



UNIVERSITI TUN HUSSEIN ONN MALAYSIA

PEPERIKSAAN AKHIR SEMESTER II SESI 2011/2012

NAMA KURSUS	:	SAINS BAHAN
KOD KURSUS	:	BDA1032/BDA10302
PROGRAM	:	1 BDD
TARIKH PEPERIKSAAN	:	JUN 2012
JANGKAMASA	:	2 JAM 30 MINIT
ARAHAN	:	JAWAB LIMA SOALAN SAHAJA DARI ENAM SOALAN YANG DISEDIAKAN

KERTAS SOALANINI MENGANDUNG LAPAN (8) MUKA SURAT

- S1**
- (a) Bezakan antara bahan logam, polimer dan seramik daripada segi gabungan komponen unsur yang membentuk bahan tersebut. (3 markah)
 - (b) Kebanyakan bahan logam menghablur kepada tiga struktur hablur padat iaitu kiub berpusat jasad, kiub berpusat muka dan heksagonal padat.
 - (i) Nyatakan DUA (2) struktur yang mempunyai faktor kepadatan atom yang sama.
 - (ii) Berdasarkan isipadu sel unit dan sfera, tunjukkan faktor kepadatan atom bagi struktur dengan faktor kepadatan paling rendah.(8 markah)
 - (c) Gunakan pengetahuan anda tentang satah kristalografi untuk menentukan ketumpatan atom satah pada satah (110) α -Fe dengan kekisi BCC di dalam unit atom per milimeter. Pemalar kekisi, a untuk α -Fe ialah 0.287 nm. (6 markah)
 - (d) Kenalpasti hubungkait antara ketumpatan atom satah dan linear kepada sifat suatu bahan dengan berbantuan contoh yang sesuai (3 markah)
- S2**
- (a) Nyatakan DUA (2) jenis kelakuan tegasan-terikan (2 markah)
 - (b) Jelaskan kepentingan Modulus Young. (3 markah)
 - (c) Ilustrasikan EMPAT (4) geometri spesimen yang mengalami ubahbentuk sewaktu dikenakan ujian tegasan. (4 markah)
 - (d) Anda dikehendaki untuk menjalankan dua jenis ujian hentaman ke atas suatu spesimen. Jelaskan kedua-dua ujian hentaman ini dengan berbantuan ilustrasi sampel terlibat yang sesuai. (4 markah)
 - (e) Tunjukkan pemalar kadar rayapan di dalam suatu lakaran rajah lengkung rayapan. (4 markah)
 - (f) Jelaskan perbezaan diantara ujian lesu dan rayapan. (3 markah)

- S3**
- (a) Nyatakan DUA (2) jenis kecacatan linear atau 1-dimensi. (2 markah)
 - (b) Jelaskan tentang kecacatan titik jenis kekosongan di dalam pepejal ionik. (3 markah)

- (c) Hukum Kedua Fick yang digunakan di dalam keadaan resapan tak stabil dengan keadaan di mana pemalar resapannya tidak bergantung kepada kepekatan adalah seperti berikut:

$$\frac{\partial C}{\partial t} = D \frac{\partial^2 C}{\partial x^2}$$

Lakarkan profil kepekatan untuk resapan tak seimbang ini dengan menunjukkan kesemua parameter kepekatan yang terlibat.

(4 markah)

- (d) Tunjukkan kaitan antara proses resapan dengan suhu di dalam suatu persamaan matematik. Pastikan kesemua parameter anda diperjelas.

(4 markah)

- (e) Suatu kepingan besi didedahkan kepada atmosfera penyusukkarbonan (kaya karbon) pada satu bahagian dan atmosfera penyahkarbonan (kurang karbon) di bahagian bertentangan pada 700°C . Sekiranya keadaan stabil dicapai, apakah flux resapan karbon yang meresap menerusi kepingan tersebut jika kepekatan karbon pada kedudukan 5 dan 10 mm di bawah permukaan penyusukkarbonan adalah 1.2 and 0.8 kg/m^3 . Anggupkan pekali resapan adalah $3 \times 10^{-11} \text{ m}^2/\text{s}$ pada suhu tersebut.

(4 markah)

- (f) Jelaskan bagaimana prinsip sempadan kembaran digunakan untuk menjelaskan kelakuan ‘*shape memory alloy*’.

(3 markah)

- S4**
- (a) Berdasarkan kepada gambarajah fasa sistem Pb-Sn dalam **Rajah S4**,
 - (i) Nyatakan jenis tindakbalas tak varian yang berlaku beserta persamaan yang berkaitan. (2 markah)
 - (ii) Lakukan analisis fasa bagi aloi Pb-Sn dengan komposisi 30 wt% Sn pada suhu $183 + \Delta T$ $^\circ\text{C}$. (12 markah) - (b) Bandingkan antara gambarajah fasa dan gambarajah TTT. (3 markah)
 - (c) Jelaskan tentang sepuhlindap penuh dan proses lindapkejut dalam rawatan haba keluli. (3 markah)

- S5** (a) Takrifkan jenis-jenis bahan berikut.
(i) Aloi Ferus
(ii) Seramik kaca (2 markah)
- (b) Berikan DUA (2) keadaan di mana teknik penuangan boleh digunakan dalam fabrikasi logam. (3 markah)
- (c) Bandingkan sifat-sifat seramik berhablur dan seramik kaca. (3 markah)
- (d) Pilih SATU (1) jenis bahan yang sesuai untuk setiap kegunaan berikut bersama justifikasinya.
(i) Pili air
(ii) Bekas kaca (12 markah)
- S6** (a) Takrifkan istilah-istilah berikut:
(i) Pempolimeran tambahan
(ii) Pempolimeran kondensasi (2 markah)
- (b) Bandingkan antara termoplastik dan polimer termoset. (3 markah)
- (c) Pilih SATU (1) aplikasi yang bersesuaian untuk setiap bahan berikut serta nyatakan justifikasinya.
(i) Komposit matrik polimer
(ii) Komposit matrik seramik (12 markah)
- (d) Jelaskan secara ringkas fungsi matrik, antaramuka dan pengisi dalam bahan komposit. (3 markah)

(Lampiran soalan dalam Bahasa Inggeris)

Q1 (a) Differentiate between metal, polymer and ceramic in terms of the elemental content or elemental combinations that made up the materials.

(3 marks)

(b) Most metals crystallize into three crystal packed structures namely body centered cube, face centered cube and hexagonal close-packed structure.

- (i) State TWO (2) structures with the same atomic packing factor value.
- (ii) Based on the volume of a cell unit and spheres, show the atomic packing factor for the structure with the lowest packing factor.

(8 marks)

(c) Use your knowledge about crystallographic plane to determine the atomic density at (110) of α -Fe with a body centered cube lattice in atom per millimeter. The lattice constant for α -Fe is 0.287 nm.

(6 marks)

(d) Identify the relation between atomic planar density and linear atomic density to the properties of a material with the assistance of a suitable example.

(3 marks)

Q2 (a) State TWO (2) types of stress-strain behavior.

(2 marks)

(b) Explain the importance of Modulus Young.

(3 marks)

(c) Illustrate FOUR (4) specimen geometries of a deformed specimen which underwent the tensile test.

(4 marks)

(d) You are required to conduct types of impact tests on a specimen. Explain both of this impact tests by the assistance of appropriate illustration of the samples.

(4 marks)

(e) Show the diffusion rate constant in a creep curve diagram.

(4 marks)

(f) Explain the difference between a fatigue test and a creep test.

(3 marks)

- Q3** (a) State TWO (2) types of linear or 1-dimension defect. (2 marks)
- (b) Explain the vacancy defect in a solid ionic material. (3 marks)

- (c) The Second Fick's Law used in a non-steady state diffusion with a condition in which the diffusion constant is independent of the concentration is given as the following:

$$\frac{\partial C}{\partial t} = D \frac{\partial^2 C}{\partial x^2}$$

Sketch a concentration profile for a non-steady state diffusion by showing all the concentration parameters involved.

(4 marks)

- (d) Show the relation between the diffusion process with temperature in a mathematical expression. Make sure all the parameters were explained.

(4 marks)

- (e) A plate of iron is exposed to a carburizing (carbon-rich) atmosphere on one side and a decarburizing (carbon-deficient) atmosphere on the other side at 700°C. If a condition of steady state is achieved, calculate the diffusion flux of carbon through the plate if the concentrations of carbon at positions of 5 and 10 mm beneath the carburizing surface are 1.2 and 0.8 kg/m³, respectively. Assume a diffusion coefficient of 3×10^{-11} m²/s at this temperature.

(4 marks)

- (f) Explain how the twin boundaries principle can be used to explain the shape memory alloy behavior.

(3 marks)

- Q4** (a) By referring to Pb-Sn system in **Figure Q4**,

- (i) State the type of invariant reaction occurs and gives the related equation. (2 marks)

- (ii) Apply a phase analysis for Pb-Sn alloy with composition of 30-wt% Sn at $183 + \Delta T$ °C. (12 marks)

- (b) Distinguish between phase diagram and TTT diagram.

(3 marks)

- (c) Explain about full annealing and quenching process in heat treatment of steel.

(3 marks)

- Q5** (a) Define the following type of materials.

- (iii) Ferrous alloy
(iv) Glass ceramics

(2 marks)

- (b) Describe TWO (2) situations that casting techniques can be employed in fabrication of metals. (3 marks)
- (c) Compare the properties of crystalline ceramics and glass ceramics. (3 marks)
- (d) Choose ONE (1) suitable material for each of the following purpose with justifications:
- (i) Water tap
(ii) Glass container (12 marks)

Q6 (a) Define the following terms:

- (i) Addition polymerization
(ii) Condensation polymerization (2 marks)

(b) Distinguish between thermoplastic and thermoset polymer. (3 marks)

(c) Select ONE (1) suitable application for each type of composite with justification:

- (iii) Polymer matrix composites
(iv) Ceramic matrix composites

(12 marks)

(d) Explain about the function of matrix, interface and reinforcement in composite material.

(3 marks)

FINAL EXAM / PEPERIKSAAN AKHIR

SEMESTER / SESSION : SEM II / 2011/2012
COURSE : MATERIAL SCIENCE

PROGRAMME : 2BDD
SUBJECT CODE: BDA 10302/BDA1032

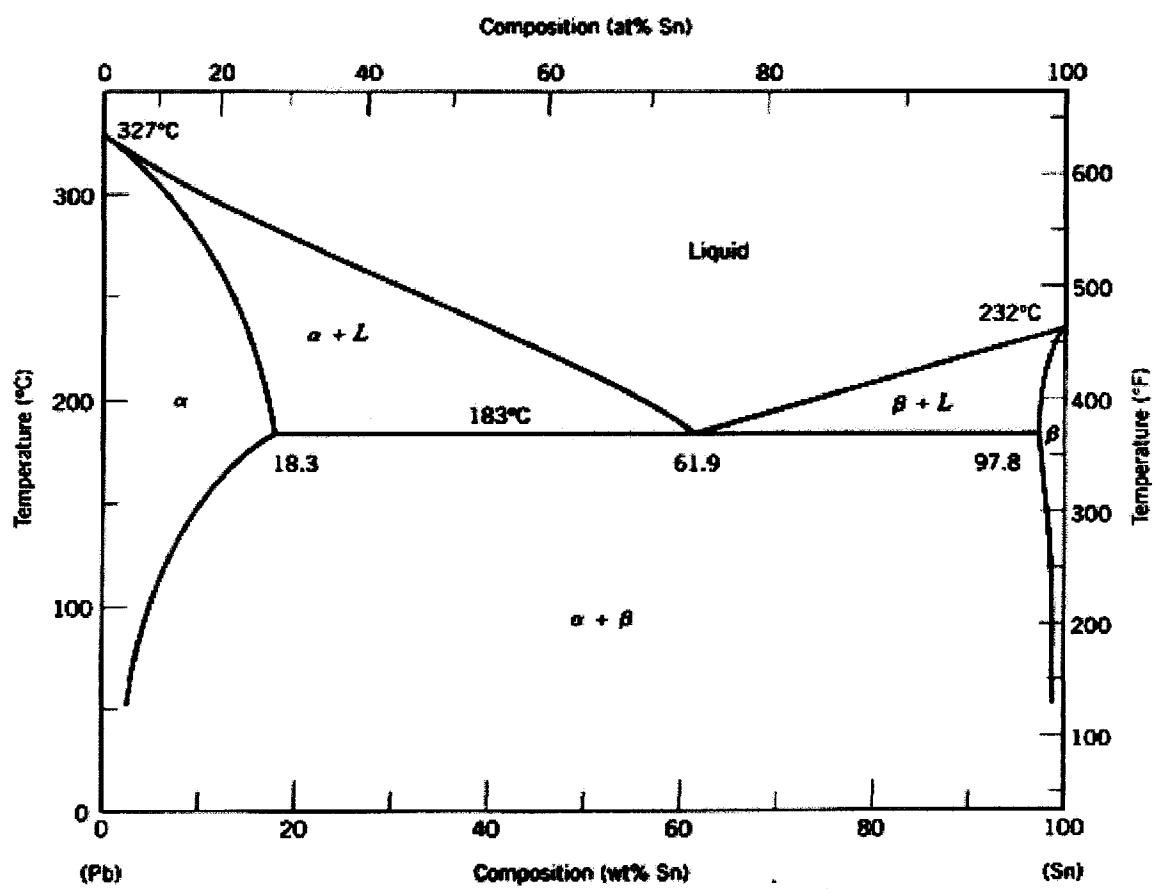


Figure Q4/Rajah S4