

UNIVERSITI SAINS MALAYSIA

Peperiksaan Semester Pertama  
Sidang Akademik 1998/99

Ogos/September 1998

ZCT 212/2 - Termodinamik

Masa: [2 jam]

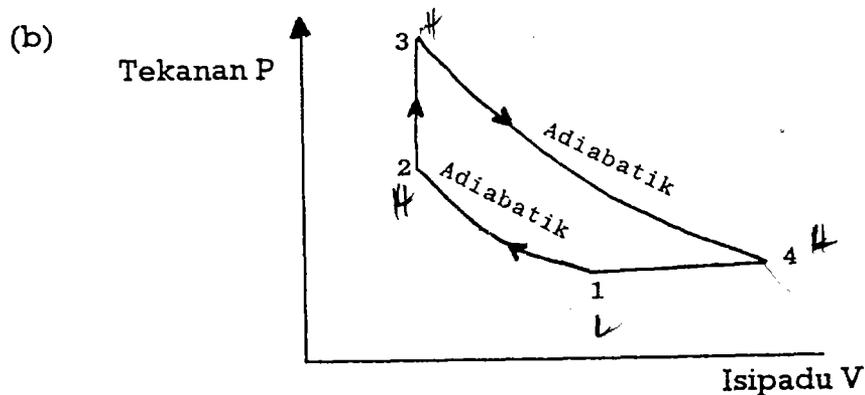
Sila pastikan bahawa kertas peperiksaan ini mengandungi EMPAT muka surat yang bercetak sebelum anda memulakan peperiksaan ini.

Jawab kesemua EMPAT soalan. Kesemuanya wajib dijawab dalam Bahasa Malaysia.

1. (a) Terangkan secara ringkas ungkapan berikut:

- (i) proses kuasi-statik
- (ii) koordinat termodinamik

(15/100)



Rajah di atas menunjukkan suatu edaran yang menggunakan gas unggul. Semua prosesnya kuasi-statik dan muatan habanya tetap. Buktikan bahawa kecekapan injin haba yang melakukan edaran ini adalah

$$\varepsilon = 1 - \gamma \frac{\theta_4 - \theta_1}{\theta_3 - \theta_2}$$

di sini  $\theta$  adalah suhu pada setiap keadaan.

(50/100)

...2/-

- (c) Buktikan bahawa  $\delta W$  bukanlah suatu pembeza tepat. Berikan maksudnya dari segi termodinamik. (35/100)
2. (a) Nyatakan kenyataan Kelvin-Planck dan kenyataan Clausius. (15/100)
- (b) Buktikan kenyataan Kelvin-Planck setara dengan kenyataan Clausius dan sebaliknya. (35/100)
- (c) Dua bahan yang sama mempunyai muatan haba  $C(T) = a/T$  pada isipadu tetap. Suhu awal untuk dua bahan ialah  $T_1$  dan  $T_2$  disini  $T_2 > T_1$ . Hitungkan kerja yang maksimum dan suhu seimbangan akhirnya.
- Nilaikan jawapan jika  $T_2 = T_1$  dan  $T_2 = 2T_1$ . (50/100)
3. (a) Nyatakan empat persamaan tenaga. Terbitkan persamaan Maxwell dari persamaan tenaga itu. Kemudian bincangkan kepentingan persamaan Maxwell. (50/100)
- (b) Hitungkan perubahan entropi bagi bahan refrigerant-12 apabila tekanan refrigerant bertambah dari 200 ke 300 kPa. Proses ini berlaku pada suhu tetap iaitu  $40^\circ\text{C}$ . Nilaikan kejituan perhitungan dengan bandingkan keputusan yang didapati dari nilai jadual bagi entropi. Bagi perhitungan, gunakan nilai-nilai berkaitan dari jadual.
- Bilakah perhitungan perlu dilakukan untuk mendapat perubahan entropi?
- (Sila gunakan jadual dalam muka surat 4). (50/100)
4. (a) Terbitkan persamaan  $TdS$  kedua di dalam bentuk:
- $$TdS = C_p dT - V\beta TdP$$
- Nyatakan kepentingan persamaan ini. Sekarang tuliskan persamaan  $TdS$  kedua bagi suatu bahan paramagnet. (30/100)

- (b) Hitungkan perubahan entropi dalam bahan paramagnet apabila suhunya tetap dan medan magnet akhir  $H_f$  lebih besar daripada medan magnet awal  $H_i$ .

Adakah entropinya bertambah atau berkurang? Mengapa?

(30/100)

- (c) Buktikan bagi suatu bahan paramagnet, tenaga dalamnya secara fungsi suhu sahaja jika bahan itu mengikuti hukum Curie.

(40/100)

TABLE C.3 SUPERHEATED REFRIGERANT-12: SI UNITS

Temp., °C	$v$ , m <sup>3</sup> /kg	$u$ , kJ/kg	$h$ , kJ/kg	$s$ , kJ/kg·K	Temp., °C	$v$ , m <sup>3</sup> /kg	$u$ , kJ/kg	$h$ , kJ/kg	$s$ , kJ/kg·K
$P = 0.05 \text{ MPa } (-45.164^\circ\text{C})$					$P = 0.10 \text{ MPa } (-30.100^\circ\text{C})$				
Sat.	0.30585	152.51	167.80	0.73628	Sat.	0.16057	158.79	174.85	0.72005
-20	0.34239	164.62	181.74	0.79425	-20	0.16821	163.85	180.67	0.74350
-10	0.35670	169.60	187.43	0.81630	-10	0.17567	168.92	186.49	0.76605
0	0.37092	174.67	193.21	0.83787	0	0.18303	174.07	192.38	0.78801
10	0.38507	179.83	199.09	0.85898	10	0.19032	179.31	198.34	0.80944
20	0.39917	185.09	205.05	0.87968	20	0.19755	184.62	204.37	0.83039
30	0.41322	190.44	211.10	0.89997	30	0.20473	190.01	210.48	0.85089
40	0.42724	195.87	217.24	0.91989	40	0.21188	195.48	216.67	0.87097
50	0.44122	201.40	223.46	0.93944	50	0.21900	201.04	222.94	0.89066
60	0.45519	207.00	229.76	0.95864	60	0.22608	206.67	229.28	0.90999
70	0.46913	212.69	236.14	0.97752	70	0.23315	212.38	235.69	0.92896
80	0.48305	218.45	242.60	0.99607	80	0.24020	218.16	242.18	0.94760
90	0.49696	224.29	249.14	1.01432	90	0.24723	224.02	248.74	0.96591
$P = 0.15 \text{ MPa } (-20.173^\circ\text{C})$					$P = 0.20 \text{ MPa } (-12.550^\circ\text{C})$				
Sat.	0.10998	162.95	179.45	0.71198	Sat.	0.083985	166.15	182.94	0.70692
-20	0.11007	163.04	179.55	0.71239	-10	0.085103	167.50	184.50	0.71287
-10	0.11526	168.22	185.51	0.73547	0	0.088978	172.33	190.62	0.73571
0	0.12035	173.46	191.51	0.75786	10	0.092860	178.20	196.78	0.75783
10	0.12537	178.76	197.57	0.77962	20	0.096676	183.63	202.97	0.77933
20	0.13032	184.13	203.68	0.80083	30	0.10044	189.13	209.21	0.80027
30	0.13522	189.57	209.86	0.82155	40	0.10416	194.68	215.51	0.82072
40	0.14008	195.09	216.10	0.84181	50	0.10785	200.30	221.87	0.84071
50	0.14490	200.67	222.41	0.86165	60	0.11151	205.99	228.30	0.86028
60	0.14970	206.33	228.79	0.88109	70	0.11514	211.75	234.78	0.87946
70	0.15448	212.07	235.24	0.90017	80	0.11876	217.58	242.33	0.89827
80	0.15924	217.87	241.76	0.91889	90	0.12236	223.47	247.94	0.91673
90	0.16399	223.75	248.34	0.93728					
$P = 0.25 \text{ MPa } (-6.270^\circ\text{C})$					$P = 0.30 \text{ MPa } (-0.882^\circ\text{C})$				
Sat.	0.068062	168.77	185.78	0.70338	Sat.	0.057270	171.01	188.19	0.70074
0	0.070120	172.17	189.70	0.71791	0	0.057519	171.49	188.75	0.70280
10	0.073332	177.63	195.96	0.74041	10	0.060291	177.04	195.12	0.72572
20	0.076473	183.12	202.24	0.76221	20	0.062987	182.60	201.50	0.74784
30	0.079558	188.67	208.56	0.78339	30	0.065624	188.20	207.89	0.76928
40	0.082599	194.27	214.92	0.80403	40	0.068214	193.85	214.31	0.79013
50	0.085604	199.93	221.33	0.82418	50	0.070767	199.54	220.77	0.81044
60	0.088579	205.65	227.79	0.84388	60	0.073288	205.30	227.28	0.83028
70	0.091530	211.43	234.31	0.86317	70	0.075784	211.11	233.84	0.84968
80	0.094461	217.28	240.89	0.88207	80	0.078260	216.98	240.46	0.86867
90	0.097375	223.19	247.53	0.90061	90	0.080717	222.91	247.12	0.88729
100	0.10027	229.17	254.23	0.91881	100	0.083160	228.90	253.85	0.90556
110	0.10316	235.20	260.99	0.93668	110	0.085591	234.95	260.63	0.92349

A-30