

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 ఆర్బిటాళ్ళు ----- 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. ద్వీబంధంలో ఒక ----- బంధం, ఒక ----- బంధం వుంటాయి.
21. ద్వీబంధానికుదాహరణ -----
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 ద్వీ 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 |