



CHEMISTRY

BOOKS - NEET PREVIOUS YEAR

सॉल्वड पेपर 2016 -2

रासायनिक विज्ञान

1. निम्न में से किस यौगिक में अन्तः आण्विक हाइड्रोजन आबंध उपस्थित है

A. सांद्र ऐसीटिक अम्ल

B. H_2O_2

C. HCN

D. सेलुलोस

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

2. $0.5\text{mol/dm}^3 \text{AgNO}_3$ का विलयन, जिसकी वैद्युत-अपघटनी चालकता $5.76 \times 10^{-3} \text{Sm}^{-1}$ है, की 298K पर मोलर चालकता है-

A. $28.8 \text{SCm}^2/\text{mol}$

B. $2.88 \text{SCm}^2/\text{mol}$

C. $11.52 \text{SCm}^2/\text{mol}$

D. $0.086 \text{SCm}^2/\text{mol}$

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

3. टंगस्टन पर फॉस्फीन (PH_3) का न्यून दाब पर अपघटन एक प्रथम कोटि की अभिक्रिया है, क्योंकि

- A. अपघटन का वेग बहुत धीमा है
- B. वेग , पृष्ठ धेराव के समानुपाती है
- C. वेग , पृष्ठ के धेराव के व्युत्क्रमानुपाती है
- D. वेग , पृष्ठ के धेराव से स्वतंत्र है

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

4. As_2S_3 के स्कंदन में प्रयुक्त विद्युत् अपघट्यों के स्कंदन मान मिली मोल प्रति लीटर में नीचे दिए गए हैं-

I ($NaCl$)=52

II ($BaCl_2$)= 0.69

III ($MgSO_4$)=0.22

इनकी स्कंदन शक्ति का सही क्रम है

A. $III > I > II$

B. $I > II > III$

C. $II > I > III$

D. $III > II > I$

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

5. गलित सोडियम क्लोराइड के विद्युत अपघटन के दौरान 3 ऐम्पियर धारा से 0.10 मोल क्लोरीन गैस के बनने में कितना समय लगता है

A. 330 मिनट

B. 55 मिनट

C. 110 मिनट

D. 220 मिनट

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

6. $n = 3$ एवं $l = 1$ के कक्षक में कितने इलेक्ट्रॉन आ सकते हैं

A. 14

B. 2

C. 6

D. 10

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

7. एक आदर्श गैस के नमूने का दाब में परिवर्तन p_i से p_f समताप पर होता है। इसकी एन्ट्रॉपी में परिवर्तन होगा

$$A. \Delta S = RT \ln\left(\frac{p_i}{p_f}\right)$$

$$B. \Delta S = nR \ln\left(\frac{p_f}{p_i}\right)$$

- C. $\Delta S = nR \ln\left(\frac{p_i}{p_f}\right)$
- D. $\Delta S = nRT \ln\left(\frac{p_f}{p_i}\right)$

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

8. प्रबल वैद्युत अपघट्य बेरियम हाइड्रोक्साइड के तनु जलीय विलयन के लिए वॉन्ट हॉफ गुणांक (i) है-

A. 3

B. 0

C. 1

D. 2

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

9. 0.100 M पिरिडीन (C_5H_5N) के जलीय विलयन (C_5H_5N) के लिए $K_b = 1.7 \times 10^{-9}$ में पिरिडीनियम आयन $[C_5H_5N^+ H]$ बनाने के लिए पिरिडीन की प्रतिशतता है

A. 1.6 %

B. 0.0060 %

C. 0.013 %

D. 0.77 %

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें



वीडियो उत्तर देखें

10. कैल्सियम फ्लोराइड में, जिसकी फ्लोराइड संरचना है Ca^{2+} व F^- आयनों के लिए उपसहसंयोजन संख्याएँ हैं

A. 4 और 8

B. 4 और 2

C. 6 और 6

D. 8 और 4

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

11. यदि किसी दी गई अभिक्रिया के लिए E_{cell} ("सेल") का मान ऋणात्मक है, तो ΔG° एवं K_{eq} के मानों के लिए सही सम्बन्ध है

A. $\Delta G^\circ < 0, K_{eq} < 1$

B. $\Delta G^\circ > 0, K_{eq} < 1$

C. $\Delta G^\circ > 0, K_{eq} < 1$

D. $\Delta G < 0, K_{eq} > 1$

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

12. आदर्श विलयन के लिए निम्न में से कौन-सा एक गलत है?

A. $\Delta G_{\text{mix}} = 0$

B. $\Delta H_{\text{mix}} = 0$

C. $\Delta U_{\text{mix}} = 0$

D. $\Delta P = P_{\text{obs}} - P_{\text{calculated by Raoult's law}} = 0$

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

13. 0.1 M NaCl विलयन में 1.6×10^{-10} विलेयता गुणनफल वाले AgCl(s) की विलेयता होगी

A. शून्य

B. $1.26 \times 10^{-5} M$

C. $1.6 \times 10^{-9} M$

D. $1.6 \times 10^{-11} M$

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

14. दो तत्व X व Y मिलकर दो यौगिक XY_2 X_3Y_2 देते हैं। 0.1 मोल XY_2 का भार 10 g तथा 0.05 मोल X_3Y_2 का भार 9 g है तो X व Y के परमाणु भार होंगे

A. 30,20

B. 40 , 30

C. 60 , 40

D. 20 , 30

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

15. 1 ऐम्पियर धारा पर वैद्युत-अपघटन के दौरना 60 सेकंड में कैथोड पर इलेक्ट्रॉनों की मुक्त संख्या है: (इलेक्ट्रॉन का आवेश $= 1.60 \times 10^{-19} C$)

A. 7.48×10^{23}

B. 6×10^{23}

C. 6×10^{20}

D. 3.75×10^{20}

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

16. बोरिक अम्ल एक अम्ल है, क्योंकि इसके अणु

- A. जल के अणु के प्रोटॉन के साथ सम्मिलित होते हैं
- B. इसमें प्रतिस्थापना H^+ आयन है
- C. प्रोटॉन देते हैं
- D. जल से OH^- ग्रहण करके प्रोटॉन देते हैं

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

17. AlF_3 का HF में विलेय केवल KF की उपस्थिति में होता है, ऐसा किसके बनने के कारण होता है?

A. $K[AlF_3H]$

B. $K_3[AlF_3H_3]$

C. $K_3[AlF_6]$

D. AlH_3

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

18. जिंक को आयरन पर लेपित करने से जस्तेदार लोहा (आयरन) बनता है, जबकि इसका विपरीत संभव नहीं है। इसका कारण

- A. जिंक का ऋणात्मक इलेक्ट्रोड विभव आयरन से ज्यादा है
- B. जिंक आयरन से हल्का होता है
- C. जिंक का गलनांक आयरन से कम है
- D. जिंक का ऋणात्मक इलेक्ट्रोड विभव आयरन से कम है

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

19. बुझे चूने का पानी में निलंबन कहलाता है

- A. बुझे चूने का जलीय विलियन
- B. चूने का पानी
- C. बिना बुझा चुना

D. दूधिया चुना

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

20. NO_2^+ , NO_3^- , NH_4^+ में नाइट्रोजन के परमाणुक कक्षकों के संकरण है क्रमशः

A. sp^2 , sp और sp^3

B. sp , sp^3 और sp^2

C. sp^2 , sp^3 और sp

D. sp , sp^2 और sp^3

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

21. निम्न में से कौन - सा फ्लुओरो यॉगिक सर्वाधिक रूप से लुईस क्षार की तरह व्यवहार करता है ?

A. SiF_4

B. BF_3

C. PF_3

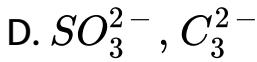
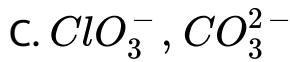
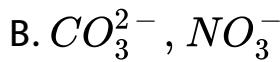
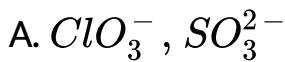
D. CF_4

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

22. निम्न में से आयनों का कौन-सा युग्म सम्झूलेक्ट्रॉनिक एवं समसंरचनात्मक है?



Answer: A::B::D



वीडियो उत्तर देखें

23. बेरिलियम के संदर्भ में निम्न कथनों में से कौन -सा गलत है ?

A. इसका हाइड्राइड इलेक्ट्रॉन -न्यून एवं बहुलक है

B. इसको नाइट्रिक अम्ल द्वारा निष्क्रिय बना दिया जाता है

C. यह Be_2C बनाता है

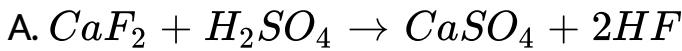
D. इसके लवण दुर्भलता में जल अपघटित होते हैं

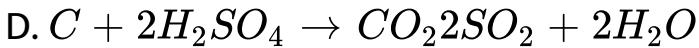
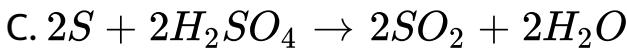
Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

24. गर्म सान्द्र सल्फ्यूरिक अम्ल एक मध्यम प्रबल ऑक्सीकारक हैं निम्न में से कौन सी अभिक्रिया ऑक्सीकरण व्यवहार नहीं दर्शाता है?





Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

25. d कक्षकों के किस युग्म में इलेक्ट्रॉन घनत्व अक्षों के लिए अनुदिश है

A. $d_{xy}, d_{x^2 - y^2}$

B. d_{z^2}, d_{xz}

C. d_{xz}, d_{yz}

D. $d_{z^2}, d_{x^2 - y^2}$

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

26. XeF_4 के लिए सही ज्यामिति एवं संकरण है-

- A. वर्ग समतलीय , sp^3d^2
- B. अष्टफलकीय , sp^3d^2
- C. त्रिकोणीय द्विपिरैमिडी sp^3d
- D. समतलीय त्रिकोण , sp^3d^3

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

27. निम्न में से कौन -सा कथन गलत है ?

- A. i_3^+ कि ज्यामिति बंकित है
- B. PH_5 और $BlCl_5$ का अस्तित्व नहीं है
- C. SO_2 में $p\phi - d\pi$ आबंध होता है
- D. SeF_4 और CH_4 का आकर सामान है

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

28. निम्न स्पीशीज के लिए ट्रांस-प्रभाव का बढ़ता हुआ सही क्रम है-

- A. $CN^- > Br^- > C_6H_5^- > NH_3$

B. $NH_3 > CN^- > Br^- > C_6H_5^-$

C. $CN^- > C_6H_5^- > Br^- > NH_3$

D. $Br^- > CN^- > NH_3 > C_6H_5^-$

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

29. निम्न कथनों में से कौन -सा लैथेनॉइड के सन्दर्भ में गलत है ?

A. आयतनी विश्लेषण में ऑक्सीकारक के रूप में $Ce(+4)$

विलियनों का वृहद रूप में उपयोग किया जाता है

B. यूरोपियम + 2 ऑक्सीकरण अवस्था दर्शाता है

C. Pr से Lu तक आयनिक त्रिज्या के घटने के साथ क्षारकता घटती है

D. सभी लेथेनॉइड , ऐलुमिनियम कि अपेक्षा अत्यधिक क्रियाशील है

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

30. निम्न में से किसके उच्च चक्रण संकुलों में जॉन-टेलर प्रभाव दृश्य नहीं है?

A. d^9

B. d^7

C. d^8

D. d^4

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

31. निम्न में से किसे फ्रीडल-क्राप्ट अभिक्रिया में हैलाइड घटक के रूप में उपयोग में लाया जा सकता है?

A. आइसोप्रोपोल क्लोराइड

B. क्लोरोबेंजीन

C. ब्रोमोबेंजीन

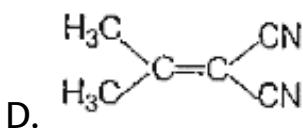
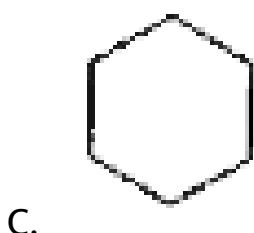
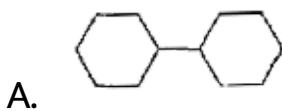
D. क्लोरोएथीन

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

32. निम्न में से किस अणु में सभी परमाणु समतलीय हैं?

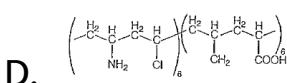
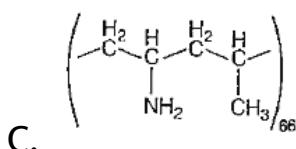
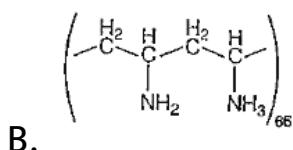
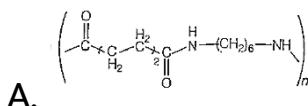


Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

33. निम्न में से कौन सी संरचना नायलॉन-6,6 बहुलक को प्रदर्शित करती है

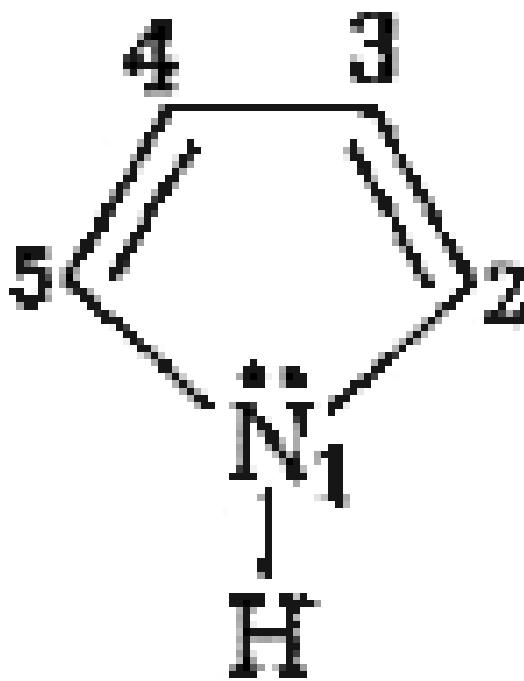


Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

34. पाइरोल



में इलेक्ट्रॉन

घनत्व अधिकतम है

A. 2 और 5 पर

B. 2 और 3 पर

C. 3 और 4 पर

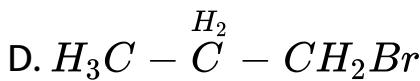
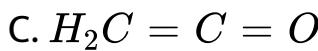
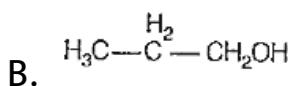
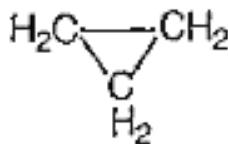
D. 2 और 4 पर

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

35. निम्न में से कौन-सा यौगिक HBr से क्रिया करके तथा बाद में विलोपन अभिक्रिया या सीधी केवल विलोपन अभिक्रिया से प्रोपीन नहीं देता है?

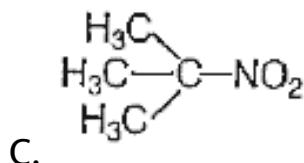
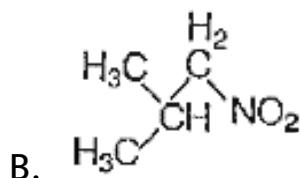
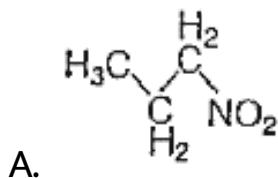


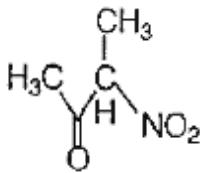
Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

36. निम्न में से कौन-सा नाइट्रो यौगिक, नाइट्रस अम्ल से क्रिया नहीं करता है





D.

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

37. आण्विक आनुवंशिकता का केन्द्रीय सिद्धान्त कहता है कि आनुवांशिक सूचना का प्रवाह होता है

A. $DNA \rightarrow RNA \rightarrow$ कार्बोहाइड्रेट

B. ऐमीनो अम्ल \rightarrow प्रोटीन \rightarrow DNA

C. $DNA \rightarrow$ कार्बोहाइड्रेट \rightarrow प्रोटीन

D. $DNA \rightarrow RNA \rightarrow$ प्रोटीन

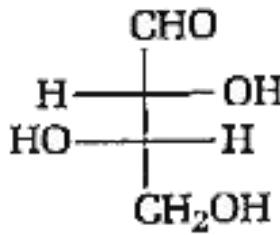
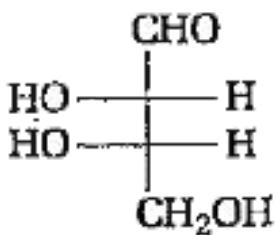
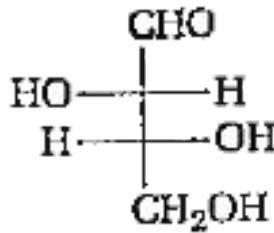
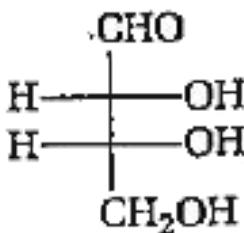
Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

38. विन्यास सहित दिए गए चार एल्डोस के नामों के सही संगत क्रम हैं ,

क्रमशः



A. D- एरिथ्रोस , D- थ्रिओस ,L - एरिथ्रोस ,L- थ्रिओस

B. L- एरिथ्रोस ,L- थ्रिओस ,L- थ्रिओस , L- एरिथ्रोस ,D- थ्रिओस

C. D- थ्रिओस ,D- एरिथ्रोस ,L- थ्रिओस ,L- एरिथ्रोस

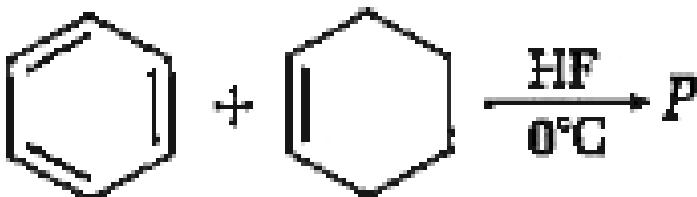
D. L- एरिथ्रोस , L-थ्रिओस ,D- एरिथ्रोस ,D- थ्रिओस

Answer: A

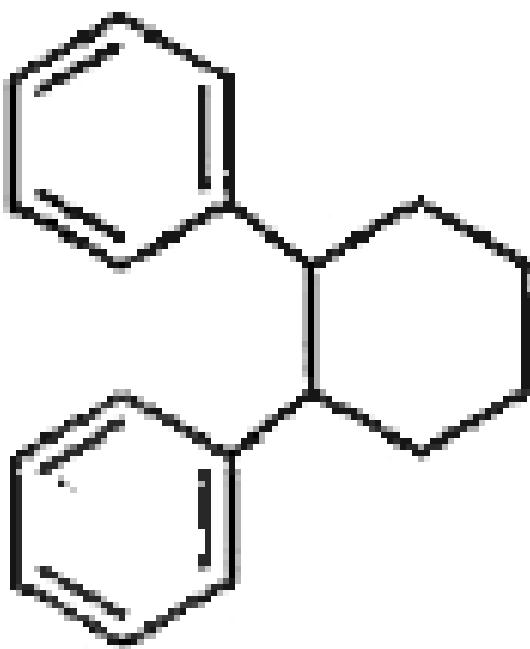


वीडियो उत्तर देखें

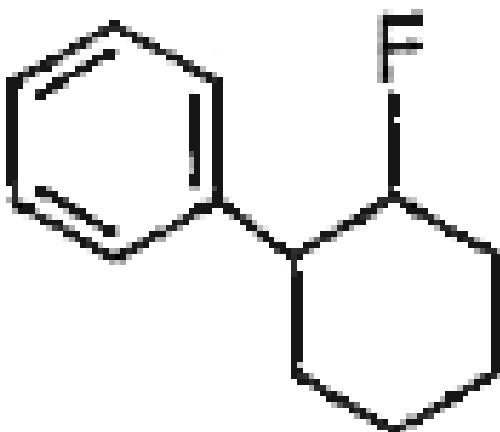
39. दी गयी अभिक्रिया ,



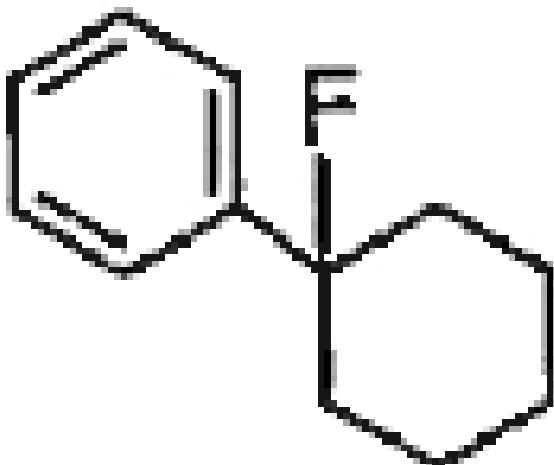
में उत्पाद P है



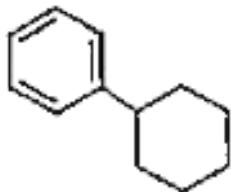
A.



B.



C.



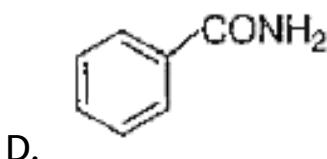
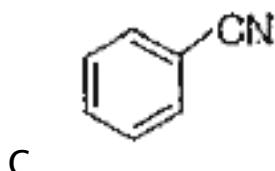
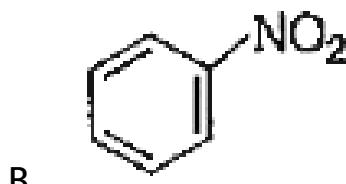
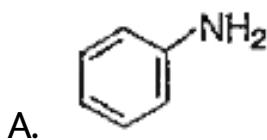
D.

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

40. एक दिया गया नाइट्रोजन -युक्त ऐरोमेटिक यौगिक (A) Sn /HCl ,तपश्चात HNO_2 से क्रिया करके एक अस्थायी यौगिक (B)देता है (B)फिनॉल के साथ क्रिया करके एक सुन्दर रंगीन रंगीन यौगिक (C) बनाता है, जिसका अणु- सूत्र $C_{12}H_{10}N_2O$ की संरचना है :-

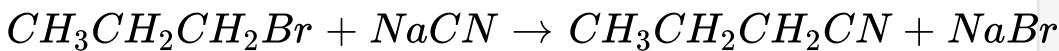


Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

41.



यह अभिक्रिया किसमे अतिशीघ्र होती है-

A. जल

B. एथेनॉल

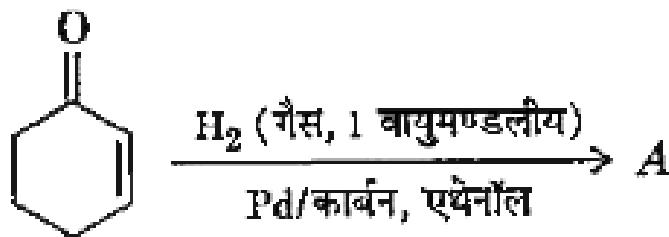
C. मेथेनॉल

D. N,N -डाइमेथिलफोर्मेरमाईड (DMF)

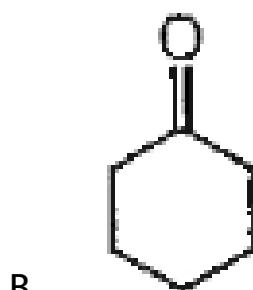
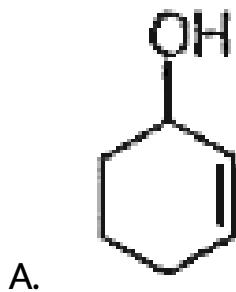
Answer: D

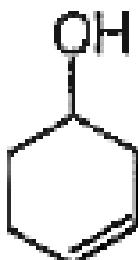


42. अभिक्रिया

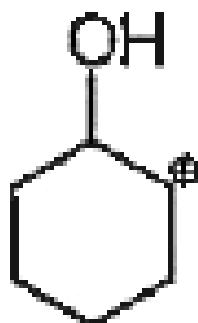


में बनने वाले उत्पाद A की सही संरचना है





C.



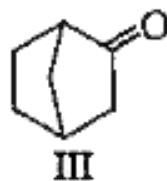
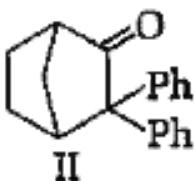
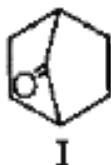
D.

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

43. दिए गए अणुओं में से किसमें चलावयवता होगी ?



A. II और III

B. केवल III

C. I और III

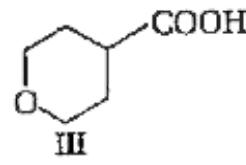
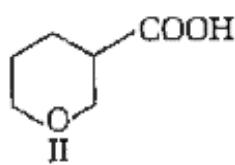
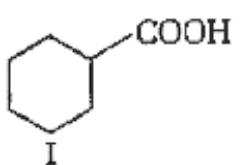
D. I और II

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

44. कार्बकिलिस्लिक अम्ल के सामर्थ्य का सही क्रम है



A. $II > I > III$

B. $I > II > III$

C. $II > III > I$

D. $III > II > I$

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

45. उस यौगिक का, जोकि गैसीय ब्रोमीन से अत्यधिक आसानी से क्रिया करता है, सूत्र है

A. C_2H_4

B. C_3H_6

C. C_2H_2

D. C_4H_{10}

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें