

## CHEMISTRY

### BOOKS - VGS CHEMISTRY (TELUGU)

### స్థాయికియోమెట్రి

#### Exercise

1. 540 గ్రాముల గ్లూకోజ్ లో ఎన్ని మోల్ ల గ్లూకోజ్ ఉంది?



Watch Video Solution

2. 0.1 మోల్ సోడియం కార్బోనేటు భారాన్ని లెక్క కట్టండి.



[Watch Video Solution](#)

3. 5.23 గ్రా.ల గ్లూకోస్ లో ఎన్ని అణువులు ఉంటాయి ?



[Watch Video Solution](#)

4. S.T.P వద్ద  $1.12 \times 10^7$  CC ల వాయువులో ఉండే అణువుల సంఖ్యను లెక్కించండి.



Watch Video Solution

5. ఒక సమ్మేళనం అనుభావిక ఫార్ములా  $CH_2O$ . దాన్ని అణు భారం 90. ఆ సమ్మేళనం అణు ఫార్ములాను కనుక్కోండి.



Watch Video Solution

6. 0.795 గ్రా.ల  $CuO$  ని  $Cu$ ,  $H_2O$  లుగా క్షయకరణం చేయడానికి STP వద్ద ఘ.ప.  $H_2$  అవసరం అవుతుంది.



Watch Video Solution

7. 100 ml ల ఎసిటిలేన్ ని పూర్తిగా దహనం చేయడానికి కావాలసిన  $O_2$  ఘన పరిమాణాన్ని STP వద్ద లెక్క కట్టండి.



Watch Video Solution

8. ప్రస్తుత కాలంలో ఎలక్ట్రాన్ సాంద్రత తగ్గుదలను ఆక్సీకరణం అని, ఎలక్ట్రాన్ సాంద్రత పెరగడాన్ని క్షయకరణం అనే అంటారు. దీనిని మీరు సమర్థించండి.



Watch Video Solution

9. ఆక్సీకరణ - క్షయకరణ భావం అంటే ఏమిటి?

ఉదాహరణ ఇవ్వండి.



Watch Video Solution

10. సోడియమ్ సల్ఫేట్ ( $Na_2SO_4$ ) లోని వివిధ

మూలకాల ద్రవ్యరాశి శాతాలను గణించండి



Watch Video Solution

11. సార్ధక అంకెలు అంటే మీరు ఏమి చెబుతారు?



Watch Video Solution

12. కాంతివేగం  $3.0 \times 10^8 \text{ cm. s}^{-1}$  అయితే 2 నానో సెకండ్లలో అది ప్రయాణించే దూరాన్ని లెక్కించండి.



Watch Video Solution

13. సోడియంకార్బోనేట్ తయారీ నెలకు సుమారు  $424 \times 10^6 \text{ g}$ . మిథైల్ ఆల్కహాల్  $320 \times 10^6 \text{ g}$ . అయితే ఏది ఎక్కువ మోలు తయారవుతుంది?



Watch Video Solution

14. 1.5 atm వీడనం,  $127^\circ \text{C}$   
0.112  $\text{CO}_2$ ,  
 $\text{CO}_2$ ,

విర్పడడానికి STP వద్ద  $\text{CO}$  ఘనపరిమాణం కనీసం  
ఎంత కావాలి?



Watch Video Solution

15. కర్బన సమ్మేళనంలోని మూలకాల రసాయన విశ్లేషణ  
చేశారు. భారాత్మకంగా వాటి సంఘటన శాతాలు కింది  
విధంగా ఉన్నాయి. కార్బన్ 10.06%, హైడ్రోజన్ = 0.84%,

క్లోరిన్ = 89.10% సమ్మేళనం అనుభావిక ఫార్ములాను కనుక్కోండి.



Watch Video Solution

16. ఒక కర్బన సమ్మేళనాన్ని విశ్లేషించగా కింది సంఘటన శాతాలను ఇచ్చింది. కార్బన్ 14.5%, హైడ్రోజన్ 1.8%, క్లోరిన్ 64.46%, ఆక్సిజన్ 19.24% అయితే సమ్మేళనం అనుభావిక ఫార్ములా కనుక్కోండి .



Watch Video Solution



17. కింది సంఘటన శాతం ఉన్న సమ్మేళనపు అనుభావిక ఫార్ములాను కనుక్కోండి. పొటాషియం K = 26.57%, క్రోమియం Cr = 35.36%, ఆక్సిజన్ (O) 38.07% [K, Cr, O ల పరమాణు భారాలు వరుసగా 39, 52, 16 ఉంటాయి ] అనుభావిక ఫార్ములా కనుక్కోండి.



[Watch Video Solution](#)

18. ఒక కర్బన సమ్మేళనం 12.8% కార్బన్, 2.1% హైడ్రోజన్, 85.1% బ్రోమీన్ ఉంటాయి. దాని అణుభారం 187.9 అణుఫార్ములాను కనుక్కోండి.





Watch Video Solution

19. ఒక కార్బనిక సమ్మేళనం అనుభావిక ఫార్ములా  $CH_2$ ,  
Br.O.188 g ల సమ్మేళనం  $14^\circ C$  ఉష్ణోగ్రత వద్ద, 752  
mm ల పీడనం వద్ద 24.2 c.cల గాలిని స్థానభ్రంశం  
చేసింది. అయితే సమ్మేళనం అణుఫార్ములాను  
కనుక్కోండి. (జలభాష్ప పీడనం  $14^\circ C$  వద్ద 12mm)



Watch Video Solution

20. 420 Kg ల HClని తయారు చేయడానికి 90%  $H_2$   
 $SO_4$ , ఎంత అవసరమవుతుంది?



Watch Video Solution

21. ఒక అంతరిక్ష ప్రయాణీకుడికి 34g ల సుక్రోజ్ ను దహనం చేయడం వల్ల వచ్చే శక్తి తన శరీరానికి ఒక గంటకు అవసరమవుతుంది. ఒక రోజుకు తనకు కావలసిన శక్తి కోసం అతడు ఎంత ఆక్సిజన్ ను తనతో తీసుకుపోవాలి?



Watch Video Solution

22. 4 గ్రా.  $CaCO_3$ ని వేడిచేస్తే STP వద్ద వెలువడే  $CO_2$

ఘ.ప. ఎంత?



Watch Video Solution

23. 50 గ్రా. గంధక నమూనా (S) గాలిలో మండిస్తే 4%

నమూనా మిగిలిపోయింది. STP వద్ద 21% ఆక్సిజన్

ఘ.ప. గల గాలి ఘ.ప. లెక్కించండి.



Watch Video Solution

24.  $20^{\circ} C$ , 770mm Hg పీడనం వద్ద 10 cc మీథేన్ ను పూర్తిగా దహనం చేయడానికి STP పరిస్థితిలో కావలసిన ఆక్సిజన్ ఘన పరిమాణాన్ని లెక్కించండి.



Watch Video Solution

25.  $27^{\circ} C$ , 760 mm Hg పీడనం వద్ద 0.6 గ్రా. మెగ్నీషియంపై అధిక సజల HCl సమక్షంలో వెలువడే  $H_2$  ఘన.ప. గణించండి.



Watch Video Solution

26. అంశమాపక పద్ధతిలో గాల్వనో ఘటంలో రిడాక్స్ చర్యల పాత్రను వివరించండి.



Watch Video Solution

27. మోలార్ ద్రవ్యరాశిని నిర్వచించి వివరించండి.



Watch Video Solution

28. కంప్రెస్సెడ్ గ్యాస్ (సహానుపాత) చర్యలను ఉదాహరణలతో వివరించండి.





Watch Video Solution

29. 82.0245 గ్రా. మోల్<sup>-1</sup> మోలార్ ద్రవ్యరాశి గల సోడియం ఎసిటేట్ 500 ml 0.375 మోలార్ జల ద్రావణాన్ని తయారుచేయడానికి కావలసిన సోడియం ఎసిటేటు ద్రవ్యరాశిని గణించండి.



Watch Video Solution

30. 20 గ్రా. షుగర్ ( $CH_{12}H_{22}O_{11}$ ) ని 2L నీటిలో కరిగిస్తే వచ్చే గాఢత ఎంత?



Watch Video Solution

31. ఈ క్రింది వాటిలో ఎన్ని సార్థక అంకాలు ఉన్నాయో తెలపండి.

A. 0.0025

B. 208

C. 5005

D. 126000

**Answer:**



**View Text Solution**



32. 0.040 మోల్ భాగం ఉన్న ఇథనోల్ జల ద్రావణంలో ఇథనోల్ మొలారిటీని గణించండి (నీటి సాంద్రతను ఒకటిగా తీసుకోండి)



Watch Video Solution

33. వెల్డింగ్ చేసే వాయు ఇంధనంలో కార్బన్, హైడ్రోజన్ మాత్రమే ఉంటాయి. కొద్ది నమూనాను ఆక్సిజన్ సమక్షంలో మండిస్తే 3.38g కార్బన్ డై ఆక్సైడ్, 0.690g నీరు ఏర్పడ్డాయి. మరి ఏ యితర ఉత్పన్న పదార్థం రాలేదు. 10.0 L (STP వద్ద కొలిచిన) ఈ వెల్డింగ్

వాయువు 11.6g బరువు ఉన్నది. దాని (1) అనుభావిక ఫార్ములా (ii) వాయువు ద్రవ్యరాశి (til) అణుఫార్ములా గణించండి.



Watch Video Solution

34. కార్బోనాట్ సజల HClతో చర్య జరిపి  $CaCl_2$ ను,  $CO_2$  ను ఇచ్చే రసాయన చర్య  $CaCO_3$  (ఘ)+2HCl(జల)  $CaCl_2$  (జల)-  $CO_2$ , (వా)+  $H_2O$  (ద్ర). 25mle 0.75M HCl సజల ద్రావణంతో పూర్తిగా చర్య జరగడానికి కావలసిన  $CaCO_3$  ద్రవ్యరాశి ఎంత?



Watch Video Solution

**35.** 50ml 0. 1N సోడియం కార్బోనేట్ ద్రావణానికి 150ml నీటిని కలిపితే వచ్చిన ద్రావణం నార్మాలిటీని గణించండి.



**Watch Video Solution**

**36.** 200 mL 0.2N NaOH ద్రావణాన్ని తటస్థీకరించడానికి కావలసిన 0. 1N సల్ఫ్యూరిక్ ఆమ్లం ఘనపరిమాణాన్ని గణించండి.



**Watch Video Solution**

37. 250 mL ల 0.2 N NaOHని తటస్థీకరించడానికి

ఎంత నార్మాలిటీ గల 50 mL  $H_2SO_4$ , కావాలి?



Watch Video Solution

38.  $NaH_2PO_4$  మూలకాల ఆక్సీకరణ స్థితులు

వ్రాయండి.



Watch Video Solution

39.  $NaHSO_4$  మూలకాల ఆక్సీకరణ స్థితులు

వ్రాయండి.



Watch Video Solution

40.  $H_4P_2O_7$  మూలకాల ఆక్సీకరణ స్థితులు వ్రాయండి.



Watch Video Solution

41.  $K_2MnO_4$  మూలకాల ఆక్సీకరణ స్థితులు వ్రాయండి.



Watch Video Solution

42.  $CaO_2$  మూలకాల ఆక్సీకరణ స్థితులు వ్రాయండి.



Watch Video Solution

43.  $NaBH_4$  మూలకాల ఆక్సీకరణ స్థితులు వ్రాయండి.



Watch Video Solution

44.  $H_2S_2O_7$  మూలకాల ఆక్సీకరణ స్థితులు వ్రాయండి.



Watch Video Solution

45.  $KAl(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$  మూలకాల ఆక్సీకరణ

స్థితులు వ్రాయండి.



Watch Video Solution

46.  $MnO_4$  మూలకాల ఆక్సీకరణ స్థితులు వ్రాయండి.



Watch Video Solution

47.  $Kl_3$  మూలకాల ఆక్సీకరణ స్థితులను వివరించండి.



Watch Video Solution

48.  $H_2S_4O_6$  మూలకాల ఆక్సీకరణ స్థితులను వివరించండి.



Watch Video Solution

49.  $Fe_3O_4$  మూలకాల ఆక్సీకరణ స్థితులను వివరించండి.



Watch Video Solution



50. ఫ్లోరిన్ మంచుతో చర్య జరిపి కింది మార్పును ఇస్తుంది.  $H_2O$  (ఘ) +  $F_2$  (వా) -  $2HF$ (వా) +  $HO$ (వా) దీనిని రిడాక్సు చర్యగా చూపండి



Watch Video Solution

51.  $H_2SO_5$ ,  $Cr_2O_7^{2-}$  లో  $NO_3^-$  లలో S, Cr, N ల ఆక్సీకరణ సంఖ్యలను, నిర్మాణాలను వ్రాయండి.



Watch Video Solution

52. ఐరన్ సంయోగ పదార్థాల ఫార్ములాలు వ్రాయండి.



[Watch Video Solution](#)

53. మెర్క్యూరీక్లోరైడు సంయోగ పదార్థాల ఫార్ములాలు వ్రాయండి.



[Watch Video Solution](#)

54. క్లోరైడు సంయోగ పదార్థాల ఫార్ములాలు వ్రాయండి.



[Watch Video Solution](#)

55. నికెల్ sulphate సంయోగ పదార్థాల ఫార్ములాలు వ్రాయండి.



Watch Video Solution

56. సల్ఫేటు సంయోగ పదార్థాల ఫార్ములాలు వ్రాయండి.



Watch Video Solution

57. tin ఆక్సైడ్ సంయోగ పదార్థాల ఫార్ములాలు వ్రాయండి.



[Watch Video Solution](#)

58. tin ఆక్సైడ్ సంయోగ పదార్థాల ఫార్ములాలు వ్రాయండి.



[Watch Video Solution](#)

59. థాలియంsulphate సంయోగ పదార్థాల ఫార్ములాలు వ్రాయండి.



Watch Video Solution

60. సల్ఫేటు సంయోగ పదార్థాల ఫార్ములాలు వ్రాయండి.



Watch Video Solution

61. ఐరన్ సంయోగ పదార్థాల ఫార్ములాలు వ్రాయండి.



Watch Video Solution

62. సల్ఫేటు సంయోగ పదార్థాల ఫార్ములాలు వ్రాయండి.



Watch Video Solution

63. క్రోమియం oxide సంయోగ పదార్థాల ఫార్ములాలు వ్రాయండి.



Watch Video Solution

64. ఆక్సైడ్ సంయోగ పదార్థాల ఘోర్ములాలు వ్రాయండి.



Watch Video Solution

65. కార్బన్ - 4 నుంచి + 4 వరకు వైల్డ్రోజన్ - 3 నుండి + 5 వరకు ఆక్సీకరణ స్థితులు చూపే పదార్థాల పట్టిక ఇవ్వండి.



Watch Video Solution

66.  $SO_2$   $H_2O_2$  లు ఆక్సీకరణలుగాను, క్షయకరణలుగాను పనిచేస్తాయి. కాని  $HNO_3$  కేవలం ఆక్సీకరణిగానే పనిచేస్తుంది. ఎందువల్ల ?



Watch Video Solution

67.  $AgF_2$  చాలా అస్థిరమైనది. అది ఏర్పడితే ఒక బలమైన ఆక్సీకరణిగా పనిచేస్తుంది ఎందువల్ల?



Watch Video Solution



68. ఒక ఆక్సీకరణి, ఒక క్షయకరణిల మధ్య చర్య జరిగితే క్షయకరణి అధికంగా ఉన్నపుడు తక్కువ ఆక్సీకరణ స్థితి సంయోగ పదార్థం, ఆక్సీకరణి అధికంగా ఉంటే ఎక్కువ ఆక్సీకరణ స్థితి సంయోగ పదార్థం ఏర్పడతాయి. దీనిని కనీసం మూడు ఉదాహరణలతో వివరించండి.



Watch Video Solution

69. క్షారకృత  $KMnO_4$  అమీకృత  $KMnO_4$  లు ఆక్సీకరణులైనా టోలీన్ నుంచి బెంజోయిక్ ఆమ్లం తయారీలో ఆల్కహాలిక్  $KMnO_4$  ను ఆక్సీకరణిగా

వాడతారు. ఎందువల్ల ? చర్యకు తుల్య ఆస్కీకరణ -  
క్షయకరణ సమీకరణం రాయండి.

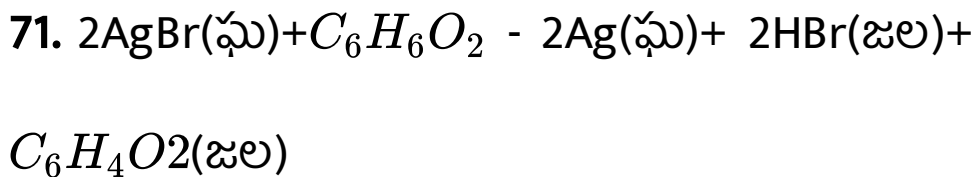


[Watch Video Solution](#)

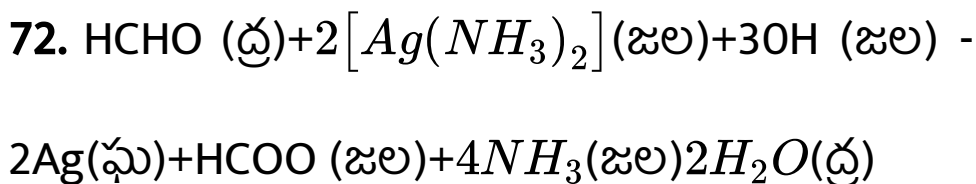
70. మూలక రసాయన మిశ్రమంలో క్లోరైడ్ ఉంటే దానికే  
గాఢ సల్ఫ్యూరిక్ ఆమ్లం కలిపినపుడు ఘాటైన వాసన  
గల HCl వాయువు వెలువడుతుంది. ఐతే మిశ్రమంలో  
బ్రోమైడ్ లవణం ఉంటే ఎర్రటి బ్రోమిన్ వస్తుంది.  
ఎందువల్ల?



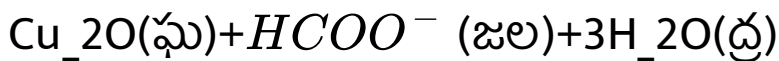
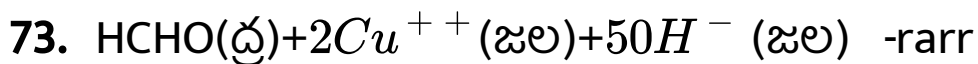
[Watch Video Solution](#)



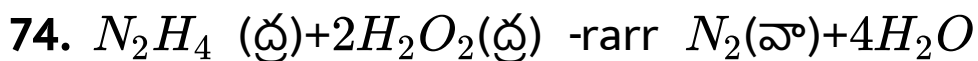
Watch Video Solution



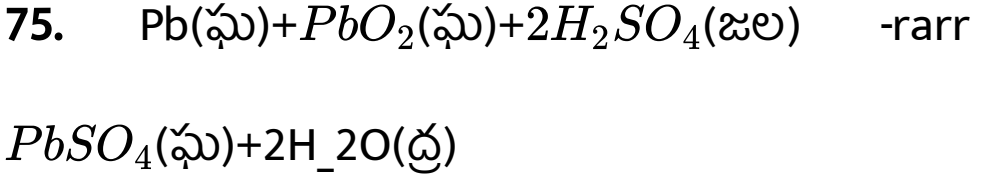
Watch Video Solution



Watch Video Solution



Watch Video Solution



Watch Video Solution

76. హాలోజన్ లలో ఫ్లోరిన్ బలమైన ఆక్సీకరణి.  
హైడ్రోహాలిక్ సంయోగ పదార్థాలలో హైడ్రో అయోడిక్  
ఆమ్లం బలమైన క్షయకరణి వివరించండి.



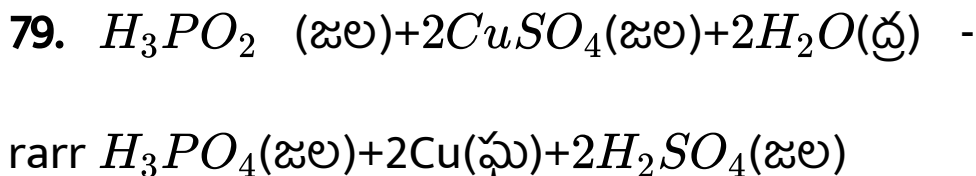
Watch Video Solution

77. కింది చర్య ఎందుకు జరుగుతుంది ?  $XeO_6^{4-}$  (జల) +  $6H^+$  (జల)  $\rightarrow XeO_3$  (వా) +  $3H_2O$  (ద్ర) ఈ చర్య నుంచి  $Na_4XeO_6$  అనే పదార్థం (దీనిలో  $XeO_6^{4-}$  ఒక విభాగం) గురించి ఏమని నిర్ధారించవచ్చు?

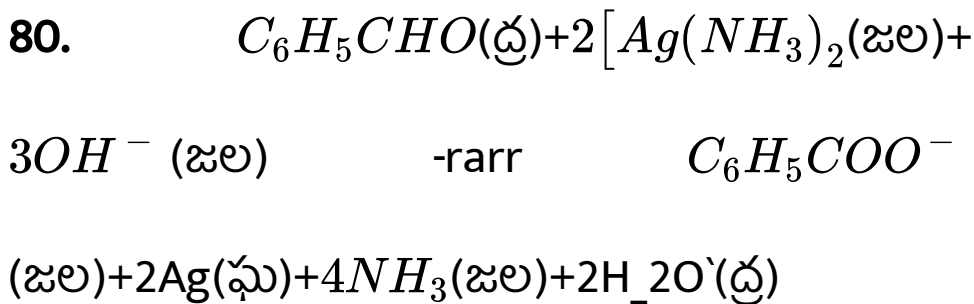
 Watch Video Solution

78.  $H_3PO_2$  (జల) +  $4AgNO_3$  (జల) +  $2H_2O$  (ద్ర)  $\rightarrow H_3PO_4$  (జల) +  $4Ag$  (ఘ) +  $4HNO_3$

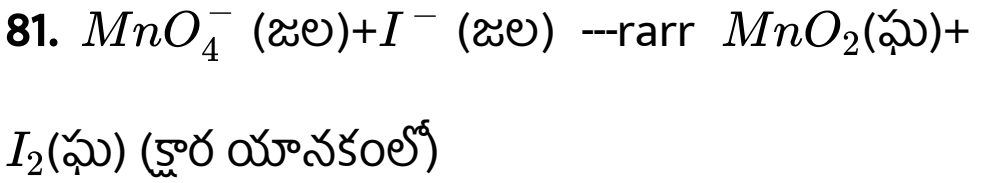
 Watch Video Solution



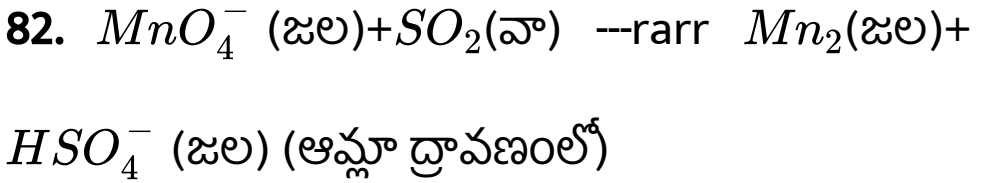
Watch Video Solution



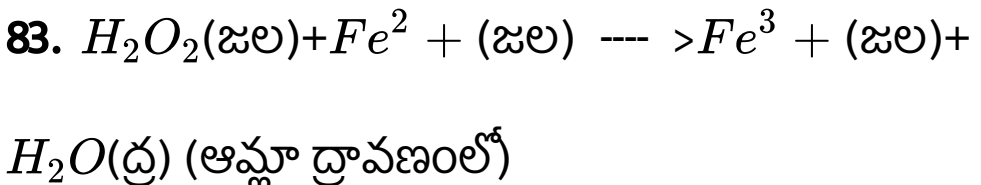
Watch Video Solution



Watch Video Solution



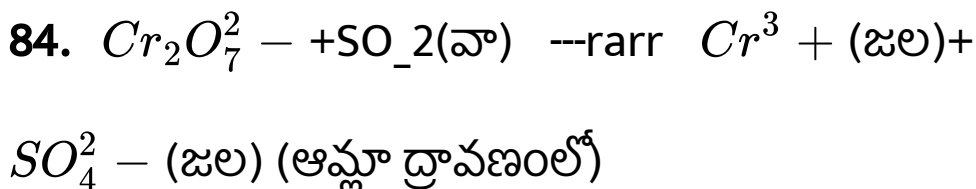
Watch Video Solution



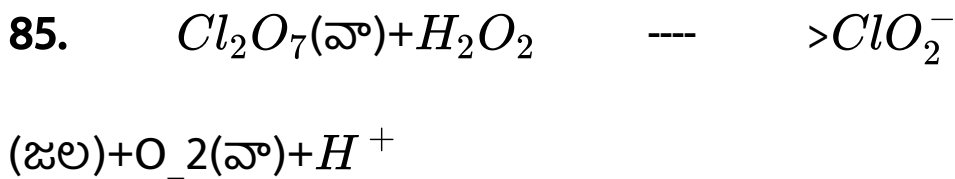




Watch Video Solution



Watch Video Solution



Watch Video Solution

86. ఈ చర్య ద్వారా ఏమి తెలుస్తోంది ?  $(CN)_2$

$(వా) + 2OH(జల) - CN(జల) + CNO(జల) + H_2O(ద్ర)$



Watch Video Solution

87.  $Mn^{3+}$  అయాన్ ద్రావణంలో అస్థిరంగా ఉండి,

అననుపాతం చెంది  $Mn^{2+} + , MnO_2, H$  అయాన్

లను ఇస్తుంది. ఈ చర్యకు తుల్య అయానిక

సమీకరణాన్ని రాయండి.



Watch Video Solution

88. Cs, Ne, I, F ఋణ ఆక్సీకరణ స్థితిని మాత్రమే ప్రదర్శించే మూలకం ఏది ?



Watch Video Solution

89. Cs, Ne, I, F ధన ఆక్సీకరణ స్థితిని మాత్రమే ప్రదర్శించే మూలకం ఏది ?



Watch Video Solution

90. Cs, Ne, I, F ధన, ఋణ ఆక్సీకరణ స్థితులు రెండింటినీ ప్రదర్శించే మూలకం ఏది ?



Watch Video Solution

91. Cs, Ne, I, F ధన, ఋణ ఆక్సీకరణ స్థితులలో దేనిని కూడా ప్రదర్శించని మూలకం ఏది ?



Watch Video Solution

92. తాగునీటిని శుద్ధి చేయటానికి క్లోరిన్ ను వాడతారు. అధిక క్లోరిన్ హానికరమైనది. అధికంగా ఉన్న క్లోరిన్ ను సల్ఫర్ డై ఆక్సైడ్ తో చర్య నొందించి తొలగిస్తారు. నీటిలో

జరిగే ఈ ఆక్సీకరణ క్షయకరణ మార్పుకు తుల్య సమీకరణాన్నివ్వండి.



[Watch Video Solution](#)

93. పుస్తకంలో ఇచ్చిన ఆవర్తనపట్టికను పరిశీలించి అననుపాత చర్యలను ప్రదర్శించే అలోహాలను ఎంపిక చేయండి.



[Watch Video Solution](#)

94. పుస్తకంలో ఇచ్చిన ఆవర్తనపట్టికను పరిశీలించి అననుపాత చర్యలను ప్రదర్శించే మూడు లోహాలను ఎంపిక చేయండి.



Watch Video Solution

95. ఆస్పాల్డ్ పద్ధతిలో నత్రికామ్లం తయారుచేసే చర్యల్లో మొదటి అంచెలో అమ్మోనియా ఆక్సిజన్ తో ఆక్సీకరణం చెంది నైట్రిక్ ఆక్సైడ్, నీటి ఆవిరి వస్తాయి. చర్యను 10.0 గ్రా. అమ్మోనియా, 20.0 గ్రా. ఆక్సిజన్ తో జరిపితే గరిష్ఠంగా ఎంత నైట్రిక్ ఆక్సైడ్ వస్తుంది.





Watch Video Solution

96. క్రింది లోహాలను వాటి లవణాల నుంచి ఒకదానితో ఒకటి స్థానభ్రంశం చెందించే క్రమంలో అమర్చండి. Al, Cu, Fe, Mg, Zn.



Watch Video Solution

97. క్షార యానకంలో పర్మాంగనేట్ అయాన్, అయోడైడ్ ( $1^-$ ) అయాన్ ను ఆక్సీకరణం చేసి, అయోడిన్ ( $I_2$ ), మాంగనీస్ డై ఆక్సైడ్ ( $MnO_2$ ) ఇచ్చే చర్యకు తుల్య అయానిక సమీకరణాన్ని రాయండి.



Watch Video Solution

98. ఆమ్ల యానకంలో పర్మాంగనేట్, సల్ఫైట్ అయాన్లను సల్ఫేట్ అయాన్ లుగా ఆక్సీకరణ చేసే చర్యకు తుల్యసమీకరణాన్ని రాబట్టండి.



Watch Video Solution

99. ఆమ్లయానకంలో ఆక్సాలిక్ ఆమ్లం, పర్మాంగనేట్ అయాన్ తో  $Mn^{2+} +$  గా ఆక్సీకరించబడుతుంది. అయాన్ -ఎలక్ట్రాన్ పద్ధతిలో తుల్య చేయండి.





Watch Video Solution

100. ఫాస్ఫరస్ ను NaOH ద్రావణంలో వేడి చేస్తే ఫాస్ఫిన్  $PH_3$ ,  $H_2PO_2^-$ , లను ఇస్తుంది. తుల్య సమీకరణాన్ని వ్రాయండి.



Watch Video Solution

101.  $MnO_4^{2-} + Cl_2 \rightarrow MnO_4^- + Cl^-$   
సమీకరణాన్ని ఆక్సీకరణ సంఖ్య పద్ధతిలో తుల్య చేయండి.



Watch Video Solution

102. వివిధ రకాల ఆక్సీకర, క్షయకరణ (రెడాక్స్) చర్యలను వివరించండి.



Watch Video Solution

103. స్థిరానుపాత నియమాన్ని తెలపండి ఒక సమస్యను సాధనచేయడం ద్వారా ఈ నియమాన్ని విశదీకరించండి.



Watch Video Solution

104.  $MnO_4^{2-}$  తో  $Fe^{2+}$  ను ఆక్సీకరించుట.



Watch Video Solution

105.  $Cr_2O_7^{2-}$  తో  $Fe^{2+}$  ను ఆక్సీకరించుట.



Watch Video Solution

106.  $Cu^{2+}$  ను ఆక్సీకరించుట.



Watch Video Solution

107. గాలిలో ఒక మోల్ కార్బన్ ను మండించినప్పుడు వెలువడే కార్బన్ డై ఆక్సైడ్ భారాన్ని లెక్కకట్టండి.



Watch Video Solution

108. 16 గ్రా. డైఆక్సిజన్లో 2 మోల్ ల కార్బను మండించినప్పుడు వెలువడే కార్బన్ డై ఆక్సైడ్ భారాన్ని లెక్కకట్టండి.



Watch Video Solution

109. కింది రసాయన సమీకరణాన్ని అనుసరించి, డైనైట్రోజన్ డై హైడ్రోజన్ ఒకదానితో ఒకటి చర్య జరిపినప్పుడు అమ్మోనియా ఏర్పడుతుంది.



Watch Video Solution

110. (1)  $2.00 \times 10^3$  గ్రా. డైనైట్రోజన్,  $1.00 \times 10^3$  గ్రా. డై హైడ్రోజన్ తో చర్య జరిపినప్పుడు ఏర్పడే అమ్మోనియా భారాన్ని లెక్కించండి.



Watch Video Solution

111. రెండు క్రియాజనకాలలో ఏదైనా చర్య జరపకుండా మిగిలిపోతుందా?



Watch Video Solution

112. కింది సమ్మేళనపు అణువులలో కింద గీతలో చూపించిన మూలకాల ఆక్సీకరణ సంఖ్యలను తెలపండి.  $H_2SO_4$



Watch Video Solution

113.  $NaH_2PO_4$  మూలకాల ఆక్సీకరణ సంఖ్యలను తెలపండి.



Watch Video Solution

114.  $NaHSO_4$  మూలకాల ఆక్సీకరణ సంఖ్యలను తెలపండి.



Watch Video Solution

115.  $H_4P_2O_7$  మూలకాల ఆక్సీకరణ సంఖ్యలను తెలపండి.



Watch Video Solution

116.  $K_2MnO_4$  మూలకాల ఆక్సీకరణ సంఖ్యలను తెలపండి.



Watch Video Solution



117.  $CaO_2$  మూలకాల ఆక్సీకరణ సంఖ్యలను తెలపండి.



Watch Video Solution

118.  $NaBH_4$  మూలకాల ఆక్సీకరణ సంఖ్యలను తెలపండి.



Watch Video Solution

119.  $H_2S_2O_7$  మూలకాల ఆక్సీకరణ సంఖ్యలను తెలపండి.



Watch Video Solution

120.  $KAl(SO_4)_2, 12H_2O$  మూలకాల ఆక్సీకరణ సంఖ్యలను తెలపండి.



Watch Video Solution

121. 16 గ్రా. మీథేన్ ను మండిస్తే తయారయ్యే నీటి పరిమాణాన్ని గణించండి.



Watch Video Solution

122. దహన చర్యలో 22 గ్రా.  $CO_2$  ని ఏర్పరచడానికి ఎన్ని మోల్ ల మీథేన్ కావాలి ?



Watch Video Solution

123. పరిమిత కారకం అంటే ఏమిటి?



Watch Video Solution

124. 50 కేజీల  $N_2$ (వా), 10 కేజీల  $H_2$  (వా) ని కలిపి  $NH_3$  (వా) ను తయారుచేస్తారు. ఏర్పడిన  $NH_3$  (వా)ని లెక్కించండి. ఈ పరిస్థితులలో  $NH_3$  (వా)ని తయారు చేయడానికి ఏదైనా పరిమిత కారకం ఉంటే దానిని గుర్తించండి.



Watch Video Solution

125. 2 గ్రా. 'A' ని 18 గ్రా. నీటిలో కలిపి ద్రావణాన్ని తయారుచేస్తారు. ద్రావితం ద్రవ్యరాశిని, శాతాన్ని లెక్కించండి.



Watch Video Solution

126. 4 గ్రా. NaOH ని తగినంత నీటిలో కరిగించి 250 మి.లీ. ద్రావణం చేయగా దాని మొలారిటీని లెక్కించండి.



Watch Video Solution

127. 500 మి.లీ.ల ద్రావణంలో 6.3 గ్రా.  $H_2C_2O_4 \cdot 2H_2O$

ఉంటే దాని నార్మాలిటీ ఎంత?



Watch Video Solution

128. 250 మోల్ 0.5 N ద్రావణాన్ని తయారుచేయడానికి

కావలసిన  $Na_2CO_3$  ద్రవ్యరాశిని కనుక్కోండి.



Watch Video Solution

129.  $H_2S(\text{వా}) + Cl_2(\text{వా}) + S(\text{ఘ})$  ఆక్సీకరణం -  
క్షయకరణం చెందే పదార్థాలను గుర్తించండి.

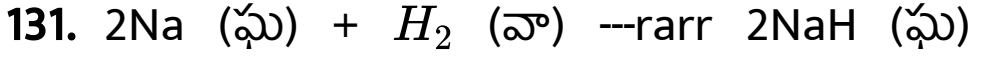


Watch Video Solution

130.  $3Fe_3O_4(\text{ఘ}) + 8Al(\text{ఘ}) \rightarrow 9Fe(\text{ఘ}) + 4Al_2O_3(\text{ఘ})$  ఆక్సీకరణం - క్షయకరణం చెందే  
పదార్థాలను గుర్తించండి.



Watch Video Solution



ఆక్సీకరణం - క్షయకరణం చెందే పదార్థాలను గుర్తించండి.



[Watch Video Solution](#)