

PART A / BAHAGIAN A

- (1) (i). What information do we get, or can we get from powder X-ray Diffraction?

Apakah maklumat yang kita akan dapat, atau bolehkah kita dapat dari pembelauan sebuk sinar-X?

(6 marks/markah)

- (ii). What information Do we NOT get from powder diffraction?

Apakah maklumat yang kita TIDAK dapat daripada pembelauan serbuk?

(6 marks/markah)

- (iii). Derive Bragg's law from two line of atoms. Show all steps and give a description of what you must do.

Terbitkan Hukum Bragg menggunakan dua baris atom-atom. Tunjukkan semua langkah-langkah dan berikan penerangan tentang apa yang anda mesti lakukan.

(8 marks/markah)

- (2). (a). Crystallography is the science that study the arrangement of atoms in solid. Explain the importance of this study.

Kristalografi adalah sains yang mengkaji susunan atom dalam pepejal. Terangkan kepentingan kajian ini.

(3 marks/markah)

- (b). By giving appropriate examples, describe the THREE (3) primary types of chemical bonding in solid.

Dengan memberikan contoh yang sesuai, perihalkan TIGA (3) jenis ikatan kimia utama dalam pepejal.

(9 marks/markah]

- (c). Explain the bonding formed in alumina ceramic and give FOUR (4) of its properties.

Terangkan ikatan yang terbentuk dalam seramik alumina dan berikan EMPAT (4) sifat-sifatnya.

(8 marks/markah)

- (3). (a). Explain the difference between centre of symmetry, plane of symmetry and axis of symmetry. Draw FOUR (4) plane of symmetry of cubic crystal structure.

Terangkan perbezaan antara pusat simetri, satah simetri dan paksi simetri. Lukis EMPAT (4) satah simetri struktur kristal padu.

(8 marks/markah]

- (b). By sketching appropriate diagrams, clearly demonstrate the following symmetry of element:

Dengan melakarkan gambar rajah yang sesuai, perihalkan elemen simetri berikut:

- (i). Rotation/ Putaran
- (ii). Mirror/ Cermin
- (iii). Inversion/ Penyongsangan
- (iv). Rotoinversion/ Roto-putaran

(8 marks/markah]

- (c). Draw the stereographic projection of the following point group symmetry:

Lukiskan unjuran stereografik kumpulan simetri titik yang berikut:

- (i). 6
- (ii). Bar 6

(4 marks/markah)

PART B / BAHAGIAN B

- (4). (a). Briefly explain the crystallinity of polymer materials

Terangkan secara ringkas kristalografi bahan polimer

(4 marks/markah)

- (b). Explain crystallinity structures of polymer materials in Figure 1

Terangkan struktur kristal bahan-bahan of polimer dalam Rajah 1

(8 marks/markah)

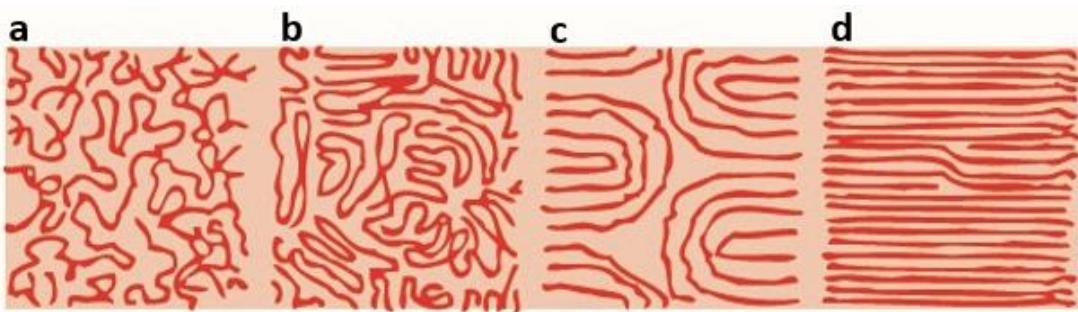


Figure 1: Arrangement of polymer chains.

Rajah 1: Susunan rantaian-rantaian polimer

- (c). Calculate the percentage of crystallinity of the polymer sample in Figure 2

Kira peratusan penghaburan sampel polimer dalam Rajah 2 menunjukkan corak XRD bahan polimer.

(8 marks/markah)

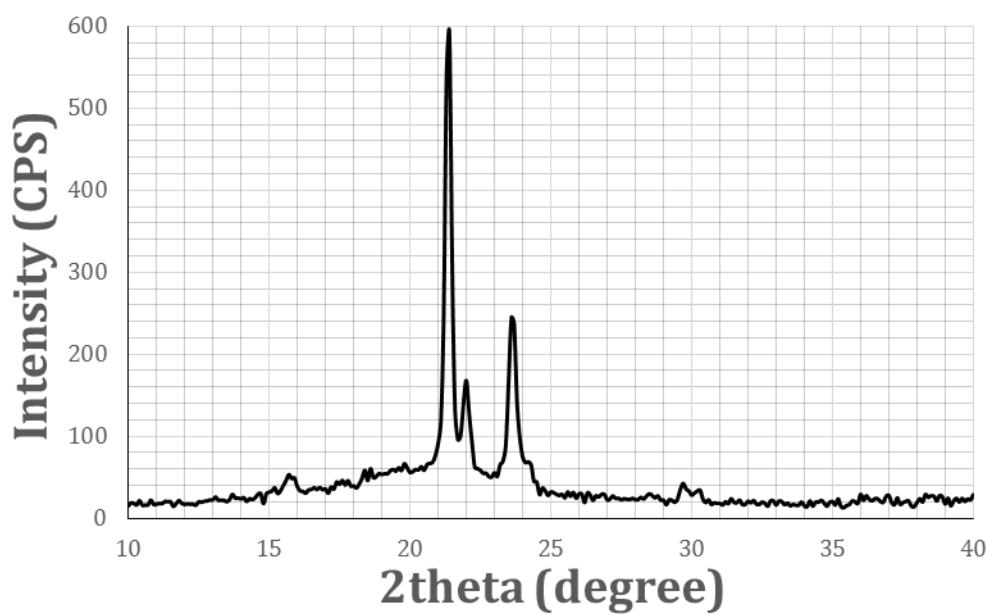


Figure 2: XRD pattern of polymer material.

Rajah 2: Corak XRD bagi bahan polimer.

- (5). (i). What is X-Ray Powder Diffraction (XRPD)

Apakah Pembelauan Serbuk Sinar-X (XRPD)?

(6 marks/markah)

- (ii). A powder diffraction experiment using incident Cu-K α radiation ($\lambda = 0.15405 \text{ nm}$) radiation gave the following set of reflections expressed as 2θ : $38.40^\circ; 44.50^\circ; 64.85^\circ; 77.90^\circ; 81.85^\circ; 98.40^\circ; 111.20^\circ$.

Satu eksperimen pembelauan serbuk menggunakan sinaran Cu-K α ($\lambda = 0.15405 \text{ nm}$) memberikan set refleksi berikut 2θ : $38.40^\circ; 44.50^\circ; 64.85^\circ; 77.90^\circ; 81.85^\circ; 98.40^\circ; 111.20^\circ$.

- (a). Determine the crystal structure

Tentukan struktur kristal

(10 marks/markah)

- (b). Calculate the lattice constant, a.

Kira pemalar kekisi, a.

(5 marks/markah)

- (c). Assume that the crystal is a pure metal and on the basis of the hard-sphere approximation calculate the atomic radius.

Menganggap bahawa kristal itu adalah logam tulen dan berdasarkan anggaran sfera keras mengira jejari atom.

(5 marks/markah)

- (6). (a). Based on the periodic table given in Appendix 1, describe the possible bonding forms in compound semiconductor by giving an appropriate example.

Berdasarkan jadual berkala yang diberikan dalam Lampiran 1, terangkan ikatan mungkin terbentuk dalam semikonduktor kompoun dengan memberikan contoh yang sesuai.

(8 marks/markah)

- (b). Magnesium is a well-known light metal and always find applications as magnesium alloys.

Magnesium adalah logam ringan yang terkenal dan biasanya menemui aplikasi sebagai aloi magnesium.

- (i). Explain typical properties of magnesium in relation to its crystal structure, chemical bonding and physical properties that find applications in structural engineering.

Terangkan sifat khas magnesium berkaitan dengan struktur hablurnya, ikatan kimia dan sifat fizikal yang menemui aplikasi dalam kejuruteraan struktur.

- (ii). List down several applications of magnesium alloys.

Senaraikan beberapa aplikasi aloi magnesium.

(8 marks/markah)

- (c). Water is a polar covalent molecule. Explain this statement in term of the chemical bonding formed.

Air adalah molekul kovalen polar. Jelaskan kenyataan ini dari segi ikatan kimia yang terbentuk.

(4 marks/markah)

- (7). (a). Draw the stereographic projection of the following point group symmetry:

Lukiskan unjuran stereografik kumpulan simetri titik yang berikut:

- (i). 422
- (ii). 4/m 2/m 2/m
- (iii). 4mm

(6 marks/markah)

- (b). By giving an appropriate example, demonstrate the effect on the symmetry and crystal structure of piezoelectric material with changing temperatures (above and below the Curie point).

Dengan memberikan contoh yang sesuai, tunjukkan kesan ke atas simetri dan struktur kekisi bahan piezoelektrik dengan perubahan suhu (di atas dan di bawah titik Curie).

(6 marks/markah)

- (c). By referring to the periodic table given in Appendix 1, choose ONE (1) example of famous ferromagnetic material. Demonstrate the magnetic effect by drawing the electronic configuration of the chosen example.

Dengan merujuk kepada jadual berkala yang diberikan dalam Lampiran 1, pilih SATU (1) contoh bahan feromagnetik yang terkenal. Tunjukkan kesan magnet dengan melukis konfigurasi elektronik bagi contoh yang dipilih.

(8 marks/markah)