

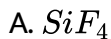
CHEMISTRY

BOOKS - RESONANCE HINDI

ORG./INO. CHEMISTRY (DPP NO. 20 (JEE-ADVANCED))

बहुविकल्पीय प्रश्न

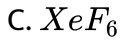
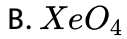
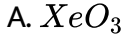
1. निम्न में से कौन सा यौगिक, अष्टक नियम का अनुसरण नहीं करता है :



Answer: A::C::D



2. एकाकी इलेक्ट्रॉन युग्म सहित केन्द्रीय परमाणु युक्त अणु नहीं है :



Answer: A::C::D



वीडियो उत्तर देखें

3. निम्न में से कौन सा कथन आयनिक बन्ध के निर्माण के लिए सही नहीं है।

A. धात्विक परमाणु की न्यून आयनन ऊर्जा

B. यौगिक की न्यून जालक ऊर्जा

C. अधात्विक परमाणु की उच्च इलेक्ट्रॉन बन्धुता

D. यौगिक की उच्च जालक ऊर्जा

Answer: A::C::D

 वीडियो उत्तर देखें

4. निम्न में से कौन से विषम संख्या वाले इलेक्ट्रॉन युक्त अणु है / है :

A. NO_2

B. NO

C. ClO_2

D. CO

Answer: A::B::C

 वीडियो उत्तर देखें

1. क्लोरेट आयन में कुल एकाकी इलेक्ट्रॉन युग्मों की संख्या है :

 वीडियो उत्तर देखें

2. निम्न में से कितनी प्रजातियों में, बन्ध उत्तेजित अवस्था में बनता है ?

$BeCl_2(g)$, CCl_4 , NF_3 , SO_3^{2-} , $PCl_5(g)$, OF_2 , BF_3 , $NOCl$, H_2S

 वीडियो उत्तर देखें

3. निम्न में से कितनी स्पीशीज में, केन्द्रीय परमाणु पर दो एकाकी इलेक्ट्रॉन युग्म उपस्थित है ?

XeF_4 ClF_3 F_2SeO_2 XeF_3^+ NH_2^- $ClOF_3$ ICl_4^-

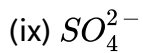
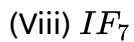
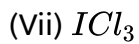
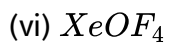
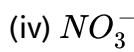
 वीडियो उत्तर देखें

4. दिये गए यौगिकों में कितने केन्द्रीय परमाणु पर एकाकी इलेक्ट्रॉन युग्म नहीं है।

(i) XeF_4

(ii) NH_3

(iii) SO_2



वीडियो उत्तर देखें