



# CHEMISTRY

## BOOKS - CGPET PREVIOUS YEAR PAPERS CHEMISTRY (HINDI)

### सॉल्व्ड पेपर - 2005

रसायन विज्ञान

1. निम्न में से किस आयन की इलेक्ट्रॉनिक संरचना अधिकतम चुम्बकीय आघूर्ण रखती है ?

A.  $1s^2, 2s^2 2p^6, 3s^2 3p^6 3d^3$

B.  $1s^2, 2s^2 2p^6, 3s^2 3p^6 3d^5$

C.  $1s^2, 2s^2 2p^6, 3s^2 3p^6 3d^7$

D.  $1s^2, 2s^2 2p^6, 3s^2 3p^6 3d^9$

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

2.  $Fe^{3+}$  ( $Z = 26$ ) में अयुग्मित इलेक्ट्रॉनों की संख्या है

A. 4

B. 5

C. 6

D. 3

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

**3. क्लोरीन परमाणु क्लोराइड से निम्नलिखित में से किसकी संख्या में भिन्न है ?**

A. प्रोटॉन

B. न्यूट्रॉन

C. इलेक्ट्रॉन

D. प्रोटॉन तथा न्यूट्रॉन दोनों

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

4.  $n = 3$  ऊर्जास्तरो के लिए, सभी सम्भव कक्षको (सभी प्रकार के) संख्या है

A. 1

B. 3

C. 16

D. 9

**Answer: D**



वीडियो उत्तर देखें

5. किस अणु में सभी परमाणु समान तल में हैं?

A.  $CH_4$

B.  $BF_3$

C.  $PF^3$

D.  $NH_3$

**Answer: B**



वीडियो उत्तर देखें

6. निम्नलिखित में से कौन - सा हाइड्रोजन बन्ध नहीं बनाता है

A. फीनॉल

B. द्रव  $NH_3$

C. जल

D. द्रव HCl

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

7. आयनिक बन्ध सामान्यतः उन तत्वों के संयोग से बनता है

जिनका

A. उच्च आयनन विभव तथा निम्न इलेक्ट्रॉन बन्धुता

B. निम्न आयनन विभव तथा उच्च इलेक्ट्रॉन बन्धुता

C. उच्च आयनन विभव तथा उच्च इलेक्ट्रॉन बन्धुता

D. निम्न आयनन विभव तथा निम्न इलेक्ट्रॉन बन्धुता

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

8. दो सहसंयोजी बन्धो के बीच बन्ध कोण अधिकतम है

A.  $CH_4$  में

B.  $H_2O$  में

C.  $CO_2$  में

D.  $SO_2$  में



**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

9. यदि अणु  $MX_3$  शून्य द्विध्रुव आघूर्ण रखता है, तो M के द्वारा उपयोग होने वाले कक्षक होंगे (परमाणु संख्या = 13)

A. शुद्ध P

B.  $sp$  संकरित

C.  $sp^2$  संकरित

D.  $sp^3$  संकरित

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

**10.  $CO_2$  किसके समाकृतिक है**

A.  $SnCl_2$

B.  $SO_2$

C.  $HgCl_2$

D. इन सभी के

**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

11. 1 मोल NaCl में प्रोटॉन है

A. 6 मोल

B. 11 मोल

C. 17 मोल

D. 28 मोल

**Answer: D**



वीडियो उत्तर देखें

12. उस विलयन मोलरता क्या होगी, जिसे 50 मि.ली सान्द्र  $H_2SO_4(36N)$  तथा 50 मि.ली जल में मिलाकर बनाया जाता है

A. 36 M

B. 18 M

C. 9 M

D. 6 M

**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

13. 171 ग्राम शक्कर को ( $C_{12}H_{22}O_{11}$ ) एक लीटर जल में घोला गया है. घोल की मोलरता है-

A. 2.0 M

B. 1.0 M

C. 0.5 M

D. 0.25 M

**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

14. जब किसी वाष्पशील विलायक में अवाष्पशील विलेय घोला जाता है, तो विलयन का वाष्प दाब कम हो जाता है, जिसे वाष्प दाब का अवनमन कहते हैं। यदि  $p^\circ$  तथा  $p$  क्रमशः शुद्ध विलायक तथा विलयन के वाष्प दाब हों, तो  $(p^\circ - p)$  वाष्प दाब का अवनमन होगा तथा  $\frac{p^\circ - P}{p^2}$ , वाष्प दाब में आपेक्षिक अवनमन होता है।

शुद्ध द्रव A का वाष्प दाब 0.80 वायु. है, एक अवाष्पशील B को A में मिलाने पर, इसका वाष्प दाब 0.6 वायु. हो गया। विलयन में B का मोल प्रभाज है

A. 0.125

B. 0.25

C. 0.50

D. 0.75

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

**15.** निम्न में से कौन राउल्ट के नियम से ऋणात्मक विचलन प्रदर्शित नहीं करता है

A. ऐसीटोन - क्लोरोफॉर्म

B. ऐसीटोन - बेन्जीन

C. क्लोरोफॉर्म - ईथर

D. क्लोरोफॉर्म - बेन्जीन

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

**16.** 30 मिली 0.2 M NaOH विलयन को पूर्णतः उदासीन करने के लिए 0.1M  $H_2SO_4$  के कितने आयतन की आवश्यकता होगी

A. 15 मिली



B. 30 मिली

C. 40 मिली

D. 60 मिली

**Answer: B**



वीडियो उत्तर देखें

17. CsCl की संरचना में,  $Cs^+$  की समन्वय संख्या है :

A. Cl के बराबर, जो 6 है

B. Cl के बराबर, जो 8 है

C. CI के बरबलर, नहीँ है जो 6 है

D. CI के बरलबर, नहीँ है जो 8 है

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

**18.** फलक केन्द्रित घनीय संरचना में अष्टफलकीय रिक्ति का मान प्रतिगोलक है

A. 1

B. 2

C. 3

D. 4

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें

19. 1 मोल क्रिस्टलीय  $NaCl$  कितने इकाई सेल रखता है ?

A.  $1.505 \times 10^{23}$

B.  $3.012 \times 10^{23}$

C.  $4.518 \times 10^{23}$

$$D. 6.023 \times 10^{23}$$

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

**20. निम्नलिखित में से कौन-सा फ्रेन्केल दोष रखता है?**

A. सोडियम क्लोराइड

B. ग्रेफाइट

C. सिल्वर ब्रोमाइड

D. हीरा

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

**21. 50 मिली बेन्जीन व 50 मिली क्लोरोफॉर्म को मिलाने पर प्राप्त विलयन का आयतन कितना होगा ?**

- A. 100 मिली से कम
- B. 100 मिली से अधिक
- C. 100 मिली के बराबर
- D. इनमे से कोई नहीं

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

**22.** एक मिश्रण में 18 ग्राम जल तथा 414 ग्राम एथिल ऐल्कोहॉल है. इस मिश्रण में जल का मोल अंश है-

A. 0.1

B. 0.4

C. 0.7

D. 0.9

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

**23.** किसी रासायनिक अभिक्रिया में साम्यावस्था पर,

- A. अभिकारक पूर्ण रूप से उत्पाद में परिवर्तित हो जाए
- B. अग्र अभिक्रिया की दर, पश्च अभिक्रिया की दर के बराबर हो जाए
- C. उत्पाद का निर्माण न्यूनतम हो
- D. अभिकारक तथा उत्पाद की बराबर मात्रा उपस्थित हो

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

24. गैसीय अभिक्रिया,  $H_2 + I_2 < \Rightarrow 2HI$  के लिए साम्य स्थितरांक:

A.  $K_p > K_c$

B.  $K_p < K_c$

C.  $K_p = K_c$

D.  $K_p = \frac{1}{K_c}$



**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

**25.** ली-शातालिये के सिद्धान्त के अनुसार निम्नलिखित कारकों में से कौन रासायनिक तन्त्र को प्रभावित करते हैं

A. केवल सान्द्रण

B. केवल दाब

C. केवल तापक्रम

D. सान्द्रण, दाब तथा तापक्रम सभी

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

**26. जल का pH मान किसके साथ घटता है ?**

A. तापक्रम में वृद्धि

B. दाब में वृद्धि

C. ताप में कमी

D. दाब में कमी

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें

27. निम्न में से किसकी जलीय विलयन क्षारीय है

A.  $HOCl$

B.  $NaHSO_4$

C.  $NH_4NO_3$

D.  $NaOCl$

**Answer: D**



वीडियो उत्तर देखें

28.  $10^{-7} M NaOH$  की pH होगी

A. 7.01

B. 7 और 8 के बीच

C. 9 और 10 के बीच

D. 10 से अधिक

**Answer: B**



वीडियो उत्तर देखें

29. उष्माशोषी अभिक्रिया के लिए जहाँ  $\Delta H$  अभिक्रिया की एन्थैल्पी  $\text{kJ/mol}$  में प्रदर्शित करता है। सक्रियण ऊर्जा का न्यूनतम मान होगा -

- A.  $\Delta H$  से कम
- B. शून्य
- C.  $\Delta H$  से अधिक
- D.  $\Delta H$  के बराबर

**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

30. निम्नलिखित में से किसमें एन्ट्रॉपी में वृद्धि नहीं होती है ?

A. विलयन से सुक्रोस का रवाकरण

B. लोहे पर जंग लगना

C. बर्फ का जल में परिवर्तन

D. कपूर का वाष्पीकरण

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

31. बोर सिद्धांत लागू नहीं होता है

A. H

B.  $He^+$

C.  $H^+$

D.  $Li^{2+}$

**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

32. किसी प्रथम कोटि अभिक्रिया के लिए वेग स्थिरांक  $K = 10^{-3} \text{ "सेकण्ड"}^{-1}$  है, तो अभिक्रिया के  $\frac{2}{3}$  आयु का समय होगा :

- A. 1100 सेकण्ड
- B. 2200 सेकण्ड
- C. 33 सेकण्ड
- D. 4400 सेकण्ड

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें



33. अभिक्रिया  $2NO_2(g) + O_2(g) \rightleftharpoons 2NO_3(g)$

प्रथम कोटि की है यदि अभिक्रिया पात्रा का आयतन तीन गुना

कम कर दिया जाय तो अभिक्रिया की दर होगी

A.  $\frac{1}{3}$  गुना

B.  $\frac{2}{3}$  गुना

C. 3 गुना

D. 6 गुना

**Answer: C**



उत्तर देखें

34. एन्जाइम की क्रिया के लिए निम्नलिखित में से कौन - सा कथन सत्य नहीं है ?

- A. अनुकूलतम तापक्रम की आवश्यकता
- B. अनुकूलतम pH की आवश्यकता
- C. ये अभिकारक विशिष्ट होने है
- D. ये सदैव सक्रियण ऊर्जा में कमी करते है

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

35. कॉपर सल्फेट के अम्लीय विलयन तथा कॉपर सायनाइड के क्षारीय विलयन में क्रमशः समान विद्युत धारा निश्चित समय तक प्रवाहित करने पर निम्नलिखित में से कौन - सा कथन इसके लिए सत्य होगा

A. दोनों विलयन में जमा कॉपर की मात्रा समान होगी

B. कॉपर सायनाइड के क्षारीय विलयन में जमा कॉपर की मात्रा कम होगी

C. कॉपर सल्फेट के अम्लीय विलयन में जमी कॉपर की मात्रा कम होगी

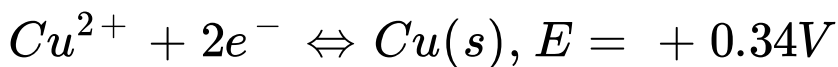
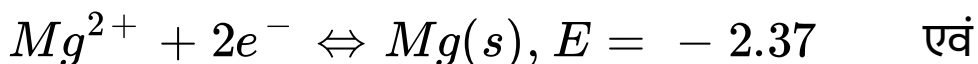
D. उपरोक्त में से कोई नहीं

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

**36.** उस सेल का विद्युत वाहक बल क्या होगा, जिसका अर्द्ध सेल निम्न हो-



A.  $- 2.30$  वोल्ट

B.  $1.336$  वोल्ट

C.  $2.71$  वोल्ट

D. 2.03 वोल्ट

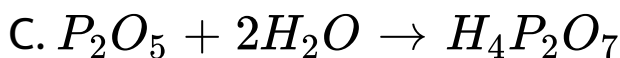
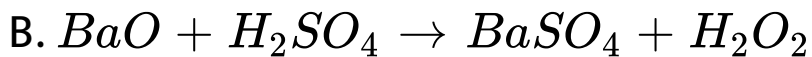
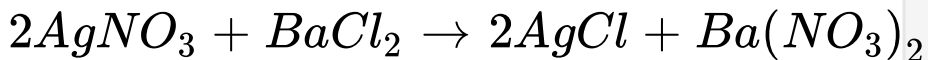
Answer: C

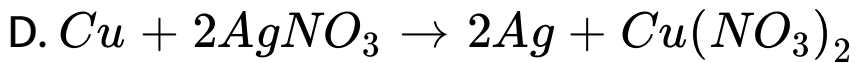


वीडियो उत्तर देखें

37. निम्न में से कौनसी अभिक्रिया रेडॉक्स अभिक्रिया है

A.



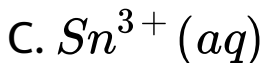
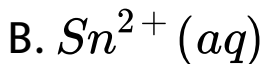
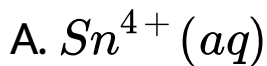
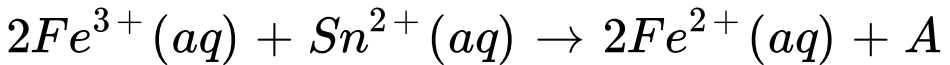


**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

**38. निम्न अभिक्रिया में 'A' क्या है**



D.  $Sn^0$

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

**39.** रासायनिक अधिशोषण में कितने स्तर अधिशोषित होते हैं?

A. एक

B. दो

C. अनेक (बहु)

D. शून्य

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

**40. अभिक्रिया मे उत्प्रेरक का क्या योगदान होता है?**

- A. सक्रियण ऊर्जा का मान कम करना
- B. सक्रियण ऊर्जा का मान बढ़ाना
- C. मुक्त ऊर्जा में परिवर्तन को प्रभावित करना
- D. एन्थैल्पी परिवर्तन को प्रभावित करना



**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

**41.**  $As_2S_3$  कोलॉइडी विलयन को स्कंदित करने में निम्नलिखित में किसका स्कंदन मान न्यूनतम होगा

A.  $NaCl$

B.  $KCl$

C.  $BaCl_2$

D.  $AlCl_3$

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

**42.** पायराइट को गर्म करने पर गंधक का निष्कासन कहलाता है

A. प्रगलन

B. निस्तापन

C. लिम्बेसन

D. भर्जन

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

**43.** निम्नलिखित में से किसके निष्कर्षण में क्यूपेलीकरण विधि का उपयोग होता है

A. कॉपर

B. सिल्वर

C. लोहा

D. एलुमिनियम

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

**44.** ऐलुमिनियम के विद्युत-अपघटनी निष्कर्षण में क्रायोलाइट का उपयोग होता है-

- A. अधिक ऐलुमिनियम प्राप्त करने के लिए
- B. बॉक्साइट के विघटन के लिए
- C. एनोड को रक्षित करने के लिए
- D. अपचायक के रूप में

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

**45. लेड का प्रमुख अयस्क है**

A. कैल्कोपाइराइट

B. हेमेटाइट

C. गैलेना

D. बॉक्साइट

**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

46. वात्या भट्टी से प्राप्त लोहा है

A. कच्चा लोहा

B. पिटवाँ लोहा

C. नरम लोहा

D. ढलवाँ लोहा

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें

47. निम्न में कौन-सा s-ब्लॉक का तत्व है ?

A. एलुमिनियम

B. क्रोमियम

C. नायोबियम

D. पोटैशियम

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

48. कौनसा तत्व अपररूपता की घटना दर्शाता है

A. एलुमिनियम

B. टिन

C. लेड

D. कॉपर

**Answer: B**



वीडियो उत्तर देखें



49. तत्व जिसकी परमाणु संख्या 31 है आधुनिक आवर्त सारणी में उसका स्थान है

A. s-ब्लॉक में

B. d-ब्लॉक में

C. p-ब्लॉक में

D. f-ब्लॉक में

**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

50. तत्वो का कौन - सा गन आवर्तिता प्रदर्शित नहीं करता है

A. आयनन ऊर्जा

B. n/p अनुपात

C. विधुत ऋणात्मकता

D. परमाणु त्रिज्या

**Answer: B**



वीडियो उत्तर देखें

51. निम्न में से कौन - सा तत्व सर्वाधिक क्षारीय गुण रखता है ?

A. F

B. Cl

C. Br

D. I

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें

52. आयोडीन स्पीशीज के आकार का सही क्रम है

A.  $I > I^+ > I^-$

B.  $I > I^+ > I^+$

C.  $I^+ > I^- > I$

D.  $I^- > I > I^+$

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

53. निम्न तत्वों के आयनन विभव का घटता हुआ क्रम है

A.  $Ne > Cl > P > S > Al > Mg$

B.  $Ne > Cl > P > S > Mg > Al$

C.  $Ne > Cl > S > P > Mg > Al$

D.  $Ne > Cl > S > P > Al > Mg$

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

**54. तत्व जो सामान्य परिवर्ती ऑक्सीकरण अवस्था रखते हैं**

A. उपधातु

B. अधातु

C. संक्रमण तत्व

D. गैस

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

**55. अधिकांश संक्रमण तत्व है**

A. प्रतिचुम्बकीय

B. अनुचुम्बकीय

C. न तो अनुचुम्बकीय और न ही प्रतिचुम्बकीय

D. अनुचुम्बकीय तथा प्रतिचुम्बकीय दोनों

**Answer: B**

 वीडियो उत्तर देखें

**56.** d-ब्लॉक तत्वों के सापेक्ष सही कथन है

A. सभी धातु होते हैं

B. परिवर्ती संयोजकता प्रदर्शित करते हैं

C. रंगीन आयन तथा संकर लवण का निर्माण करते हैं

D. उपरोक्त सभी कथन सही है

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

57. गर्म अम्लीकृत ऑक्सेलिक अम्ल द्वारा  $KMnO_4$  के अपचयन में, Mn की ऑक्सीकरण संख्या में परिवर्तन होता है

A. 7 से 2

B. 6 से 2

C. 5 से 2



D. 7 से 4

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

**58.** जिंक तथा मर्करी d-ब्लॉक के तत्वों के समान परिवर्ती संयोजकता प्रदर्शित नहीं करते क्योंकि

A. वे मुलायम होते हैं

B. उनका d-उपकोष पूर्ण रहता है

C. उनके बाह्यतम उपकोष में केवल दो इलेक्ट्रॉन रहते हैं

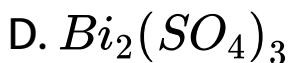
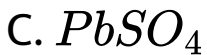
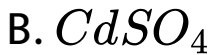
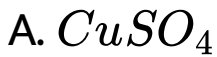
D. उनका उपकोष अपूर्ण रहता है

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

**59. निम्न में से कौन - सा सल्फेट जल में अविलेय होता है ?**



**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

**60.** एक गहरी भूरी गैस दो रंगहीन गैसों के मिलने से बनती है वे गैसे है

A.  $NO_2$  तथा  $O_2$

B.  $N_2O$  तथा  $NO$

C.  $NO^2$  तथा  $O_2$

D.  $NH_3$  तथा  $HCl$

**Answer: C**

 वीडियो उत्तर देखें

61. नाइट्रोजन परिवार के हाइड्राइडो ( $MH_3$ ) में  $H - M - H$  बन्ध कोण लगातार  $90^\circ$  के करीब N से Sb की ओर चलने पर आता है यह प्रदर्शित करता है कि

- A. हाइड्राइडों की क्षारीय शक्ति बढ़ती है
- B. M-H बन्ध की बन्धन ऊर्जा का मान बढ़ता है
- C. M-H बन्ध के निर्माण में लगभग  $2\sqrt{3}p$  – उपकोश का उपयोग होता है

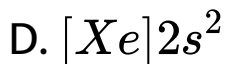
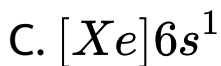
D. बन्धित इलेक्ट्रॉनों का युग्म केन्द्रित परमाणु के नजदीक आता है

**Answer: D**

 वीडियो उत्तर देखें

62. निम्न में से कौन सा इलेक्ट्रॉनिक विन्यास सर्वाधिक विद्युत धनात्मक तत्व को प्रदर्शित करता है ?





**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

**63. ऑक्साइड, जो गुण में उभयधर्मी है, है**



D.  $CaO$

**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

64. निम्न में से किसमें अक्रिय युग्म प्रभाव अधिक प्रभावी है

A. C

B. Si

C. Ge

D. Pb

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

**65.** क्षार धातु जो सीधे नाइट्रोजन के साथ अभिक्रिया करके नाइट्राइड का निर्माण करती है, वह है -

A. Li

B. Na

C. K

D. Rb

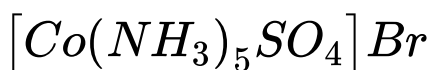
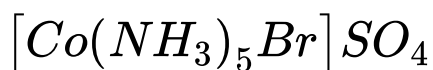


**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

**66.**



किसके उदाहरण है ?

A. ज्यामितीय समवायवता

B. समन्वय समवायवता

C. संरचना समवायवता

D. आयनन समवायवता

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

**67.**  $Fe_4[Fe(CN)_6]_3$  का सही नाम है

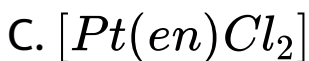
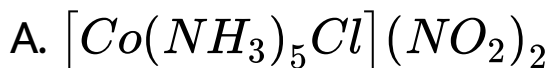
- A. फेरस फेरिक सायनाइड
- B. फेरिक फेरस हेक्सा सायनेट
- C. आयरन (III) हेक्सासायनेटोफेरेट (II)
- D. हेक्सासायनेटोफेरेट (III-II)

**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

68. निम्न में से कौन - सा संकुल जलीय में  $AgNO_3$  के साथ सफ़ेद अवक्षेप देगा ?



**Answer: D**



69. धातु जो सुहागा - मनका परीक्षण नहीं देती है, है

A. क्रोमियम

B. निकिल

C. लेड

D. मैंगनीज

**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

70. निम्नलिखित में से कौन - सा सल्फाइड पीला होता है ?

- A. जिंक सल्फाइड
- B. कैडमियम सल्फाइड
- C. निकिल सल्फाइड
- D. लेड सल्फाइड

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

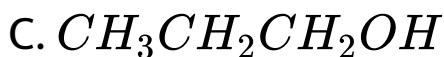
71. एक सफेद ठोस A गर्म करने पर एक गैस निकालता है जो चूने के पानी को दूधिया कर देती है। अवशेष ठोस गर्म अवस्था में पीला होता है। और ठण्डा करने पर सफेद हो जाता है। यह ठोस A है।

- A. जिंक सल्फेट
- B. जिंक कार्बोनेट
- C. लेड सल्फेट
- D. लेड कार्बोनेट

**Answer: B**



72. निम्न में से कौन - सा यौगिक प्रकाशीक समावयवता प्रदर्शित करता है ?



**Answer: B**



वीडियो उत्तर देखें

73.  $C_2H_3Cl_2Br$  यौगिक के संभावित समवयवीयो की संख्या है -

A. 2

B. 3

C. 4

D. 6

**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें



74. क्रोटोनैल्डिहाइड का आई. यूं . पी .ए. सी. नाम है

A. प्रोप-2- इन-1 अल

B. प्रोपीनल

C. ब्यूट-2-इन-1- अल

D. ब्यूटीनल

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

75. गैसोलीन, कूड पेट्रोलियम तेल से किस प्रकार प्राप्त होता है

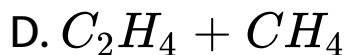
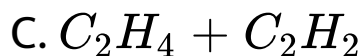
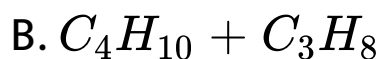
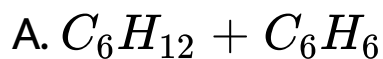
- A. प्रभाजी आसवन
- B. निर्वात आसवन
- C. भाप आसवन
- D. ताप - अपघटन

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

76. LPG किसका मिश्रण है

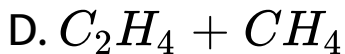
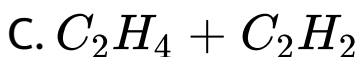
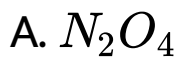


**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

77. सान्द्र  $H_2SO_4$  तथा सान्द्र  $HNO_3$  के मिश्रण में नाइट्रीकारक मुलक है

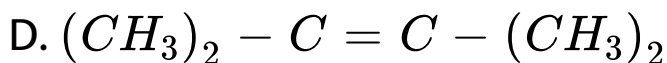
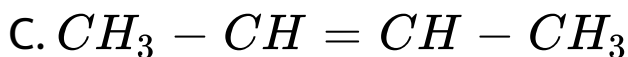
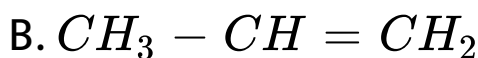
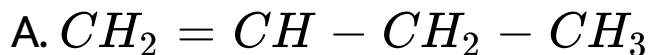


**Answer: B**



वीडियो उत्तर देखें

78. कौन सी एल्कीन ओजोनीकरण द्वारा केवल एसिटोन देती है



**Answer: D**



वीडियो उत्तर देखें

79. बेंजीन के क्लोरीनीकरण में क्रियाशील प्रजाति है-



**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें

80. प्रोटॉन के मॉलों की संख्या जो आसानी से 1-ब्यूटाइन के द्वारा दी जाती है

A. 1

B. 2

C. 3

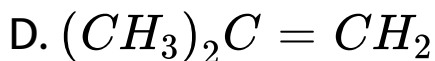
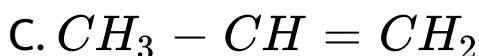
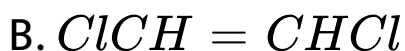
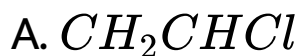
D. 6

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें

81. निम्न में से किसके साथ HBr का योग आसानी से होता है



**Answer: D**



वीडियो उत्तर देखें



82. 2-ब्यूटेनॉल के निर्जलीकरण से मुख्य उत्पाद 2-ब्यूटीन निर्माण किसके अनुसार होता है ?

- A. मार्कोनीकोफ़ नियम
- B. सेटजैफ़ नियम
- C. परॉक्साइड प्रभाव
- D. प्रति मार्कोनीकोफ़ नियम

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

83. निम्न में से किस यौगिक में कार्बन - हैलोजन बन्ध प्रबलतम है



**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

84. निम्न में से किसके साथ फीनॉल अभिक्रिया करके जल -  
अपघटन के पश्चात सेलिसिलैल्डिहाइड देता है

- A. डाइक्लोरो मेथेन
- B. ट्राइक्लोरो मेथेन
- C. मेथिल आयोडाइड
- D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

85. निम्नलिखित में से कौन - सा जल में सबसे अधिक विलेय

है

- A. नार्मल ब्यूटिल ऐल्कोहॉल
- B. आइसो ब्यूटिल ऐल्कोहॉल
- C. तृतीयक ब्यूटिल ऐल्कोहॉल
- D. उपरोक्त में से कोई नहीं

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

86. एथिक ऐल्कोहॉल निम्न के साथ अभिक्रिया करके अम्लीय व्यवहार प्रदर्शित करता है

A. ऐसीटिक अम्ल

B. सोडियम धातु

C. हाइड्रोजन आयोडाइड

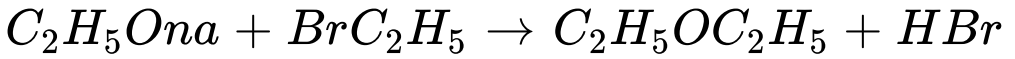
D. अम्लीय पोटैशियम डाइक्रोमेट

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

## 87. अभिक्रिया



कहलाती है

- A. फ्रैंकलैण्ड अभिक्रिया
- B. वुर्ट्ज अभिक्रिया
- C. विलियमसन संश्लेषण
- D. कैनिजारो अभिक्रिया

**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

88. डायएथिल ईथर सांद्र HI के साथ गरम करने पर देगा दो मोल -

A. एथिल आयोडाइड

B. एथेनॉल

C. आयोडोफ़ॉर्म

D. मेथिल आयोडाइड

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

89. शिफ़्र अभिकर्मक है

- A. p-रोजेनिलीन हाइड्रोक्लोराइड का विलयन जो सल्फ्यूरस अम्ल के साथ रंगहीन हो
- B. मैजेन्टा विलयन जो  $Cl_2$  के साथ रंगहीन हो
- C. अमोनियामय सिल्वर नाइट्रेट का विलयन
- D. क्षारीय  $KMnO_4$  का विलयन

**Answer: A**

 वीडियो उत्तर देखें



90. एक यौगिक जो काम ताप पर जलीय  $HNO_2$  से अभिक्रिया करके एक तैलीय नाइट्रोसोमीन देती है -

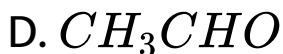
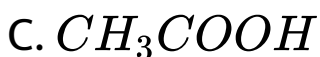
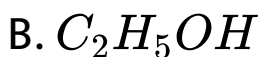
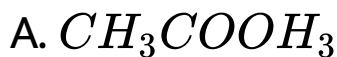
- A. मेथिल ऐमीन
- B. एथिल ऐमीन
- C. डाइएथिल ऐमीन
- D. ऐनिलीन

**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

91. प्रोपिन को  $HgSO_4$  की उपस्थिति में जलिये  $H_2SO_4$  के साथ अभिकृत करने पर प्राप्त मुख्य उत्पाद है



**Answer: D**



वीडियो उत्तर देखें

92. निम्न में से कौन - सा यौगिक सबसे अधिक क्षारीय है ?

A. बेन्जिल ऐमीन

B. ऐनिलीन

C. एसीटेनिलाइड

D. p-नाइट्रो ऐनिलीन

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें

93. बहुलकीकरण जिसमें दो या दो से अधिक रासायनिक रूप से भिन्न एकलर भाग लेते हैं, कहलाता है।

- A. योग बहुलकीकरण
- B. सह बहुलकीकरण
- C. श्रृंखला बहुलकीकरण
- D. सम बहुलकीकरण

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

94. स्टार्च निम्न में से किसका बहुलक है ?

A. ग्लूकोस

B. फ्रक्टोस

C. (a) व (b) दोनों

D. इनमे से कोई नहीं

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

95. पॉलीथीन निम्न में से किसका योग बहुलक है ?

A. मेथेन

B. एथेन

C. एथिलीन

D. ऐसीटिलीन

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

**96.** कौन - सा कार्बोहाइड्रेट पादप कोशिका का आवश्यक अवयव है

A. स्टार्च

B. सेलुलोस

C. सुक्रोस

D. विटामिन

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

**97. विटामिन - B की कमी से होने वाला रोग है**

A. बेरी - बेरी

B. स्क्वी

C. रिकेटस

D. एनीमिया

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

**98.** कौन-सा पदार्थ न्यूक्लिक अम्लों में उपस्थित नहीं होता है

?

A. यूरेसिल



B. 2-ऐमीनो पाइरिडीन

C. थायमीन

D. एडिनीन

**Answer: B**



वीडियो उत्तर देखें

99. नायलॉन है

A. पॉलीऐमाइड

B. पॉलीएस्टर

C. पॉली एथिलीन

D. पॉली प्रोपिलीन

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

**100.** निम्न में से कौन - सा व्यंजन प्रथम कोटि की अभिक्रिया के लिए ठीक है ?

( $C_0$  प्रारंभिक सान्द्रण को तथा  $t_{1/2}$  अर्द्ध - आयु काल को व्यक्त करता है

A.  $t_{1/2} \propto C_0^0$

B.  $t_{1/2} \propto C^{-1}$

C.  $t_{1/2} \propto C_0$

D.  $t_{1/2} \propto C_0^{1/2}$

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें