

CHEMISTRY

BOOKS - VGS CHEMISTRY (TELUGU)

రసాయన చర్చలు - సమీకరణాలు

Exercise

1. తుల్యరసాయన సమీకరణం అంటే ఏమిటి? ఎందుకు రసాయన సమీకరణాలు తుల్య చేయలేం?



Watch Video Solution

2. తుల్య సమీకరణంను నిర్వచించి, దాని ఆవశ్యకత వ్రాయము



Watch Video Solution

3. $\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
రసాయన సమీకరణాలు తుల్యం చేయండి



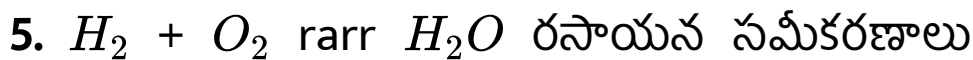
Watch Video Solution



రసాయన సమీకరణాలు తుల్య చేయండి



Watch Video Solution



తుల్య చేయండి



Watch Video Solution

6. $KClO_3$ rarr $KCl + O_2$ రసాయన సమీకరణాలు
తుల్యం చేయండి



[Watch Video Solution](#)

7. $C_3H_8 + O_2$ rarr $CO_2 + H_2$ రసాయన
సమీకరణాలు తుల్యం చేయండి



[Watch Video Solution](#)

8. $KClO_3 \rightarrow KCl + O_2$ రసాయన సమీకరణాలు
తుల్యం చేయండి



[Watch Video Solution](#)

9. $C_3H_8 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$ రసాయన
సమీకరణాలు తుల్యం చేయండి



[Watch Video Solution](#)

10. జింక్ + సిల్వర్ నైట్రేట్ -rarr జింక్ నైట్రేట్ + సిల్వర్ కు
రసాయన సమీకరణం వ్రాయండి



Watch Video Solution

11. అల్యూమినియం + కాపర్ క్లోరైడ్ -rarr
అల్యూమినియం క్లోరైడ్ + కాపర్ కు రసాయన
సమీకరణం వ్రాయండి



Watch Video Solution

12. హైడ్రోజన్ + క్లోరిన్ -rarr హైడ్రోజన్ క్లోరైడ్ కు రసాయన సమీకరణం వ్రాయండి



Watch Video Solution

13. అమ్మోనియం నైట్రేట్ --rarr నైట్రస్ ఆక్సైడ్ + రునీరు కు రసాయన సమీకరణం వ్రాయండి



Watch Video Solution

14. కార్బోనిక్ డైఆక్సైడ్ + సోడియం ఆక్సైడ్ -rarr సోడియం కార్బోనేట్ కి తుల్య రసాయన సమీకరణం రాసి అవి ఎలాంటి రకమైన చర్యలు తెలపండి



[Watch Video Solution](#)

15. మెగ్నీషియం + అయోడిన్ -rarr మెగ్నీషియం అయోడైడ్ కి తుల్య రసాయన సమీకరణం రాసి అవి ఎలాంటి రకమైన చర్యలు తెలపండి



[Watch Video Solution](#)

16. మెగ్నీషియం + హైడ్రోక్లోరిక్ ఆమ్లం -rarr మెగ్నీషియం క్లోరైడ్ + హైడ్రోజన్ కి తుల్య రసాయన సమీకరణం రాసి అవి ఎలాంటి రకమైన చర్యలు తెలపండి



[Watch Video Solution](#)

17. ఒక రసాయన చర్యలో వేడి/ కాంతి/ విద్యుత్ గ్రహించబడే చర్య మరియు యోగ చర్య అయినా దానికి ఒక ఉదాహరణ ఇవ్వండి



[Watch Video Solution](#)

18. అవక్షేప చర్యలు అనగానేమి



Watch Video Solution

19. అవక్షేప నిర్వచించి, ఉదాహరింపుము



Watch Video Solution

20. రసాయన స్థానభ్రంశం చర్య, రసాయన వియోగ
చర్యకు మధ్యతేడాలు ఏమిటి



Watch Video Solution

21. సూర్య కాంతి సమక్షంలో జరిగే చర్యలను ఉదాహరణలతో వివరించండి



[Watch Video Solution](#)

22. ఎందుకు శ్వాసక్రియను ఉష్ణమోచక చర్య గా పరిగణిస్తాం? వివరించండి.



[Watch Video Solution](#)

23. మనోభిరామ్ అతను ఉపాధ్యాయుడు శ్వాసక్రియ
ఒక ఉష్ణమోచక చర్య అని చెప్పెను. నీవు ఉపాధ్యాయుని
ఏవిధంగా సమర్థిస్తారు



Watch Video Solution

24. రసాయన స్థానభ్రంశం చర్యకు, ద్వంద్వ యోగ చర్యకు
తేడాలు రాయండి. ఈ చర్యలను తెలిపే సమీకరణాలు
రాయండి.



Watch Video Solution

25. $MnO_2 + 4 HCl \rightarrow MnCl_2 + 2H_2O + Cl_2$ ఈ సమీకరణం లోని ఏ పదార్థం ఆక్సీకరణం చెందుతుంది? ఏదీ క్షయకరణం చెందుతుంది?



Watch Video Solution

26. ఆక్సీకరణ - క్షయకరణ చర్యలకు రెండు ఉదాహరణలు ఇవ్వండి



Watch Video Solution

27. వెండిని శుద్ధి చేసేటప్పుడు సిల్వర్ నైట్రేట్ నుండి వెండి (సిల్వర్) ను సంగ్రహించుటలో కాపర్ లోహ స్థానభ్రంశం గురవుతుంది. ఈ ప్రక్రియలో జరిగే చర్యలు రాయండి



[Watch Video Solution](#)

28. క్షయం అంటే ఏమిటి? దాన్ని ఎలా అరికడతారు?



[Watch Video Solution](#)

29. ముక్కిపోవడం అంటే ఏమిటి



Watch Video Solution

30. $C_6H_{12}O_6$ ' - $\rightarrow C_2H_5OH + CO_2$

రసాయన సమీకరణాలను, వాని భౌతిక స్థితులను

తెలుపుతూ తుల్యం చేయండి.



Watch Video Solution

31. $Fe + O_2 \rightarrow Fe_2O_3$ రసాయన సమీకరణాలను, వాని భౌతిక స్థితులను తెలుపుతూ తుల్యం చేయండి

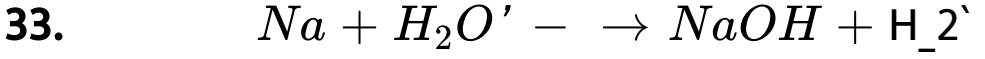


Watch Video Solution

32. $NH_3 + HCl + Cl_2 \rightarrow N_2 + NH_4Cl$ రసాయన సమీకరణాలను, వాని భౌతిక స్థితులను తెలుపుతూ తుల్యం చేయండి



Watch Video Solution



రసాయన సమీకరణాలను, వాని భౌతిక స్థితులను తెలుపుతూ తుల్యం చేయండి



Watch Video Solution

34. సోడియం హైడ్రాక్సైడ్, హైడ్రోక్లోరిక్ ఆమ్లంతో చర్యనొంది సోడియం క్లోరైడ్ మరియు నీటిని ఏర్పరుస్తుంది.



Watch Video Solution

35. విలేన హైడ్రోక్లోరిక్ ఆమ్లంతో జింక్ చర్యనొంది హైడ్రోజన్ మరియు జింక్ క్లోరైడ్ లను ఏర్పరుస్తుంది.



Watch Video Solution

36. బ్రౌన్ రంగులో మెరుస్తూ ఉండే 'X'అనే మూలకమును గాలిలో వేడి చేసినప్పుడు, నలుపు రంగులోకి మారును.. ఏ మూలకమై ఉంటుందీ, ఏర్పడిన నలుపు రంగు పదార్థం ఏమిటో మీరు ఊహించగలరా ? మీ ఊహ సరియైనదని ఎలా సమర్థించుకుంటారు ?



Watch Video Solution

37. ఇనుప వస్తువులకు మనం ఎందుకు రంగు వేస్తాం



Watch Video Solution

38. ఇనుప వస్తువులకు రంగు వేయవలసిన ఆవశ్యకత ఏమిటి?



Watch Video Solution

39. ఆహార పదార్థాలను కొన్నింటిని గాలి చొరబడని డ్యూలలో ఉంచమంటారు. ఎందుకు ?



Watch Video Solution

40. పెద్ద పెద్ద కంపెనీలు తయారు చేసిన తినుబండారాలను గాలి ప్రవేశించని ప్యాకెట్లలో ఉంచుతారు. దానికి గల కారణం ఏమిటి?



Watch Video Solution

41. కూరగాయలు కంపోస్టుగా నియోగం చెందడం కు ఉదాహరణ



[Watch Video Solution](#)

42. ఒక రసాయన చర్యలో ఉష్ణం గ్రహించబడి కొత్త పదార్థం ఏర్పడటాన్ని అంటారు.



[Watch Video Solution](#)

43. Ca + 24,0--- Ca(OH), + H, 1 అనేది 10000 101

చర్యకు ఉదాహరణ.



Watch Video Solution

44. రసాయన సమీకరణంలో బాణం గుర్తుకు

ఎడమవైపు ఉన్న పదార్థాలను అంటారు.



Watch Video Solution

45. ఒక రసాయన చర్యలో సంయోగ పదార్థాలు, ఉత్పన్నాల మధ్య గీచిన బాణం గుర్తు ఆ రసాయన చర్య గురించి తెలుపును.



Watch Video Solution

46. $Fe_2O_3 + 2Al \rightarrow Al_2O_3 + 2Fe$. ఈ చర్య దేనికే ఉదాహరణ?



Watch Video Solution

47. $2\text{PbO} + \text{C} \rightarrow 2\text{Pb} + \text{CO}_2$ పై సమీకరణము ననుసరించి కిందివానిలో ఏది సరైనది ? i) రెడ్ ఆక్సైడ్ క్షయకరణానికి గురవుతుంది ii) కార్బన్ డై ఆలైడ్ ఆక్సీకరణం చెందుతుంది ii) కార్బన్ ఆక్సీకరణం చెందుతుంది iv) లెడ్ క్షయకరణానికి గురవుతుంది.



Watch Video Solution

48. $\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{BaSO}_4 + 2\text{NaCl}$ అనే సమీకరణం ఈ రకం చర్యను సూచిస్తుంది



Watch Video Solution

49. హైడ్రోజన్ మరియు క్లోరిన్ నుండి హైడ్రోజన్ క్లోరిడ్
విర్పడటం ఈ రకం రసాయనిక చర్య



[Watch Video Solution](#)

50. కాలియం ఆక్సైడ్, నీటి అణువుల మధ్య రసాయన
మార్పు జరిగిందని కృత్యం ద్వారా నిరూపించుము



[Watch Video Solution](#)

51. కార్బోయం ఆక్సైడ్, నీటి అణువుల మధ్య రసాయన మార్పు ఈ రకపు రసాయన చర్య? ఈ చర్యకు తుల్య సమీకరణం వ్రాయుము



Watch Video Solution

52. సోడియం సల్ఫేట్, బేరియం క్లోరైడ్ ల మధ్య రసాయనిక చర్య జరిగిందని ప్రభుత్వం ద్వారా వివరించండి



Watch Video Solution

53. Na_2SO_4 మరియు $BaCl_2$ కలిపినప్పుడు ఆ మిశ్రమంలో ఏర్పడిన రసాయన చర్యను మరియు రసాయన చర్య రకమును, తుల్య సమీకరణం ను, కృత్యం ద్వారా వివరింపుము



[Watch Video Solution](#)

54. జింక్ లోహం, హైడ్రోక్లోరిక్ ఆమ్లాల మధ్య రసాయన చర్య జరిగిందని కృత్యం ద్వారా నిరూపించుము.



[Watch Video Solution](#)

55. సజల HCl మరియు Zn ముక్కల మధ్య చర్య జరిగినపుడు H. వాయువు ఏర్పడుటను మరియు చర్య రకంను, తుల్యసమీకరణంను కృత్యం ద్వారా వివరింపుము.



[Watch Video Solution](#)

56. రసాయన వియోగాన్ని కృత్యం ద్వారా వివరించుము.



[Watch Video Solution](#)

57. మెగ్నీషియం రిబ్బన్ ను గాలిలో మండించినప్పుడు
ఎర్రడు పదార్థాలను చద్యారకలను,
తుల్యసమీకరణంలను తెలుపు కృత్యలను వ్రాయుము.



Watch Video Solution

58. రసాయన వియోగాన్ని కృత్యం ద్వారా వివరించింది.
Caco, ని వేడి చేయుట వలన విడుదలగు వాయువు
సున్నపు తేటను పాలవలె మార్చును. దీనికి సరిపడు
కృత్యంను వ్రాసి, చర్యారకం, తుల్య సమీకరణంను
వ్రాయుము.





Watch Video Solution

59. రసాయన వియోగంను ఒక కృత్యం ద్వారా వివరించి, ఆ చర్యలో ఏదైనా వాయువు వెలువడిన ఆ వాయువు ఉనికి పరీక్షను, తుల్యసమీకరణంను, వాయువు చర్యారకంను వివరించుము.



Watch Video Solution

60. ఉష్ణ వియోగ చర్యను కృత్యం ద్వారా వివరించండి.



Watch Video Solution

61. లెడ్ నైట్రేట్‌ను వేడిచేసిన విడుదలగు వాయువు ఏది ? దాని రంగును, తుల్యసమీకరణంను, చర్యారకంను వివరించుము.



[Watch Video Solution](#)

62. విద్యుత్ విశ్లేషణ చర్యను కృత్యం ద్వారా వివరించండి.



[Watch Video Solution](#)

63. ఒక సమ్మేళనమును విద్యుత్ విశ్లేషణ ప్రక్రియలో ఏ విధంగా వియోగం చెందిస్తాడు



Watch Video Solution

64. నీటి విద్యుత్ విశ్లేషణ చర్యను కృత్యం ద్వారా వివరించుము



Watch Video Solution

65. నటియందు హైడ్రోజన్ మరియు ఆక్సిజన్లు 2 : 1

నిష్పత్తిలో ఉండునని నీవు ఏవిధంగా నిరూపిస్తావు?



[Watch Video Solution](#)

66. కాంతి వియోగ చర్యలను లేదా కాంతి రసాయన

చర్యలను ఒక కృత్యం ద్వారా వివరించండి.



[Watch Video Solution](#)

67. సిల్వర్ మెడ ను సూర్యరశ్మి సమక్షంలో ఉంచిన
జరుగు రసాయన చర్యలకును, ఏర్పడు
పదార్థరకమును, తుల్యసమీకరణం వ్రాయుము



[Watch Video Solution](#)

68. రసాయన స్థానభ్రంశం కృత్యం ద్వారా వివరించండి



[Watch Video Solution](#)

69. ఇనుము కాపర్ ను స్థానభ్రంశం చెందిచగలదు.

దీనిని ఒక కృత్యం ద్వారా వివరించండి



Watch Video Solution

70. అధిక చర్యా శీలత గల లోహాలు, అల్ప చర్యాశీలత

గల లోహాలను వాటి సంయోగ పదార్థాల నుండి

స్థానభ్రంశం చెందిస్తాయి అని తెలుపుటకు మీరు ఏ

ప్రయోగాన్ని నిర్వహిస్తారో వివరించుము.



Watch Video Solution

71. ఇనుప మేకును $CuSO_4$ ద్రావణం నందు ఉంచగా అది గోధుమ రంగులోకి మారినది, ఈ కృత్యమును వివరింపుము



[Watch Video Solution](#)

72. ద్వంద్వ వియోగ చర్యను కృత్యం ద్వారా వివరించండి.



[Watch Video Solution](#)

73. రాజు మరియు రాము ఇద్దరు స్నేహితులు, రాజుకు రసాయన ద్వంద్వ వియోగంపై కొన్ని సందేహాలు కలవు. వాటి నివృత్తికి రాము ఏ కృత్యం ద్వారా సందేహాలు తీర్చి ఉంటాడో వివరించుము.



[Watch Video Solution](#)

74. ఆక్సీకరణ, క్షయకరణ చర్యలను ఒక కృత్యం ద్వారా వివరించండి.



[Watch Video Solution](#)

75. రసాయన చర్య జరిగిందని మనకు ఎలా తెలుస్తుంది?



Watch Video Solution

76. $Na_2SO_4 + BaCl_2 \rightarrow BaSO_4 + NaCl$
సమీకరణంలో బాణం గుర్తుకు ఎడమవైపున ఉన్న ప్రతి మూటక పరమాణువుల సంఖ్య కుడివైపున ఉన్న మూలక పరమాణువుల సంఖ్యకు సమానంగా ఉన్నదా ?



Watch Video Solution



సమీకరణాల నియమాల ప్రకారం తుల్య సమీకరణమేనా ? నీవు ఎలా చెప్పగలవు?



[Watch Video Solution](#)

78. వెండి, రాగి వస్తువులపై రంగుపూత (చిలుము)

విర్పడటం మీరెప్పుడైనా గమనించారా ?



[Watch Video Solution](#)

79. నూనెతో చేసిన ఆహారపదార్థాలు పాడవకుండా ఉండాలంటే ఏమి చెయ్యాలి?



Watch Video Solution

80. $Fe_2O_3 + 2Al \rightarrow Al_2O_3 + 2Fe$
సమీకరణంలో ఏ పదార్థం ఆక్సీకరణం చెందింది



Watch Video Solution

81. నీటి సరఫరా కొరకు లోహపు గొట్టాలకు బదులుగా PVC గొట్టాలను ఉపయోగిస్తాము. ఎందుకు?



Watch Video Solution

82. రసాయన స్థానభ్రంశం అనగానేమి?
ఉదాహరణలివ్వండి



Watch Video Solution

83. ఇనుప వస్తువులను ఆరుబయట తేమ గాలిలో ఉంచితే ఏమి జరుగుతుంది? ఆ చర్యలు చూపే రసాయన సమీకరణం వ్రాయండి



Watch Video Solution

84. కాపర్ ఆక్సైడ్ పొడికి హైడ్రోక్లోరిక్ ఆమ్లం ని కలిపితే నీలి ఆకుపచ్చ రంగులో ద్రావణం ఏర్పడింది. ఆ కొత్త పదార్థం ఏమిటో తెలపండి



Watch Video Solution

85. $C_3H_8 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2$ రసాయన
సమీకరణాలు తుల్యం చేయండి



Watch Video Solution

86. సిల్వర్ మెడ ను సూర్యరశ్మి సమక్షంలో ఉంచిన
జరుగు రసాయన చర్యలకును, ఏర్పడు
పదార్థరకమును, తుల్యసమీకరణం వ్రాయుము



Watch Video Solution

87. ఒక ఇనుప ముక్కను మనరూపంలో ఉన్న $CuSO_4$, స్పటికాలలో వేసిన ఏదైనా చర్చ జరుగుతుందా ? కారణం ఊహించండి.



Watch Video Solution

88. భౌతిక మార్పులు అనగానేమి ?
ఉదాహరణలివ్వండి.



Watch Video Solution

89. తుల్యసమీకరణం అనగానేమి ?



Watch Video Solution

90. రసాయన వియోగాన్ని ఎన్ని రకాలుగా
వర్గీకరించవచ్చు ?



Watch Video Solution

91. ఎక్కువ చర్యశీలత గల లోహాల యొక్క ఆరోహణ
క్రమాన్ని వ్రాయుము.



[Watch Video Solution](#)

92. తక్కువ చర్యాశీలతగల లోహాల యొక్క ఆరోహణ క్రమాన్ని వ్రాయుము.



[Watch Video Solution](#)

93. రసాయన స్థానభ్రంశాన్ని చెందించే లోహాలేది ?



[Watch Video Solution](#)

94. గాల్పనీకరణం అనగానేమి ? (లేక) గాల్పనైజేషన్
అనగానేమి ?



Watch Video Solution

95. ర్యాన్సిడిటి అనగానేమి?



Watch Video Solution

96. ఉప్పునమోచక ర్యలు అనగానేమి ? ఉదాహరణ
ఇవ్వండి



[Watch Video Solution](#)

97. ఉష్ణ గ్రాహక చర్య అనగానేమి? ఉదాహరణలు ఇవ్వండి



[Watch Video Solution](#)

98. ఆక్సీకరణం అనగానేమి ? ఉదాహరణలివ్వండి



[Watch Video Solution](#)

99. క్షయకరణం అనగానేమి ? ఉదాహరణలివ్వండి.



Watch Video Solution

100. రెడాక్స్ (ఆక్సీకరణ - క్షయకరణ) చర్యలు అనగా నేమి? ఉదాహరణలివ్వండి



Watch Video Solution

101. ఆక్సీకరణానికి నిత్యజీవితంలోని అనువర్తనాలేవి ?



Watch Video Solution

102. ఇనుప వస్తువులు తుప్పుపట్టడం అనగానేమి ?

ఇది ఏ రకమైన చర్చ ?



Watch Video Solution

103. కరోజన్ లేదా క్షయము చెందటం అనగానేమి ?



Watch Video Solution

104. కరోజన్ లేదా క్షయము చెందటం అనగానేమి ?



[Watch Video Solution](#)

105. రసాయన సమీకరణం లో క్రియా జనకాలు,
క్రియాజన్యాలు అనగా నేమి



[Watch Video Solution](#)

106. ప్రాథమిక సమీకరణం అనగానేమి?



[Watch Video Solution](#)

107. 30శాంతి రసాయన చర్యలు అనగానేమి ?

ఉదాహరణనము



Watch Video Solution

108. ఆక్సీకరణ - క్షయకరణ చర్యలు అనగానేమి.

ఉదాహరణ నిమ్ము



Watch Video Solution

109. విడాన్స్ చర్యలు అనగానేమి. ఉదాహరణ నిమ్ము



Watch Video Solution

110. వెండి వస్తువులపై నల్లని పూత ఏర్పడుతుకు ఒక సమీకరణలు వ్రాయుము.



Watch Video Solution

111. క్షయము చెందుల (Carros ను ఎలా నివారించవచ్చు?



Watch Video Solution

112. ముక్కిపోవటం ఒక చర్య.



Watch Video Solution

113. తేమగల క్లోరిన్ వాయువు రంగుగల వృద్ధులను

విరంజనం చెందుటకు ఒక సమీకరణం రాయము



Watch Video Solution

114. ఆహారం పొడవకుండా ఉండాలంటే ఏమి చేయాలి

?





Watch Video Solution

115. లెడ్ నైట్రేట్ వియోగం చెందడం వలన ఏర్పడే కొత్త పదార్థాలు వ్రాయుము



Watch Video Solution

116. ఇనుము తుప్పు పట్టడానికి నువ్వు ఏ విధంగా నిరోధిస్తారు?



Watch Video Solution

117. $C_2H_6 + O_2 + CO_2 + 'H_2O'$ సమీకరణాన్ని

తుల్యం చేయండి



Watch Video Solution

118. యాంటీ ఆక్సిడెంట్లు అనగానేమి



Watch Video Solution

119. సూర్య కాంతి సమక్షంలో సిల్వర్ బ్రోమైడ్ బూడిద రంగులోకి మారును. దీనిలో ఇమిడి ఉన్న రసాయన చర్య?



Watch Video Solution

120. $NH_4Cl \rightarrow NH_3 + HCl$ ఇది ఏ రకమైన రసాయన చర్య?



Watch Video Solution

121. ఫార్ములా యూనిట్ అనగా నేమి



Watch Video Solution

122. ప్రొపేన్ ను (C_3H_8) ఆక్సిజన్ సమక్షంలో మండించు చర్యకు తుల్యసమీకరణం రాయండి



Watch Video Solution

123. మిశ్రమ లోహం అనగానేమి? రెండు ఉదాహరణలు



Watch Video Solution

124. లేత పసుపు రంగు గల సంయోగ పదార్థం 'x' ను సూర్యకాంతిలో కొంతసేపు ఉంచాం. అది బూడిద రంగు

వల్ల పదార్థంగా మారింది. ఆ సంయోగ పదార్థం 'x' పేరేమిటి? ఇక్కడ జరిగే రసాయన చర్య గురించి రాయండి?



Watch Video Solution

125. క్రింద రసాయన చర్యకు వాటి భౌతిక పరిస్థితులను చూపుతూ సమీకరణాలను రాసి తుల్యం చేయండి. బేరియం క్లోరైడ్ మరియు ద్రవ సోడియం సల్ఫేట్ చర్య ఉంది బేరియం సల్ఫేట్ అవక్షేపం మరియు సోడియం క్లోరైడ్ లను ఏర్పరుస్తుంది



Watch Video Solution

126. $N_2 + O_2 \rightarrow 2 NO$. ఈ సమీకరణాన్ని బట్టి మీరు ఏమీ అవగాహన చేసుకున్నారు



Watch Video Solution

127. కొన్ని లోహాలు ఆక్సిజన్ తో చర్య జరిపి లోహాలుగా ఆక్సీకరణం చెందుతాయి. ఫలితం అని పాడైపోతాయి. దీనికి కొన్ని ఉదాహరణలిస్తూ, ఆ చర్యలకు ముఖ్య సమీకరణాలు వ్రాయండి.



Watch Video Solution

128. లోహ క్షయాన్ని నివారించుటకు నీవు సూచించు పద్ధతులేవి ?



Watch Video Solution

129. క్షయం చెందే, క్షయం చెందని లోహాలను ఉదహరించి, కొన్ని లోహాలు క్షయం చెందకపోవడానికి కారణాలు తెల్పండి.



Watch Video Solution

130. నీటి సరఫరాపై నీవు సూచించు గొట్టాలు ఏవి ? నీ సమాధానాన్ని సమర్థించుము.



Watch Video Solution

131. ఇనుము క్షయం చెందే లోహం. దీనిని మిశ్రమలోహంగా మార్చడం ద్వారా లోపాక్షయాన్ని అరికట్టవచ్చు. సమర్థించండి.



Watch Video Solution

132. మ ఇంటికి నీటి సరఫరాకు నీవు ఏ రకపు కొట్టాలు

తెగిస్తాము



Watch Video Solution

133. లోహాలు క్షయం చెందడానికి గాలి, తేమ

అవసరమని నిరూపించు ప్రయోగ విధమును

వివరించుము



Watch Video Solution

134. ఈ క్రింద ఇవ్వబడిన లోహాలు జాబితాను పరిశీలించి వాటిని క్షయం చెందే, క్షయం చెందని లోహాలు గా వర్గీకరించి పట్టికలో తెలపండి. అల్యూమినియం, వెండి, ఇనుము, రాగి, బంగారం, తగరం, టంగ్స్టన్, ప్లాటినం



Watch Video Solution

135. రసాయన మార్పులు అనగానేమి ఉదాహరణలు ఇవ్వండి



Watch Video Solution

136. సాధారణ రసాయన సమీకరణ లోపాలు ఏమి



Watch Video Solution

137. కురుకురే, లేస్ వంటి ప్యాక్రెట్లలో నైట్రోజన్ వాయువు

ఎందుకు నింపుతారు



Watch Video Solution

138. రసాయన సమీకరణం అనగా నేమి? అందులోని భాగాలు ఏవి?



Watch Video Solution

139. ఒక రసాయన సమీకరణం ఏ విషయాలను తెలియజేస్తుంది



Watch Video Solution

140. రసాయన సమీకరణం తుల్యం చేయనప్పుడు పాటించవలసిన నియమాలు ఏవి?



Watch Video Solution

141. రసాయన సమీకరణం ని ఎలా రాస్తారు



Watch Video Solution

142. నిత్యజీవితంలో ఆక్సీకరణం యొక్క ప్రభావాలు ఏమిటి



Watch Video Solution

143. ఒక రసాయన చర్య యొక్క ముఖ్య లక్షణాలు ఏమిటి?



Watch Video Solution

144. నిత్య జీవితంలో కొన్ని రసాయన చర్యలకు ఉదాహరణలు ఇవ్వండి



Watch Video Solution

145. $C + O_2 \rightarrow 2 CuO$ ఈ సమీకరణము ను వివరించుము



Watch Video Solution

146. $2 Cu + O_2 \rightarrow 2 CuO$, ఈ సమీకరణం ద్వారా లభించిన సమాచారం ఏమిటి?



Watch Video Solution

147. ఈ క్రింద తెలుపబడిన సమీకరణము నందలి క్రియాజనకాలు మరియు క్రియాజన్యాలు తెలపండి?



Watch Video Solution

148. ఈ క్రింద ఇవ్వబడిన రసాయన సమీకరణం ని తుల్య చేయండి. రసాయన సమీకరణం ని తుల్య చేయడానికి ఇసంబంధించిన సోపానాలను అనుసరించి తుల్య చేయండి. $Cu_2S + SO_2$



Watch Video Solution

149. ఆస్కీకరణ మరియు క్షయకరణ ల మధ్య భేదాలు
తెలపండి ఉదాహరణ నిమ్ము



Watch Video Solution

150. అవక్షేపాలు ఏర్పడే రసాయన చర్యలను రెండిటిని
పేర్కొనండి



Watch Video Solution

151. 40 గ్రాములు మీథేన్ ని దహనం చిందించి విడుదలయ్యే కార్బన్ డైఆక్సైడ్ పరిమాణం ఎంత?



Watch Video Solution

152. ఫార్ములా యూనిట్ అంటే ఏమిటి ఉదాహరణలతో వివరించండి



Watch Video Solution

153. రసాయన సమీకరణాలు ఎందుకు చేయాలి?
ఏదైనా ఒక రసాయన సమీకరణం ని తీసుకుని తుల్య
చేసే విధానాన్ని వివరించండి



Watch Video Solution

154. జింక్, హైడ్రోక్లోరిక్ ఆమ్లం మధ్య జరిగే చర్య కు
సమీకరణం రాసి తుల్య చేయండి. ఈ చర్యలు 1 మోల్
HCl పూర్తిగా పాల్గొంటే S.T.P వద్ద విడుదలయ్యే హైడ్రోజన్
అణువుల సంఖ్యను లెక్కించండి



Watch Video Solution

155. మిశ్రమ లోహం గా మార్చడం ద్వారా లోహ క్షయం నివారించబడుతుంది. దీన్ని సమర్థనకు అడిగే ప్రశ్నలు ఏవి



Watch Video Solution

156. ఒక మోల్ $2 \text{ Ca } (\text{NO}_3)_2$ వియోగం చెందినప్పుడు ఎన్ని మోల్ ల NO_2 ఏర్పడుతుంది?



Watch Video Solution

157. 5 మోల్ ల O_2 క్రియా జన్యాలను ఉత్పత్తి చేయడానికి అవసరమైన $Ca(Na_2)_2$ పరిమాణం ఎంత?



Watch Video Solution

158. రసాయన సమీకరణం ద్వారా అదనపు సమాచారాన్ని ఎలా తెలుసుకోవచ్చు?



Watch Video Solution

159. రసాయన చర్యలు ఎన్ని రకములు అవి ఏవి?



Watch Video Solution

160. రెండు బీర్లు తీసుకుని వాటిలో లెట్ నైట్రిట్ మరియు పొటాషియం అయోడైడ్ జల ద్రావణాలను తయారుచేస్తే అవి ఏ రంగులో ఉంటాయి? ఆ రెండు ద్రావణాలను వేరొక బీకరులో కలిపితే ఏమి జరుగుతుంది? ఇది ఏ రకమైన రసాయనిక చర్య? ఏర్పడే క్రియాజన్యాలు తెలుపుము?



Watch Video Solution

161. లత కొంత పరిమాణంలో ఒక పదార్థం చూర్ణాన్ని పరీక్ష నాళిక లోకి తీసుకుంది. స్పిరిట్ లాంప్ తో దానిని వేడి చేసింది. వెలువడిన వాయువును రెండవ పరీక్ష నాళికలో ఉన్న ద్రావణంలోనికి పమపింది. రెండవ పరీక్ష నాళిక ద్రావణంలో పాలవంటి తెల్లని రంగులోకి మారింది. వెలువడిన వాయువు ఏమిటి?



Watch Video Solution

162. లత కొంత పరిమాణంలో ఒక పదార్థం చూర్ణాన్ని పరీక్ష నాళిక లోకి తీసుకుంది. స్పిరిట్ లాంప్ తో దానిని

వేడి చేసింది. వెలువడిన వాయువును రెండవ పరీక్ష
నాళికలో ఉన్న ద్రావణంలోనికి పమపింది. రెండవ పరీక్ష
నాళిక ద్రావణంలో పాలవంటి తెల్లని రంగులోకి మారింది.
వెలువడిన వాయువు ఏమిటి?



[Watch Video Solution](#)

163. లత కొంత పరిమాణంలో ఒక పదార్థం చూర్ణాన్ని
పరీక్ష నాళిక లోకి తీసుకుంది. స్పిరిట్ లాంప్ తో దానిని
వేడి చేసింది. వెలువడిన వాయువును రెండవ పరీక్ష
నాళికలో ఉన్న ద్రావణంలోనికి పమపింది. రెండవ పరీక్ష

నాళిక ద్రావణంలో పాలవంటి తెల్లని రంగులకో మారింది.

వెలువడిన వాయువు ఏమిటి?



Watch Video Solution

164. కొంత పరిమాణంలో లేత పసుపు రంగు గల ఒక పదార్థాన్ని వాచ్ గ్లాస్ నందు తీసుకుని దాన్ని కొంతసేపు ఎండలో ఉంచారు. అది బూడిద రంగు కల మారింది లేత పసుపు రంగు గల పదార్థం ఏమిటి



Watch Video Solution

165. నిత్యజీవిత ఆస్కీకరణ చర్యలకు ఉదాహరణలిమ్ము



Watch Video Solution

166. మీ మిత్రునికి మిత్రురాలికి రసాయన యోగం అనే అంశం గురించి కొన్ని సందేహాలు ఉన్నాయి. దానిని నివృత్తి చేయుటకు మీరు ఎటువంటి ప్రయోగాలు చేసి చూపిస్తావు. వివరింపుము.



Watch Video Solution

167. $C_2H_{12} - O_6' - \rightarrow C_2H_5OH$ అనే చర్య

A. సంగారం

B. వియోగం

C. స్థానభ్రంశం

D. ద్వంద్వ నియోగం

Answer:



Watch Video Solution

168. $BaCl_2$ - Na_2SO_4 - $BaSO_4$ + $2NaCl$ అనే సమీకరణం ఈ రకం చర్యను సూచిస్తుంది.

A. స్థానభ్రంశం

B. వియోగం

C. సంయోగం

D. ద్వంద్వ వియోగం

Answer:



Watch Video Solution

169. నీటి విద్యుత్ విశ్లేషణ ప్రయోగంలో విడుదలయ్యే ఆక్సిజన్, హైడ్రోజన్ వాయువుల ఘనపరిమాణాల నిష్పత్తి

A. 0.043055555555556

B. 0.084027777777778

C. 0.042361111111111

D. 0.125694444444444

Answer:



Watch Video Solution

170. కాపర్ సల్ఫేట్ ద్రావణంలో ముంచిన ఇనుప మేకు కాపర్ సల్ఫేట్ ద్రావణంలో ముంచిన ఇనుప మేకుగోధుమ రంగులోకి మారి నీలిరంగు కాపర్ సల్ఫేట్ ద్రావణం రంగు కోల్పోవును. ఇది ఎటువంటి రసాయన

- A. రసాయన సంయోగం
- B. రసాయన వియోగం
- C. రసాయన ద్వింద్వ వియోగం
- D. రసాయన స్థానభ్రంశం

Answer:



Watch Video Solution

171. $xKClO_3 \rightarrow yKCl + zO_2$ x,y,z విలువలు వరసగా..

A. 1,2,3

B. 3,3,2

C. 2,2,3

D. 2,2,2

Answer:



Watch Video Solution

172. పొడి సున్నానికే నీటి నీ కలిపి తడి సున్నం

తయారు చెయ్యడం ఈ రకమైన చర్య

A. రసాయన వియోగం

B. ఉష్ణమోచక చర్య

C. ఉష్ణ గ్రాహక చర్య

D. రసాయన స్థానభ్రంశం

Answer:



Watch Video Solution

173. టపాసులు పేలడం అనునది ఈ రకమైన చర్య

A. క్షయకరణం

B. భంజనం

C. ఆక్సికరణం

D. గాల్వనైజేషన్

Answer:



Watch Video Solution

174. ప్రయోగంలో విడుదలైన ఒక వాయువు వంటి చిన్న పిల్లలను ఇంకా ప్రకాశవంతంగా మండించిన ఆ వాయువు

A. ఆక్సిజన్

B. నైట్రోజన్

C. హైడ్రోజన్

D. కార్బన్ డయాక్సైడ్

Answer:



Watch Video Solution

175. $Zn + 2 HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$ అని రసాయన చర్యక్రింది వాటిలో దేనికి ఉదాహరణ

- A. రసాయన సంయోగం
- B. రసాయన వియోగం
- C. రసాయన స్థానభ్రంశం
- D. రసాయన ద్వంద్వ వియోగం

Answer:



Watch Video Solution

176. పొడి సున్నాన్ని నీటికి కలిపితే జరిగే చదవక

A. స్థానభ్రంశ చర్య

B. నాయువు విడుదల చేయు చర్య

C. ఉష్ణం విడుదల చేయు చర్య

D. దహన చర్య

Answer:



Watch Video Solution

177. నాలుగు మోల్ హైడ్రోజన్ వాయువుతో చర్యలో పాల్గొని నాలుగు మోల్ మీటింగ్ ఏర్పాటు చేయడానికి కావాల్సిన ఆక్సిజన్ వాయువు మోల్ సంఖ్య



Watch Video Solution

178. $2H_2O \xrightarrow{\hspace{2cm}} 2H_2 + O_2$ విద్యుత్ విశ్లేషణ
 $2AgBr \xrightarrow{\hspace{2cm}} 2Ag + Br_2$ ఈ సమీకరణ చర్యలు

A. రసాయన సంయోగ చర్యలు

B. ఆహారం జీర్ణం అవటం

C. రసాయన స్థానభ్రంశ చర్యలు

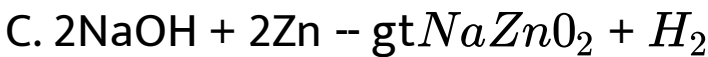
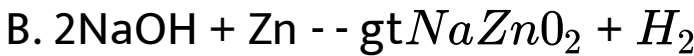
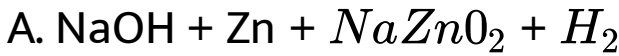
D. ద్వంద్వ వియోగ చర్యలు ,

Answer:



Watch Video Solution

179. క్రింది వాటిలో సరియైన తుల్యసమీకరణము





Answer:



Watch Video Solution

180. సిల్వర్ బ్రోమైడ్ రంగు.....

A. ఎరుపు

B. నీలం

C. ఆకుపచ్చ

D. లేత పసుపు

Answer:



Watch Video Solution

181. ఆస్కీకరణం అనగా

A. ఆస్కీజన్ కలపటం

B. హైడ్రోజన్ తొలగించటం

C. ఎలక్ట్రానులను పోగొట్టుకొనుట

D. పైవన్నీ

Answer:



Watch Video Solution

182. క్షయకరణం అనగా

A. ఆక్సిజన్ కోల్పోవటం

B. హైడ్రోజన్ కలపటం

C. ఎలక్ట్రానులను గ్రహించుట

D. పైవన్నీ

Answer:



Watch Video Solution

183. రసాయన వియోగానికి ఈ క్రింది వాటిలో
అవసరమైనది

A. కాంతి

B. ఉష్ణం

C. విద్యుత్

D. పైవన్నీ

Answer:



Watch Video Solution

184. ఈ క్రింది వానిలో ఆక్సీకరణానికి ఉదాహరణ

A. ఇనుము తుప్పుపట్టుట

B. శ్వాసక్రియ

C. ర్యాన్సిడిటీ

D. పైవన్నీ

Answer:



Watch Video Solution

185. ఈ క్రింది వాటిలో ఆస్కీకరణ చర్యకు ఉదాహరణ

A. కోసిన ఆపిల్ ముక్కలు రంగు మారటం

B. టపాసులు పేలటం.

C. బంగాళదుంపల ముక్కలు రంగు మారటం

D. పైవన్నీ

Answer:



Watch Video Solution

186. రాన్సిడేట్ని అరికట్టడానికి ఈ క్రింది వానిలో ఏది

A. విటమిన్ సి

B. విటమిన్ ఇ

C. యాంటీ ఆక్సిడెంట్లు

D. ఫైవన్నీ

Answer:



Watch Video Solution

187. ఈ క్రింది వానిలో రసాయన మార్పు

A. బల్బు వెలగటం

B. ఇనుప ముక్క అయస్కాంతాన్ని ఆకర్షించటం

C. ఆహారం జీర్ణం అవటం

D. లోహాలు వ్యక్తం చేయటం

Answer:



Watch Video Solution

188. ఈ క్రింది వానిలో భౌతిక మార్పు

A. పండ్లు పండటం

B. అగ్గిపుల్ల మండటం

C. సిమెంట్ గట్టి పడటం

D. నీరు ఆవిరిగా మారటం

Answer:



Watch Video Solution

189. చర్యశీలతలో భేదాల వలన జరుగు రసాయన చర్యలు

A. రసాయన సంయోగం

B. రసాయన వియోగం

C. స్థానభ్రంశం

D. ద్వంద్వ వియోగం

Answer:



Watch Video Solution

190. శక్తిని బయటకు విడుదల చేసే చర్య.....

A. ఉష్ణమోచక

B. ఉష్ణగ్రాహక

C. ఉష్ణవినిమయ

D. ఉష్ణవహన

Answer:



Watch Video Solution

191. శక్తిని గ్రహించే చర్య

A. ఉష్ణమోచక

B. ఉష్ణగ్రాహక

C. ఉష్ణవినిమయ చర్య

D. ఉష్ణవహన చర్య

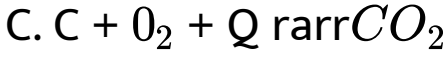
Answer:



Watch Video Solution

192. ఈ క్రింది వానిలో ఉష్ణగ్రాహక చర్యకు ఉదాహరణ

A. $C + O_2 \rightarrow CO_2 + Q$



D. పైవన్నీ

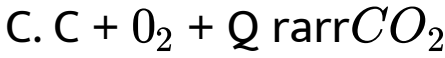
Answer:



Watch Video Solution

193. ఈ క్రింది వానిలో ఉష్ణమోచక చర్యకు ఉదాహరణ





D. B మరియు C

Answer:



Watch Video Solution

194. కూరగాయలు కంపోస్టుగా నియోగం చెందడం కు

ఉదాహరణ

A. ఆక్సీకరణము

B. క్షయకరణము

C. ముక్కిపోవడం

D. క్షయము చెందుట

Answer:



Watch Video Solution

195. ఒక రసాయన చర్యలో ఉష్ణం గ్రహించబడి క్రొత్త పదార్థం ఏర్పడటాన్ని అంటారు.

A. ఉష్ణరసాయన చర్య

B. ఉష్ణమోచక చర్య

C. ఉష్ణగ్రాహక చర్య

D. కాంతిరసాయన చర్య

Answer:



Watch Video Solution

196. $2N_0 - \rightarrow 2N_2 + O_2$ చర్యకు

ఉదాహరణ.

A. రసాయన సంయోగ

B. రసాయన వియోగ

C. రసాయన స్థానభ్రంశ

D. రసాయన ద్వంద్వవియోగ

Answer:



Watch Video Solution

197. $Ca + 2H_2O \rightarrow Ca(OH)_2 + H_2 \uparrow$ అనేది

.....చర్యకు ఉదాహరణ.

A. రసాయన సంయోగ

B. రసాయన వియోగ

C. రసాయన స్థానభ్రంశ

D. రసాయన ద్వంద్వవియోగ

Answer:



Watch Video Solution

198. సాయన సమీకరణంలో బాణం గుర్తుకు ఎడమవైపు

ఉన్న పదార్థాలను అంటారు.

A. క్రియాజనకాలు

B. క్రియాజన్యాలు

C. అవక్షేపాలు

D. వాయువులు

Answer:



Watch Video Solution

199. ఆపిల్, బంగాళదుంపలలో ఉండే ఎంజైమ్ ...

A. టయలిన్

B. పాలిఫినాల్ ఆక్సిడేజ్

C. టెరోసినేజ్

D. B మరియు C

Answer:



Watch Video Solution

200. వెండి, రాగి వస్తువులు మెరుపును కోల్పోవటాన్ని.....

అంటారు

A. ముక్కిపోవడం

B. తుప్పుపట్టడం

C. కుళ్ళిపోవడం

D. క్షయము చెందడం

Answer:



Watch Video Solution

201. ఇనుప వస్తువులపై జింక్ పూత వేయడాన్ని
అంటారు.

A. రాన్సిడేషన్

B. ఆక్సిడేషన్

C. రిడక్షన్

D. గాల్వనీకరణము

Answer:



Watch Video Solution

202. తుప్పును నిరోధించే సామర్థ్యం గల లోహము ..

A. ఇనుము

B. బంగారం

C. ఉక్కు

D. రాగి

Answer:



Watch Video Solution

203. ఆహారం పాడవకుండా నిల్వ ఉండుటకు
విటమిన్లు కలపాలి.

A. విటమిన్ A & C

B. A & B విటమిన్

C. విటమిన్ C & E

D. విటమిన్ D & E

Answer:



Watch Video Solution

204. చిప్స్ తయారీదారులు, ఎక్కువకాలం నిల్వ ఉండడానికి ప్లాస్టిక్ లోపల వాయువును నింపుతారు

A. ఆక్సిజన్

B. నైట్రోజన్

C. హైడ్రోజన్

D. క్లోరిన్

Answer:



Watch Video Solution

205. ముక్కిపోవటం ఒక చర్య.

A. ఉపమోచక

B. ఉపగాహక

C. ఆస్కేకరణ

D. క్షయకరణ

Answer:



Watch Video Solution

206. $\text{Na} \rightarrow \text{Na}^+ + e^-$. ఈ చర్యలో సోడియం

A. ఆక్సీకరణం

B. క్షయకరణం

C. రసాయన మార్పు

D. భౌతిక మార్పు

Answer:



Watch Video Solution

207. Cl+e - C/- . ఈ చర్యలో క్షోరిన్ ...

A. ఆక్సీకరణం

B. క్షయకరణం

C. రసాయన మార్పు

D. భౌతిక మార్పు

Answer:



Watch Video Solution

208. $\text{NaOH} + \text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$ ఇది చర్యకు

ఉదాహరణ.

A. రసాయన సంయోగం

B. రసాయన స్థానభ్రంశం

C. రసాయన వియోగం

D.

Answer:



Watch Video Solution

209. $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$ లో ఎక్కువ చర్యాశీలత గల లోహం

A. Fe

B. Cu

C. S

D. O_2

Answer:



Watch Video Solution

210. ఆస్కీకరణం, క్షయకరణం ఒకేసారి జరిగే చర్యలను ..

... అంటారు

A. ఆస్కీకరణ చర్య

B. క్షయకరణ చర్య

C. రెడాక్స్ చర్య

D. రసాయన వియోగం

Answer:



Watch Video Solution

211. $\text{CuO} + \text{H}_2 + \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$ ఈ చర్యలో CuO
..... చెందింది.

A. ఆక్సీకరణం

B. క్షయకరణం

C. మార్పు

D. క్షయము

Answer:



Watch Video Solution

212. అవక్షేపాలు ఏర్పడే చర్యలను చర్యలు అంటారు.

A. సంయోగ

B. వియోగ

C. స్థానభ్రంశ

D. ద్వంద్వ వియోగం

Answer:



Watch Video Solution

213. ధిక చర్యశీలత గల లోహాలు, అల్ప చర్యశీలత గల లోహాలను చెందిస్తాయి.

A. స్థానభ్రంశం

B. వియోగం

C. సంయోగం

D. ద్వంద్వ వియోగం

Answer:



Watch Video Solution

214. విద్యుత్ విశ్లేషణలో ఏర్పడిన హైడ్రోజన్, ఆక్సిజన్ నిష్పత్తి

A. 0.043055555555556

B. 0.084027777777778

C. 0.126388888888889

D. 0.085416666666667

Answer:



Watch Video Solution

215. లెడ్ అయోడైడ్ అవక్షేపం రంగు

A. ఎరుపు

B. తెలుపు

C. పసుపు

D. జేగురు

Answer:



Watch Video Solution

216. క్షయము చెందుట అనునది చర్య

A. ఆక్సీకరణం

B. క్షయకరణం

C.

D. ఏదీకాదు

Answer:



Watch Video Solution

217. $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 2\text{Al} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + 2\text{Fe}$ ఈ చర్య

A. రసాయన సంయోగం

B. రసాయన వియోగచర్య

C. రసాయన స్థానభ్రంశం

D. రసాయన ద్వంద్వవియోగం

Answer:



Watch Video Solution

218. లేత పసుపుపచ్చరంగులో ఉండే ఒక పదార్థమును సూర్య కాంతిలో ఉంచితే అది బూడిద రంగులోనికి మారుతుంది. అయితే తీసుకోబడిన పదార్థం ఏమిటి ?

A. లెడ్ అయోడైడ్

B. పొటాషియం అయోడైడ్

C. సిల్వర్ బ్రోమైడ్

D. హైడ్రోజన్ క్లోరైడ్

Answer:



Watch Video Solution

219. లోహాలు, ఆమ్లాలతో చర్య జరిపినపుడు వెలువడు

ఉపయోగించు బాణపు గుర్తు

(#VGS_CHEQ_BIX_C06_C 01_E01_078 – Q01)##



Watch Video Solution

220. కాలియం హైడ్రాక్సైడ్ అనేది ద్రావణం

A. ఆమ్లం

B. క్షారం

C. తటస్థం

D. ద్వంద్వ స్వభావం

Answer:



Watch Video Solution

221. జింక్ సల్ఫేట్ ద్రావణం గల పరీక్ష నాళికలో శుభ్రమైన

ఇనుపముక్కలు ఉంచినప్పుడు ఏమి

జరుగుతుందనగా....

A. ద్రావణం రంగును కోల్పోయి, ఇనుపముక్కలపై

జింక పూత ఏర్పడుతుంది.

B. ద్రావణం ఆకుపచ్చ రంగులోకి మారి, ఇనుప

ముక్కలపై జింక పూత ఏర్పడును

C. ద్రావణాన్ని, ఆకుపచ్చ రంగులోకి మార్చుతూ,

ఇనుపముక్కలు ద్రావణంలో కరుగుతాయి.

D. ఎటువంటి చర్య జరుగదు.

Answer:



Watch Video Solution

222. ఒక విద్యార్థి పరీక్షనాళికలో $(\text{Pb}(\text{NO}_3)_2)$ లెడ్ నైట్రేజ్ వేసి వేడిచేసినాక అందులోనుండి విడుదల అయిన వాయువులు

A. NO_2, O_2

B. NO_2, H_2

C. NO_2, N_2

D. NO_2, CO_2

Answer:



Watch Video Solution

223. $CaCO_3$ ని వేడి చేయగా ఏర్పడిన పదార్థాలు

A. CaO, CO_2

B. $CaCO_3, H_2O$

C. CaO, CO_2

D. Ca,CO₃

Answer:



Watch Video Solution

224. సోడియంను నీటిలో వేసినపుడు అందులో 'టప్' మని మండి శబ్దం చేయును. దీనికి కారణం

A. నైట్రోజన్ వాయువు విడుదల

B. నైట్రోజన్ వాయువు విడుదల

C. H₂ వాయువు విడుదల అయి మండటంవల్ల

D. H, వాయువు విడుదల అయి మండటంవల్ల

Answer:



Watch Video Solution

225. రాగి వస్తువులపై ఆకుపచ్చని పూతకు కారణమైన పదార్థం

A. CuO

B. $CuCl_2$

C. Cus

D. $CuSO_4$

Answer:



Watch Video Solution

226. రంగుగల వస్తువులను విరంజనం (రంగును క్షోల్చ్యేయేలా చేయడం) చేయగల పదార్థం

A. చేయగల పదార్థం

B. తేమ గల క్లోరిన్ వాయువు

C. తేమగల నైట్రోజన్ వాయువు

D. తేమగల కార్బన్ డై ఆక్సైడ్ వాయువు

Answer:



Watch Video Solution

227. 1 గ్రామ్ మోలార్ ద్రవ్యరాశి గల ఏదైనా వాయువులోని అణువుల సంఖ్య

A. 6.02×10^{23}

B. 6.02×10^{22}

C. 3.01×10^{22}

D. 3.01×10^{11}

Answer:



Watch Video Solution

228. లోహాలు, ఆమ్లాలతో చర్య జరిపినపుడు విడుదలయ్యే వాయువు దగ్గరకు మండుచున్న అగ్గిపుల్లని ప్రకాశవంతంగా మండుచున్నది. వెలువడిన వాయువు ఏది ?

A. H_2

B. O_2

C. N_2

D. CO_2

Answer:



Watch Video Solution

229. జింక్, సజల హైడ్రోక్లోరిక్ ఆమ్లంతో చర్య జరిపినపుడు విడుదలయ్యే వాయువు దగ్గరకు మండుచున్న అగ్గిపుల్లని తెచ్చినపుడు టప్ అనే శబ్దంతో అగ్గిపుల్ల ఆరిపోతుంది. వెలువడిన వాయువు ఏమి ?

A. ఆకృజన్

B. హైడ్రోజన్

C. కార్బన్ డై ఆక్సైడ్

D. క్లోరిన్

Answer:



Watch Video Solution

230. ఒక రసాయన చర్య జరిగినపుడు విడుదలయ్యే

వాయువు దగ్గరకు మండుచున్న అగ్గిపుల్లను

తెచ్చినపుడు అగ్గిపుల్ల ప్రకాశవంతంగా మండుచున్నది.

వెలువడిన వాయువు ఏది?

A. హైడ్రోజన్

B. కార్బన్ డై ఆక్సైడ్

C. ఆక్సిజన్

D. నైట్రోజన్

Answer:



Watch Video Solution

231. ఒక రసాయన చర్య జరిగినపుడు విడుదలయ్యే వాయువు దగ్గరకు మండుచున్న అగ్గిపుల్లను తెచ్చినపుడు అగ్గిపుల్ల ప్రకాశవంతంగా మండుచున్నది. వెలువడిన వాయువు ఏది?

A. కార్బన్ డై ఆక్సైడ్

B. హైడ్రోజన్

C. ఆక్సిజన్

D. నైట్రోజన్

Answer:



Watch Video Solution

watch video solution