

SULIT



**BAHAGIAN PEPERIKSAAN DAN PENILAIAN
JABATAN PENDIDIKAN POLITEKNIK
KEMENTERIAN PENDIDIKAN TINGGI**

JABATAN KEJURUTERAAN MEKANIKAL

**PEPERIKSAAN AKHIR
SESI JUN 2016**

DJJ2073: THERMODYNAMICS

**TARIKH : 26 OKTOBER 2016
MASA : 8.30 AM - 10.30 AM (2 JAM)**

Kertas ini mengandungi **LAPAN (8)** halaman bercetak.

Empat (4) soalan berstruktur.

Dokumen sokongan yang disertakan : Formula

JANGAN BUKA KERTAS SOALANINI SEHINGGA DIARAHKAN

(CLO yang tertera hanya sebagai rujukan)

SULIT

INSTRUCTION:

This section consists of **FOUR (4)** questions. Answer **ALL** questions.

ARAHAN:

Bahagian ini mengandungi **EMPAT (4)** soalan. Jawab **SEMUA** soalan.

QUESTION 1**SOALAN 1**CLO1
C1

(a) Define the following:

Takrifkan yang berikut:

i. Zeroth Law of Thermodynamics

Hukum Sifar Termodinamik

ii. Extensive system

Sistem ekstensif

[6 marks]

[6 markah]

CLO1
C2

(b) Convert the following:

*Tukarkan yang berikut:*i. 9 m/s^2 to mm/hr^2 *9 m/s^2 kepada mm/hr^2* ii. 534 N/mm^2 to MN/cm^2 *534 N/mm^2 kepada MN/cm^2* iii. 100 mg/litre to kg/m^3 *100 mg/liter kepada kg/m^3*

[9 marks]

[9 markah]

CLO1
C2

- (c) For steam at temperature 307.2°C , determine:
Bagi stim pada suhu 307.2°C , tentukan:

- i. The specific internal energy if the specific volume is $0.012 \text{ m}^3/\text{kg}$
Tenaga dalam tentu jika isipadu tentu ialah $0.012 \text{ m}^3/\text{kg}$

- ii. The specific entropy if the pressure is 9 bar
Entropi tentu jika tekanan ialah 9 bar

[10 marks]
[10 markah]

CLO1
C1

QUESTION 2
SOALAN 2

- (a) List **FOUR (4)** non flow processes.

*Senaraikan **EMPAT (4)** proses-proses tidak alir.*

[4 marks]
[4 markah]

CLO1
C2

- (b) 0.046 m^3 of gas is contained in a rigid cylinder at a pressure of 300 kN/m^2 and a temperature of 45°C . The gas is compressed until the pressure reaches 1.27 MN/m^2 . The gas is assumed to be a perfect gas. Given $R = 0.29 \text{ kJ/kg K}$, determine the:

0.046 m^3 gas yang terkandung dalam silinder tegar adalah pada tekanan 300 kN/m^2 dan suhu 45°C . Gas tersebut dimampatkan sehingga tekanan mencapai 1.27 MN/m^2 . Gas dianggap sebagai gas sempurna. Diberi $R = 0.29 \text{ kJ/kg K}$, tentukan:

- i. Mass of gas

Jisim gas

- ii. Final temperature of gas

Suhu akhir gas

[6 marks]
[6 markah]

CLO1
C3

- (c) An insulated cylinder has initial temperature, pressure and volume of 15°C , 183 kN/m^2 and 0.22 m^3 . After a heating process, the temperature is raised to 29°C . Calculate the final pressure in bar unit and final volume. The specific heat at constant pressure and specific heat at constant volume are 931 J/kgK and 0.611 kJ/kgK .

Silinder berpenebat dengan suhu, tekanan dan isipadu awal sebanyak 15°C , 183 kN/m^2 dan 0.22 m^3 . Selepas proses pemanasan, suhu meningkat kepada 29°C . Kirakan tekanan akhir dalam unit bar dan isipadu akhir. Haba tentu pada tekanan malar dan haba tentu pada isipadu malar adalah 931 J/kgK dan 0.611 kJ/kgK .

[15 marks]

[15 markah]

CLO1
C1

- (a) List **SIX (6)** forms of energy.

Senaraikan ENAM (6) jenis bentuk tenaga.

[6marks]

[6 markah]

CLO1
C2

- (b) 2485 kJ of heat is added into the piston and 1500 kJ of work is done on the system. If the initial internal energy is quarter from the final energy, determine the initial internal energy.

Haba sebanyak 2485 kJ di tambah ke dalam omboh dan kerja sebanyak 1500 kJ dilakukan ke atas sistem. Jika tenaga dalaman awal adalah suku daripada tenaga dalaman akhir, tentukan nilai tenaga dalaman awal.

[6 marks]

[6 markah]

CLO1
C3

- (c) In a steady flow system, air flows through a compressor at the rate of 90kg/min . It enters at a pressure of 1.2 bar , a velocity of 15 m/s , specific internal energy 1700 kJ/kg and specific volume of $0.37 \text{ m}^3/\text{kg}$. It leaves the system at a pressure of 3.8 bar , a velocity of 35 m/s , specific internal energy 3100 kJ/kg and specific volume $1.2 \text{ m}^3/\text{kg}$. During its passage through the system the air has a loss of heat of 30 kJ/s to the surroundings. Assuming the changes in potential energy are negligible, determine :

Dalam sistem aliran sekata, udara mengalir melalui kompresor pada kadar 90kg/min . Ia memasuki pada tekanan 1.2 bar , halaju 15m/s , tenaga dalam tentu 1700kJ/kg dan isipadu tentu $0.37 \text{ m}^3/\text{kg}$. Ia keluar dari sistem pada tekanan 3.8bar , halaju 35m/s , tenaga dalam tentu 3100kJ/kg dan isipadu tentu $1.2 \text{ m}^3/\text{kg}$. Semasa merentasi sistem udara kehilangan haba sebanyak 30kJ/s ke persekitaran. Dengan mengabaikan perubahan tenaga keupayaan, kirakan;

- i. Change of enthalpy

Perubahan entalpi

- ii. Power of the system in kilowatts.

Kuasa sistem dalam kilowatt

- iii. Area of compressor outlet

Luas bahagian keluaran kompresor

[13 marks]

[13 markah]

QUESTION 4**SOALAN 4**CLO1
C1

- (a) Define the following terms:

Takrifkan istilah-istilah berikut:

- i. Second Law of Thermodynamics

Hukum Kedua Termodinamik

[2 marks]

[2 markah]

- ii. Thermal efficiency

Kecekapan Termal

[2 marks]

[2 markah]

CLO1
C2

- (b) A reversed Carnot heat engine absorbs heat of 120W at a temperature of 72°C and rejects at a temperature of 650°C. Determine the engine's coefficient of performance, the heat being rejected to the sink and the power being supplied to the engine.

Enjin Haba Balikan Carnot menyerap haba sebanyak 120W pada suhu 72 °C dan singkirkan pada suhu 650 °C. Tentukan pekali prestasi enjin, haba yang disingkirkan pada sinki dan kuasa yang dibekalkan kepada enjin.

[9 marks]

[9 markah]

CLO1
C3

- (c) A steam power plant operates between a boiler pressure of 50 bar and a condenser pressure of 0.050 bar. Calculate:

Sebuah loji kuasa stim beroperasi di antara tekanan dandang 50 bar dan tekanan pemeluwat 0.050 bar. Kirakan:

- i) Cycle efficiency

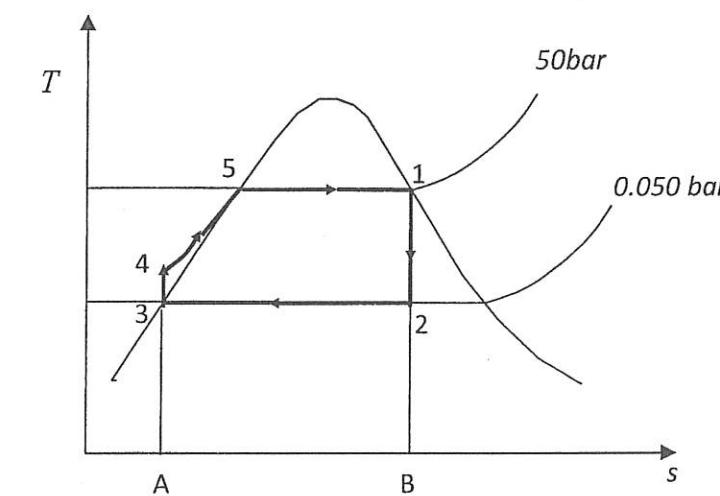
Kecekapan kitaran

- ii) Specific steam consumption for a Rankine cycle with dry saturated steam at the turbine entrance.

Penggunaan stim tentu untuk kitaran Rankine dengan wap tepu kering di bahagian masukan turbin.

The Rankine cycle is shown in the figure below.

Kitaran Rankine adalah seperti rajah dibawah.



[12 marks]

[12 markah]

SOALAN TAMAT