రసాయన శాస్త్రం

1. దీర్ఘ వృత్తాకార కక్ష్యలను ప్రవేశపెట్టిన శాస్త్రవేత్త...**సోమర్ ఫీల్డ్**....
2. అయస్కాంత క్షేత్రములో వర్ణపట రేఖలు చిన్న చిన్న ఉపరేఖలుగా విడిపోవుటను ..**జీవన్ ఫలితం**.... అందురు
3. 3p,4s,3d ,4p, లలో అత్యల్ప శక్తిగలది...**3p** ...
4. d – ఉపకర్పరం యొక్క విలువ....2.
5. క్రోమియం ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసం.$[Ar]4s^1 3d^5$..
6. కాపర్ వేలన్సీ ఎలక్ట్రాన్విన్యాసం ... $[Ar]\ 4s^1 3d^{10}$
7. అమ్మోనియా అణువు ఆకృతి...**పిరమిడల్**...
8. ఫాస్ఫరస్ పెంటా క్లోరైడ్ అణువు ఆకృతి..**ట్రైగోనల్ బై పిరమిడల్**...
9. సమయోజనీయ బంధంలో ఉన్న ఎలక్ట్రాన్ జంటను తనవైపుకు ఆకర్షించే స్వభావమును...**ఋణవిద్యుదాత్మకత** ..అందురు.
10. ద్విబంధంగల అణువుకు ఉదాహరణ... C_2H_4 ,CO_2.
11. డాబర్‌నీర్ త్రికమునకు ఉదాహరణ.Cr,Br,I.. , Li,Na,K
12. పీరియడ్లలో ఎడమ నుండి కుడికి ఋణ విద్యుదాత్మకత ..**పెరుగును**...
13. డోలమైట్. Ca,Mg..మూలకంయొక్క ముఖ్య ఖనిజం.
14. మాగ్నసైట్ యొక్క రసాయనిక ఫార్ములా... $MgCo_3$
15. ఎప్సంలవణం యొక్క రసాయన ఫార్ములా...$MgSo_4,7H_2o$
16. మెగ్నీషియంను విద్యుత్ విశ్లేషణ ద్వారా సంగ్రహణం చేయునపుడు కాథోడ్‌గా ఉపయోగించునది...**ఇనుప తొట్టె**..
17. 4 మి.లీ. ల ఆల్కహాల్‌ని 36 మి.లీ. లనీటిలో కరిగించగా ఏర్పడు ద్రావణపు ఘనపరిమాణ శాతం...**10%** ...
18. ఉష్ణోగ్రత పెంచితే ద్రావణీయత ....**మారదు**...
19. క్షారద్రావణంలో మిథైల్ ఆరెంజ్ సూచిక రంగు ..**పసుపు**....
20. 7 కన్నా ఎక్కువగల మానవ శరీర ద్రవం...**రక్తము**...
21. వజ్రము యొక్క వక్రీభవన గుణకం..**2.41**..
22. ఆల్కీనులు ..**సంకలన చర్యలలో** ...పాల్గొంటాయి .
23. ...**సోడియం** ...లోహంద్వారా ఆల్కహాల్ సమూహము ఉనికిని కనుగొందురు.
24. –CooR ప్రమేయం సమూహం పేరు .....ఎస్టర్...
25. ఆల్డిహైడ్ ప్రమేయ సమూహము–CHo
26. ఆల్కహాల్ పరిశ్రమలో ఉప ఉత్పన్నము..CO_2
27. చెరకు పిప్పిని ...**బగాసే**...అందురు.

28. సుక్రోజును విడగొట్టే ఎంజైము...**ఇన్వర్టేజ్** ...

29. టోలన్స్ పరీక్షలో ..Ag+.....ని.... Ag.......గా క్షయకరణము చెందును .

30. గడ్డంగీసుకొనుటకు వాడే సబ్బులో ..**స్టియరిక్ ఆమ్లము**....... ఎక్కువగా కలదు .

31. స్టియరిక్ ఆమ్లము ఫార్ములా. $C_{17}H_{35}CooH$

32. కఠిన జలంలో కూడా డిటర్జంటులు ఉపయోగపడుటకు కారణం.....**నీటిలో ఉండు కఠినజల అయానులతో చర్య పొందుతాయి కాని అవక్షేపము ఏర్పడదు**..........

33. నూనెలు మరియు కొవ్వులు....**గ్లిజరాల్ మరియు ఫాటి ఆమ్లాల**.......... ట్రైఎస్టర్‌లు

34. నూనెల హైడ్రోజనీకరణంలో ఉత్ప్రేరకంగా వాడునది..........**నికెల్**.........

35. శీతల లేపనము ...**బాదంనూనె , తేనెటీగల మైనము ,గులాబినీరు**......లమిశ్రమము .

36. టాల్క్ రసాయన సంఘటనము.....**మెగ్నీషియం సిలికేటు**.....

37. వంటగ్యాస్‌లో అధికంగాగల వాయువు....**బ్యుటేన్**.....

38. గ్లాస్ బ్లోయింగ్ చేయదగిన గాజు....**పైరెక్స్ , బోరోసిలికేటుల**.....మిశ్రమము .

39. క్రోమోఫోర్ రంజనమునకు ....**రంగు**...ను ఆపాదించును ..

40. గాజును చల్లబరిచే ప్రక్రియను...**మందశీతలీకరణం**...అందురు.

41. సిమెంట్ ...**కాల్షియం సిలికేటు , కాల్షియం అల్యూమినేటుల** ...మిశ్రమం .

42. కర్బను పదార్థాల పాలిమర్‌లను....**రెసిన్లు**...అందురు.

43. మొట్టమొదట కృత్రిమ రంజనాన్ని తయారు చేసిన శాస్త్రవేత్త......**పెర్కిన్** .....

44. రక్తప్రసరణ వ్యవస్థపై పనిచేసే మందులు.......**గుండె రక్తనాళాల మందులు** ...

45. నీటి అయానిక లబ్దము విలువ $25^{0}c$ ల సెంటీగ్రేడు వద్ద...........1 **X** 10^{-14}

46. S -P అతిపాతం గల అణువు ..HCl..........

47. CO_2అణువు ఆకృతి.....**రేఖీయం**...

48. V– ఆకృతి గల అణువు..........**నీరు**.....

49. మెండలీఫ్ ఆవర్తన పట్టిక ...**పరమాణు భారంపై** ...ఆధార పడి నిర్మించబడినది .

50. మూలకాలను మొదటగా వర్గీకరించిన శాస్త్రవేత్త.......**డాబర్‌నీర్**......

51. పరమాణు సంఖ్య 58 నుండి 71 వరకు గల మూలకాలను......**లాంథనైడులు** ...అందురు .

52. CaO....**క్షార**......లక్షణాన్ని కలిగి ఉంటుంది.

53. 190 గ్రాముల నీటిలో 10 గ్రా,సోడియం కార్బొనేటు ని కరిగించిన ఏర్పడిన ద్రావణపు భారశాతం.......**5 %**......

54. నీటి అయానిక లబ్దము విలువ మార్పుచెందించు అంశము......**ఉష్ణోగ్రత**......

55. ఒక ద్రావణపు P^h విలువ 10 అయిన ఆ ద్రావణపు $[H^+]$విలువ........10^{-10}.....

56. బలమైన ఆమ్లము , బలమైన క్షారము ల మధ్య తటస్థీకరణోష్ణము విలువ....**13.7 కి .కా/ మోల్**.....

57. గ్రాఫైట్‌లో C - Cబంధదూరము ...**1.42^{0}.A**

58. ఘనరూపంలో ఉన్న కార్బన్‌డైఆక్సైడ్‌ను ...**పొడి మంచు**....అందురు.

59. క్షార ద్రావణంలో ఫినాప్తలీన్ సూచిక రంగు...**ఎరుపు**...
60. ఎక్కువ తీపిగల చెక్కెర....**ఫ్రక్టోజ్**.....
61. డెఫకేషన్ నందు చెక్కెర రసానికి కలిపే పదార్ధము...$Ca(OH)_2$....
62. మొలాసిస్‌ను కిణ్వ ప్రక్రియ చెందించడంలోఉపయోగపడే సూక్ష్మజీవి......**ఈస్ట్**...
63. –CO –NH బంధాన్ని ...**పెప్టైడ్**...అందురు .
64. మిశ్రమ ఎరువుకు ఉదాహరణ .....**నైట్రో ఫాస్క్**.
65. కర్పరంలో గల ఉప కర్పరాల సంఖ్య...**3**..
66. కేంద్రకము మరియు బాహ్యఆర్బిటాల్‌కు మధ్యగల దూరాన్ని....**పరమాణు వ్యాసార్ధం**...
67.n =3 అయిన మొత్తం ఆర్బిటాళ్ళ సంఖ్య....**5**.
68. C_8H_{18}.....**ఆక్టేన్** ......కి ఉదాహరణ .
69. పాలిశాఖరైడ్‌కు ఉదాహరణ.....**సెల్యులోజ్**....
70.సూక్ష్మ క్రిమినాశక సబ్బులు....**3,4,5 ట్రైబ్రోమో సాలిసి లేనిలైడ్**........కలిగి ఉంటాయి.
71. నూనెలను ఇచ్చే గింజలకు ఉదాహరణ........**వేరుశనగ , లిన్** ......
72. లినోలినిక్ ఆమ్మము యొక్క సాంకేతికము...$C_{17}H_{29}CooH$
73. స్వచ్ఛమైన నీటి P^h విలువ.....7..
74. F_2 అణువులో . P - P అతి పాతం ఉంటుంది.
75. ఆవర్తన పట్టికలో మొదటి పీరియడ్‌లో...2 మూలకాలున్నాయి,
76. ఎసిటిక్ ఆమ్మ్లము ఫార్ములా..CH_3CooH.
77. కీటోన్ ప్రమేయ సమూహమును సూచించునది. C =O...
78. బెనెడిక్ట్ ద్రావణంలో ఉండునది ....సోడియం సిట్రేటు ,సోడియం కార్బనేటు , ఆపర్ సల్ఫేట్ ...
79. కార్నలైట్ రసాయన ఫార్ములా..$MgCl_2$,Kcl ,$6H_2O$..
80. Na_2CO_3 అణు భారం ....106.
81. ఆల్కలైన్ సాధారణ ఫార్ములా..C_nH_{2n-2}..
82. HC = CH + Cl --- ClHC = CHCl
83. చెక్కెర స్పటికాలను ,రసాన్ని వేరు చేయడానికి వాడే సాధనం ....**అపకేంద్ర యంత్రం**...
84. రెండు ఘనపదార్ధాల ఉపరితలాలను అతికించగల పదార్ధాలను...**జిగురు**...అందురు.
85. పాలి స్టైరీన్‌ను.......**రిఫ్రిజిరేటర్‌ల** లైనింగ్‌గా.....ఉపయోగిస్తారు.
86. ప్రయోగశాలకు సంభందించిన గాజు సామాగ్రిని తయారుచేయడానికి వాడే గాజురకం....పైరెక్స్ .
87. ఆస్ప్రిన్ అణునిర్మాణం......
88. ఆక్సోక్రోమ్ కు ఉదాహరణ ...–OH , CooH ,So_3H , NH_2 ,NHR
89. $2NaPO_4 + 3CaCl$ ---- $6NaCl + 2H_2O$

90. హెక్సోజ్‌లో గల కార్బన్‌ల సంఖ్య.....6..

91. ఆల్కీనులు సంకలన చర్యలలో పాల్గొంటాయి .ఎందుకు అంటే అవి...అసంతృప్త హైడ్రో కార్బన్లు ...

92. $H_2SO_4 + Ca(OH)_2$ ---- $CaSO_4 + H_2 + 2H_2O$

93. 2 మోల్‌లNa_2CO_3 3 మోల్‌ల నీటిలో కరిగించినపుడు నీటిమోల్ భాగం.....0.6.

94. 100మి.లీ. 0.2 ఆక్జాలిక్ ఆమ్ల (అణు భారం =120)ద్రావణాన్ని తయారు చేయడానికికావలసిన ఆక్జాలిక్ ఆమ్ల భారం....4.8 గ్రా

95. $BeCl_2$ నుండి BeH_2 ను తయారు చేయుటకు ఉపయోగించు కారకము..$Li\,Al\,\tilde{H}_2$......

96 ....బేరియం మూలకమును ....గాలిలో మండించినపుకప్పుడు ఆక్సైడ్‌లతో పాటు పెరాక్సైడ్‌లను ఇస్తుంది.

97. ఋణ విద్యుదాత్మకతను ....లైనస్ పౌలింగ్ స్కేలు......లో సూచిస్తారు .

98. 7 వ...పీరియడ్‌లోఅసంపూర్తిగా ఉన్నది .

99. ఆవర్తన పట్టికలో గ్రూపు 3 మూలకాలను ...త్రిసంయోజనీయులుగా....వాడవచ్చును .

100. నీటి అణువులో బంధకోణం....105^0 ....