

CHEMISTRY

BOOKS - RESONANCE HINDI

ORG./INO.CHEMISTRY DPP NO. 29

प्रश्न

1. आण्विक कक्षक सिद्धांत के आधार पर निम्न में से कौनसा

कथन सही नहीं है।

A. Be_2 स्थायी अणु नहीं है।

B. He_2 स्थायी नहीं है, लेकिन He_2^+ , स्थायी होता है।

C. समनाभिकीय द्विपरमाणवीय अणुओं में N_2 का बंध सामर्थ्य अधिकतम होता है।

D. F_2 अणु में आण्विक कक्षकों की ऊर्जा का क्रम निम्न ${ ilde k}$

Answer: D



2. MOT के आधार पर निम्न में से कौनसा सही है।

A. C_2 , अणु के लिए बन्च क्रम दो हैं तथा दोनो बन्ध σ बन्ध हैं।

B. C_2 , अणु में LUMO $\sigma 2p$ बन्धित अणु कक्षक है।

C. C_2 ,अणु में HOMO, π प्रकार का प्रतिबन्धित अणु

कक्षक है, जो कुल ४ इलैक्ट्रॉन युक्त है।

D. उपरोक्त में से कोई सही नहीं है।

Answer: B



3. निम्न में से किस स्पीशीज के युग्म के चक्रण चुम्बकीय आघूर्णों में अधिकतम अन्तर है:

A.
$$O_2,\,O_2^+$$

B.
$$O_2, O_2^{2-}$$

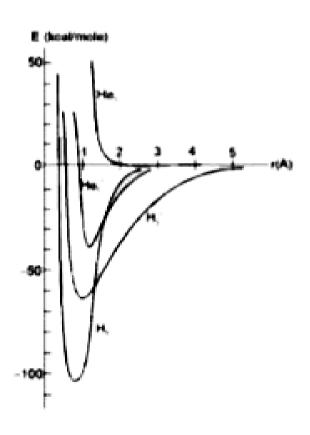
$$\mathsf{C}.\,O_2^{\,+}\,,\,O_2^{2\,-}$$

D.
$$O_2^-, O_2^+$$

Answer: B



4. स्पीशीज H_2^+ , H_2 , He_2^+ , तथा He_2 के लिए दो नाभिकों के बीच की दूरी तथा कुल ऊर्जा के मध्य निम्न ग्राफ दिया गया है। निम्न में से कौनसा कथन सत्य है :



A. He_2^+ आयन, H. आयन की अपेक्षा अधिक स्थायी है।

B. $H_2^{\,+}$ की बन्ध वियोजन ऊर्जा, $He_2^{\,+}$ की बन्ध वियोजन ऊर्जा से अधिक है।

C. He_2^+ तथा H_2^+ का बन्ध कम बराबर होने के

कारण, दोनों की बन्ध वियोजन ऊर्जाएँ समान होंगी।

D. $H_2^{\,+}$ की बन्ध लम्बाई, H_2 , की बन्ध लम्बाई की अपेक्षा कम होती है।

Answer: B



5. निम्न में से किसका बंध क्रम 1.5 है

A.
$$CN^{\,-}$$

$$\mathsf{B.}\,O_2^-$$

$$\mathsf{C}.\,NO^{\,+}$$

D.
$$CN^+$$

Answer: B



6. $N_2^{\,+}$ आयन में बंध क्रम है :

A. 1

B. 2

 $\mathsf{C.}\ 2.5$

D. 3

Answer: C



7. द्विपरमाण्विक अणु की मुख्य अक्ष z अक्ष है। कक्षक p_x व p_y निम्न के निर्माण के लिए अतिव्यापन करते है :

- A. π अणु कक्षक
- B. σ अणु कक्षक
- C. δ अणु कक्षक
- D. कोई बंध नही बनेगा

Answer: A



8. अनुचुम्बकत्व निम्न में प्रेक्षित होता है :

A. N_2

B. O_2

C. He

D. $O_2^{2\,-}$

Answer: B



9. आण्विक कक्षक सिद्धान्त का उपयोग करके बताओ कि इनमें से कौनसा केवल π -बन्ध बनाता है :

- A. Li_2
- B. C_2
- $\mathsf{C}.\,N_2$
- D. O_2

Answer: B



10. σ_{1s} बंधी आण्विक कक्षकों में कितने नोडल तल

उपस्थित है ?

A. शून्य

B. 1

C. 2

D. 3

Answer: A



11. आण्विक कक्षक सिद्धान्त के अनुसार O_2^- में HOMO कौनसा है:

A.
$$\pi 2p_x=\pi 2p_y$$

B.
$$\pi^*2p_x=\pi^*2p_y$$

C.
$$\sigma 2p_z$$

D.
$$\sigma 2p_z$$

Answer: B



12. $N_2,\,N_2^{\,+}\,$ तथा $N_2^{\,-}\,$ के स्थायित्व का क्रम है :

A.
$$N_2 > N_2^+ > N_2^-$$

B.
$$N_2^{\,+}\,>N_2^{\,-}\,>N_2^{\,-}$$

C.
$$N_2^- > N_2 > N_2^+$$

D.
$$N_2 = N_2^{\,+} \, > N_2$$

Answer: A



13. NO में बन्ध क्रम 2.5, जबिक NO^+ में 3 है। निम्न में से कौनसा कथन इन दोनों स्पीशीज के लिए सही है

A. बन्ध लम्बाई की तुलना सम्भव नहीं है।

B. NO में बन्ध लम्बाई. NO^+ की अपेक्षा अधिक है।

C. NO^+ में बन्ध लम्बाई. NO के बराबर है।

D. NO^+ में बन्ध लम्बाई, NO की अपेक्षा अधिक है।

Answer: B



14. निम्न में से कौनसी स्पीशीज प्रकृति में प्रतिचुम्बकीय है?

A. H_2

 ${\rm B.}\,He_2^{\,+}$

 $\mathsf{C.}\,H_2^{\,-}$

D. $H_2^{\,+}$

Answer: A



15. निम्न में से किस प्रजाति में, O-O बंध लम्बाई सर्वाधिक

होगी?

- A. K_2O_2
- B. RbO_2
- $\mathsf{C}.\,O_2$
- D. $O_2[PF_6]$

Answer: A

