



CHEMISTRY

BOOKS - S CHAND

SET-V (CHEMISTRY)

बहुविकल्पीय प्रश्न

1. H_2SO_4 के एक लीटर N/10 घोल निर्माण के लिए आवश्यक H_2SO_4 का द्रव्यमान क्या होगी।

A. 98 ग्राम

B. 4.9 ग्राम

C. 10 ग्राम

D. 1000 ग्राम

Answer: B



उत्तर देखें

2. सान्द्रता: प्रकट करने के लिए कौन-सी विधि है, जो ताप पर निर्भर नहीं करती ?

A. मोलरता

B. मोललता

C. नॉर्मलता

D. इनमे से कोई नहीं

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

3. $l = 2$ के लिए m के कुल मान होते हैं

A. 1

B. 3

C. 4

D. 5

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

4. d^3 के अंतिम इलेक्ट्रॉन के लिए m का मान है

A. + 1

B. - 1

C. 0

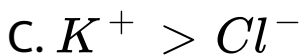
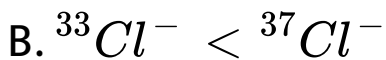
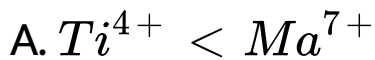
D. -2

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

5. आयनिक त्रिज्या का सही क्रम है -



$$D. p^{3+} > p^{5+}$$

Answer: D



उत्तर देखें

6. किसका मात्रक (Unit) नहीं होता है ?

A. $\Delta_{eg}H$

B. Δ_iH

C. χ

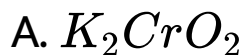
D. Ionic potential

Answer: C



उत्तर देखें

7. किसके Cr की त्रिज्या न्यूनतम है ?

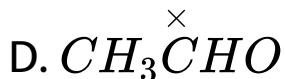
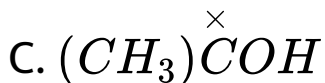
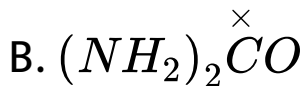


Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

8. किस species के C का प्रसंकरण sp^3 है ?

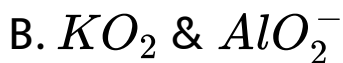


Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

9. किसमे अयुग्मित इलेक्ट्रॉन है ?

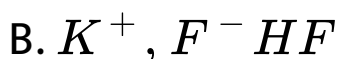
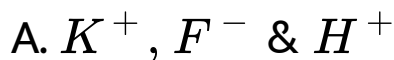


Answer: C



उत्तर देखें

10. KF तथा HF संयुक्त होकर KHF_2 का निर्माण करते हैं जिसमे रहते हैं -



Answer: C



उत्तर देखें

11. Van der Waals समीकरण है

A. $p + \frac{a^2 n^2}{V^2} (V - ab) = nRT$

B. $\left(p + \frac{an}{n^2 V^2} \right) (V - nb) = nRT$

C. $\left(p + \frac{an^2}{V^2} \right) (V - nb) = nRT$

D. $p + \frac{a^2 n^2}{V^2} (V - nb) = nRT$

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

12. द्रव की तरलता (ϕ) में ताप वृद्धि से होती है

A. कमी

B. वृद्धि

C. नियत

D. अनिश्चित

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

13. Ethanolpy (H), pressure (p), volume (V) तथा internal energy (U) में सही संबंध है

A. $U = H + pV$

B. $H = U + pV$

C. $pV = H - U$

D. $H = U + p + V$

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

14. एक गैस का विस्तार 100 ml से 250 ml तक नियत दाब 2 atm पर होता है तो किया गया कार्य (W)

A. 30.38 J

B. 25 J

C. 5 kJ

D. 16 J

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

15. किसका pH न्यूनतम होगा -

A. $1M HCl$

B. $1MNaOH$

C. $1MH_2SO_4$

D. $1MC_2H_5OH$

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

16. pH = 5 वाले घोल को 100 गुना तनु (dilute) करने पर

क्या होगा -

A. उदासीन

B. भस्मीय

C. प्रभावित

D. अधिक अम्लीय

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

17. 90° पर शुद्ध जल में $[H_3O^+] = 10^{-6} M$ है तो

K_w का मान क्या होगा ?

A. 1×10^{-6}

B. 1×10^{-12}

C. 1×10^{-14}

D. 1×10^{-8}

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

18. 1 मोल $KMnO_4$ को रंगहीन करने के लिए आवश्यक

H_2O_2 के मोल चाहिए :

A. $\frac{1}{2}$

B. $\frac{3}{2}$

C. $\frac{5}{2}$

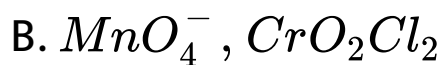
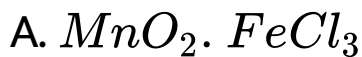
D. $\frac{7}{2}$

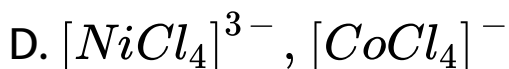
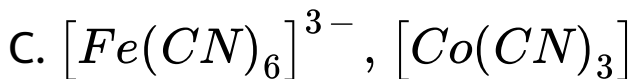
Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

19. निम्न युग्मों में उच्चतम ON युक्त धातुएँ कौन हैं ?





Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

20. किस माध्यम से H_2O_2 , $K_3[Fe(CN)_6]$ को अवकृत करता है ?

A. उदासीन

B. अम्लीय

C. क्षारीय

D. अध्रुवीय माध्यम

Answer: C



उत्तर देखें

21. नवजात (nascent) Hydrogen है

A. अत्यधिक ऊर्जा युक्त H-परमाणु

B. अत्यधिक ऊर्जा युक्त H_2 - अणु

C. उत्तेजित H आयन

D. Solved protons

Answer: B



उत्तर देखें

22. कौन आर्द्र लवण प्रदान करता है ?

A. Li

B. Na

C. K

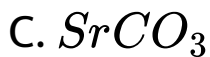
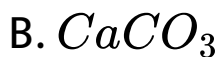
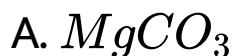
D. Cs

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

23. कौन ताप स्थायी होता है ?



Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

24. Boric acid पॉलीमेरिक होता है, क्योंकि

- A. Acidic nature
- B. H-bonding के कारण
- C. Monbasic nature
- D. Geometry के कारण

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

25. Borax का जलीय घोल होता है -

- A. उदासीन
- B. उभयधर्मी
- C. क्षारीय
- D. अम्लीय

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

26. कौन Water-repellent का कार्य करता है ?

A. Boric acid

B. Silicates

C. Silicones

D. Dolomite

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

27. किसमे $CaCO_3$ संरचनात्मक अवयव नहीं है ?

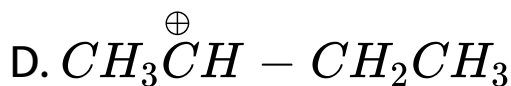
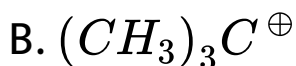
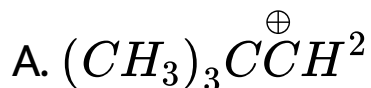
- A. Marble statue
- B. Calcined gypsum
- C. Sea shells
- D. Dolomite

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

28. कौन-सा कार्बोकैटायन सबसे ज्यादा स्थायी होता है।



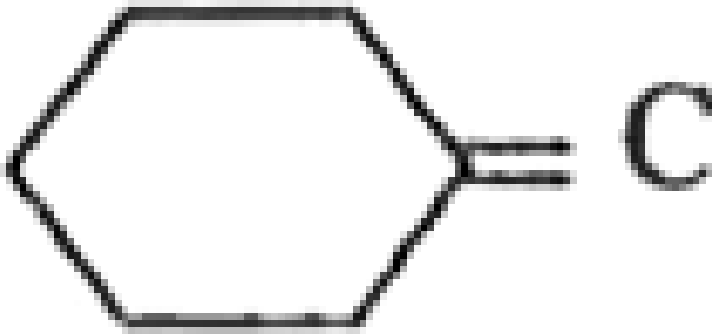
Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

29.

यौगिक



का नाम है

-

- A. Cyclohexanone
- B. Cyclohexylmethanone
- C. Oxycyclohexene
- D. Cyclohexylidene methanone

Answer: D



उत्तर देखें

30. एक अयुग्मित इलेक्ट्रॉन के कारण मुक्त मूलक होते हैं

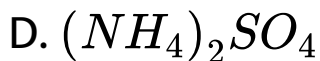
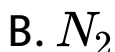
- A. सक्रिय
- B. अक्रिय
- C. ऋणायन
- D. धनायन

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

31. कार्बनिक यौगिक में N की परिमाणात्मक निर्धारण विधि (Duma's method) में यह किस रूप में रहता है ?



Answer: B



32. $CH_3 - CH = CH_2$ में $C - C - C$ कोण कितना है ?

A. 90°

B. 109.5°

C. 120°

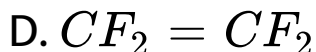
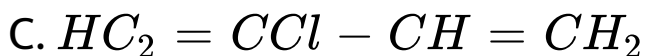
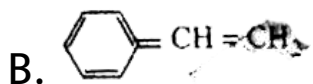
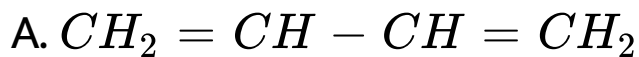
D. 180°

Answer: C



उत्तर देखें

33. स्टाइरीन का संरचना सूत्र है

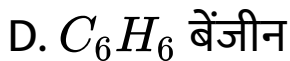
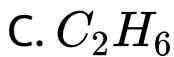
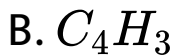


Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

34. $H - C - C$ कोण निम्न में से किस अणु में सबसे बड़ा है।



Answer: A



उत्तर देखें

35. नदी जल के उच्च BOD का मान क्या सूचित करता है ?

A. अप्रदूषित जल

B. अकार्बनिक रसायनों द्वारा अधिक प्रदूषित जल

C. Persticides द्वारा प्रदूषित जल

D. कार्बनिक रसायनों द्वारा उच्च प्रदूषित

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

36. कौन अनुचुम्बकीय (Paramagnetic) है ?

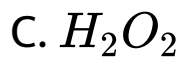


Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

37. किसमे दोनों ध्रुवीय एवं अध्रुवीय बंध है ?



Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

38. जल के अणु में महत्तमते H - bonds की संख्या होती है

A. 1

B. 2

C. 3

D. 4

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

39. एक वास्तविक गैस किस स्थिति में आदर्श गैस हो जाता है ?

- A. निम्न ताप एवं निम्न दाब
- B. निम्न ताप एवं उच्च दाब
- C. उच्च ताप एवं निम्न दाब
- D. उच्च ताप एवं उच्च दाब

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

40. श्यानता-गुणांक के लिए सही नहीं है

A. $\text{dync } cm^{-2} \text{ sec}$

B. $\text{dync } cm^2 s^{-1}$

C. $Nm^{-1} s$

D. $1 \text{ poise} = 10Nm^{-2} s$

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

41. साम्यावस्था में किसका मान महत्तम होता है ?

A. ΔG

B. ΔH

C. ΔS

D. ΔU

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

42. रासायनिक अभिक्रिया के गमन की दिशा किसके कमी की दिशा होती है

A. G

B. S

C. H

D. कोई नहीं

Answer: A



उत्तर देखें

43. $0.005M H_2SO_4$ घोल का pH क्या होगा ?

A. 0.005

B. 2

C. 1

D. 0.01

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

44. HA अम्ल का $K_a = 1 \times 10^5$ है तो उसके 0.1 M

घोल का pH क्या होगा ?

A. 3

B. 5

C. 1

D. 6

Answer: A



उत्तर देखें

45. यदि स्थिर ताप पर 1.0M दुर्बल अमल विलयन को 0.1M तक तनु किया जाये तो क्या होगा-

A. $[H^-]$ 0.01M होगा

B. pH बढ़ेगा

C. % आयनन बढ़ेगा

D. K_a बढ़ेगा

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

46. $Cr(CO)_6$ में Cr का O.N. होता है

A. 0

B. +2

C. - 2

D. + 6

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

47. MnO_4^{2-} , MnO_2 , MnO_2O_3 तथा Mn^{2+} में परिणत होने के लिए ऑक्सीकारक क्रमशः $KMnO_4$ कितने-कितने इलेक्ट्रॉनों को ग्रहण करता है

A. 4,3,1,5

B. 1,5,3,7

C. 1,3,4,5

D. 3,5,7,1

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

48. हाइड्रोजन का रंग होता है

A. काला

B. पीला

C. बैंगनी

D. कोई नहीं

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

49. Para & Ortho H_2 में अंतर होता है

A. परमाणु संख्या

B. परमाणु द्रव्यमान

C. प्रोटीन का चक्रण

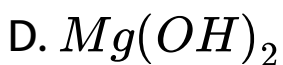
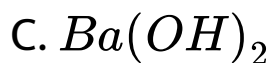
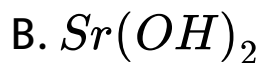
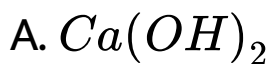
D. न्यूट्रॉन की संख्या

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

50. कौन प्रबलतम क्षार है



Answer: C



वीडियो उत्तर देखें