

CHEMISTRY

NCERT - NCERT रसायन(HINDI)

रासायनिक आबंधन तथा आण्विक संरचना

उदाहरण

1. CO के अणु की लूइस बिंदु संरचना लिखें |



2. नाइट्राइट आयन, NO_2 के लिए 'लूइस संरचना' लिखें |



3. CO_3^{2-} आयन की संरचना की व्याख्या अनुनाद द्वारा कीजिए |



4. CO2 अणु की संरचना की व्याख्या करे |



अभ्यास

1. रासायनिक आबंध के बनने की व्याख्या कीजिए।



वीडियो उत्तर देखें

2. निम्नलिखत तत्वों के परमाणुओं के लूइस बिंदु प्रतीक लिखिए-

Mg, Na, B, O, N, Br.



3. निम्नलिखित परमाणुओं तथा आयनो के लूइस बिंदु प्रतीक लिखिए।

S और S^{2-} , Al तथा Al^{3+} , H और H^{-1}



4. निम्नलिखित अणु तथा आयनों की लुइस संरचना लिखिए -

 $H_2S, SiCl_4, BeF_2, CO_3^{2-}, HCOOH$



5. अष्टक नियम को परिभाषित कीजिए तथा इस नियम के महत्व और सीमाओं को लिखिए।



6. आयनिक आबंध बनने के लिए अनुकूल कारको को लिखिए।



7. निम्नलिखत अणुओं की आकृति की व्याख्या वी. एस. ई. पी.

आर. सिद्धांत के अनुरूप कीजिए-

 $BeCl_2, BCl_3, SiCl_4, AsF_5, H_2S, PH_3$



वीडियो उत्तर देखें

8. यद्यपि NH_3 तथा H_2O दोनों अणुओं की ज्यामिति विकृत चतुष्फलकीय होती है, तथापि जल में आबंध कोण अमोनिया को अपेक्षा कम होती है | विवेचना कीजिए ।



9. आबंध प्रबलता को आबंध - कोटि को आप किस प्रकार व्यक्त करेंगे?



10. आबंध लंबाई की परिभाषा दीजिए।



11. CO_3^{2-} आयन के संदर्भ में अनुनाद के विभिन्न पहलुओं

को स्पष्ट कीजिए।



12. नीचे दी गई संरचनाओं (1 तथा 2) द्वारा H_3PO_3 को प्रदर्शित किया जा सकता है | क्या ये दो संरचनाएँ H_3PO_3 के अनुनाद संकर के विहित (केनॉनीकल) रूप माने जा सकते है ? यदि नही, तो उसका कारण बताइए।



13. SO_3, NO_2 तथा NO_3^- की अनुनाद-संरचनाएँ लिखिए।

14. निम्नलिखित परमाणुओं से इलेक्ट्रॉन स्थानांतरण द्वारा धनायनों तथा ऋणायनों में विरचन को लूइस बिंदु - प्रतीकों की सहायता से दर्शाइए -

(क) K तथा S (ख) Ca तथा O (ग) Al तथा N



15. हालाँकि CO_2 तथा H_2O दोनों त्रिपरमाणुक अणु है, परंतु H_2O अणु की आकृति बंकित होती है, जबकि CO_2

की रैखिक आकृति होती है। द्विध्रुव आघूर्ण के आधार पर इसकी व्याख्या कीजिए।



वीडियो उत्तर देखें

16. द्विधुव आधूर्ण के महत्वपूर्ण अनुप्रयोग बताइए।

17. विद्युत- ऋणात्मकता को परिभाषित कीजिए। यह इलेक्ट्रॉन बंधुता से किस प्रकार भिन्न है ?



18. ध्रुवीय सहसंयोजी आबंध से आप क्या समझते है ? उदाहरण सहित व्याख्या कीजिए।



वीडियो उत्तर देखें

19. निम्नलिखित अणुओ को आबंधों की बढ़ती आयनिक प्रकृति के क्रम में लिखिए -

 $LiF, K_2O, N_2, SO_2,$ तथा ClF_3



20. CH_3COOH की नीचे दी गई ढाँचा-संरचना सही है, परंतु कुछ आबंध को बढ़ती आयनिक प्रकृति के क्रम में लिखिए -

$$H= egin{pmatrix} H & :O: \ | \ C - C - O - H \ | \ H \end{pmatrix}$$



21. चतुष्फलकीय ज्यामिति के आलावा CH_4 अणु की एक और संभव ज्यामिति वर्ग-समतलीय है जिसमे हाइड्रोजन के चार परमाणु एकल वर्ग के चार कोनों पर होते हैं । व्याख्या कीजिए कि CH_4 का अणु वर्ग समतलीय नहीं होता है ।



22. यद्यपि Be-H आबंध ध्रुवीय है, तथापि BeH_2 अणु का द्विध्रुव - आधूर्ण शून्य है। स्पष्ट कीजिए।



23. NH_3 तथा NF_3 में किस अणु का द्विध्रुव-आधूर्ण अधिक है और क्यों?



24. परमाणु कक्षकों के संकरण से आप क्या समझते हैं ? sp, sp^2 तथा sp^3 संकर कक्षकों की आकृति का वर्णन कीजिए।



वीडियो उत्तर देखें

25. निम्नलिखित अभिक्रिया में Al परमाणु की संकरण अवस्था में परिवर्तन (यदि होता है, तो) को समझाइए -

$$AlCl_3 + Cl^- o AlCl_4^-$$



26. क्या निम्नलिखित अभिक्रिया के फलस्वरूप B तथा N परमाणुओं की संकरण-अवस्था में परिवर्तन होता है?

$$BF_3 + NH_3 \rightarrow F_3B. NH_3$$



27. C_2H_4 तथा C_2H_2 अणुओं में कार्बन परमाणुओ के बीच क्रमशः द्वि-आबंध तथा त्रि-आबंध के निर्माण को चित्र द्वारा स्पष्ट कीजिए।



28. निम्नलिखित अणुओं में सिग्मा (σ) तथा पाई (π) आबंधों की कुल संख्या कितनी है ? (क) C_2H_2 (ख) C_2H_4



29. x-अक्ष को अंतर्नाभिकीय अक्ष मानते हुए बताइए कि निम्नलिखित में कौन से कक्षक सिग्मा (σ) आबंध नहीं बनाएँगे और क्यों ?

(क) 1s तथा 1s (ख) 1s तथा $2p_x$ (ग) $2p_y$ तथा $2p_y$ (घ) 1s तथा 2s

वीडियो उत्तर देखें

30. निम्नलिखित अणुओं में कार्बन परमाणु कौन से संकर

कक्षक प्रयुक्त करते है?

(ক) CH_3-CH_3

(ख) $CH_3-CH=CH_2$

(শ) CH_3-CH_2-OH

(ঘ) CH_3CHO

(롱) CH_3COOH



31. इलेक्ट्रॉनों के आबंधी युग्म तथा एकांकी युग्म से आप

क्या समझते है? प्रत्येक को एक उदाहरण द्वारा स्पष्ट कीजिए |



वीडियो उत्तर देखें

32. सिग्मा तथा पाई आबंध में अंतर स्पष्ट कीजिए |



वीडियो उत्तर देखें

33. संयोजकता आबन्ध सिद्धान्त के आधार पर H_2 अणु के

विरचन (निर्माण) की व्याख्या कीजिए।

34. परमाणु कक्षकों के रैखिक संयोग से आण्विक कक्षक बनने के लिए आवश्यक शर्तों को लिखें |



35. आण्विक कक्षक सिद्धांत के आधार पर समझाइए कि Be_2 अणु का अस्तित्व क्यों नहीं होता |



36. निम्नलिखित स्पीशीज के आपेक्षिक स्थायित्व की तुलना कीजिए तथा उनके चुंबकीय गुण इंगित कीजिए- O_2,O_2^+,O_2^- (सुपर ऑक्साइड) तथा O_2^{2-} (परऑक्साइड)



37. कक्षकों के निरुपण में उपयुक्त धन (+) तथा ऋण (-) चिन्हों का क्या महत्व होता है ?



38. PCl_5 अणु में संकरण का वर्णन कीजिए। इसमें अक्षीय आबंध विषुवतीय आबंधों की अपेक्षा अधिक लंबे क्यों होते है



39. हाइड्रोजन आबंध की परिभाषा दीजिए। यह वांडरवॉल्स बलों की अपेक्षा प्रबल होते है या दुर्बल?



40. ' आबंध कोटि ' से आप क्या समझते है ? निम्नलिखित में आबंध-कोटि का परिकलन कीजिए-

 N_2, O_2, O_2^+ तथा O_2^-

