

UNIVERSITI SAINS MALAYSIA

Peperiksaan Tambahan
Sidang Akademik 1991/92

Jun 1992

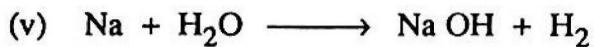
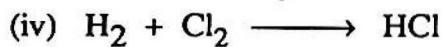
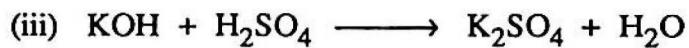
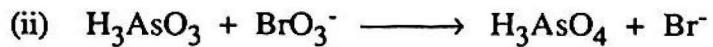
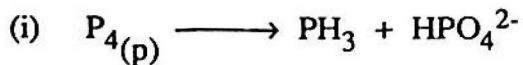
JAK 001 - Kimia I

Masa : [3 jam]

ARAHAN KEPADA CALON:

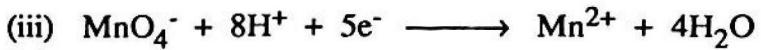
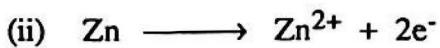
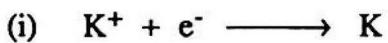
- Sila pastikan bahawa kertas peperiksaan ini mengandungi **TUJUH** muka surat yang bercetak sebelum anda memulakan peperiksaan ini.
 - Jawab mana-mana **LIMA** soalan. Setiap soalan bernilai 20 markah dan markah subsoalan diperlihatkan di penghujung subsoalan itu.
 - Setiap jawapan mesti dijawab di dalam buku jawapan yang disediakan.
-

1. (a) Imbangkan persamaan berikut:



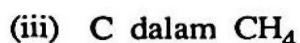
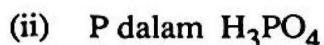
(10 markah)

(b) Nyatakan sama ada tindak balas berikut penurunan atau pengoksidaan:



(6 markah)

(c) Tentukan nombor pengoksidaan untuk setiap yang berikut:



(4 markah)

2. (a) (i) Karbon mempunyai dua isotop masing-masing dengan jisim atom 12.00 amu dan 13.00 amu. Jika isotop yang lebih berat mempunyai limpahan relatif 1.1%, tentukan jisim atom untuk karbon.

(4 markah)

(b) Nombor Avogadro diberikan sebagai 6.022×10^{23} . Kira yang berikut:

(i) jisim satu atom sulfur

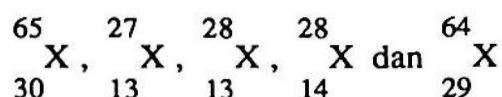
(ii) bilangan atom sulfur dalam 1.000 gram.

(jisim atom relatif sulfur 32.07g)

(6 markah)

(c) (i) Berapa banyakkah bilangan proton dan elektron dalam molekul H_2O_2 .

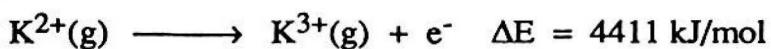
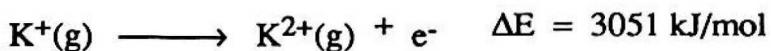
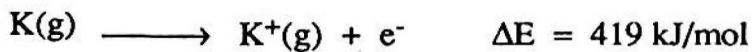
(ii) Tentukan bilangan proton (p^+), elektron (e^-) dan neutron (n^o) untuk atom berikut dan kenalpastikan setiap unsur ini.



(10 markah)

3. (a) Oksigen mempunyai 8 elektron kesemuanya.
- (i) Lukiskan konfigurasi elektronik untuk oksigen
- (ii) Berapakah bilangan elektron yang tidak berpasangan?
(4 markah)
- (b) (i) Beri kesemua nombor kuantum untuk kedua elektron yang terdapat dalam orbital 2s.
- (ii) Nombor kuantum untuk satu elektron ialah $n = 3$ dan $m_s = 1$.
Di orbital manakah elektron ini berada?
- (iii) Beri nilai n dan m_s untuk elektron yang terdapat dalam subparas 4s.
(6 markah)
- (c) Bina rajah orbital yang menunjukkan kedudukan kesemua elektron dalam ^{26}Fe . Berikan semua nombor kuantum yang lengkap untuk kesemua elektron yang tidak berpasangan.
(10 markah)
4. (a) Merujuk kepada Jadual Berkala yang diberi, susunkan set ion dan atom berikut mengikut saiz yang meningkat.
- (i) Mg, Al, Ca
- (ii) S, Cl, S^{2-}
- (iii) Fe, Fe^{2+} , Fe^{3+}
(6 markah)

- (b) Tenaga pengionan untuk kalium meningkat seperti di bawah apabila elektron dikeluarkan secara berperingkat-peringkat. Jelaskan.



(10 markah)

- (c) Tuliskan tindak balas yang seimbang di antara yang berikut:

(i) natrium perokсиida dengan air

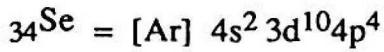
(ii) kalsium dengan oksigen

(iii) rubidium dengan oksigen

(iv) strontium hidrida dengan air

(4 markah)

5. Diberikan konfigurasi untuk unsur-unsur berikut:



Tulis konfigurasi elektron untuk:

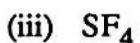
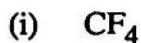
(i) Sc^{3+}

(ii) Zn^{2+}

(iii) Se^{2-}

(6 markah)

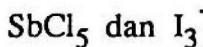
(b) Lukiskan struktur Lewis untuk yang berikut:



Nyatakan jenis penghibridan yang digunakan dalam pembentukan molekul di atas.

(9 markah)

(c) Ramalkan geometri untuk molekul dan ion berikut:



(5 markah)

6. Seorang pelajar telah memperolehi gas hidrogen melalui proses elektrolisis air pada 25°C . Jumlah H_2 yang dihasilkan ialah 152 mL pada tekanan 758 mm Hg. Jika tekanan separa air ialah 23.76 mm Hg, berikan tindak balas elektrolisis yang terlibat dan, kira:

(i) tekanan separa gas hidrogen

(ii) jumlah mol hidrogen yang dihasilkan

(iii) jumlah arus yang digunakan dan

(20 markah)

Periodic Table of the Elements

(JAK 001)

H	II A							He
Li	Be							He
Na	Mg	III B	IV B	V B	VI B	VII B		He
22.99	24.31	Ar 20	Ar 21	Ar 22	Ar 23	Ar 24	Ar 25	Ar 26
19	4s ²							
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co
39.102	40.08	44.96	47.90	50.94	52.00	54.94	55.85	58.93
37	Kr 38	Kr 39	Kr 40	Kr 41	Kr 42	Kr 43	Kr 44	Kr 45
	5s ²							
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh
85.47	87.62	88.91	91.22	92.91	95.94	99 ^m	101.07	102.91
85	Xe 56	Xe 57	Xe 57	Xe 57	Xe 73	Xe 73	Xe 75	Xe 76
	6s ²	6s ²	6s ²	6s ²	4f ¹	4f ¹	4f ²	4f ²
Cs	Ba	La*	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir
132.91	137.34	138.91	178.49	180.95	183.85	186.2	190.2	192.2
87	Rn 88	Rn 89	Rn 104	Rn 105	(Rn)			
	7s ²	7s ²	5d ¹	5d ²	5d ³			
Fr	Ra	Act†	? ^b	Haf				
123)	126)	(227)		(260)				

Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd ^b	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu
58	(Xe)59	(Xe)60	(Xe)61	(Xe)62	(Xe)63	(Xe)64	(Xe)65	(Xe)66	(Xe)67	(Xe)68	(Xe)69	(Xe)70	(Xe)71
	4f ¹												

* Lanthanide Series
 † Actinide Series
^a Value in parentheses denotes mass number
 or most stable known isotope.
^b Name and symbol are not officially accepted.
 Kurchatovium, K.u., has been proposed by
 Russian investigators and ruthenium, R.l.,
 by American investigators for element 104.

