

CHEMISTRY

BOOKS - VGS CHEMISTRY (TELUGU)

పరమాణువులు-అణువులు

Exercise

1. ద్రవ్యనిత్యత్వ నియమాన్ని నిరూపించుటకు చేసే ప్రయోగ పద్ధతి మరియు తీసుకోవలసిన జాగ్రత్తలు వివరించండి.(ప్రయోగశాల కృత్యం)



Watch Video Solution

2. "ఒక రసాయన చర్య జరిగినపుడు ద్రవ్యరాశి సృష్టించబడదు లేదా నాశనం కాదు" అని నిరూపించు విధానమును వివరించండి.



Watch Video Solution

3. 0.24 గ్రా. సంయోగపదార్థంలో 0.144 గ్రా. ఆక్సిజన్, 0.096 గ్రా. బోరాన్ ఉన్నట్లు విశ్లేషణలో తేలింది. సంఘటన శాతాలను భారం పరంగా కనుక్కోండి.



Watch Video Solution

4. ఒక తరగతిలో ఆక్సిజన్ యొక్క అణుసాంకేతికం రాయమని ఉపాధ్యాయుడు చెబితే షమిత O_2 గాను, ప్రియాంక `O` గాను రాశారు. నీవు ఎవరి జవాబును సమర్థిస్తావు ? ఎందుకు ?



Watch Video Solution

5. " H_2 మరియు 2 Hలు భిన్నమైనవి" అని మోహిత్ చెప్పాడు. ఈ వాక్యము తప్పు, ఒప్పు సకారణముగా తెలుపండి.



Watch Video Solution

6. "CO మరియు Co రెండూ మూలకాలను తెలియజేస్తాయి." అని లక్ష్య చెప్పింది. మీరేమంటారు? కారణం చెప్పండి.



Watch Video Solution

7. నీటి అణువు యొక్క సాంకేతికం H_2O . ఈ సాంకేతికం మనకేం సమాచారాన్ని తెలుపుతుంది?



Watch Video Solution

8. రెండు అణువుల ఆక్సిజన్, ఐదు అణువుల నైట్రోజెన్ను సాంకేతికంగా మీరు ఎలా రాస్తారు?



[Watch Video Solution](#)

9. ఒక లోహ ఆక్సైడ్ యొక్క సాంకేతికం MO అయిన ఆ లోహ క్లోరైడ్ యొక్క సాంకేతికంను రాయండి.



[Watch Video Solution](#)

10. కార్బియం హైడ్రాక్సైడ్ సాంకేతికం $Ca(OH)_2$
మరియు జింక్ ఫాస్ఫేట్ సాంకేతికం $Zn_3(PO_4)_2$
అయిన ఫాస్ఫేట్ యొక్క సాంకేతికాన్ని రాయండి.



Watch Video Solution

11. మన ఇండ్లలో సాధారణంగా వాడే క్రింది పదార్థాల
రసాయన నామాలు (CHEmical Names),
సాంకేతికాలను తెలుసుకోండి.a)సాధారణ ఉప్పు
(Common salt)b)వంట సోడా (Baking Soda)c
)ఉతికే సోడా (Washing Soda)d)వెనిగర్ (Vinegar)





Watch Video Solution

12. క్రింది వాటి ద్రవ్యరాసులను లెక్కించండి. (a) 0.5 మోల్ ల N_2 వాయువు (b) 0.5 మోల్ ల N పరమాణువులు (c) 3.011×10^{23} N (d) $6.022 \times 10^{23} N_2$

అణువులు



Watch Video Solution

13. కింద ఇవ్వబడిన వాటిలో ఉండే కణాల సంఖ్యను లెక్కించండి. (a) 46 గ్రా. Na పరమాణువులు (b) 8 గ్రా.

O_2 అణువులు (c) మోల్ హైడ్రోజన్ పరమాణువులు (d)
)46 గ్రా. Na పరమాణువులు



Watch Video Solution

14. 'మోల్' లలోకి మార్చండి. (a) 12 గ్రా. ఆక్సిజన్
వాయువు (b) 20 గ్రా. నీరు (c) 22 గ్రా. కార్బన్ డై ఆక్సైడ్



Watch Video Solution

15. $FeCl_2$ మరియు $FeCl_2$ లలో Fe యొక్క
సంయోజకతలు రాయండి.



Watch Video Solution

16. సల్ఫ్యూరిక్ ఆమ్లం(H_2SO_4), గ్లూకోస్($C_6H_{12}O_6$)ల మోలార్ ద్రవ్యరాసులు లెక్కించండి.



Watch Video Solution

17. 100 గ్రా. సోడియం, 100 గ్రా. ఇనుములలో ఎక్కువ సంఖ్యలో పరమాణువులు కలిగియున్న లోహమేది ? వివరించండి.



Watch Video Solution

18. కింది పట్టికను పూరించండి

అనయాల్సి → ↓ కాటయాల్సి	క్లోరైడ్	సైడాక్సైడ్	నైట్రేట్	సల్ఫేట్	కార్బోనేట్	ఫాస్ఫేట్
సోడియం	NaCl					
మెగ్నీషియం				MgSO ₄		
కాల్షియం						
అల్యూమినియం						
అమోనియం						(NH ₄) ₃ PO ₄



Watch Video Solution

19. కింది పట్టికలోని ఖాళీలను పూరించండి.

క్ర.సం.	పేరు	సంకేతం / సాంకేతికం	మోలార్ ద్రవ్యరాశి	మోలార్ ద్రవ్యరాశిలో ఉన్న కణాల సంఖ్య
1.	పరమాణు ఆక్సిజన్		16 గ్రా.	6.022×10^{23} ఆక్సిజన్ పరమాణువులు
2.	అణు ఆక్సిజన్			
3.	సోడియం			
4.	సోడియం అయాన్		23 గ్రా.	
5.	సోడియం క్లోరైడ్			6.022×10^{23} సోడియం క్లోరైడ్ యూనిట్లు
6.	నీరు			



Watch Video Solution

20. 15.9 గ్రా. కాపర్ సల్ఫేట్ మరియు 10.6 గ్రా. సోడియంకార్బోనేట్ చర్య పొంది 14.2 గ్రా. సోడియం సల్ఫేట్ మరియు 12.3 గ్రా. కాపర్ కార్బోనేట్ ను

వర్షరుస్తున్నాయి. దీనిలో ఇమిడి ఉన్న రసాయన సంయోగ నియమాన్ని తెలిపి, నిరూపించండి.



[Watch Video Solution](#)

21. 112 గ్రా. కాల్షియం ఆక్సైడ్ కు కార్బన్ డై ఆక్సైడ్ ను కలిపితే 200 గ్రా. కాల్షియం కార్బోనేట్ ఏర్పడింది. ఈ చర్యలో వాడిన కార్బన్ డై ఆక్సైడ్ ద్రవ్యరాశిని కనుక్కోండి. మిజవాబుకు ఏ రసాయన సంయోగ నియమం తోడ్పడింది.



[Watch Video Solution](#)

22. మూలకాలకు ప్రామాణిక గుర్తులు
(సంకేతాలు)నిర్ణయించి ఉండకపోతే ఎలా ఉండేదో
ఊహించి రాయండి



[Watch Video Solution](#)

23. ద్రవ్యనిత్యత్వ నియమాన్ని నిరూపించుటకు చేసే
ప్రయోగాన్ని చూపే పటం గీయండి.



[Watch Video Solution](#)

24. మూలకాల పరమాణువుల సంకేతాలు, వాటి సంయోజకతలను రాసిన కార్డులను వేర్వేరుగా తయారు చేయండి. ప్రతి విద్యార్థి తన కుడి చేతిలో సంకేతాల కార్డును, ఎడమ చేతిలో ఆ పరమాణువు యొక్క సంయోజకతలకార్డును పట్టుకోవాలి. ఐప్పుడు ఇద్దరేసి విద్యార్థులు ఆ సంయోజకతలను క్రిస్క్రాస్ చేసి ఆ సమ్మేళణం యొక్క సాంకేతికం ఏర్పరచాలి.



Watch Video Solution

25. మెగ్నీషియం తీగను మండించడాన్ని గుర్తుకు తెచ్చుకోండి. ఈ చార్యలో కూడా ద్రవ్యరాశిలో మార్పు జరగలేదని నీవు భావిస్తున్నావా? మీ స్నేహితులతో చర్చించండి.



[Watch Video Solution](#)

26. 100 గ్రా. పాదరసపు ఆక్సైడ్ వియోగం చెంది 92.6 గ్రా. పాదరసం 7.4 గ్రా. ఆక్సిజన్ లను ఏర్పరుస్తుంది. ఒకవేళ 10 గ్రా. ఆక్సిజన్ 125 గ్రా. పాదరసంతో పూర్తిగా చర్యనొంది పాదరసపు ఆక్సైడ్ ను ఏర్పరచినది అనుకుంటే, ఈ

ద్రవ్యరాశి విలువలు స్థిరానుపాత నియమనీ

అనుగుణంగా ఉంటుందా?



[Watch Video Solution](#)

27. మేరు శ్వాసించేటప్పుడు బయటకు విడిచిన కార్బనైట్ ఆక్సైడ్ కు, మే స్నేహితులు విడిచిన కార్బనైట్ ఆక్సైడ్ కు మధ్య ఏమైనా తేడా ఉంటుందా ? స్నేహితులతో చర్చించండి. వివిధ పద్ధతుల ద్వారా తయారైన కార్బన్ డై ఆక్సైడ్ల సంఘటనం స్థిరంగా ఉంటుందా ?



[Watch Video Solution](#)

28. డాల్టన్ సిద్ధాంతంలోని ఏ ప్రతిపాదన ద్రవ్యనిత్యత్వ నియమం యొక్క ఫలితం ?



[Watch Video Solution](#)

29. డాల్టన్ సిద్ధాంతంలోని ఏ ప్రతిపాదన స్థిరానుపాత నియమంను వివరిస్తుంది ?



[Watch Video Solution](#)

30. తుప్పు పట్టిన ఇనుప ముక్క భారం పేరుగుతుందా ?
తగ్గుతుందా ?



Watch Video Solution

31. కట్టే బొగ్గు పూర్తిగా మండిన తరువాత అందులో
ఉండే పదార్థం ఎక్కడకెళ్ళింది ?



Watch Video Solution

32. తడిబట్టలారితే పొడిగా మారతాయి. తడి బట్టలో ఉన్న నీరు ఏమైంది ?



[Watch Video Solution](#)

33. మెగ్నీషియం తీగను గాలిలో మండిస్తే ఏమవుతుంది ?



[Watch Video Solution](#)

34. గంధకం (Sulphur)ను గాలిలో మండిస్తే
ఏమవుతుంది ?



Watch Video Solution

35. మూలకాలు కూడా పరమాణువులతోనే
నిర్మితమవుతాయా ?



Watch Video Solution

36. మనకు తెలిసిన మూలకాలు 115 కు పైగా ఉన్నాయి.

కానీ ఇంగ్లీషులో ఉన్న అక్షరాలు 26 మాత్రమే కదా !

కాల్షియం, క్లోరిన్, క్రోమియంల సంకేతాలను ఎలా రాస్తాం

?



Watch Video Solution

37. లాటిన్ పేర్ల ఆధారంగా సంకేతాలు రాయబడిన

మూలకాలను గుర్తించగలరా ? అవి ఏవి ?



Watch Video Solution

38. కొన్ని మూలకాలు ఎందుకు ఏక పరమాణుక అణువులుగా ఉంటాయి ?



Watch Video Solution

39. కింది పట్టికను గమనించి వివిధ మూలక అణువుల సాంకేతికాలను రాయండి.

10. కింది పట్టికను గమనించి వివిధ మూలక అణువుల సాంకేతికాలను రాయండి.

మూలకము పేరు	సాంకేతికము	పరమాణుకత
అర్గాన్	Ar	ఏకపరమాణుక
హీలియం		ఏకపరమాణుక
సోడియం	Na	ఏకపరమాణుక
బరన్		ఏకపరమాణుక
అల్యూమినియం		ఏకపరమాణుక
కాపర్		ఏకపరమాణుక
హైడ్రోజన్	H ₂	ద్విపరమాణుక
ఆక్సిజన్		ద్విపరమాణుక
నైట్రోజన్		ద్విపరమాణుక
క్లోరిన్		ద్విపరమాణుక
ఓజోన్	O ₃	త్రిపరమాణుక
ఫాస్ఫరస్		చతుఃపరమాణుక
సల్ఫర్	S ₈	అష్టపరమాణుక



Watch Video Solution

40. కొన్ని మూలకాలు ఎందుకు ద్వీపరమాణుక అణువులుగా ఉంటాయి ?



Watch Video Solution

41. పరమాణుకతలో మూలకానికి, మూలకానికి మధ్య భేదం ఉండడానికి కారణమేమి ?



Watch Video Solution

42. సంయోజకత అంటే ఏమిటి ?



Watch Video Solution

43. కార్బనైట్, కార్బన్ మోనాక్సైడ్ కు సాంకేతికాలను రాయండి. నీటి అణువుకు సాంకేతికం రాసినట్లు వీటికి కూడా ప్రయత్నించండి.



Watch Video Solution

44. 18 గ్రా. నీటిలో ఎన్ని అణువులు ఉంటాయని మీరు భావిస్తున్నారు ?



Watch Video Solution

45. 12 గ్రా. కార్బన్ లో ఎన్ని పరమాణువులు ఉంటాయి ?



Watch Video Solution

46. " O_2 మరియు O లు భిన్నమైనవి "అని మోహన్ చెప్పాడు. నీవు అంగీకరిస్తావా ? సమర్థించుము?



Watch Video Solution

47. ఒక ములకపు పరమాణుసంఖ్య $Z = 6$ అయితే ఆ ములకపు పేరు రాయండి .



Watch Video Solution

48. ఒక తరగతిలో ఆక్సిజన్ యొక్క అణుసాంకేతికం రాయమని ఉపాధ్యాయుడు చెబితే నమిత O_2 గాను, రాజు `O` గాను రాశారు. నీవు ఎవరి జవాబును సమర్థిస్తావు ?





Watch Video Solution

49. 2 N మరియు N_2 ల మధ్య భేదమేమి ?



Watch Video Solution

50. కింది పట్టికను పూరింపుము .


సంకేతాలను రాయండి.

మూలకం	సోడియం	వెండి	టంగ్స్టన్	పొటాషియం	కావర్	బంగారం	జనుము	లిడ్	పాదరసం
లాటిన్ పేరు	నేత్రీయం	అర్జెంటమ్	టాంగ్స్ట్రమ్	కాలియం	క్యూర్షమ్	ఆరం	సెర్రమ్	ప్లంబమ్	హైడ్రజియం
సంకేతం									



Watch Video Solution

51. క్రింది సమాచారాన్ని చదివి జవాబులు రాయండి. ఒక అణువు ద్రవ్యరాశి అందలి వివిధ మూలక పరమాణువుల విడిద్రవ్యరాసుల మొత్తానికే సమానం.

 (I) Na_2CO_3 అణుభారం కనుగొనండి. (I i) C మరియు O లను కలిగియున్న ఒక అణువు యొక్క అణుభారం 44 అయిన ఆ అణుఫార్ములా తెలపండి. (I i i) పరమాణు ద్రవ్యరాశిని ఏ ప్రమాణాలలో కొలుస్తారు? (I i v) అణుభారం ఆధారంగా NaOH , H_2O లలో ఏది భారమైనది?



[Watch Video Solution](#)

52. (i) C మరియు O లను కలిగియున్న ఒక అణువు యొక్క అణుభారం 44 అయిన ఆ అణుఫార్ములా తెలపండి.



Watch Video Solution

53. పరమాణు ద్రవ్యరాశిని ఏ ప్రమాణాలలో కొలుస్తారు?



Watch Video Solution

54. అణుభారం ఆధారంగా NaOH, H_2O లలో ఏది భారమైనది?



[Watch Video Solution](#)

55. హీలియం మూలకానికి ఆ పేరెలా వచ్చింది ?



[Watch Video Solution](#)

56. అణువు అనగానేమి ?



[Watch Video Solution](#)

57. Na మూలకమా ? సమ్మేళనమా ? ఎందుకు ?



[Watch Video Solution](#)

58. O_2 మూలకమా ? సంయోగ పదార్థమా ? ఎందుకు ?



[Watch Video Solution](#)

59. అవగాడ్రో సంఖ్య అనగానేమి ? దీని విలువ ఎంత ?



[Watch Video Solution](#)

60. పరమాణు ద్రవ్యరాశిని కచ్చితంగా కనుగొనడానికి ఆధునిక కాలంలో ఏ పరికరం వాడుతున్నారు ?



[Watch Video Solution](#)

61. రసాయనశాస్త్ర పిత అని ఎవరిని పిలుస్తారు ?
అతను చేసిన కృషి ఏమిటి ?



[Watch Video Solution](#)

62. ద్రవవ్యనిత్యత్వ నియమమును నిర్వచించండి.



[Watch Video Solution](#)

63. స్థిరానుపాత నియమమును నిర్వచించండి.



[Watch Video Solution](#)

64. పరమానుకత ను నిర్వచించండి.



[Watch Video Solution](#)

65. సంయోజకతను నిర్వచించండి.



Watch Video Solution

66. అయాన్లను నిర్వచించండి.



Watch Video Solution

67. పరమాణు ద్రవ్యరాశి అనగానేమి ?



Watch Video Solution

68. అణువులు ఎట్లా ఏర్పడతాయి ?



Watch Video Solution

69. అణు ద్రవ్యరాశిని నిర్వచించండి.



Watch Video Solution

70. ఫోర్ములా యూనిట్ ను నిర్వచించండి.



Watch Video Solution

71. మోల్ ను నిర్వచించండి.



Watch Video Solution

72. మోలార్ ద్రవ్యరాశిని నిర్వచించండి.



Watch Video Solution

73. జాన్ డాల్టన్ పదార్థ స్వభావం గురించి చేసిన ప్రతిపాదనలు ఏమిటి ?



Watch Video Solution

74. భారతీయ ఋషి `కణాదుడు` ప్రకారం పరమాణువు అంటే ఏమిటి ?



Watch Video Solution

75. మూలకాలకు సంకేతాలు రాయడం వలన ఉపయోగమేమి ?



Watch Video Solution

76. సంకేతాలు రాయడంలో గల నీయమాలేవి ?



Watch Video Solution

77. మూలకాలకు ఆ పేర్లు ఎలా పెట్టారు ?

ఉదాహరణలతో వివరించండి.



Watch Video Solution

78. క్రిస్ - క్రాస్ పద్ధతిలో ఒక సంయోగ పదార్థానికి

ఫార్ములా రాసే విధానాన్ని ఉదాహరణతో వివరించుము.



Watch Video Solution

79. పరమాణు ద్రవ్యరాశిని అర్థం చేసుకోవడానికి ఒక `పై`
చిత్రాన్ని గీసి వివరించండి.



Watch Video Solution

80. మోల్ భావనను ఒక పటం రూపంలో వివరించుము.



Watch Video Solution

81. మొట్టమొదటగా పరమాణు నమూనాను
ప్రతిపాదించిన జాన్ డాలతన్ను నవ్వెలా

అభినందిస్తావు?



Watch Video Solution

82. వివిధ మూలకాలు, సంయోగ పదార్థాల సంకేతాలు
/ సాంకేతికాలు చదివిన తరువాత నీ స్పందన ఏమిటి ?



Watch Video Solution

83. స్థిరానుపాత నియమమును ప్రతిపాదించడానికి
దారితీసిన జోసెఫ్ ప్రౌస్ట్ ప్రయోగాన్ని వివరించండి.



Watch Video Solution

84. అవగాడ్రో స్థిరాంకం విలువ

A. 6.022×10^{-19}

B. 6.022×10^{-34}

C. 6.022×10^{23}

D. 6.022×10^{19}

Answer: 6.022×10^{23}



Watch Video Solution

85. హైడ్రోజన్ మోనాక్సైడ్ యొక్క సాధారణ నామము

A. నీరు

B. లవణము

C. బట్టలసోడా

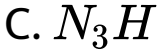
D. వంటసోడా

Answer: నీరు



Watch Video Solution

86. నైట్రోజన్, హైడ్రోజన్ల సంయోజకతలు వరుసగా 3, 1.
అయితే వీటి కలయిక వాళ్ళల ఏర్పడే అమ్మోనియా
అణువు ఘాతంలా



Answer: NH_3



Watch Video Solution

87. P : ఆక్సిజన్ పరమాణుకత 3 Q : ఓజోన్ సాంకేతికము O_3

A. P-సత్యము, Q-అసత్యము

B. P-అసత్యము, Q-సత్యము

C. P మరియు Q లు అసత్యము

D. P మరియు Q లు సత్యము

Answer: P మరియు Q లు సత్యము



Watch Video Solution

88. ద్రవ్య నిత్యత్వ నియమముపై చేయు ప్రయోగములో ముందుగా తీసుకునే ఒక జాగ్రత్త

A. పరీక్ష నాళిక బలికి పోకుండా చూడాలి.

B. పరీక్ష నాళిక బలికి పోయేట్లు చూడాలి.

C. శాంకవకుప్పెలో పరీక్ష నాలిక మునిగేట్లు చూడాలి.

D. పరీక్ష నాళిక శాంకవకుప్పె బయటవైపు ఉంచాలి.

Answer: పరీక్ష నాళిక బలికి పోయేట్లు చూడాలి.



Watch Video Solution

89. మనం ధరించే ఆభరణాలలో ఉండే లోహము.....

A. పాదరసం

B. సోడియం

C. కాల్షియం

D. బంగారం

Answer: బంగారం



Watch Video Solution

90. టంగ్స్టన్ మూలకపు లాటిన్ పేరు

A. ఆరం

B. ప్లంబం

C. కాలియం

D. వోల్ఫ్రం

Answer: వోల్ఫ్రం



Watch Video Solution

91. ఒజ్జీన్ అణు ఫార్ములా

A. O_3

B. O_2

C. O

D. O_8

Answer: O_3



Watch Video Solution

92. 18గ్రా|| నీటిలో H_2O అణువుల సంఖ్య

A. 6.022×10^{22}

B. 6.022×10^{23}

C. 6.022×10^{32}

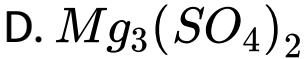
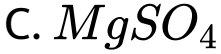
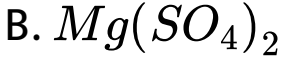
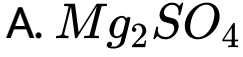
D. 6.022×10^{35}

Answer: 6.022×10^{23}



Watch Video Solution

93. Mg యొక్క సంయోజకత '+2' మరియు SO_4 (సల్ఫేట్) యొక్క సంయోజకత '-2' అయిన వీటితో ఏర్పడే అను ఫార్ములా

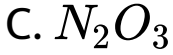
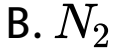
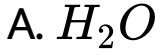


Answer:



Watch Video Solution

94. కింది వానిలో సజాతీయ అణువు



Answer: N_2



Watch Video Solution

95. ఒకేరకమైన పరమాణువులను కలిగి ఉన్న పదార్థంను అంటారు.

A. అణువు

B. మూలకం

C. సంయోగ పదార్థం

D. పరమాణువు

Answer:



Watch Video Solution

96. ఒకే రకమైన మూలక పరమాణువులచే ఏర్పడిన పదార్థాన్ని అంటారు.

A. అణువు

B. మూలకం

C. సంయోగ పదార్థం

D. పరమాణువు

Answer:



Watch Video Solution

97. వేర్వేరు మూలక పరమాణువులచే ఏర్పడిన పదార్థాన్ని అంటారు .

A. అణువు

B. మూలకం

C. సంయోగ పదార్థం

D. పరమాణువు

Answer:



Watch Video Solution

98. పొటాషియం సంకేతం

A. Pb

B. Na

C. Fe

D. K

Answer:



Watch Video Solution

99. టంగ్స్టన్ కు గల మరొక పేరు

A. నేట్రీయమ్

B. కాలియం

C. వోల్ ఫ్రం

D. క్యూప్రం

Answer:



Watch Video Solution

100. క్రింది వానిలో సరిఅయినది

A. BE

B. he

C. al

D. Cr

Answer:



Watch Video Solution

101. అష్టక పరమాణుక అణువుకు ఉదాహరణ

A. నైట్రోజన్

B. ఆక్సిజన్

C. కార్బన్

D. సల్ఫర్

Answer:



Watch Video Solution

102. సల్ఫేట్ యొక్క సంయోజకత

A. 2 -

B. 2+

C. 3 -

D. 3+

Answer:



Watch Video Solution

103. NH_4Cl లో కాటయాన్

A. Cl

B. NH_4

C. NH_4Cl

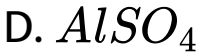
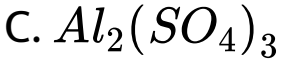
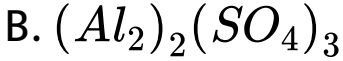
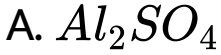
D. ఏదీ కాదు

Answer:



Watch Video Solution

104. అల్యూమినియం సల్ఫేట్ యొక్క సాంకేతికం



Answer:



Watch Video Solution

105. h_2SO_4 యొక్క అణుద్రవ్యరాశి

A. 98 యూనిట్లు

B. 89 యూనిట్లు

C. 49 యూనిట్లు

D. 106 యూనిట్లు

Answer:



Watch Video Solution

106. 1.5055×10^{23} అణువులు గల కాల్షియం అణువు యొక్క మోలార్ ద్రవ్యరాశి

A. 20 గ్రా.

B. 40 గ్రా.

C. 10 గ్రా.

D. 30 గ్రా.

Answer:



Watch Video Solution

107. "8 గ్రా. మెగ్నీషియం" మోల్ లలో

A. 0.3

B. 3

C. 2

D. 0.2

Answer:



Watch Video Solution

108. కింది వాటిలో అధిక సంఖ్యలో పరమాణువులను కలిగియున్న మూలకం

A. సల్ఫర్

B. కాల్షియం

C. వైట్రోజన్

D. కార్బన్

Answer:



Watch Video Solution

109. "ఒక రసాయన చర్యలో ద్రవ్యరాశిని సృష్టించలేము, నాశనం చేయలేము" దీనిని అంటారు.

A. స్థిరానుపాతనియమం

B. బాహుళానుపాత నియమం

C. ద్రవ్యనిత్యత్వ నియమం

D. శక్తి నిత్యత్వ నియమం

Answer:



Watch Video Solution

110. డాల్టన్ ప్రతిపాదించిన పరమాణు సిద్ధాంతమునకు

ఆధారమైనది

A. ద్రవ్యనిత్యత్వ నియమం

B. స్థిరానుపాతనియమం

C. A మరియు B

D. ఏదీకాదు

Answer:



Watch Video Solution

111. డాల్టన్ ప్రకారం పరమాణువు ఒక కణము.

A. విభజించబడని

B. అతిచిన్న

C. A మరియు B

D. ఏదీకాదు

Answer:



Watch Video Solution

112. పరమాణువు అనే పదం గ్రీకు పదమైన 'atomio ' నుండి పుట్టింది. దీని అర్థం

A. విభజించబడని

B. విభజించబడిన

C. A మరియు B

D. ఏదీకాదు

Answer:



Watch Video Solution

113. ప్రతి పదార్థానికి పునాది అయినవి

A. పరమాణువులు

B. అణువులు

C. మూలకాలు

D. సమ్మేళనాలు

Answer:



Watch Video Solution

114. నీరు యొక్క లాటిన్ నామము

A. హైడ్రో

B. ఆక్సీ

C. హీలియోన్

D. ఏదీకాదు

Answer:



Watch Video Solution

115. ఆష్లుము యొక్క లాటిన్ నామము

A. హైడ్రో

B. ఆక్సీ

C. హీలియం

D. ఏదీకాదు

Answer:



Watch Video Solution

116. బెరీలియం సంకేతం

A. Ba

B. Be

C. Br

D. B

Answer:



Watch Video Solution

117. వైట్‌జన్ సంగ్రహం

A. Ni

B. Na

C. N

D. NO

Answer:



Watch Video Solution

118. Cl₂ దీని యొక్క ఫార్ములా

A. క్లోరిన్

B. కాడ్మియం

C. క్రోమియం

D. కాల్షియం

Answer:



Watch Video Solution

119. బంగారం యొక్క సంకేతం

A. G

B. Ga

C. Ge

D. Au

Answer:



Watch Video Solution

120. సూర్యుని నుండి వచ్చే హానికరమైన అతినీలలోహిత కిరణాలను భూమిపైకి రాకుండా రక్షణ కవచంగా పనిచేసే వాయువు

A. O_3

B. he

C. h_2

D. Ne

Answer:



Watch Video Solution

121. ఒక మూలక అణువు ఏర్పడలంటే ఎన్ని మూలక పరమాణువులు సంయోగం చెంది ఉంటాయో ఆ సంఖ్యను అంటారు.

A. వేలన్నీ

B. పరమాణుకత

C. పరమాణు సంఖ్య

D. ద్రవ్యరాశి సంఖ్య

Answer:



Watch Video Solution

122. సోడియం యొక్క పరమాణుకత

A. 1

B. 2

C. 3

D. 4

Answer:



Watch Video Solution

123. ఒక మూలక పరమాణువులు మరొక మూలక పరమాణువులతో సంయోగం చెందే సామర్థ్యాన్ని అంటారు.

A. వేలన్సీ

B. పరమాణుకత

C. పరమాణు సంఖ్య

D. ద్రవ్యరాశి సంఖ్య

Answer:



Watch Video Solution

124. ఆర్థాన్ సంయోజకత

A. 1

B. 2

C. 3

D. 4

Answer:



Watch Video Solution

125. కార్బన్ సంయోజకత

A. 1

B. 2

C. 3

D. 4

Answer:



Watch Video Solution

126. ధనావేశ అయాన్ ను అంటారు.

A. రాడీకల్

B. యానయాను

C. కాటయాన్

D. సంక్లిష్ట ఆయాను

Answer:



Watch Video Solution

127. ఋణావేశ ఆయాన్ ను.. అంటారు.

A. రాడీకల్

B. యానయాను

C. కాటయాన్

D. సంక్లిష్ట ఆయాను

Answer:



Watch Video Solution

128. NH_4OH లో అనయాన్

A. OH^-

B. NH_4^+



Answer:



Watch Video Solution

129. పరమాణు ద్రవ్యరాశిని ప్రామాణికంగా తీసుకుని ఇతర పరమాణువుల ద్రవ్యరాసులను కొలిచారు.

A. కార్బన్ - 12

B. కార్బన్ -14

C. ఆకృజన్ -16

D. ఆకృజన్ -18

Answer:



Watch Video Solution

130. ఒక మూలక పరమాణువు కార్బన్ - 12 యొక్క ద్రవ్యరాశిలో $1/12$ వ భాగం కంటే ఎన్ని రెట్లు ఎక్కువ ఉంటుందో తెలిపే సంఖ్యనే ఆ మూలక పరమాణువు యొక్క అంటారు.

A. వేలన్నీ

B. పరమాణుకత

C. పరమాణు ద్రవ్యరాశి

D. పరమాణు సంఖ్య

Answer:



Watch Video Solution

131. మెగ్నీషియం యొక్క పరమాణు ద్రవ్యరాశి

A. 8

B. 10

C. 12

D. 24

Answer:

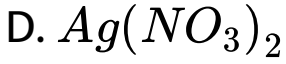
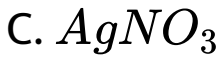


Watch Video Solution

132. సిల్వర్ నైట్రేట్ ఘోర్ములా

A. $AgNO_2$

B. $AgSO_4$



Answer:



Watch Video Solution

133. సోడియం కార్బోనేట్ యొక్క ద్రవ్యరాశి U

A. 108

B. 104

C. 110

D. 106

Answer:



Watch Video Solution

134. అవగ్రాడో సంఖ్య (N_A) =

A. 6.022×10^{20}

B. 6.022×10^{21}

C. 6.022×10^{22}

D. 6.022×10^{23}

Answer:



Watch Video Solution

135. నీటి మోలార్ ద్రవ్యరాశి U

A. 16

B. 18

C. 20

D. 22

Answer:



Watch Video Solution

136. 32 గ్రా. ఆక్సిజన్ అణువులో ఉండే కణాల సంఖ్య

.....

A. 6.022×10^{20}

B. 3.011×10^{23}

C. 6.022×10^{22}

D. 6.022×10^{23}

Answer:



137. 22 గ్రా. కార్బన్ డయాక్సైడ్ యొక్క మోలార్ సంఖ్య

.....

A. 1

B. 0.25

C. 0.75

D. 0.5

Answer:



Watch Video Solution

138. Cu_2O లో కాపర్ సంయోజకత

A. 1

B. 2

C. 3

D. -1

Answer:



Watch Video Solution

139. 7.75 గ్రా. ఫాస్ఫరస్ ద్రవ్యరాశి

A. 6.022×10^{23}

B. 3.011×10^{23}

C. 3.011×10^{23}

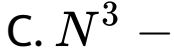
D. 6.022×10^{22}

Answer:



Watch Video Solution

140. నైట్రోజన్ సంకేతం



Answer:



Watch Video Solution

141. ప్రవచనం -I : క్లోరైడ్ ఆయాను సంకేతం Cl^- .

ప్రవచనం II : అమ్మోనియం ఆయాను సంకేతం

NH_4^+ .

A. I, II లు సత్యాలు

B. I - సత్యం, II - అసత్యం

C. I - అ సత్యం, II - సత్యం

D. I, II లు అసత్యాలు

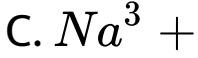
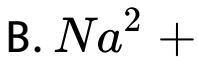
Answer:



Watch Video Solution

142. సోడియం సంకేతం

A. Na

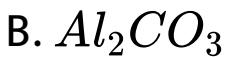


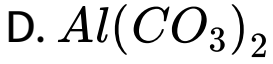
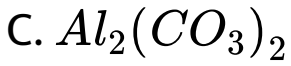
Answer:



Watch Video Solution

143. అమ్మోనియం కార్బోనేట్ ఫార్ములా



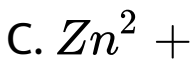


Answer:



Watch Video Solution

144. జింక్ ఆయాను సంకేతం



D. $Zn^3 +$

Answer:



Watch Video Solution

145. కిందివాటిలో డాల్టన్ చే ఇవ్వబడని ప్రవచనము ప్రవచనము (A) :ద్రవ్య నిత్యత్వమైనట్లైతే తప్పనిసరిగా మూలకాలన్నీచిన్నచిన్నాకణాలతో నిర్మితమై ఉండాలి. ప్రవచనము (B) :స్థిరానుపాత నియమం పాటించాలంటే ఒక పదార్థంలో అన్ని కణాలు ఒకేలా ఉండాలి.

A. Aమాత్రమే

B. B మాత్రమే

C. A మరియు B రెండూ

D. ఏదీకాదు

Answer:



Watch Video Solution

146. ఎవరు సరైనవారు ? మనో : మూలకాలు

పరమాణువులచే ఏర్పడతాయి . సోహన్ :

పరమాణువులు మూలకాలతో నిర్మితమవుతాయి.

A. మనో

B. సోహాన్

C. ఇద్దరూ

D. ఎవరూ కాదు

Answer:



Watch Video Solution

147. పరికల్పన (A) : మెగ్నీషియం యొక్క పరమాణు

సంఖ్య 24 వివరణ (R) : మెగ్నీషియం $1/12$ వంతు

కార్బన్ కన్నా మెగ్నీషియం పరమాణువు 24 రెట్లుండును.

A. A మరియు R లు సత్యాలు, Aకు R సరైన వివరణ

B. A మరియు R లు సత్యాలు, Aకు R సరైన వివరణ

కాదు

C. A,R లు అసత్యాలు

D. Aసత్యం కాని R అసత్యం

Answer:



Watch Video Solution

148. పరికల్పన (A) : పరమాణు ద్రవ్యరాశికి ప్రమాణాలు లేవు. వివరణ (R) : పరమాణు ద్రవ్యరాశి అనునది ఒక నిష్పత్తి యొక్క రూపము.

A. A మరియు R లు సత్యాలు, Aకు R సరైన వివరణ

B. A మరియు R లు సత్యాలు, Aకు R సరైన వివరణ కాదు

C. A,R లు అసత్యాలు

D. Aసత్యం కాని R అసత్యం

Answer:





149. ఒక ఇనుప కమ్మి త్రుప్పు పట్టుట వలన ఐరన్ ఆక్సైడ్ గా మారినది. రెండు సందర్భాలలో వస్తువు యొక్క భారాలను ఊహించుము. a = కమ్మి యొక్క భారము, b = తుప్పు యొక్క భారము

A. agt_b

B. $bgta$

C. $a=b$

D. చెప్పలేము

Answer:



Watch Video Solution

150. ద్రవ్య నిత్యత్వనియమమును నిరూపించు ప్రయోగంలో పరీక్ష నాళికలోని 'Mg' భారము, రిబ్బనును కల్చిన తర్వాత ఏర్పడిన MgO భారముకు సమానం కాదని సోహాన్ గమనించెను. దీనికి గల కారణములు గుర్తించుము.

A. కొన్ని రసాయనిక మార్పులకు ద్రవ్య నిత్యత్వ

నియమాలు వర్తించవు.

B. ఈ ప్రయోగంలో కొంత వాయువు

అదృశ్యమగును.

C. వాడెను అతను భారమును కొలుచుటకు

సాధారణ త్రాసును వాడెను.

D. పైవన్నియూ

Answer:



Watch Video Solution

151. $CO : 1 : 1 :: CO_2 : \dots\dots\dots?$

A. 0.0423611111111111

B. 0.0840277777777778

C. 0.0430555555555556

D. 0.0854166666666667

Answer:



Watch Video Solution

152. నీటిలోని అణువులు H_2O అయిన హైడ్రోజన్స్‌ని
అణువులు

A. H

B. H_2

C. A లేక B

D. అణువులు లేవు.

Answer:



Watch Video Solution

153. కాపర్ యొక్క సంకేతము Cu గా ఎందుకు

తీసుకున్నారు ?

A. కాపర్ లాటిన్ నామము క్యూప్రమ్ కనుక

B. కాపర్ యొక్క అసలు స్పెల్లింగ్ Cupper కనుక

C. అన్ని లోహాల యొక్క సాంకేతాలలో రెండు

అక్షరాలు మాత్రమే తీసుకుంటారు కనుక

D. ఫైవన్నీయూ

Answer:



Watch Video Solution

154. పరికల్పన (A): కార్బన్ సంకేతం 'C' అదేవిధంగా కార్బన్ యొక్క సంకేతం Ca వివరణ (R) : కార్బన్ మరియు కార్బన్లకు ఒకే మొదటి Capital letter లు కలవు. కనుక దాని సంకేతంను Ca గా తీసుకుంటారు.

- A. A మరియు R లు సత్యాలు
- B. A మరియు R లు అసత్యాలు
- C. A సత్యం కాని R అసత్యం
- D. A అసత్యం కాని R సత్యం

Answer:



Watch Video Solution

155. సాధారణంగా జడవాయువులైన He ,Ne ,Ar ,Kr ,Xe లు ఏక పరమాణు మూలకాలుగా దొరకును. దీనికి కారణమును ఊహించుము.

- A. అవి అధిక చర్యాశీలత కలవి
- B. వాటి వేలన్నీ శూన్యము
- C. వాటి వేలన్నీ 8 కన్నా తక్కువ
- D. అవి అస్థిరములు

Answer:





Watch Video Solution

156. x^{-1} మరియు Na^+x^- అయిన x^- అనునది

A. కార్బన్

B. క్రోమియం

C. క్లోరిన్

D. కాపర్

Answer:



Watch Video Solution

157. MgO నందు Mg మరియు O ల వేలనీలు
వరుసగా

A. 1,1

B. 2,2

C. 1,2

D. 2,1

Answer:



Watch Video Solution

158. $X_2 Y$, 'X'H'Y', 'X'OH అయిన X మరియు Y లను ఊహించుము.

A. $X = Na$, $Y = OH$

B. $X = Na$, $Y = CO_3$

C. $X = CO_3$, $Y = Zn$

D. $X = Zn$, $Y = CO_3$

Answer:



Watch Video Solution

159. Ag^+, Cl^-, Na^+, OH^- లను పయోగించి ఏర్పడు

పదార్థాల సంఖ్య

A. 2

B. 3

C. 4

D. 6

Answer:



Watch Video Solution

160. x అణువు యొక్క అణుభారము = 2 గ్రా. Y అణువు యొక్క అణుభారము = 32 గ్రా. $x^2 y$ అణువు యొక్క అణుభారము = 18 గ్రా. అయిన x మరియు y లను గుర్తించుము.

A. $x = H_2, y = O_2$

B. $x = O_2, y = H_2$

C. $x = H_2, y = Cl_2$

D. $x = Cl_2, y = H_2$

Answer:



Watch Video Solution

161. 44 గ్రా.ల CO_2 నందు గల అణువుల సంఖ్య దీనికి సమానము.

A. 18 గ్రా. ల H_2O నందు గల అణువుల సంఖ్య

B. 2 గ్రా. ల H_2 నందు గల అణువుల సంఖ్య

C. 32 గ్రా. ల O_2 నందు గల అణువుల సంఖ్య

D. పై వాటిలో ఏదో ఒకటి

Answer:



Watch Video Solution

162. Complete the following reaction

Element

- A) Nitrogen
- B) Chlorine
- C) Oxygen
- D) Fluorine

The oxidation number shown
by the element in its compounds

- P) -1
- Q) +5
- R) +7
- S) +3
- T) +1

A. లెడ్ నైట్రేట్ యొక్క భారము

B. పొటాషియం అయోడైడ్ యొక్క భారము

C. లెడ్ అయోడైడ్ మరియు పొటాషియం నైట్రేట్ ల
భారము

D. పైవన్నియూ

Answer:



Watch Video Solution

163. ద్రవ్యరాశి నిత్యత్వ నియమమును ప్రతిపాదించినది

A. ఆంటోని లేవోయిజర్

B. జోసెఫ్ ఎల్. ప్రౌస్ట్

C. జాన్ డాల్టన్

D. లాండాల్ట్

Answer:



Watch Video Solution

164. ద్రవ్యనిత్యత్వ నియమమును ప్రయోగాత్మకంగా నిరూపించినది.

A. లేవోయిజర్

B. ప్లాస్ట్

C. డాల్టన్

D. లాండాల్ట్

Answer:



Watch Video Solution

165. స్థిరానుపాత నియమమును ప్రతిపాదించినది.

A. లేవోయిజర్

B. ప్రౌస్ట్

C. డాల్టన్

D. లాండాల్ట్

Answer:



Watch Video Solution

166. అణు 'పరమాణు' లను ప్రతిపాదించిన భారతీయ
ఋషి 'కణాదుని' అసలు పేరు

A. వైశేషిక సూత్ర

B. ఋషి

C. కశ్యప

D. భాస్కర

Answer:



Watch Video Solution

167. మూలకం యొక్క పేరును సూచించే ఇంగ్లీషు పదంలోని మొదటి అక్షరం (Upper case)ను మూలక సంకేతంగా వాడాలని సూచించినది.

A. జాన్ డాల్టన్

B. లాండాల్ట్

C. జాన్ బెర్జిలియస్

D. ఆస్వాల్డ్

Answer:



Watch Video Solution

168. మోల్ అనే పదాన్ని ముందుగా ప్రవేశపెట్టినవారు

.....

A. జాన్ బెర్జిలియస్

B. ఆస్వాల్డ్

C. డాల్టన్

D. అవగాడ్రో

Answer:



Watch Video Solution

169. 9 గ్రా. అల్యూమినియంలో ఉండే కణాల సంఖ్య.....

A. $2.007x10^{23}$

B. $3.011x10^{23}$

C. $18.066 x 10^{23}$

D. $6.022x10^{23}$

Answer:



Watch Video Solution

170. ఆధునిక రసాయన శాస్త్ర పితామహుడు

A. లేవోయిజర్

B. ఫ్రౌస్ట్

C. డాల్టన్

D. లాండాల్ట్

Answer:



Watch Video Solution

171. సూర్యుని యొక్క గ్రీకు నామము

A. హైడ్రో

B. ఆక్సీ

C. హీలియస్

D. అటామియో

Answer:



Watch Video Solution

172. మెర్క్యురీ లాటిన్ నామము

A. ఆరమ్

B. కప్పమ్

C. కాలియం

D. హైడ్రాజీరమ్

Answer:



Watch Video Solution

173. ఇవ్వబడిన పదార్థము నుండి[O_2],తప్పుగా వున్న ప్రవచనమును గుర్తించుము.

A. ఇది ఆక్సిజన్ యొక్క అణువు

B. దీనికి రెండు మూలకాలు కలవు

C. దీని యందు రెండు ఆక్సిజన్ పరమాణువులు

కలవు

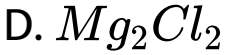
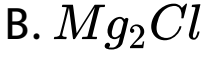
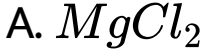
D. ఇది సమ్మేళనం కాదు

Answer:



Watch Video Solution

174. మెగ్నీషియం క్లోరైడ్ యొక్క ఫార్ములా



Answer:



Watch Video Solution

175. తుల్య ఆయాను ఆవేశపరముగా

విభిన్నమైనదానిని గుర్తించుము.

A. హైడ్రోజన్, సోడియం, పొటాషియం

B. మెగ్నీషియం, కార్బియం, జింక్

C. అల్యూమినియం, ఇనుము, సిల్వర్

D. అమ్మోనియం, కాపర్, సిల్వర్

Answer:



Watch Video Solution

176. ఆంటోని లేవోయిజర్ ను అభినందించడగిన
విషయం

A. అతను ద్రవ్య నిత్యత్వ నియమం ను

ప్రతిపాదించెను కనుక

B. అతను ఆధునిక రసాయనశాస్త్ర పితామహుడు

కనుక

C. అతను స్థిరానుపాత నియమమును

ప్రతిపాదించెను

D. A మరియు B

Answer:



Watch Video Solution

177. పరమాణు ద్రవ్యరాశిని ఖచ్చితంగా కొలవదగిన పరికరం

A. ద్రవ్యస్పెక్ట్రోమీటరు

B. కాంతి స్పెక్ట్రోమీటరు

C. విద్యుత్ త్రాసు

D. ఏదీకాదు

Answer:



178. 16 గ్రా. ల ఆక్సిజన్ లోని పరమాణు సంఖ్య

A. 6.022×10^{23}

B. 3.011×10^{23}

C. 12.044×10^{23}

D. ఏదీకాదు

Answer:



Watch Video Solution

179. 44 గ్రా. ల CO_2 18 గ్రా. ల నీటితో కలిపి సోడానీటిలో

ఉన్న, నీటిలో గల H_2CO_3 అణువుల సంఖ్య

A. 6.022×10^{23}

B. 3.011×10^{23}

C. 12.044×10^{23}

D. ఏదీకాదు

Answer:



Watch Video Solution

180. ఒక మోల్ ఏ పదార్థం నందయిన ఉండదగు అణువుల సంఖ్యను కనుగొన్నాడు కనుక అవగ్రాడో ను అభినందించవచ్చును. అయితే ఒక మోల్ పదార్థంలోని అణువుల సంఖ్య.....

A. 6.2×10^{22}

B. 6.4×10^{19}

C. 6.02×10^{23}

D. లెక్కించలేము

Answer:



Watch Video Solution

181. మోల్ భావనను కనుగొన్నవాడు

A. అవగ్రాడో

B. వొస్ట్ వాల్డ్

C. డాల్టన్

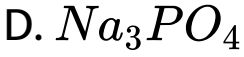
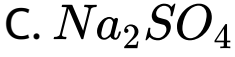
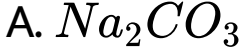
D. లేవోయిజర్

Answer:



Watch Video Solution

182. "వౌషింగ్ సోడా" సాధారణ నామము



Answer:



Watch Video Solution