

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