



MAINS - 2011

Q.1 मात्रकों की CGS पद्धति में किसी पदार्थ का घनत्व 4 g/cm^3 है। मात्रकों की एक पद्धति जिसमें लम्बाई की इकाई 10 cm तथा द्रव्यमान की इकाई 100g है, तो पदार्थ के घनत्व का मान होगा

- (1) 0.04 (2) 0.4
 (3) 40 (4) 400

Q.2 एक कण अपनी कुल दूरी की आधी v_1 चाल से तथा शेष आधी v_2 चाल से तय करता है। पूरी यात्रा के दौरान उसकी औसत चाल है :

- (1) $\frac{v_1 + v_2}{2}$ (2) $\frac{v_1 v_2}{v_1 + v_2}$
 (3) $\frac{2v_1 v_2}{v_1 + v_2}$ (4) $\frac{v_1^2 v_2^2}{v_1^2 + v_2^2}$

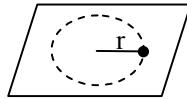
Q.3 v वेग से क्षैतिज रूप से (x -अक्ष के अनुदिश) गतिशील m द्रव्यमान $2v$ वेग से ऊर्ध्वाधर ऊपर की ओर (y -अक्ष के अनुदिश) गतिशील $3m$ द्रव्यमान से टक्कर करता है तथा उससे चिपक जाता है। संयोजन का अन्तिम वेग है :

- (1) $\frac{3}{2}v\hat{i} + \frac{1}{4}v\hat{j}$ (2) $\frac{1}{4}v\hat{i} + \frac{3}{2}v\hat{j}$
 (3) $\frac{1}{3}v\hat{i} + \frac{2}{3}v\hat{j}$ (4) $\frac{2}{3}v\hat{i} + \frac{1}{3}v\hat{j}$

Q.4 एक कनवेयर बेल्ट 2 m/s की नियत चाल से गतिशील है। एक बॉक्स को उस पर धीरे से गिराया गया है। उनके मध्य घर्षण गुणांक $\mu = 0.5$ है। बॉक्स बेल्ट पर विराम में आने के पहले बेल्ट के सापेक्ष कितनी गति करेगा। $g = 10 \text{ ms}^{-2}$ लें -

- (1) 0.4 m (2) 1.2 m
 (3) 0.6 m (4) Zero

Q.5 एक घर्षणहीन टेबल के शीर्ष पर दर्शाये अनुसार घूर्णन कर रही एक डोरी से एक छोटा द्रव्यमान जोड़ा गया है। यदि डोरी को खींचकर डोरी में तनाव बढ़ाया जाता है इस कारण वर्तीय गति की त्रिज्या 2 के घटक से घटती है, द्रव्यमान की गतिज ऊर्जा



- (1) 2 के घटक से घटेगी
 (2) अपरिवर्तित रहेगी
 (3) 2 के घटक द्वारा बढ़ेगी
 (4) 4 के घटक द्वारा बढ़ेगी

Q.6 m द्रव्यमान के एक कण को पथवी की सतह से u वेग से ऊर्ध्वाधर ऊपर की ओर फैका जाता है। पथवी का द्रव्यमान तथा त्रिज्या क्रमशः M एवं R है। G गुरुत्वायी नियतांक है तथा g पथवी की सतह पर गुरुत्वायी त्वरण है। u का न्यूनतम मान ताकि कण पुनः पथवी की सतह पर न लौटे :

- (1) $\sqrt{\frac{2GM}{R^2}}$ (2) $\sqrt{\frac{2GM}{R}}$
 (3) $\sqrt{\frac{2gM}{R^2}}$ (4) $\sqrt{2gR^2}$

Q.7 M द्रव्यमान का एक कण समान द्रव्यमान तथा त्रिज्या a के एक गोलीय कोश के केन्द्र पर स्थित है। केन्द्र से $a/2$ दूरी पर स्थित एक बिन्दु पर गुरुत्वायी विभव का परिमाण होगा :

- (1) $\frac{GM}{a}$ (2) $\frac{2GM}{a}$
 (3) $\frac{3GM}{a}$ (4) $\frac{4GM}{a}$

Q.8 एक प्रक्षेप्य को क्षैतिज से 45° के कोण पर फैका जाता है। प्रक्षेपण बिन्दु से देखने पर उसके उच्चतम बिन्दु पर प्रक्षेपण का ऐलिवेशन कोण है:

- (1) 45° (2) 60°
 (3) $\tan^{-1} \frac{1}{2}$ (4) $\tan^{-1} \left(\frac{\sqrt{3}}{2} \right)$

Q.9 द्विपरमाणुक गैस ($\gamma = 1.4$) के एक द्रव्यमान को 2 वायुमण्डलीय दाब पर रुद्धोषीय रूप से सम्पीड़ित किया जाता है ताकि उसका ताप 27°C से 927°C तक बढ़े। अन्तिम अवस्था में गैस का दाब है।

- (1) 8 atm (2) 28 atm
 (3) 68.7 atm (4) 256 atm

- Q.10** दो कण दो समीप समान्तर सीधी रेखाओं के अनुदिश
एक कोने से दूसरे कोने तक समान आवति तथा
आयाम से दोलन करता है। वे विपरीत दिशाओं में
गति करते हुये एक दूसरे को पार करते हैं जब
उनका विस्थापन आयाम का आधा होता है। दो कणों
की मध्य स्थिति दो कणों के पथों के लम्बवत् एक
सरल रेखा पर स्थित है। कलान्तर है :
(1) $\pi/6$ (2) 0 (3) $2\pi/3$ (4) π

(1) $\pi/6$ (2) 0 (3) $2\pi/3$ (4) π

- Q.11** दो समरूप सितार वाले तार समान तनाव T के अधीन हैं तथा उनकी मूल आवृत्ति 600Hz है। तारों में से किसी एक के तनाव में आंशिक वद्धि करने पर विस्पदों में 6 विस्पंद/सैकण्ड का अन्तर है जब दोनों तारों को साथ-साथ दोलन कराया जाए, तो होगा :

(1) 0.01 (2) 0.02 (3) 0.03 (4) 0.04

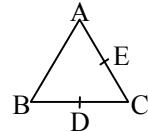
- Q.12** $\mu_1 = 1.5$ अपवर्तनांक के काँच से बना 15° कोण के एक पतले प्रिज्म को $\mu_2 = 1.75$ अपवर्तनांक के काँच के अन्य प्रिज्म के साथ संयुक्त किया जाता है। प्रिज्मों का संयोजन बिना विचलन के विक्षेपण उत्पन्न करता है। दूसरे प्रिज्म का कोण होगा :

(1) 5° (2) 7° (3) 10° (4) 12°

(3) 20 cm (4) -30 cm

(3) 20 cm (4) - 30 cm

- Q.14** तीन आवेशों, प्रत्येक $+q$ को $2a$ की BC व AC भुजाओं के एक समद्विबाहू त्रिभुज ABC के कोनों पर रखा गया है। D व E, BC व CA के मध्य बिन्दु हैं। एक आवेश Q को D से E तक ले जाने में किया गया कार्य है :

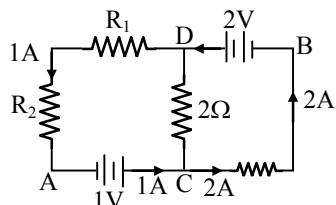


- (1) $\frac{3qQ}{4\pi \epsilon_0 a}$ (2) $\frac{3qQ}{8\pi \epsilon_0 a}$
 (3) $\frac{qQ}{4\pi \epsilon_0 a}$ (4) zero

- Q.15** अन्तरिक्ष में किसी बिन्दु (x, y, z) सभी मीटर में पर विद्युत विभव $V, V = 4x^2$ volt द्वारा दिया जाता है। बिन्दु $(1, 0, 2)$ पर विद्युत क्षेत्र volt/meter में है :

 - (1) 8 ऋणात्मक X-अक्ष के अनुदिश
 - (2) 8 धनात्मक X-अक्ष के अनुदिश
 - (3) 16 ऋणात्मक X-अक्ष के अनुदिश
 - (4) 16 धनात्मक X-अक्ष के अनुदिश

- Q.16** चित्र में दर्शाये परिपथ में, यदि बिन्दु A पर विभव शून्य लेते हैं, तो बिन्दु B पर विभव है :



- Q.17** G प्रतिरोध के एक गेल्वेनोमीटर को S ohm प्रतिरोध द्वारा शंस्टित किया जाता है। परिपथ में मुख्य धारा को अपरिवर्तित रखने के लिये, गेल्वेनोमीटर के साथ क्षेणीक्रम में प्रतिरोध जोड़ना चाहिये

- | | |
|------------------------|-------------------------|
| (1) $\frac{G}{(S+G)}$ | (2) $\frac{S^2}{(S+G)}$ |
| (3) $\frac{SG}{(S+G)}$ | (4) $\frac{G^2}{(S+G)}$ |

- Q.18** नगण्य प्रतिरोध का एक ताप-युग्म ताप की रेखीय परास में $40 \mu\text{V}/^\circ\text{C}$ का वि.वा.बल उत्पन्न करता है। 10 ohm प्रतिरोध का एक गेल्वोमीटर जिसकी सुग्राहिता $1 \mu\text{A}/\text{division}$ है, तापयुग्म के साथ संयुक्त है। तापान्तर का न्यूनतम मान जो निकाय द्वारा संसूचित किया जा सकता है, होगा

 - (1) 0.25°C
 - (2) 0.5°C
 - (3) 1°C
 - (4) 0.1°C

Q.29 निम्न चित्र में, कौनसा डायोड अग्र बायसित है:

- (a)  A series circuit consisting of a $+5\text{V}$ battery, a resistor R , and a diode connected in series with the positive terminal.

(b)  A series circuit consisting of a -10V battery, a resistor R , and a diode connected in series with the negative terminal.

(c)  A series circuit consisting of a -12V battery, a resistor R , and a diode connected in series with the positive terminal.

(d)  A series circuit consisting of a ground reference, a resistor R , and a diode connected in series with the positive terminal.

(1) (a), (b) एवं (d)
(2) केवल (c)
(3) (c) एवं (a)
(4) (b) एवं (d)

Q.30 500 K पर शुद्ध Si इलेक्ट्रॉन (n_e) व होल (n_h) की समान सान्द्रता $1.5 \times 10^{16} \text{ m}^{-3}$ रखते हैं। इडियम अशुद्धि मिलाने पर n_h , $4.5 \times 10^{22} \text{ m}^{-3}$ तक बढ़ता है। अशुद्धियुक्त अर्द्धचालक है:

- (1) P-प्रकार का जिसमें इलेक्ट्रॉन की सान्द्रता $n_e = 5 \times 10^9 \text{ m}^{-3}$ है।

(2) n-प्रकार का जिसमें इलेक्ट्रॉन की सान्द्रता $n_e = 5 \times 10^{22} \text{ m}^{-3}$ है।

(3) P-प्रकार का जिसमें इलेक्ट्रॉन की सान्द्रता $n_e = 2.5 \times 10^{10} \text{ m}^{-3}$ है।

(4) n-प्रकार का जिसमें इलेक्ट्रॉन की सान्द्रता $n_e = 2.5 \times 10^{23} \text{ m}^{-3}$ है।

Q.31

एक शून्य कोटि अभिक्रिया के लिए दर नियतांक की इकाई है।

- (1) s^{-1} (2) $\text{mol L}^{-1}\text{s}^{-1}$
 (3) $\text{L mol}^{-1} \text{s}^{-1}$ (4) $\text{L}^2 \text{mol}^{-2} \text{s}^{-1}$

Q.32

एक निश्चित एन्जाइम-उत्प्रेरित अभिक्रिया में पदार्थ का अर्द्धआयुकाल 138 s है। पदार्थ की सान्द्रता को 1.28 mg L^{-1} से 0.04 mg L^{-1} तक कम होने के लिए आवश्यक समय होगा।

0.33

निम्न प्रक्रमों पर विचार कीजिए।

	ΔH (kJ/mol)
$\frac{1}{2} A \rightarrow B$	+ 150
$3B \rightarrow 2C + D$	-125
$E + A \rightarrow 2D$	+350

$B + D \rightarrow E + 2C$, के लिए ΔH होगा।

- (1) 325 kJ/mol (2) 525 kJ/mol
 (3) -175 kJ/mol (4) -325 kJ/mol

0.34

ऑक्सीजन की स्पीशीज का युग्म तथा इनके चुम्बकीय गुण नीचे दिए गए हैं। निम्न में से कौनसा सही विवरण दर्शाता है।

- (1) O, O_2^{2-} - दोनों अनुचूम्बकीय
 (2) O_2^-, O_2^{2-} - दोनों प्रतिचूम्बकीय
 (3) O^+, O_2^{2-} - दोनों अनुचूम्बकीय
 (4) O_2^+, O_2 - दोनों अनुचूम्बकीय

035

बोहर सिद्धांत के अनुसार निम्न में से हाइड्रोजन परमाणु में कौनसा संक्रमण न्युनतम ऊर्जा युक्त फोटोन उत्पर्जित करेगा।

- (1) $n = 5$ to $n = 3$ (2) $n = 6$ to $n = 1$
 (3) $n = 5$ to $n = 4$ (4) $n = 6$ to $n = 5$

Q.36

गुणात्मक विश्लेषण में समूह I की धातुओं को अन्य आयनों से इनके क्लोराइड लवणों के रूप में अवक्षेपण द्वारा पथक किया जा सकता है। प्रारम्भिक विलयन में 0.10 M सान्द्रता पर Ag^+ तथा Pb^{2+} उपस्थित होते हैं। जलीय HCl को इस विलयन में Cl^- सान्द्रता 0.10 M होने तक मिलाया जाता है। साम्य पर Ag^+ तथा Pb^{2+} की सान्द्रता क्या होगी?

(AgCl के लिए $K_{sp} = 1.8 \times 10^{-10}$,
 PbCl₂ के लिए $K = 1.7 \times 10^{-5}$)

- (1) $[\text{Ag}^+] = 1.8 \times 10^{-11} \text{M}$; $[\text{Pb}^{2+}] = 1.7 \times 10^{-4} \text{M}$
 - (2) $[\text{Ag}^+] = 1.8 \times 10^{-7} \text{M}$; $[\text{Pb}^{2+}] = 1.7 \times 10^{-6} \text{M}$
 - (3) $[\text{Ag}^+] = 1.8 \times 10^{-11} \text{M}$; $[\text{Pb}^{2+}] = 8.5 \times 10^{-5} \text{M}$
 - (4) $[\text{Ag}^+] = 1.8 \times 10^{-9} \text{M}$; $[\text{Pb}^{2+}] = 1.7 \times 10^{-3} \text{M}$



Q.37 वायु का एक बुलबुला 15°C ताप तथा 1.5 bar दाब पर जल में उपस्थित है। यदि बुलबुला सतह से ऊर्धता है तो ताप 25°C तथा दाब 1.0 bar हो जाता है। बुलबुले के आयतन के लिए क्या घटित होगा?

- आयतन 2.5 के गुणांक से अधिक हो जाएगा।
- आयतन 1.6 के गुणांक से अधिक हो जाएगा।
- आयतन 1.1 के गुणांक से अधिक हो जाएगा।
- आयतन 0.70 के गुणांक से कम हो जाएगा।

Q.38 एक दुर्बल अम्ल का 0.1 मोलल जलीय विलयन 30% आयनित होता है। यदि जल के लिए $K_f = 1.86^\circ\text{C}/\text{m}$ है तो विलयन का हिमांक होगा।

- -0.24°C
- -0.18°C
- -0.54°C
- -0.36°C

Q.39 एक विलयन में $\text{Fe}^{2+}, \text{Fe}^{3+}$ तथा I^- आयन उपस्थित है। 35°C पर यह विलयन आयोडीन के साथ क्रिया करता है। $\text{Fe}^{3+}/\text{Fe}^{2+}$ के लिए $E^\circ = +0.77 \text{ V}$ तथा $\text{I}_2/2\text{I}^-$ के लिए $E^\circ = 0.536 \text{ V}$ है तो अनुकूलित रेडॉक्स अभिक्रिया में—

- $\text{Fe}^{2+}, \text{Fe}^{3+}$ में ऑक्सीकृत होगा।
- I_2, I^- में अपचयित होगा।
- यहाँ रेडॉक्स अभिक्रिया नहीं होगी।
- I^-, I_2 में ऑक्सीकृत होगा।

Q.40 अभिक्रिया $2\text{N}_2\text{O}_5 \rightarrow 4\text{NO}_2 + \text{O}_2$ की दर को निम्न तीन तरीकों द्वारा लिखा जा सकता है।

$$\frac{-d[N_2\text{O}_5]}{dt} = k [N_2\text{O}_5]$$

$$\frac{d[\text{NO}_2]}{dt} = k' [\text{N}_2\text{O}_5]$$

$$\frac{d[\text{O}_2]}{dt} = k'' [\text{N}_2\text{O}_5]$$

k व k' तथा k व k'' के मध्य सम्बन्ध होगा।

- $k' = k, k'' = k$
- $k' = 2k, k'' = k$
- $k' = 2k, k'' = k/2$
- $k' = 2k, k'' = 2k$

Q.41 एक प्रोटीन के जलीय विलयन के 200 mL में इसके 1.26 g उपस्थित है। 300 K पर इस विलयन का परासरण दाब $2.57 \times 10^{-3} \text{ bar}$ पाया गया तो प्रोटीन का मोलर द्रव्यमान होगा।

($R = 0.083 \text{ L bar mol}^{-1} \text{ K}^{-1}$):

- 61038 g mol^{-1}
- 51022 g mol^{-1}
- $122044 \text{ g mol}^{-1}$
- 31011 g mol^{-1}

Q.42 सूची I के साथ पदार्थों के संगठनों के लिए दी गई सूची II को सूमेलित कीजिए तथा दिए गए कोडों का उपयोग करते हुए सही उत्तर चुनिए।

सूची-I पदार्थ		सूची-II संगठन	
(A)	प्लास्टर ऑफ पेरिस	(i)	$\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
(B)	एप्सॉमाइट	(ii)	$\text{CaSO}_4 \cdot \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$
(C)	किसैराइट	(iii)	$\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$
(D)	जिष्प्सम	(iv)	$\text{MgSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$
		(v)	CaSO_4

Code :

- | (A) | (B) | (C) | (D) |
|-----------|-------|-------|------|
| (1) (iv) | (iii) | (ii) | (i) |
| (2) (iii) | (iv) | (i) | (ii) |
| (3) (ii) | (iii) | (iv) | (i) |
| (4) (i) | (ii) | (iii) | (v) |

Q.43 निम्न में से कौनसा ऑक्साइड उभयधर्मी है?

- CO_2
- SnO_2
- CaO
- SiO_2

Q.44 अशुद्ध आयरन को तैयार करने में प्रयुक्त वात्या भट्टी में निम्न अभिक्रियाएं होती हैं। धातुमल के निर्माण में भाग लेने वाली अभिक्रिया पहचानिए।

- $2\text{C(s)} + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{CO(g)}$
- $\text{Fe}_2\text{O}_3(\text{s}) + 3\text{CO(g)} \rightarrow 2\text{Fe(l)} + 3\text{CO}_2(\text{g})$
- $\text{CaCO}_3(\text{s}) \rightarrow \text{CaO(s)} + \text{CO}_2(\text{g})$
- $\text{CaO(s)} + \text{SiO}_2(\text{s}) \rightarrow \text{CaSiO}_3(\text{s})$

Q.45 निम्न में से कौनसे कथन असत्य है?

- NaHCO_3 गर्म करने पर Na_2CO_3 देता है।
- शुद्ध सोडियम धातु, द्रव अमोनिया में विलेय होकर नीला विलयन देती है।
- NaOH , काँच (glass) के साथ क्रिया कर सोडियम सिलिकेट देता है।
- एल्युमिनियम, NaOH के आधिक्य के साथ क्रिया कर Al(OH)_3 देता है।



Q.46 Na^+ की इलेक्ट्रॉन ग्रहण एन्थेल्पी का मान क्या होगा,

यदि Na का $\text{IE}_1 = 5.1 \text{ eV}$ है?

- (1) $+10.2 \text{ eV}$ (2) -5.1 eV
 (3) -10.2 eV (4) $+2.55 \text{ eV}$

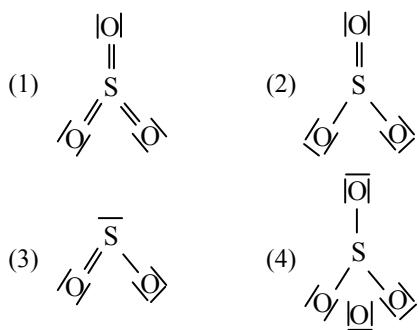
Q.47 निम्न में से किसमें अणुओं की संख्या अधिकतम होगी?

- (1) $64 \text{ g } \text{SO}_2$ (2) $44 \text{ g } \text{CO}_2$
 (3) $48 \text{ g } \text{O}_3$ (4) $8 \text{ g } \text{H}_2$

Q.48 एक ठोस यौगिक XY , NaCl संरचना रखता है। यदि धनायन की त्रिज्या 100 pm है तो ऋणायन (Y^-) की त्रिज्या होगी—

- (1) 165.7 pm (2) 275.1 pm
 (3) 322.5 pm (4) 241.5 pm

Q.49 निम्न में से कौनसी संरचना SO_3 के लिए सर्वाधिक उपयुक्त तथा न्युनतम उर्जा युक्त है?



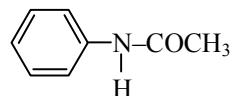
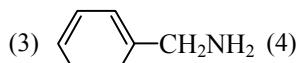
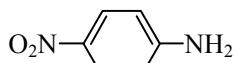
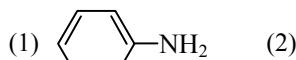
Q.50 निम्न में से कौनसे कार्बोनिल में $\text{C}-\text{O}$ बंध प्रबलतम होगा?

- (1) $\text{Fe}(\text{CO})_5$ (2) $\text{Mn}(\text{CO})_6^+$
 (3) $\text{Cr}(\text{CO})_6$ (4) $\text{V}(\text{CO})_6^-$

Q.51 निम्न में से कौनसे संकुल यौगिक अधिकतम अनुचूम्बकीय व्यवहार दर्शाएंगे?

- (1) $[\text{Zn}(\text{NH}_3)_6]^{2+}$ (2) $[\text{Ti}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$
 (3) $[\text{Cr}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$ (4) $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$
 (At. No. Ti = 22, Cr = 24, Co = 27, Zn = 30)

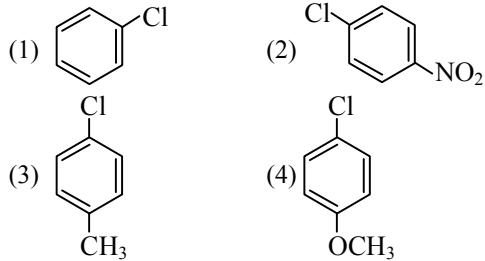
Q.52 निम्न में से कौनसे यौगिक सर्वाधिक क्षारीय है?



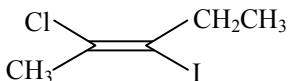
Q.53 निम्न में से कौनसा विटामिन वसा विलेय नहीं है?

- (1) विटामिन A (2) विटामिन B संकुल
 (3) विटामिन D (4) विटामिन E

Q.54 निम्न में कौनसे यौगिकों में नामिकरणेही प्रतिस्थापन अभिक्रिया अधिक आसानी से होगी?



Q.55 निम्न यौगिक का IUPAC नाम है।



- (1) सिस-2-क्लोरो-3-आयोडो-2-पेन्टीन
 (2) द्रांस-2-क्लोरो-3-आयोडो-2-पेन्टीन
 (3) सिस-3-आयोडो-4-क्लोरो-3-पेन्टीन
 (4) द्रांस-3-आयोडो-4-क्लोरो-3-पेन्टीन

Q.56 एक कार्बनिक यौगिक 'A', NH_3 के साथ उपचारित करने पर 'B' देता है जिसे गर्म करने पर 'C' बनता है। जब 'C', KOH की उपस्थिति में Br_2 के साथ क्रिया करता है तो एथिलएमीन बनता है। यौगिक 'A' है।

- (1) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$
 (2) CH_3COOH
 (3) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$
 (4) $\text{CH}_3-\text{CH}(\text{COOH})-\text{CH}_3$



Q.57 सूची-I में दिए गए यौगिकों को सूची-II के साथ सुमेलित कीजिए तथा नीचे दिए गए कोड का उपयोग करते हुए उपयुक्त विकल्प का चयन कीजिए।

सूची-I		सूची-II	
(a)	बैन्जैलिड्हाइड	(i)	फिनॉफ्थेलीन
(b)	थैलिक एनहाइड्राइड	(ii)	बेन्जॉइन संघनन
(c)	फेनिल बैंजोएट	(iii)	विन्टरग्रीन का तेल
(d)	मैथिल सेलिसिलेट	(iv)	फ्राइस पुर्नविन्यास

Code :

- | (a) | (b) | (c) | (d) |
|----------|-------|-------|-------|
| (1) (ii) | (i) | (iv) | (iii) |
| (2) (iv) | (i) | (iii) | (ii) |
| (3) (iv) | (ii) | (iii) | (i) |
| (4) (ii) | (iii) | (iv) | (i) |

Q.58 निम्न में से कौनसे कथन नीचे दिए गए विकल्पिकरण के बारे में सत्य हैं?

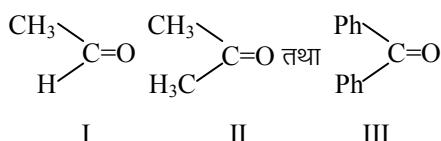
कथन

- प्रोटीनों के विकल्पिकरण के कारण प्रोटीन की द्वितीयक तथा तत्त्वीयक संरचनाओं की हानि होती है।
- विकल्पिकरण के कारण DNA की द्विरज्जुक का एकल रज्जुक में रूपांतरण होता है।
- विकल्पिकरण प्राथमिक संरचना को प्रभावित करता है जो अव्यवस्थित हो जाती है।

विकल्प

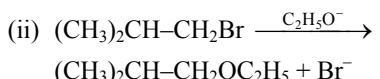
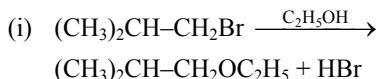
- (a), (b) व (c)
- (b) व (c)
- (a) व (c)
- (a) व (b)

Q.59 निम्न यौगिकों के साथ फेनिल मैग्निशियम ब्रोमाइड (PhMgBr) की क्रियाशीलता का क्रम है।



- $\text{I} > \text{II} > \text{III}$
- $\text{III} > \text{II} > \text{I}$
- $\text{II} > \text{I} > \text{III}$
- $\text{I} > \text{III} > \text{II}$

Q.60 निम्न अभिक्रियाओं पर विचार कीजिए।

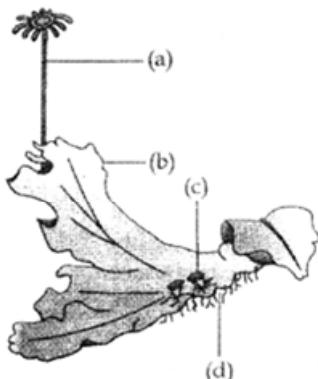


अभिक्रिया (i) तथा (ii) की क्रियाविधि क्रमशः हैं।

- S_{N^2} तथा S_{N^1}
- S_{N^1} तथा S_{N^2}

- S_{N^1} तथा S_{N^1}
- S_{N^2} तथा

Q.61 नीचे दिये गए चित्र की जाँच कीजिए तथा दिये गए सभी चारों भागों (a, b, c, d) की सही पहचान कर सही विकल्प का चयन कीजिए :



	(a)	(b)	(c)	(d)
(1)	एन्थेरिडियो फॉर	नर थैलस	ग्लोब्युल	मूल
(2)	आर्किगोनि योफोर	मादा थैलस	जेमा कप	मूलाभास
(3)	आर्किगोनि योफोर	मादा थैलस	कलिका	पाद
(4)	सीटा	बीजाणुद्भिद	पुतन्तु	मूलाभास

Q.62 बीज स्वभाव के उद्विकास की ओर महत्वपूर्ण पदों को दर्शाने के लिए सैलेजिनेला व साल्वनिया मान्य है क्योंकि :

- भूष मादा युग्मकोद्भिद में विकसित होता है जो कि पैतक बीजाणुद्भिद पर बना रहता है।
- मादा युग्मकोद्भिद मुक्त होता है, तथा बीजों के समान प्रकिर्णित होता है।
- मादा युग्मकोद्भिद में स्त्रीधानी का अभाव होता है।
- गुरुलबीजाणु में भूष पोष तथा भूष होते हैं, जो बीज चोल द्वारा आवरित होते हैं।



Q.63 निम्न चार कथनों का अवलोकन कीजिए जहाँ ये सही अथवा गलत है :

- (A) मॉसेस की अपेक्षा लीवर-वर्ट्स में विस्तृत बीजाणुदभिद होता है।
- (B) साल्विनियाँ विषम बीजाणुक होता है।
- (C) सभी बीज युक्त पादपों में जीवन चक्र द्विगुणित होता है।
- (D) पाइनस में नर व मादा शंकु भिन्न पादपों पर उगते हैं।

दो गलत कथन हैं :

- (1) कथन (A) तथा (B)
- (2) कथन (A) तथा (C)
- (3) कथन (A) तथा (D)
- (4) कथन (B) तथा (C)

Q.64 मध्यावरथा में गुणसूत्र किसके द्वारा तर्कु तन्तु से जुड़ते हैं :

- (1) गुणसूत्र बिन्दु द्वारा
- (2) अनुषंगी द्वारा
- (3) द्वितीयक संकीर्णन द्वारा
- (4) काइनेटोकोर द्वारा

Q.65 निम्न में से कौनसा एक आन्तरिक झिल्ली तंत्र के भाग के रूप में मान्य नहीं है ?

- (1) लाइसोसोम
- (2) गॉल्जी कॉम्प्लेक्स
- (3) परोक्सीसोम
- (4) रिक्तिका

Q.66 जीव विज्ञान के इतिहास में मानव जीनोम प्रोजेक्ट के अधीन किसका विकास किया गया :

- (1) बायोसिस्टेमिक
- (2) जैव प्रौद्योगिकी
- (3) बायोमॉनिटरिंग
- (4) जैव सूचनिकी

Q.67 आनुवांशिक पदार्थ के रूप में DNA का स्पष्ट प्रमाण किसके अध्ययन से आया :

- (1) जीवाण्यीय विषाणु से
- (2) जीवाणु से
- (3) कवक से
- (4) वाइरोइड से

Q.68 बिन्दु स्त्राव किसका परिणाम है :

- | | |
|-------------------|-----------|
| (1) मूल दाब | (2) विसरण |
| (3) वास्पोत्सर्जन | (4) परासण |

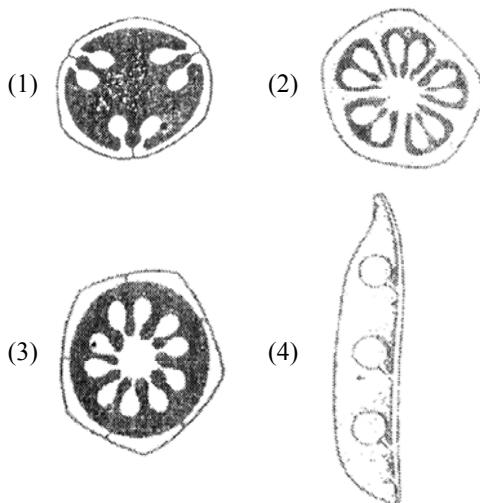
Q.69 सहायक कोशिकाओं का कार्य है :

- (1) शर्करा का चालनी तत्वों में वहन
- (2) सक्रिय परिवहन के लिए चालनी तत्वों को ऊर्जा प्रदान करना
- (3) फ्लोएम को जल प्रदान करना
- (4) सक्रिय परिवहन द्वारा शर्करा का चालनी तत्वों में वहन

Q.70 कुछ संवहन पुल "खुले" रूप में वर्णित किये जाते हैं क्योंकि ये :

- (1) परिरक्षा द्वारा आवरित नहीं होते
- (2) परिरक्षा द्वारा आवरित है, लेकिन अन्तर्स्तवच्चा द्वारा नहीं होते हैं
- (3) द्वितीयक जालयम तथा फ्लोएम उत्पादन में सक्षम हैं।
- (4) जालयम तथा फ्लोएम के बीच संयोजी उत्तक युक्त होते हैं।

Q.71 निम्न में से कौनसा एक चित्र डायएन्स में बीजाण्डन्यास प्रदर्शित करता है ?



Q.72 निम्न में से कौनसा एक जल के प्रकाशिक अपघटन के लिए अनिवार्य है ?

- | | |
|-----------|-------------|
| (1) बॉरोन | (2) मैंगनीज |
| (3) जिंक | (4) कॉपर |

Q.73 क्रेन्ज एनाटॉमी के पुल आच्छद कोशिका में होता है

- (1) मोटी भित्ति, कई अन्तरकोशिकीय अवकाश तथा कुछ हरितलवक
- (2) पतली भित्ति, कई अन्तरकोशिकीय अवकाश तथा हरितलवक नहीं
- (3) मोटी भित्ति, कई अन्तरकोशिकीय अवकाश नहीं तथा हरितलवक अधिक संख्या में
- (4) पतली भित्ति, कई अन्तरकोशिकीय अवकाश नहीं; कई हरित लवक



Q.74 स्वीट-पोटेटो किसका समजात है :

- | | |
|----------------|----------|
| (1) शलजम | (2) आलू |
| (3) कोलोकेसिया | (4) अदरक |

Q.75 निम्न में से कौनसा एक पादपों के लिए अनिवार्य खनिज नहीं है ?

- | |
|--------------|
| (1) फॉस्फोरस |
| (2) लोहा |
| (3) मैंगनीज |
| (4) केडनियम |

Q.76 पूर्ण चक्रिक, जालिका रुपी शिराविन्यास युक्त सरल पत्ती किसमें उपस्थित होती है :

- | | |
|----------------|---------------|
| (1) एल्सटॉनिया | (2) ऑकड़ा |
| (3) नीम | (4) चाइना रोज |

Q.77 कायिक जनन तथा असंगजनन के बीच क्या समान हैं?

- | |
|---|
| (1) दोनों पैतक के समान सन्तती उत्पन्न करते हैं |
| (2) दोनों केवल द्विजीजपत्री पादपों में ही लागू हैं। |
| (3) दोनों पुष्पन अवस्था को टालते हैं |
| (4) दोनों सम्पूर्ण वर्ष होते हैं |

Q.78 माइटोकॉन्ड्रिया में प्रोटॉन का संग्रहण होता है :

- | |
|------------------------|
| (1) मेट्रिक्स में |
| (2) बाहरी डिल्ली में |
| (3) आन्तरिक डिल्ली में |
| (4) अन्तर अवकाश में |

Q.79 निम्न में से कौनसा युग्म गलत सुमेलित है जबकि शेष तीन सही हैं ?

- | |
|-------------------------------------|
| (1) <i>Agave</i> - बल्बस |
| (2) <i>Penicillium</i> - कोनिडिया |
| (3) Water hyacinth - उपरी भूस्तारी |
| (4) <i>Bryophyllum</i> - पर्ण कलिका |

Q.80 आवतबीजीयों में, क्रियात्मक गुरुबीजाणु किसमें विकसित होते हैं :

- | | |
|-------------|--------------|
| (1) परागकोष | (2) भ्रूणकोष |
| (3) अण्डाशय | (4) भ्रूणपोष |

Q.81 मरुस्थली व जलीय दोनों अनुक्रमण होते हैं :

- | |
|------------------------------|
| (1) अत्यधिक गीली अवस्था में |
| (2) मध्यम जल अवस्था में |
| (3) शुष्क अवस्था में |
| (4) अत्यधिक शुष्क अवस्था में |

Q.82 समान समय में, समान पारिस्थितिकी तंत्र में निम्न में से कौनसा एक जन्तु एक से अधिक पोषक स्तरों में रह सकता है ?

- | | |
|-----------|-----------|
| (1) मेंढक | (2) स्परो |
| (3) शेर | (4) बकरी |

Q.83 केचुएँ द्वारा अपशिष्ट को छोटे टुकड़ों में तोड़ने की प्रक्रिया को कहते हैं :

- | | |
|-------------|---------------|
| (1) अपचय | (2) ह्युमिकरण |
| (3) विखण्डन | (4) खनिजीकरण |

Q.84 "श्रेष्ठ ओजोन" पाया जाता है :

- | |
|-----------------|
| (1) आयन मण्डल |
| (2) मध्य मण्डल |
| (3) क्षोभ मण्डल |
| (4) समताप मण्डल |

Q.85 लघुगणक समष्टि वद्धि किस समीकरण के द्वारा अभिव्यक्त होती है :

- $$(1) \frac{dN}{dt} = rN \left(\frac{N-K}{N} \right)$$
- $$(2) \frac{dt}{dN} = Nr \left(\frac{K-N}{K} \right)$$
- $$(3) \frac{dN}{dt} = rN \left(\frac{K-N}{K} \right)$$
- $$(4) \frac{dN}{dt} = rN$$

Q.86 निम्न में से कौनसा एक सूक्ष्मजीव तथा इसके औद्योगिक उत्पाद का गलत सुमेलित है जबकि शेष तीन सही हैं :

- | |
|---|
| (1) एस्परजिलस नाइगर - सिस्ट्रिक अम्ल |
| (2) योर्स्ट - स्टेटिन्स |
| (3) एसिटोबेक्टर एसिटी - एसिटिक अम्ल |
| (4) क्लोस्ट्रीडियम ब्युटिलीकम - लैकिटक अम्ल |

Q.87 निम्न कथन को पढ़िए जिसमें दो रिक्त स्थान (A व B) हैं :

_____ (A) _____ मरीज के लिए औषधि उपयोग में ली जाती है। जो _____ (B) _____ जीव की जाति से प्राप्त होती है दो रिक्त स्थानों के लिए एक सही विकल्प है :

रिक्त-A

- | | |
|---------------------|-------------|
| (1) एड्स' | स्युडोमोनास |
| (2) हृदय | पेनिसिलियम |
| (3) अंग प्रत्यारोपण | ट्राइकोडमा |
| (4) स्वाइन फ्लु | मोनास्कस |

रिक्त-B



Q.88 सामान्य जुकाम प्रतिजैविकों द्वारा सही नहीं होती है क्योंकि यह :

- (1) संक्रमण रोग नहीं है।
- (2) विषाणु द्वारा होती है।
- (3) ग्राम-धनात्मक जीवाणु द्वारा होती है।
- (4) ग्राम-ऋणात्मक जीवाणु द्वारा होती है।

Q.89 निम्न चार कथनों (A-D) को पढ़िये। उनमें से दो में कुछ गलती है :

- (A) प्रथम ट्रांसजैनिक भैंस रोजी द्वारा उत्पादित दूध मानव अल्फा-लेकट एल्बुमिन वर्धक था।
- (B) रेस्ट्रीक्शन एन्जाइम अन्य वहद अणुओं से DNA के काम आता है।
- (C) डार्डनस्ट्रीम प्रोसेसिंग R-DNA तकनीकी का एक पद है।
- (4) डिस आर्मड रोगाणु कारक परपोषी में R-DNA के स्थानान्तरण में भी काम आते हैं।

निम्न में से कौन से दो कथनों में गलतियाँ हैं ?

- (1) कथन (A) तथा (B)
- (2) कथन (B) तथा (C)
- (3) कथन (C) तथा (D)
- (4) कथन (A) तथा (C)

Q.90 mRNA की साइलेंसिंग किसके प्रतिरोधी ट्रांसजैनिक पादप उत्पादन में उपयुक्त है :

- (1) बैकटीरियल ब्लाईट्स
- (2) बॉलवर्म
- (3) नीमेटोड्स
- (4) व्हाइट रट्स

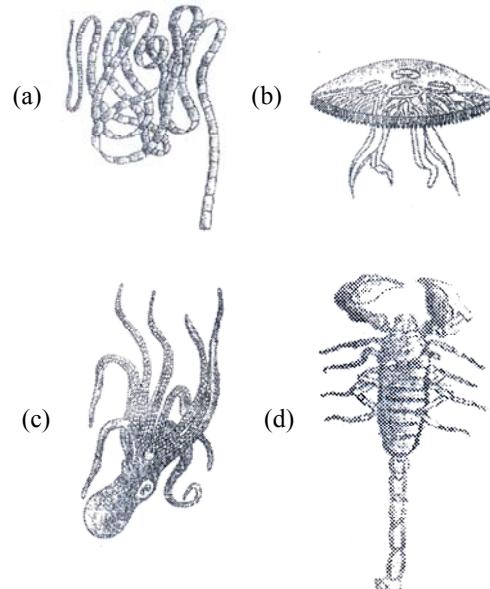
Q.91 निम्न में से कौनसा मत केवल जीवित जीवों का अभिलाखणिक है ?

- (1) सतही या आन्तरिक दोनों ओर पदार्थों के संग्रहण द्वारा भार में वर्द्धि
- (2) पथक्कारी उपापचयी अभिक्रियाओं का पात्र संवर्धन
- (3) केवल अन्दर की तरफ भार में वर्द्धि
- (4) वातावरण व उनकी स्मृति में होने वाली घटनाओं का बोध

Q.92 पेशी का कौनसा प्रकार उपस्थित है :

- (1) ऊपरी भुजा में चिकनी पेशीय तंतु होती है आकृति में फ्युजिफॉर्म होती है।
- (2) हृदय में अनैच्छिक तथा अरेखित चिकनी पेशीय होती है।
- (3) आन्त्र में रेखित व अनैच्छिक होती है।
- (4) जाँघ में रेखित व एच्छिक होती है।

Q.93 वित्र चार जन्तुओं (a), (b), (c) तथा (d) को दर्शाता है इन जन्तुओं में से दो का समान लक्षणों के सन्दर्भ में सही उत्तर चुनिए -



- (1) (c) तथा (d) में सत्य गुहा होती है।
- (2) (a) तथा (d) देहभिति से श्वसन करते हैं।
- (3) (b) तथा (c) अरीय समिति दर्शाते हैं।
- (4) (a) तथा (b) में स्व-रक्षा के लिए निडोब्लास्ट होती है।

Q.94 निम्न में से कौनसी एक युग्मनजी कोशिका की अवस्था सामान्य मादा बच्चे के जन्म के लिए होती है

- (1) एक X व एक Y गुणसूत्र
- (2) दो X गुणसूत्र
- (3) केवल एक Y गुणसूत्र
- (4) केवल एक X गुणसूत्र

Q.95 पादपों या ड्यॉसोफिला में परीक्षण संकरण किनके बीच होता है :

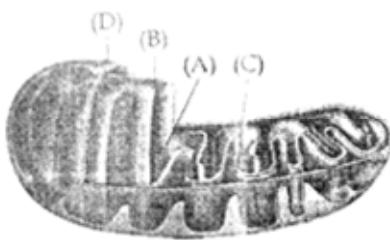
- (1) प्रभावी लक्षणों युक्त दो जीनप्रारूपों के बीच
- (2) अप्रभावी लक्षणों युक्त दो जीन प्रारूपों के बीच
- (3) दो F₁ संकरों के बीच
- (4) दो अप्रभावी जीनप्रारूप युक्त F₁ संकर के बीच



Q.96 निम्न में से कौनसा व्यस्क मानव दन्त सूत्र को सही प्रदर्शित करता है ?

- | | |
|--|--|
| (1) $\frac{3}{3}, \frac{1}{1}, \frac{3}{3}, \frac{3}{3}$ | (2) $\frac{3}{3}, \frac{1}{1}, \frac{3}{2}, \frac{1}{1}$ |
| (3) $\frac{2}{2}, \frac{1}{1}, \frac{3}{2}, \frac{3}{3}$ | (4) $\frac{2}{2}, \frac{1}{1}, \frac{2}{2}, \frac{3}{3}$ |

Q.97 नीचे दिया चित्र माइटोकॉन्फ्रिया की संरचना को उसके चार अंकित भागों labelled (A), (B), (C) तथा (D) सहित दर्शाता है। सुमेलित भाग का उसके कार्य के साथ सही चयन कीजिए।

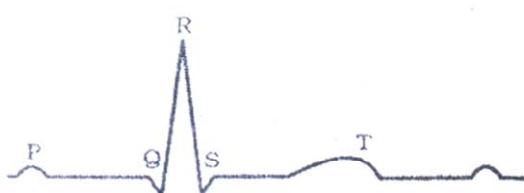


- (1) भाग (A) : मेट्रिक्स – श्वसन श्रंखला एन्जाइम के लिए मुख्य स्थल
- (2) भाग (D) : बाहरी झिल्ली – विदारण द्वारा अन्तः झिल्ली की वद्धि उत्पत्ति
- (3) भाग (B) : आन्तरिक झिल्ली – अर्न्तवलन बनाती है, जिन्हें क्रिस्टी कहते हैं।
- (4) भाग (C) : क्रिस्टी – एकल वलय DNA अणु तथा राइबोसोम होते हैं।

Q.98 देह उत्तक से निकलने वाली कार्बन डाई ऑक्साइड रक्त में किस रूप से उपस्थित होती है :

- (1) RBCs में कार्बोमिनो हीमोग्लोबिन
- (2) रक्त प्लाज्मा व RBCs में बाईकार्बोनेट
- (3) रक्त प्लाज्मा में मुक्त CO₂
- (4) 70% कार्बोमिनो-हीमोग्लोबिन तथा 30% बाईकार्बोनेट के रूप में

Q.99 नीचे सामान्य मानव की ECG दी गई है। नीचे कौनसा एक घटक वर्णित है ?



(1) Peak P-केवल बायें आलिन्द संकुचन का आरम्भन

(2) Complex QRS-एक पूर्ण स्पंद

(3) Peak T-पूर्ण हृदयी संकुचन का आरम्भन

(4) Peak P तथा Peak R – संकुचित तथा शिथिलिक रक्त दाब

Q.100 मेंढक, मानव से किसकी उपस्थिति में भिन्न है :

- (1) थाइरोइड अथवा पेराथाइरोइड
- (2) युग्मित प्रमस्तिष्ठक गोलाद्ध
- (3) हिपेटिक पोरटल सिस्टम
- (4) केन्द्रकिय लाल रक्त कोशिकाएं

Q.101 रक्त वाहिनियों को रेखित करने वाली कोशिकाएं किस कोटि से सम्बन्धित है :

- (1) संयोजी ऊतक
- (2) चिकनी पेशी ऊतक
- (3) शल्कीय उपकला
- (4) स्तम्भिक उपकला

Q.102 हमारे शरीर की 24 घण्टे की लयबद्धता जैसे सोना-जगना चक्र किस हार्मोन द्वारा नियमित होता है :

- (1) मेलेटोनिन
- (2) केल्सिटोनिन
- (3) प्रोलेक्टिन
- (4) एड्रिलिन

Q.103 निम्न तीन मानव कंकालीय भाग के युग्म उनसे सम्बन्धित कंकालीय श्रेणी से सही सुमेलित है और एक सुमेलित नहीं है। अमेलित युग्म की पहचान कीजिए।

	Pairs of skeletal parts	Category
(1)	Malleus and stapes	कर्ण अस्थिका
(2)	Sternum and Ribs	अक्षीय कंकाल
(3)	Clavicle and Glenoid cavity	श्रोणि मेंखला
(4)	Humerus and ulna	उपांगीय कंकाल

Q.104 निम्न में कौनसी एक संरचना उसके कार्य के साथ सही सुमेलित है ?

- (1) टिफ्लोसोल-अतिरिक्त पोषकों का संचयन
- (2) क्लाईटेलम-कोकून का स्त्राव
- (3) गिजार्ड-पचित भोजन का अवशोषण
- (4) सिटी-परभक्षियों के प्रति सुरक्षा



Q.105 किसमें मूर्त्रवाहिनी मूर्त्रजनन नलिका के रूप में कार्य करती है :

- (1) नर मेढ़क में
- (2) मानव नर में
- (3) मानव मादा में
- (4) मेढ़क के नर व मादा में

Q.106 अग्नाशयी रस का एक घटक जो कि मानव ग्रहणी में डाला जाता हैं वह है :

- (1) एन्टेरोकाइनेज
- (2) ट्रिप्सिनोजन
- (3) काइमोट्रिप्सिन
- (4) ट्रिप्सिन

Q.107 जाग्रत पूर्ण प्रयास के द्वारा होने वाले श्वसन के लिए निम्न में से कौनसी एक सम्भावना होगी ?

- (1) बल पूर्वक श्वसन के द्वारा पूर्व वायु के बाहर निकलने से फुफक्स पूर्ण रूप से खाली हो सकते हैं।
- (2) एक श्वसन में ऑक्सीजन के बिना सम्पूर्ण वायु बाहर निकल सकती है।
- (3) एक श्वसन में नाक व मुख दोनों बन्द होने से यूस्टेवियन नलिकाओं से वायु बाहर निकल सकती है।
- (4) सभी पसलियों के बिना केवल डायफ्राम की गति के द्वारा आन्तरिक व बाहरी जाग्रत अवस्था एक श्वसन होता है।

Q.108 मानव में निषेचन के दौरान क्या होता है जब कई शुक्राणु अण्डाणु के बिल्कुल नजदीक पहुँचते हैं ?

- (1) केवल दो शुक्राणु अण्डाणु के पास जोना-पेलुसिडा को भेदते हैं।
- (2) एक शुक्राणु एक्रोसोम के स्त्रावण की सहायता से जोना पेलुसिडा द्वारा अण्डाणु के कोशिका द्रव्य में प्रवेश करता है।
- (3) अण्डाणु के सभीप एक को छोड़कर सभी शुक्राणु उनकी पूँछ खो देते हैं।
- (4) कोरोना रेडिएटा की कोशिकाएं एक को छोड़कर सभी शुक्राणुओं को रोकती हैं।

Q.109 तकनीक जिसे युग्मक अन्तरा डिम्ब वाहिनी स्थानान्तरण (GIFT) कहते हैं, उन मादाओं के लिए अपनायी जाती है :

- (1) जो निषेचन के लिए उपयुक्त वातावरण प्रदान नहीं कर सकती
- (2) जो अण्डाणु उत्पन्न नहीं कर सकती
- (3) जिनके गर्भाशय में गर्भ नहीं रह सकता
- (4) जिनकी ग्रीविय नलिका शुक्राणु परिवहन के लिए बहुत ही संकरी होती है।

Q.110 निम्नलिखित चार कथनों (A-D) जो सामान्य मेढ़क राणा टिगराइना से सम्बन्धित हैं, पर विचार कीजिए। तथा सही विकल्प का चयन कीजिए, जिनमें से एक सत्य व एक असत्य है।

(A) शुष्क स्थल में यह O₂ के अभाव के कारण मर जाता है, यदि इसका मुख कुछ दिनों के लिए बलपूर्वक बन्द रहे।

(B) इसमें हृदय चर्टुकोष्ठकीय होता है।

(C) शुष्क स्थल पर यह यूरियोटेलिक से युरिकोटेलिक हो जाता है।

(D) इसका जीवन इतिहास तालाबी जल में होता है।

(A)	(B)	(C)	(D)
(1) F	T	T	F
(2) T	F	F	T
(3) T	T	F	F
(4) F	F	T	T

Q.111 कौनसे दिन सामान्य मानव रजो चक्र में LH का स्त्रावण तीव्र होता है। (प्राय : LH-सर्ज कहलाता है) सामान्यत होता है ?

- (1) 11th दिन में
- (2) 14th दिनों में
- (3) 20th दिन में
- (4) 5th दिन में

Q.112 निम्न कथनों (A)-(D) पर विचार कीजिए जो एक या दो रिक्त स्थान सहित है :

(A) शीत मौसम से _____ (1) के लिए सर्दी के दौरान _____ (2) में चले जाते हैं

(B) व्यापक आधार युक्त शंकुरूपी आयु के पिरामिड _____ (3) मानव समस्ती दर्शाते हैं

(C) ततैया से परागित होने वाला पुष्प _____ (4) का उदाहरण है।

(D) जातिया आधिक्य के उच्च स्तर युक्त क्षेत्र _____ (5) के रूप में जाना जाता है :

कथन में सम्बन्धित रिक्त संख्या (1) से (5) के लिए सही निम्न लिखित में से कौनसा विकल्प सही पूर्ति करता है ?

(1) (1) - शिशिरावस्था, (2) - बचना,
(3) - विस्तर, (5) - तप्त स्थल

(2) (3) - रिथर, (4) - सहभोजिता,
(5) - दलदल

(3) (1) - विन्यास, (2) - बचना,
(3) - रिथर, (4) - सहभोजिता

(4) (3) - विस्तर, (4) - सहभोजिता,
(5) - जैव विविध उद्यान



Q.113 कार्बनिक कणि के बारे में निम्नलिखित कथन (A-D) पर विचार कीजिए :

- (A) आनुवंशिकी रूप से रूपान्तरित फसलों का उपयोग जैसे BT-कॉटन
 - (B) केवल प्राकृतिक रूप से उत्पादित पदार्थों का उपयोग जैसे-खाद
 - (C) कीटनाशकों व यूरिया का उपयोग नहीं किया जाता
 - (D) विटामिन व खनिज से प्रचुर सब्जियों का उत्पादन उपरोक्त कौनसे कथन सही है ?
- (1) केवल (A) तथा (B)
 - (2) (B), (C) तथा (D)
 - (3) केवल (C) तथा (D)
 - (4) केवल (B) तथा (C)

Q.114 भौगोलिक क्षेत्र की जैव विविधता दर्शाती है :

- (1) क्षेत्र के लिए प्रजातियाँ स्थान विशेष होती हैं
- (2) क्षेत्र में संकटग्रस्त प्रजातियाँ पाई जाती हैं।
- (3) क्षेत्र में रहने वाले जीवों में विविधता होती है।
- (4) क्षेत्र की प्रभावी प्रजातियों में आनुवंशिक विविधता होती है।

Q.115 निम्न में से कौनसा विकल्प रोग व इसके कारक जीव तथा संक्रमण के प्रकार के साथ सही सुमेलित है :

	रोग	कारक जीव	संक्रमण का प्रकार
(1)	मलेरिया	प्लाज्मोडियम वाइरेक्स	नर एनाफिलिज मच्छर के काटने पर
(2)	टाइफॉइड	साल्मोनेला टाइफी	श्वास द्वारा
(3)	निमोनिया	स्ट्रेप्टोकोकस न्यूमोनी	Droplet infection
(4)	हाथी पाँव रोग	वाउचेरिया बैनक्रॉफ्टाई	संक्रमित जल व भोजन

Q.116 रोगकारक माइक्रोस्पोरम मानव में रिंगवर्म रोग के लिए उत्तरदायी है जो किस जीव के समान जगत से सम्बन्धित है :

- (1) एस्केरिस, गोलकमि
- (2) टीनिया, फीताकमि
- (3) वाउचेरिया, फिलोरियल कमि
- (4) राइजोंपस, मॉल्ड

Q.117 रोग तथा प्रतिरक्षीकरण के संगत सही कथन का चयन कीजिए :

- (1) सर्पदंश के विरुद्ध सर्प प्रतिविष का इंजेक्शन सक्रिय प्रतिरक्षीकरण का उदाहरण है।
- (2) यदि किसी कारणवश B-तथा T-लिम्फोसाइड नष्ट हो जाए तो शरीर रोगकारक के विरुद्ध प्रतिरोधी नहीं बनाएगा।
- (3) मत/निष्क्रिय रोगकारक का इंजेक्शन सक्रिय प्रतिरक्षा करता है
- (4) कुछ प्रोटोजोआ हेपेटाइटिस B के वैक्सिन निर्माण में उपयोग में लाये गए हैं।

Q.118 बैसिलस थूरीनजीएनसीस प्रोटीन क्रिस्टल बनाते हैं, जो कीट प्रतिरोधी प्रोटीन होती है यह प्रोटीन :

- (1) वाहक जीवाणु को नहीं मारते क्योंकि वह अपने आप में विष के प्रति प्रतिरोधी होती है।
- (2) कीटाणु की मध्य-आहार नली की उपकलीय कोशिका द्वारा जुड़ी रहती है।
- (3) क्राई जीन सहित कई जीनों द्वारा कोडित होती है।
- (4) कीट की अग्र आहार नली की अम्ल pH द्वारा सक्रिय होती है।

Q.119 निम्न में से कौनसी एक तकनीक आनुवंशिक रूप से अभियांत्रिक जीवित जीवों को संभव बनाती है ?

- (1) संकरण
- (2) पुर्नसंयोजित DNA तकनीक
- (3) X-किरण परावर्तन
- (4) भारी समस्थानिकों को चिह्नित

Q.120 निम्न में से कौनसा कथन नॉटोकॉर्ड की उपस्थिति के बारे में पूर्ण गलत है, जबकि अन्य तीन सही है ?

- (1) यह एफियोक्सस में जीवन भर उपस्थित होती है।
- (2) यह एसिडियन में केवल लार्वा पूँछ में ही उपस्थित होती है।
- (3) यह व्यस्क मैंड्रक में कशेरूक दण्ड द्वारा हटा दी जाती है।
- (4) यह प्रारम्भ से ही मानव में जीवनभर अनुपस्थित होती है।



ANSWER KEY (MAINS-2011)

Ques.	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
Ans.	3	3	2	1	4	2	3	3	4	3	2	3	4	4	1	1	4	1	2	2
Ques.	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39	40
Ans.	1	3	2	2	2	3	3	1	3	1	2	4	3	4	4	4	2	1	4	3
Ques.	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54	55	56	57	58	59	60
Ans.	1	3	2	4	4	2	4	4	1	2	3	3	2	2	2	1	1	4	1	4
Ques.	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80
Ans.	2	1	3	4	3	4	1	1	2	3	3	2	3	1	4	1	1	4	3	2
Ques.	81	82	83	84	85	86	87	88	89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100
Ans.	2	2	3	4	3	4	3	2	1	3	4	4	1	2	4	4	3	2	2	4
Ques.	101	102	103	104	105	106	107	108	109	110	111	112	113	114	115	116	117	118	119	120
Ans.	3	1	3	2	1	2	4	2	2	2	2	1	4	3	3	4	2	2	2	4

HINTS & SOLUTIONS

1 [3]

Sol. $M = d \cdot V \Rightarrow d = \frac{M}{L^3}$
 $\Rightarrow d = \frac{4 \text{ gm}}{\text{cm}^3} = \frac{4(1/100)}{10^{-3}} = 40 \frac{\text{gm}}{\text{cm}^3}$

2 [3]

Sol. Average velocity = $\frac{2v_1 v_2}{v_1 + v_2}$

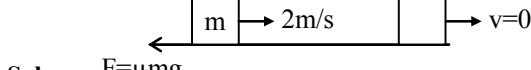
3 [2]

Sol. From the law of conservation of linear momentum

$$mv\hat{i} + (3m)(2v)\hat{j} = 4mv'$$

$$v' = \frac{v}{4}\hat{i} + \frac{3}{2}v\hat{j}$$

4. [1]



Sol. $F = \mu mg$

retardation of the block on the belt

$$a = \frac{F}{m} = \mu g$$

From $v^2 = u^2 + 2as$

$$0 = 2^2 - 2(\mu g) s$$

$$s = \frac{4}{2 \times 0.5 \times 10} = 0.4 \text{ m}$$

5. [4]

Sol. From the law of conservation of angular momentum
 $mvr = mv'r \frac{r}{2}$

$$v' = 2v$$

$$\text{so } \frac{\text{KE}}{\text{KE}_1} = \frac{\frac{1}{2}mv^2}{\frac{1}{2}mv'^2} = \frac{1}{4}$$

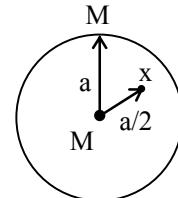
6. [2]

Sol. $v_{\text{escape}} = \sqrt{\frac{2GM}{R}}$

Escape velocity from earth surface.

7. [3]

Sol.

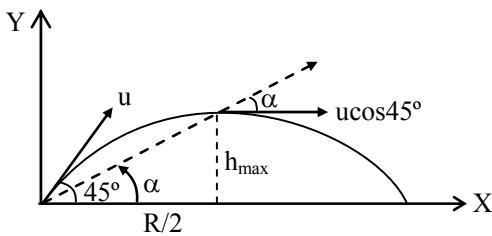


gravitational potential at x point

$$V_x = \frac{GM}{a/2} + \frac{GM}{a} = \frac{3GM}{a}$$

8.
Sol.

[3]



$$\tan \alpha = \frac{h_{\max}}{R/2} = \frac{\frac{u^2 \sin^2 45^\circ}{2g}}{\frac{u^2 \sin 90^\circ}{2g}}$$

$$\tan \alpha = \frac{1}{4}$$

$$\alpha = \tan^{-1}(1/4)$$

9
Sol.[4]
 $P \propto T^{\gamma/\gamma-1}$

$$\frac{P_2}{P_1} = \left(\frac{T_2}{T_1} \right)^{\gamma/\gamma-1}$$

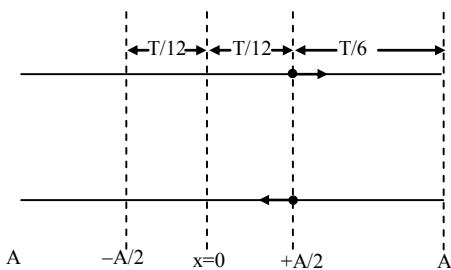
$$P_2 = P_1 \left(\frac{T_2}{T_1} \right)^{\gamma/\gamma-1}$$

$$P_2 = 2 \left(\frac{1200}{300} \right)^{\frac{1.4}{1.4-1}}$$

$$P_2 = 256 \text{ atm}$$

10
Sol.

[3]



$$\text{Time interval} = \frac{T}{6} + \frac{T}{6} = \frac{2T}{6}$$

$$\text{Phase difference} \Rightarrow \frac{2T}{6} \equiv \frac{2\pi}{3}$$

11.
Sol.

[2]

$$n \propto \sqrt{T}$$

$$\frac{\Delta n}{n} = \frac{1}{2} \frac{\Delta T}{T}$$

$$\frac{\Delta T}{T} = 2 \times \frac{\Delta n}{n} = 2 \times \frac{6}{600} = 0.02$$

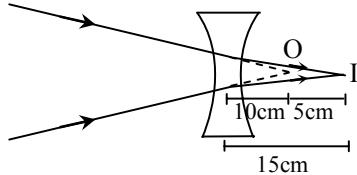
12.
Sol.[3]
For without deviation

$$\frac{A}{A'} = -\frac{\mu' - 1}{\mu - 1}$$

$$\frac{15^\circ}{A'} = -\frac{1.75 - 1}{1.50 - 1}$$

$$\frac{15^\circ}{A'} = -\frac{0.75}{0.50}$$

$$A' = -10^\circ$$

13.
sol.

$$\frac{1}{v} - \frac{1}{u} = \frac{1}{f}$$

$$\frac{1}{15} - \frac{1}{10} = \frac{1}{f}$$

$$f = -30 \text{ cm}$$

14.
Sol.

$$[4] \quad W_{D \rightarrow E} = Q[V_E - V_D]$$

$\because V_E = V_D \Rightarrow W_{D \rightarrow E} = 0$

15.
Sol.

[1]

$$\vec{E} = - \left[\hat{i} \frac{\partial V}{\partial x} + \hat{j} \frac{\partial V}{\partial y} + \hat{k} \frac{\partial V}{\partial z} \right]$$

$$\vec{E} = -[\hat{i}(8x)]$$

$$\vec{E}_{(1,0,2)} = -8\hat{i}$$

So electric field is 8 along negative x-axis.

16.
Sol.[1]
By KVL along path ACDB

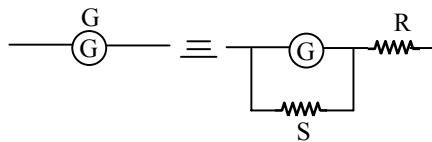
$$V_A + 1 + (1)(2) - 2 = V_B$$

$$0 + 1 = V_B$$

$$\Rightarrow V_B = 1 \text{ volt}$$

17.
Sol.

[4]



Current will be unchanged if resistance remains same so

$$G = \frac{GS}{G+S} + R$$

$$\Rightarrow R = G - \frac{GS}{G+S}$$

$$= \frac{G^2}{G+S}$$



18. [1]

Sol. For minimum deflection of 1 division
 required current = $1 \mu\text{A}$
 \Rightarrow Voltage required = $IR = (1\mu\text{A}) (10) = 10 \mu\text{V}$
 $\therefore 40 \mu\text{V} \equiv 1^\circ\text{C}$
 $\Rightarrow 10 \mu\text{V} \equiv \frac{1}{4} {}^\circ\text{C} = 0.25 {}^\circ\text{C}$

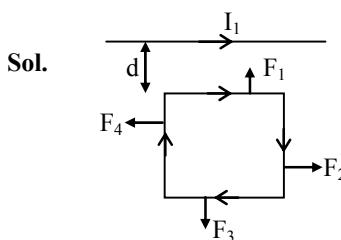
19. [2]

Sol. $B = \frac{\mu_0 I}{2R} = \frac{\mu_0 qf}{2R}$
 $I = \frac{q}{T} = qf$

20. [2]

Sol. $U = -MB \cos \theta$
 $U = -MB \cos 0 = -0.4 \times 0.16 = -0.064$

21. [1]



$$\vec{F}_2 = -\vec{F}_4$$

$$\vec{F}_1 = \frac{\mu_0 I_1 I_2 \ell}{2\pi d}$$

$$\vec{F}_3 = \frac{\mu_0 I_1 I_2 \ell}{2\pi(d + \ell)}$$

$$\vec{F}_1 > \vec{F}_3$$

So wire attract loop.

22. [3]

Sol. $V_{\text{rms}} = \left[\frac{1}{T} \int_0^{T/2} V_0^2 dt \right]^{1/2} = \left[\frac{V_0^2}{T} [t]_0^{T/2} \right]^{1/2}$
 $= \left[\frac{V_0^2}{T} (T/2) \right]^{1/2} \text{ or } V_{\text{rms}} = \left[\frac{V_0^2}{2} \right]^{1/2} = \frac{V_0}{\sqrt{2}}$

13

[2]

Sol. $X_L = 2\pi fL$
 $X_L \propto f$
 $\frac{X_{L_2}}{X_{L_1}} = \frac{f_2}{f_1} \Rightarrow X_{L_2} = 40 \Omega$

$$R = 30 \Omega$$

$$Z = \sqrt{(30)^2 + (40)^2} = 50 \Omega$$

$$I = \frac{V}{Z} = \frac{200}{50} = 4 \text{ A}$$

24.

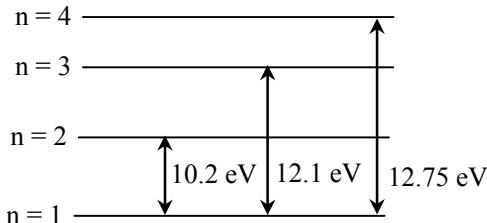
[2]

Sol. $V_0 = \frac{E_{\text{ph}} - W}{e} = \frac{h(v - v_0)}{e}$
 $= \frac{6.62 \times 10^{-34} (8.2 \times 10^{14} - 3.3 \times 10^{14})}{1.6 \times 10^{-19}}$
 $= \frac{6.62 \times 10^{-34}}{1.6} \times 4.9 \times 10^{14+19}$
 $= \frac{6.62 \times 4.9}{1.6} \times 10^{-1} = 2 \text{ volt}$

25.

[2]

Sol. $E_{\text{ph}} = K.E_{\text{max}} + W$
 $= eV_0 + W = 10 + 2.75 = 12.75 \text{ eV}$



Difference of 4 and 1 energy level is 12.75 eV
 So higher energy level is 4 to ground and
 Excited state is $n = 3$.

26.

[3]

P	Q
$4N_0$	N_0
$T_{1/2}$	2 min

$$N_P = N_Q$$

$$\frac{4N_0}{2^{t/1}} = \frac{N_0}{2^{t/2}}$$

$$4 = 2^{t/2}$$

$$2^2 = 2^{t/2}$$

$$\frac{t}{2} = 2 \Rightarrow t = 4 \text{ min}$$

Disactive nucleus or Nuclei of R

$$= \left(4N_0 - \frac{4N_0}{2^4} \right) + \left(N_0 - \frac{N_0}{2^2} \right)$$

$$= 4N_0 - \frac{N_0}{4} + N_0 - \frac{N_0}{4} = 5N_0 - \frac{N_0}{2}$$

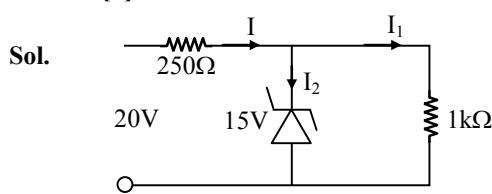
$$= \frac{9}{2} N_0$$



27. [3]

Sol. 11.1 eV is not possible

28. [1]



$$I_1 = \frac{15}{1k\Omega} = 15 \text{ mA}$$

$$I = \frac{20-15}{250} = 20 \text{ mA}$$

$$I_2 = I - I_1 = 20 \text{ mA} - 15 \text{ mA} = 5 \text{ mA}$$

29. [3]

Sol. (a), (c) are forward bias.

30. [1]

$$n_e n_h = n_i^2$$

$$n_e N_A = n_i^2$$

$$n_e = \frac{n_i^2}{N_A} = \frac{(1.5 \times 10^{16})^2}{4.5 \times 10^{22}} = 5 \times 10^9 / \text{m}^3$$

31. [2]

Sol. Unit of k = mol¹⁻ⁿ ℓⁿ⁻¹ s⁻¹

For zero order reaction

$$n = 0$$

unit of k = mol ℓ⁻¹ s⁻¹

32. [4]

$$\begin{aligned} 1.28 &\longrightarrow 0.64 \longrightarrow 0.32 \longrightarrow 0.16 \longrightarrow 0.08 \\ &\longrightarrow 0.04 \end{aligned}$$

No. of half-lives (n) = 5

$$5 = \frac{\text{Total time}}{138}$$

$$\begin{aligned} \text{time required} &= 5 \times 138 \\ &= 690 \text{ s} \end{aligned}$$

33. [3]

Sol. 2(i) - (iii) + (ii)

$$\begin{aligned} \Delta H &= 2(150) - 350 - 125 \\ &= -175 \text{ kJ/mol} \end{aligned}$$

34. [4]

Sol. $O_2^+ = KK\sigma 2s^2 \sigma^* 2s^2 \sigma 2p_z^2 (\pi 2p_x^2 = \pi 2p_y^2)$
 $(\pi^* 2p_x^1)$
 $O_2 = KK\sigma 2s^2 \sigma^* 2s^2 \sigma 2p_z^2 (\pi 2p_x^2 = \pi 2p_y^2)$
 $(\pi^* 2p_x^1 = \pi^* 2p_y^1)$
 O_2 and O_2^+ contain unpaired electron in π^* ABMO so paramagnetic.

35. [4]

$$\text{Sol. } E = \frac{hC}{\lambda} = hC R_H \left[\frac{1}{n_i^2} - \frac{1}{n_2^2} \right]$$

36. [4]

$$\begin{aligned} \text{Sol. } [Ag^+] [Cl^-] &= 1.8 \times 10^{-10} \\ [Ag^+] &= \frac{1.8 \times 10^{-10}}{0.1} = 1.8 \times 10^{-9} \text{ M} \\ [Pb^{+2}] [Cl^-]^2 &= 1.7 \times 10^{-5} \\ [Pb^{+2}] &= \frac{1.7 \times 10^{-5}}{0.1 \times 0.1} = 1.7 \times 10^{-3} \text{ M} \end{aligned}$$

37. [2]

$$\begin{aligned} \text{Sol. } P_1 &= 1.5 \text{ bar} & P_2 &= 1 \\ T_1 &= 288 \text{ K} & T_2 &= 298 \text{ K} \\ V_1 &= V & V_2 &= ? \\ \frac{P_1 V_1}{T_1} &= \frac{P_2 V_2}{T_2} \\ V_2 &= 1.55 \text{ V} \end{aligned}$$

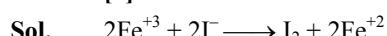
38. [1]

$$\begin{aligned} \text{Sol. } i &= 1 - \alpha + n\alpha \\ i &= 1 - 0.3 + 2(0.3) \\ i &= 1.3 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \Delta T_f &= iK_f m \\ &= 1.3 \times 1.86 \times 0.1 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \Delta T_f &= +0.24^\circ\text{C} \\ \text{Freezing point of solution} &= -0.24^\circ\text{C} \end{aligned}$$

39. [4]



40. [3]

$$\begin{aligned} \text{Sol. } \text{Rate} &= -\frac{1}{2} \frac{d[N_2O_5]}{dt} = +\frac{1}{4} \frac{d[NO_2]}{dt} = \frac{d[O_2]}{dt} \\ \frac{1}{2} K[N_2O_5] &= \frac{1}{4} K'[N_2O_5] \\ K' &= 2K \text{ and } K'' = \frac{K}{2} \end{aligned}$$



41. [1]

Sol. $\pi v = \frac{w}{m} RT$

$$2.57 \times 10^{-3} \times \frac{200}{1000} = \frac{1.26}{m} \times 0.083 \times 300$$

$$m = 61038 \text{ gm mol}^{-1}$$

42. [3]

Sol. Plaster of paris = $\text{CaSO}_4 \cdot 1/2 \text{H}_2\text{O}$
 Epsomite = $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$
 Kieserite = $\text{MgSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$
 Gypsum = $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$

43. [2]

Sol. SnO_2 react with acid as well base
 So amphoteric
 $\text{SnO}_2 + 4\text{HCl} \longrightarrow \text{SnCl}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$
 $\text{SnO}_2 + 2\text{NaOH} \longrightarrow \text{Na}_2\text{SnO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

44. [4]

Sol. $\text{SiO}_2 + \text{CaO} \longrightarrow \text{CaSiO}_3$
 Acidic Basic Slag
 impurity flux

45. [4]

Sol. Aluminium dissolve in excess NaOH to liberating hydrogen and forming metaaluminate
 $2\text{Al} + 2\text{NaOH} + 6\text{H}_2\text{O} \longrightarrow 2\text{Na}[\text{Al}(\text{OH})_4]$
 or $(2\text{NaAlO}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}) + 3\text{H}_2$

46. [2]

Sol. $\text{M} \xrightarrow{\text{M}^+} \text{M}^+ + \text{e}^- \quad \text{IE}_1 = 5.1 \text{ eV}$
 $\text{M}^+ + \text{e}^- \longrightarrow \text{M} \quad \Delta H_{eg} = -5.1 \text{ eV}$

47. [4]

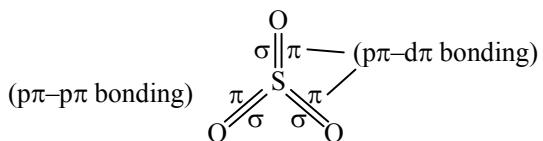
Sol. Maximum number of molecules = $\frac{8}{2} N_A$
 $= 4N_A$

48. [4]

Sol. $\frac{r_c}{r_a} = 0.414 \Rightarrow r_a = \frac{100}{0.414} = 241.5 \text{ pm}$

49. [1]

Sol. Most preferred structure of SO_3 with lowest energy is as it contain maximum number of covalent bond.



50. [2]

Sol. Due to positive oxidation state of Mn back donation in π^* ABMO of CO is minimum therefore C–O bond is strongest.

51. [3]

Sol. $[\text{Cr}(\text{NH}_3)_6]^{+3}$ [Ar] $3d^3 4s^0$
 three unpaired electron are present in t_{2g} orbited

1	1	1							
3d					eg				
1	1	1							
t _{2g}									

52. [3]

Sol. Localized l.p. is more basic than delocalized l.p.

53. [2]

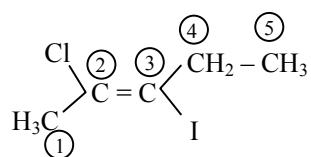
Sol. It is a fact

54. [2]

Sol. Intermediate carbanion is involve which is most stable with –M group.

55. [2]

Sol.

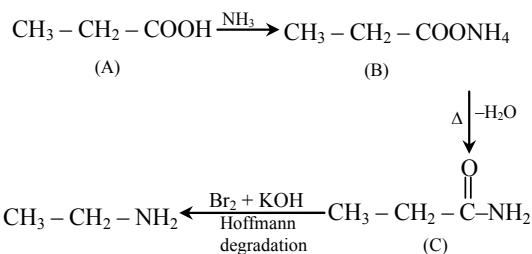


Configuration is (trans) OR (E)

Name \Rightarrow 2- chloro-3- iodo- 2-pentene

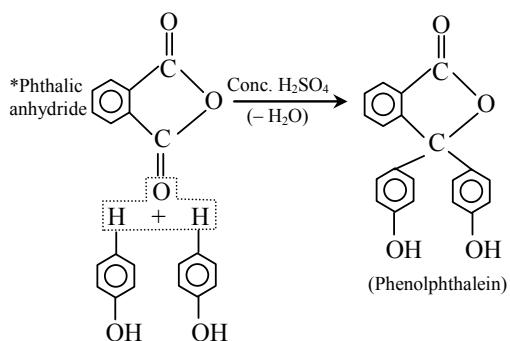
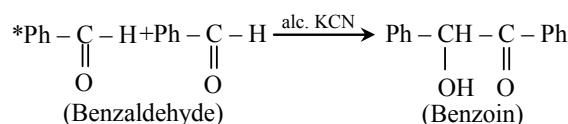
56. [1]

Sol.

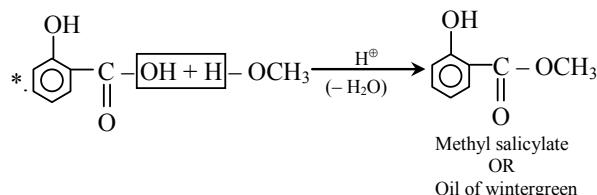


57. [1]

Sol.



* Methyl benzoate is involve in fries rearrangement.



CAREER POINT: CP Tower, IPIA, Road No.1, Kota (Raj.), Ph: 0744-3040000