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 వక్రీభనవ గుణకం ----------
6. గాజును కోయడానికి ఉపయోగించేది ----------
7. వజ్రములో కార్బన్ పరమాణువులు --------- నిర్మాణంలో ఏర్పాటైయున్నవి.
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 ఫుల్లరిన్) ---------- వంటి నిర్మాణము కలిగి యుంటుంది.
19. C_{60} లోసరాసరి 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 డయాక్సైడ్ను ---------- అంటారు.
25. ఒక మూలకంలోని పరమాణువులు ఒకదానితో నొకటి కలిసి పొడవైన గొలుసులుగా ఏర్పరచుటను ------- అంటారు.
26. ఒకే అణు ఫార్ములా కలిగి వివిధ నిర్మాణాత్మక ఫార్ములాలు గల సమ్మేళనాలను ----- అంటారు.
27. 95శాతము కార్బన్ కలిగిన బొగ్గును ---------- అంటారు.
28. బిట్యుమినస్ లో కార్బన్ శాతము ----------
29. లిగ్నైట్ లో కార్బన్ శాతము ----------
30. కార్బన్ హైడ్రోజన్‌లను మాత్రమే కలిగిన కర్బన పదార్థాలను ---------- అంటారు.
31. ఏరోమాటిక్ హైడ్రోకార్బన్‌లకుదాహరణ ----------
32. సంతృప్త హైడ్రో కార్బన్ (ఆల్కేన్) లను ---------- అనికూడా అంటారు.
33. ఆల్కేనుల సాధారణ ఫార్ములా ----------
34. ఆల్కేనుల నుండి ఒక హైడ్రోజన్‌ను తొలగిస్తే దానిని ---------- అంటారు.
35. ఆల్కేనులు ---------- చర్యలలో పాల్గొంటాయి.
36. క్లోరోఫాం ఫార్ములా ----------
37. LPG అధిక శాతం ---------- ను కలిగి యుండును.
38. ద్విబంధం కలిగిన అసంతృప్త హైడ్రోకార్బన్‌లను ---------- అంటారు.

39. ఆల్కీనుల సాధారణ ఫార్ములా ----------

40. ఆల్కీనులను ---------- అనికూడా అంటారు.

41. ఆల్కీనులు ---------- చర్యలలో పాల్గొంటాయి.

42. ఇథిలిన్ సొలిమరీకరణము చెంది ---------- ను ఏర్పరచును.

43. గాలిలో కలిసిన ఇథిలిన్‌ను ---------- 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_4H_{10}
9.	బ్యుటేన్	( )	B)	C_5H_{10}
10.	హెక్సేన్	( )	C)	C_3H_4
11.	పెంటీన్	( )	D)	C_6H_6
12.	ప్రొపైన్	( )	E)	C_6H_{12}
			F)	C_6H_{14}
			G)	C_4H_6

జవాబులు

1) 0.3 2) రూపాంతరత 3) వజ్రము, గ్రాఫైట్ 4) 3.51 గ్రా/సి.సి. 5) 2.4 6) వజ్రము 7) చతుర్ముఖీయ 8) 1.54A^0 9) $109^0 28'$ 10) గ్రాఫైట్ 11) 2.25గ్రా/సి.సి. 12) షట్కోణాకృతి 13) 1.42A^0 14) 120^0 15) 3.35A^0 16) 12 17) 20 18) ఫుట్‌బాల్ 19) 1.4 20) CO_2 21) 0.003 22) కార్బోనిక్ ఆమ్లం 23) CO_2 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) $CHCl_3$ 37) బ్యుటేన్ (C_4H_{10}) 38) ఆల్కీనులు 39) C_nH_{2n} 40) ఒలిఫిన్ 41) సంకలన 42) ఇథిలిన్ 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