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, రెండు పరమాణువుల మొత్తం శక్తి కంటె --------- 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 బంధాలకంటె ----------
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 బంధనకు ఉదాహరణ ----------
16. పార్శ్వ అతిపాతం వల్ల ఏర్పడు బంధం ---------- బంధం
17. రెండు పరమాణువుల మధ్య π బంధం ఉండాలంటే వాటిమధ్య ఖచ్చితంగా ---------- బందం 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