

CHEMISTRY

BOOKS - VGS CHEMISTRY (TELUGU)

మూలకాల వర్గీకరణ-అనువర్తన ధర్మాలు

Exercise

1. మెండలీవ్ ఆవర్తన నియమ పద్ధతికి , ఆధునిక ఆవర్తన నియమ పద్ధతికి గల తేడా ఏంటి?



Watch Video Solution

2. $z=114$ గల మూలకాన్ని ఏ వీరియడ్, ఏ గ్రూపులో ఉంచుతారు?



Watch Video Solution

3. ఆవర్తన పట్టికలో మూడో వీరియడ్, పదిహేడో గ్రూప్ లో ఉన్న మూలకం పరమాణు సంఖ్యను తెలపండి.



Watch Video Solution

4. లారెన్స్ బెర్క్ లాబోరేటరీ ద్వారా ఏ మూలకం పేరు పెట్టబడి ఉంటుందని మీరు అనుకుంటున్నారు



[Watch Video Solution](#)

5. సీ బర్గ్ గ్రూప్ వీరిచే నామకరణం చేయబడిన మూలకాలు ఏవై ఉంటాయి?



[Watch Video Solution](#)

6. ఒక గ్రూప్ లోని మూలకాలు సారూప్య భౌతిక, రసాయన ధర్మాలను ఎట్లా కలిగి ఉంటాయి?



[Watch Video Solution](#)

7. ప్రాతినిధ్య మూలకాలంటే ఏమిటి? వాటి వేలన్నీ కక్ష్య విన్యాసన్ని తెలపండి.



[Watch Video Solution](#)

8. ఆవర్తన పట్టికలో f-బ్లాక్ మూలకాల స్థానాన్ని సమర్థించండి .



[Watch Video Solution](#)

9. z' అనే మూలకం పరమాణు సంఖ్య 34. ఆవర్తన పట్టికలో దాని స్థానాన్ని తెలపండి.



[Watch Video Solution](#)

10. పరివర్తన మూలకాల అభిలక్షణిక ధర్మలకు కారణమయ్యే అంశాలు ఏవి?



[Watch Video Solution](#)

11. d-బ్లాక్, f-బ్లాక్ మూలకాల బాహ్య కక్ష్య ల ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసాన్ని ఇవ్వండి.



[Watch Video Solution](#)

12. దోబరైనర్ త్రిక నియమాన్ని , న్యూలండ్ అష్టక నియమాన్ని నిర్వచించి ఒక్కొక్క ఉదాహరణను ఇవ్వండి.



[Watch Video Solution](#)

13. మెండలివ్ ఆవర్తన పట్టికలోని అసంగత మూలకాల జంటలు ఏవి?



[Watch Video Solution](#)

14. పీరియడ్ లో, గ్రూప్ లో పరమాణు వ్యాసార్థం ఎలా మార్పు చెందుతుంది? మార్పును ఎట్లా విషాదీకరిస్తారు?



Watch Video Solution

15. N^{-3} , O^{-2} , Na^{+} , Mg^{+2} , Al^{+3} లను పరిశీలించండి. వీటిలో గల సారూప్యత ఏమిటి?



Watch Video Solution

16. N^{-3} , O^{-2} , Na^{+} , Mg^{+2} , Al^{+3} లను పరిశీలించండి. వీటిని ఆయనిక వ్యాసార్థ పెరుగుదల క్రమంలో అమర్చండి.



Watch Video Solution

17. అయోనైజేషన్ ఎంతల్పీని నిర్వచించినప్పుడు, భూస్థితిలోని ఒంటరి పరమాణు అను పదానికి గల ప్రాముఖ్యత ఏమిటి?



Watch Video Solution

18. భూస్థితిలో హైడ్రోజన్ పరమాణువులోని ఎలక్ట్రాన్ శక్తి
– $2.18 * 10^{-18} \text{J}$. హైడ్రోజన్ పరమాణువు
అయోనైజేషన్ ఎంతల్సీని Jmol^{-1} లలో లెక్కకట్టండి.



Watch Video Solution

19. O' అయోనైజేషన్ ఎంతల్సీ 'N' కంటే తక్కువ-
విషాదీకరించండి.



Watch Video Solution

20. కింది ప్రతి జంటలో దేనికి అధిక ఋణాత్మక ఎలక్ట్రాన్ గ్రాహ్య ఎంతల్ని ఉంది? O or F



[Watch Video Solution](#)

21. కింది ప్రతి జంటలో దేనికి అధిక ఋణాత్మక ఎలక్ట్రాన్ గ్రాహ్య ఎంతల్ని ఉంది? F or Cl



[Watch Video Solution](#)

22. లోహాలకు, ఆలోహాలకు ఉన్న ముఖ్యమైన తేడాలు

ఏవి/



Watch Video Solution

23. ఆవర్తన పట్టిక సహాయంతో కింది మూలకాలను గుర్తించండి. బాహ్య ఉపస్థాయిలో 5 ఎలక్ట్రాన్ లు ఉన్నాయి.



Watch Video Solution

24. ఆవర్తన పట్టిక సహాయంతో కింది మూలకాలను గుర్తించండి. 2 ఎలక్ట్రాన్లు పోగొట్టుకోగలదీ.



[Watch Video Solution](#)

25. ఆవర్తన పట్టిక సహాయంతో కింది మూలకాలను గుర్తించండి. 2 ఎలక్ట్రాన్ లను గ్రహించగలదీ/



[Watch Video Solution](#)

26. s,p,d,f బ్లాక్ మూలకాల బాహ్య ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసాన్ని ఇవ్వండి.



[Watch Video Solution](#)

27. B,Al,Mg,K ల లోహ స్వభావం పెరిగే క్రమాన్ని రాయండి.



[Watch Video Solution](#)

28. B,C,N,F,SI ల సరైన అలోహ స్వభావ పెరుగుదల క్రమాన్ని రాయండి.



Watch Video Solution

29. N,O,F,Cl ల సరైన రసాయన చర్యాశీలత పెరుగుదల క్రమాన్ని వాటి ఆక్సీకరణ ధర్మం పరంగా రాయండి.



Watch Video Solution

30. ఋణ విద్యుదాత్మకత అంటే ఏమిటి? మూలకాల స్వభావాన్ని తెలుసుకోవడానికి ఇది ఎలా ఉపయోగపడుతుంది.



Watch Video Solution

31. పరిరక్షక ప్రభావం అంటే ఏమిటి? అది ఏ విధంగా అయోనైజేషన్ ఎంతల్ఫీ తో సంబంధం కలిగి ఉంది.



Watch Video Solution

32. మూలకాల ఋణ విద్యుదాత్మకత లోహ, ఆలోహ లక్షణాలకు సంబంధం ఏమిటి?



Watch Video Solution

33. ఆక్సిజన్ , హైడ్రోజన్ పరంగా ఆర్సెన్ కు సాధ్యమయ్యే వేలన్సీ ఎంత?



Watch Video Solution

34. ద్విస్వభావిత ఆక్సైడ్ అంటే ఏంటి? 13 వ గ్రూప్ మూలకం ఏర్పరచే ద్విస్వభావిత ఆక్సైడ్ ఫార్ములను ఇవ్వండి.



Watch Video Solution

35. అధిక ఋణ విద్యుదాత్మకత కల మూలకం ఏది? దానికి అత్యధిక ఎలక్ట్రాన్ గ్రాహ్య ఎంతల్ఫీ ఉందా? ఎందుకు ఉంది? ఎందుకు లేదు?



Watch Video Solution

36. కర్ణ సంబంధం అంటే ఏమిటి? ఈ సంబంధం ఉన్న ఒక మూలకాల జంటను ఇవ్వండి.



[Watch Video Solution](#)

37. మూడో పీరియడ్ లో ఆక్సైడ్ ల స్వభావం ఎలా మారుతుంది>



[Watch Video Solution](#)

38. ఐరన్ పరమాణువు, వాటి ఆయన ల వ్యాసరూలు పాటిం఑ే క్రమం $Fe > Fe^{2+} > Fe^{3+}$ విషాదీకరిం఑ండి.



Watch Video Solution

39. ఒక మూలకం రెండో అయోనైజేషన్ ఎంతల్పీ (IE_2) కంటే మొదటి అయోనైజేషన్ ఎంతల్పీ (IE_1) తక్కువ. ఎందుకు?



Watch Video Solution

40. లంతానైడ్ సంకోచం అంటే ఏమిటి? దాని ఫలితాలలో ఒక దానిని చెప్పండి.



[Watch Video Solution](#)

41. అదిక సంఖ్యలో జాగుడాని 2 p ఎలక్ట్రాన్లు ఉన్న మూలకం పరమాణు సంఖ్య ఎంత? అది ఏ గ్రూప్ కు చెందింది?



[Watch Video Solution](#)

42. సోడియం కు బలమైన లోహ స్వభావం ఉంటుంది?
క్లోరిన్ కు బలమైన ఆలోహ స్వభావం ఉంటుంది.
విషాదీకరించండి.



Watch Video Solution

43. సోడియం బలమైన లోహం కాగా, క్లోరిన్ బలమైన
అలోహం - ఎందుకు?



Watch Video Solution

44. శూన్య గ్రూపు మూలకాలను ఉత్కృష్ట లేదా తటస్థ వాయువలని ఎందుకు అంటారు?



[Watch Video Solution](#)

45. ప్రతి జంటలో, తక్కువ అయస్కరణ శక్తి ఉన్న దానిని గుర్తించి, కారణాన్ని తెలపండి. $l, r(-)$



[Watch Video Solution](#)

46. ప్రతి జంటలో, తక్కువ అయస్కరణ శక్తి ఉన్న దానిని గుర్తించి, కారణాన్ని తెలపండి. Br, K



Watch Video Solution

47. ప్రతి జంటలో, తక్కువ అయస్కరణ శక్తి ఉన్న దానిని గుర్తించి, కారణాన్ని తెలపండి. Li , Li^+



Watch Video Solution

48. ప్రతి జంటలో, తక్కువ అయస్కరణ శక్తి ఉన్న దానిని గుర్తించి, కారణాన్ని తెలపండి. Ba, Sr



Watch Video Solution

49. ప్రతి జంటలో, తక్కువ అయస్కరణ శక్తి ఉన్న దానిని గుర్తించి, కారణాన్ని తెలపండి. O, S



Watch Video Solution

50. ప్రతి జంటలో, తక్కువ అయస్కరణ శక్తి ఉన్న దానిని గుర్తించి, కారణాన్ని తెలపండి. Be, B



[Watch Video Solution](#)

51. ప్రతి జంటలో, తక్కువ అయస్కరణ శక్తి ఉన్న దానిని గుర్తించి, కారణాన్ని తెలపండి. N, O



[Watch Video Solution](#)

52. ఆక్సిజన్ $IE_1 <$ నైట్రోజన్ IE_1 కానీ ఆక్సిజన్ $IE_2 >$

నైట్రోజన్ IE_2 - విషాదీకరించండి.



Watch Video Solution

53. Na^+ , Ne లకు ఒకే ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసం ఉన్నప్పటికీ,

Na^+ కు Ne కంటే ఎక్కువ అయనీకరణ శక్తులు

విలువను కలిగి ఉంది-విషాదీకరించండి.



Watch Video Solution

54. కింది ప్రతి జంటలో దేనికి అధిక ఋణాత్మక ఎలక్ట్రాన్ గ్రాహ్య ఎంతల్సీ ఉంది? O or F



[Watch Video Solution](#)

55. క్లోరిన్ ఎలక్ట్రాన్ అఫినిటీ ఫ్లోరిన్ కంటే ఎక్కువ - విషాదీకరించండి.



[Watch Video Solution](#)

56. కింది ప్రతి జంటలో దేనికి ఎక్కువ ఎలక్ట్రాన్ ఎఫినిటీ

ఉంది? F, Cl^{-1}



Watch Video Solution

57. కింది ప్రతి జంటలో దేనికి ఎక్కువ ఎలక్ట్రాన్ ఎఫినిటీ

ఉంది? O, O^{-}



Watch Video Solution

58. కింది ప్రతి జంటలో దేనికి ఎక్కువ ఎలక్ట్రాన్ ఎఫినిటీ

ఉంది? Na^+ , F



Watch Video Solution

59. కింది ప్రతి జంటలో దేనికి ఎక్కువ ఎలక్ట్రాన్ ఎఫినిటీ

ఉంది? F , F^-



Watch Video Solution

60. కింది వాటిని ఆయనిక వ్యాసార్థ పెరుగుదల క్రమంలో
అమర్చండి. Cl^- , P^{-3} , s^{-2} , $F(-)$



[Watch Video Solution](#)

61. కింది వాటిని ఆయనిక వ్యాసార్థ పెరుగుదల క్రమంలో
అమర్చండి. Al^{+3} , Mg^{++} , Na^+ , O^{-2} , $F(-)$



[Watch Video Solution](#)

62. కింది వాటిని ఆయనిక వ్యాసార్థ పెరుగుదల క్రమంలో అమర్చండి. Na^+ , Mg^{++} , K^+



Watch Video Solution

63. Mg^{++} , O^{-2} రెండు ఒకే ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసాన్ని కలిగి ఉన్నప్పటికీ, పరిమాణంలో Mg^{++} , O^{-2} కంటే తక్కువ.



Watch Video Solution

64. B,Al,C,Si ములకలలో దేనికి అత్యధిక ప్రథమ అయోనైజేషన్ ఎంతల్సి ఉంది?



[Watch Video Solution](#)

65. B,Al,C,Si ములకలలో దేనికి ఎక్కువ ఋణాత్మక ఎలక్ట్రాన్ గ్రాహ్య ఎంతల్సి ఉంది/



[Watch Video Solution](#)

66. B,Al,C,Si ములకలలో దేనికి అత్యధిక పరమాణు వ్యాసార్థం ఉంది?



Watch Video Solution

67. B,Al,C,Si ములకలలో దేనికి ఎక్కువ లోహ స్వభావం ఉంది?



Watch Video Solution

68. N,P,O,S మూలకాలను గమనించండి. వాటిని ప్రథమ అయోనైజేషన్ ఎంతల్ఫీ పెరుగుదల క్రమంలో



Watch Video Solution

69. N,P,O,S మూలకాలను గమనించండి. వాటిని ఋణాత్మక ఎలక్ట్రాన్ గ్రాహ్య ఎంతల్ఫీ పెరుగుదల క్రమంలో



Watch Video Solution

70. N,P,O,S మూలకాలను గమనించండి. వాటిని ఆలోహ స్వభావం పెరగే క్రమంలో రాయండి.



[Watch Video Solution](#)

71. ఇచ్చిన క్రమంలో అమర్చండి: ఎలక్ట్రాన్ గ్రాహ్య (EA)

పెరుగుదల : O,S,Se



[Watch Video Solution](#)

72. ఇచ్చిన క్రమంలో అమర్చండి: IE_1 పెరుగుదల :

Na,K,Rb



Watch Video Solution

73. ఇచ్చిన క్రమంలో అమర్చండి: వ్యాసార్థం పెరుగుదల:

I^- , I^+ , I



Watch Video Solution

74. ఇచ్చిన క్రమంలో అమర్చండి: ఋణ విద్యుదాత్మకత

పెరుగుదల : F,Cl,Br,I



[Watch Video Solution](#)

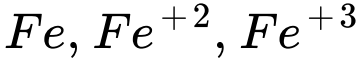
75. ఇచ్చిన క్రమంలో అమర్చండి: EA పెరుగుదల :

F,Cl,Br,I



[Watch Video Solution](#)

76. ఇచ్చిన క్రమంలో అమర్చండి: వ్యాసార్థం పెరుగుదల:



Watch Video Solution

77. అత్యధిక అయోనైజేషన్ ఎంతల్ని ఉన్న మూలకం

ఏది?



Watch Video Solution

78. అత్యధిక అయోనైజేషన్ ఎంతల్చీ విలువ గల గ్రూపు
వది?



Watch Video Solution

79. అత్యధిక ఎలక్ట్రాన్ ఆఫీనిటీని చూపే మూలకం వది?



Watch Video Solution

80. మెండలివ్ కాలానికీ తెలియని మూలకాల పేర్లు
వమిటి?



Watch Video Solution

81. ఏవైనా రెండు ప్రతినీద్యమూలకాల పేర్లు తెలపండి.



Watch Video Solution

82. కర్ణ సంబంధం చూపే ఏదైనా రెండు జంటలను తెలపండి



Watch Video Solution

83. రెండు పరివర్తన మూలకాల పేర్లు తెలపండి.



Watch Video Solution

84. రెండు వీరల మృత్తిక మూలకాల పేర్లు తెలపండి.



Watch Video Solution

85. రెండు ట్రాన్స్ యూరనిక్ మూలకాల పేర్లు తెలపండి.



Watch Video Solution

86. ఆవర్తన పట్టికలోని 6 వ పీరియడ్ లో 32 మూలకాలు ఉన్నయ్యని, క్వాంటమ్ సంఖ్యల అధ్యయనంతో సమర్థించండి .



Watch Video Solution

87. పరమాణు భారం కంటే పరమాణు సంఖ్య మూలకాల ప్రాథమిక ధర్మమని, పరమాణు సంఖ్యలపై మోస్లె జరిపిన కృషి ఎలా తెలుపుతుంది.



Watch Video Solution

88. ఆధునిక ఆవర్తన నియమాన్ని తెలపండి. విస్తృత ఆవర్తన పట్టికలో ఎన్ని గ్రూపు లు, పీరియడ్ లు ఉన్నాయి?



Watch Video Solution

89. f-బ్లాక్ మూలకాలను అసలు పట్టిక కేంద్ర ఎందుకు అమర్చారు?



Watch Video Solution

90. విస్తృత ఆవర్తన పట్టికలోని ప్రతి పీరియడ్ లో ఉన్న మూలకాల సంఖ్యను తెలపండి.



[Watch Video Solution](#)

91. కింద వాటి సాధారణ బాహ్య కక్ష్య ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసాలను తెలపండి. ఉత్కృష్ట వాయువులు



[Watch Video Solution](#)

92. కింద వాటి సాధారణ బాహ్య కక్ష్య ఎలక్ట్రాన్
విన్యాసాలను తెలపండి. ప్రతినిద్య మూలకాలు



[Watch Video Solution](#)

93. కింద వాటి సాధారణ బాహ్య కక్ష్య ఎలక్ట్రాన్
విన్యాసాలను తెలపండి. పరివర్తన మూలకాలు



[Watch Video Solution](#)

94. కీంద వాటి సాధారణ బాహ్య కక్ష్య ఎలక్ట్రాన్
విన్యాసలను తెలపండి. అంతర పరివర్తన మూలకాలు



[Watch Video Solution](#)

95. పరివర్తన మూలకాల ఏవైనా 4 అభిలక్షణిక
ధర్మాలను తెలపండి.



[Watch Video Solution](#)

96. వీరల మృత్తిక లోహాలు, ట్రాన్స్ యూరనికే మూలకాలు అంటే ఏమిటి?



Watch Video Solution

97. సమ ఎలక్ట్రానిక్ శ్రేణులంటే ఏమిటి? కింద ఉన్న ప్రతి పరమాణువు, అయాన్ లకు సంబంధించిన సమ ఎలక్ట్రాన్ శ్రేణులను తెలపండి. F^-



Watch Video Solution

98. సమ ఎలక్ట్రానిక్ శ్రేణులంటే ఏమిటి? కింద ఉన్న ప్రతి పరమాణువు, అయాన్ లకు సంబంధించిన సమ ఎలక్ట్రాన్ శ్రేణులను తెలపండి. Ar



Watch Video Solution

99. సమ ఎలక్ట్రానిక్ శ్రేణులంటే ఏమిటి? కింద ఉన్న ప్రతి పరమాణువు, అయాన్ లకు సంబంధించిన సమ ఎలక్ట్రాన్ శ్రేణులను తెలపండి. He



Watch Video Solution

100. సమ ఎలక్ట్రానిక్ శ్రేణులంటే ఏమిటి? కింద ఉన్న ప్రతి పరమాణువు, అయాన్ లకు సంబంధించిన సమ ఎలక్ట్రాన్ శ్రేణులను తెలపండి. Rb^+



Watch Video Solution

101. వ్యాసార్థంలో మాత్రక ప్రమనువుల కంటే ఎందుకు కటాయం చిన్నగా ఉంటుందో, అనయం పెద్దగా ఉంటుందో విషాదీకరించండి.



Watch Video Solution

102. 2 వ పీరియడ్ మూలకాలను , వాటి ప్రథమ అయోనైజేషన్ ఎంతల్ని పెరిగే క్రమంలో అమర్చండి. B అంటే Be కు అధిక IE_1 ఎందుకు తెలపండి.



Watch Video Solution

103. Mg కంటే $NaIE_1$ తక్కువ, కానీ Mg కంటే $NaIE_2$ ఎక్కువ -విషాదీకరించండి.



Watch Video Solution

104. ప్రతినీడ్య గ్రూప్ మూలకాల IE గ్రూప్ లో కిందకు తగ్గడానికి గల కారణాలు ఏమిటి?



Watch Video Solution

105. 13 వ గ్రూప్ మూలకాల ప్రథమ అయోనైజేషన్ ఎంతల్పీ విలువలు ($KJ Mol^{-1}$)లలో సాధారణ క్రమ నుంచి ఈ విచాలనాన్ని ఏ విధంగా విషాదీకరిశారు?

<i>B</i>	<i>Al</i>	<i>Ga</i>	<i>In</i>	<i>Tl</i>
801	577	579	558	589



Watch Video Solution

106. ఆక్సిజన్ రెండవ ఎలక్ట్రాన్ గ్రాహ్య ఎంతల్ఫీ ,
మొదటి ఎలక్ట్రాన్ గ్రాహ్య ఎంతల్ఫీ కంటే దనాత్మకమా?
ఎక్కువ ఋణాత్మకమా? లేదా తక్కువ ఋణాత్మకమా?
సమర్థించనది.



[Watch Video Solution](#)

107. ఎలక్ట్రాన్ గ్రాహ్య ఎంతల్ఫీ , ధన విద్యుదాత్మకల
మద్యప్రథమికమైన తేడా ఉంది?



[Watch Video Solution](#)

108. ఒక మూలకపు రెండు ఐసోటోపులు IE_1 లు ఒకలా ఉంటాయో లేదో ఊహించగలరా? సమర్థించండి .



Watch Video Solution

109. గ్రూప్ 1 మూలకాల చర్యాశీలత పెరిగే క్రమ $Li < NaCl > Br > I$. విషాదీకరించండి.



Watch Video Solution

110. కీంద ఇచ్చిన బాహ్య ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసం గల మూలకం స్థానాన్ని తెలపండి. ns^2np^4 ($n = 3$)



Watch Video Solution

111. కీంద ఇచ్చిన బాహ్య ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసం గల మూలకం స్థానాన్ని తెలపండి. $(n-1)d^2ns^2$
($n=4$)



Watch Video Solution

112. కింద ఉన్న జంట మూలకాల కలయికతో ఏర్పడగల స్థిర యుగ్మ సమ్మేళనల ఫార్ములాలను నిర్దేశించండి.

Li,O



Watch Video Solution

113. కింద ఉన్న జంట మూలకాల కలయికతో ఏర్పడగల స్థిర యుగ్మ సమ్మేళనల ఫార్ములాలను నిర్దేశించండి.

Mg,N



Watch Video Solution

114. కింద ఉన్న జంట మూలకాల కలయికతో ఏర్పడగల స్థిర యుగ్మ సమ్మేళనల ఫార్ములాలను నిర్దేశించండి. Al, I



[Watch Video Solution](#)

115. కింద ఉన్న జంట మూలకాల కలయికతో ఏర్పడగల స్థిర యుగ్మ సమ్మేళనల ఫార్ములాలను నిర్దేశించండి. Si, O



[Watch Video Solution](#)

116. కింద ఉన్న జంట మూలకాల కలయికతో ఏర్పడగల స్థిర యుగ్మ సమ్మేళనల ఫార్ములాలను నిర్దేశించండి.

P,Cl



Watch Video Solution

117. కింద ఉన్న జంట మూలకాల కలయికతో ఏర్పడగల స్థిర యుగ్మ సమ్మేళనల ఫార్ములాలను నిర్దేశించండి.

పరమాణు సంఖ్య 30 గల మూలకం, Cl



Watch Video Solution

118. గ్రూప్ లో , పీరియడ్ లో లోహ స్వభావంలో మార్పు పై వివరణ ఇవ్వండి.



Watch Video Solution

119. గ్రూప్ -7 లో కోవాలెంట్ వ్యాసార్థం ఏ విధంగా పెరుగుతుంది?



Watch Video Solution

120. 3 వ పీరియడ్ లో ఏ మూలకానికి అత్యధిక IE_1 ఉన్నది? ఈ పీరియడ్ లో IE_1 లో మార్పును విషాదీకరించండి.



Watch Video Solution

121. మూలకం సంయోజకట అంటే ఏమిటి? మూడో పీరియడ్ లో హైడ్రోజన్ పరంగా ఇది ఎట్లా మారుతుంది.



Watch Video Solution

122. కర్ణ సంబంధం అంటే ఏమిటి? కర్ణ సంబంధం ఉన్న ఒక మూలకాల జంటను తెలపండి. అవి ఈ సంబంధాన్ని ఎందుకు చూపిస్తాయి?



Watch Video Solution

123. లంతానైడ్ సంకీచం అంటే ఏమిటి? వాటి ఫలితాలు ఏమిటి?.



Watch Video Solution

124. లిథియం ప్రథమ $IE_1 5.41\text{ev}$, Cl ఎలక్ట్రాన్
అఫినిటీ - 3.61 ev

$Li_g + Cl_g \rightarrow Li^+ (g) + Cl^- (g)$: ఈ చర్య
 ΔH ను kJmol^{-1} లో లెక్కించండి.



Watch Video Solution

125. $Cl + e \rightarrow Cl^-$ ప్రక్రియలో ఒక అవగాడ్రో
సంఖ్యలోని ప్రమనువులకు విడుదలయ్యే శక్తితో
 $Cl \rightarrow Cl^+ + e^-$ ప్రక్రియలో ఎన్ని Cl పరమనువులకు
అయనీకరణం చెందించవచ్చు.





Watch Video Solution

126. Cl^- ఎలక్ట్రాన్ ఎఫినిటీ 3.7 eV. వాయుస్థితిలో 2g క్లోరిన్ పరమాణువులు పూర్తిగా Cl^- అయాన్ లుగా మారినప్పుడు Kcal లలో ఎంత శక్తి విడుదల అగును?



Watch Video Solution

127. మెండలివ్ మూలకాల వర్గీకరణ గురించి రాయండి.



Watch Video Solution

128. రెలియని మూలకం ధర్మాలను, దాని పక్కనున్న మూలకాల ధర్మాల అధ్యయనం వల్ల, నిర్దేశించవచ్చు- ఒక ఉదాహరణతో సమర్థించనది.



Watch Video Solution

129. విస్తృత ఆవర్తన పట్టిక నిర్మాణాన్ని తెలపండి.



Watch Video Solution

130. కక్షలోని ఉపశక్తి స్థాయిలో పూర్తిగా నిండిన ఎలక్ట్రాన్ల సంఖ్యకు, పీరియడ్ లో ఉండే మూలకాల

అత్యధిక సంఖ్యకు గల సంబంధాన్ని విషాదీకరించండి.



Watch Video Solution

131. s,p,d,f బ్లాక్ మూలకాల బ్లాక్ విన్యాసాన్ని రాయండి..



Watch Video Solution

132. మూలకాల వర్గీకరణ మూలకాల ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసానికీ, వాటి ధర్మలకు గల సంబంధాన్ని తెలపండి.



Watch Video Solution

133. ఆవర్తన ధర్మమనగా నేమి? కింది ధర్మాలు గ్రూప్ లో, పీరియడ్ లో ఏ విధంగా మారతాయి? విషాదీకరించండి. పరమాణు వ్యాసార్థం



Watch Video Solution

134. ఆవర్తన ధర్మమనగా నేమి? కింది ధర్మాలు గ్రూప్ లో, పీరియడ్ లో ఏ విధంగా మారతాయి? విషాదీకరించండి. ఎలక్ట్రాన్ గ్రాహ్య ఎంతల్ఫీ



Watch Video Solution

135. ఆవర్తన ధర్మం అంటే ఏమిటి? కింది ధర్మాలు గ్రూప్ లో , పీరియడ్ లో ఎట్లా మారతాయి? విషాదీకరించండి.

IE



Watch Video Solution

136. ఆవర్తన ధర్మం అంటే ఏమిటి? కింది ధర్మాలు గ్రూప్ లో , పీరియడ్ లో ఎట్లా మారతాయి? విషాదీకరించండి.

EN



Watch Video Solution

137. పరమాణు వ్యాసార్థం గురించి రాయండి.



Watch Video Solution

138. లోహ వ్యాసార్థం గురించి రాయండి.



Watch Video Solution

139. సంయోజక వ్యాసార్థం గురించి రాయండి.



Watch Video Solution

140. $IE_p IE_2$ లను నిర్వచించండి. ఏదైనా పరమనువుకు $IE_2 > IE_1$ గా ఎందుకు ఉంటుంది? ఒక మూలకు IE ని ప్రభావితం చేసే అంశాలను చర్చించండి.



Watch Video Solution

141. క్రింది చెప్పిన లక్షణాలు 1 వ గ్రూపు లోనూ, III వ పీరియడ్ లోనూ ఎట్లామరతాయో ఉదాహరణతో వివరించించండి. మూలకాల ఆక్సైడ్ ల స్వభావం



Watch Video Solution

142. క్రింది చెప్పిన లక్షణాలు 1 వ గ్రూపు లోనూ, III వ పీరియడ్ లోనూ ఎట్లామరతాయో ఉదాహరణతో వివరించించండి. మూలకాల లోహ, ఆలోహ స్వభావాలు



Watch Video Solution

143. క్రింది చెప్పిన లక్షణాలు 1 వ గ్రూపు లోనూ, III వ పీరియడ్ లోనూ ఎట్లామరతాయో ఉదాహరణతో వివరించించండి. అయనీకరణ శక్తి



Watch Video Solution

144. అయోనైజేషన్ ఎంతల్చీ ఈ ప్రభావితం చేసే వివిధ అంశాలపై వ్యాసం రాయండి.



Watch Video Solution

145. ఎలక్ట్రాన్ గ్రాహ్య ఎంతల్చీ ని నిర్వచించండి. గ్రూప్ లో , పీరియడ్ లో అది ఎలా మారుతుంది? గ్రూప్ లో తర్వాత మూలకం కంట O,F ల ఎలక్ట్రాన్ గ్రాహ్య ఎంతల్చీ ఎందుకు తక్కువ ఋణాత్మకంగా ఉంటుంది?



Watch Video Solution

146. ఋణ విద్యుదాత్మకత అంటే ఏమిటి? .



Watch Video Solution

147. ఋణ విద్యుదాత్మకత అనగానేమి ? గ్రూప్ లో, పీరియడ్ లో అదిఎట్లా మారుతుంది?



Watch Video Solution

148. కింది వాటిని విషాదీకరించండి. సంయోజకత



Watch Video Solution

149. కింది వాటిని విషాదీకరించండి. కర్ణ సంబంధం



Watch Video Solution

150. కింది వాటిని విషాదీకరించండి. గ్రూప్ I లో ఆర్కెడ్
ల స్వభావంలో మార్పు.



Watch Video Solution

151. మనం మూలకాలను ఎందుకు వర్గీకరించాలి?



Watch Video Solution

152. లాంతనం , d-బ్లాకుకు చెందిన మూలకం, f బ్లాకుకు చెందదు.



Watch Video Solution

153. Na_2O నుంచి Cl_2O_7 వరకు పీరియడ్ లో స్వభావం ఎట్లా మారుతుంది?



Watch Video Solution

154. ముల్లకెన్ స్కేలు లో ఋణవిద్యుదాత్మకతను నిర్వచించండి.



Watch Video Solution

155. మెండలేవ్ ఆవర్తన నియమనికి ఏవైనా 4 అవధులు చెప్పండి.



Watch Video Solution

156. ఉత్కృష్ట వాయుములకలెవ? ఆవర్తన పట్టికలోని వాటి స్థానాన్ని సమర్థించండి .



Watch Video Solution

157. d బ్లాకుకు చెంది పరివర్తన మూలకాలు కానివి ఏవి?



Watch Video Solution

158. ఎలక్ట్రాన్ అఫినిటీ, ఋణ విద్యుదాత్మకతల తేడా ఏమిటి?



[Watch Video Solution](#)

159. మిథ్య జడవాయు విన్యాసం అంటే ఏమిటి?



[Watch Video Solution](#)

160. ఆర్బీటాల్ చొచ్చుకునిపోవటం అంటే ఏమిటి?



[Watch Video Solution](#)

161. విస్తృత ఆవర్తన పట్టిక యొక్క గొప్పదనలు మరియు లోపాలు రాయండి.



Watch Video Solution

162. ఋణ విద్యుదాత్మకతలను పౌలింగ్ స్కేలు, ముల్లికెన్ స్కేలు కు గల సంబంధం రాయనిద.



Watch Video Solution

163. ఫ్లోరిన్ కు ఋణ విద్యుదాత్మకత 4.0 అయితే ముల్లకెన్ స్కేలు లో ఎంత?



Watch Video Solution

164. అత్యల్ప అయనీకరణ శక్తి గల మూలకం.



Watch Video Solution