



උච පළාත් අධ්‍යාපන දෙපාර්තමේන්තුව
ஊவா மாகாண கல்வித் திணைக்களம்
Uva Provincial Department of Education



අධ්‍යයන පොදු සහතික පත්‍ර උසස් පෙළ විභාගය - 01 වන ඒකක පරීක්ෂණය 2025
General Certificate of Education (Advanced Level) Examination - 01st Unit Test 2025

12 ශ්‍රේණිය

02

S

I, II

රසායන විද්‍යාව - I, II
CHEMISTRY - I, II

කාලය : පැය 01 යි මි. 40
Time : One hour & 40 minutes

උපදෙස් :

- සියලුම ප්‍රශ්න වලට පිළිතුරු සපයන්න.
- පහත දැක්වෙන ප්‍රශ්න සියල්ලටම පිළිතුරු සපයන්න.

01. ඉහළම කාපාංකය තිබේ යැයි සිත බලාපොරොත්තු වන්නේ පහත කුමන රසායනික ප්‍රභේදයකට ද?

- (1) He (2) Ne (3) CH₄ (4) SiH₄ (5) Ar

02. පරමාණුක ක්වොන්ටම් අංක $n = 3$, $m_l = -1$ සඳහා තිබිය හැකි කාක්ෂික සංඛ්‍යාව,

- (1) 2 (2) 3 (3) 4 (4) 5 (5) 6

03. අවුල්බාහු මූලධර්මය හා හුන්ඩ් ගේ නීතිය යන දෙකම උල්ලංඝනය වන කාක්ෂික සටහන වනුයේ,

- (1) $\uparrow\downarrow \uparrow\downarrow \uparrow $ (2) $\uparrow \uparrow\downarrow \uparrow $ (3) $\uparrow\downarrow \uparrow \uparrow \uparrow$
 (4) $\uparrow\downarrow \uparrow\downarrow \uparrow \uparrow$ (5) $\uparrow \uparrow\downarrow \uparrow \uparrow$

04. IO_3^+ , IO_3^- , F_3ClO_2 හා F_4BrO^- යන ඒවායේ හැඩයන් පිළිවෙළින්,

- (1) තලීය ත්‍රිකෝණාකාර, චතුස්තලීය, ත්‍රීභානති ද්විපිරමීඩාකාර සහ සමචතුරස්‍රාකාර පිරමීඩාකාර
 (2) තලීය ත්‍රිකෝණාකාර, චතුස්තලීය, T හැඩය, සිසෙස් හැඩය
 (3) ත්‍රීභානති පිරමීඩාකාර, සිසෙස් හැඩය, T හැඩය, අෂ්ඨතලීය
 (4) චතුස්තලීය, සමචතුරස්‍රතලීය, ත්‍රීභානති ද්විපිරමීඩාකාර, සමචතුරස්‍රාකාර පිරමීඩාකාර
 (5) T හැඩය, සිසෙස් හැඩය, , ත්‍රීභානති ද්විපිරමීඩාකාර, අෂ්ඨතලීය

05. වැරදි වගන්තිය තෝරන්න.

- (1) NCl_3 , SO_3 හා PCl_5 අතුරෙන් එකම මූලීය ප්‍රභේදය NCl_3 වේ.
 (2) Mg, Al, Si හා P මූලද්‍රව්‍ය අතුරෙන් අඩුම පළමු අයනීකරණ ශක්තිය ඇත්තේ Al වලට වේ.
 (3) NO_3^- , SO_2 , SO_3^{2-} හා ClF_3 ප්‍රභේද අතුරෙන් එකම හැඩය ඇත්තේ SO_2 හා SO_3^{2-} ට පමණි.
 (4) B, C, O හා N අතුරෙන් ඉලෙක්ට්‍රෝන ලබා ගැනීමේ ශක්තිය ධන අගයක් ගන්නේ N පමණි.
 (5) S^{2-} , N^{3-} , P^{3-} , O^{2-} අතුරෙන් වැඩිම අයනික අරය ඇත්තේ P^{3-} ට වේ.

06. තරංග ආයාමය 220 nm වන ලෝටෝන මවුලයක ශක්තිය වනුයේ, (ප්ලාන්ක් නියතය $h = 6.626 \times 10^{-34}$ JS, ආලෝකයේ ප්‍රවේගය $3 \times 10^8 \text{ ms}^{-1}$)

- (1) 542 J (2) 54.2 KJ (3) 544 J (4) 54.4 J (5) 544 KJ

07. x හා y අංශු දෙකක ඩිබ්‍රේඩ්ලි තරංග ආයාමය පිළිවෙළින් 1 nm හා 3 nm වේ. x හි ස්කන්ධය y හි ස්කන්ධය මෙන් තුන්ගුණයකි. x හා y හි ප්‍රවේග අතර අනුපාතය වන්නේ,

- (1) 1 : 1 (2) 1 : 2 (3) 1 : 3 (4) 3 : 1 (5) 2 : 1

08. මධ්‍ය පරමාණුවේ මුහුම්කරණය සැලකූ විට, වෙනස් වූ මුහුම්කරණයක් සහිත ප්‍රභේදය වනුයේ,
 (1) H_3O^+ (2) $^-\text{CH}_3$ (3) HCHO (4) H_2S (5) CH_4

09. $^{88}_{38}\text{Sr}^{+2}$ සම්බන්ධයෙන් නිවැරදි නොවන්නේ,
 (1) එහි ප්‍රෝටෝන ගණන 38 කි.
 (2) එහි ඉලෙක්ට්‍රෝන ගණන 40 කි.
 (3) එහි නියුට්‍රෝන ගණන 50 කි.
 (4) එහි ඉලෙක්ට්‍රෝන හා ප්‍රෝටෝනවල එකතුව 76 කි.
 (5) එහි නියුට්‍රෝන හා ප්‍රෝටෝනවල එකතුව 88 කි.

10. Mg හි සංයුජතා ඉලෙක්ට්‍රෝනයකට දෑතෙන් සරළ න්‍යෂ්ටික ආරෝපණය ($Z = 12$, $A = 24$)
 (1) +12 වේ. (2) +10 වේ. (3) +12 ට වඩා අඩු වේ.
 (4) +12 ට වඩා වැඩි වේ. (5) +24 වේ.

• අංක 11 සිට 15 තෙක් එක් එක් ප්‍රශ්නය සඳහා දී ඇති (a), (b), (c) සහ (d) යන ප්‍රතිචාර හතර අතුරෙන්, එකක් හෝ වැඩි සංඛ්‍යාවක් හෝ නිවැරදි ය. නිවැරදි ප්‍රතිචාරය / ප්‍රතිචාර කවරේද?

(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
(a) සහ (b) පමණක් නිවැරදිය.	(b) සහ (c) පමණක් නිවැරදිය.	(c) සහ (d) පමණක් නිවැරදිය.	(d) සහ (a) පමණක් නිවැරදිය.	වෙනත් ප්‍රතිචාර සංඛ්‍යාවක් හෝ සංයෝජනයක් හෝ නිවැරදිය.

11. α , β හා γ පිළිබඳව පහත ප්‍රකාශ වලින් සත්‍ය වන්නේ,
 (a) α කිරණ ධන ආරෝපිත වේ.
 (b) β කිරණ සෘණ ආරෝපිත වේ.
 (c) α හා β කිරණවල වේගය γ ට වඩා අඩුයි.
 (d) γ කිරණ විද්‍යුත් ක්ෂේත්‍රයක දී අපගමනය වේ.

12. ක්වොන්ටම් අංක පිළිබඳව සිදුකර ඇති පහත ප්‍රකාශ වලින් කවරක් / කවර ඒවා නිවැරදි ද?
 (a) $n = 3$, $m_l = 2$ වන ඉලෙක්ට්‍රෝනය ඇත්තේ තුන්වන ප්‍රධාන ශක්ති මට්ටමේ ය.
 (b) $n = 2$, $m_l = 1$ වන ඉලෙක්ට්‍රෝනය අඩංගු වන්නේ P උපශක්ති මට්ටමේ ය.
 (c) $n = 4$ වන අවස්ථාවක ඉලෙක්ට්‍රෝනයක් සඳහා 4, 3, -4, -1/2 ක්වොන්ටම් අංක කුලකය තිබිය හැක.
 (d) $n = 3$ වන අවස්ථාවක තිබිය හැකි උපරිම ඉලෙක්ට්‍රෝන ගණන 16 කි.

13. විද්‍යාත්මක සොයා ගැනීම් සම්බන්ධව නිවැරදි සංකල්පය වනුයේ,
 (a) න්‍යෂ්ටික ආකෘතිය - අර්නස්ට් රදර්ෆඩ්
 (b) ධන කිරණ - තොම්සන්
 (c) VSEPR වාදය - හුන්ඩ්ස්
 (d) විකිරණශීලීතාව - හෙන්රි බෙකරල්

14. KI ප්‍රලිය ද්‍රාවණයක සවිනීත ආකර්ෂණ බල වන්නේ,
 (a) ලන්ඩන් බල (b) H බන්ධන
 (c) අයන - ද්විධ්‍රැව ආකර්ෂණ බල (d) ද්විධ්‍රැව - ප්‍රේරිත ද්විධ්‍රැව ආකර්ෂණ බල

15. හයිඩ්‍රජන්වල විමෝචන වර්ණාවලිය සම්බන්ධව සත්‍ය වන්නේ,
 (a) එහි බාමර ශ්‍රේණියේ කැපී පෙනෙන රේඛා 4 කි.
 (b) ලයිමාන් ශ්‍රේණියේ ඉහළම ශක්ති රේඛාවේ අගය H වල පළමු අයනීකරණ ශක්තිය ලෙස ගත හැක.
 (c) රේඛා අතර ශක්ති පරතරය අඩුවන විට ශක්ති අගය ද අඩු වේ.
 (d) එහි ලයිමාන් ශ්‍රේණිය පාරජම්බුල කලාපයේ පිහිටා ඇත.

- අංක 16 සිට 20 තෙක් ප්‍රශ්න සඳහා පහත උපදෙස් අනුගමනය කරන්න.

ප්‍රතිචාරය	පළමුවෙනි ප්‍රකාශය	දෙවැනි ප්‍රකාශය
(1)	සත්‍ය වේ.	සත්‍ය වන අතර, පළමුවැනි ප්‍රකාශය නිවැරදිව පහදා දෙයි.
(2)	සත්‍ය වේ.	සත්‍ය වන නමුත්, පළමුවැනි ප්‍රකාශය නිවැරදිව පහදා නොදෙයි.
(3)	සත්‍ය වේ.	අසත්‍ය වේ.
(4)	අසත්‍ය වේ.	සත්‍ය වේ.
(5)	අසත්‍ය වේ.	අසත්‍ය වේ.

	පළමු ප්‍රකාශය	දෙවන ප්‍රකාශය
16.	ජලීය NaCl ද්‍රාවණයක් විද්‍යුත්‍ය සන්නායකය කරයි.	ජලීය NaCl ද්‍රාවණයේ සවල Na^+ හා Cl^- අයන ඇත.
17.	LiF වලට වඩා LiI වල ඉහළ සහසංයුජ ලක්ෂණ ඇත.	අනායනය විශාල හා ඉහළ ආරෝපණයක් ඇති විට අධික ධ්‍රැවීකරණ බලයක් ඇත.
18.	Br_2 හා ICl හි සාපේක්ෂ අණුක ස්කන්ධ ආසන්න ලෙස සමාන වුවද ICl හි තාපාංකය Br_2 ට වඩා ඉහළ වේ.	Br_2 නිර්ධ්‍රැවීය වන අතර ICl ධ්‍රැවීය වේ.
19.	රත්පත් පරීක්ෂාවේ දී සමහර α අංශුවල ගමන් මග වෙනස් විය.	රත්පත් පරීක්ෂණයේ දී විශාල කිරණ ප්‍රමාණයක් අපගමනය නොවී ගමන් කළේය.
20.	H_2O හි $\text{H}\ddot{\text{O}}\text{H}$ බන්ධන කෝණයට වඩා H_2S හි $\text{H}\ddot{\text{S}}\text{H}$ හි බන්ධන කෝණය විශාල ය.	O හි විද්‍යුත් සෘණතාවයට වඩා S හි විද්‍යුත් සෘණතාව අඩු ය.

- ව්‍යුහගත රචනා -

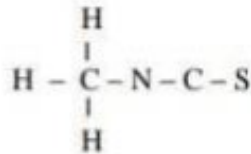
- සියලු ම ප්‍රශ්නවලට පිළිතුරු සපයන්න.

(1).(a). පහත ප්‍රශ්න සඳහා පිළිතුරු සපයන්න.

- C, N සහ O අතරින් ඉහළම දෙවන අයනීකරණ ශක්තිය පවතින්නේ කුමකට ද? (.....)
- NH_3 , NO_2^- සහ NO_3^- අතරින් ඉහළම විද්‍යුත් සෘණතාව සහිත N පරමාණුව පවතින්නේ කුමකට ද? (.....)
- Na^+ , K^+ සහ Mg^{2+} යන අයන අතරින් අඩුම ධ්‍රැවීකාරක බලය පවතින්නේ කුමකට ද? (.....)
- Li, N සහ S යන මූලද්‍රව්‍ය අතරින් ඉලෙක්ට්‍රෝන ලබා ගැනීමේ ශක්තිය සඳහා වැඩිම සෘණ අගය පවතින්නේ කුමකට ද? (.....)
- NO , Br_2 සහ CH_4 අතරින් ඉහළම තාපාංකය පවතින්නේ කුමකට ද? (.....)
- NO_2^+ , NO_2^- සහ NO_2 අතරින් කුඩාම බන්ධන කෝණය ඇත්තේ කුමකට ද? (.....)

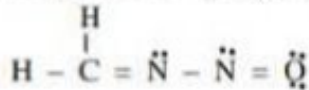
(04 x 6)

- (b). (i) CH_3NCS අණුව සඳහා වඩාත්ම පිළිගත හැකි ලැවිස් නිත් - ඉරි ව්‍යුහය අඳින්න. එහි පරමාණුක සැකිල්ල පහත දක්වා ඇත.



(06)

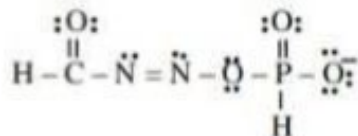
- (ii) $\text{CH}_2\text{N}_2\text{O}$ අණුව සඳහා වඩාත්ම ස්ථායී ලැවිස් නිත් - ඉරි ව්‍යුහය පහත දක්වා ඇත. මෙම අණුව සඳහා තවත් ලැවිස් නිත් - ඉරි ව්‍යුහ (සම්ප්‍රයුක්ත ව්‍යුහ) තුනක් අඳින්න.



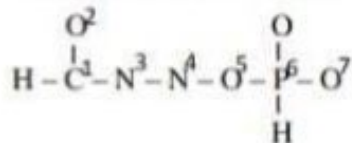
(04 x 3)

- (iii) පහත සඳහන් ලැවිස් නිත්-ඉරි ව්‍යුහය පදනම් කරගෙන විග්‍රහ දක්වා ඇති C, N, O සහ P පරමාණුවල

- (I) පරමාණුව වටා VSEPR යුගල්
(II) පරමාණුව වටා ඉලෙක්ට්‍රෝන යුගල් ජ්‍යාමිතිය
(III) පරමාණුව වටා හැඩය
(IV) පරමාණුවේ මුහුම්කරණය සඳහන් කරන්න.



පහත දැක්වෙන පරිදි පරමාණු අංකනය කර ඇත.



(01 x 16)

		C^1	N^3	O^5	P^6
I	VSEPR යුගල්				
II	ඉලෙක්ට්‍රෝන යුගල ජ්‍යාමිතිය				
III	හැඩය				
IV	මුහුම්කරණය				

කොටස් (iv) සිට (vii), ඉහත (iii) කොටසෙහි දෙන ලද ලැවිස් නිත් - ඉරි ව්‍යුහය මත පදනම් වේ.

- (iv) පහත දැක්වෙන පරමාණු දෙක අතර ඊ තිත්බන්ධ සෑදීමට සහභාගී වන පරමාණුක / මුහුම් කාක්ෂික හඳුනාගන්න.

- (I) $\text{H} - \text{C}^1$ H C^1
(II) $\text{C}^1 - \text{N}^3$ C^1 N^3
(III) $\text{N}^3 - \text{N}^4$ N^3 N^4
(IV) $\text{N}^4 - \text{O}^5$ N^4 O^5
(V) $\text{O}^5 - \text{P}^6$ O^5 P^6
(VI) $\text{P}^6 - \text{H}$ P^6 H

(01 x 12)

(v) පහත දැක්වෙන පරමාණු දෙක අතර π බන්ධන සෑදීමට සහභාගි වන පරමාණුක කාක්ෂික හඳුනා ගන්න.



(01 x 4)

(vi) C^1, N^3, O^5 සහ P^6 පරමාණු වටා ආසන්න බන්ධන කෝණ සඳහන්කරන්න.



(vii) C^1, N^3, N^4, O^5 සහ P^6 පරමාණු ඒවායේ විද්‍යුත් සාමාන්‍ය වැඩිවන පිළිවෙලට සකසන්න.



(c). වරහන් තුළ දක්වා ඇති ගුණය වැඩිවන පිළිවෙලට සකසන්න. හේතු අවශ්‍ය නැත.

(i) Na, K, Mg, Cl, S, O (විද්‍යුත් සාමාන්‍ය)



(ii) $Na^+, Mg^{2+}, N^{3-}, O^{2-}, Al^{3+}, S^{2-}$ (අයනික අරය)



(iii) 2S, 3S, 3d, 2P, 4S, 3P (කාක්ෂිකයේ අඩංගු ඉලෙක්ට්‍රෝන සංඛ්‍යා ගණනය)

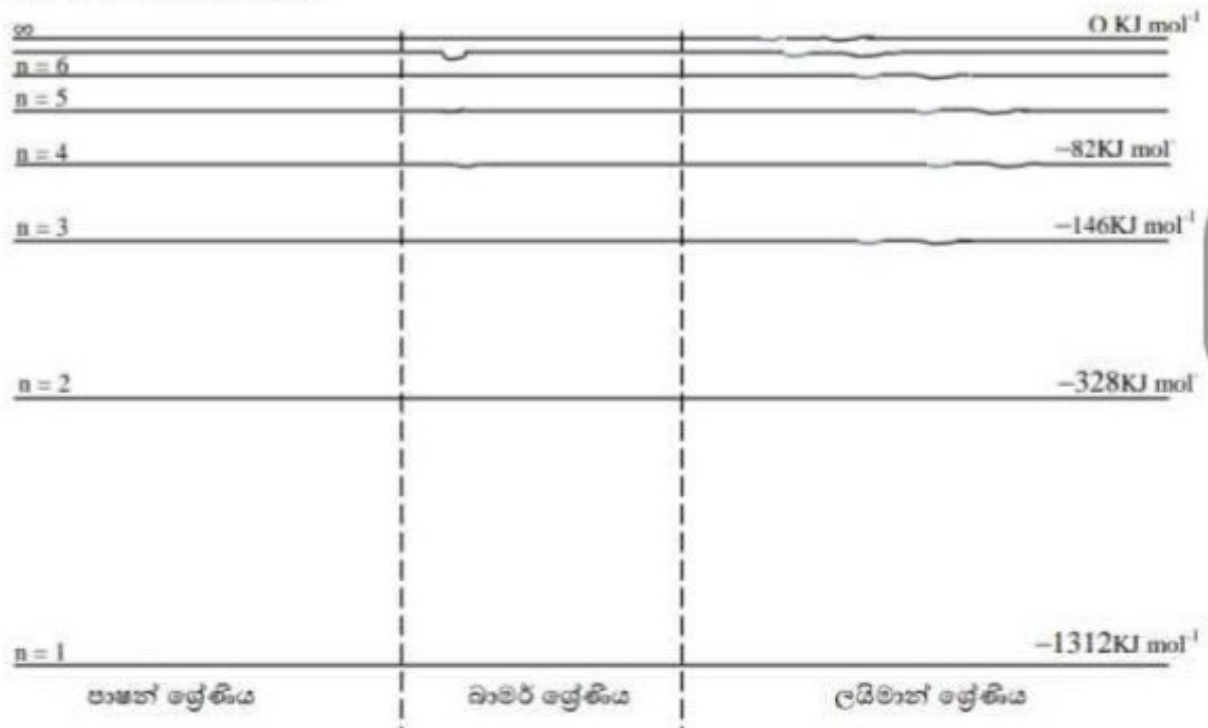


(06 x 3)

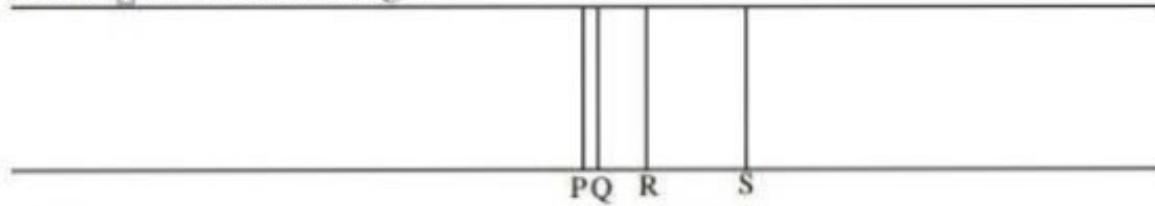
(2).(a). පහත දක්වා ඇත්තේ H පරමාණුවක ඉලෙක්ට්‍රෝන විමෝචනයට අදාළ ශක්ති මට්ටම් සටහන සහ විමෝචන වර්ණාවලියෙහි බාමර ශ්‍රේණියට අදාළ මුල් රේඛා හතර වේ.

($h = 6.626 \times 10^{-34} \text{ JS}$, $C = 3 \times 10^8 \text{ ms}^{-1}$, $N_A = 6.022 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$)

H පරමාණුක ශක්ති මට්ටම්.



H පරමාණුක විමෝචන වර්ණාවලිය



ශ්‍රේණිය
 විද්‍යුත් චුම්බක
 වර්ණාවලියෙහි
 ප්‍රදේශය

(i) ඉහත P, Q, R සහ S රේඛා හරහා දී ඇති ශක්ති මට්ටම් සටහනෙහි ලකුණු කර දක්වන්න. (රිකල මගින්) ඒවා නිවැරදිව නම් කරන්න. (02 x 4)

(ii) S රේඛාව ඇති විමේ දී විමෝචනය වන ශක්තිය ගණනය කරන්න. (KJmol^{-1} වලින්) (08)

(iii) එම ශක්තියට අනුරූප විකිරණයෙහි තරංග ආයාමය නැතහොත් මීටර් (nm) වලින් ගණනය කරන්න.

(iv) ලයිමාන් සහ පෘෂන් ශ්‍රේණි වලට අදාළ විමෝචන ඉහත ශක්ති මට්ටම් සටහනෙහි ඇඳ දක්වන්න. (රිකල මගින්) (5 + 5)

(v) ඉහත (iv) හි අදින ලද ඉලෙක්ට්‍රෝන සංක්‍රමණවලට අදාළ වර්ණාවලි රේඛා වර්ණාවලි සටහනෙහි ලකුණු කර පෙන්වන්න. ශ්‍රේණිය නම් කරන්න. (5 + 5) (2 + 2)

(vi) වර්ණාවලි සටහන තුළ එම රේඛා ශ්‍රේණි තුන විද්‍යුත් චුම්බක වර්ණාවලියෙහි අයත් ප්‍රදේශ දී ඇති නිෂ්කැන්හි ලියා දක්වන්න. (2 x 3)

(vii) H පරමාණුවෙහි පළමු අයනීකරණ ශක්තිය ගණනය කරන්න. (KJmol^{-1} වලින්).

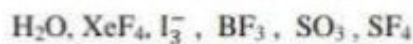
(07)

- (b). (i) පරමාණුක කාක්ෂිකයක් විස්තර කරනුයේ n , l සහ m_l ක්වොන්ටම් අංක 03 මගිනි. අදාළ ක්වොන්ටම් අංක සහ පරමාණුක කාක්ෂිකයේ නම පහත දැක්වෙන කොටු තුළ ලියන්න.

	n	l	m_l	පරමාණුක කාක්ෂිකය
(i)			+1	5P
(ii)	4		-2	
(iii)				3S

(01 x 7)

- (ii) පහත රසායනික විශේෂ ඇසුරින් පිළිතුරු සපයන්න.



I.	180° ක බන්ධන කෝණයක් සහිත අණුවක් / අයනයක් වන්නේ,	
II.	NO_3^- අයනය සමඟ සම ඉලෙක්ට්‍රෝනික වන්නේ	
III.	එකම තලයෙහි පරමාණු පහක් අඩංගු වන්නේ	
IV.	බන්ධන ඉලෙක්ට්‍රෝන යුගල් සංඛ්‍යාව සහ එකසර ඉලෙක්ට්‍රෝන යුගල් සංඛ්‍යාව සමාන වන්නේ	
V.	ද්විමූලීය සුර්ණයක් සහිත අණුවක් වන්නේ	

(03 x 5)

- (c). (i) පහත අයනවල ඉලෙක්ට්‍රෝන වින්‍යාස ලියන්න.

(i)	Cr^{3+}	-	
(ii)	Br^-	-	
(iii)	Cu^{2+}	-	
(iv)	Co^{3+}	-	

(02 x 4)

- රචනා -

- (3). (a). ආවර්තිතා වගුවට අයත් ආන්තරික නොවන P, Q, R, S සහ T නම් අනුයාත මූලද්‍රව්‍ය පහත පරමාණුක ක්‍රමාංක පිළිවෙළින් Z , $(Z + 1)$, $(Z + 2)$, $(Z + 3)$ සහ $(Z + 4)$ වේ. Q නම් මූලද්‍රව්‍යයෙහි මුල් අනුයාත අයනීකරණ ශක්ති හය පිළිවෙළින් $KJmol^{-1}$ වලින් 800, 1590, 3240, 4360, 16100 සහ 19800 වේ.

- හේතු දක්වමින් ආවර්තිතා වගුවෙහි Q අයත් කාණ්ඩය හඳුනා ගන්න. (10)
- R හි ප්‍රථම අයනීකරණ ශක්තිය S හි ප්‍රථම අයනීකරණ ශක්තියට වඩා වැඩි බව සොයාගෙන ඇත. එම විචලනයට හේතු දක්වන්න. (10)
- R හි මුල් අනුයාත අයනීකරණ ශක්ති හතෙහි විචලනය ප්‍රස්ථාර ගත කරන්න. (10)
- ඉහත මූලද්‍රව්‍ය පහෙහි දෙවන අයනීකරණ ශක්ති විචලනය දළ ප්‍රස්ථාරයක දක්වන්න. (10)
- එම මූලද්‍රව්‍ය අතරින් කැල්කොජන කාණ්ඩයේ මූලද්‍රව්‍ය කුමක් ද? (06)

(b) (i) (I) වාලක ශක්තිය $18.2 \times 10^{-25} \text{ J}$ හා ස්කන්ධය $9.1 \times 10^{-31} \text{ kg}$ වන ඉලෙක්ට්‍රෝනයක ප්‍රවේගය ගණනය කරන්න. (වාලක ශක්තිය $E = \frac{1}{2} mv^2$) (10)

(II) එම ඉලෙක්ට්‍රෝනයේ තරංග ආයාමය nm වලින් ගණනය කරන්න. (15)

(III) එම ඉලෙක්ට්‍රෝනයේ වාලක ශක්තිය ඉහත (i) හි අගය මෙන් නව ගුණයක් (9) වන විට ඉලෙක්ට්‍රෝනයේ තරංග ආයාමය nm වලින් ගණනය කරන්න. (10)

(ii) පහත ප්‍රකාශ කෙටියෙන් පහදන්න.

(I) CaCO_3 හි කාපස්ථායීතාව, BeCO_3 ට වඩා ඉහළ වේ.

(II) H_2O වල බන්ධන කෝණය H_2S ට වඩා ඉහළ වේ.

(10 x 2)

(c). (i) පහත ප්‍රභේද වල ප්‍රාථමික හා ද්විතීයික අන්තර්ක්‍රියා ඇසුරින් වගුව සම්පූර්ණ කරන්න.

අන්තර් ක්‍රියා වර්ගය		ප්‍රාථමික අන්තර් ක්‍රියා	ද්විතීයික අන්තර් ක්‍රියා
I	සන අයඩීන් ($\text{I}_2(\text{s})$)		
II	සන සෝඩියම් අයඩයිඩ් $\text{NaI}(\text{s})$		
III	අයිස් $\text{H}_2\text{O}(\text{s})$		
IV	හයිඩ්‍රජන් ෆ්ලෝරයිඩ් $\text{HF}(\text{l})$		
V	$\text{CO}_2(\text{g})$		
VI	$\text{O}_2(\text{g})$		

(02 x 6)

(02 x 6)

(ii) පහත ප්‍රභේදවල මධ්‍ය පරමාණුව වටා හැඩය අසෝහනය කරන්න.

(i) ICl_4^-

(ii) SF_6

(iii) XeF_2

(iv) SCL_4

(v) XeOF_4

(05 x 5)

Periodic Table of the Elements

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54	55	56	57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86	87	88	89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103	104	105	106	107	108	109	110	111	112	113	114	115	116	117	118	119	120	121	122	123	124	125	126	127	128	129	130	131	132	133	134	135	136	137	138	139	140	141	142	143	144	145	146	147	148	149	150	151	152	153	154	155	156	157	158	159	160	161	162	163	164	165	166	167	168	169	170	171	172	173	174	175	176	177	178	179	180	181	182	183	184	185	186	187	188	189	190	191	192	193	194	195	196	197	198	199	200	201	202	203	204	205	206	207	208	209	210	211	212	213	214	215	216	217	218	219	220	221	222	223	224	225	226	227	228	229	230	231	232	233	234	235	236	237	238	239	240	241	242	243	244	245	246	247	248	249	250	251	252	253	254	255	256	257	258	259	260	261	262	263	264	265	266	267	268	269	270	271	272	273	274	275	276	277	278	279	280	281	282	283	284	285	286	287	288	289	290	291	292	293	294	295	296	297	298	299	300	301	302	303	304	305	306	307	308	309	310	311	312	313	314	315	316	317	318	319	320	321	322	323	324	325	326	327	328	329	330	331	332	333	334	335	336	337	338	339	340	341	342	343	344	345	346	347	348	349	350	351	352	353	354	355	356	357	358	359	360	361	362	363	364	365	366	367	368	369	370	371	372	373	374	375	376	377	378	379	380	381	382	383	384	385	386	387	388	389	390	391	392	393	394	395	396	397	398	399	400	401	402	403	404	405	406	407	408	409	410	411	412	413	414	415	416	417	418	419	420	421	422	423	424	425	426	427	428	429	430	431	432	433	434	435	436	437	438	439	440	441	442	443	444	445	446	447	448	449	450	451	452	453	454	455	456	457	458	459	460	461	462	463	464	465	466	467	468	469	470	471	472	473	474	475	476	477	478	479	480	481	482	483	484	485	486	487	488	489	490	491	492	493	494	495	496	497	498	499	500	501	502	503	504	505	506	507	508	509	510	511	512	513	514	515	516	517	518	519	520	521	522	523	524	525	526	527	528	529	530	531	532	533	534	535	536	537	538	539	540	541	542	543	544	545	546	547	548	549	550	551	552	553	554	555	556	557	558	559	560	561	562	563	564	565	566	567	568	569	570	571	572	573	574	575	576	577	578	579	580	581	582	583	584	585	586	587	588	589	590	591	592	593	594	595	596	597	598	599	600	601	602	603	604	605	606	607	608	609	610	611	612	613	614	615	616	617	618	619	620	621	622	623	624	625	626	627	628	629	630	631	632	633	634	635	636	637	638	639	640	641	642	643	644	645	646	647	648	649	650	651	652	653	654	655	656	657	658	659	660	661	662	663	664	665	666	667	668	669	670	671	672	673	674	675	676	677	678	679	680	681	682	683	684	685	686	687	688	689	690	691	692	693	694	695	696	697	698	699	700	701	702	703	704	705	706	707	708	709	710	711	712	713	714	715	716	717	718	719	720	721	722	723	724	725	726	727	728	729	730	731	732	733	734	735	736	737	738	739	740	741	742	743	744	745	746	747	748	749	750	751	752	753	754	755	756	757	758	759	760	761	762	763	764	765	766	767	768	769	770	771	772	773	774	775	776	777	778	779	780	781	782	783	784	785	786	787	788	789	790	791	792	793	794	795	796	797	798	799	800	801	802	803	804	805	806	807	808	809	810	811	812	813	814	815	816	817	818	819	820	821	822	823	824	825	826	827	828	829	830	831	832	833	834	835	836	837	838	839	840	841	842	843	844	845	846	847	848	849	850	851	852	853	854	855	856	857	858	859	860	861	862	863	864	865	866	867	868	869	870	871	872	873	874	875	876	877	878	879	880	881	882	883	884	885	886	887	888	889	890	891	892	893	894	895	896	897	898	899	900	901	902	903	904	905	906	907	908	909	910	911	912	913	914	915	916	917	918	919	920	921	922	923	924	925	926	927	928	929	930	931	932	933	934	935	936	937	938	939	940	941	942	943	944	945	946	947	948	949	950	951	952	953	954	955	956	957	958	959	960	961	962	963	964	965	966	967	968	969	970	971	972	973	974	975	976	977	978	979	980	981	982	983	984	985	986	987	988	989	990	991	992	993	994	995	996	997	998	999	1000
---	---	---	---	---	---	---	---	---	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	------