2022 THEORY

ව්‍යුහය හා බන්ධන - 01

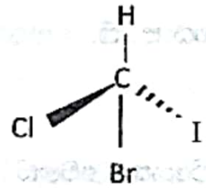
☐ 01 සිට 47 දක්වා ප්‍රශ්න සඳහා පහත උපදෙස් පිළිපදින්න.

	පළමුවැනි වගන්තිය	දෙවැනි වගන්තිය
1	සත්‍යයි	සත්‍ය වන අතර පළමුවැන්න නිවැරදිව පහදා දෙයි
2	සත්‍යයි	සත්‍ය වන නමුත් පළමුවැන්න නිවැරදිව පහදා නොදෙයි
3	සත්‍යයි	අසත්‍යයි
4	අසත්‍යයි	සත්‍යයි
5	අසත්‍යයි	අසත්‍යයි

	පළමු ප්‍රකාශය	දෙවන ප්‍රකාශය
01	පරමාණු 02 ක් අතර පළමුව ඇතිවන බන්ධනය π බන්ධනයක් වේ.	පාර්ශ්වික අතිච්ඡාදනයෙන් සෑම විටම π බන්ධනයක්ම සෑදේ.
02	π බන්ධනය සෑදීමට P කාක්ෂික සහභාගිත්වය අත්‍යවශ්‍ය වේ.	P සහ S කාක්ෂික මගින් පාර්ශ්වික අතිච්ඡාදනයක් සිදුවේ.
03	පරමාණු 02 ක් අතර අන්තර් න්‍යෂ්ටික රේඛාව දිගේ මුහුම්කාක්ෂික 02 ක් එකතු වීමෙන්ද σ බන්ධනය සෑදේ.	σ - බන්ධනය සෑදීමෙන් σ අණුවක කාක්ෂියක් පිළියෙල වේ.
04	පරමාණුක කාක්ෂික වල වියුග්ම e^- ඇති විට පමණක් බන්ධන සෑදේ.	දායක බන්ධන සෑදීමට යුග්ම කාක්ෂික ඇති පරමාණුවක් සහභාගි වේ.
05	පරමාණු 02 ක් අතර උපරිම වශයෙන් σ - බන්ධන 02 ක් ඇතිවේ.	π බන්ධනයට වඩා සෑම විටකම σ - බන්ධනය ප්‍රබලය.
06	පරමාණු 02 ක් අතර සෑම විටකම ආකර්ෂණ බල පමණක් ඇත.	කාක්ෂික අතිච්ඡාදනයට පරමාණු අතර ඇති විකර්ෂණ බලයට වඩා ආකර්ෂණ බලය ප්‍රබල විය යුතුය.
07	යාබද පරමාණු 02 හි බැවුම සමාන්තර වූ වියුග්ම කාක්ෂික ඇති විට බන්ධන සෑදීමක් සිදුවේ.	කාක්ෂික අතිච්ඡාදනය අන්තර් න්‍යෂ්ටික රේඛාව දිගේ පමණක් සිදුවේ.
08	P කාක්ෂික සහ මුහුම් කාක්ෂික අතර ද රේඛීය අතිච්ඡාදනයක් හඳුනා ගත හැක.	පරමාණු 02ක් අතර උපරිම වශයෙන් π බන්ධන 01 ක් සෑදේ.
09	සජාතිය පරමාණු අතර ධ්‍රැවීය සහසංයුජ බන්ධන පමණක් හඳුනාගත හැක.	H – Cl අණුවේ පූර්ණ සහසංයුජ බන්ධනයක් හඳුනාගත හැක.
10	පූර්ණ සහසංයුජ බන්ධනයක් සෑදීමට සජාතිය පරමාණු 02 ක් ම සහභාගි විය යුතුමය.	පූර්ණ සහසංයුජ බන්ධන සෑදෙන විට π බන්ධන සෑදිය නොහැක.
11	N_2 අණු අතර පූර්ණ සහසංයුජ බන්ධනයක් ඇතිවේ.	N_2 අණුව තුළ කාක්ෂික අතිච්ඡාදනයන් 02 ක් ඇත.

12	දායක බන්ධන සෑදීමට අවමව එකසර යුගලයක් ඇති කාක්ෂිකයක් තිබීම අනිවාර්ය වේ.	ප්‍රතිග්‍රාහක පරමාණුව තුල එකසර යුගල් ඇති විට පමණක් දායක බන්ධන සෑදේ.
13	දායක බන්ධනයක් සෑදෙන විට අම්ල භෂ්ම ප්‍රතික්‍රියාවක් සිදු වන්නේ යැයි සැලකිය හැක.	එකසර යුගල් ප්‍රදානය කරනු ලබන පරමාණුව ලුවිස් අම්ලයක් වේ.
14	දායක බන්ධනය හි අණුක කාක්ෂිකය σ බන්ධනයේ අණුක කාක්ෂිකයට ම සමානය.	එකසර යුගලක් ඇති පරමාණුවක් සහ හිස් කාක්ෂික ඇති පරමාණු අතර පමණක් දායක බන්ධන ඇතිවේ.
15	BF_3ලුවිස් භෂ්මයක් ලෙසට ක්‍රියාකරයි.	BF_3 හි e^-අෂ්ටකය සම්පූර්ණ වී නොමැත.
16	NH_4Cl අණුව තුල දායක බන්ධනයක් පවති.	NH_4Cl තුල පවතින දායක බන්ධනය ස්ථිරවම හඳුනාගත හැක.
17	දායක බන්ධන සෑදීමේ දී එය අන්තර් අණුක ප්‍රදානයක් මගින් උවද සෑදිය හැක.	H_3O^+අයනයේ දායක බන්ධනයක් පවතින බව හඳුනාගත හැක.
18	BF_3වලද දායක බන්ධනයක් පවති.	BF_3වල අන්තඃ අණුක e^-ප්‍රදානයක් මගින් ඇති වූ දායක බන්ධනයක් පවති.
19	Al_2Cl_6වලදී Al වටා ජ්‍යාමිතික හැඩය චතුස්තලීය වේ.	Al_2Cl_6වල + හා − අයන ලෙසට ව්‍යුහයේ නිරූපණයක් හඳුනාගත හැක.
20	සංගත බන්ධන සාදන ප්‍රභේද වලද දායක බන්ධන හඳුනාගත හැක.	Cu^{2+}අයනයට දායක බන්ධන සංකීර්ණ සෑදිය හැක.
21	d ගොනුවේ කැටායනවල සෑදෙන සංගත බන්ධන වල සංගත අංකය සංගත ප්‍රභේදය, කැටායනයේ ආරෝපණය වැනි සාධක මත රඳා පවති.	සංගත සංකීර්ණ වල හැඩය සෑම විටකම අෂ්ටතලීය වේ.
22	PCl_2 පැවතිය ද NCl_5 නොපවති	P පරමාණුව N පරමාණුවට වඩා විශාල වේ
23	සහසංයුජ බන්ධන සහ දායක බන්ධන එකිනෙකට සමාන වේ	සහසංයුජ බන්ධනයකද දායක බන්ධනයක් ද අණුක කාක්ෂික ආකෘතියක් සමාන වේ
24	PCl_5හිදී බන්ධන ඉලෙක්ට්‍රෝන යුගල් 05 ක් හඳුනා ගත හැකිය	PCl_5හිදී P පරමාණුව sp^3d මුහුම්කරණයේ පවති
25	NH_4 අයනයේ එක් N – H බන්ධනයක ලක්ෂණ අනෙක් N – H බන්ධන තුනේ ලක්ෂණවලට වඩා වෙනස් වේ.	NH_4^+අයනයේ එක් N – H බන්ධනයක් දායක බන්ධනයක් සංගත බන්ධනයක් ලෙස හඳුනාගත හැකිය.
26	සියළුම අයනික සංයෝග ජලය තුල දියවේ.	අයනික සංයෝග වල ද්‍රාවන එන්තැල්පිය තාපදායක පමණක් සිදු වේ.
27	$NaCl_{(aq)}$තුලින් විදුලිය සන්නයනය වේ.	$NaCl_{(s)}$තුල නිදහස් Na^+සහ Cl^- අයන හඳුනාගත හැක.
28	පරමාණු 02 ක් අතර විද්‍යුත් සෘණතා වෙනස වැඩිවන විට එහි අයනික ස්භාවය ඉහලයයි.	පරමාණු 02 ක් අතර e^-හුවමාරුකර ගැනීමෙන් අයනික බන්ධනයක් සෑදීම සිදුවේ.
29	NaH යනු අයනික සංයෝගයකි.	අයනික සංයෝග අලෝහ පරමාණු මගින් පමණක් සෑදේ.
30	පරමාණු 02 ක් අතර විද්‍යුත් සෘණතා වෙනස 2.1 ට වඩා වැඩිවන විට පූර්ණ අයනික සංයෝග සෑදේ.	පූර්ණ අයනික සංයෝගවල සහසංයුජ ලක්ෂණ නොමැත.

Scanned with CamScanner

31	NaCl පෙට්‍රල් තුල හොඳින් දියවේ.	අයනික සංයෝගවල ඉහළ ඝනත්වයක් ඇත.
32	දායක බන්ධනවල දී ඉලෙක්ට්‍රෝන හවුලේ තබා ගැනීමක් සිදු නොවේ.	දායක බන්ධවලදී ඉලෙක්ට්‍රෝන යුගලය ම සපයන්නේ එක් පරමාණුවක් මගින් පමණි.
33	NaCl, ජලය තුල හොඳින් දිය වේ.	NaCl පෙට්‍රල් තුල දී ද්‍රාව්‍යතාවය ඉතා අඩු වේ.
34	SiO_2 වල ද්‍රවාංකය ඉතා ඉහළ ය.	සහසංයුජ සංයෝග සියල්ලක් ම පහත් උෂ්ණත්වවල දී ද්‍රව වේ.
35	අයනික ස්ඵටිකයක් සහ ලෝහ ස්ඵටිකයක් එකිනෙකින් වෙන්කර හඳුනා ගැනීමට විද්‍යුත් සන්නායකතාවය යොදා ගත හැකි ය.	අයනික ස්ඵටිකය විද්‍යුතය සන්නයනය නොකළ ද ලෝහ ස්ඵටිකය විද්‍යුතය සන්නයනය කරයි.
36	NaCl ජලයේ ද්‍රාව්‍ය වන්නේ අයන සජලනය මගින්ය.	අයන සජලනය වීමේදී අයන ද්විධ්‍රැව ආකර්ෂණ ඇති වේ.
37	KClවල ද්‍රවාංකය NaCl වල ද්‍රවාංකයට වඩා අඩුය.	K^+ අයනය Na^+ අයනයට වඩා විශාල හෙයින් KCl වල දැලිස NaCl වල දැලිස තරම් තදින් බැඳී නැත.
38	ඝන අයනික දැලිස් තුලින් විදුලිය සන්නයනය නොකරයි.	අයනික දැලිස් තුලදී සචලන ඉලෙක්ට්‍රෝන සහ අයන දැක ගත හැකිය.
39	අප ලුවිස් ව්‍යුහ නිර්මාණය කරන්නේ එහි ත්‍රිමාන ජ්‍යාමිතිය නිරූපණය වන ආකාරයට ය.	ලුවිස් ව්‍යුහයට VSEPR ආකෘතිය යෙදීමෙන් එහි ත්‍රිමාන ජ්‍යාමිතිය ලබා ගත හැක.
40	 අණුවේ එක් එක් බන්ධන කෝණය $109^0 28$ට සමාන වේ.	මෙහි ඉලෙක්ට්‍රෝන යුගල් ජ්‍යාමිතිය චතුස්තලීය වේ.
41	ICl^-_4 අයන චතුස්තලීය වේ.	ICl^-_4 හි අයඩින් පරමාණුව වඩාවිකර්ෂණ ඒකක හතරක් ඇත.
42	PCl_3 අණුව තලීය වේ.	අණුවේ සර්වසම P – Cl බන්ධන තුනක් තිබේ.
43	CO_2 අණුව කෝණික වේ.	ඒකලිත කාබන් පරමාණුවක සංයුජතා කවචයේ එකසර ඉලෙක්ට්‍රෝන යුගල් දෙකක් තිබේ.
44	NH_3 අණුවකට සමාන හැඩහුරුකමක් BF_3 අණුවට ඇත.	BF_3 සහ NH_3 යන දෙකෙහි ම බන්ධන ඉලෙක්ට්‍රෝන යුගල් සමාන සංඛ්‍යාවක් ඇති නිසාය.
45	H_3O^+ අණුව පිරමීඩීය වේ.	H_3O^+ හි ඉලෙක්ට්‍රෝන යුගල් ජ්‍යාමිතිය චතුස්තලීයවන අතර බන්ධන ඉලෙක්ට්‍රෝන යුගල් 03 ක් තිබේ.
46	PF_3 අණුව පිරමීඩීය වේ.	PF_3 හිදී පොස්ෆරස් පරමාණුව ත්‍රි සංයුජ වේ.
47	ICl^-_2 සහ NO_2 යන දෙකම හැඩයෙන් රේඛීය වේ.	එකම සමාන පරමාණු සංඛ්‍යාවකින්යුත් අණු / අයනවලට සාමාන්‍යයෙන් එකම හැඩය ඇත.

Scanned with CamScanner

48. XeO_2F_2හි ඉලෙක්ට්‍රෝන යුගල ජ්‍යාමිතිය සහ අණුවේ හැඩය පිළිවෙලින් වනුයේ,

1) ත්‍රියානති ද්විපිරමිඩ හා සී-සෝ
2) ත්‍රියානති ද්විපිරමිඩ හා චතුස්තලීය
3) චතුස්තලීය හා සී-සෝ
4) සී-සෝ හා ත්‍රියානති ද්විපිරමිඩ
5) තලීය චතුරස්‍ර හා චතුස්තලීය

49. $XeOF_4$ අණුක හැඩය සහ ඉලෙක්ට්‍රෝන යුගල ජ්‍යාමිතිය පිළිවෙලින්

1) ත්‍රියානති ද්විපිරමිඩාකාර සහ අෂ්ඨතලීය වේ.
2) සමචතුරස්‍ර පිරමීඩාකාර සහ ත්‍රියානති ද්විපිරමිඩාකාර වේ.
3) ත්‍රියානති ද්විපිරමිඩාකාර සහ සමචතුරස්‍ර පිරමීඩාකාර වේ.
4) සමචතුරස්‍ර පිරමීඩාකාර සහ අෂ්ඨතලීය වේ.
5) අෂ්ඨතලීය සහ සමචතුරස්‍ර පිරමීඩාකාර වේ.

50. පහත දී ඇති අතරෙන්, කුමන අණුවෙහි / අණුවල සියලුම පරමාණු එකම තලයක පිහිටයි ද ?

A) BF_3 B) NCl_3 C) ICl_3

1) A පමණි. 2) B පමණි. 3) C පමණි. 4) A සහ B පමණි. 5) A සහ C පමණි.

51. පහත කුමන අණුවක් තුළ ද්විධ්‍රැව ඝූර්ණයක් පවතීද?

a. $BeCl_2$ b. H_2S c. NH_3

i. a සහ b තුළ ද්විධ්‍රැව ඝූර්ණ පවතී.
ii. b සහ c තුළ ද්විධ්‍රැව ඝූර්ණ පවතී.
iii. a සහ c තුළ ද්විධ්‍රැව ඝූර්ණ පවතී.
iv. c තුළ ද්විධ්‍රැව ඝූර්ණය පවතී.
v. b තුළ ද්විධ්‍රැව ඝූර්ණය පවතී.

52. X නම් අණුව නිර්ධ්‍රැවීය වේ. එහි ඉලෙක්ට්‍රෝන යුගල ජ්‍යාමිතිය සහ අණුක ජ්‍යාමිතිය එකිනෙකට වෙනස් වේ. X මින් කුමන අණුවේද ?

1) SF_4 2) CO_2 3) XeF_2 4) SF_6 5) H_2O

53. මින් කුමන අණුව ධ්‍රැවීය නොවේද ?

1) NH_3 2) HCl 3) CO_2 4) SO_2 5) H_2O

54. මින් කුමන අණුව වඩාත් ම ධ්‍රැවීය වේද ?

1) NH_3 2) H_2O 3) H_2S 4) H_2Te 5) CF_4

55. ද්විධ්‍රැව ඝූර්ණය ශුන්‍ය වන අණුක ප්‍රභේදය කුමක්ද?

i. H_2O ii. HCl iii. NH_3 iv. C_6H_6 v. $CHCl_3$

56. BF_3 සහ $N(CH_3)_3$ අතර බන්ධනය සෑදීමේ ක්‍රියාවලිය සම්බන්ධයෙන් වන මින් කුමන ප්‍රකාශය / ප්‍රකාශ සත්‍ය වේද?

a) N පරමාණුවෙන් ඉලෙක්ට්‍රෝනයක් පළමුව B පරමාණුවට තාවකාලිකව සංක්‍රමණය වන ලෙස සැලකිය හැකිය.
b) B පරමාණුවෙන් ඉලෙක්ට්‍රෝනයක් පළමුව N පරමාණුවට තාවකාලිකව සංක්‍රමණය වන ලෙස සැලකිය හැකිය.
c) B පරමාණුව බන්ධනය සෑදීම සඳහා ඉලෙක්ට්‍රෝන යුගලයක් සපයයි
d) N පරමාණුව බන්ධනය සෑදීම ඉලෙක්ට්‍රෝන යුගලයක් සපයයි.ක

Scanned with CamScanner

57. PO_4^{3-} අයනයේ හැඩයට වෙනස් හැඩයක් ඇති අණුව / අයනය වනුයේ, (2004 - A/L)

i. $POCl_3$ ii. $SiCl_4$ iii. CH_4 iv. ICl_4^- v. SO_4^{2-}

58. උච්ච වායුවක් වන සෙනොන් XeF_4 නම් සහ සංයුජ සංයෝගය සාදයි. XeF_4 සඳහා වඩාත්ම තිබිය හැකි ජ්‍යාමිතිය

i. චතුස්තලීය වේ. ii. සමචතුරස්‍ර තලීය වේ. iii. අෂ්ටතලීය වේ.

iv. ත්‍රි ආනති පිරමීඩාකාර වේ. v. සී - සෝ (see - saw) ආකාර වේ. (2003 - A/L)

59. ClO_3^- ඇනායනයේ හැඩය සම්බන්ධයෙන් වන මින් කුමන ප්‍රකාශය වඩාත්ම උචිත වේද? (1998 - A/L)

i. එය චතුෂ්තලීය වේ. ii. එය තලීය වේ. iii. එයT අකුරේ හැඩය ගනී.

iv. එය ත්‍රි ආනති පිරමීඩාකාර වේ. v. එය SO_3 අණුවේ හැඩය ගනී.

60. ClBrFPO හි හැඩය (1996 - A/L)

i. චතුෂ්තලීය ii. තලීය වේ. iii. ත්‍රි ආනති ද්විපිරමීඩීය වේ.

iv. අෂ්ටතලීය වේ. v. ඉහත සඳහන් එකක්වත් නොවේ.

61. POClBrF යන අණුවෙහි හැඩය (1997 – A/L)

i. තලීය වේ. ii. හතරැස් පිරමීඩයක ආකාර ගනී. iii. අෂ්ටතලීය වේ.

iv. චතුස්තලීය වේ. v. ත්‍රි ආනති ද්විපිරමීඩාකාර වේ.

62. SO_3^{2-} අයනයේ හැඩයට නියත වශයෙන්ම වෙනස් හැඩයක් දක්වන අණුව හෝ අයනය (2010 – A/L)

i. ClO_3^- ii. PCl_3 iii. $SOCl_2$ iv. H_3O^+ v. NO^-

63. පහත දී ඇති ඒවා අතරින් එකම හැඩය ඇති අණු / අයන වනුයේ, (2009 - A/L)

A. NH_3 B. H_3O^+ iii. ClF_3 iv. BCl_3 v. PCl_3

i. Aසහ C ii. D සහ C iii. A,Bසහ E iv. C,Dසහ E v. B සහ C

64. SbF_5^{2-} හි Sb පරමාණුව වටා ඉලෙක්ට්‍රෝන යුගල සැකැස්ම (2007 - A/L)

i. අෂ්ටතලීය වේ. ii. සමචතුරස්‍ර පිරමීඩාකාර වේ. iii. ත්‍රි ආනති ද්විපිරමීඩාකාර වේ.

iv. සමතුරස්‍ර තලීය වේ v. පංචාස්‍ර පිරමීඩාකාර වේ.

65.පහත දී ඇති අණු /අයන වලින් අනෙක් ඒවාට වඩා වෙනස් හැඩයක් ඇත්තේ කුමකද? (2008 - A/L)

i. SO_4^{-2} ii. $S_2O_3^{-2}$ iii. PCl_4^+ iv. NH^+ v. SF_4

66.පහත දැක්වෙන කුමන යුගලයෙහි හැඩයන්හි වෙනස් විශේෂයන් ඇතුලත් වේද? (2006 - A/L)

i. CO_2 , $BeCl_2$ ii. PO_4^{3-} , $S_2O_3^{2-}$ iii. NO_2^- , SO_3 iv. HOBr, H_2S v. NCl_3, BCl_3

67. පහත සඳහන් ඒවා අතරින් වැඩිම ද්විධ්‍රැව ඝූර්ණය ඇත්තේ කුමන අණුවට හෝ අයනයටද? (2010 - A/L)

i. O_3 ii. NH_3 iii. NO_2^+ iv. $AlCl_3$ v. ICl_4^-

68.මින් කුමන අණුව ධ්‍රැවීය නොවේද? (1994 – A/L)

i. NH_3 ii. HCl iii. CO_2 iv. SO_2 v. H_2S

Scanned with CamScanner

69. ICl_2^- අයනයේ හැඩයට සමාන හැඩයක් ඇති අණුව වනුයේ, (2003 - A/L)

i. SO_2ය. ii. O_3ය iii. $BeCl_2$ iv. H_2Sය. v. HOCl ය.

70. SO_4^{2-} අයනයෙහි හැඩයට සැලකිය යුතු තරම් වෙනස් හැඩයක් ඇති අයනය/අණුව වනුයේ (2002 - A/L)

i. NH_4^+ ii. BCl_4^- iii. SF_4 iv. $S_2O_3^{2-}$ v. CH_4

71. **ClF_4^+ අයනයේ හැඩය පහත සඳහන් කවර ආකාර ගනීද?** **(2011 – A/L)**

i. චතුස්තලීය ii. විකෘති චතුස්තලීය (සීසෝ) iii. පිරමීඩාකාර

iv. ත්‍රියානති ද්විපිරමීඩාකාර v. අෂ්ටතලී

72. BrF_3 අණුවේ හැඩය (2005- A/L)

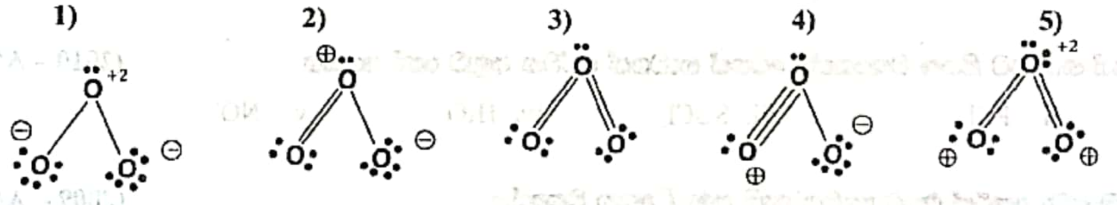
i. ත්‍රියානති ද්විපිරමීඩාකාර වේ. ii. අෂ්ටතලීය වේ. iii. සමචතුරස්‍ර පිරමීඩාකාර වේ.

iv. චතුෂ්තලීය වේ. v. මේ එකක්වත් නොවේ

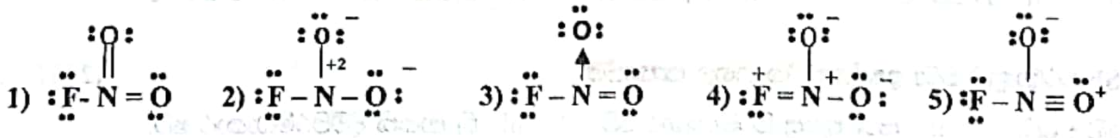
73. එකම තලයක පරමාණු හතරක් ඇත්තේ පහත සඳහන් කුමන අණුවේද? (2004 - A/L)

i. SF_4 ii. BCl_3 iii. PCl_3 iv. NH_3 v. SiH_4

74. O_3 අණුව සඳහා වඩාත් ම පිළිගත හැකි ලුවිස් ව්‍යුහය වනුයේ, (2003 A/L)



75. NO_2F හි නිවැරදි ව්‍යුහ සූත්‍රය වනුයේ, [2010 A/L]



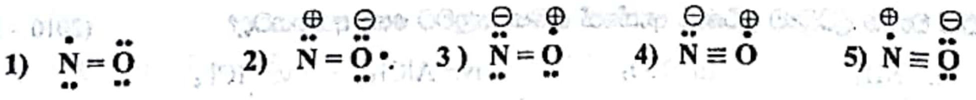
76. නයිට්‍රෝනියම් අයනය (NO_2^+) පිළිබඳව සැබෑ වනුයේ පහත සඳහන් කුමන ප්‍රකාශයද? (A /L - 2001)

a) එහි හැඩය සරල රේඛීය වේ. b) එහි ඇත්තේ σ බන්ධන පමණි

c) එහි හැඩය කෝණික වේ.

d) N හි සංයුජතා කවචයේ ඉලෙක්ට්‍රෝන 8 කට වඩා අඩුවෙන් ඇත.

77. NO අණුව සඳහා ඇඳිය හැකි වඩාත්ම පිළිගත හැකි ලුවිස් ව්‍යුහය වනුයේ (2012 A/L)



Scanned with CamScanner

78. දෙවැනි ආවර්තයේ Li සිට F තෙක් මූලද්‍රව්‍ය පිළිබඳව පහත සඳහන් කුමන ප්‍රකාශය සත්‍ය නොවේද? [2012 A/L]

1) ඉහළම සෘණ ඉලෙක්ට්‍රෝන බන්ධුතාව පෙන්වන්නේ F ය.

2) ඉහළම ධන ඉලෙක්ට්‍රෝන බන්ධුතාව පෙන්වන්නේ Be ය.

3) ඉහළම ඔක්සිකරණ අවස්ථාව පෙන්වන්නේ C ය

4) Li සිට F තෙක් පරමාණුක අරයයන් අඩු වේ

5) කැටායන සෑදීමේ හැකියාව සහ ඔක්සිහාරක ලෙස ක්‍රියාකිරීමේ හැකියාව Li සිට F තෙක් අඩු වේ

79. C, O, Al, P සහ Ca හි පරමාණුක අරයයන් වැඩිවන නිවැරදි අනුපිළිවෙළ වනුයේ, [2012 A/L]

1) O < C < Al < P < Ca
2) O < C < P < Al < Ca
3) C < O < P < Al < Ca
4) C < O < Al < P < Ca
5) C < O < Al < Ca < P

80. NSF අණුව පිළිබඳව නිවැරදි තොරතුරු ලබාදෙන්නේ පහත සඳහන් වගුවේ කුමන පේළියද? [2012 A/L]

	S හි ඔක්සිකරණ අවස්ථාව	S මත ආරෝපණය	S හි මුහුම්කරණය	$N\hat{S}F$ බන්ධන කෝණය	S –F බන්ධනයේ ස්වභාවය
1)	-4	-2	Sp	180^0	S(sph.o) – F (2p a . o)
2)	-1	-1	sp^2	$< 120^0$	S(sp^2 h.o) – F (2p a.o)
3)	0	+1	sp^2	$>120^0$	S(sp^2 h.o) – F (2p a.o)
4)	+1	0	sp^3	90^0	S(sp^3 h.o) – F (2p a.o)
5)	+4	0	sp^2	$90^0 – 120^0$ අතර	S(sp^2 h.o) – F (2p a.o)

(h.0 = මුහුම් කාක්ෂික , a . 0 = පරමාණුක කාක්ෂික)

81. ද්විධ්‍රැව ඝූර්ණයක් නොමැති අණුව තෝරන්න. [2012 A/L]

1) SF_2 2) PCl_4F 3) SF_4 4) PCl_3 5) SF_6

82	$CH_3-C(=O)-CH_2CH_3$ සහ $CH_2=C(OH)-CH_2CH_3$ යනු එකම සංයෝගයෙහි සම්ප්‍රයුක්ත ව්‍යුහයන් වේ.	දෙන ලද සංයෝගයක සම්ප්‍රයුක්ත ව්‍යුහයන් හි ද්විත්ව බන්ධන සංඛ්‍යාව සමාන විය යුතුය. [2013 A/L]

83. XeO_2F_2 හි ඉලෙක්ට්‍රෝන යුගල ජ්‍යාමිතිය සහ අණුවේ හැඩය පිළිවෙළින් වනුයේ, [2013 A/L]

1) ත්‍රියානති ද්වි පිරමීඩ හා සී - සෝ
2) ත්‍රියානති ද්වි පිරමීඩ හා චතුස්තලීය
3) චතුස්තලීය හා සී - සෝ
4) සී - සෝ හා ත්‍රියානති ද්වි පිරමීඩ
5) තලීය චතුරස්‍ර හා චතුස්තලීය

84. N , Ne, Na, P, Ar සහ K පරමාණුවල පළමු අයනිකරණ ශක්තිය වැඩි වන පිළිවෙළ වනුයේ, [2013 A/L]

1) Na < K < P < N < Ar < Ne
2) Na < K < Ar < N < P < Ne
2) P < N < K < Na < Ne < Ar
4) K < Na < N < P < Ne < Ar
5) K < Na < P < N < Ar < Ne

Scanned with CamScanner

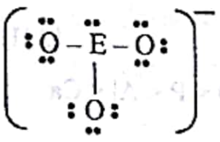
85. HN_3 අණුව සඳහා ඇඳිය හැකි මුළු සම්ප්‍රයුක්ත ව්‍යුහ සංඛ්‍යාව කුමක්ද? [2013 A/L]

(අණුවේ සැකිල්ල H – N – N –N)

1) 2 2) 3 3) 4 4) 5 5) 6

86. HN_3 අණුව සඳහා ඇඳිය හැකි මුලු සම්ප්‍රයුක්ත ව්‍යුහ සංඛ්‍යාව කුමක් ද ? [2013 A/L]

1) 2 2) 3 3) 4 4) 5 5) 6

87. 

ඉහත දී ඇති ව්‍යුහයේ E යනු ආවර්තිතා වගුවේ P -ගොනුවට අයත් මූලද්‍රව්‍යයකි. E මූලද්‍රව්‍යය අයත් වන්නේ කුමන කාණ්ඩයට ද ? [2014 A/L]

1) 13 වන කාණ්ඩය /IIIA 2) 14 වන කාණ්ඩය/IVA 3) 15 වන කාණ්ඩය /V A

4) 16 වන කාණ්ඩය /VI A 5) 17 වන කාණ්ඩය /VII A

88. N_2O_4 අණුව (සැකිල්ල O – N(–O) – N(–O) – O) සඳහා කොපමණ සම්ප්‍රයුක්ත ව්‍යුහ ඇඳිය හැකි ද ? [2014 A/L]

1) 2 2) 3 3) 4 4) 5 5) 6

89. N_2O_5 අණුව (සැකිල්ල O – N(–O) - O – N(–O) – O) සඳහා සම්ප්‍රයුක්ත ව්‍යුහ කොපමණ සංඛ්‍යාවක් ඇඳිය හැකි ද ?

[2015 A/L]

1) 5 2) 6 3) 8 4) 9 5) දී ඇති පිළිතුරු කිසිවක් නොවේ.

90. F_2NNO අණුවේ වඩාත් ම ස්ථායි ලුවිස් ව්‍යුහයේ N^a සහ N^b පරමාණුවල ඔක්සිකරණ අවස්ථා වනුයේ පිළිවෙලින්,

[2016A/L]

(සැකිල්ල, F – N^a(–F) – N^b – O)

1) +2 සහ +2 2) +1 සහ +3 3) +2 සහ +3 4) +1 සහ +2 5) +3 සහ + 1

91. F_4ClO^{-1} අයනයේ හැඩය සහ ඉලෙක්ට්‍රෝන යුගල ජ්‍යාමිතිය පිළිවෙලින්, (2014 - A/L)

i. ත්‍රියානති ද්විපිරමීඩිය සහ සමචතුරස්‍රාකාර පිරමීඩිය වේ.

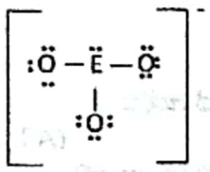
ii. සමචතුරස්‍රාකාර පිරමීඩිය සහ අෂ්ඨතලීය වේ.

iii. ත්‍රියානති ද්විපිරමීඩිය සහ අෂ්ටතලීය වේ.

vi.සමචතුරස්‍රාකාර පිරමීඩිය සහ ත්‍රි ආනති ද්විපිරමීඩිය වේ.

v. අෂ්ඨතලීය සහ සමචතුරස්‍රාකාර පිරමීඩිය වේ.

Scanned with CamScanner

92. 

ඉහත දී ඇති ව්‍යුහයේ E යනු ආවර්තිතා වගුවේ p – ගොනුවට අයත් මූලද්‍රව්‍යයකි. E මූලද්‍රව්‍යය අයත් වන්නේ කුමන කාණ්ඩයටද? **(2014 - A/L)**

1) 13 කාණ්ඩය / III A
2) 14 කාණ්ඩය IV A
3) 15 කාණ්ඩය V A
4) 16 කාණ්ඩය / VI A
5) 17 කාණ්ඩය / VII A

93. පහත දී ඇති ඒවායින් ඉහළම තාපාංකය ඇත්තේ කුමකටද? **(2014 - A/L)**

1) H_2 2) He 3) Ne 4) Xe 5) CH_4

94. පහත සඳහන් වගුවේ කුමන පේළිය SSF_2 අණුවේ මධ්‍ය S පරමාණුව පිළිබඳ **නිවැරදි** තොරතුරු ලබා දෙයිද?

	ඔක්සිකරණ අවස්ථාව	ආරෝපණය	මුහුම්කරණය	හැඩය	$S-SF_2$වල S – S බන්ධනයේ ස්වභාවය
1)	+1	0	Sp^3	චතුස්තලීය	S(3p පර. කා.) +S (sp^3මු. කා)
2)	+2	0	Sp^2	තලීය ත්‍රිකෝණාකාර	S(3p පර. කා.) +S (sp^2මු. කා.)
3)	+2	0	Sp^3	පිරමිඩීය	S(3p පර. කා.) +S (sp^3මු . කා.)
4)	+1	+1	Sp^3	පිරමිඩීය	S(3p පර. කා.) +S (sp^3 මු. කා.)
5)	+2	+1	Sp^2	තලීය ත්‍රිකෝණාකාර	S(3p පර. කා.) +S (sp^2 මු. කා.)

(පර. කා. = පරමාණුක කාක්ෂික, මු . කා. = මුහුම් කාක්ෂික) (A/L 2015)

95. පරමාණුවල ගුණ සම්බන්ධයෙන් පහත සඳහන් කුමන වගන්තිය **අසත්‍ය** වේද?

1) අයඩීන් පරමාණුවේ සහසංයුජ අරය, එහි වැන්ඩවාල් අරයට වඩා කුඩාය.
2) O පරමාණුවේ පළමු ඉලෙක්ට්‍රෝන බන්ධුතාව N පරමාණුවේ එම අගයට වඩා වැඩිය.
3) පරමාණුවක අයනීකරණ ශක්තිය නිර්ණය කරනු ලබන්නේ එහි න්‍යෂ්ටික ආරෝපණය සහ අරය මගින් පමණි
4) Li පරමාණුවක සංයුජතා ඉලෙක්ට්‍රෝනයට දැනෙන න්‍යෂ්ටික ආරෝපණය 3 ට වඩා අඩුය.
5) පෝලිං පරිමාණයේ C පරමාණුවේ විද්‍යුත් සෘණතාව S හි විද්‍යුත් සෘණතාවට සමාන වේ. (A/L 2015)

96. B, O, S, S^{2-} සහCl පරමාණු / අයනවල අරයන් **වැඩි වන පිළිවෙළ** වනුයේ,

1) $B < O < Cl < S < S^{2-}$
2) $S < S^{2-} < O < B < Cl$
3) $O < B < Cl < S < S^{2-}$
4) $O < B < S < S^{2-} < Cl$
5) $B < O < S < S^{2-} < Cl$

(A/L 2015)

97. පහත දී ඇති සංයෝග අතරින් **අඩුම** වාෂ්පශීලීතාවය ඇත්තේ කුමකටද? (A/L 2015)

1) CBr_4 2) $CHBr_3$ 3) CH_2Br_2 4) CH_3Cl 5) CH_2Cl_2

Scanned with CamScanner

98. N_2O_5 අණුව (සැකිල්ල O – N(O) – O – N(O) – O) සඳහා සම්ප්‍රයුක්ත ව්‍යුහ කොපමණ සංඛ්‍යාවක් ඇඳිය හැකිද? (A/L 2015)

1) 5 2) 6 3) 8 4) 9 5) දී ඇති පිළිතුරු කිසිවක් නොවේ

99. S හා p ගොනුවේ මූලද්‍රව්‍ය සාදන අයනවල විශාලත්වය සම්බන්ධයෙන් පහත සඳහන් කුමන වගන්තිය **අසත්‍ය** වේද?

1) කැටායන, ඒවායේ උදාසීන පරමාණුවලට වඩා සැමවිටම කුඩාය.
2) ඇනායන, ඒවායේ උදාසීන පරමාණුවලට වඩා සැමවිටම විශාලය
3) ආවර්තයක් හරහා වමේ සිට දකුණට කැටායනවල විශාලත්වය අඩුවේ
4) ආවර්තයක් හරහා වමේ සිට දකුණට ඇනායනවල විශාලත්වය වැඩි වේ
5) දෙවැනි ආවර්තයේ මූලද්‍රව්‍ය සාදන ඇනායන, තුන්වන ආවර්තයේ මූලද්‍රව්‍ය සාදන කැටායනවලට වඩා විශාල වේ. (A/L 2016)

100. N_2O_3 අණුව සඳහා සම්ප්‍රයුක්ත ව්‍යුහ කොපමණ ඇඳිය හැකි ද? (සැකිල්ල , O – N(O) – N – O) (A/L 2016)

1) 2 2) 3 3) 4 4) 5 5) 6

101. පහත සඳහන් ප්‍රභේද වල හැඩය අපෝහණය කරන්න.

i) $XeCl_4$ ii) NCl_3

iii) $SOCl_2$ iv) CHBrClI

v) NO_3^-

vi) ICl_2^-

vii) I_3^-

viii) SF_4

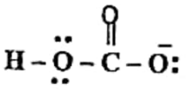
ix) $S_2O_3^{2-}$

x) $POCl_3$

Scanned with CamScanner

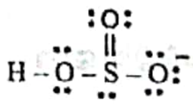
xi) SO_3^{2-}

xii) ICl_3

102. 

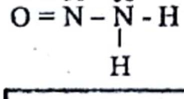
i) H ට බැඳුණු O වටා හැඩය අපෝහණය කරන්න.

ii) C වටා හැඩය අපෝහණය කරන්න.

103. 

i) මෙහි S වටා හැඩය අපෝහණය කරන්න.

104. S වටා හැඩය අපෝහණය කරන්න.

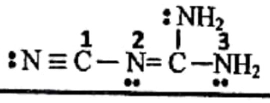
105.  මෙහි O වලට බැඳුනු N පරමාණුවේ සහ H වලට බැඳුනු N පරමාණුව වටා හැඩය,

	O වලට බැඳුනු N	H වලට බැඳුනු N
මධ්‍ය පරමාණුව වටා පවතින සංයුජතා ඉලෙක්ට්‍රෝන යුගල් සංඛ්‍යාව		
VSEPR ඉලෙක්ට්‍රෝන යුගල් සංඛ්‍යාව		
එකසර යුගල ගණන		
හැඩය		

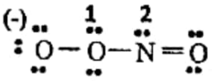
Scanned with CamScanner

106. **VSEPR THEORY මගින් පහත සඳහන් ව්‍යුහ දක්වා ඇති පරමාණු වටා හැඩයක් සහ ඉලෙක්ට්‍රෝන යුගල සැකැස්මක් අපෝහනය කරන්න.**

i.



	C_1	N_2	N_3
මධ්‍ය පරමාණුව වටා පවතින සංයුජතා ඉලෙක්ට්‍රෝන යුගල් සංඛ්‍යාව			
VSEPR ඉලෙක්ට්‍රෝන යුගල් සංඛ්‍යාව			
එකසර යුගල් ගණන			
හැඩය			

ii.  O_1, N_2 කාබන් පරමාණු සහ

	O_1	N_2
මධ්‍ය පරමාණුව වටා පවතින සංයුජතා ඉලෙක්ට්‍රෝන යුගල් සංඛ්‍යාව		
VSEPR ඉලෙක්ට්‍රෝන යුගල් සංඛ්‍යාව		
එකසර යුගල් ගණාග		
හැඩය		

107. **පහත ප්‍රභේද වල හැඩ ලබා ගන්න.**

i) ICl_2^-

ii) SO_2

iii) H_3O^+

iv) ICl_3

Scanned with CamScanner

v) $SOCl_2$

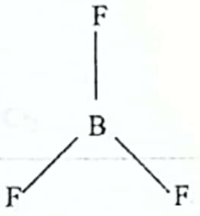
vi) O_3

108.පහත සඳහන් එක් අණුවට ද්විධ්‍රැව ඝූර්ණයක් පවතිදැයි නිගමනය කරන්න. නොපවතී නම් නැත කියා සඳහන් කරන්න. පවතී නම් එහි දිශාව ↗ ආකාරයට දක්වන්න.

i. O ═ C ═ O --

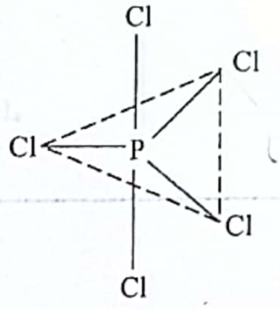
ii. H —— Cl --

iii.



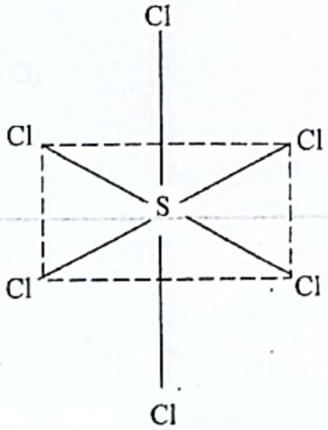
----

iv.



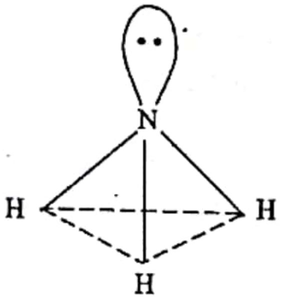
----

v.

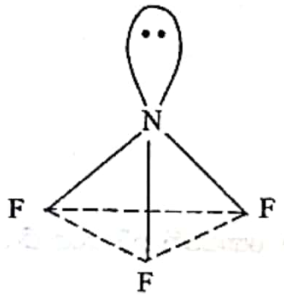


----

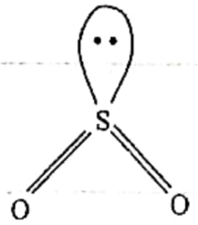
vi.



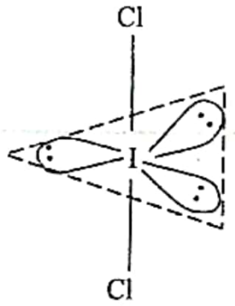
vii



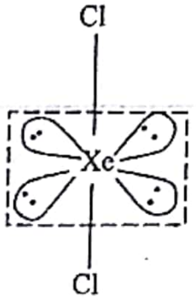
viii.



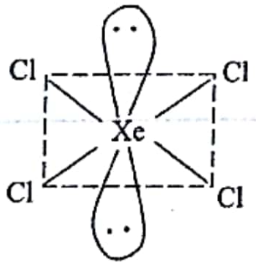
xi.



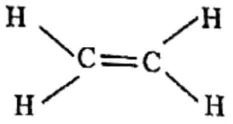
x.

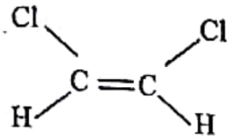


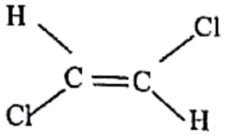
xi.



Scanned with CamScanner

xii 

xiii. 

xiv. 

109. පහත සඳහන් අණුවල ධ්‍රැවීය/නිර්ධ්‍රැවීය බව දක්වන්න.

අණුව	ධ්‍රැවීය / නිර්ධ්‍රැවීය බව
i) NH_3	
ii) $CHCl_3$	
iii) CH_4	
iv) O_3	

Scanned with CamScanner

v) $XeCl_2$

vi) $XeCl_4$

vii) ICl_2^-

viii) SO_2

xi) SO_3

x) H_2O

110. පහත අණුවල බන්ධන කෝණ වැඩිවන ආකාරයට සකසන්න.

   i) NH_3, PH_3, ICl_3, ICl_2^-

   ii) BCl_3, ICl_3, SiH_4

Scanned with CamScanner

111. පහත ඔක්සෝ අම්ල වල ලුවිස් ව්‍යුහ දක්වන්න.

i) H_3SO_3 ii) H_2SO_4 iii) H_3PO_2

iv) H_3PO_4 v) H_3PO_3 vi) HNO_2

vii) HNO_3 viii) $H_2P_2O_6$ ix) $H_4P_2O_6$

x) $H_4P_2O_7$ xi) $H_3P_3O_9$ xii) $H_4P_4O_{12}$

112. ඔක්සි ඇනායනවල ලුවිස් ව්‍යුහ සෑදීම

i) HSO_3^- ii) HSO_4^- iii) NO_2^-

iv) CO_3^{2-} v) HCO_3^- vi) CrO_4^{2-}

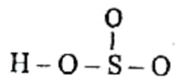
Kelum Senanayake/B. Sc.(Hon's)USJ
Scanned with CamScanner

vii. NO_3^- viii. O_2^{2-} xi. O^{-1}_2

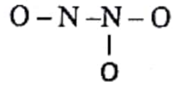
x. $S_2O_3^{-2}$ xi. $S_2O_7^{2-}$ xii. $S_2O_8^{2-}$

xiii. $S_2O_6^{2-}$ xiv. $S_3O_6^{2-}$ xv. $S_4O_6^{2-}$

113. HSO_3^- අයනයේ සැකිලි ව්‍යුහය පහත පරිදි වේ. එහි ලුවිස් ව්‍යුහය දක්වන්න.

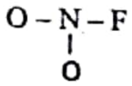


114. N_2O_3 අණුවේ සැකිලි ව්‍යුහය පහත පරිදි වේ. එහි ලුවිස් ව්‍යුහය දක්වන්න.



Scanned with CamScanner

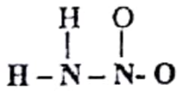
115. NO_2F අණුවේ සැකිලි ව්‍යුහය පහත පරිදි වේ. එහි ලුවිස් ව්‍යුහය දක්වන්න.



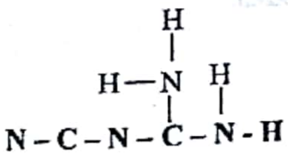
116. $OONO^-$ අයනයේ සැකිලි ව්‍යුහය පහත පරිදි වේ. එහි ලුවිස් ව්‍යුහය දක්වන්න.

O – O – N – O

117. $H_2N – NO_2$ අණුවේ සැකිලි ව්‍යුහය පහත පරිදි වේ. එහි ලුවිස් ව්‍යුහය දක්වන්න.

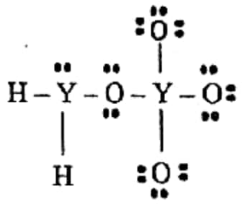


118. 2- සයනෝගුවනිඩීන් $C_2H_4N_4$ අණුවේ සැකිලි ව්‍යුහය පහත පරිදි වේ. එහි ලුවිස් ව්‍යුහය දක්වන්න.



Scanned with CamScanner

119. $H_2Y_2O_4^{2-}$ ඇනායනයේ ලුවිස් ව්‍යුහ නිර්මාණයේ අතරමැදි අවස්ථාවක් පහත දැක්වේ. මෙහි Y යනු P ගොනුවේ මූලද්‍රව්‍යයක් වේ.



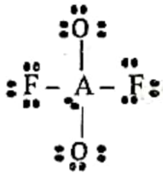
i) මෙහි පරමාණුවල විධිමත් ආරෝපණ ඇත්නම්, එම විධිමත් ආරෝපණ දී ඇති ව්‍යුහයෙහි එක් එක් පරමාණුව මත දක්වන්න.

ii) පරමාණුවල ආරෝපණ අවමය ඇති ව්‍යුහය වඩාත් ස්ථායි යැයි උපකල්පනය කර, මෙම අණුව සඳහා වඩාත්ම පිළිගත හැකි ලුවිස් ව්‍යුහය අඳින්න.

iii) ආවර්තිතා වගුවෙහි කුමන කාණ්ඩයට, Y අයත් වන්නෙ දැයි සඳහන් කරන්න.

iv) ආවර්තිතා වගුවේ තෙවැනි ආවර්ථයට Y අයත් වේ නම් Y හඳුනා ගන්න.

120. AO_2F_2ලෙස දැක්වෙන අණුවේ ලුවිස් ව්‍යුහය නිර්මාණයට අදාල මූලික සැකැස්මක් පහත දැක්වේ. මෙහි A යනු P ගොනුවේ මූලද්‍රව්‍යයක් වන අතර O, ඔක්සිජන් වන අතර F, ෆ්ලුවෝරීන් වේ.



i) විධිමත් ආරෝපණය යනු කුමක්ද ?

ii) හත ව්‍යුහයේ එක් එක් පරමාණු මත විධිමත් ආරෝපණ තිබේ නම් ඒවා උචිත පරිදි උක්ත ව්‍යුහයේ ම පරමාණු මත දක්වන්න.

iii) පරමාණු මත ආරෝපණ අවමය ඇති ව්‍යුහය ස්ථායි ලුවිස් ව්‍යුහය යැයි උපකල්පනය කර ඉහත අණුව සඳහා පිළිගත හැකි ලුවිස් ව්‍යුහයක් පහත දැක්වේ.

iv) ඉහත අණුවේ ඉලෙක්ට්‍රෝන යුගල ජ්‍යාමිතිය හෙවත් මූලික හැඩය සඳහන් කරන්න.

v) ඉහත අණුවේ සත්‍ය හැඩය හෙවත් අණුක ජ්‍යාමිතිය සඳහන් කරන්න.

vi) A මූලද්‍රව්‍යය ආවර්තිතා වගුවේ කුමන කාණ්ඩයට අන්තර්ගත වේද ?

vii) මෙම අණුව ධ්‍රැවීය වේද? නිර්ධ්‍රැවීය වේද ? ඔබගේ පිළිතුරු පැහැදිලි කරන්න.

121. අණු වල බන්ධන කෝණ විචලනය දක්වන්න.

i) H_2O, H_2Se, H_2S

ii) NH_3, H_2O, PH_3

iii) NCl_3 , $SiCl_4$, ICl_4^-

iv) NO_2^+, NO_2^-, NO_2

122. N_2O අණුවේ සැකිලි ව්‍යුහය පහත වේ.

N – N – O

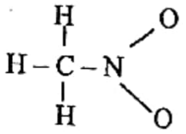
i) ලුවිස් ව්‍යුහය දක්වන්න.

ii) සම්ප්‍රයුක්ත ව්‍යුහ දක්වන්න ඒවායේ ස්ථායි / අස්ථායි බව දක්වමින් එයට හේතු දක්වන්න.

Scanned with CamScanner

iii) පොදු සම්ප්‍රයුක්ත මුහුම දක්වන්න.

123. CH_3NO_2 හි සැකිලි ව්‍යුහය පහත දැක්වේ.



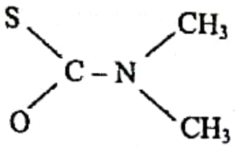
i. ඉහත අණුව සඳහා පිළිගත හැකි ලුවිස් ව්‍යුහයක් අඳින්න.

ii. ඉහත ප්‍රභේදය සඳහා සම්ප්‍රයුක්ත ව්‍යුහ ඇඳ ස්ථායිතාව පිළිබඳ අදහස් දක්වන්න.

iii. පොදු සම්ප්‍රයුක්ත මුහුම දක්වන්න.

Scanned with CamScanner

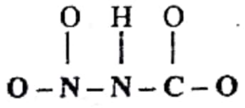
124. $[OSCN(CH_3)_2]^-$ අයනයට අදාල සැකිලි ව්‍යුහය පහත දැක්වේ.



i. ඉහත අයනය සඳහා වඩාත්ම පිළිගත හැකි ලුවිස් ව්‍යුහයක් අඳින්න.

ii. ඉහත ප්‍රභේදය සඳහා සම්ප්‍රයුක්ත ව්‍යුහ ඇඳ ස්ථායි/ අස්ථායිතාව දක්වන්න.

125. $NO_2NHCO_2^-$ අයනයේ සැකිලි ව්‍යුහය පහත දැක්වේ.



i. ඉහත අයනය සඳහා වඩාත්ම පිළිගත හැකි ලුවිස් ව්‍යුහයක් අඳින්න.

ii. ඉහත (i) හි ව්‍යුහය හැර පිළිගත හැකි තවත් සම්ප්‍රයුක්ත ව්‍යුහ 5 ක් අඳින්න.

Scanned with CamScanner

126. N_3^- අයනයේ සැකිලි ව්‍යුහය පහත වේ.

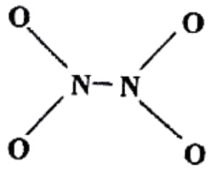
N – N – N

i) ලුවිස් ව්‍යුහය දක්වන්න.

ii) සම්ප්‍රයුක්ත ව්‍යුහ දක්වන්න ඒවායේ ස්ථායි / අස්ථායි බව දක්වමින් එයට හේතු දක්වන්න.

iii) පොදු සම්ප්‍රයුක්ත මුහුම දක්වන්න.

127. N_2O_4වලට අදාළ සැකිලි ව්‍යුහය පහත වේ.



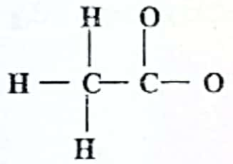
i) ලුවිස් ව්‍යුහය දක්වන්න.

Scanned with CamScanner

ii) සම්ප්‍රයුක්ත ව්‍යුහ දක්වන්න ඒවායේ ස්ථායි / අස්ථායි බව දක්වමින් එයට හේතු දක්වන්න.

iii) පොදු සම්ප්‍රයුක්ත මුහුම දක්වන්න.

128. CH_3COO^- අයනයේ සැකලි ව්‍යුහය පහත වේ.



i) ලුවිස් ව්‍යුහය දක්වන්න.

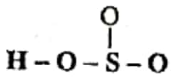
ii) සම්ප්‍රයුක්ත ව්‍යුහ දක්වන්න ඒවායේ ස්ථායි / අස්ථායි බව දක්වමින් එයට හේතු දක්වන්න.

iii) පොදු සම්ප්‍රයුක්ත මුහුම දක්වන්න.

Kelum Senanayake/B. Sc.(Hon's)USJ

Scanned with CamScanner

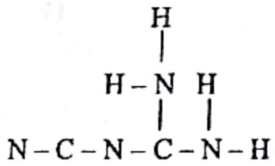
129. HSO_3^- අයනයේ සැකලි ව්‍යුහය පහත වේ.



i) ලුවිස් ව්‍යුහය දක්වන්න.

ii) සම්ප්‍රයුක්ත ව්‍යුහ දක්වන්න ඒවායේ ස්ථායි / අස්ථායි බව දක්වමින් එයට හේතු දක්වන්න.

130. 2- සයනෝගුවනිඩින් ($C_2H_6N_4$) කෘෂිකර්මයේ දී බහුල ව භාවිත කෙරෙන රසායනික ද්‍රව්‍යයකි. පහත දී ඇති (i) සිට (v) ප්‍රශ්න 2- සයනෝගුවනිඩින් මත පදනම් වී ඇත. එහි සැකිල්ල පහත දී ඇත.

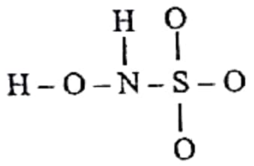


i) මෙම අණුව සඳහා වඩාත්ම පිළිගත හැකි ලුවිස් ව්‍යුහය අඳින්න.

Scanned with CamScanner

ii) මෙම අණුව සඳහා (ඉහත (i) හි අඳින ලද ව්‍යුහය හැර)සම්ප්‍රයුක්ත ව්‍යුහ හතරක් අඳින්න.

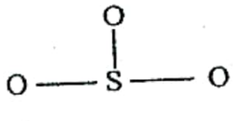
131. $[H_2O_4NS]^{-1}$ අයනයේ සැකලි ව්‍යුහය පහත වේ.



i) ලුවිස් ව්‍යුහය දක්වන්න.

ii) මෙම ඇනායනය සඳහා සම්ප්‍රයුක්ත ව්‍යුහ 06 ක් අඳින්න.

132. SO_3^{-2} අයනයේ සැකිලි ව්‍යුහය පහත වේ.



i) ලුවිස් ව්‍යුහය දක්වන්න.

ii) සම්ප්‍රයුක්ත ව්‍යුහ දක්වන්න ඒවායේ ස්ථායි / අස්ථායි බව දක්වමින් එයට හේතු දක්වන්න.

133. SCN අයනයේ සැකිලි ව්‍යුහය පහත වේ.

S – C – N

i) ලුවිස් ව්‍යුහය දක්වන්න.

Scanned with CamScanner

ii) සම්ප්‍රයුක්ත ව්‍යුහ දක්වන්න ඒවායේ ස්ථායි/අස්ථායි බව දක්වමින් එයට හේතු දක්වන්න.

iii) පොදු සම්ප්‍රයුක්ත මුහුම දක්වන්න.

සටහන්

Scanned with CamScanner