. (7 marks)

Q4 (a) List four (4) types of steady flow engineering devices.

(4 marks)

(b) Explain steady state system.

(2 marks)

(c) Steam enters a nozzle at 400°C and 800 kPa with a velocity of 10 m/s, and leaves at 300°C and 200 kPa while losing heat at a rate of 25 kW. For an inlet area of 800 cm², determine the velocity at the nozzle exit. (7 marks)

(d) Refrigerant-134a enters a diffuser steadily as saturated vapor at 800 kPa with a velocity of 120 m/s, and it leaves at 900 kPa and 40°C. The refrigerant is gaining heat at a rate of 2 kJ/s as it passes through the diffuser. If the exit area is 80% greater than the inlet area, determine the mass flow rate of the refrigerant. (7 marks)

TERBUKA

Q5 (a) Explain the function and application of the following components:

- (i) Nozzle (2 marks)
- (ii) Diffuser (2 marks)
- (iii) Heat exchanger (2 marks)
- (iv) Throttling valves (2 marks)

(b) Air enters the compressor of a gas-turbine plant at ambient conditions of 100 kPa and 25°C with a low velocity and exits at 1 MPa and 347°C with a velocity of 90 m/s. The compressor is cooled at a rate of 1500 kJ/min, and the power input to the compressor is 250 kW. Determine the mass flow rate of air through the compressor.

(6 marks)

(c) Refrigerant-134a is throttled from the saturated liquid state at 700 kPa to a pressure of 160 kPa. Determine:

- (i) The temperature drops during this process.
- (ii) The final specific volume (v) of the refrigerant R-134a.

(6 marks)

Q6 (a) List four (4) main components of steam power plant.

(4 marks)

(b) Explain the heat engine and give one (1) example.

(2 marks)

(c) A Carnot heat engine receives heat from a hot reservoir at 1300°C and rejects the heat to a cold reservoir at 180°C. If the output power of engine is 17 kW, determine:

- (i) The engine thermal efficiency.
- (ii) The rate of heat received, Q_{in} .
- (iii) The rate of heat rejected, Q_{out} .

TERBUKA

- (iv) The percent increase of output power if the cold reservoir is decreased to 40°C while the rate of heat received remains the same.

(14 marks)

Q7 (a) State three (3) conclusions can be made based on the Clausius inequality,

$$\oint \frac{dQ}{T} \leq 0.$$

(3 marks)

- (b) What is entropy? State the relevant formulas of entropy change to Q and T .

(5 marks)

- (c) Steam enters an adiabatic turbine at 9 MPa and 550°C with mass flow rate of 2 kg/s and leaves at pressure 30 kPa. The isentropic efficiency of the turbine is 0.90. Neglecting the kinetic energy changes and potential energy of the steam, determine:

- (i) The exit temperature of the turbine,
(ii) The output power of the turbine.

(12 marks)

TERBUKA**- END OF QUESTION -**

SOALAN DALAM BAHASA MELAYU

- S1** (a) Senaraikan empat (4) contoh alat pengukuran tekanan.
(2 markah)
- (b) Terangkan secara ringkas maksud bagi mekanisma pemindahan haba di bawah:
- (i) Konduksi (2 markah)
 - (ii) Perolakan (2 markah)
 - (iii) Radiasi (2 markah)
- (c) Merujuk kepada **Rajah S1(c)**, sekumpulan jurutera merancang untuk memasang penjana turbin hidraulik di dalam sebuah tasik iaitu lokasinya berada pada kedalaman 60 meter. Air akan dibekalkan pada kadar 4500 kg/s. Jika tenaga elektrik yang dijana adalah 2000 kW dan kecekapan penjana ialah 90 peratus, kirakan:
- (i) Kecekapan keseluruhan penjana turbin.
 - (ii) Kecekapan mekanikal turbin.
 - (iii) Kuasa aci yang dibekalkan turbin kepada penjana.
- (12 markah)

**TERBUKA**

- S2** (a) Apakah yang dimaksudkan dengan bahan tulen? Berikan **satu (1)** contoh berkaitan. (2 markah)
- (b) Terangkan secara ringkas pengertian berikut:
- (i) Suhu tepu (2 markah)
 - (ii) Tekanan tepu (2 markah)
 - (iii) Entalpi (2 markah)
- (c) Satu sistem silinder beromboh telah melalui beberapa beberapa proses seperti dipaparkan dalam **Jadual S2(c)** di bawah.

Jadual S2(c): Perubahan fasa air dalam sistem silinder beromboh

Keadaan	Huraian
1	Berada dalam keadaan wap air dengan jisim 1.5 kg pada 400 kPa dan 250 °C
2	Disejukkan pada isipadu malar sehingga suhu menurun ke 125 °C
3	Dimampatkan pada suhu malar pada tekanan 300 kPa

- (i) Tentukan tekanan dan pecahan kekeringan, x pada keadaan 2.
 - (ii) Kira isipadu silinder pada keadaan 3.
 - (iii) Lakarkan gambarajah T-v dan P-v bagi menyatakan keseluruhan proses yang berlaku.
- (12 markah)

TERBUKA

- S3** (a) Terangkan maksud yang berikut:
- (i) Faktor kebolehmampatan (Z) gas unggul (2 markah)
- (ii) Haba tentu (2 markah)
- (iii) Nisbah haba tentu (2 markah)
- (b) Sebuah tangki tegar 400 liter mengandungi 5 kg udara pada suhu 25°C . Tentukan tekanan tolak jika tekanan atmosfera ialah 97 kPa. (7 markah)
- (c) Tekanan tolak pada tangki oksigen berisipadu 2.5 m^3 menunjukkan 500 kPa. Tentukan jumlah oksigen di dalam tangki jika suhu ialah 28°C dan tekanan atmosfera ialah 597 kPa. (7 markah)
- S4** (a) Senaraikan **empat (4)** jenis peralatan kejuruteraan yang beroperasi dalam keadaan mantap. (4 markah)
- (b) Terangkan maksud sistem keadaan mantap. (2 markah)
- (c) Stim memasuki sebuah muncung pada 400°C dan 800 kPa dengan kelajuan 10 m/s. Stim keluar dari muncung ini pada suhu 300°C dan 200 kPa dengan kadar kehilangan haba ialah 25 kW. Jika luas masukan ialah 800 cm^2 , tentukan halaju pada bahagian keluaran muncung tersebut. (7 markah)
- (d) Bahan pendingin R-134a memasuki peresap pada keadaan mantap sebagai wap tepu pada 800 kPa dengan kelajuan 120 m/s dan keluar pada 900 kPa pada 40°C . Bahan pendingin tersebut semakin panas pada kadar 2 kJ/s sebaik sahaja melalui peresap. Jika luas pada bahagian luaran muncung ialah 80% lebih besar daripada bahagian masukan, tentukan kadar alir jisim bahan pendingin. (7 markah)

TERBUKA

- S5** (a) Jelaskan fungsi dan aplikasi komponen berikut:
- (i) Muncung (2 markah)
 - (ii) Peresap (2 markah)
 - (iii) Penukar haba (2 markah)
 - (iv) Injap pendikit (2 markah)
- (b) Udara memasuki pemampat di dalam turbin gas pada keadaan ambien 100 kPa dan 25°C pada keadaan halaju rendah dan keluar pada tekanan 1 MPa dan 347°C dengan halaju 90 m/s. Pemampat disejukkan pada kadar 1500 kJ/min dan kuasa masukan pemampat ialah 250 kW. Tentukan kadar alir jisim udara yang melalui pemampat. (6 markah)
- (c) Bahan pendingin R-134a telah didikitkan daripada cecair tenu daripada tekanan asal 700 kPa kepada 160 kPa. Tentukan:
- (i) Kejatuhan suhu di sepanjang proses.
 - (ii) Isipadu tentu (v) akhir bagi bahan pendingin R-134a tersebut. (6 markah)
- S6** (a) Senaraikan **empat (4)** komponen utama loji janakuasa stim. (4 markah)
- (b) Terangkan maksud enjin haba dan berikan **satu (1)** contoh. (2 markah)
- (c) Sebuah enjin haba Carnot menerima haba dari takungan panas pada 1300°C dan membuang haba ke takungan sejuk pada 180°C. Jika kuasa keluaran enjin ialah 17 kW, tentukan:
- (i) Kecekapan termal enjin.
 - (ii) Kadar penerimaan haba, Q_{masuk} .
 - (iii) Kadar penyingkiran haba, Q_{keluar} .

TERBUKA

- (iv) Peratus peningkatan kuasa keluaran jika suhu takungan sejuk dikurangkan kepada 40°C manakala kadar penerimaan haba yang dibekalkan adalah sama.

(14 markah)

- S7 (a) Nyatakan **tiga (3)** rumusan yang boleh dibuat berdasarkan Ketaksamaan Clausius $\oint \frac{\delta Q}{T} < 0$.
- (3 markah)
- (b) Apakah yang dimaksudkan dengan entropi? Nyatakan rumus yang berkaitan di antara perubahan entropi dengan hubungan Q dan T .
- (5 markah)
- (c) Stim memasuki turbin adiabatik pada 9 MPa dan 550°C dengan kadar alir jisim 2 kg/s dan keluar daripadanya pada tekanan 30 kPa . Kecekapan seentropi turbin ialah 0.90 . Dengan mengabaikan perubahan tenaga kinetik dan tenaga keupayaan pada stim, tentukan:
- (i) Suhu keluaran pada turbin,
(ii) Kuasa keluaran pada turbin.

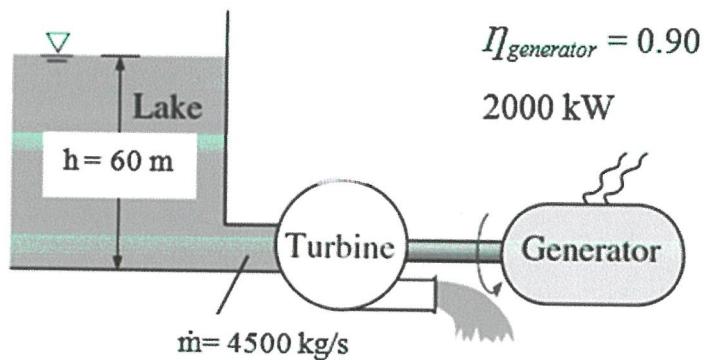
(12 markah)

TERBUKA**- SOALAN TAMAT -**

FINAL EXAMINATION

SEMESTER/SESSION: SEM.2, 2017/2018
COURSE NAME : THERMODYNAMICS

PROGRAMME : DAM
COURSE CODE : DAM 20503



Rajah S1(c): Sistem Penjana Tenaga Elektrik
Figure Q1 (c): Electrical Power Generator System

TERBUKA