

UNIVERSITI SAINS MALAYSIA
Peperiksaan Semester Pertama
Sidang 1988/89

KTA 314/3 - Kimia Logam Peralihan

Tarikh: 28 Oktober 1988

Masa: 2.45 ptg. - 5.45 ptg.

(3 jam)

Jawab sebarang LIMA (5) soalan.

Jawab tiap-tiap soalan dalam muka surat yang baru.

Kertas ini mengandungi TUJUH soalan semuanya (3 muka surat).

1. (a) Tentukan sama ada sebatian oktahedral berikut mempunyai isomer optis

- (i) $M(A-A)B_4$
- (ii) $M(A-A)_2B_2$
- (iii) $M(A-A-A)B_3$
- (iv) $M(A-A-A)_2$

di mana M mewakili logam; A-A merupakan ligan bidentat, A-A-A ligan tridentat dan B mewakili ligan monodentat.

(8 markah)

- (b) Beri satu contoh sebenar bagi tiap-tiap sebatian di dalam bahagian (a) di atas.

(4 markah)

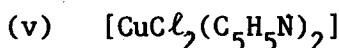
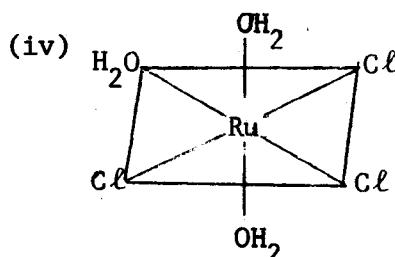
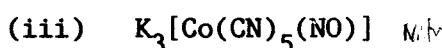
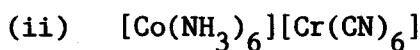
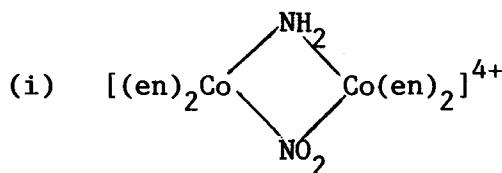
- (c) Jelaskan, dengan bantuan gambarajah, jenis keisomeran mungkin yang hadir di dalam kompleks berikut:

- (i) $[Co_2(NH_3)_6(OH)_2Cl_2]$
- (ii) $[Pt(en)Br_2Cl_2]$

(8 markah)

.../2-

2. (a) Tuliskan nama sebatian berikut mengikut sistem tatanama yang disyorkan oleh Persatuan Antarabangsa Kimia Tulen dan Kimia Gunaan (IUPAC):



(10 markah)

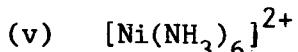
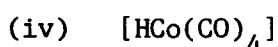
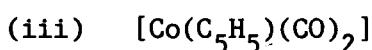
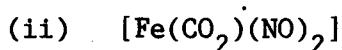
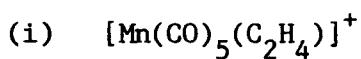
- (b) Bincangkan perhubungan di antara nombor koordinatan dan nombor pengoksidaan bagi sesuatu logam peralihan.

(10 markah)

3. (a) Apakah tatacara yang digunakan dengan jayanya oleh Werner untuk menunjukkan bahawa kompleks enam-koordinat mempunyai struktur oktaedral.

(10 markah)

- (b) Tentukan nombor atom berkesan bagi logam di dalam setiap daripada kompleks berikut:



(10 markah)

4. Bagaimana terbabitnya pengisian elektron-elektron ke dalam orbital 3d ke atas perkara-perkara berikut:

- (a) Sifat logam. (5 markah)
- (b) Nombor pengoksidaan yang berubah-ubah. (5 markah)
- (c) Kemagnetan dan kewarnaan sebatian. (10 markah)

5. Bincangkan beberapa kaedah penyediaan, sifat-sifat dan struktur halida-halida unsur peralihan.

(20 markah)

6. Bincangkan perbezaan di antara kimia unsur peralihan baris pertama dengan kimia unsur peralihan baris kedua dan ketiga. Sertakan contoh.

(20 markah)

7. Huraikan setiap perkara yang berikut:

- (a) Teori Pengikatan Werner (5 markah)
- (b) Teori Ikatan Valens (5 markah)
- (c) Teori Medan Hablur (5 markah)
- (d) Pengikatan antara logam dengan logam. (5 markah)

ooo000ooo