



CHEMISTRY

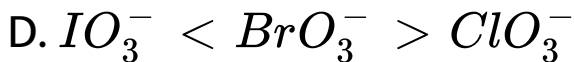
BOOKS - RESONANCE HINDI

ORG./INO.CHEMISTRY(DPP NO.24)

बहुविकल्पीय प्रश्न

1. दी गई स्पीशीज में बंध कोण का सही क्रम बताइये :





Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

2. XeF_2 अणु है-

A. रेखीय

B. त्रिकोणीय समतलीय

C. पिरामिडीय

D. वर्ग समतलीय

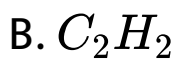
Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

3. निम्न में से कौन से अणु परमाणुओं की रैखिक व्यवस्था नहीं रखते

A. H_2S



Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

4. निम्नलिखित में से कौनसी प्रजाति समतलीय है?





Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

5. निम्न में से कौनसा यौगिक नियमित ज्यामिति रखता है ?



D. SCl_4

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

6. निम्न में से किस युग्म में दोनों स्पीशीजों के अणुओं के आकार समान है :

A. CF_4 , SF_4

B. XeF_2 , CO_2

C. BF_3 , PCl_3

D. PF_5 , IF_3

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

7. VESPR सिद्धांत के अनुसार $[IO_2F_2]^-$ आयन में $F\hat{I}F$ बंध कोण का मान लगभग होगा।

A. 120°

B. 90°

C. $109^\circ - 28^\circ$

D. 180°

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

8. PH_3 में सम्भावित बन्ध कोण इसके निकट होगा

A. 90°

B. 105°

C. 109°

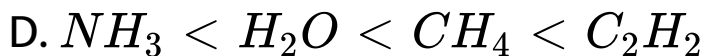
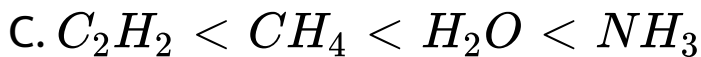
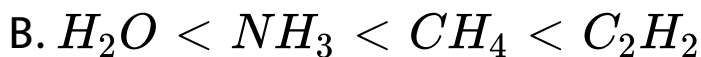
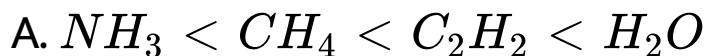
D. 120°

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

9. निम्न में से कौन बंध कोण का सही घटता हुआ क्रम है-



Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

10. अधिकतम बंध कोण उपस्थित है-



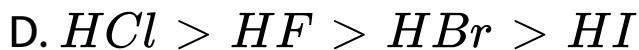
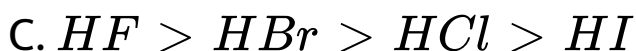
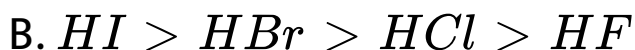
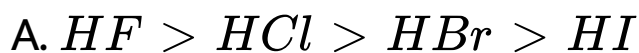
D. सभी के लिए समान

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

11. HX बंध सामर्थ्य का सही क्रम कौनसा है-

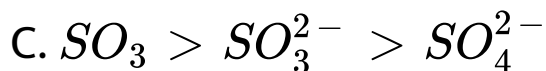


Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

12. बंध लम्बाई का उचित क्रम है :



D. इनमें से कोई नहीं।

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

13. CH_3^+ की आकृति है ।

- A. चतुष्फलकीय
- B. वर्ग समतलीय
- C. त्रिकोणीय समतलीय
- D. रैखिक

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

14. BrF_3 अणु में समाक्षीय स्थिति पर एकाकी युग्म किसको न्यूनतम करने के लिए होता है

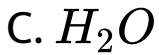
- A. एकाकी युग्म-एकाकी युग्म प्रतिकर्षण और एकाकी युग्म-बंध युग्म प्रतिकर्षण
- B. एकाकी युग्म-एकाकी युग्म प्रतिकर्षण केवल
- C. एकाकी युग्म-बंध युग्म प्रतिकर्षण केवल
- D. बंध युग्म-बंध युग्म प्रतिकर्षण केवल

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

15. निम्नलिखित में से किसकी संरचना पिरैमिडीय है

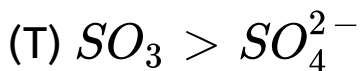
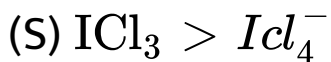
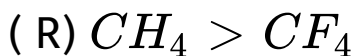
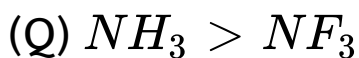
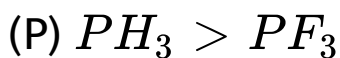


Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

16. निम्न में से कितनों में बन्ध कोण का क्रम सही है?



A. 2

B. 3


C. 4

D. 5

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

17. कई बन्धों के कोणों को या तो विद्युतऋणता या आकार के आधार पर समझाया जा सकता है | वह अणु जिसमें कि केन्द्रीय परमाणु और बाह्य परमाणुओं के बीच की विद्युतऋणता में अन्तर बड़ा होता है। उसका बन्ध कोण छोटा होता है। माना (A), (B) तथा (C) तीन परमाणु है जो चित्रानुसार बंधित है। 


स्थिति (A): यदि $EN(B) > EN(A) > EN(C)$ तब $\alpha < \beta$

स्थिति (B) : यदि $EN(B) > EN(C) > EN(A)$ तब $\alpha < \beta$

जैसे-जैसे बाह्य परमाणु का आकार बढ़ता है कोण भी बढ़ता है। श्रेणी में बन्ध कोण के निर्धारण के लिए केन्द्रीय परमाणु के आकार का भी उपयोग करते हैं। VSEPR सिद्धान्त के अनुसार एकांकी इलेक्ट्रॉन युग्म की उपस्थिति के कारण बन्ध कोण घटता है।

प्रतिकर्षण का क्रम $lp - lp > lp - bp > bp - bp$ है।

उदाहरण के लिए अमोनिया  बन्ध कोण $106^\circ 45'$ है और

 में बन्ध कोण $104^\circ 28'$ है यह इसलिए है कि H_2O में

$lp - lp$ प्रतिकर्षण NH_3 में $lp-bp$ प्रतिकर्षण से ज्यादा

होता है।

निम्न में से किसका बन्ध कोण सबसे छोटा है?

A. SF_2

B. SF_4

C. SF_6

D. इनमें से कोई दो

Answer: B



उत्तर देखें