

UNIVERSITI SAINS MALAYSIA

Peperiksaan Semester Kedua

Sidang 1989/90

Mac/April 1990

KTA 213 Kimia Bersistem

Masa : [2 jam]

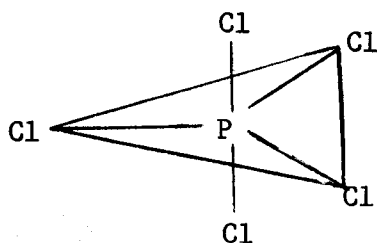
Jawab sebarang EMPAT soalan.

Hanya EMPAT jawapan yang pertama sahaja akan diperiksa.

Jawab tiap-tiap soalan pada muka surat yang baru.

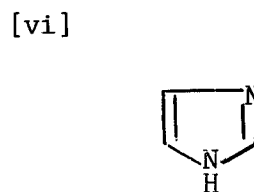
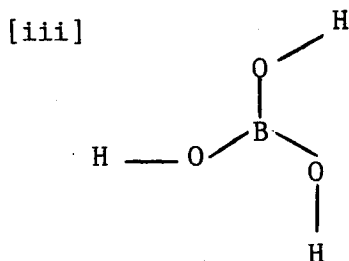
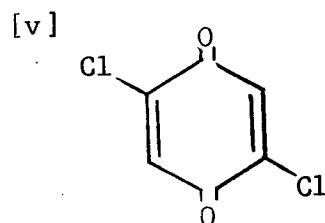
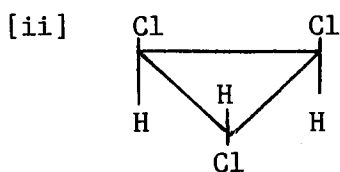
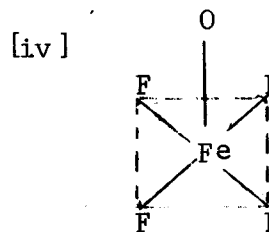
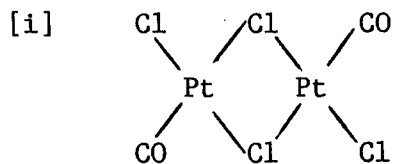
Kertas ini mengandungi LIMA soalan semuanya (4 muka surat).

1. [a] Molekul PCl_5 mempunyai rupabentuk seperti berikut:



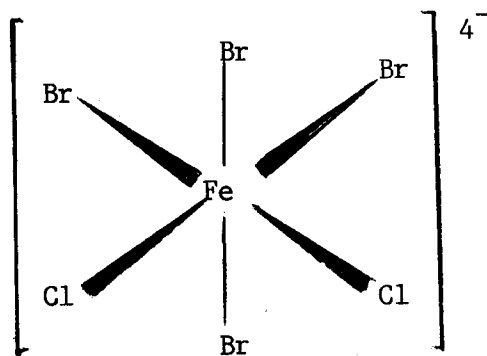
- [i] Senaraikan kesemua unsur simetri yang wujud. (4 markah)
- [ii] Cari tertib h bagi kumpulan titiknya. (2 markah)
- [iii] Apakah set vektor yang boleh mewakili set ikatan σ bagi molekul ini?. Dengan menggunakan set vektor itu janakanlah suatu perwakilan terturunkan bagi kumpulan titik ini. (10 markah)

[b] Tentukan kumpulan titik bagi tiap-tiap molekul yang berikut:



(9 markah)

2. [a] Terbitkan jadual pendaraban untuk molekul berikut:



(4 markah)

[b] Berikan matriks yang memerikan setiap operasi simetri yang wujud untuk molekul di atas (bahagian [a]).

(4 markah)

[c] Adakah set nombor 4 4 2 2 merupakan suatu perwakilan C_{2v} ?

(2 markah)

[d] Turunkan perwakilan terturunan Γ_1 berikut:

D_{4h}	E	$2C_4$	C_2	$2C_2'$	$2C_2''$	i	S_4	σ_h	$2\sigma_v$	$2\sigma_d$
Γ_1	4	0	0	-2	0	0	0	-4	2	0

(5 markah)

[e] Apakah operasi setara yang tunggal bagi $i.S_4$?

(2 markah)

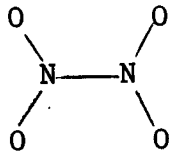
[f] Adakah operasi $i.S_4$ dan $S_4.i$ bertukar tertib antara satu dengan lain?

(2 markah)

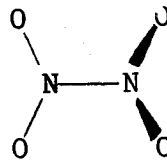
[g] Bezakan antara unsur simetri dengan operasi simetri.

(2 markah)

[h]



Struktur satah (planar)



struktur hoyong (staggered)

Berilah kumpulan titik bagi setiap struktur. (4 markah)

3. Buat catatan yang ringkas mengenai perkara yang berikut:

[a] Antara unsur-unsur Kumpulan IIA, berilium membentuk kompleks dengan paling mudah. (6 markah)

[b] Ciri ketertempaan dan kemuluran yang diperlihatkan oleh logam. (7 markah)

[c] Fluorin merupakan unsur bukan logam yang paling reaktif. (6 markah)

[d] Sebati boron trihalida merupakan sebatian kekurangan elektron dan juga bersifat sebagai asid Lewis. (6 markah)

.../4-

4. [a] Grafit bersifat sebagai bahan pelincir dan konduktor manakala intan merupakan bahan penebat. Jelaskan. (7 markah)
- [b] Dengan menggunakan teori jalur bagi pepejal, huraikan kekonduktifan elektrik bagi unsur Li dan Be. (8 markah)
- [c] Bandingkan dan kontraskan sifat fizik dan sifat kimia antara unsur kumpulan IIA (Be, Mg...) dengan unsur kumpulan VB (N, P...). (10 markah)
5. [a] Huraikan sifat asid-basa sebatian hidroksida bagi unsur kala 3 (Na, Mg, Al). (10 markah)
- [b] Huraikan kesan pengikatan kimia terhadap takat lebur sesuatu sebatian. (8 markah)
- [c] CO_2 merupakan gas pada suhu bilik sedangkan SiO_2 merupakan pepejal yang bertakat lebur tinggi. Jelaskan. (7 markah)

ooo000ooo

4. Kumpulan C_n

C _{2v}	E	C ₂	σ _v (xz)	σ _v '(yz)	
A ₁	1	1	1	1	x ² , y ² , z ²
A ₂	1	1	-1	-1	xy
B ₁	1	-1	1	-1	xz
B ₂	1	-1	-1	1	yz

C _{3v}	E	2C ₃	3σ _v	
A ₁	1	1	1	z
A ₂	1	1	-1	R _z
E	2	-1	0	(x, y)(R _x , R _y)

C _{4v}	E	2C ₄	C ₂	2σ _v	2σ _d	
A ₁	1	1	1	1	1	x ² + y ² , z ²
A ₂	1	1	1	-1	-1	
B ₁	1	-1	1	1	-1	x ² - y ²
B ₂	1	-1	1	-1	1	xy
E	2	0	-2	0	0	(xz, yz)

C _{3h}	E	2C ₃	2C ₂	3σ _v	3σ _d	
A ₁	1	1	1	1	1	z
A ₂	1	1	1	-1	-1	R _z
E ₁	2	2 cos 72°	2 cos 144°	0	0	(x, y)(R _x , R _y)
E ₂	2	2 cos 144°	2 cos 72°	0	0	(x ² + y ² , z ²) (xz, yz) (x ² - y ² , xy)

C _{6v}	E	2C ₆	2C ₃	C ₂	3σ _v	3σ _d	
A ₁	1	1	1	1	1	1	z
A ₂	1	1	1	1	-1	-1	R _z
B ₁	1	-1	1	-1	1	-1	
B ₂	1	-1	1	-1	-1	1	
E ₁	2	1	-1	-2	0	0	(x, y)(R _x , R _y)
E ₂	2	-1	-1	2	0	0	(x ² + y ² , z ²) (xz, yz) (x ² - y ² , xy)

5. Kumpulan C_{nh}

C _{2h}	E	C ₂	i	σ _h	
A _g	1	1	1	1	x ² , y ² , z ² , xy
B _g	1	-1	1	-1	xz, yz
A _u	1	1	-1	-1	R _z , R _y
B _u	1	-1	-1	1	z

C _{3h}	E	C ₃	C ₃ ²	σ _h	S ₃	S ₃ ⁵	ε = exp (2πi/3)
A'	1	1	1	1	1	1	x ² + y ² , z ²
E'	1	ε	ε*	1	ε	ε*	(x ² - y ² , xy)
A''	1	1	1	-1	-1	-1	z
E''	1	ε	ε*	-1	-ε	-ε*	(R _x , R _y)

C _{4h}	E	C ₄	C ₂	C ₄ ³	i	S ₄ ³	σ _h	S ₄	
A _g	1	1	1	1	1	1	1	1	R _z
B _g	1	-1	1	-1	1	-1	1	-1	(R _x , R _y)
E _g	1	i	-1	i	-1	i	-1	i	z
A _u	1	1	1	1	-1	-1	-1	-1	(x, y)
B _u	1	-1	1	-1	-1	1	1	-1	
E _u	1	i	-1	i	-1	i	-1	i	

C _{5h}	E	C ₅	C ₅ ²	C ₅ ³	C ₅ ⁴	σ _h	S ₅	S ₅ ⁷	S ₅ ³	S ₅ ⁹	ε = exp (2πi/5)
A'	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	x ² + y ² , z ²
E ₁ '	1	ε	ε ²	ε ³	ε ⁴	1	ε	ε ²	ε ³	ε ⁴	(x, y)
E ₂ '	1	ε ²	ε ⁴	ε	ε ³	1	ε ²	ε ⁴	ε	ε ³	
A''	1	1	1	1	1	-1	-1	-1	-1	-1	z
E ₁ ''	1	ε	ε ²	ε ³	ε ⁴	-1	-ε	-ε ²	-ε ³	-ε ⁴	(R _x , R _y)
E ₂ ''	1	ε ²	ε ⁴	ε	ε ³	-1	-ε ²	-ε ⁴	-ε	-ε ³	

C _{6h}	E	C ₆	C ₃	C ₂	C ₃ ²	C ₆ ⁵	i	S ₃ ⁵	σ _h	S ₆	S ₆ ⁵	ε = exp (2πi/6)
A _g	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	x ² + y ² , z ²
B _g	1	-1	1	-1	1	-1	1	-1	1	-1	-1	(R _x , R _y)
E _{1g}	1	ε	ε ²	ε	ε ⁴	ε	1	ε	ε ²	ε ⁴	ε ⁵	(xz, yz)
E _{2g}	1	ε ²	ε ⁴	ε	ε ⁵	ε ²	1	ε ²	ε ⁴	ε ⁵	ε ³	(x ² - y ² , xy)
A _u	1	1	1	1	1	1	-1	-1	-1	-1	-1	z
B _u	1	-1	-1	-1	-1	-1	-1	1	1	1	1	(x, y)
E _{1u}	1	ε	ε ²	ε	ε ⁴	ε	-1	-ε	-ε ²	-ε ⁴	-ε ⁵	
E _{2u}	1	ε ²	ε ⁴	ε	ε ⁵	ε ²	-1	-ε ²	-ε ⁴	-ε ⁵	-ε ³	

