

Chemistry

I. పరమాణు నిర్మాణము

1. కేంద్రకంలో గల ప్రోటాన్ మరియు న్యూట్రాన్లను ----- అంటారు.
2. ప్రోటాన్ల ఆవేశం -----
3. న్యూట్రాన్ల ఆవేశం -----
4. ఎలక్ట్రాన్ల ఆవేశం -----
5. ఎలక్ట్రాన్ కనుగొన్నది -----
6. మొట్ట మొదటి పరమాణు నమూనాను ప్రతిపాదించినది -----
7. ధామ్సన్ ఎలక్ట్రాన్లు ----- లో ఉంటాయని భావించాడు.
8. ధామ్సన్ పరమాణు నమూనా ----- ను వివరించలేక పోయింది.
9. రూథర్ ఫర్డ్ ----- ప్రయోగం ఆధారంగా పరమాణు నమూనాను ప్రతిపాదించాడు.
10. రూథర్ ఫర్డ్ పరమాణు నమూనాను ----- నమూనా లేదా ----- నమూనా అంటారు.
11. రూథర్ ఫర్డ్ నమూనా ప్రకారం పరమాణువులు ----- గా వుంటాయి.
12. రూథర్ఫర్డ్ నమూనా ప్రకారం పరమాణు ద్రవ్యరాశి యంతయు దాని ----- లో ఇమిడి యుంటుంది.
13. క్యాంటం సిద్ధాంతాన్ని ప్రతిపాదించినది -----
14. క్యాంటం సిద్ధాంతపు సూత్ర రూపం
15. $E=hn$ లో h ను ----- అంటారు.
16. ప్లాంక్ స్థిరాంకము (h) విలువ -----
17. ప్లాంక్ తన క్యాంటం సిద్ధాంతాన్ని ఉపయోగించి ----- వికరణాన్ని విశదీకరించాడు.
18. బోర్ పరమాణు నమూనా ----- సిద్ధాంతం ఆధారంగా ప్రతిపాదించబడినది.
19. బోర్ నమూనా ప్రకారం ఎలక్ట్రాన్లు ----- లో తిరుగుతాయి.
20. కేంద్రకానికి దగ్గరగా నున్న స్థిరకక్ష్య శక్తి -----
21. ఎలక్ట్రాన్ ----- శక్తి గల కక్ష్య నుండి ----- శక్తి గల కక్ష్య లోనికి దూకును.
22. ఎలక్ట్రాన్ బాహ్య కక్ష్యనుండి అంతర కక్ష్యలోనికి వచ్చినపుడు రెండు శక్తుల బేధం ఉద్గార రూపంలో వెలువడుతుంది. దీని విలువ -----
23. ఎలక్ట్రాన్ కోణీయ ద్రవ్యవేగం ----- కి పూర్ణాంకం.
24. స్థిరకక్ష్య లో తిరుగుతున్న ఎలక్ట్రాన్ కోణీయ ద్రవ్యవేగం -----
25. $mvr = nh/2\pi$ లో n ను ----- అంటారు.
26. అయస్కాంత క్షేత్రంలో వర్ణపట రేఖలు చిన్న చిన్న ఉపరేఖలుగా విడిపోవడాన్ని ----- అంటారు.
27. ----- ఎలక్ట్రాన్ (లు) గల పరమాణువులకు మాత్రమే బోర్ పరమాణు నమూనా వర్తిస్తుంది.
28. దీర్ఘవృత్తాకార కక్ష్యలను ప్రవేశ పెట్టినది -----
29. దీర్ఘవృత్తాకార కక్ష్యలలో తిరుగుతున్న ఎలక్ట్రాన్ కోణీయ ద్రవ్యవేగం -----
30. సోమర్ ఫెల్డ్ ప్రకారం స్థిరకక్ష్యలు ----- గా విభజించబడుతాయి.
31. ఎలక్ట్రాన్కు ద్వంద్వ స్వభావం (కణం మరియు తరంగం) ఉంటుందని ప్రతిపాదించినది -----
32. ఎలక్ట్రాన్ ద్వంద్వ స్వభావం ఆధారంగా లూయిస్ డీ బ్రోగ్గీ ----- ని విశదీకరించాడు.
33. ఎలక్ట్రాన్ తరంగ సమీకరణం ప్రతిపాదించినది -----
34. శ్రోడింజర్ తరంగ సమీకరణం యొక్క సాధనలు ---- జననానికి కారణమైంది.
35. స్థిరకక్ష్యలను ----- విలువలతో సూచించవచ్చు
36. స్థిర కక్ష్యలోని ఉపస్థిరకక్ష్యలను ----- అంటారు.
37. ఒక స్థిరకక్ష్యలోనున్న ఉపస్థిర కక్ష్య సంఖ్య ఆ స్థిర కక్ష్యయొక్క ---- విలువపై ఆధారపడి వుంటుంది.
38. M కక్ష్యలోని ఉప స్థిర కక్ష్యల సంఖ్య ---
39. ----- క్షేత్ర ప్రభావంతో ఉపస్థిర కక్ష్యలు సూక్ష్మమైన శక్తి నమూనాలుగా విడి పోతాయి.
40. ప్రధాన క్యాంటం సంఖ్యను ----- తన ----- ఆధారంగా ప్రతిపాదించాడు.
41. N కర్పరం యొక్క n విలువ -----

42. కక్ష్య సైజు మరియు శక్తిని సూచించు క్వాంటం సంఖ్య -----
43. ఒక స్థిర కక్ష్యలో నున్న ఉపస్థిర కక్ష్యల సంఖ్య ----- కు సమానం.
44. అజిముతల్ క్వాంటం సంఖ్య(l) ను ----- తన ----- ఆధారంగా ప్రతిపాదించాడు.
45. అజిముతల్ క్వాంటం సంఖ్యను ----- క్వాంటం సంఖ్య అని కూడా అంటారు.
46. l యొక్క గరిష్ట విలువ ---
47. ఉప స్థిర కక్ష్య యొక్క ఆకృతిని ----- క్వాంటం సంఖ్య ఆధారంగా నిర్ధారించవచ్చును.
48. $l = 0$ అయినపుడు కక్ష్య ----- గా వుంటుంది.
49. అయస్కాంత క్వాంటం సంఖ్య (m) ను ప్రతిపాదించినది-----
50. m విలువ ----- విలువ పై ఆధారపడి యుంటుంది.
51. ఒక l విలువకు ఉన్న మొత్తం n విలువల సంఖ్య -----
52. సమాన శక్తి గల ఆర్బిటాళ్లను ----- అంటారు.
53. అయస్కాంత క్షేత్రంలో ఆర్బిటాల్ యొక్క దృగ్విన్యాసాన్ని ----- తెలుపుతుంది.
54. అతి తక్కువ శక్తి గల కర్పరము ----
55. L కర్పరంలో వుండు ఉప కర్పరాలు ---
56. $n = 5$ అయినపుడు l యొక్క గరిష్ట విలువ ----
57. f ఆర్బిటాళ్లు ----- కర్పరంలో ఉంటాయి.
58. స్పిన్ క్వాంటం సంఖ్యను ప్రతిపాదించినది -----
59. ఎలక్ట్రాన్ స్పిన్ విలువ -----
60. ఒక ఉప శక్తి స్థాయిలో ----- ఎలక్ట్రాన్లకు ప్రవేశం ఉంటుంది.
61. కేంద్రకం చుట్టు ఎలక్ట్రాన్ కనుగొనే సంభావ్యత కలిగిన ప్రాంతాన్ని ----- అంటారు.
62. ఆర్బిటాల్ ----- ఆకృతిలో వుంటుంది.
63. K కర్పరంలో నున్న ఆర్బిటాళ్లు -----
64. L కర్పరంలో నున్న ఆర్బిటాళ్లు -----
65. M కర్పరంలో నున్న ఆర్బిటాళ్లు -----
66. N కర్పరంలో నున్న ఆర్బిటాళ్లు -----
67. $3s$ ఆర్బిటాల్ యొక్క n విలువ -----
68. ఎలక్ట్రాన్ కనుగొనే సంభావ్యత నున్న గల ప్రాంతాన్ని ----- అంటారు.
69. L కర్పరం నుండి ----- ఆర్బిటాళ్లు మొదలవుతాయి.
70. p ఆర్బిటాల్ ----- ఆకారంలో వుంటాయి.
71. d ఆర్బిటాళ్లు ----- కర్పరం నుండి మొదలవుతాయి.
72. మొత్తం d ఆర్బిటాళ్ళ సంఖ్య -----
73. అతి తక్కువ శక్తి గల ఆర్బిటాల్ -----
74. $3s, 3p$ లలో తక్కువ శక్తి గల ఆర్బిటాల్ -----
75. ఆర్బిటాళ్లలో ఎలక్ట్రాన్లను భర్తీ చేయు క్రమాన్ని ----- ఒక చిత్రం ద్వారా చూపాడు.
76. పరమాణువులో ఎలక్ట్రాన్లు ఏ ఆర్బిటాళ్లలో నిండి యున్నాయో తెలుపుటను ----- అంటారు.
77. ఆఫ్ బో నియమము ప్రకారం ఎలక్ట్రాన్లు ----- ఆర్బిటాళ్లను ఆక్రమించుకుంటాయి.
78. ఆఫ్ బో నియమాన్ని క్వాంటం సంఖ్యల పరంగా చెప్పినపుడు ఎలక్ట్రాన్ ---- విలువ తక్కువ కలిగిన ఆర్బిటాల్ను ఆక్రమించుకుంటుంది.
79. s ఆర్బిటాల్ యొక్క l విలువ ---
80. p ఆర్బిటాల్ యొక్క l విలువ ----
81. d ఆర్బిటాల్ యొక్క l విలువ -----
82. f ఆర్బిటాల్ యొక్క l విలువ -----

83. సమశక్తి ఆర్బిటాళ్ళలో ఒక్కొక్క ఎలక్ట్రాన్ నిండిన తరువాతనే జతకూడటం జరుగుతుంది. దీనినే ----- నియమం అంటారు.
84. రెండు ఎలక్ట్రాన్ల నాలుగా క్యాంటం సంఖ్యలు సమానం కావు అనునది ----- నియమం.
85. Si (z = 14) ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసము -----
86. Zn (z = 30) ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసము -----
87. K (z = 19) ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసము -----
88. Cr (z = 24) ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసము -----
89. కేంద్రకానికి మరియు వేలన్నీ ఆర్బిటాల్ కి మధ్యగా దూరం ----- లేదా ----- అంటారు.
90. పరమాణు వ్యాసార్థం ----- యూనిట్లలో కొలుస్తారు.
91. $1 A^0 =$
92. పరమాణు వ్యాసార్థం ----- పై ఆధారపడియుంటు
93. వాయుస్థితిలో నున్న పరమాణు చిట్ట చివరి ఆర్బిటాల్ నుండి ఒక ఎలక్ట్రాన్ను తీసివేయుటకు కావలసిన కనీస శక్తిని ----- అంటారు.
94. అయనీకరణ శక్యం యొక్క ప్రమాణాలు -----
95. కేంద్రక ఆవేశం పెరిగిన కొలది అయనీకరణ శక్యం -----
96. పరమాణు సైజు పెరిగిన కొలది అయనీకరణ శక్యం -----
97. అయాన్ ఆవేశం పెరిగిన కొలది అయనీకరణ శక్యం -----
98. వాయు స్థితిలో నున్న తటస్థ పరమాణువు భూస్థాయిలో నున్నపుడు ఒక ఎలక్ట్రాన్ ను చేర్చితే విడుదలయ్యే శక్తిని ----- అంటారు.
99. ఎలక్ట్రాన్ ఆఫినిటీని ----- లలో కొలుస్తారు.
100. 3p, 4s, 3d మరియు 4p లలో అత్యల్ప శక్తిగల ఆర్బిటాల్ -----
101. 3d ఆర్బిటాల్ పూర్తిగా నిండిన తరువాత ఎలక్ట్రాన్ ----- లో ప్రవేశించును.
102. Cu యొక్క వేలన్నీ ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసము -----

జతపరుచుము

<u>గ్రూపు : ఎ</u>		<u>గ్రూపు : బి</u>	
1.	నీల్స్ బోర్ ()	ఎ)	దీర్ఘవృత్తాకార కక్ష్యలు
2.	సోమర్ ఫెల్డ్ ()	బి)	స్పిన్ క్యాంటం సంఖ్య
3.	ఉలెన్ బెక్ మరియు గౌడ్ స్మిత్ ()	సి)	ఎలక్ట్రాన్ ద్వంద్వ స్వభావం
4.	లాండె ()	డి)	స్థిర కక్ష్యలు
5.	లూయిస్ డీ బ్రోగ్గీ ()	ఇ)	అయస్కాంత క్యాంటం సంఖ్య
6.	ప్రధాన క్యాంటం సంఖ్య ()	ఎ)	సోమర్ ఫెల్డ్
7.	తరంగ సమీకరణం ()	బి)	రూథర్ ఫెల్డ్
8.	గ్రహ మండల నమూనా ()	సి)	మాక్స్ ప్లాంక్
9.	వికీరణ క్యాంటం సిద్ధాంతం ()	డి)	నీల్స్ బోర్
10.	అజిముతల్ క్యాంటం సంఖ్య ()	ఇ)	ఇర్విన్ శ్రోడింజర్

- | | | | | |
|-----|----------|-----|-----|-----------------------|
| 11. | K కర్పరం | () | ఎ) | $l = 2$ |
| 12. | L కర్పరం | () | బి) | $l = 0$ |
| 13. | M కర్పరం | () | సి) | f ఆర్బిటాల్ |
| 14. | N కర్పరం | () | డి) | $n = 2$ |
| 15. | O కర్పరం | () | ఇ) | s,p,d,f,g ఆర్బిటాళ్ళు |

- | | | | | |
|-----|----|-----|----|---------------------------------|
| 16. | Ar | () | A) | $1s^2 2s^2 2p^6$ |
| 17. | Al | () | B) | $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$ |
| 18. | Mg | () | C) | $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$ |
| 19. | Ca | () | D) | $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$ |
| 20. | Ne | () | E) | $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$ |

!!!!!!!!!!!!!!!!!!!!!!!!!!!!

జవాబులు

- 1) న్యూక్లియాన్లు 2) ధనావేశం 3) ఉండదు 4) ఋణావేశం 5) జె.జె.థామ్సన్ 6) జె.జె.థామ్సన్
7) కేంద్రకంలో 8) పరమాణు వర్ణపటాన్ని 9) α కణ పరిక్షేపణ 10) గ్రహ మండల నమూనా లేదా
న్యూక్లియర్ నమూనా 11) గోళాకారం 12) కేంద్రకంలో 13) మాక్స్ ప్లాంక్ 14) $E = h\nu$
15) ప్లాంక్ స్థిరాంకము 16) 6.625×10^{-27} ఎర్గ్ సెకన్ (లేదా) 6.625×10^{-34} జౌల్ సెకన్ 17) కృష్ణ వస్తువు
18) ప్లాంక్ క్వాంటం 19) స్థిరకక్ష్య 20) తక్కువ 21) తక్కువ 22) $E_2 - E_1 = h\nu$ 23) $h/2\pi$
24) $mvr = nh/2\pi$ 25) ప్రధాన క్వాంటం సంఖ్య 26) జీమన్ ఫలితము 27) ఒంటరి
28) సోమర్ ఫెల్డ్ 29) $mvr = kh/2\pi$ 30) ఉపస్థిర కక్ష్యలుగా 31) లూయిస్ డీ బ్రోగ్గీ
32) కోణీయ ద్రవ్య వేగ క్వాంటీకరణాన్ని 33) ఇర్విన్ శ్రోడింజర్ 34) పరమాణు ఆర్బిటాళ్ళు
35) ప్రధాన క్వాంటం సంఖ్య (n) 36) పరమాణు ఆర్బిటాళ్ళు 37) n 38) 3 39) అయస్కాంత
40) సీల్స్ బోర్, స్థిరకక్ష్యల 41) 4 42) ప్రధాన క్వాంటం సంఖ్య 43) n^2 44) సోమర్ ఫెల్డ్, దీర్ఘవృత్తాకార
45) కోణీయ ద్రవ్యవేగ 46) (n-1) 47) అజిముతల్ క్వాంటం సంఖ్య 48) వృత్తాకారం
49) లాండె 50) 1 51) (2l + 1) 52) సమశక్తి ఆర్బిటాళ్ళు 53) m 54) K 55) s,p 56) 4
57) N 58) ఉలెన్ బెక్ మరియు గౌడ్ స్మిత్ 59) +1/2 లేదా -1/2 60) 2 61) ఆర్బిటాల్
62) గోళాకారం 63) s 64) s,p 65) s,p,d 66) s,p,d,f 67) 3 68) నోడల్ తలము 69) p
70) డంబెల్ 71) M 72) 5 73) 1s 74) 3s 75) మాయిలర్ 76) ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసము
77) తక్కువ 78) n + 1 79) 0 80) 1 81) 2 82) 3 83) హుండ్ నియమం 84) పౌలీవర్ణన
85) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$ or [Ne] $3s^2 3p^2$ 86) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10}$ or [Ar] $4s^2 3d^{10}$
87) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$ or [Ar] $4s^1$ 88) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 3d^5$ or [Ar] $4s^1 3d^5$
89) పరమాణు సైజు లేదా పరమాణు వ్యాసార్థం 90) ఎంగ్ స్ట్రామ్ (Å) 91) 10^{-8} సెం.మీ.

92) ప్రధాన క్యాంటం సంఖ్య 93) అయనీకరణ శక్తి 94) ఎలక్ట్రాన్ వోల్టేజీ లేదా కి.కేలరీ/మోల్ లేదా కి.జౌల్/మోల్
 95) పెరుగును 96) తగ్గును 97) పెరుగును 98) ఎలక్ట్రాన్ అఫినిటీ 99) ఎలక్ట్రాన్ వోల్ట్
 100) 3p 101) 4p 102) 3d¹⁰4s¹

జత పరుచుట

- | | | | | |
|-------|-------|-------|-------|-------|
| 1) D | 2) A | 3) B | 4) E | 5) C |
| 6) D | 7) E | 8) B | 9) C | 10) A |
| 11) B | 12) D | 13) A | 14) C | 15) E |
| 16) C | 17) E | 18) B | 19) D | 20) A |

))))))

కొన్ని మూలకాల ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసములు

మూలకం	సంకేతం	పరమాణు సంఖ్య	ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసము	
హైడ్రోజన్	H	1	1s ¹	1s ¹
హీలియం	He	2	1s ²	1s ²
లిథియం	Li	3	1s ² 2s ¹	[He] 2s ¹
బెరిలియం	Be	4	1s ² 2s ²	[He] 2s ²
బోరాన్	B	5	1s ² 2s ² 2p ¹	[He] 2s ² 2p ¹
కార్బన్	C	6	1s ² 2s ² 2p ²	[He] 2s ² 2p ²
నైట్రోజన్	N	7	1s ² 2s ² 2p ³	[He] 2s ² 2p ³
ఆక్సిజన్	O	8	1s ² 2s ² 2p ⁴	[He] 2s ² 2p ⁴
ఫ్లోరిన్	F	9	1s ² 2s ² 2p ⁵	[He] 2s ² 2p ⁵
నియాన్	Ne	10	1s ² 2s ² 2p ⁶	[Ne]
సోడియం	Na	11	1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ¹	[Ne] 3s ¹
మెగ్నీషియం	Mg	12	1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ²	[Ne] 3s ²
అల్యూమినియం	Al	13	1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ¹	[Ne] 3s ² 3p ¹
సిలికాన్	Si	14	1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ²	[Ne] 3s ² 3p ²
పాస్ఫరస్	P	15	1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ³	[Ne] 3s ² 3p ³
సల్ఫర్	S	16	1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ⁴	[Ne] 3s ² 3p ⁴
క్లోరిన్	Cl	17	1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ⁵	[Ne] 3s ² 3p ⁵
ఆర్గాన్	Ar	18	1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ⁶	[Ar]
పొటాషియం	K	19	1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ⁶ 4s ¹	[Ar] 4s ¹

కాల్షియం	Ca	20	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$	$[Ar] 4s^2$
స్కాండియం	Sc	21	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^1$	$[Ar] 4s^2 3d^1$
టైటానియం	Ti	22	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^2$	$[Ar] 4s^2 3d^2$
వెనెడియం	V	23	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^3$	$[Ar] 4s^2 3d^3$
క్రోమియం	Cr	24	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 3d^5$	$[Ar] 4s^1 3d^5$
మాంగనీస్	Mn	25	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^5$	$[Ar] 4s^2 3d^5$
ఫెర్రస్	Fe	26	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^6$	$[Ar] 4s^2 3d^6$
కోబాల్ట్	Co	27	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^7$	$[Ar] 4s^2 3d^7$
నికెల్	Ni	28	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^8$	$[Ar] 4s^2 3d^8$
కాపర్	Co	29	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 3d^{10}$	$[Ar] 4s^1 3d^{10}$
జింక్	Zn	30	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10}$	$[Ar] 4s^2 3d^{10}$

appscgroup.blogspot.com

2. రసాయన బంధం

1. ఎలక్ట్రానులు ఒక పరమాణువు నుండి మరొక పరమాణువుకు బదిలీ కావడం వల్ల ఏర్పడే బంధం ----- బంధం
2. ఎలక్ట్రాన్ జంటల పంపిణీ వల్ల ఏర్పడే బంధం ----- బంధం.
3. వేలన్సీ ఆర్బిటాల్ లో 8 ఎలక్ట్రానులు వుంటే అట్టి విన్యాసాన్ని ----- అంటారు.
4. బంధం ఏర్పడిన తరువాత రెండు పరమాణువుల మధ్య దూరాన్ని ----- అంటారు.
5. బంధ దైర్ఘ్యము వద్ద అణువు శక్తి, దెండు పరమాణువుల మొత్తం శక్తి కంటే ----- వుంటుంది.
6. జడవాయువు ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసాన్ని పొందుటకు పరమాణువులు ఎలక్ట్రానును కోల్పోయిగాని, పంచుకొవడం వల్ల గాని ----- ఏర్పరుస్తాయి.
7. బంధశక్తి ఆర్బిటాళ్ళ ----- పై ఆధార పడి యుంటుంది.
8. వజ్రంలోనున్న సమయోజనీయ బంధాలు మిథేన్ లోని బంధాలకంటే -----
9. s – s అతిపాతం వల్ల ఏర్పడు అణువు ----
10. p – p అతిపాతం వల్ల ఏర్పడు అణువు -----
11. s - p అతిపాతం వల్ల ఏర్పడు అణువు -----
12. అంత్య అతిపాతం వల్ల ----- బంధం ఏర్పడుతుంది.
13. బలమైన బంధం -----బంధం
14. ----- బంధం స్వతంత్రంగా ఏర్పడ గలదు.
15. σ బంధంనకు ఉదాహరణ -----
16. పార్శ్వ అతిపాతం వల్ల ఏర్పడు బంధం ----- బంధం
17. రెండు పరమాణువుల మధ్య π బంధం ఉండాలంటే వాటిమధ్య ఖచ్చితంగా ----- బంధం వుండాలి.
18. π బంధమునకుదాహరణ -----
19. ఏక బంధమున్న అణువులో ----- బంధం మాత్రమే వుంటుంది.
20. ద్విబంధంలో ఒక ----- బంధం, ఒక ----- బంధం వుంటాయి.
21. ద్విబంధానికుదాహరణ -----
22. త్రి బంధంలో ----- బంధాలు, ----- బంధాలు వుంటాయి.
23. త్రి బంధానికుదాహరణ -----
24. ఒక పరమాణువులో ఎలక్ట్రాన్ జంటను దానం చేయడం వల్ల ఏర్పడే బంధం ----- బంధం.
25. సమన్వయ సమయోజనీయ బంధానికుదాహరణ -----
26. NH_3BF_3 లో ఎలక్ట్రాన్ దాత -----, గ్రహీత -----
27. అన్ని ద్వి పరమాణుక అణువులు ----- గా వుంటాయి.
28. నీటి అణువు ఆకృతి -----
29. నీటి అణువులో బంధమేర్పడిన తరువాత ఆక్సిజన్ పై ----- ఒంటరి ఎలక్ట్రాన్ జంటలు వుంటాయి.
30. అమ్మోనియా అణువు ఆకృతి -----
31. అమ్మోనియాలోబంధమేర్పడిన తరువాత నైట్రోజన్ పై ----- ఒంటరి ఎలక్ట్రాన్ జంటలుంటాయి.
32. PCl_3 అణువు ఆకృతి -----
33. PCl_5 అణువు ఆకృతి -----
34. CO_2 అణువు ఆకృతి -----
35. ----- ఎక్కువగా వుంటే బలమైన బంధం ఏర్పడును.

జతపరుచుము

గ్రూపు : ఎ

గ్రూపు : బి

- | | | | | |
|-----|-----------------------|-----|----|-----------------|
| 1. | σ బంధం | () | A) | F_2 |
| 2. | π బంధం | () | B) | H_2 |
| 3. | p - p అతిపాతం | () | C) | Hcl |
| 4. | s - p అతిపాతం | () | D) | పార్శ్వ అతిపాతం |
| 5. | s - s అతిపాతం | () | E) | అంత్య అతిపాతం |
| 6. | ట్రైగోనల్ బై పిరమిడల్ | () | A) | N_2 |
| 7. | పిరమిడల్ | () | B) | PCl_5 |
| 8. | రేఖీయము | () | C) | H_2O |
| 9. | V ఆకృతి | () | D) | NH_3 |
| 10. | త్రిక బంధము | () | E) | CO_2 |

జవాబులు

- | | | | | |
|---------------------------------|-------------------------------|-------------------------------------|-------------------------|--|
| 1. అయానిక | 2. సమయోజనీయ | 3. అష్టక విన్యాసము | 4. బంధ దైర్ఘ్యము | 5. తక్కువ |
| 6. రసాయన బంధం | 7. అతిపాతం | 8. బలమైనవి | 9. H_2 | 10. F_2, Cl_2, Br_2, O_2 |
| 11. Hcl, HBr, HI, H_2S , etc. | 12. సిగ్మా (σ) | 13. సిగ్మా (σ) | 14. సిగ్మా (σ) | 15. $H_2, Hcl, Cl_2, BF_3, BeF_2$, etc. |
| 16. π | 17. σ | 18. C_2H_2, CO_2, O_2, N_2 , etc. | 19. σ | 20. σ, π |
| 21. CO_2, O_2 etc. | 22. ఒక σ , రెండు π | 23. $C_2H_2, CaCl_2, HcN$ etc. | 24. సమన్వయ సమయోజనీయ | 25. NH_3BF_3 |
| 26. NH_3, BF_3 | 27. రేఖీయము | 28. కోణీయం లేదా V ఆకృతి | 29. రెండు | 30. పిరమిడల్ |
| 31. రెండు | 32. పిరమిడల్ | 33. ట్రైగోనల్ బై పిరమిడల్ | 34. రేఖీయం | 35. ఆర్బిటాళ్ళ అతిపాతం. |

జత పరచుట

- | | | | | | | | | | |
|----|---|----|---|----|---|----|---|-----|---|
| 1) | E | 2) | D | 3) | A | 4) | C | 5) | B |
| 6) | B | 7) | D | 8) | E | 9) | C | 10) | A |

మూలకాల వర్గీకరణ, ఆవర్తన పట్టిక

1. మూలకాలను మొట్టమొదటిగా వర్గీకరించినది -----
2. డాబర్లీన్ ట్రయాడ్ లో మధ్య మూలకపు పరమాణు భారం మొదటి, మూడవ మూలకాల పరమాణు భారాల ----- కి సమానము
3. డాబర్లీన్ నీర్ ట్రయాడ్ కుదాహరణ -----
4. న్యూలాండ్ వర్గీకరణ ప్రకారము మూలకాలను వాటి పరమాణు భారాల ఆరోహణ క్రమములో అమర్చినపుడు మొదటి మరియు 8వ మూలకపు ధర్మాలు ఒకేవిధంగా వున్నాయి. ఈ ప్రతిపాదనను ---- అంటారు.
5. మెండలీఫ్ మరియు లోథర్ మేయర్లు ----- ఆధారంగా మూలకాల వర్గీకరణ చేశారు.
6. గాలియం (పరమాణు భారం 68) కు ఆ పేరు పెట్టిన శాస్త్రవేత్త -----
7. స్కాండియం (పరమాణు భారం 44) కు ఆ పేరు పెట్టిన శాస్త్రవేత్త -----
8. మెండలీఫ్ ఆవర్తన నియమం ప్రకారం మూలకాల ధర్మాలు వాటి ----- ఆవర్తన ప్రమేయాలు.
9. మోస్లే విస్తృత ఆవర్తన పట్టికను ----- ఆధారంగా రూపొందించారు.
10. విస్తృత ఆవర్తన పట్టిలోని అడ్డు వరుసలను ----- అంటారు.
11. విస్తృత ఆవర్తన పట్టిక లోని నిలువు వరుసలను ----- అంటారు.
12. విస్తృత ఆవర్తన పట్టికలో ----- పీరియడ్లు, ----- గ్రూపులు కలవు.
13. విస్తృత ఆవర్తన పట్టిక లోని మొదటి పీరియడ్ లోని మూలకాల సంఖ్య ----
14. విస్తృత ఆవర్తన పట్టిక లోని రెండవ పీరియడ్ లోని మూలకాల సంఖ్య -----
15. విస్తృత ఆవర్తన పట్టిక లోని మూడవ పీరియడ్ లోని మూలకాల సంఖ్య -----
16. విస్తృత ఆవర్తన పట్టిక లోని నాల్గవ, ఐదవ పీరియడ్ లోని మూలకాల సంఖ్య -----
17. విస్తృత ఆవర్తన పట్టిక లోని ఏడవ పీరియడ్ లోని మూలకాల సంఖ్య -----
18. విస్తృత ఆవర్తన పట్టిక లో అసంపూర్తిగా నున్న పీరియడ్ -----
19. పరమాణు సంఖ్య 57 నుండి 70 వరకు గల మూలకాలను ----- అంటారు.
20. పరమాణు సంఖ్య 89 నుండి 102 వరకు గల మూలకాలను ----- అంటారు.
21. జడవాయువుల వేలన్నీ ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసం -----
22. విస్తృత ఆవర్తన పట్టికలో ప్రతి పీరియడ్ ----- తోముగుస్తుంది.
23. s బ్లాక్ మూలకాల సాధారణ ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసము -----
24. p బ్లాక్ మూలకాల సాధారణ ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసము ----- నుండి ----- వరకు వుంటుంది.
25. బంధ ఎలక్ట్రాన్లను తమవైపు ఆకర్షించే స్వభావాన్ని ----- అంటారు.
26. ఋణ విద్యుదాత్మకతను ----- తో కొలుస్తారు.
27. ఎలక్ట్రాన్లను కోల్పోయి ధనాత్మక అయాన్గా మారటాన్ని ----- అంటారు.
28. ఒక సమ్మేళనానికి ఆక్సిజన్ కలుపుట లేదా హైడ్రోజన్ తొలగించుటను ----- అంటారు.
29. ఒక సమ్మేళనానికి హైడ్రోజన్ కలుపుట లేదా ఆక్సిజన్ తొలగించుటను ----- అంటారు.
30. s మరియు p బ్లాక్ మూలకాలను కలిపి ----- అంటారు.
31. d బ్లాకు మూలకాలను ----- మూలకాలు అనికూడా అంటారు.
32. f బ్లాకు మూలకాలను ----- మూలకాలు అనికూడా అంటారు.
33. లాంథనాయిడ్లు మరియు ఆక్టినాయిడ్ లను కలిపి ----- మూలకాలు అంటారు.
34. అత్యధిక ఋణవిద్యుదాత్మకత కలిగిన మూలకము -----
35. అన్ని మూలకాల ఋణ విద్యుదాత్మకతను ----- తో పోల్చి నిర్ణయిస్తారు.

36. అత్యధిక ధన విద్యుదాత్మకత కలిగిన మూలకము -----
 37. అత్యల్ప ధన విద్యుదాత్మకత కలిగిన మూలకము -----
 38. ఆవర్తన పట్టికలో ఎడమవైపునున్న మూలకాలు బలమైన ----- గా పనిచేస్తాయి.
 39. ఆవర్తన పట్టికలో కుడివైపునున్న మూలకాలు బలమైన -----గా పనిచేస్తాయి.

పీరియడ్ మరియు గ్రూపులలో పరమాణు ధర్మాల క్రమత

వ.నం.	పరమాణు ధర్మం	పీరియడ్ (ఎడమ నుండి కుడికి)	గ్రూపు (పైనుండి క్రిందికి)
1.	పరమాణు పరిమాణం	తగ్గును	పెరుగును
2.	ఋణ విద్యుదాత్మకత	పెరుగును	తగ్గును
3.	ధన విద్యుదాత్మకత	తగ్గును	పెరుగును
4.	ఆక్సీకరణ ధర్మం	పెరుగును	తగ్గును
5.	క్షయకరణ ధర్మం	తగ్గును	పెరుగును
6.	అయనీకరణ శక్తి	నిర్దిష్ట క్రమం లేదు	తగ్గును

జత పేరుచేయు

1. జడవాయువులు () A) III A గ్రూపు
 2. s - బ్లాక్ మూలకాల () B) డాబర్లీస్
 3. p - బ్లాక్ మూలకాలు () C) d - బ్లాక్ మూలకాలు
 4. త్రిక సిద్ధాంత కర్త () D) సున్నా గ్రూపు
 5. పరివర్తన మూలకాలు () E) f - బ్లాక్ మూలకాలు
 F) IA గ్రూపు
 G) మెండలీవ్

జవాబులు

1. డాబర్లీస్ 2. సరాసరికి 3. Li, Na, K, ; Cl, Br, I; S, Se, Te, ; Fe, Co, Ni;
 4. న్యూలాండ్ అష్టక పరికల్పన 5. పరమాణు భారం 6. డెబోస్ప్రాడన్ 7. నిల్సన్
 8. పరమాణు భారాల 9. పరమాణు సంఖ్య 10. పీరియడ్లు 11. గ్రూపులు 12. 7, 16 13. 2
 14. 8 15. 8 16. 18, 18 17. 32. 18. 7వ 19. లాంథనాయిడ్లు 20. ఆక్టినాయిడ్లు
 21. ns^2np^6 (హీలియం తప్ప) 22. జడవాయువు 23. ns^1 & ns^2 24. ns^2np^1 నుండి ns^2np^5
 25. ఋణ విద్యుదాత్మకత 26. పాలింగ్ స్కేలు 27. ధన విద్యుదాత్మకత 28. ఆక్సీకరణం
 29. క్షయకరణం 30. ప్రాతినిధ్య 31. పరివర్తన 32. అంతర పరివర్తన 33. బ్లాకు
 34. ఫ్లోరిన్ (4.0) 35. ఫ్లోరిన్ 36. సీసియం 37. ఫ్లోరిన్ 38. క్షయకరణాలుగా
 39. ఆక్సీకరణాలు గా

జత పేరుచేయ

- 1) D 2) F 3) A 4) B 5) C

క్లార మృత్తిక లోహాలు

1. గ్రూపు II A మూలకాలను ----- అంటారు.
2. బెరిల్ $[Be_3Al_2(SiO_3)_6]$ ----- యొక్క ధాతువు
3. Mg యొక్క సల్ఫేట్ రూపంలోని ధాతువు -----
4. బైరేట్లు $[BaSO_4]$ ----- యొక్క ధాతువు
5. ఎప్పం లవణములోని నీటి అణువుల సంఖ్య -----
6. డోలమైట్ లోనున్న లోహాలు -----
7. Be నుండి Ra వరకు పరమాణు సైజు -----
8. Be నుండి Ra వరకు ఋణవిద్యుదాత్మకత -----
10. క్లార మృత్తిక లోహాలు నీటితో చర్యనొంది ----- ను విడుదల చేయును.
11. నీటితో చర్యనొందిని క్లారమృత్తిక లోహం -----
12. గ్రూపు II A మూలకాలు ఆక్సిజన్ లో మండి ----- లను ఏర్పరుస్తాయి.
13. బెరిలియం ఆక్సిజన్ తో ----- కన్న తక్కువ ఉష్ణోగ్రత వద్ద చర్యనొందును.
14. క్లారమృత్తిక లోహ ఆక్సైడులు ----- స్వభావాన్ని కలిగి యుంటాయి.
15. ----- ను ఆక్సిజన్ లో మండించినపుడు ఆక్సైడుతో పాటా పెరాక్సైడుల నిచ్చును.
16. గ్రూపు II A మూలకాలు (బెరిలియం తప్ప) H_2 తో చర్య పొంది ----- లను ఏర్పరచును.
17. $BeCl_2$ నుండి BeH_2 ను తయారు చేయుటకు పయోగించు కారకము -----
18. క్లారమృత్తిక లోహాలన్నియు క్లోరిన్ తో చర్యనొంది ----- లను ఏర్పరుస్తాయి.
19. $BeCl_2$ ----- పదార్థము
20. గాలిలో తేమను శోషణం చేసుకొని పొగలనిచ్చు లోహ క్లోరైడ్ -----
21. బెరిలియం తప్ప మిగిలిన క్లారమృత్తిక లోహ క్లోరైడ్లు ----- ధర్మాన్ని ప్రదర్శిస్తాయి.
22. క్లారమృత్తిక లోహాలను ----- ద్వారా తయారు చేస్తారు.
23. Mg ను $MgCl_2$ నుండి సంగ్రహణ చేయునపుడు ----- మరియు --- కలుపుతారు.
24. Mg ను $MgCl_2$ నుండి సంగ్రహణ చేయునపుడు KCl మరియు NaCl కలుపుట వల్ల ----- తగ్గుతుంది, మరియు ----- పెరుగుతుంది.
25. $MgCl_2$ విద్యుద్విశ్లేషణంలో కాథోడు -- -----
26. $MgCl_2$ విద్యుద్విశ్లేషణంలో ఆనోడు -----
27. Mg ను $MgCl_2$ నుండి సంగ్రహణ చేయునపుడు వెలువడు వాయువు -----
28. Mg ను $MgCl_2$ నుండి సంగ్రహించునపుడు Mg పైనుండి ----- వాయువును పంపుట ద్వారా ఆక్సీకరణాన్ని నివారిస్తారు.
29. గ్రూపు II A మూలకాలు అధిక చర్యాశీలత కలిగియుండుటచేత ----- స్థితిలో లభించవు.
30. బాణసంచా తయారీలో ఉపయోగించు క్లారమృత్తిక లోహం -----
31. క్లారమృత్తిక లోహాల -----, ----- స్థానాలు నిర్దిష్ట క్రమాన్ని పాటించవు.

appscgroup.blogspot.com

జత వరుచుము

- | | | | | |
|----|-------------|-----|----|--------------------------------|
| 1. | బెరిల్ | () | A) | $MgSO_4 \cdot 7H_2O$ |
| 2. | డోలమైట్ | () | B) | $Be_3Al_2(SiO_3)_6$ |
| 3. | కార్నలైట్ | () | C) | $BaSO_4$ |
| 4. | బైరైట్ | () | D) | $MgCO_3$ |
| 5. | మాగ్నెసైట్ | () | E) | $CaCO_3 \cdot MgCO_3$ |
| 6. | ఎప్పం లవణము | () | F) | $MgCl_2 \cdot KCl \cdot 6H_2O$ |

- | | | | | |
|-----|--------------|-----|----|-------------|
| 7. | బెరిలియం | () | A) | $[Ne] 3s^2$ |
| 8. | మెగ్నీషియం | () | B) | $[Ar] 4s^2$ |
| 9. | కాల్షియం | () | C) | $[He] 2s^2$ |
| 10. | స్ట్రాన్షియం | () | D) | $[Rn] 7s^2$ |
| 11. | బేరియం | () | E) | $[Kr] 5s^2$ |
| 12. | రేడియం | () | F) | $[Xe] 6s^2$ |

జవాబులు

- 1) క్షామృత్తిక లోహాలు 2) బెరిలియం 3) ఎప్పం లవణము ($MgSO_4 \cdot 7H_2O$) 4) బేరియం 5) 7
6) Mg, Ca 7) పెరుగును 8) తగ్గును 9) తగ్గును 10) హైడ్రోజన్ 11) బెరిలియం 12) ఆక్సైడ్
13) $600^\circ C$ 14) క్షార 15) Ba 16) హైడ్రైడ్ 17) లిథియం అల్యూమినియం హైడ్రైడ్ ($LiAlH_4$)
18) లోహ క్లోరైడ్ 19) సమయోజనీయ 20) $BeCl_2$ 21) అయానిక 22) విద్యుద్విశ్లేషణ
23) KCl, మరియు NaCl 24) ద్రవీభవన స్థానం, వాహకత 25) ఇనుప తొట్టె 26) గ్రాఫైట్ కడ్డీ
27) క్లోరిన్ 28) కోల్ వాయువు 29) మూలక 30) Mg 31) ద్రవీభవన, బాష్పీభవన

జతవరుచుట

- | | | | | | | | | | | | |
|----|---|----|---|----|---|-----|---|-----|---|-----|---|
| 1) | B | 2) | E | 3) | F | 4) | C | 5) | D | 6) | A |
| 7) | C | 8) | A | 9) | B | 10) | E | 11) | F | 12) | D |

ద్రావణాలు

1. ద్రావణంలో సాపేక్షంగా తక్కువ పరిమాణములో నున్న ఘటకాన్ని ----- అంటారు.
2. ద్రావణంలో సాపేక్షంగా ఎక్కువ పరిమాణములోనున్న ఘటకాన్ని ----- అంటారు.
3. ద్రావితము + ద్రావణీ = -----
4. స్థిర ఉష్ణోగ్రత వద్ద 100 గ్రాములు ద్రావణీలో కరుగు ద్రావిత గరిష్ట పరిమాణాన్ని ----- అంటారు.
5. ద్రావణీయత -----, -----, ----- లపై ఆధారపడి వుండును.
6. సోడియం థయో సల్ఫేట్ సాధారణ నామము -----
7. అస్థిరమైన ద్రావణ స్థితి ----- స్థితి.
8. నాప్తలీన్ ----- లో కరుగును.
9. అయానిక సమ్మేళనాలు ----- ప్రదర్శిస్తాయి.
10. సమయోజనీయ సమ్మేళనాలు ----- ప్రదర్శిస్తాయి.
11. నీరు ----- సమ్మేళనం,.
12. ధృవ ద్రావితాలు ----- ద్రావణులలో కరుగుతాయి.
13. ఉష్ణోగ్రత పెరిగితే NaCl ద్రావణీయత -----
14. ఉష్ణోగ్రత పెంచినపుడు సీరస్ సల్ఫేట్ $[Ce_2(SO_4)_3]$ ద్రావణీయత -----
15. ఉష్ణోగ్రత పెంచినపుడు సోడియం నైట్రేట్ $(NaNO_3)$ ద్రావణీయత -----
16. Co_2 ను నీటిలో కరిగిస్తే ఏర్పడు ద్రావణాన్ని ----- అంటారు.
17. ఒక ద్రావణంలో నున్న ద్రావిత పరిమాణాన్ని ----- అంటారు.
18. ప్రమాణ ద్రావణాలు ----- లో తయారుచేస్తారు.
19. 100 గ్రా// ద్రావణంలో కరిగియున్న ద్రావిత భారాన్ని ----- అంటారు.
20. భారశాతము = -----
21. 100 మి.లీ. ద్రావణంలో నున్న ద్రావిత ఘనపరిమాణాన్ని ----- అంటారు.
22. ఒక లీటరు ద్రావణంలో కరిగియున్న ద్రావిత మోల్ లేదా గ్రామ్ మోల్ల సంఖ్యను ----- అంటారు.
23. మొలారిటీ = -----
24. మొలారిటీ = -----
25. మొలారిటీ ప్రమాణాలు -----
26. ఒక ద్రావణ మొలారిటీ ----- పై ఆధారపడి యుండును.
27. గాఢత తెలిసిన ద్రావణాన్ని ----- అంటారు.
28. ద్రావణంలో నున్న ఘటక మోల్ సంఖ్యకు, మరియు ద్రావణంలో నున్న మొత్తం మోల్ల సంఖ్యకు గల నిష్పత్తిని ----- అంటారు.
29. ఒక ద్రావణంలో నున్న అన్ని ఘటకాల భాగాల మొత్తం ----- కి సమానము.
30. Na_2CO_3 అణుభారం -----
31. $NaOH$ అణుభారం -----
32. పదార్థాలు కరిగి అయానులిచ్చే ప్రక్రియను ----- అంటారు.
33. 100% అయనీకరణము చెందిన సమ్మేళనాలను ----- అంటారు.
34. 100% కన్న తక్కువ అయనీకరణము చెందిన సమ్మేళనాలను ----- అంటారు.

35. బలహీన విద్యుద్విశ్లేష్యాల గాఢతను తగ్గించుట వలన ----- పెరుగును.
36. ద్రావణపు ఉష్ణోగ్రత పెంచితే అయనీకరణ శాతము -----
37. ఉష్ణోగ్రతను పెంచితే వాయువుల ద్రావణీయత -----
38. నీరు ద్రావణిగా గల ద్రావణాలను ----- అంటారు.
39. జల ద్రావణంలో ద్రావణి-----
40. 400మి.లీ., 0.1M, H_2SO_4 ద్రావణంలో నున్న H_2SO_4 పరిమాణం -----
41. నాప్టలీన్ ఫార్ములా -----

జవాబులు

- 1) ద్రావితము 2) ద్రావణి 3) ద్రావణము 4) ద్రావణీయత 5) ద్రావణి స్వభావం, ద్రావిత స్వభావం, ఉష్ణోగ్రత 6) హైపో 7) అతిసంతృప్త 8) కిరోసిన్ 9) ధృవత్వాన్ని 10) అధృవత్వాన్ని 11) ధృవ 12) ధృవ 13) మారదు 14) తగ్గును 15) పెరుగును 16) సోడా 17) గాఢత 18) ప్రమాణ కుప్పె 19) భారశాతము 20) $\frac{\text{ద్రావిత భారము}}{\text{ద్రావణం భారం}} \times 100$ 21) ఘనపరిమాణ శాతము 22) మొలారిటీ 23) ద్రావిత మోల్ సంఖ్య 24) $\frac{\text{ద్రావితపు భారము}}{\text{ద్రావితపు గ్రాము అణు భారము}} \times 1/V$ లీ|| 25) మోల్ / లీటర్ 26) ఉష్ణోగ్రత 27) ప్రమాణ ద్రావణము 28) మోల్ భాగము 29) 1 30) 106 31) 40 32) అయనీకరణము 33) బలమైన విద్యుద్విశ్లేష్యాలు 34) బలహీన విద్యుద్విశ్లేష్యాలు 35) అయనీకరణము 36) పెరుగుతుంది 37) తగ్గును 38) జల ద్రావణాలు 39) నీరు 40) 3.92 గ్రాములు 41) $C_{10}H_8$

A. నూనెలు క్రావులు జవాబులు

- 1) వృక్షాలు, జంతువులు 2) ట్రై ఇథనాల్ ఆమ్లనియం 3) స్టీయరిక ఆమ్లం 4) అవి కఠిన జల ఆయాన్లతో చర్య పొందుతాయి కాని అవక్షేపమును ఏర్పరచవు 5) $C_{17}H_{35}COOH$ 6) ట్రై ఎస్టర్లు 7) 3,4,5 ట్రై బ్రోమో సాలిసిన్ లైడ్ 8) ద్రవ, ఘన 9) క్రావులు 10) నికెల్ 11) వనస్పతి లేదా డాల్డా 12) ఓలియిక్ ఆమ్లం 13) సబ్బు 14) సపోనిఫికేషన్ 15) K^+ లవణం 16) డిటర్జెంట్లు 17) లారిక్ ఆమ్లము 18) చేప కాలేయపు నూనె 19) ప్రత్తి, సోయాచిక్కుడు, వేరుశనగ 20) గ్లిజరాల్ 21) హైడ్రోజనీకరణము 22) లారిక్ ఆమ్లము, స్టీయరిక్ ఆమ్లము 23) గ్లిజరాల్ 24) $C_{17}H_{33}COONa$ 25) ఉప్పు లేదా సోడా లేదా బూడిద లేదా సోడియం బై కార్బోనేట్, లేదా సోడియం సిలికేట్

జతపరుచుట

- 1) c 2) D 3) E 4) A 5) B
6) B 7) C 8) D 9) E 10) F 11) A

ఆమ్లాలు - క్షారాలు

1. ఆమ్లాలు ----- లిట్రమ్ ను ----- గా మార్చును.
2. క్షారాలు ----- లిట్రమ్ ను ----- గా మార్చును.
3. ఆలోహ ఆక్సైడ్లను నీటిలో కరిగించినపుడు ----- ఏర్పడుతాయి.
4. లోహ ఆక్సైడ్లను నీటిలో కరిగించినపుడు ----- ఏర్పడుతాయి.
5. మిథైల్ ఆరెంజి సూచిక రంగు -----
6. ఆమ్ల ద్రావణంలో మిథైల్ ఆరెంజి సూచిక రంగు -----
7. క్షార ద్రావణంలో మిథైల్ ఆరెంజి సూచిక రంగు -----
8. ఆర్థినీయన్ సిద్ధాంతం ప్రకారం జల ద్రావణంలో H^+ అయాన్ల నిచ్చు పదార్థాలు -----
9. జల ద్రావణంలో OH^- అయాన్లనిచ్చు పదార్థాలు -----
10. నీటి అయనీకరణ పరిమాణము ----- పై ఆధారపడి యుండును.
11. $25^\circ C$ వద్ద $[H^+] \times [OH^-]$ విలువ -----
12. ఒక మోల్ నీటిలో గల $[H^+]$ మరియు $[OH^-]$ అయాన్ల గాఢతల లబ్ధాన్ని ----- అంటారు.
13. $25^\circ C$ వద్ద నీటి అయానిక లబ్ధము విలువ -----
14. H^+ అయాను గాఢత యొక్క ఋణ సంవర్గమానాన్ని ----- అంటారు.
15. $PH =$ -----
16. PH అనే పదాన్ని పరిచయం చేసిన శాస్త్రవేత్త -----
17. $PH < 7$ అయిన ఆ ద్రావణము -----
18. $PH > 7$ అయిన ఆ ద్రావణము -----
19. $PH = 7$ అయిన ఆ ద్రావణము -----
20. $0.001 M HCl$ ద్రావణము యొక్క PH విలువ -----
21. $PH = 8$ గల ద్రావణంలో H^+ అయాన్ల గాఢత -----
22. K_w ని మార్పు చెందించే అంశము -----
23. బలమైన ఆమ్లము -----
24. బలహీన ఆమ్లము -----
25. బలమైన క్షారము -----
26. బలహీన క్షారము -----
27. ఒక మోల్ ఆమ్లము ఒక మోల్ క్షారంతో చర్య జరిపినపుడు వెలువడే ఉష్ణాన్ని ----- అంటారు.
28. బలమైన ఆమ్ల క్షారాల మధ్య జరిగే చర్యకు తటస్థీకరణోష్ణము విలువ -----
29. $NaOH + HCl \longrightarrow$ -----
30. $PH 7$ కన్న ఎక్కువ గల మానవ శరీర ద్రవము -----
31. గ్యాస్ట్రిక్ ఆమ్లపు $PH =$ -----
32. ఆమ్లము PH విలువ ----- నుండి ----- వరకు వుండును.
33. క్షారము PH విలువ ----- నుండి ----- వరకు వుండును.
34. బలహీన ఆమ్ల క్షారముల అయనీకరణ అవధి ----- తో పాటు పెరుగును.
35. $NaCl$ ద్రావణపు PH విలువ -----

జత పరుచుము

- | | | |
|----------------------|-----|--|
| 1. బలమైన ఆమ్లము | () | A) CH_3COOH |
| 2. బలహీన ఆమ్లము | () | B) NH_4OH |
| 3. బలమైన క్షారము | () | C) Hcl |
| 4. బలహీన క్షారము | () | D) NaOH |
| 5. గ్యార్డీక్ ఆమ్లము | () | E) $1.0 \times 10^{-14} \text{ Mole ion}^2/\text{lit}^2$ |
| 6. రక్తము | () | F) H^+ అయాన్లను ఇచ్చును |
| 7. $K_w =$ | () | G) క్షార స్వభావము. |

జవాబులు

- 1) నీలి, ఎర్ర 2) ఎర్ర, నీలి 3) ఆమ్లాలు 4) క్షారాలు 5) నారింజ రంగు 6) ఎరుపు
 7) పసుపు 8) ఆమ్లాలు 9) క్షారాలు 10) ఉష్ణోగ్రత 11) సమానము 12) నీటి అయనీకరణ లబ్ధం
 13) $1.0 \times 10^{-14} \text{mole ion}^2/\text{lit}^2$ 14) PH 15) $-\log [\text{H}]^+$ 16) సోరెన్సన్ 17) ఆమ్లము 18) క్షారము
 19) తటస్థ ద్రావణం 20) 3 21) 10^{-8} 22) ఉష్ణోగ్రత 23) Hcl 24) CH_3COOH
 25) NaOH 26) NH_4OH 27) తటస్థీకరణోష్ణము 28) 13.7 Kilo . Cal/Mole.
 29) $\text{Nacl} + \text{H}_2\text{O} + 13.7 \text{ K. Cal/Mole.}$ 30) రక్తము 31) 1 నుండి 2
 32) 0, 7 33) 7, 14 34) విలీనము 35) 7.

జతపరుచుట

- 1) C 2) A 3) D 4) B 5) F 6) G 7) E

కర్బన సమ్మేళనాల రసాయన శాస్త్రం

1. భూమి పొరలో కార్బన్ శాతము -----
2. ఒకే మూలకము రెండు లేక అంతకన్న ఎక్కువ రూపాలను కలిగి యుండటాన్ని ----- అంటారు.
3. కార్బన్ యొక్క ముఖ్య రూపాంతరాలు -----
4. వజ్రము సాంద్రత -----
5. వజ్రము వక్రీభవన గుణకం -----
6. గాజును కోయడానికి ఉపయోగించేది -----
7. వజ్రములో కార్బన్ పరమాణువులు ----- నిర్మాణంలో ఏర్పాటయ్యాయి.
8. వజ్రములో బంధ దూరము -----
9. వజ్రములో బంధ కోణము -----
10. కందెనగా ఉపయోగించు కర్బన రూపాంతరము -----
11. గ్రాఫైట్ సాంద్రత -----
12. గ్రాఫైట్ లో కార్బన్ పరమాణువులు ----- వలయాలను ఏర్పరచును.
13. గ్రాఫైట్ లో బంధ దూరము -----
14. గ్రాఫైట్ లో బంధ కోణము -----
15. వెనువెంట గల రెండు గ్రాఫైట్ పొరల మధ్య దూరము -----
16. C_{60} లో పంచకోణాకృతి కార్బన్ వలయాలు -----
17. C_{60} లో షట్కోణాకృతి కార్బన్ వలయాలు -----
18. C_{60} (బక్ మినిస్టర్ ఫుల్లరెన్) ----- వంటి నిర్మాణము కలిగి యుంటుంది.
19. C_{60} లో సరాసరి బంధ దూరము -----
20. పరిశ్రమల నుండి మోటారు వాహనముల నుండి వెలువడే పొగలో ఎక్కువగా వుండే విషవాయువు -----
21. గాలిలో ----- ఘనపరిమాణ శాతము వరకు కార్బన్ డయాక్సైడ్ కలదు.
22. CO_2 నీటిలో కరిగి ----- ఏర్పడచును.
23. నిప్పునార్పు యంత్రాలలో వాడే వాయువు -----
24. ఘన కార్బన్ డయాక్సైడ్ ను ----- అంటారు.
25. ఒక మూలకంలోని పరమాణువులు ఒకదానితో నొకటి కలిసి పొడవైన గొలుసులుగా ఏర్పరచుటను ----- అంటారు.
26. ఒకే అణు ఫార్ములా కలిగి వివిధ నిర్మాణాత్మక ఫార్ములాలు గల సమ్మేళనాలను ----- అంటారు.
27. 95 శాతము కార్బన్ కలిగిన బొగ్గును ----- అంటారు.
28. బిట్టుమినస్ లో కార్బన్ శాతము -----
29. లిగ్నైట్ లో కార్బన్ శాతము -----
30. కార్బన్ హైడ్రోజన్ లను మాత్రమే కలిగిన కర్బన పదార్థాలను ----- అంటారు.
31. ఏరోమాటిక్ హైడ్రోకార్బన్ లకు దాహరణ -----
32. సంతృప్త హైడ్రో కార్బన్ (ఆల్కేన్) లను ----- అనికూడా అంటారు.
33. ఆల్కేనుల సాధారణ ఫార్ములా -----
34. ఆల్కేనుల నుండి ఒక హైడ్రోజన్ ను తొలగిస్తే దానిని ----- అంటారు.
35. ఆల్కేనులు ----- చర్యలలో పాల్గొంటాయి.
36. క్లోరోఫాం ఫార్ములా -----
37. LPG అధిక శాతం ----- ను కలిగి యుండును.
38. ద్విబంధం కలిగిన అసంతృప్త హైడ్రోకార్బన్ లను ----- అంటారు.

39. ఆల్కీనుల సాధారణ ఫార్ములా -----
40. ఆల్కీనులను ----- అనికూడా అంటారు.
41. ఆల్కీనులు ----- చర్యలలో పాల్గొంటాయి.
42. ఇథిలీన్ సాలిమరీకరణము చెంది ----- ను ఏర్పరచును.
43. గాలిలో కలిసిన ఇథిలీన్ ను ----- గా ఉపయోగిస్తారు.
44. $C = C$ త్రిబంధం గల అసంతృప్త హైడ్రో కార్బన్లను ----- అంటారు.
45. ఆల్కైనుల సాధారణ ఫార్ములా -----
46. ఇథైన్ సాధారణ నామము -----
47. కాయలను కృత్రిమంగా త్వరగా పండ్లుగా మార్చుటకు ----- ను ఉపయోగిస్తారు.
48. వెల్డింగులలో ఉపయోగించు వాయువు -----
49. ఆల్కహాల్ ప్రమేయ సమూహమును పరీక్షించుటకు వాడు లోహము -----

జతపరుచుము

- | | | | | |
|-----|---------------------|-----|----|--------------------------------|
| 1. | C - OH | () | A) | ఆల్కహాల్ |
| 2. | C - CHO | () | B) | ఆల్డిహైడ్ |
| 3. | C = O | () | C) | కీటోన్ |
| 4. | C - COOH | () | D) | ఆమ్లము |
| 5. | C - O - C | () | E) | ఈథర్ |
| 6. | C - NH ₂ | () | F) | ఎమైన్ |
| 7. | C - COOR | () | G) | ఎస్టర్ |
| 8. | బెంజీన్ | () | A) | C ₄ H ₁₀ |
| 9. | బ్యుటేన్ | () | B) | C ₅ H ₁₀ |
| 10. | హెక్సేన్ | () | C) | C ₃ H ₄ |
| 11. | పెంటీన్ | () | D) | C ₆ H ₆ |
| 12. | ప్రోపైన్ | () | E) | C ₆ H ₁₂ |
| | | | F) | C ₆ H ₁₄ |
| | | | G) | C ₄ H ₆ |

జవాబులు

- 1) 0.3 2) రూపాంతరత 3) వజ్రము, గ్రాఫైట్ 4) 3.51 గ్రా/సి.సి. 5) 2.4 6) వజ్రము 7) చతుర్ముఖీయ
8) 1.54A⁰ 9) 109⁰28' 10) గ్రాఫైట్ 11) 2.25 గ్రా/సి.సి. 12) షట్కణకృతి 13) 1.42A⁰ 14) 120⁰
15) 3.35A⁰ 16) 12 17) 20 18) ఫుట్ బాల్ 19) 1.4 20) CO₂ 21) 0.003 22) కార్బోనిక్ ఆమ్లం
23) CO₂ 24) పొడిమంచు 25) కాటనేషన్ 26) సాదృశ్యాలు 27) ఆంత్రసైట్ 28) 82 29) 70 30) హైడ్రో
కార్బన్లు 31) బెంజీన్ 32) పారఫిన్లు 33) C_nH_{2n+2} 34) ఆల్కైల్ సమూహము 35) ప్రతిక్షేపణ 36) CHCl₃
37) బ్యుటేన్ (C₄H₁₀) 38) ఆల్కీనులు 39) C_nH_{2n} 40) ఓలిఫిన్ 41) సంకలన 42) ఇథిలీన్
43) మత్తుమందు 44) ఆల్కైనులు 45) C_nH_{2n-2} 46) ఎసిటలీన్ 47) ఎసిటలీన్ 48) ఎసిటలీన్ 49) సోడియం

జతపరచుట

- 1) A 2) B 3) c 4) D 5) E 6) F 7) G 8) D 9) A 10) F 11) B 12) C

కార్టూ హైడ్రేట్లు - ప్రోటీన్లు

1. అత్యంత తియ్యనైన చక్కెర -----
2. పాలిశాకరైడ్ కుదాహరణ -----
3. ఆల్డోజులనగా -----
4. కీటోజులనగా -----
5. హెక్టోజు నందు గల కార్బనల సంఖ్య -----
6. టోలెన్స్ పరీక్షలో గ్లూకోజ్ క్షయకరణం చెందించేది -----
7. డెఫికేషన్ నందు చెరకు రసానికి కలిపేది -----
8. చెరకు రసంలో గల ఆమ్లత్వాన్ని తొలగించుటకు కలిపే పదార్థము -----
9. మొలాసెన్ లో చక్కెర శాతము -----
10. చక్కెర పరిశ్రమలో ముఖ్య ఉప ఉత్పన్నము -----
11. ఆల్కహాల్ ముఖ్య ఉపయోగము -----
12. రెక్టిఫైడ్ స్పిరిట్ నుండి అబ్జల్యూట్ ఆల్కహాల్ పొందుటకు కలిపే పదార్థము -----
13. అసహజ పరిచిన ఆల్కహాల్ తాగినచో వెంటనే కలుగు దుష్ఫలితము -----
14. గ్లూకోజ్ కెలోరిఫిక్ విలువ -----
15. మొక్కలు కార్బోహైడ్రేట్లను తయారుచేయు ప్రక్రియ -----
16. అలిగో శాకరైడ్లో గల మోనో శాకరైడ్ల సంఖ్య -----
17. టోలెన్స్ కారకం తయారీ సమయంలో ఏర్పడు బూడిద రంగు అవక్షేపం -----
18. చెరకు పిప్పిని ----- అంటారు.
19. ----- చెరకు రసాన్ని, చక్కెర స్ఫటికాలను వేరుచేయును.
20. చెరకు గడలో గల చక్కెర శాతము -----
21. మొలాసెన్ కిణ్య ప్రక్రియకు ఉపయోగపడు సూక్ష్మజీవి -----
22. కిణ్య ప్రక్రియలో సుక్రోజు నుండి ఏర్పడే పదార్థాలు -----
23. సుక్రోజును విడగొట్టే ఎంజైము -----
24. గ్లూకోజు ను విడగొట్టే ఎంజైము -----
25. కిణ్య ప్రక్రియలో గ్లూకోజు నుండి ఏర్పడే పదార్థాలు -----
26. ఆల్కహాల్ పరిశ్రమలో ఉప ఉత్పన్నము -----
27. ఎమైనో ఆమ్లాల చేత నిర్మించబడేవి -----
28. ఆవశ్యక ఎమైనో ఆమ్లాల సంఖ్య -----
29. ఎమైనో ఆమ్లాల పాలిమర్ పదార్థాలు -----
30. సూక్ష్మజీవుల చేత పెద్ద అణువులు చిన్న అణువులుగా విడగొట్టబడే ప్రక్రియను ----- అంటారు.
31. పిండిపదార్థాన్ని ----- తో పరీక్షించవచ్చు
32. అసహజ స్పిరిట్కు కలిపే పదార్థము -----
33. 96% ఆల్కహాల్ను వాణిజ్య పరంగా ----- అంటారు.
34. డెఫికేషన్, కార్బోనేషన్, సల్ఫిటేషన్ ల వల్ల ఏర్పడే అవక్షేపాలను ----- అంటారు.
35. టోలెన్స్ కారకం ద్వారా గ్లూకోజ్ను పరీక్షించగా ఏర్పడు ఫలితము -----
36. బెనెడిక్ట్ కారకం ద్వారా గ్లూకోజ్ను పరీక్షించగా ఏర్పడు ఫలితము -----
37. బెనెడిక్ట్ ద్రావణంలో గ్లూకోజ్ క్షయకరణం చెందించేది -----
38. బీరు తయారీలో ఉపయోగించేది -----
39. పాలీశాకరైడ్ల సాధారణ ఫార్ములా -----

40. ప్రోటీన్లలో గల ఎమైనో ఆమ్లాల మధ్య వుండే బంధం -----
41. ఒక గ్రాము పదార్థము వినియోగించినపుడు అది అందజేయు శక్తిని దాని ----- అంటారు.
42. సల్ఫిటేషన్ నందు చెరకు రసానికి కలిపే పదార్థము -----
43. శుభ్రపరచిన చెరకు రసాన్ని ----- అంటారు.
44. కిణ్వప్రక్రియలో ఏర్పడిన ఆల్కహాల్ ద్రావణాన్ని సాంకేతికంగా ----- అంటారు.
45. ఎమైనో ఆమ్లాలు, లవణాన్ని పోలిన ----- నిర్మాణము కలిగియుండును.

జతపరుచుము

- | | | | | |
|-----|-------------------|-----|----|--------------------------|
| 1. | మోనోశాకరైడ్ | () | A) | సెల్యులోజ్ |
| 2. | అలిగో శాకరైడ్ | () | B) | ఎరువు అవక్షేపం |
| 3. | పాలి శాకరైడ్ | () | C) | మాల్టోజ్ |
| 4. | టోలెన్స్ పరీక్ష | () | D) | ఫ్రక్టోజ్ |
| 5. | బెనెడిక్ట్ పరీక్ష | () | E) | వెండిపూత |
| 6. | బగాసే | () | A) | కిణ్వ ప్రక్రియ |
| 7. | ఇన్వర్ట్ | () | B) | చెరకుపిప్పి |
| 8. | జైమేజ్ | () | C) | పాలి హైడ్రాక్సీ కీటోన్లు |
| 9. | ఈస్ట్ | () | D) | సుక్రోజును విడగొట్టును |
| 10. | కీటోజ్ | () | E) | గ్లూకోజును విడగొట్టును |

జవాబులు

- 1) ఫ్రక్టోజు 2) పిండిపదార్థం లేదా సెల్యులోజ్ 3) పాలి హైడ్రాక్సీ ఆల్డిహైడ్లు 4) పాలి హైడ్రాక్సీ కీటోజ్లు 5) 6
6) Ag^+ అయాన్ను Ag లోహంగా 7) $Ca(OH)_2$ 8) $Ca(OH)_2$ 9) 50% 10) మొలసెన్ 11) ద్రావణంగా
12) CaO 13) గుడ్డితనము 14) 3.81 k. cal/gm (or) 686 k. cal / mole 15) కిరణ జన్య సంయోగ క్రియ
16) 2 నుండి 9 17) $AgOH$ 18) బగాసే 19) అపకేంద్ర యంత్రాలు 20) 11 నుండి 15 21) ఈస్ట్
22) గ్లూకోజ్, ఫ్రక్టోజ్ 23) ఇన్వర్ట్ 24) జైమేజ్ 25) ఇథిల్ ఆల్కహాల్, కార్బన్ డయాక్సైడ్
26) కార్బన్ డయాక్సైడ్ 27) ప్రోటీన్లు 28) 9 29) ప్రోటీన్లు 30) కిణ్వ ప్రక్రియ 31) అయోడిన్
32) పిరిడిన్ 33) రెక్టిఫైడ్ స్పిరిట్ 34) ప్రెస్ మడ్ 35) పరీక్ష నాళిక గోడలపై వెండిపూత
36) ఎర్రని అవక్షేపం 37) Cu^{2+} అయాన్ను Cu_2O గా 38) బార్లీ 39) $[(C_6H_{10}O_5)_n]$ 40) పెప్టైడ్
41) కెటారిఫిక్ విలువ 42) CO_2 43) పారదర్శక రసము 44) వాష్ 45) జ్యిట్టర్ అయాన్

జతపరచుట

- 1) D 2) C 3) A 4) E 5) B
6) B 7) D 8) E 9) A 10) C

నూనెలు క్రావులు

1. నూనెల ముఖ్య వనరులు -----
2. డ్రై క్లీనింగ్ నందు వాడే సబ్బులో గల కాటయాన్ -----
3. గడ్డం గీసుకొనుటకు వాడే సబ్బులో అధికముగా వుండేది -----
4. కఠిన జలములో కూడా డిటర్జెంట్లు ఉపయోగపడుతాయి ఎందుకంటే -----
5. స్టియరిక్ ఆమ్లము ఫార్ములా -----
6. నూనెలు గ్లిసరాల్, ఫాటీ ఆమ్లముల -----
7. దుర్యాసన నివారించే సబ్బులు ----- కలిగియుంటాయి.
8. గది వుష్టిగ్రత వద్ద నూనెలు ----- రూపంలోను, క్రొవ్వులు ----- రూపంలోను వుంటాయి.
9. నూనెలను హైడ్రోజనీకరణము చేస్తే ----- లభిస్తాయి.
10. నూనెల హైడ్రోజనీకరణములో ఉత్పేరకము-----
11. వృక్ష సంబంధమైన నూనెలను హైడ్రోజనీకరణము చేయగా లభించు క్రొవ్వు -----
12. ప్రత్తి గింజల నూనె ----- అనే అసంతృప్త ఫాటీ ఆమ్లము గల ట్రై ఎస్టరు.
13. ఫాటీ ఆమ్లాల లవణాలను ----- అంటారు.
14. ఏదైనా క్షార సమక్షములో నూనె లేదా క్రొవ్వులను జలవిశ్లేషణము చెందించి నేరుగా సబ్బును పొందు చర్యను ----- అంటారు.
15. శరీర శుభ్రతకు వాడు సబ్బులలో వుండే లవణం -----
16. ABS లేదా FAS ల లవణాలను ----- అంటారు.
17. వెన్నలోని ఫాటీ ఆమ్లము -----
18. మందులలో వాడే నూనె -----
19. నూనెలనిచ్చే గింజలకుదాహరణ -----
20. పారదర్శక సబ్బులు కొంత ----- ను కలిగి యుంటాయి.
21. నూనెల రుచిని, సువాసనను పెంచి ఎక్కువ కాలం నిలువయుంచేటట్లు చేసే ప్రక్రియ -----
22. సంతృప్త ఫాటీ ఆమ్లమునకుదాహరణ -----
23. సబ్బు తయారీలో ఏర్పడే ఉప ఉత్పన్నము -----
24. సబ్బు సాధారణ ఫార్ములా -----
25. సబ్బులో కలిపే సేంద్రీయ నిర్మితము -----

జితసరుచుము

- | | | |
|---------------------------------|----|--|
| 1. లారిక్ ఆమ్లము () | A) | c ₁₇ H ₂₉ COOH |
| 2. స్టియరిక్ ఆమ్లము () | B) | c ₁₇ H ₃₃ COONa |
| 3. ఓలియక్ ఆమ్లము () | C) | c ₁₁ H ₂₃ COOH |
| 4. లినోలినిక్ ఆమ్లము () | D) | c ₁₇ H ₃₅ COOH |
| 5. సబ్బు () | E) | c ₁₇ H ₃₃ COOH |
| 6. శరీర శుభ్రత సబ్బు () | A) | Li ⁺ లవణం |
| 7. బట్టలు ఉతికే సబ్బు () | B) | K ⁺ లవణం |
| 8. నీటిలో తడవని గుడ్డ తయారీ () | C) | Na ⁺ లవణం |
| 9. ముఖానికి వాడే పొడరు () | D) | Ca ²⁺ , Al ³⁺ లవణం |
| 10. డ్రై క్లీనింగ్ () | E) | Mg ²⁺ లవణం |
| 11. గ్రీజు () | F) | ట్రై ఇథనాల్ ఆమ్లొనియం |

రసాయన శాస్త్రం - పరిశ్రమలు

1. సిమెంటును కనుగొన్నది -----
2. సిమెంటు తయారీకి కావలసిన ముడి పదార్థాలు -----
3. సిమెంటు తయారీలోని తడి పద్ధతిలో ఏర్పడిన మిశ్రమమును ----- అంటారు.
4. సిమెంటు తయారీలోని పొడి పద్ధతిలో ఏర్పడిన మిశ్రమమును ----- అంటారు.
5. బూడిద వర్ణము గల గట్టి సిమెంటు బంతులను ----- అంటారు.
6. పొడి చేసిన క్లింకర్ సిమెంటుకు ----- కలుపుతారు.
7. గాజు తయారీకి ఉపయోగించు ముడి పదార్థాలు -----
8. గాజు తయారీలోని ముడి పదార్థాల మిశ్రమమును ----- అంటారు.
9. పగిలిన గాజు ముక్కలను ----- అంటారు
10. కల్లెట్ , బాచ్ యొక్క ----- ను తగ్గిస్తుంది.
11. గాజు పై తేలియాడే మిశ్రమాన్ని ----- అంటారు.
12. గాజును చల్లబరిచే ప్రక్రియ పేరు -----
13. గ్లాస్ బ్లోయింగ్ కు పనికి వచ్చే గాజు -----
14. సిరామిక్స్ తయారీకి వాడే ముడి పదార్థాలు -----
15. టెర్రా కోటా పాత్రలు -----
16. మృత్తికా పాత్రలు -----
17. కర్పన పదార్థాల పాలిమర్లను ----- అంటారు.
18. ఎమైన్ ఆమ్లాలనుండి ఏర్పడే పాలి పెప్టైడ్లు ----- కుదాహరణ
19. వేడి చేసినపుడు గట్టిగా, ధృఢంగా వుండే ఫ్లాస్టిక్ -----
20. వేడి చేసినపుడు మెత్తబడే ఫ్లాస్టిక్లు -----
21. సహజ దారాలలో ముఖ్య ఘటకము -----
22. గలన పద్ధతి దారాలకుదాహరణ -----
23. పొడి పద్ధతి దారాల కుదాహరణ -----
24. శీతల లేపనాలు నూనె, నీటిల -----
25. కృత్రిమ రంజనము తయారు చేసినది -----
26. టార్ల్స్ రసాయన సంఘననము -----
27. క్రోమోఫోర్ విధి -----
28. ఆక్సోక్రోమ్ విధి -----
29. ఏదైనా పదార్థము రంజనముగా వాడాలంటే దాని నిర్మాణములో ----- లు వుండాలి.
30. రోగ నిరోధానికి, నిర్ధారణకు, రోగ నిర్మూలనకు వాడే పదార్థాలు -----
31. హార్మోనులకుదాహరణ -----
32. రూపములో మార్పు చెందించబడి రోగికి ఇచ్చే మందును ----- అంటారు.
33. సెట్రోలు నుండి లభించే రసాయనాలను ----- అంటారు.
34. పెట్రోలు ----- ల మిశ్రమము
35. సహజ పోషకాలు -----
36. మిశ్రమ ఎరువునకుదాహరణ -----
37. సూక్ష్మ పోషకాలును కలిగిన ఎరువులను ----- అంటారు.
38. సూక్ష్మ పోషకాలకుదాహరణ -----
39. సిమెంటు తయారీ ఉష్ణోగ్రత -----

40. గాజె తయారీ ఉష్ణోగ్రత -----
 41. గాజుకు రంగును ఆపాదించేది -----
 42. వస్త్రాలకు రంగుల అద్దకము చేసేందుకు ఉపయోగపడే పదార్థాలు -----
 43. ప్రాథమిక పోషకమునకుదాహరణ -----
 44. తటస్థ మాద్యమంలో అద్దకము చేయగల రంగులు -----
 45. రెండు పోషక మూలకాలను ఇవ్వగల ఎరువులు -----

జితపరుచుము

- | | | | |
|--------------------|-----------------|----------------------------|--------------------------------------|
| 1. గాసోలిన్ () | A) ఔషధము | 6) పాలిథీన్ () | A) బ్రష్లు, దారాలు |
| 2. కార్బిసోన్ () | B) అద్దకపు రంగు | 7) పాలిస్టైరిన్ () | B) గొట్టాలు, గ్రామఫోన్ |
| 3. పారాసిటమాల్ () | C) పాలిమర్ | 8) పాలివినైల్ క్లొరైడ్ () | C) ఫిల్ములు, తేపులు |
| 4. పెర్మిన్ () | D) హార్మోన్ | 9) పాలి ఎస్టర్లు () | D) పాలిప్యాకెట్లు, ప్లాస్టిక్ సంచులు |
| 5. నైలాన్ () | E) పెట్రోలు | 10) నైలాన్ () | E) విద్యుత్ బందకాలు, దువ్వెనలు |

గాజు రంగు

కలువవలసిన పదార్థం

- | | | | |
|--------------------|-----------------------------------|------------------------|-----------------|
| 11. ఆకుపచ్చ () | A) CuSO ₄ | 16) సహజ పోషకాలు () | A) మెగ్నీషియం |
| 12. ఊదా () | B) Cr ₂ O ₃ | 17) ప్రాథమిక పోషకం () | B) కార్బన్ |
| 13. నీలము () | C) Cu ₂ O | 18) ద్వితీయ పోషకం () | C) నైట్రోఫాస్ఫో |
| 14. కెంపు రంగు () | D) MnO ₂ | 19) సూక్ష్మ పోషకం () | D) నైట్రోజన్ |
| 15. ఎరుపు () | E) AuCl ₃ | 20) మిశ్రమ ఎరువు () | E) కాపర్ |

జవాబులు

- 1) జె. ఏస్పిడిన్ 2) సున్నపు రాయి, బంకమన్ను 3) ముడి స్లరీ 4) ముడి చూర్ణము 5) క్లింకర్ సిమెంటు
 6) జిప్సం 7) సోడయాష్, సున్నపు రాయి 8) బాచ్ 9) కల్లెట్ 10) ద్రవీభవన స్థానాన్ని 11) గ్లాస్ గాల్
 12) మందశీతలీకరణము 13) పైరెక్స్ గాజు లేదా బోరోసిలికేట్ గాజు 14) బంకమున్ను, షెల్స్పార్, ఇసుక
 15) సచ్చిద్రములు 16) మెరుపు గలవి 17) రెసిన్లు 18) సంఘనన పాలిమర్లు 19) థర్మోసెటింగ్ ప్లాస్టిక్
 20) థర్మో ఎలాస్టిక్ ప్లాస్టిక్ 21) సెల్యులోజ్ 22) నైలాన్, డెక్రాన్ 23) సెల్యులోజ్ ఎసిటేట్, ఓర్లాన్ 24) ఎమల్షన్లు
 25) విలియం హెన్రీ పెర్మిన్ 26) మెగ్నీషియం సిలికేట్ 27) రంజనినికి రంగును ఆపాదిస్తుంది 28) రంజనం యొక్క
 రంగు తీవ్రతను పెంచును, రంజనాన్ని దారానికి అతికించును. 29) క్రోమోఫోర్, ఆక్సీక్రోమ్ 30) మందులు 31) ఇన్నులిన్,
 కార్బిసోన్ 32) ఔషధము 33) పెట్రోకెమికల్స్ 34) హైడ్రోకార్బన్లు 35) కార్బన్, హైడ్రోజన్, ఆక్సిజన్ 36) నైట్రోఫాస్ఫో
 37) సూక్ష్మ ఎరువులు 38) B, Cu, Mn, Zn, Fe 39) 1700 నుండి 1900°C 40) 1000°C 41) లోహ ఆక్సైడ్లు
 లేదా లోహ లవణాలు 42) రంజనాలు 43) N, P, K 44) ప్రత్యక్ష రంజనాలు 45) సంయోగ (ద్విమాత్ర) ఎరువులు

జితపరుచుట

- | | | | | |
|-------|-------|-------|-------|-------|
| 1) E | 2) D | 3) A | 4) B | 5) C |
| 6) D | 7) E | 8) B | 9) C | 10) A |
| 11) B | 12) D | 13) A | 14) E | 15) C |
| 16) B | 17) D | 18) A | 19) E | 20) C |