

India's Number 1 Education App

CHEMISTRY

BOOKS - NEET PREVIOUS YEAR

सॉल्वड पेपर 2010

रसायन विज्ञान

1. Ca,Mg,P तथा CI तत्वों की परमाणु त्रिज्या के बढ़ने का सही क्रम हैं

A.
$$Mq < Ca < Cl < p$$

$$\operatorname{B.}Cl < P < Mg < Ca$$

C.
$$P < Cl < Ca < Mg$$

D.
$$Ca < Mg < P < Cl$$

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

2. निम्न अभिक्रिया

$$2A(g) + B(g) \Leftrightarrow 3C(g) + D(g)$$

A तथा B दोनों की प्रारम्भिक मात्रा 1.00 M के साथ प्रारम्भ की जाती है | साम्यावस्था पर, D की सान्द्रता मापने पर, यह 0.25 M पायी गयी | इस समीकरण के लिए, साम्यावस्था स्थिरांक के मान के लिए सही व्यंजक है

A.
$$\left[(0.75)^3 (0.25) \right] + \left[(100)^2 - (100) \right]$$

B.
$$\left[(0.75)^3 (0.25) \right] + \left[(0.50)^2 - (0.75) \right]$$

C.
$$\left[(0.75)^3 (0.25) \right] + \left[(0.50)^2 - (0.25) \right]$$

D.
$$\left[(0.75)^3 (0.25) \right] + \left[(0.75)^2 (0.25) \right]$$

Answer: B

3. निम्न में से कौन व्यंजक $Al_2(SO_4)_3$ की अंनत तनुता पर तुल्यांकी चालकता को सही रूप में अभिव्यक्त करता है $\Lambda_{Al^{3+}}^{\circ}$ तथा $\Lambda_{SO_4^{2-}}^{\circ}$ अनंत तनुता पर तत्संबधी आयनों की तुल्यांकी चालकताऐं हैं

A.
$$2 \wedge_{AI^{3+}}^{\circ} + 3 \wedge_{SO_4^{2-}}^{\circ}$$

B.
$$\wedge_{AI^{3+}}^{\circ} + 3 \wedge_{SO_4^{2-}}^{\circ}$$

C.
$$\left(\ \wedge_{AI^{3+}}^{\circ} \ + 3 \ \wedge_{SO_4^{2-}}^{\circ} \
ight) imes 6$$

D.
$$rac{1}{3} \wedge_{AI^{3+}}^{\circ} + rac{1}{2} \wedge_{SO_{4}^{2-}}^{\circ}$$

Answer: B



4. $129^{\circ}\,C$ पर एक 0.03 m^3 पात्र में 6.0 g मेथेन गैस द्वारा लगाया गया दाब है

(परमाणु संहति : C=12.01, H=1.01 तथा

$$R = 8.314JK^{-1}mol^{-1}$$

- A. 215216 Pa
- B. 13409 Pa
- C. 41648 Pa
- D. 31684 Pa

Answer: C



5. सारणी-। (समीकरण) का सारणी-॥ (प्रक्रम के प्रकार) से मिलान कीजिए तथा उचित विकल्प का चयन कीजिए

Contract to the Contract		सारणी-I (समीकरण)		सारणी ॥ (प्रक्रम का प्रकार)
	(A)	$K_p > Q$	(i)	अस्वतः प्रक्रम
	(B)	$\Delta G^{\circ} < RT \text{ in } Q$	(ii)	साम्यावस्था
	(C)	$K_p = Q$	(iii)	स्वतः तथा ऊष्माशोषी
	(D)	$T > \frac{\Delta H}{1}$	(iv)	स्वतः
_		ΔS		

- A. A(i) B(ii) C(iii) D(iv)
- B. A(iii) B(iv) C(ii) D(i)
- C. A(iv) B(i) C(ii) D(iii)
- D. A(ii) B(i) C(iv) D(iii)

Answer: C



- 6. निम्नलिखित चार यौगिकों में अम्लीयता का क्रम है :
- (a) फीनॉल
- (b) मेथिल फीनोल
- (c) मेटानाइट्रो फीनॉल और
- (d) पैरानाइट्रो फीनॉल
 - A. D>C>A>B
 - $\operatorname{B.}C>D>A>B$
 - C. A > D > C > B
 - $\mathsf{D}.\,B>A>C>D$

Answer: A



7. निम्नलिखित में से, किसके लिए धनायन से ऋणायन के आकार का अनुपात अधिकतम है?

A. CsI

B. CsF

C. LiF

D. NaF

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

8. एक आदर्श गैस के 3 मोल निर्वात में, स्वत: प्रसारित होते हैं। किया गया कार्य होगा

A. अनन्त

- B. 3 जूल
- C. 9 जूल
- D. शून्य

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

9. निम्नलिखित प्रजाति में से कौन इलेक्ट्रॉनस्नेही नहीं है

- A. $\overset{\oplus}{C}I$

 - B. BH_3
 - $\operatorname{C.}H_3\overset{\oplus}{O}$
 - D. $\overset{\oplus}{N}O_2$

Answer: C



10. 0.66 किग्रा की एक गेंद 100 मी /से के वेग से गित कर रही है। सम्बंधित तरंगदैधर्य क्या होगी ? $(h=6.6 imes10^{-34}$ जूल से)

A.
$$6.6 imes10^{-32}$$
 मी

B.
$$6.6 imes10^{-34}$$
 मी

C.
$$1.0 imes 10^{-35}$$
 मी

D.
$$1.0 imes 10^{-32}$$
 मी

Answer: C



- 11. एक विद्युतरासायनिक सेल के विश्वा०बल (emf) के लिए निम्न सम्बन्ध दिये गये हैं
- (A) सेल का विभ्वा०बल = (ऐनोड का ऑक्सीकरण विभव) -(कैथोड का अपचयन विभव)
- (B) सेल का विवाoबल = (ऐनोड का ऑक्सीकरण विभव) + (कैथोड का अपचयन विभव)
- (C) सेल का विश्वाoबल = (ऐनोड का अपचयन विभव) ' + (कैथोड का अपचयन विभव)
- (D) सेल का वि०वा०बल = (ऐनोड का ऑक्सीकरण विभव) (कैथोड का ऑक्सीकरण विभव)

उपरोक्त में से कौन-से सम्बन्ध सही हैं?

- A. (C) तथा (A)
- B. (A) तथा (B)
- C. (C) तथा (D)

D. (B) तथा (D)

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

12. निम्नलिखित में से किस अणु में केन्द्रीय परमाणु sp^3 संकरण में नहीं है

A. CH_4

B. SF_4

C. $BF_4^{\,-}$

D. $NH_4^{\,+}$

Answer: B



13. 1 एटमॉस्फेरिक दाब पर, जल के वाष्पीकरण के लिए ΔH तथा ΔS के मान क्रमशः $40.63~{
m kJ~mol^{-1}}$ तथा $108.8~{
m J~K^{-1}}mol^{-1}$ है जिस तापमान पर इस रूपान्तरण के लिए गिब्ज ऊर्जा (ΔG) परिवर्तन का मान शून्य होगा, है

- A. 273.4 कैल्विन
- B. 393.4 कैल्विन
- C. 373.4 कैल्विन
- D. 293.4 कैल्विन

Answer: C



14. सारणी-। (पदार्थ)का सारणी-॥ (पदार्थों के ओद्यौगिक निर्माण में प्रयुक्त प्रक्रम)

के साथ मिलान कीजिए तथा उचित विकल्प का चयन कीजिए

	ं सारणी I (पदार्थ)	2 4 5 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8	सारणी II (प्रक्रम)
(A)	सल्फ्यूरिक अम्ल	(i)	हॉबर प्रक्रम
(B)	इस्पात (स्टील)	(ii)	बेसेमर प्रक्रम
(C)	सोडियम हाइड्रॉक्साइड	(iii)	ले ब्लॉक प्रक्रम
(D)	अमोनिया	(iv)	सम्पर्क विधि

- A. A(i) B(iV) C(ii) D(iii)
- B. A(i) B(ii) C(iii) D(iV)
- C. A(iV) B(iii) C(ii) D(i)
- D. A(iV) B(ii) C(iii) D(i)

Answer: D



15. ग्लिसरॉल को HI के आधिक्य के साथ अभिकृत करने पर प्राप्त होता है

- A. 2-आयोडोप्रोपेन
- B. ऐलिल आयोडाइड
- C. प्रोपीन
- D. ग्लिसरॉल ट्राइआयोडाइड

Answer: A



16. भारी जल के कुछ तथ्य नीचे दिए है:

- (i) भारी जल नाभिकीय रिऐक्टर में मन्दक के रूप में प्रयुक्त होता है
- (ii) भारी जल, साधारण जल की अपेक्षा तीव्रता से संयुक्त होता है
- (iii) भारी जल साधारण जल के सापेक्ष अधिक प्रभावी विलायक है निम्नलिखित में कौन-सा तथ्य सही है:

A. A तथा B

- B. A, B तथा C
- C. B तथा C
- D. A तथा C

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

17. एक यौगिक A ग़र्म करने पर रंगहीन गैस तथा एक अपद्रव्य भी देता हैं जिसे पानी में घोलने पर B प्राप्त होता हैं। जब CO_2 आधिक्य में B के जलीय विलयन में प्रवाहित की जाती हैं तो C ठोस रूप में प्राप्त होता हैं। ठोस C को सामान्य ग़र्म करने पर A पुनः प्राप्त होता हैं तो यौगिक A हैं :-

- A. $CaCO_3$
- B. Na_2CO_3
- $\mathsf{C}.\,K_2CO_3$

D. $CaSO_4 \cdot 2H_2O$

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

18. सारणी-। में दिये गये यौगिकों का, सारणी-॥ में दी गयी उनकी अभिलाक्षणिक (characteristic) अभिक्रियाओं के साथ मिलान कीजिए तथा सही विकल्प का

चयन कीजिए

	सारणी 1 (सौगिक)		सारणी II (अभिक्रियाएँ)
(A)	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂ NH ₂	(i)	क्षारीय जल-अपघटन
(B)	CH ₃ C ≡CH	(ii)	KOH (ऐल्को०) तथा CHCl ₃ के साथ दुर्गन्ध उत्पन्न करता है
(C)	CH₃CH₂COOCH₃	(iii)	अमोनियामय AgNO ₃ के साथ सफेद अवक्षेप देता है
(D)	CH ₃ CH(OH)CH ₃	(iv)	ल्यूकॉस अभिकर्मक के साथ 5 मिनट में धुंघलापन उत्पन्न करता है

- A. A(ii) B(i) C(iv) D(iii)
- B. A(ii) B(i) C(iv) D(iii)
- C. A(ii) B(iii) C(i) D(iV)
- D. A(iV) B(ii) C(iii) D(i)

Answer: C



ਕੀਣਿਆਂ ਤਕਤ ਟੇਤਨੇਂ

पाडिया उत्तर ५ख

19. निम्न में से कौन-सा यौगिक तीव्रता से निर्जलीकरण हो जाएगा?

Answer: C



20. अभिक्रिया $2NO+Cl_2
ightarrow 2NOCl$ की अभिक्रिया दर निम्न समीकरण

द्वारा प्रस्तुत की जाती है।

दर =
$$k[NO]^2[Cl_2]$$

इसके दर स्थिराक को कैसे बढ़ाया जा सकता है ?

- A. तापमान बढ़ाने पर
- B. NO की सान्द्रता बढ़ाने पर
- C. Cl_2 की सान्द्रता बढ़ाने पर
- D. उपरोक्त सभी के द्वारा

Answer: A



21. निम्न में से किस संकुल के लिए यह माना जा सकता है कि यह समावयवता प्रदर्शित नहीं करता है?

A.
$$\left[Ni(NH_3)_4(H_2O)_2
ight]^{2+}$$

B.
$$\left[Pt(NH_3)_2Cl_2\right]$$

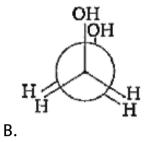
C.
$$\left[Ni(NH_3)_2Cl_2\right]$$

D.
$$\left[Ni(en)_3\right]^{2+}$$

Answer: C



22. एथिलीन ग्लाइकॉल के लिए, निम्न में से कौन-सा संरूपण सर्वाधिक स्थायी है?



Answer: D

D.



23. $CH_3CH=CHC\equiv CH$ का आई.यू.पी.ए.सी. नाम है

- A. पेन्ट-४-आइन-२-ईन
- B. पेन्ट-3-ईन-1-आइन
- C. पेन्ट-2-ईन-4-आइन
- D. पेन्ट-1-आइन-3-ईन

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

24. लैन्थेनॉइडों में सामान्यतया पायी जाने वाली ऑक्सीकरण अवस्था कौन सी

A. 4

है?

- B. 2
- C. 5
 - D. 3

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

25. P_4O_{10} में कितने सेतुबंधक ऑक्सीजन परमाणु उपस्थित हैं

- A. 6
- B. 4
- C. 2
- D. 5

Answer: A

26. . दो आयनों, NO_3^- तथा H_3O^+ के कुछ गुणधर्म नीचे वर्णित है। इनमें से कौन-सा सही है?

- A. केन्द्रीय परमाणु के संकरण के साथ-साथ संरचना में भी असमान
- B. केन्द्रीय परमाणु के समान संकरण के साथ समसंरचनात्मक
- C. केन्द्रीय परमाणु के भिन्न संकरण के साथ समसंरचनात्मक
- D. भिन्न संरचनाओं के साथ केन्द्रीय परमाणु का समान संकरण

Answer: A



27. निम्न दो अभिक्रियाओं ज्ञात है

$$FeO(s) + 3CO(g)
ightarrow 2Fe(s) + 3CO_2(g), \hspace{0.5cm} \Delta H = \hspace{0.5cm} -26.8 kJ$$

 $FeO(s) + CO(g) \rightarrow Fe(s) + CO_2(g), \qquad \Delta H = -16.5 kJ$

निम्न अभिक्रिया के लिए

$$Fe_2O_3(s) + CO(g)
ightarrow 2FeO(s) + CO_2(g)\Delta H$$
 का मान है

A. + 10.3 किलोजूल

C. - 10.3 किलोजुल

B.-43.3 किलोजूल

 $\mathsf{D}.+6.2$ किलोजुल

Answer: D



28. निम्नलिखित यौगिक दिये गये हैं

1. CH_3CH_2OH 2. CH_3COCH_3

इनमें से कौन आयोडीन विलयन और NaOH के साथ गर्म करने पर आयोडोफार्म देगें

A. A,C तथा D

B. केवल B

C. A, B तथा C

D. A तथा B

Answer: C



29. फ्रक्टोस, टॉलन अभिकर्मक को निम्न के कारण अपचयित कर देता है

A. असममित कार्बन

B. प्राथमिक ऐल्कोहॉलिक समूह

C. द्वितीयक ऐल्कोहॉलिक समूह

D. फ्रक्टोस का ईनॉलीकरण तथा फिर क्षारक द्वारा ऐल्डिहाइड में परिवर्तन

Answer: D



A. $C_6H_5CH_2OCH_2C_6H_5$

B. $C_6H_5CH_2OH$

 $\mathsf{C.}\ C_6H_5CH_3$

D. $C_6H_5CH_2CH_2C_6H_5$

Answer: C

