



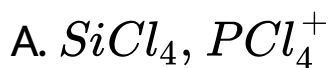
# CHEMISTRY

## BOOKS - NEET PREVIOUS YEAR

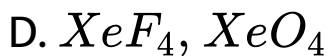
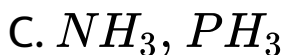
### CBSE AIPMT सॉल्व्ड पेपर JULY 2015

#### रसायन विज्ञान

1. निम्नलिखित युग्मों में से कौनसी दोनों स्पीशीज समसंरचनात्मक नहीं है



B. हीरा, सिलिकॉन कार्बाइड



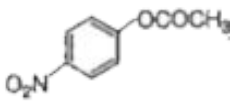
**Answer: D**



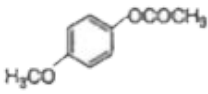
**वीडियो उत्तर देखें**

2. निम्नलिखित में से कौन-सा एस्टर क्षारीय दशा में सबसे सरलता से जल-अपघटित होता है ?

A.



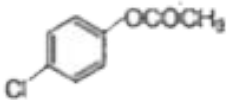
B.



C.



D.



**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

3. फीनॉल की क्रिया क्लोरोफॉर्म के साथ तनु NaOH की उपस्थिति में कराने पर निम्नलिखित में से अंतिम कौन-सा क्रियात्मक समूह लगता है?



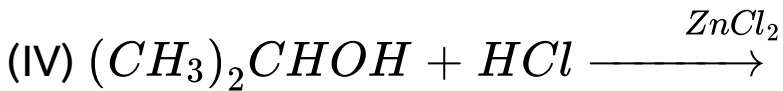
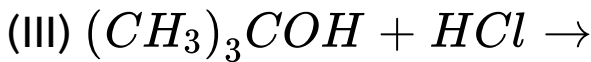
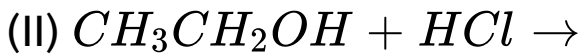
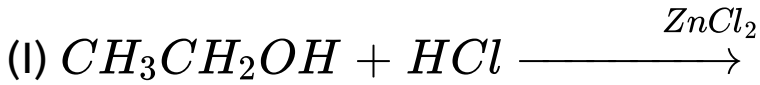
**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

4. निम्नलिखित में से कौनसी अभिक्रिया / अभिक्रियाएँ

ऐल्किल हैलाइड के विरचन में उपयोग में ला सकते हैं



A. I, III और IV

B. I और II

C. केवल IV

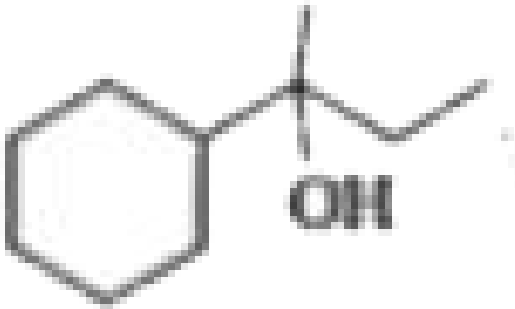
D. III और IV

Answer: A



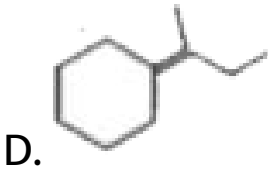
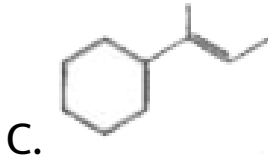
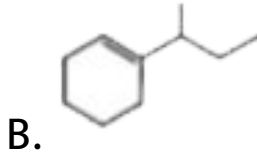
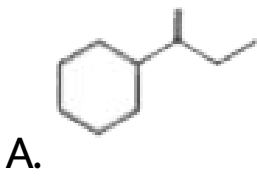
वीडियो उत्तर देखें

5. निम्नलिखित में कौन-सा उत्पाद,



के

निर्जलीकरण का नहीं है ?

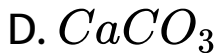
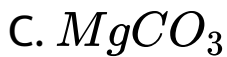
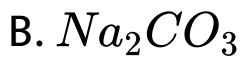
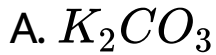


**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

6. निम्न में से किसको गर्म करने पर  $CO_2$  सर्वाधिक आसानी से उत्सर्जित होगी



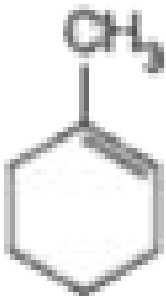
**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**



7. एक एल्कीन HCl से अभिक्रिया करके मारकोनीकॉफ नियम के अनुसार उत्पाद 1-क्लोरो-1-मेथिलसाइक्लोहेक्सेन देता है। संभावित एल्कीन है



B.

C. (a) तथा (b)



D.

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

8. संकुल  $[Co(en)_2Cl_2]Cl$  के संभावित समवयवों की संख्या होगी (en= एथिलीनडाइऐमिन)

A. 2

B. 1

C. 3

D. 4

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

**9. एक गैस जैसे कार्बन मोनॉक्साइड आदर्श गैस नियम का पालन सर्वाधिक किस दशा में करेगा?**

**A. उच्च ताप एवं निम्न दाब पर**

B. निम्न ताप एवं उच्च दाब पर

C. उच्च ताप एवं उच्च दाब पर

D. निम्न ताप एवं निम्न दाब पर

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

10. यदि आवोगाद्रो  $N_A$ ,  $6.022 \times 10^{23} \text{mol}^{-1}$  से परिवर्तित होकर  $6.022 \times 10^{20} \text{mol}^{-1}$  होता है तो इसमें परिवर्तित होगा -

A. द्रव्यमान की परिभाषा ग्राम (g) यूनिट में

B. एक मोल कार्बन का द्रव्यमान

C. संतुलित समीकरण में परस्पर रासायनिक स्पीशीज का अनुपात

D. यौगिक में परस्पर तत्वों का अनुपात

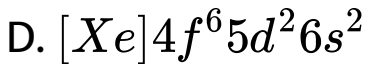
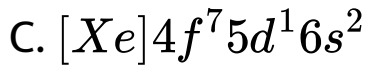
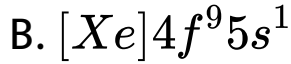
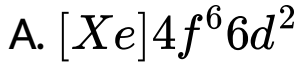
**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

11. गैंडोलिनियम 4f श्रेणी का तत्व है। इसका परमाणु-क्रमांक 64 है। निम्नलिखित में से कौन-सा गैंडोलिनियम का सही

इलेक्ट्रॉनिक विन्यास है?



**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

12. 0.1 M NaOH एवं 0.01 M HCl के समान आयतन को मिश्रित करने पर बनने वाले विलयन की pH क्या है?

A. 12.65

B. 2.0

C. 7.0

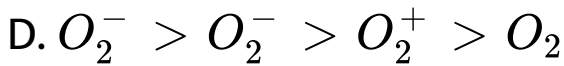
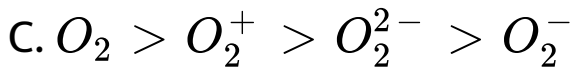
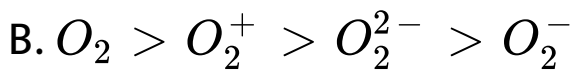
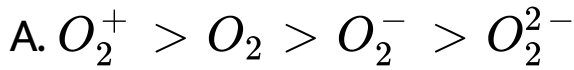
D. 1.04

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

13.  $O_2$ ,  $O_2^-$ ,  $O_2^+$  तथा  $O_2^{2-}$  के स्थायित्व का घटता हुआ क्रम है -



**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें



14. ठोसों में दोषों के संबंध में सही कथन है

A. क्रिस्टलीय ठोसों के घनत्व पर शॉटकी दोषों का कोई

प्रभाव नहीं होता है

B. फ्रेंकेल दोष क्रिस्टलीय ठोसों के घनत्व को कम कर

देता है

C. फ्रेंकेल दोष एक स्थान-भ्रंश दोष है

D. क्षार धातुओं के हैलाइडों में फ्रेंकेल दोष पाया जाता है

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

15. निम्नलिखित में से कौन-सा कथन नाभिकस्नेही के लिये सही नहीं है?

A. नाभिकस्नेही लुईस अम्ल है

B. अमोनिया एक नाभिकस्नेही है

C. नाभिकस्नेही कम इलेक्ट्रॉन घनत्व वाले स्थान पर आक्रमण करता है

D. नाभिकस्नेही इलेक्ट्रॉन की तलाश में नहीं रहता है

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

16.  $[Ni(CN)_4]^{2-}$  आयन का संकरण है :

A.  $dsp^2$

B.  $sp^3$

C.  $d^2sp^2$

D.  $d^2sp^3$

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें

17. + 1 ऑक्सीकरण अवस्था का स्थायित्व Al, Ga, In एवं Tl

किस अनुक्रम में बढ़ता है

A.  $Ga < In < Al < Tl$

B.  $Al < Ga < In < Tl$

C.  $Tl < In < Ga < Al$

D.  $In < Tl < Ga < Al$

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

18. संकुल  $[Me(en)_2(C_2O_4)]Cl$  (जहाँ en ईथिलीनडाइएमीन है। में धातु M की उपसहसंयोजन संख्या एवं ऑक्सीकरण संख्या का योग है

A. 9

B. 6

C. 7

D. 8

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें

19. नीचे दिए गए कथनों में से कौन-सा गलत है ?

A.  $Cl_2O_7$  परक्लोरिक अम्ल का एनहाइड्राइड है

B.  $O_3$  अणु मुड़ा हुआ है

C. ONF समइलेक्ट्रॉनी है  $NO_2$  के साथ

D.  $OF_2$  फ्लोरिन का ऑक्साइड है

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

20. सल्फाइड अयस्कों में से कॉपर के निष्कर्षण में धातु को प्राप्त करने के लिये अंततः क्यूप्रस ऑक्साइड का अपचयन किसके साथ होता है?

A. आयरन (II) सल्फाइड

B. कार्बन मोनॉक्साइड

C. कॉपर (I) सल्फाइड

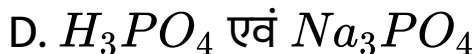
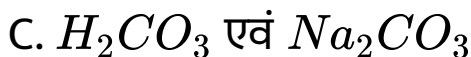
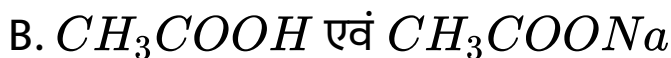
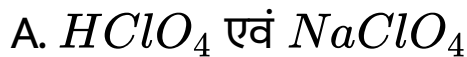
D. सल्फर डाइऑक्साइड

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

21. निम्नलिखित विलयनों के युग्मों में से कौन सा अम्लीय बफर नहीं है



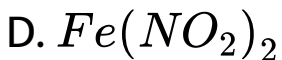
**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**



22. पूर्ण आयनीकरण को मानते हुए, निम्नलिखित में से कौन से यौगिक के पूर्ण ऑक्सीकरण में सबसे कम मात्रा में अम्लीय  $KMnO_4$  की आवश्यकता होगी?



**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

23. अणुसूत्र  $C_3H_9N$  से बनने वाले सम्भावित संरचनात्मक समावयवों की संख्या है

A. 4

B. 5

C. 2

D. 3

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें

24. 20.0 g मैग्नीशियम कार्बोनेट गर्म करने पर 8.0 g मैग्नीशियम ऑक्साइड देता है। मैग्नीशियम कार्बोनेट की शुद्धता का प्रतिशत है -

A. 75

B. 96

C. 60

D. 84

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

25.  $CH_3CHOH.COOH$ , को दो संभावित त्रिविम संरचनायें जो कि ध्रुवण घूर्णक हैं, कहलाती हैं

- A. डायास्टिरियोमर
- B. एटोपआइसोमर
- C. प्रतिबिम्ब रूप
- D. मिसोमर

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

26. कार्बन से कार्बन डाइऑक्साइड के लिए दहन ऊष्मा 393.5 किलो जूल/मोल है। कार्बन एवं ऑक्सीजन से 35.2 ग्राम  $CO_2$  बनने पर उत्सर्जित ऊष्मा है

- A. – 315 किलोजूल
- B. + 315 किलोजूल
- C. – 630 किलोजूल
- D. – 3.15 किलोजूल

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

27. अभिक्रिया  $A \rightarrow B$  के लिए वेग स्थिरांक  $0.6 \times 10^{-3}$  मोल प्रति सैकण्ड है। यदि A की सान्द्रता 5M है तो 20 मिनट पश्चात B की सान्द्रता है

A. 1.08 M

B. 3.60 M

C. 0.36 M

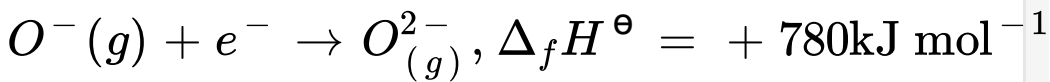
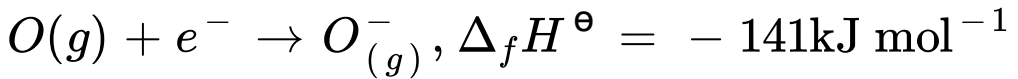
D. 0.72 M

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

28. ऑक्साइड आयन  $O^{2-}(g)$  का ऑक्सीजन परमाणु से बनने के लिये पहले ऊष्माक्षेपी एवं बाद में ऊष्माशोषी पद नीचे दिये गये हैं: -



गैसीय  $O^{2-}$  का बनना प्रतिकूल है यद्यपि  $O^{2-}$  निऑन का समइलेक्ट्रॉनी है। यह किस तथ्य के कारण है?

A. अक्रिय गैस के विन्यास प्राप्ति के कारण स्थायित्व से,

इलेक्ट्रॉन प्रतिकर्षण प्रभावशाली होता है

B.  $O^{-}$  आयन का आकार ऑक्सीजन परमाणु की तुलना

में छोटा होता है

C. ऑक्सीजन ज्यादा वैधुतऋणात्मक है

D. ऑक्सीजन में इलेक्ट्रॉन के योग से आयन का आकार

बड़ा होता है

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

**29.** जब 50 mL, 16.9%  $AgNO_3$  के विलयन को 50 mL

5.8% NaCl के विलयन के साथ मिश्रित किया जाता है तो

बनने वाले अवक्षेप का भार क्या है ( $Ag = 107.8,$

$N=14, O=16, Na=23, Cl=35.5.$ )



A. 28 ग्राम

B. 3.5 ग्राम

C. 7 ग्राम

D. 14 ग्राम

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

**30. टाईटेनियम परमाणु के दिये गये कक्षकों की ऊर्जा का बढ़ता हुआ सही क्रम कौन सा है ?**

A. 3s, 4s, 3p, 3d

B. 4s, 3s, 3p, 3d

C. 3s, 3p, 3d, 4s

D. 4s, 3p, 4s, 3d

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

**31.** कार्बोनिल यौगिक की अभिक्रिया में निम्न में से कौन-सा अभिकर्मक नाभिकस्नेही योग के पश्चात जल का विलोपन करता है? अभिकर्मक है

- A. ग्रिगनार्ड अभिकर्मक
- B. अम्लीय विलयन में हाइड्रोजन
- C. हाइड्रोसायनिक अम्ल
- D. सोडियम हाइड्रोजन सल्फाइड

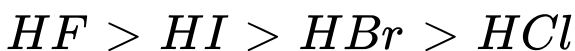
**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

**32. हाइड्रोजन हैलाइडो के क्वथनांक में परिवर्तन का क्रम निम्न**

रू



हाइड्रोजन फ्लोराइड के उच्चतम क्वथनांक की व्याख्या क्या है ?

A. फ्लोरिन की वैधुतऋणात्मकता समूह के दूसरे तत्वों से बहुत अधिक होती है

B. HF अणुओं में हाइड्रोजन आबंध होता है

C. HF अणु की आबंध ऊर्जा दूसरे हाइड्रोजन हैलाइडो से अधिक है

D. फ्लोरिन में नाभिकीय परिरक्षण प्रभाव बहुत कम होता है जो कि HF अणु को ध्रुवित करता है

**Answer: B**



वीडियो उत्तर देखें

33. संकुल आयन  $[Fe(CN)_6]^{3-}$  का नाम है

- A. हेक्सासायनोआयरन (III) आयन
- B. हेक्साइनिटोफैरेट (III) आयन
- C. ट्राइसायनोफैरेट (III) आयन
- D. हेक्सासायनाइडोफैरेट (III) आयन

**Answer: D**



वीडियो उत्तर देखें

34. किस विधि से ऐनिलीन को नहीं बनाया जा सकता -

A. फेनिल आइसोसायनाइड का अम्लीय विलयन में जल

अपघटन द्वारा

B. क्षारीय विलयन में बेन्जेमाइड का निम्नीकरण ब्रोमीन के

साथ

C. ऐथेनॉल में नाइट्रोबेन्जीन का अपचयन  $H_2 / Pd$  के

साथ

D. थैलेमाइड के पोटैशियम लवण को क्लोरोबेन्जीन के

साथ क्रिया करके, तत्पश्चात् NaOH के जलीय

विलयन में जल-अपघटन द्वारा

**Answer: D**



वीडियो उत्तर देखें

35. यदि अभिक्रिया  $N_2(g) + O_2(g) \leftrightarrow 2NO(g)$  के

लिए साम्य स्थिरांक  $K$  हो तो

$\frac{1}{2}N_2(g) + \frac{1}{2}O_2(g) \leftrightarrow NO(g)$  हेतु साम्य स्थिरांक

होगा-

A.  $K^{1/2}$

B.  $\frac{1}{2}K$

C. K

D.  $K^2$

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

**36.**  $H_3PO_2$  के प्रबल अपचायक गुण का कारण है-

A. एक -OH समूह एवं दो P-H आबंधो की उपस्थिति

B. फॉस्फोरस की उच्च इलेक्ट्रॉन ग्राही ऐन्थैल्पी से

C. फॉस्फोरस की उच्च ऑक्सीकरण अवस्था

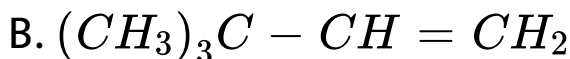
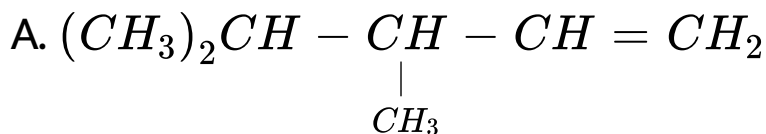


D. दो -OH समूहों एवं एक P-H आबंध की उपस्थिति

**Answer: A**

 वीडियो उत्तर देखें

37. निम्नलिखित में से किस यौगिक को प्रबल अम्ल के साथ गर्म करने पर 2, 3-डाइमेथिल-2-ब्यूटिन को बनाया जा सकता है ?



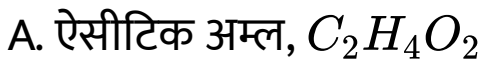


**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

**38.** निम्न यौगिकों में से किसका जलीय विलयन विद्युत धारा का सबसे अच्छा सुचालक है ?



C. अमोनिया,  $NH_3$

D. फ्रक्टोस,  $C_6H_{12}O_6$

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

**39.** bcc जालक एकक कोष्ठिका में रिक्त स्थान होता है

A. 0.26

B. 0.48

C. 0.23

D. 0.32

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

**40.** 1.00 m जलीय विलयन में विलेय का मोल प्रभाज क्या है?

A. 0.177

B. 1.770

C. 0.0354

D. 0.0177

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

**41.** हवा की उपस्थिति में बेन्जीन का ऑक्सीकरण  $V_2O_5$  देता

है

A. बेन्जोइक एनहाइड्राइड

B. मैलेइक एनहाइड्राइड

C. बेन्जोइक अम्ल

D. बेंजैल्डिहाइड

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

**42. कैप्रोलैक्टम का उपयोग निम्न में से किसके उत्पादन में होता है ?**

A. नायलॉन-6

B. टेफलॉन

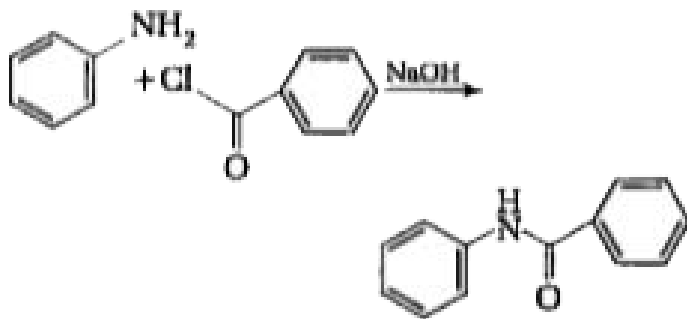
C. टेरिलीन

D. नायलॉन-66

Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

43. निम्न अभिक्रिया,



किस नाम से जानी जाती है ?

A. फ्रीडेल-फ्राफ्ट अभिक्रिया

B. पर्किन अभिक्रिया

C. ऐसीटाइलेशन (ऐसिलन) अभिक्रिया

D. शॉटन-बामन अभिक्रिया

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

**44.** जल अणुओं की अधिकतम संख्या है

A. पानी के 18 अणुओं में

B. 1.8 ग्राम पानी में



C. 18 ग्राम पानी में

D. 18 मोल पानी में

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**