



CHEMISTRY

BOOKS - CGPET PREVIOUS YEAR PAPERS CHEMISTRY (HINDI)

सॉल्वड पेपर-04

रसायन विज्ञान

1. इलेक्ट्रॉनिक विन्यास $[Kr]5s^2$ से निम्न में से कौन निरूपित होता है ?

A. Ca

B. Sr

C. Ba

D. Ra

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

2. 2p उपकोश रखता है

A. $n=1, l=2$

B. $n=1, l=0$

C. $n=2, l=1$

D. $n=2, l=0$

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

3. ऑफ़बाऊ सिद्धांत निम्न में से किस युग्म के द्वारा संतुष्ट नहीं होता

A. Cr तथा Cl

B. Cu तथा Ag

C. Cr तथा Mg

D. Cu तथा Na

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

4. को छोड़कर न्यूट्रॉन सभी तत्वों के परमाणु में पाया जाता है।

A. क्लोरीन

B. ऑक्सीजन

C. आर्गन

D. हाइड्रोजन

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

5. एक तत्व का परमाणु भार 39 है। इसके केन्द्रक में न्यूट्रॉनों की संख्या , प्रोटॉनों की संख्या से एक अधिक है परमाणु में प्रोटॉनों , न्यूट्रॉनों तथा इलेक्ट्रॉनों की संख्या क्रमशः है

A. 19 , 20 19

B. 19 , 19 ,20

C. 20 , 19 , 19

D. 20 , 19 ,20

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

6. निम्न इलेक्ट्रॉनिक विन्यासों में से कौन -सा संक्रमण तत्व का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास है ?

A. $1s^2, 2s^2p^6, 3s^2p^6d^{10}, 4s^2p^6$

B. $1s^2, 2s^2p^6, 3s^2p^6d^3, 4s^2$

C. $1s^2, 2s^2p^6, 3s^2, p^6, 4s^2$

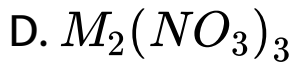
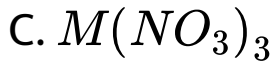
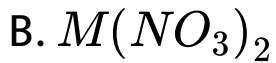
D. $1s^2, 2s^2p^6, 3s^2p^6d^{10}, 4s^2p^1$

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

7. धातु M के फॉस्फेट का सूत्र MPO_4 है। इसके नाइट्रेट का सूत्र होगा

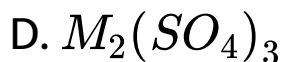
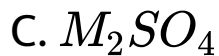
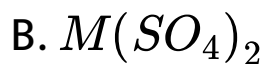


Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

8. धातु M के फॉस्फेट का सूत्र $MHPO_4$ है। इसके सल्फेट का सूत्र होगा



Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

9. दो परमाणुओं के बीच सहसंयोजक बंध निम्न में से किसके द्वारा बनता है ?

A. इलेक्ट्रॉन नाभिकीय आकर्षण

B. इलेक्ट्रॉन का साझा

C. इलेक्ट्रॉन का स्थानांतरण

D. स्थिर वैधुत आकर्षण

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

10. संकरण में होता है

A. इलेक्ट्रॉन युग्म का योग

B. परमाणु कक्षकों का योग

C. इलेक्ट्रॉन युग्म का निष्कासन

D. कक्षकों की विघटन

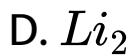
Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

11. आणविक कक्षक सिद्धांत के अनुसार , किस अनु का अस्तित्व नहीं है ?

A. H_2



Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

12. निम्नलिखित में से किस यौगिक की द्रवित अवस्था में हाइड्रोजन बंध नहीं बनता है ?



B. HF

C. NH_3

D. C_6H_6

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

13. 0.1 N HCL के 100 मि.ली. विलयन को 0.2 N- NaOH के साथ अनुमापित किया गया 30 मि.ली. NaOH मिलाने के पश्चात् अनुमापन को अधूरा रोक दिया गया। शेष अनुमापन को 0.25 N-KOH विलयन मिलाकर पूरा किया गया

अनुमापन को पूरा करने के लिये KOH विलयन का कितना आयतन लगता है

- A. 16 मिली
- B. 32 मिली
- C. 35 मिली
- D. 70 मिली

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

14. $0.2N - NaOH$ विलयन के 100 मि.ली को पूर्ण उदासीनीकरण के लिए जलयोजित ऑक्जेलिक अम्ल का कितना भार आवश्यक होगा

A. 0.45 ग्राम

B. 0.90 ग्राम

C. 1.08 ग्राम

D. 1.26 ग्राम

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

15. 1 मोल विलय A दिए गए विलायक की मात्रा में विलय किया जाता है। विलय का संगुण $nA \Leftrightarrow [A]_n$ के अनुसार होता है। वांट हॉफ गुणक (i) निम्न में से किसके द्वारा व्यक्त किया जाएगा ?

A. $i = 1 - x$

B. $i = 1 + \frac{x}{n}$

C. $i = \frac{1 - x + \frac{x}{n}}{1}$

D. $i=1$

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

16. जल का हिमांक $0^{\circ} C$ है किस ताप पर NaCl का एक मोलल विलयन जम जायेगा यदि NaCl को पूर्णतया वियोजित माना जाये ? (जल का मोलल अवनमन स्थिरांक = 18.6)

A. $= 3.72^{\circ} C$

B. $- 1.86^{\circ} C$

C. $0^{\circ} C$

D. $3.72^{\circ} C$

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

17. किसी विलियन में विलेय के 20 मोल उपस्थित हैं तथा यदि कुल मोलों की संख्या 80 हो , तो विलियन का मोल प्रभाजन होगा

A. 2.5

B. 0.25

C. 1

D. 0.75

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

18. NaCl क्रिस्टल की संरचना है

A. द्विसमलम्बाक्ष

B. घनीय

C. विषमलम्बाक्ष

D. एकनताक्ष

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

19. ब्रेवेस जालक होते हैं

A. 8 प्रकार के

B. 12 प्रकार के

C. 14 प्रकार के

D. 9 प्रकार के

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

20. बिंदु दोष उपस्थित होता है

A. आयनिक ठोस में

B. अणुक ठोस में

C. अक्रिस्टलीय ठोस में

D. द्रव में

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

21. एक रेडियोएक्टिव तत्व की अर्द्ध-आयु 30 मिनट है। तत्व की मूल मात्रा का $\frac{1}{16}$ भाग अप्रभावित रहता है

A. 1 घण्टा

B. 16 घण्टे

C. 4 घण्टे

D. 2 घण्टे

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

22. यदि रेडियो-सक्रिय तत्व की मात्रा दोगुनी कर दी जाये, तो इसकी विघटन दर प्रति इकाई समय में

- A. दोगुनी हो जाएगी
- B. तीन गुनी हो जाएगी
- C. तिहाई हो जाएगी
- D. अपरिवर्तित रहेगी

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

23. हाइड्रोजन बम किस सिद्धान्त पर आधारित होता है ?

- A. नाभिकीय विखण्डन
- B. नाभिकीय संलयन
- C. कृत्रिम रेडियोएक्टिवता
- D. प्राकृतिक रेडियोएक्टिवता

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

24. रेडियोएक्टिव तत्व का अर्द्ध - आयु काल 100 वर्ष है

इसकी मूल मात्रा का 50 % कितने समय में विघटन होगा ?

A. 50 वर्ष

B. 200 वर्ष

C. 100 वर्ष

D. 25 वर्ष

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

25. K_p तथा K_c के बीच निम्न में से किसके द्वारा सही सम्बन्ध दिखाया जाएगा ?

A. $K_c = K_p(RT)^{\Delta n_g}$

B. $K_p = K_c(RT)^{-\Delta n_g}$

C. $K_p = K_c(RT)^{\Delta n_g}$

D. $K_c = K_p(RT)^{-\Delta n_g}$

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

26. एक विलियन के 5 लीटर में 120 ग्राम यूरिया उपस्थित है। यूरिया का सक्रिय द्रव्यमान है

A. 0.2

B. 0.06

C. 0.4

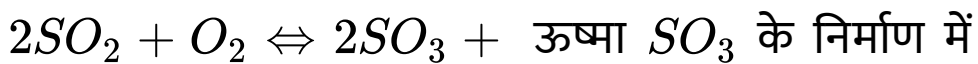
D. 0.08

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

27. SO_3 का निर्माण निम्न साम्य के अनुसार होता है



SO_3 के निर्माण में कौन-सी परिस्थितियाँ अनुकूल होंगी ?

A. कम दाब

B. ऑक्सीजन का कम सांद्रता

C. कम ताप और उत्प्रेरक का उपयोग

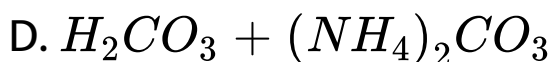
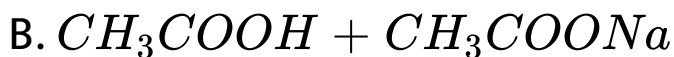
D. अधिक तापक्रम तथा बिना उत्प्रेरक के उपयोग के

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

28. निम्न में से कौन - सा मिश्रण अम्लीय बफर बनाता है ?



Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

29. जब NH_4Cl को NH_4OH के विलियन में मिलाया जाता है तो अमोनियम हाइड्रॉक्साइड का विघटन घट जाता है जिसका कारण है

A. समआयन प्रभाव

B. जल - अपघटन

C. ऑक्सीकरण

D. अपचयन

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

30. निम्न में से कौन - सा ऋणायन प्रबलतम ब्रॉन्सटेड क्षार है ?



Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

31. किसी विलियन का pH मान 4 है। विलियन में हाइड्रोक्साइड आयन की सांद्रता होगी

A. 10^{-4}

B. 10^{-10}

C. 10^{-2}

D. 10^{-12}

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

32. NH_4OH तथा HCl के मध्य उदासीनीकरण अभिक्रिया के फलस्वरूप मुक्त हुई ऊष्मा है -

- A. 13.7 किलो कैलोरी के बराबर
- B. 13.7 किलो कैलोरी से अधिक
- C. 13.7 किलो कैलोरी से कम
- D. एक से अधिक सही हैं

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

33. 2 ग्राम मेथेन के दहन से 25 किलो कैलोरी ऊष्मा मुक्त होती है , मेथेन की दहन ऊष्मा होगी

- A. 100 किलो कैलोरी
- B. 200 किलो कैलोरी
- C. 300 किलो कैलोरी
- D. 400 किलो कैलोरी

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

34. निम्न में से कौन - सा सम्बन्ध सही है ?

A. $\Delta H = \Delta G + T\Delta S$

B. $\Delta H = -\Delta G - T\Delta S$

C. $\Delta H = \Delta G - T\Delta S$

D. $\Delta H = -\Delta G + T\Delta S$

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

35. दर समीकरण में $\left(\frac{-dc}{dt}\right)$ पद उल्लेख करता है

- A. अभिकारक का सांद्रण
- B. समय के साथ अभिकारक के सांद्रण में कमी
- C. समय के साथ अभिकारक के सांद्रण में वृद्धि
- D. अभिक्रिया का वेग स्थिरांक

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

36. एक रासायनिक अभिक्रिया की दर अभिव्यक्ति निम्न

प्रकार है: $\text{Rate} = k[A]^m[B]^n$, तो-

- A. अभिक्रिया की कोटि m है
- B. अभिक्रिया की कोटि n है
- C. अभिक्रिया की कोटि $m+n$ है
- D. अभिक्रिया की कोटि $m-n$ है

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

37. प्रथम कोटि की अभिक्रिया के लिए वेग स्थिरांक की इकाई है

A. -1

B. $-1 \quad -1 \quad -1$

C. $-1 \quad -1$

D. $-1 \quad -1$

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

38.

रासायनिक

अभिक्रिया

$Cl_2 + H_2S \rightarrow 2HCl + S$ में सल्फर की

ऑक्सीकरण संख्या परिवर्तित होती है

A. 0 से 2

B. -2 से 0

C. -2 से

D. -2 से -1

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

39. पोटेशियम डाइक्रोमेट में क्रोमियम की ऑक्सीकरण संख्या क्या है ?

A. + 2

B. + 3

C. + 6

D. - 4

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

40. $3Mg + N_2 \rightarrow Mg_3N_2$ अभिक्रिया में ,

- A. मैग्नेशियम अपचयित होता है
- B. मैग्नेशियम ऑक्सीकृत होता है
- C. नाइट्रोजन ऑक्सीकृत होता है
- D. उपरोक्त में से कोई नहीं

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

41. कोलॉइड कणों का आकर निम्न में से किसके मध्य होता है ?

A. 10^{-7} से 10^{-9} सेमी

B. 10^{-9} से 10^{-11} सेमी

C. 10^{-5} से 10^{-7} सेमी

D. 10^{-2} से 10^{-3} सेमी

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

42. द्रव स्नेही कोलॉइडो का स्थायित्व , निम्न में से किसके कारण होता है ?

- A. उनके कणों पर आवेश
- B. उनके कणों का बड़ा आकार
- C. उनके कणों का छोटा आकार
- D. उनके कणों पर परिक्षेपण माध्यम की पर्त

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

43. दूध है

A. जल में परिक्षिप्त वसा

B. वसा में परिक्षिप्त जल

C. तेल में परिक्षिप्त जल

D. वसा में परिक्षिप्त वसा

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

44. निम्न में से कौन - सा लेड का अयस्क नहीं है ?

A. गैलेना

B. ऐंग्लीसाइट

C. कैलेमाइन

D. सीरूसाइट

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

45. हेलाइड अयस्क का एक उदाहरण है

A. गैलेना

B. बॉक्साइट

C. सिंवार

D. क्रायोलाइट

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

46. आंशिक भर्जन के पश्चात् कॉपर का सल्फाइड किसके द्वारा अपचयित होता है ?

A. कार्बन अपचयन

B. विद्युत अपघटक

C. स्वतः अपचयन

D. सायनाइड विधि

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

47. परमाणु संख्या 55 वाला तत्व , आवर्त सारणी के किस ब्लॉक में स्थित है ?

A. s- ब्लॉक

B. p - ब्लॉक

C. d- ब्लॉक

D. f- ब्लॉक

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

48. निम्न में से किसका आकार सबसे बड़ा है ?

A. Al

B. Al^+

C. Al^{2+}

D. Al^{3+}

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

49. परमाणु भार बढ़ने के साथ क्षार धातुओं का गलनांक

A. बढ़ता है

B. घटता है

C. स्थिर रहता है

D. कोई निश्चित क्रम प्रदर्शित नहीं करता

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

50. तत्व जिसका इलेक्ट्रॉनिक विन्यास

$1s^2, 2s^2 2p^6, 3s^2 3p^6 3d^{10}, 4s^1$ है , आवर्त सारणी में

किस ब्लॉक से सम्बन्धित है ?

A. s- ब्लॉक

B. p - ब्लॉक

C. d- ब्लॉक

D. f - ब्लॉक

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

51. प्रत्येक आवर्त में क्षार धातु रखती है

- A. सबसे सबसे छोटा आकार
- B. निम्नतम आयनन विभव
- C. उच्चतम आयनन विभव
- D. उच्चतम विद्युत ऋणात्मकता

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

52. एक तत्व का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 3d^{10}, 4s^2, 4p^3$ है, तो इसके गुण निम्न में से किसके समान होंगे?

- A. बोरॉन
- B. ऑक्सीजन
- C. ताँबा और जिंक
- D. ताँबा और एलुमिनियम

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

53. पीतल निम्न की मिश्र धातु है

A. सोना और ताँबा

B. सिल्वर और जिंक

C. ताँबा और जिंक

D. ताँबा और एलुमिनियम

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

54. निम्न में से कौन -सा संक्रमण तत्व उच्चतम ऑक्सीकरण अवस्था प्रदर्शित करता है ?

A. Sc

B. Ti

C. Mn

D. Zn

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

55. पोटैशियम मैंगनेट की ऑक्सीकरण अवस्था है

A. + 5

B. + 6

C. + 7

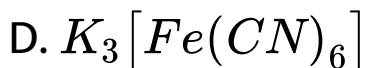
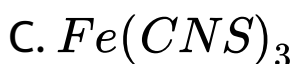
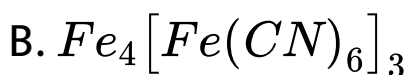
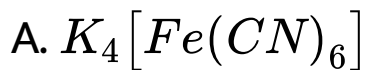
D. + 8

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

56. फेरिक आयन निम्नलिखित का प्रूसियन ब्लू (गहरे नील रंग) का अवक्षेप बनता है-



Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

57. निम्न में से कौन -सा नाइट्रिक अम्ल का एनहाइड्राइड है ?

A. NO

B. NO_2

C. N_2O_3

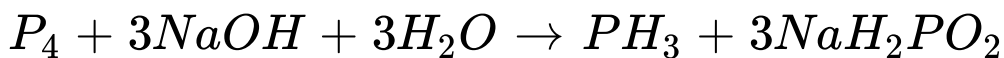
D. N_2O_5

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

58. निम्नलिखित अभिक्रिया में -



- A. फॉस्फोरस ऑक्सीकृत होता है
- B. फॉस्फोरस ऑक्सीकृत तथा अपचयित होता है
- C. फॉस्फोरस अपचयित होता है
- D. सोडियम ऑक्सीकृत होता है

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

59. जल के साथ क्षारीय धातु सोडियम को सक्रियता का प्रयोग किया जाता है

- A. ऐल्कोहॉल को सुखाने में
- B. बेन्जीन को सुखाने में
- C. कार्बोनिक एमीनों को सुखाने में
- D. सामान्य शुष्ककारक के रूप में

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

60. फ्लुओरीन निम्न में से किस दुर्बल मृदा धातु के रासायनिक यौगिक का निर्माण करता है ?

A. He

B. Ne

C. Ar

D. Xe

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

61. विरंजक चूर्ण का विरंजक गुण किसके मुक्त होने के कारण होता है ?

- A. क्लोरीन
- B. आण्विक ऑक्सीजन
- C. नवजात ऑक्सीजन
- D. कैल्सिम कार्बोनेट

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

62. आयरन का सांद्र NH_4OH के प्रति निष्क्रिय होने का कारण है

- A. धातु की सतह पर फेरिक नाइट्रेट की परत बनना
- B. धातु की सतह पर अमोनियम नाइट्रेट की परत बनना
- C. धातु की सतह पर पतले ऑक्साइड की परत बनना
- D. धातु की सतह पर हाइड्राइड की परत बनना

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

63. $[Co(NH_3)_5Br]SO_4$ तथा

$[Co(NH_3)_5SO_4]Br$ निम्न प्रकार के समावयवी हैं

A. हाइड्रेट समावयवी हैं

B. आयनन समावयवी

C. लिगेण्ड समावयवी

D. समन्यव समावयवी

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

64. $K_4[Fe(CN)_6]$ का सही आई० यू० पी० ए० सी नामकरण है

A. टेट्रा पोटाशियम फेरस सायनाइड

B. पोटाशियम फेरे सायनाइड (III)

C. पोटाशियम फेरे सायनाइड

D. पोटाशियम हेक्सासायनो फेरट (II)

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

65. निम्न में से कौन -सा आयन सबसे स्थायी संकर यौगिक का निर्माण करता है ?



Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

66. किसी दिये गये अम्लीय विलयन में Pb^{++} , Cu^{++} , Zn^{++} , और Ni^{++} आयन हैं। इस विलयन में हाइड्रोजन सल्फाइड गैस प्रवाहित करने पर अवक्षेपित होंगे

A. PbS तथा NiS

B. PbS तथा CuS

C. CuS तथा ZnS

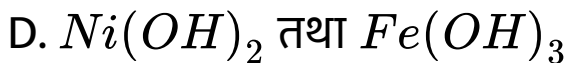
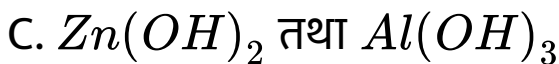
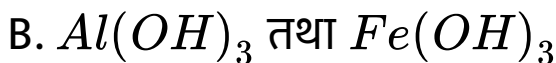
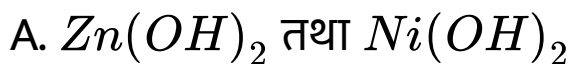
D. CuS तथा NiS

Answer: B



वीडियो रत्न देखें

67. किसी अम्लीय विलयन में Al^{3+} , Fe^{3+} , Zn^{3+} एवं Ni^{2+} आयन उपस्थित हैं। इस विलयन में अधिक मात्रा में अमोनियम क्लोराइड विलयन डालकर अमोनियम हाइड्रॉक्साइड विलयन मिलाने पर प्राप्त अवक्षेप में होंगे

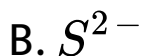


Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

68. निम्नांकित में से कौनसा ऋणायन अम्लीय $KMnO_4$ विलयन को रंगहीन करेगा



Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

69. निम्न में से कौन -सा अम्ल – $COOH$ समूह नहीं रखता है ?

- A. सिट्रिक अम्ल
- B. लैक्टिन अम्ल
- C. मैलोनिक अम्ल
- D. पिक्रिक अम्ल

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

70. ब्यूटेन के कितने समावयवी संभव हैं ?

A. 2

B. 3

C. 4

D. 5

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

71. निम्न में से कौन ज्यामितीय समावयवता प्रदर्शित करेगा ?

A. 1 - ब्यूटीन

B. 2- ब्यूटीन

C. ब्यूटेन

D. प्रोपिन

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

72. साइक्लोहेक्सीन में sp^3 संकरित कार्बन परमाणुओं की संख्या है

A. 2

B. 3

C. 4

D. 6

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

73. कैल्सियम कार्बाइड जल से अभिक्रिया करके देता है

A. मेथेन

B. एथेन

C. एथिलीन

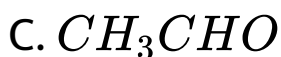
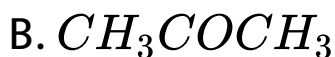
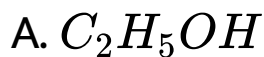
D. ऐसीटिलीन

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

74. जब ऐसीटिलीन को तनु सल्फ्यूरिक अम्ल में से $HgSO_4$ की उपस्थिति में प्रवाहित करते हैं, तो बनता है



D. मर्करी कर्बाइड

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

75. बेंजीन का एरोमैटिक गुण किसके द्वारा सिद्ध होता है ?

- A. एरोमैटिक सेक्सटेट सिद्धांत
- B. अनुनाद सिद्धांत
- C. आण्विक कक्षक सिद्धांत
- D. उपरोक्त सभी

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

76. मार्श गैस में मुख्यतः होता है

A. C_2H_2

B. CH_4

C. H_2S

D. CO

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

77. नार्मल - प्रोपिल एल्कोहॉल तथा आइसो - प्रोपिल एल्कोहॉल उदाहरण हैं

- A. स्थान समावयवता के
- B. श्रखल समावयवता के
- C. चलावयवता के
- D. ज्यामितीय समावयवता के

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

78. प्रकाशीक समावयवता किसके द्वारा प्रदर्शित की जाती है ?

A. ब्यूटेनॉल - 1

B. ब्यूटेनॉल -2

C. ब्यूटेनॉल - 1

D. ब्यूटेनॉल - 2

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

79. सोडियम एथॉक्साइड को एथिल आयोडाइड के साथ गर्म करने पर प्राप्त होता है :

A. ईथर

B. एथिल एल्कोहॉल

C. ऐसीटैल्डिहाइड

D. ऐसीटिक अम्ल

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

80. फॉसजीन का समान्य नाम है

A. कार्बन डाईऑक्ससाइड तथा फॉसफीन

B. फोस्फोरील क्लोराइड

C. कार्बोनिल क्लोराइड

D. कार्बन ट्रेटाक्लोराइड

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

81. किस परीक्षण द्वारा (CH_3OH) तथा (Ph-OH) के मध्य विभेदन किया जा सकता है-

A. HCl के साथ अभिक्रिया

B. NH_3 के साथ अभिक्रिया

C. आयोडोफोर्म जाँच

D. जल में विलेयता के द्वारा

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

82. एल्कोहॉल तथा अम्ल के बीच अभिक्रिया कहलाती है

A. एस्टरीकरण

B. साबुनीकरण

C. जल - अपघटन

D. हाइड्रोजनीकरण

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

83. बेंजीन हेक्सा क्लोराइड का उपयोग किसके के रूप में होता है

A. रंजक

B. प्रति मलेरिया औषधि

C. प्रतिजैविक

D. कीटनाशक

Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

84. एल्किल हैलाइड तथा सोडियम धातु की शुष्क ईथर की उपस्थिति में क्रिया से ऐल्केन का बनना कहलाता है :

A. क्लेमेंसन अपचयन

B. कोल्बे अभिक्रिया

C. वुर्ट्ज अभिक्रिया

D. कईनीजरों अभिक्रिया

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

85. ग्लिसरॉल के निर्जलीकरण से प्राप्त होने वाला यौगिक है-

A. प्रोपेन

B. प्रोपीन

C. एक्रोलिन

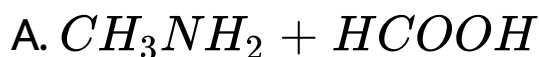
D. बेंजीन

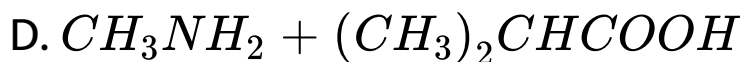
Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

86. मेथिल आइसोसायनाइड के अम्लीय जल - अपघटन से बनता है



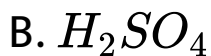
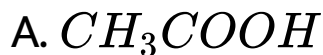


Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

87. सिरके में अम्ल होता है-



D. HNO_3

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

88. निम्न में से कौन - सा कथन सत्य है ?

A. मेथिल ऐमीन अम्लीय है

B. मेथिल ऐमीन , अमोनिया की अपेक्षा कम क्षारीय है

C. मेथिल ऐमीन , अमोनिया की आपेक्ष प्रबल क्षारीय है

D. मेथिल ऐमीन क्षार के साथ लवण का निर्माण करती है

Answer: C

 वीडियो उत्तर देखें

89. ऐसीटैमाइड के जल - अपघटन से बनता है

A. ऐसीटिक अम्ल

B. ऐसीटैल्डिहाइड

C. मेथिल ऐमीन

D. फॉर्मिक अम्ल

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

90. निम्न में कौन-सा अभिकर्मक ऐल्डिहाइड और कीटोन में विभेद करता है?

A. फेहलिंग विलियन

B. H_2SO_4 विलियन

C. $NaHSO_3$

D. NH_3

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

91. क्या होता है जबकि -

कैल्सियम फॉर्मेट तथा कैल्सियम ऐसीटेट का शुष्क आसवन करते हैं ।

A. एसीटोन

B. ऐसीटैल्डिहाइड

C. फॉर्मल्डिहाइड

D. फॉर्मिक अम्ल

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

92. निम्न में से कौन एसीटैमाइड से अभिक्रिया करके मिथल ऐमीन देगा ?

A. PCl_5

B. $NaOH + Br_2$

C. सोडालाइम

D. H_2SO_4

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

93. $(RCO)_2O$ द्वारा निरूपित होता है

A. कीटोन

B. ईथर

C. अम्ल एनहाइड्राइड

D. एस्टर

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

94. संघनन बहुलक का उदाहरण है-

A. पॉलीथीन

B. पॉली वाइनिल क्लोराइड

C. ऑरलोन

D. टैरिलीन

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

95. प्राकृतिक रबर निम्नलिखित में किसका बहुलक है ?

A. फिनाँल

B. आइसोप्रीन

C. क्लोरोप्रीन

D. स्टाइरीन

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

96. निम्न में से कौन - सा ताप रोधक प्लास्टिक है ?

- A. नाइलोन 66
- B. बैकलाइट
- C. पॉलीथीन
- D. पोलिस्टाइरीन

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

97. शरीर में अतिरिक्त कार्बोहाइड्रेट्स तथा प्रोटीन्स किस रूप में संचित रहते हैं

A. ग्लूकोस

B. ग्लाइकोजन

C. स्टार्च

D. फ्रक्टोस

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

98. DNA शर्करा होती है-

A. डिऑक्सी राइबोस

B. राइबोस

C. D- फ्रक्टोस

D. D- ग्लूकोस

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

99. प्रोटीन की कुण्डलित संरचना किसके द्वारा स्थयीकृत होती है?

A. पेप्टाइड बन्ध

B. डाइ पेप्टाइड बन्ध

C. हाइड्रोजन बन्ध

D. वण्डर वाल्स बल

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

100. निम्नलिखित में से कौन-सी अभिक्रिया एन्जाइम पेप्सिन द्वारा जल अपघटित होती है :

A. डाइ हाइड्रॉक्सी अम्ल

B. एमीनों अम्ल

C. ऐमीन

D. कार्बोक्सिलिक अम्ल

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें