CHLAA

परीक्षा पुस्तिका संकेत
Test Booklet Code

GG

*इस पुस्तिका में **44** पृष्ठ हैं । This Booklet contains **44** pages.*

इस परीक्षा पुस्तिका को तब तक न खोलें जब तक कहा न जाए ।

Do not open this Test Booklet until you are asked to do so.

इस परीक्षा पुस्तिका के पिछले आवरण पर दिए निर्देशों को ध्यान से पढ़ें ।

Read carefully the Instructions on the Back Cover of this Test Booklet.

महत्त्वपूर्ण निर्देश :

1. उत्तर पत्र इस परीक्षा पुस्तिका के अन्दर रखा है । जब आपको परीक्षा पुस्तिका खोलने को कहा जाए, तो उत्तर पत्र निकाल कर ध्यानपूर्वक **पृष्ठ-1** एवं **पृष्ठ-2** पर केवल **नीले/काले** बॉल पॉइंट पेन से विवरण भरें ।
2. परीक्षा की अवधि **3 घंटे** है एवं परीक्षा पुस्तिका में **180** प्रश्न हैं । प्रत्येक प्रश्न **4** अंक का है । प्रत्येक सही उत्तर के लिए परीक्षार्थी को **4** अंक दिए जाएँगे । प्रत्येक गलत उत्तर के लिए कुल योग में से **एक अंक** घटाया जाएगा । अधिकतम अंक 720 हैं ।
3. इस पृष्ठ पर विवरण अंकित करने एवं उत्तर पत्र पर निशान लगाने के लिए **केवल नीले/काले बॉल पॉइंट पेन** का प्रयोग करें ।
4. रफ कार्य इस परीक्षा पुस्तिका में निर्धारित स्थान पर ही करें ।
5. **परीक्षा सम्पन्न होने पर, परीक्षार्थी कक्ष/हॉल छोड़ने से पूर्व उत्तर पत्र कक्ष निरीक्षक को अवश्य सौंप दें । परीक्षार्थी अपने साथ इस परीक्षा पुस्तिका को ले जा सकते हैं ।**
6. इस पुस्तिका का संकेत है **GG** । यह सुनिश्चित कर लें कि इस परीक्षा पुस्तिका का संकेत, उत्तर पत्र के **पृष्ठ-2** पर छपे संकेत से मिलता है । अगर यह भिन्न हो, तो परीक्षार्थी दूसरी परीक्षा पुस्तिका और उत्तर पत्र लेने के लिए निरीक्षक को तुरन्त अवगत कराएँ ।
7. परीक्षार्थी सुनिश्चित करें कि इस उत्तर पत्र को मोड़ा न जाए एवं उस पर कोई अन्य निशान न लगाएँ । परीक्षार्थी अपना अनुक्रमांक परीक्षा पुस्तिका/उत्तर पत्र में निर्धारित स्थान के अतिरिक्त अन्यत्र ना लिखें ।
8. उत्तर पत्र पर किसी प्रकार के संशोधन हेतु व्हाइट फ़्लूइड के प्रयोग की अनुमति ***नहीं*** है ।

Important Instructions :

1. The Answer Sheet is inside this Test Booklet. When you are directed to open the Test Booklet, take out the Answer Sheet and fill in the particulars on **Side-1** and **Side-2** carefully with **blue/black** ball point pen only.
2. The test is of **3 hours** duration and Test Booklet contains **180** questions. Each question carries **4** marks. For each correct response, the candidate will get **4** marks. For each incorrect response, **one mark** will be deducted from the total scores. The maximum marks are 720.
3. Use **Blue/Black Ball Point Pen only** for writing particulars on this page/marking responses.
4. Rough work is to be done on the space provided for this purpose in the Test Booklet only.
5. **On completion of the test, the candidate must hand over the Answer Sheet to the Invigilator before leaving the Room/Hall. The candidates are allowed to take away this Test Booklet with them.**
6. The CODE for this Booklet is **GG**. Make sure that the CODE printed on **Side-2** of the Answer Sheet is the same as that on this Test Booklet. In case of discrepancy, the candidate should immediately report the matter to the Invigilator for replacement of both the Test Booklet and the Answer Sheet.
7. The candidates should ensure that the Answer Sheet is not folded. Do not make any stray marks on the Answer Sheet. Do not write your Roll No. anywhere else except in the specified space in the Test Booklet/Answer Sheet.
8. Use of white fluid for correction is ***not*** permissible on the Answer Sheet.

प्रश्नों के अनुवाद में किसी अस्पष्टता की स्थिति में, अंग्रेजी संस्करण को ही अंतिम माना जायेगा ।

In case of any ambiguity in translation of any question, English version shall be treated as final.

परीक्षार्थी का नाम (बड़े अक्षरों में) :
Name of the Candidate (in Capitals) : ______________________

अनुक्रमांक : अंकों में
Roll Number : in figures ______________________

: शब्दों में
: in words ______________________

परीक्षा केन्द्र (बड़े अक्षरों में) :
Centre of Examination (in Capitals) : ______________________

परीक्षार्थी के हस्ताक्षर :
Candidate's Signature : ______________

निरीक्षक के हस्ताक्षर :
Invigilator's Signature : ______________

Facsimile signature stamp of
Centre Superintendent : ______________________

1. 'ऑफ़सैट्स' किसके द्वारा उत्पादित होते हैं ?
   (1) अनिषेकफलन द्वारा
   (2) अनिषेकजनन द्वारा
   (3) सूत्री विभाजन द्वारा
   (4) अर्धसूत्री विभाजन द्वारा

2. डी.एन.ए. के अर्धसंरक्षी प्रतिकृति का प्रायोगिक प्रमाण सर्वप्रथम किसमें दर्शाया गया था ?
   (1) पादप में
   (2) विषाणु में
   (3) जीवाणु में
   (4) कवक में

3. ***सही*** सुमेल को चुनिए :
   (1) मैथ्यु मैसल्सन और एफ. स्टाहल – *पाइसम सैटाइवम*
   (2) फ्रेंक्वास जैकब तथा जैक्वे मोनॉड – *लैक* ओपेरॉन
   (3) अल्फ्रेड हर्शे और मार्था चेस – टी.एम.वी.
   (4) एलेक जैफ्रीस – *स्ट्रेप्टोकोकस न्यूमोनी*

4. निम्नलिखित में से कौन-सा युग्म ***ग़लत*** रूप में सुमेलित है ?
   (1) XO प्रकार लिंग निर्धारण : टिड्डा
   (2) टी.एच. मॉर्गन : सहलग्नता
   (3) ABO रक्त समूहन : सहप्रभाविता
   (4) मटर में मंड संश्लेषण : बहुविकल्पी

5. ***सही*** कथन को चुनिए :
   (1) स्प्लाइसियोसोम स्थानांतरण में भाग लेते हैं ।
   (2) पारक्रमण की खोज एस. अल्टमान ने की थी ।
   (3) पनेट वर्ग एक ब्रिटिश वैज्ञानिक द्वारा विकसित किया गया था ।
   (4) "सहलग्नता" शब्द का निर्माण फ्रैंकलिन स्टाहल ने किया ।

6. निम्नलिखित में से कौन-सा पराग को जीवाश्मों के रूप में परिरक्षित करने में सहायक साबित हुआ ?
   (1) तैलीय अवयव
   (2) स्पोरोपोलेनिन
   (3) सेलुलोस वाला अन्त: चोल
   (4) पराग किट

7. निम्नलिखित में से किसमें उसके जीवन काल में केवल एक बार ही पुष्पन होता है ?
   (1) आम
   (2) पपीता
   (3) कटहल
   (4) बाँस स्पीशीज़

1. Offsets are produced by
   (1) Parthenocarpy
   (2) Parthenogenesis
   (3) Mitotic divisions
   (4) Meiotic divisions

2. The experimental proof for semiconservative replication of DNA was first shown in a
   (1) Plant
   (2) Virus
   (3) Bacterium
   (4) Fungus

3. Select the ***correct*** match :
   (1) Matthew Meselson and F. Stahl – *Pisum sativum*
   (2) Francois Jacob and Jacques Monod – *Lac* operon
   (3) Alfred Hershey and Martha Chase – TMV
   (4) Alec Jeffreys – *Streptococcus pneumoniae*

4. Which of the following pairs is ***wrongly*** matched ?
   (1) XO type sex Determination : Grasshopper
   (2) T.H. Morgan : Linkage
   (3) ABO blood grouping : Co-dominance
   (4) Starch synthesis in pea : Multiple alleles

5. Select the ***correct*** statement :
   (1) Spliceosomes take part in translation.
   (2) Transduction was discovered by S. Altman.
   (3) Punnett square was developed by a British scientist.
   (4) Franklin Stahl coined the term "linkage".

6. Which of the following has proved helpful in preserving pollen as fossils ?
   (1) Oil content
   (2) Sporopollenin
   (3) Cellulosic intine
   (4) Pollenkitt

7. Which of the following flowers only once in its life-time ?
   (1) Mango
   (2) Papaya
   (3) Jackfruit
   (4) Bamboo species

8. पॉलिमरेज़ शृंखला अभिक्रिया (PCR) में चरणों का सही क्रम क्या है ?
(1) विकृतीकरण, विस्तरण, अनीलन
(2) विकृतीकरण, अनीलन, विस्तरण
(3) अनीलन, विस्तरण, विकृतीकरण
(4) विस्तरण, विकृतीकरण, अनीलन

9. सार्वजनिक उपयोग के लिए आनुवंशिकत: रूपांतरित जीवों के प्रवर्तन के बारे में सुरक्षा के मूल्यांकन के लिए भारत में कौन-सा संगठन उत्तरदायी है ?
(1) आनुवंशिक परिचालन अनुसंधान समिति (RCGM)
(2) आनुवंशिक अभियांत्रिकी मूल्यांकन समिति (GEAC)
(3) वैज्ञानिक एवं औद्योगिक अनुसंधान परिषद् (CSIR)
(4) भारतीय आयुर्विज्ञान अनुसंधान परिषद् (ICMR)

10. मानव लसीकाणु में डी.एन.ए. के एक टुकड़े के निवेशन के लिए निम्नलिखित में से कौन-सा वेक्टर सामान्यत: प्रयुक्त किया जाता है ?
(1) λ फाज
(2) pBR 322
(3) Ti प्लाज़्मिड
(4) रेट्रोवाइरस (पश्च वाइरस)

11. बहुराष्ट्रीय कम्पनियों और संगठनों द्वारा किसी देश या उसके लोगों की बिना अनुज्ञप्ति के जैवसंसाधनों के उपयोग को क्या कहा जाता है ?
(1) जैव-अपघटन
(2) जैव-शोषण
(3) बायोपाइरेसी (जैव दस्युता)
(4) जैव-उल्लंघन

12. एक विदेशी कम्पनी द्वारा चावल की एक 'नई' किस्म को पेटेन्ट (एकस्व) किया गया था, यद्यपि ऐसी किस्में भारत में लम्बे समय से विद्यमान हैं । यह किससे सम्बन्धित है ?
(1) लेर्मा रोजो
(2) बासमती
(3) शर्बती सोनोरा
(4) Co-667

13. ***सही*** सुमेल को चुनिए :
(1) टी.एच. मॉर्गन – पारक्रमण
(2) जी. मेंडल – रूपान्तरण
(3) $F_2 \times$ अप्रभावी जनक – द्विसंकर क्रॉस
(4) राइबोज़ाइम – न्यूक्लिक अम्ल

8. The correct order of steps in Polymerase Chain Reaction (PCR) is
(1) Denaturation, Extension, Annealing
(2) Denaturation, Annealing, Extension
(3) Annealing, Extension, Denaturation
(4) Extension, Denaturation, Annealing

9. In India, the organisation responsible for assessing the safety of introducing genetically modified organisms for public use is
(1) Research Committee on Genetic Manipulation (RCGM)
(2) Genetic Engineering Appraisal Committee (GEAC)
(3) Council for Scientific and Industrial Research (CSIR)
(4) Indian Council of Medical Research (ICMR)

10. Which of the following is commonly used as a vector for introducing a DNA fragment in human lymphocytes ?
(1) λ phage
(2) pBR 322
(3) Ti plasmid
(4) Retrovirus

11. Use of bioresources by multinational companies and organisations without authorisation from the concerned country and its people is called
(1) Biodegradation
(2) Bioexploitation
(3) Biopiracy
(4) Bio-infringement

12. A 'new' variety of rice was patented by a foreign company, though such varieties have been present in India for a long time. This is related to
(1) Lerma Rojo
(2) Basmati
(3) Sharbati Sonora
(4) Co-667

13. Select the ***correct*** match :
(1) T.H. Morgan – Transduction
(2) G. Mendel – Transformation
(3) $F_2 \times$ Recessive parent – Dihybrid cross
(4) Ribozyme – Nucleic acid

14. केन्द्रिक के लिए निम्नलिखित में से कौन-सा सही है ?
(1) यह तर्कु बनने में भाग लेता है ।
(2) यह राइबोसोमल RNA संश्लेषण का क्रियाशील स्थल है ।
(3) यह भित्ति से घिरा रहता है ।
(4) विभाजित होती कोशिकाओं में बड़े केन्द्रिक होते हैं ।

15. गॉल्जी सम्मिश्र किसमें भाग लेता है ?
(1) जीवाणुओं में श्वसन में
(2) ऐमीनो अम्ल के सक्रियण में
(3) स्रावी पुटिकाओं के बनाने में
(4) वसा अम्ल के अपघटन में

16. निम्नलिखित में से कौन-सा एक प्रकाश-संश्लेषण की प्रकाश अभिक्रिया का उत्पाद ***नहीं*** है ?
(1) NADPH
(2) Oxygen
(3) NADH
(4) ATP

17. निम्नलिखित में से कौन-सा एक पूर्वकेन्द्रकी ***नहीं*** है ?
(1) *नॉस्टॉक*
(2) *ऑसिलैटोरिया*
(3) *माइकोबैक्टीरियम*
(4) *सैकैरोमाइसीज़*

18. रन्ध्रों की गतिशीलता किससे प्रभावित ***नहीं*** होती ?
(1) O_2 सांद्रता से
(2) CO_2 सांद्रता से
(3) प्रकाश से
(4) तापमान से

19. शर्करा के दो अभिलक्षणिक कार्यात्मक समूह कौन-से हैं ?
(1) कार्बोनिल और फ़ॉस्फ़ेट
(2) कार्बोनिल और हाइड्रॉक्सिल
(3) कार्बोनिल और मेथिल
(4) हाइड्रॉक्सिल और मेथिल

20. युग्मित समजात गुणसूत्रों का पृथक्करण किस प्रावस्था में आरम्भ होता है ?
(1) पारगतिक्रम
(2) युग्मपट्ट
(3) द्विपट्ट
(4) स्थूलपट्ट

21. घास की पत्ती में रन्ध्र कैसे होते हैं ?
(1) आयताकार
(2) ढोलकाकार
(3) वृक्काकार
(4) डंबलाकार

14. Which of the following is true for nucleolus ?
(1) It takes part in spindle formation.
(2) It is a site for active ribosomal RNA synthesis.
(3) It is a membrane-bound structure.
(4) Larger nucleoli are present in dividing cells.

15. The Golgi complex participates in
(1) Respiration in bacteria
(2) Activation of amino acid
(3) Formation of secretory vesicles
(4) Fatty acid breakdown

16. Which of the following is ***not*** a product of light reaction of photosynthesis ?
(1) NADPH
(2) Oxygen
(3) NADH
(4) ATP

17. Which among the following is ***not*** a prokaryote ?
(1) *Nostoc*
(2) *Oscillatoria*
(3) *Mycobacterium*
(4) *Saccharomyces*

18. Stomatal movement is ***not*** affected by
(1) O_2 concentration
(2) CO_2 concentration
(3) Light
(4) Temperature

19. The two functional groups characteristic of sugars are
(1) carbonyl and phosphate
(2) carbonyl and hydroxyl
(3) carbonyl and methyl
(4) hydroxyl and methyl

20. The stage during which separation of the paired homologous chromosomes begins is
(1) Diakinesis
(2) Zygotene
(3) Diplotene
(4) Pachytene

21. Stomata in grass leaf are
(1) Rectangular
(2) Barrel shaped
(3) Kidney shaped
(4) Dumb-bell shaped

22. निम्नलिखित में से कौन-सा ***ग़लत*** रूप में सुमेलित है ?

(1) जेमा धानी – *मार्केंशिया*

(2) एककोशिक जीव – *क्लोरेला*

(3) द्विकशाभिक चलबीजाणु – भूरे शैवाल

(4) एककशाभिक युग्मक – *पॉलिसाइफोनिया*

23. स्तम्भ I में दी गई मदों का स्तम्भ II की मदों से मिलान कीजिए और नीचे दिए गए विकल्पों में से ***सही*** विकल्प का चयन कीजिए :

	स्तम्भ I		*स्तम्भ II*
a.	पादपालय	i.	परिरक्षित पादपों और जन्तुओं के संग्रह का एक स्थान ।
b.	कुंजी	ii.	एक क्षेत्र में पाई गई सभी जातियों का विधिपूर्वक गणन करते हुए और उनकी पहचान की सुगमता के लिए संक्षिप्त वर्णन करते हुए एक सूची ।
c.	संग्रहालय	iii.	ऐसा स्थान जहाँ पादप नमूनों को सुखाकर और दबाकर पत्र पर आरोपित कर रखा जाता है ।
d.	ग्रंथसूची (कैटालॉग)	iv.	एक पुस्तिका जिसमें लक्षणों की सूची और उनके विकल्प होते हैं जो विभिन्न वर्गकों की पहचान करने में सहायक होते हैं ।

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

24. सपक्ष परागकण किसमें होते हैं ?

(1) आम

(2) *पाइनस*

(3) *साइकस*

(4) सरसों

25. निम्नलिखित में से किसमें केन्द्रकसंलयन तथा अर्धसूत्रीविभाजन के पश्चात् बीजाणु बहिर्जात रूप में उत्पन्न होते हैं ?

(1) *ऐगैरिकस*

(2) *सैकैरोमाइसीज़*

(3) *आल्टर्नेरिया*

(4) *न्यूरोस्पोरा*

22. Which one is ***wrongly*** matched ?

(1) Gemma cups – *Marchantia*

(2) Unicellular organism – *Chlorella*

(3) Biflagellate zoospores – Brown algae

(4) Uniflagellate gametes – *Polysiphonia*

23. Match the items given in Column I with those in Column II and select the ***correct*** option given below :

	Column I		*Column II*
a.	Herbarium	i.	It is a place having a collection of preserved plants and animals.
b.	Key	ii.	A list that enumerates methodically all the species found in an area with brief description aiding identification.
c.	Museum	iii.	Is a place where dried and pressed plant specimens mounted on sheets are kept.
d.	Catalogue	iv.	A booklet containing a list of characters and their alternates which are helpful in identification of various taxa.

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

24. Winged pollen grains are present in

(1) Mango

(2) *Pinus*

(3) *Cycas*

(4) Mustard

25. After karyogamy followed by meiosis, spores are produced exogenously in

(1) *Agaricus*

(2) *Saccharomyces*

(3) *Alternaria*

(4) *Neurospora*

26. किसमें प्रकाश-संश्लेषण में ऑक्सीजन ***नहीं*** निकलती ?
(1) *साइकस*
(2) *कैरा*
(3) *नॉस्टॉक*
(4) ग्रीन सल्फर बैक्टीरिया

27. दोहरा निषेचन क्या है ?
(1) दो नर युग्मकों का एक अंड के साथ संलयन
(2) युग्मक संलयन और त्रिसंलयन
(3) एक नर युग्मक का दो ध्रुवीय केन्द्रकों के साथ संलयन
(4) एक पराग नली के दो नर युग्मकों का दो भिन्न अंडों के साथ संलयन

28. निम्नलिखित में से कौन-सा तत्त्व कोशिकाओं में स्फीति बनाए रखने के लिए उत्तरदायी है ?
(1) पोटैशियम
(2) कैल्शियम
(3) सोडियम
(4) मैग्नीशियम

29. निम्नलिखित में से कौन-सा पादप शलभ की एक जाति के साथ ऐसा निकट सम्बन्ध दर्शाता है, जिसमें कोई भी एक-दूसरे के बिना अपना जीवन चक्र पूर्ण ***नहीं*** कर सकता ?
(1) केला
(2) *वायोला*
(3) *युक्का*
(4) *हाइड्रिला*

30. पराग कणों का बहुत से वर्षों के लिए द्रव नाइट्रोजन में किस तापमान पर भण्डारण किया जा सकता है ?
(1) $-196°C$
(2) $-160°C$
(3) $-80°C$
(4) $-120°C$

31. कोशिकीय श्वसन में NAD^+ की भूमिका क्या है ?
(1) यह ए.टी.पी. संश्लेषण के लिए एक न्यूक्लियोटाइड स्रोत है ।
(2) यह अवायवीय श्वसन के लिए अन्तिम इलेक्ट्रॉन ग्राही है ।
(3) यह एक इलेक्ट्रॉन वाहक के रूप में कार्य करता है ।
(4) यह एक एन्ज़ाइम के रूप में कार्य करता है ।

32. पादपों द्वारा लोह का अवशोषण निम्नलिखित में से किस रूप में होता है ?
(1) मुक्त तत्त्व
(2) फेरिक और फेरस दोनों
(3) फेरस
(4) फेरिक

26. Oxygen is ***not*** produced during photosynthesis by
(1) *Cycas*
(2) *Chara*
(3) *Nostoc*
(4) Green sulphur bacteria

27. Double fertilization is
(1) Fusion of two male gametes with one egg
(2) Syngamy and triple fusion
(3) Fusion of one male gamete with two polar nuclei
(4) Fusion of two male gametes of a pollen tube with two different eggs

28. Which of the following elements is responsible for maintaining turgor in cells ?
(1) Potassium
(2) Calcium
(3) Sodium
(4) Magnesium

29. Which one of the following plants shows a very close relationship with a species of moth, where none of the two can complete its life cycle without the other ?
(1) Banana
(2) *Viola*
(3) *Yucca*
(4) *Hydrilla*

30. Pollen grains can be stored for several years in liquid nitrogen having a temperature of
(1) $-196°C$
(2) $-160°C$
(3) $-80°C$
(4) $-120°C$

31. What is the role of NAD^+ in cellular respiration ?
(1) It is a nucleotide source for ATP synthesis.
(2) It is the final electron acceptor for anaerobic respiration.
(3) It functions as an electron carrier.
(4) It functions as an enzyme.

32. In which of the following forms is iron absorbed by plants ?
(1) Free element
(2) Both ferric and ferrous
(3) Ferrous
(4) Ferric

33. निकेत क्या है ?

(1) तापमान का वह परास जो जीव को रहने के लिए चाहिए

(2) एक जीव द्वारा निभाई गई कार्यात्मक भूमिका, जहाँ वह रहता है

(3) वह भौतिक स्थान जहाँ एक जीवधारी रहता है

(4) जीव के पर्यावरण में सभी जैविक कारक

34. निम्नलिखित में से कौन-सा एक द्वितीयक प्रदूषक है ?

(1) SO_2

(2) O_3

(3) CO_2

(4) CO

35. नैटेलिटी से क्या अभिप्राय है ?

(1) आवास को छोड़ने वाले व्यष्टियों की संख्या

(2) एक आवास में व्यष्टियों के आने वालों की संख्या

(3) जन्मदर

(4) मृत्युदर

36. विश्व ओज़ोन दिवस कब मनाया जाता है ?

(1) 16 सितम्बर

(2) 22 अप्रैल

(3) 21 अप्रैल

(4) 5 जून

37. निम्नलिखित आँकड़ों से किस प्रकार का पारिस्थितिकीय पिरैमिड प्राप्त किया जाएगा ?

द्वितीयक उपभोक्ता : 120 g

प्राथमिक उपभोक्ता : 60 g

प्राथमिक उत्पादक : 10 g

(1) संख्या का सीधा पिरैमिड

(2) जैवमात्रा का सीधा पिरैमिड

(3) ऊर्जा का पिरैमिड

(4) जैवमात्रा का उल्टा पिरैमिड

38. समतापमंडल में, ओज़ोन के विकृतीकरण और आण्विक ऑक्सीजन की विमुक्ति में निम्नलिखित में से कौन-सा तत्त्व उत्प्रेरक के रूप में कार्य करता है ?

(1) Fe

(2) ऑक्सीजन

(3) Cl

(4) कार्बन

33. Niche is

(1) the range of temperature that the organism needs to live

(2) the functional role played by the organism where it lives

(3) the physical space where an organism lives

(4) all the biological factors in the organism's environment

34. Which of the following is a secondary pollutant ?

(1) SO_2

(2) O_3

(3) CO_2

(4) CO

35. Natality refers to

(1) Number of individuals leaving the habitat

(2) Number of individuals entering a habitat

(3) Birth rate

(4) Death rate

36. World Ozone Day is celebrated on

(1) 16^{th} September

(2) 22^{nd} April

(3) 21^{st} April

(4) 5^{th} June

37. What type of ecological pyramid would be obtained with the following data ?

Secondary consumer : 120 g

Primary consumer : 60 g

Primary producer : 10 g

(1) Upright pyramid of numbers

(2) Upright pyramid of biomass

(3) Pyramid of energy

(4) Inverted pyramid of biomass

38. In stratosphere, which of the following elements acts as a catalyst in degradation of ozone and release of molecular oxygen ?

(1) Fe

(2) Oxygen

(3) Cl

(4) Carbon

39. कैस्पेरी पट्टियाँ कहाँ होती हैं ?
(1) वल्कुट
(2) अन्तस्त्वचा
(3) परिरम्भ
(4) बाह्यत्वचा

40. वह पादप कौन-से हैं जिनमें द्वितीयक वृद्धि थोड़ी या बिल्कुल नहीं होती ?
(1) शंकुधारी
(2) साइकैड्स
(3) पर्णपाती आवृतबीजी
(4) घास

41. श्वसन-मूल किसमें होती हैं ?
(1) मांसाहारी पादपों में
(2) जलमग्न जलोद्भिद् में
(3) स्वतंत्र-उत्प्लावक जलोद्भिद् में
(4) लवणमृदोद्भिद् में

42. शकरकंद किसका रूपान्तरण है ?
(1) मूसला मूल
(2) प्रकंद
(3) अपस्थानिक मूल
(4) तना

43. निम्नलिखित में से कौन-सा कथन ***सही*** है ?
(1) हॉर्सटेल्स अनावृतबीजी हैं ।
(2) *साइकस* और *सिड्रस* दोनों में साधारणतया तने अशाखित होते हैं ।
(3) *सिलेजिनेला* एक विषमबीजाणु वाला है, जबकि *सैल्वीनिया* एक समबीजाणु वाला है ।
(4) अनावृतबीजियों में बीजाण्ड अण्डाशय भित्ति द्वारा परिबद्ध नहीं होते ।

44. ***ग़लत*** कथन को चुनिए :
(1) स्पोरोज़ोअनों में पादाभ चलने और खाद्य ग्रहण करने की संरचनाएँ हैं ।
(2) मोनेरा को छोड़कर सभी जीवजगतों की कोशिका में सूत्रकणिकाएँ एक शक्तिगृह हैं ।
(3) छत्रकों का सम्बन्ध बैसिडियोमाइसिटीज़ से है ।
(4) कवकों और पादप जगत के सदस्यों में कोशिका भित्ति उपस्थित होती है ।

45. द्विबीजपत्री तने में द्वितीयक ज़ाइलम और फ़्लोएम किससे उत्पन्न होते हैं ?
(1) कागजन
(2) कक्षीय विभज्या
(3) संवहन एधा
(4) शीर्षस्थ विभज्या

39. Casparian strips occur in
(1) Cortex
(2) Endodermis
(3) Pericycle
(4) Epidermis

40. Plants having little or no secondary growth are
(1) Conifers
(2) Cycads
(3) Deciduous angiosperms
(4) Grasses

41. Pneumatophores occur in
(1) Carnivorous plants
(2) Submerged hydrophytes
(3) Free-floating hydrophytes
(4) Halophytes

42. Sweet potato is a modified
(1) Tap root
(2) Rhizome
(3) Adventitious root
(4) Stem

43. Which of the following statements is ***correct*** ?
(1) Horsetails are gymnosperms.
(2) Stems are usually unbranched in both *Cycas* and *Cedrus.*
(3) *Selaginella* is heterosporous, while *Salvinia* is homosporous.
(4) Ovules are not enclosed by ovary wall in gymnosperms.

44. Select the ***wrong*** statement :
(1) Pseudopodia are locomotory and feeding structures in Sporozoans.
(2) Mitochondria are the powerhouse of the cell in all kingdoms except Monera.
(3) Mushrooms belong to Basidiomycetes.
(4) Cell wall is present in members of Fungi and Plantae.

45. Secondary xylem and phloem in dicot stem are produced by
(1) Phellogen
(2) Axillary meristems
(3) Vascular cambium
(4) Apical meristems

46. स्तम्भ I में दी गई मदों का स्तम्भ II की मदों से मिलान कीजिए और नीचे दिए गए विकल्पों में से ***सही*** विकल्प का चयन कीजिए :

	स्तम्भ I		*स्तम्भ II*
a.	ग्लाइकोसूरिया	i.	जोड़ों में यूरिक अम्ल का संग्रह होना
b.	गाउट	ii.	वृक्क में क्रिस्टलित लवणों के पिण्ड
c.	वृक्कीय पथरी (रीनल कैल्क्यूलाई)	iii.	गुच्छों में प्रदाहकता
d.	गुच्छ वृक्कशोथ	iv.	मूत्र में ग्लूकोस का होना

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

47. स्तम्भ I में दी गई मदों का स्तम्भ II की मदों से मिलान कीजिए और नीचे दिए गए विकल्पों में से ***सही*** विकल्प का चयन कीजिए :

	स्तम्भ I *(कार्य)*		*स्तम्भ II* *(उत्सर्जन तंत्र का भाग)*
a.	अतिसूक्ष्म निस्यंदन	i.	हेनले पाश
b.	मूत्र का सांद्रण	ii.	मूत्रवाहिनी
c.	मूत्र का अभिगमन	iii.	मूत्राशय
d.	मूत्र का संग्रहण	iv.	मैलपीगी कणिका
		v.	समीपस्थ संवलित नलिका

	a	**b**	**c**	**d**
(1)	v	iv	i	ii
(2)	v	iv	i	iii
(3)	iv	i	ii	iii
(4)	iv	v	ii	iii

46. Match the items given in Column I with those in Column II and select the ***correct*** option given below :

	Column I		*Column II*
a.	Glycosuria	i.	Accumulation of uric acid in joints
b.	Gout	ii.	Mass of crystallised salts within the kidney
c.	Renal calculi	iii.	Inflammation in glomeruli
d.	Glomerular nephritis	iv.	Presence of glucose in urine

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

47. Match the items given in Column I with those in Column II and select the ***correct*** option given below :

	Column I *(Function)*		*Column II* *(Part of Excretory System)*
a.	Ultrafiltration	i.	Henle's loop
b.	Concentration of urine	ii.	Ureter
c.	Transport of urine	iii.	Urinary bladder
d.	Storage of urine	iv.	Malpighian corpuscle
		v.	Proximal convoluted tubule

	a	**b**	**c**	**d**
(1)	v	iv	i	ii
(2)	v	iv	i	iii
(3)	iv	i	ii	iii
(4)	iv	v	ii	iii

48. निम्नलिखित अपसारी विकास के उदाहरणों में से ***ग़लत*** विकल्प का चयन कीजिए :

(1) चमगादड़, मनुष्य एवं चीता का मस्तिष्क
(2) ऑक्टोपस, चमगादड़ एवं मानव की आँख
(3) चमगादड़, मानव एवं चीता का हृदय
(4) मानव, चमगादड़ एवं चीता के अग्रपाद

49. निम्नलिखित में से कौन-सा स्वप्रतिरक्षा रोग ***नहीं*** है ?

(1) एलज़ाइमर रोग
(2) विटिलिगो
(3) रूमेटी संधिशोथ
(4) सोरिऐसिस

50. निम्नलिखित अभिलक्षणों में से कौन-से मनुष्य में 'रुधिर वर्गों की वंशागति' को दर्शाते हैं ?

a. प्रभाविता
b. सहप्रभाविता
c. बहु अलील
d. अपूर्ण प्रभाविता
e. बहुजीनी वंशागति

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

51. दूध के दही में रूपांतरण से इसकी अच्छी पोषक क्षमता किसकी वृद्धि के कारण होती है ?

(1) विटामिन B_{12}
(2) विटामिन E
(3) विटामिन A
(4) विटामिन D

52. अनेक कशेरुकों के अग्रपाद की अस्थि संरचना में समानता किसका उदाहरण है ?

(1) अभिसारी विकास
(2) अनुकूली विकिरण
(3) तुल्यरूपता
(4) समजातता

53. किस रोग में मच्छर द्वारा संचरित रोगाणु के कारण लसीका वाहिनियों में चिरकाली शोथ उत्पन्न होता है ?

(1) रिंगवर्म रोग
(2) अमीबिऐसिस
(3) ऐस्केरिऐसिस
(4) एलिफैन्टिऐसिस

48. Among the following sets of examples for divergent evolution, select the ***incorrect*** option :

(1) Brain of bat, man and cheetah
(2) Eye of octopus, bat and man
(3) Heart of bat, man and cheetah
(4) Forelimbs of man, bat and cheetah

49. Which of the following is ***not*** an autoimmune disease ?

(1) Alzheimer's disease
(2) Vitiligo
(3) Rheumatoid arthritis
(4) Psoriasis

50. Which of the following characteristics represent 'Inheritance of blood groups' in humans ?

a. Dominance
b. Co-dominance
c. Multiple allele
d. Incomplete dominance
e. Polygenic inheritance

(1) b, d and e
(2) a, c and e
(3) a, b and c
(4) b, c and e

51. Conversion of milk to curd improves its nutritional value by increasing the amount of

(1) Vitamin B_{12}
(2) Vitamin E
(3) Vitamin A
(4) Vitamin D

52. The similarity of bone structure in the forelimbs of many vertebrates is an example of

(1) Convergent evolution
(2) Adaptive radiation
(3) Analogy
(4) Homology

53. In which disease does mosquito transmitted pathogen cause chronic inflammation of lymphatic vessels ?

(1) Ringworm disease
(2) Amoebiasis
(3) Ascariasis
(4) Elephantiasis

54. निम्नलिखित जन्तुओं में से कौन-से जन्तु कायांतरण ***नहीं*** करते ?

(1) मॉथ

(2) स्टारफ़िश

(3) ट्यूनिकेट

(4) केंचुआ

55. निम्नलिखित में से कौन-सा जन्तु समतापी ***नहीं*** है ?

(1) *कैमेलस*

(2) *सिटैकुला*

(3) *कीलोन*

(4) *मैक्रोपस*

56. निम्नलिखित में से कौन-से लक्षण नर कॉकरोच की पहचान मादा कॉकरोच से करते हैं ?

(1) गहरे प्रवार आच्छद सहित अग्र पंख

(2) गुदलूम की उपस्थिति

(3) पुच्छ शूक की उपस्थिति

(4) नौवें उदर खंड पर नौका के आकार की उरोस्थि की उपस्थिति

57. निम्नलिखित में से कौन-से जीव महासागरों में मुख्य उत्पादक के रूप में जाने जाते हैं ?

(1) सायनोबैक्टीरिया

(2) यूग्लीनाइड्स

(3) डायटम्स

(4) डायनोफ्लैजेलेट्स

58. सिलिएट्स अन्य सभी प्रोटोज़ोअनों से किस प्रकार भिन्न हैं ?

(1) ये शिकार को पकड़ने के लिए पादाभ का प्रयोग करते हैं

(2) इनमें दो प्रकार के केन्द्रक होते हैं

(3) इनमें अतिरिक्त पानी को निकालने के लिए संकुंचनशील धानी होती है

(4) ये गमन के लिए कशाभिका का प्रयोग करते हैं

59. कशेरुकी समूह के उन जन्तुओं की पहचान कीजिए जो अपने पाचन तंत्र में क्रॉप एवं गिज़र्ड द्वारा अभिलक्षित हैं ।

(1) एवीज़

(2) ऑस्टिक्थीज़

(3) रेप्टीलिया

(4) ऐम्फिबिया

54. Which of the following animals does ***not*** undergo metamorphosis ?

(1) Moth

(2) Starfish

(3) Tunicate

(4) Earthworm

55. Which one of these animals is ***not*** a homeotherm ?

(1) *Camelus*

(2) *Psittacula*

(3) *Chelone*

(4) *Macropus*

56. Which of the following features is used to identify a male cockroach from a female cockroach ?

(1) Forewings with darker tegmina

(2) Presence of anal cerci

(3) Presence of caudal styles

(4) Presence of a boat shaped sternum on the 9^{th} abdominal segment

57. Which of the following organisms are known as chief producers in the oceans ?

(1) Cyanobacteria

(2) Euglenoids

(3) Diatoms

(4) Dinoflagellates

58. Ciliates differ from all other protozoans in

(1) using pseudopodia for capturing prey

(2) having two types of nuclei

(3) having a contractile vacuole for removing excess water

(4) using flagella for locomotion

59. Identify the vertebrate group of animals characterized by crop and gizzard in its digestive system.

(1) Aves

(2) Osteichthyes

(3) Reptilia

(4) Amphibia

60. सगर्भता को बनाए रखने के लिए अपरा कौन-से हॉर्मोन स्रावित करती है ?

(1) hCG, hPL, प्रोजेस्टोजेन, एस्ट्रोजन

(2) hCG, प्रोजेस्टोजेन, एस्ट्रोजन, ग्लूकोकॉर्टिकॉइड

(3) hCG, hPL, एस्ट्रोजन, रिलैक्सिन, ऑक्सिटोसिन

(4) hCG, hPL, प्रोजेस्टोजेन, प्रोलैक्टिन

61. गर्भनिरोधक 'सहेली'

(1) एक IUD है ।

(2) एक पश्च-मैथुन गर्भनिरोधक है ।

(3) मादाओं में एस्ट्रोजन की सांद्रता को बढ़ाती है एवं अंडोत्सर्ग को रोकती है ।

(4) गर्भाशय में एस्ट्रोजन ग्राही को अवरुद्ध करती है एवं अंडों के रोपण को रोकती है ।

62. स्तनपायी भ्रूण की भ्रूणबाह्य झिल्ली उल्ब किससे बनती है ?

(1) मध्यजनस्तर एवं पोषकारक

(2) बाह्यत्वचा एवं अंतस्त्वचा

(3) अंतस्त्वचा एवं मध्यजनस्तर

(4) बाह्यत्वचा एवं मध्यजनस्तर

63. शुक्राणुजनन एवं शुक्राणुयन (स्पर्मिएशन) में क्या अन्तर है ?

(1) शुक्राणुजनन में शुक्राणुओं का सर्टोली कोशिकाओं से शुक्रजनक नलिकाओं की गुहिका में मोचन होता है, जबकि शुक्राणुयन में शुक्राणु बनते हैं ।

(2) शुक्राणुजनन में शुक्राणु बनते हैं, जबकि शुक्राणुयन में शुक्राणुओं का सर्टोली कोशिकाओं से शुक्रजनक नलिकाओं की गुहिका में मोचन होता है ।

(3) शुक्राणुजनन में शुक्राणु बनते हैं, जबकि शुक्राणुयन में शुक्राणुप्रसू बनते हैं ।

(4) शुक्राणुजनन में शुक्राणुप्रसू बनते हैं, जबकि शुक्राणुयन में शुक्राणु बनते हैं ।

60. Hormones secreted by the placenta to maintain pregnancy are

(1) hCG, hPL, progestogens, estrogens

(2) hCG, progestogens, estrogens, glucocorticoids

(3) hCG, hPL, estrogens, relaxin, oxytocin

(4) hCG, hPL, progestogens, prolactin

61. The contraceptive 'SAHELI'

(1) is an IUD.

(2) is a post-coital contraceptive.

(3) increases the concentration of estrogen and prevents ovulation in females.

(4) blocks estrogen receptors in the uterus, preventing eggs from getting implanted.

62. The amnion of mammalian embryo is derived from

(1) mesoderm and trophoblast

(2) ectoderm and endoderm

(3) endoderm and mesoderm

(4) ectoderm and mesoderm

63. The difference between spermiogenesis and spermiation is

(1) In spermiogenesis spermatozoa from sertoli cells are released into the cavity of seminiferous tubules, while in spermiation spermatozoa are formed.

(2) In spermiogenesis spermatozoa are formed, while in spermiation spermatozoa are released from sertoli cells into the cavity of seminiferous tubules.

(3) In spermiogenesis spermatozoa are formed, while in spermiation spermatids are formed.

(4) In spermiogenesis spermatids are formed, while in spermiation spermatozoa are formed.

64. एक देश की बढ़ती हुई जनसंख्या में

(1) जननक्षम एवं जननपूर्व व्यष्टि संख्या में बराबर होते हैं ।

(2) जननपूर्व व्यष्टि जननक्षम व्यष्टियों से कम होते हैं ।

(3) जननक्षम व्यष्टि जननोत्तर व्यष्टियों से कम होते हैं ।

(4) जननपूर्व व्यष्टि जननक्षम व्यष्टियों से अधिक होते हैं ।

65. "स्मैक" नामक ड्रग पोस्ता पौधे के किस भाग से प्राप्त होती है ?

(1) जड़ों से

(2) पत्तियों से

(3) लैटेक्स से

(4) फूलों से

66. स्तम्भ I में दी गई मदों का स्तम्भ II की मदों से मिलान कीजिए और नीचे दिए गए विकल्पों में से ***सही*** विकल्प का चयन कीजिए :

	स्तम्भ I		*स्तम्भ II*
a.	सुपोषण	i.	UV-B विकिरण
b.	सैनिटरी लैंडफिल	ii.	वनोन्मूलन
c.	हिमान्धता (स्नो ब्लाइंडनेस)	iii.	पोषक समृद्धि
d.	झूम खेती	iv.	अपशिष्ट निपटान

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

67. निम्नलिखित में से चिकित्सा विज्ञान में प्रतिजैविक के उत्पादन के लिए समष्टि की कौन-सी पारस्परिक क्रिया बहुधा प्रयोग की जाती है ?

(1) परजीविता

(2) एमेन्सेलिज़्म

(3) सहोपकारिता

(4) सहभोजिता

68. निम्नलिखित में से कौन-सा 'बाह्यस्थाने संरक्षण' में ***नहीं*** आता ?

(1) वानस्पतिक उद्यान

(2) बीज बैंक

(3) पवित्र उपवन

(4) वन्य-जीव सफारी पार्क

64. In a growing population of a country,

(1) reproductive and pre-reproductive individuals are equal in number.

(2) pre-reproductive individuals are less than the reproductive individuals.

(3) reproductive individuals are less than the post-reproductive individuals.

(4) pre-reproductive individuals are more than the reproductive individuals.

65. Which part of poppy plant is used to obtain the drug "Smack" ?

(1) Roots

(2) Leaves

(3) Latex

(4) Flowers

66. Match the items given in Column I with those in Column II and select the ***correct*** option given below :

	Column I		*Column II*
a.	Eutrophication	i.	UV-B radiation
b.	Sanitary landfill	ii.	Deforestation
c.	Snow blindness	iii.	Nutrient enrichment
d.	Jhum cultivation	iv.	Waste disposal

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

67. Which one of the following population interactions is widely used in medical science for the production of antibiotics ?

(1) Parasitism

(2) Amensalism

(3) Mutualism

(4) Commensalism

68. All of the following are included in 'Ex-situ conservation' *except*

(1) Botanical gardens

(2) Seed banks

(3) Sacred groves

(4) Wildlife safari parks

69. निम्नलिखित में से कौन-सी जठर कोशिकाएँ अप्रत्यक्ष रूप से रक्ताणु-उत्पत्ति में मदद करती हैं ?

(1) कलश (गोब्लेट) कोशिकाएँ

(2) भित्तीय कोशिकाएँ

(3) श्लेष्मा कोशिकाएँ

(4) मुख्य कोशिकाएँ

70. स्तम्भ I में दी गई मदों का स्तम्भ II की मदों से मिलान कीजिए और नीचे दिए गए विकल्पों में से ***सही*** विकल्प का चयन कीजिए :

	स्तम्भ I		*स्तम्भ II*
a.	फाइब्रिनोजन	i.	परासरणी संतुलन
b.	ग्लोबुलिन	ii.	रक्त थक्का
c.	ऐल्बूमिन	iii.	प्रतिरक्षा क्रियाविधि

	a	**b**	**c**
(1)	i	iii	ii
(2)	ii	iii	i
(3)	i	ii	iii
(4)	iii	ii	i

71. कंकाल पेशी संकुचन में कैल्शियम महत्त्वपूर्ण है क्योंकि यह

(1) ऐक्टिन तंतु से मायोसिन शीर्ष को अलग कर देता है ।

(2) मायोसिन क्रॉस सेतु और ऐक्टिन तंतु के मध्य आबंध निर्माण को रोकता है ।

(3) मायोसिन एटीपीऐज़ से बँधकर उसे क्रियाशील करता है ।

(4) ट्रोपोनिन से बँधकर ऐक्टिन के सक्रिय स्थल के आवरण को हटा देता है मायोसिन के लिए ।

72. निम्नलिखित में से व्यावसायिक श्वसन विकार का उदाहरण क्या है ?

(1) बॉटुलिज़्म

(2) वातस्फीति

(3) सिलिकामयता

(4) ऐन्थ्रैसिस

69. Which of the following gastric cells indirectly help in erythropoiesis ?

(1) Goblet cells

(2) Parietal cells

(3) Mucous cells

(4) Chief cells

70. Match the items given in Column I with those in Column II and select the ***correct*** option given below :

	Column I		*Column II*
a.	Fibrinogen	i.	Osmotic balance
b.	Globulin	ii.	Blood clotting
c.	Albumin	iii.	Defence mechanism

	a	**b**	**c**
(1)	i	iii	ii
(2)	ii	iii	i
(3)	i	ii	iii
(4)	iii	ii	i

71. Calcium is important in skeletal muscle contraction because it

(1) detaches the myosin head from the actin filament.

(2) prevents the formation of bonds between the myosin cross bridges and the actin filament.

(3) activates the myosin ATPase by binding to it.

(4) binds to troponin to remove the masking of active sites on actin for myosin.

72. Which of the following is an occupational respiratory disorder ?

(1) Botulism

(2) Emphysema

(3) Silicosis

(4) Anthracis

73. निम्नलिखित में से कौन-सा हॉर्मोन ऐमीनो अम्ल से व्युत्पन्न होता है ?

(1) एस्ट्राडिऑल

(2) एस्ट्रिऑल

(3) एक्डाइसोन

(4) एपिनेफ्रीन

74. निम्नलिखित में से कौन-सी संरचनाएँ अथवा क्षेत्र उसके कार्य से ***ग़लत*** रूप से युग्मित हैं ?

(1) हाइपोथैलेमस : विमोचन हॉर्मोनों का उत्पादन एवं तापमान, भूख तथा प्यास का नियंत्रण करना ।

(2) कॉर्पस कैलोसम : बाएँ एवं दाएँ प्रमस्तिष्क गोलार्धों को जोड़ने वाले तंतुओं की पट्टी ।

(3) लिंबिक तंत्र : तंतुओं के क्षेत्र जो मस्तिष्क के विभिन्न क्षेत्रों को आपस में जोड़ते हैं; गति का नियंत्रण करना ।

(4) मेडूला आब्लाँगेटा : श्वसन एवं हृदय परिसंचारी परिवर्तों को नियंत्रित करना ।

75. निम्नलिखित में से किस हॉर्मोन की अस्थिसुषिरता में मुख्य भूमिका है ?

(1) एस्ट्रोजन एवं पैराथाइरॉइड हॉर्मोन

(2) पैराथाइरॉइड हॉर्मोन एवं प्रोलैक्टिन

(3) प्रोजेस्टेरोन एवं ऐल्डोस्टेरोन

(4) ऐल्डोस्टेरोन एवं प्रोलैक्टिन

76. मानव नेत्र में पारदर्शी लैंस किसके द्वारा अपने स्थान पर रहता है ?

(1) आइरिस से जुड़ी चिकनी पेशियों द्वारा

(2) पक्ष्माभ काय से जुड़ी चिकनी पेशियों द्वारा

(3) आइरिस से जुड़े स्नायुओं द्वारा

(4) पक्ष्माभ काय से जुड़े स्नायुओं द्वारा

73. Which of the following is an amino acid derived hormone ?

(1) Estradiol

(2) Estriol

(3) Ecdysone

(4) Epinephrine

74. Which of the following structures or regions is ***incorrectly*** paired with its function ?

(1) Hypothalamus : production of releasing hormones and regulation of temperature, hunger and thirst.

(2) Corpus callosum : band of fibers connecting left and right cerebral hemispheres.

(3) Limbic system : consists of fibre tracts that interconnect different regions of brain; controls movement.

(4) Medulla oblongata : controls respiration and cardiovascular reflexes.

75. Which of the following hormones can play a significant role in osteoporosis ?

(1) Estrogen and Parathyroid hormone

(2) Parathyroid hormone and Prolactin

(3) Progesterone and Aldosterone

(4) Aldosterone and Prolactin

76. The transparent lens in the human eye is held in its place by

(1) smooth muscles attached to the iris

(2) smooth muscles attached to the ciliary body

(3) ligaments attached to the iris

(4) ligaments attached to the ciliary body

77. निम्नलिखित में से कौन-सा विकल्प क्रमश: दमा और वातस्फीति में फेफड़ों की दशा को उचित रूप से दर्शाता है ?

(1) श्वसनी सतह में अधिकता; श्वसनिका में शोथ

(2) श्वसनी सतह में कमी; श्वसनिका में शोथ

(3) श्वसनिका की संख्या में अधिकता; श्वसनी सतह में अधिकता

(4) श्वसनिका में शोथ; श्वसनी सतह में कमी

78. स्तम्भ I में दी गई मदों का स्तम्भ II की मदों से मिलान कीजिए और नीचे दिए गए विकल्पों में से ***सही*** विकल्प का चयन कीजिए :

	स्तम्भ I		*स्तम्भ II*
a.	त्रिवलनी कपाट	i.	बाएँ अलिंद एवं बाएँ निलय के बीच
b.	द्विवलनी कपाट	ii.	दाहिने निलय एवं फुप्फुसीय धमनी के बीच
c.	अर्धचन्द्र कपाटिका	iii.	दाहिने अलिंद एवं दाहिने निलय के बीच

	a	**b**	**c**
(1)	i	ii	iii
(2)	ii	i	iii
(3)	i	iii	ii
(4)	iii	i	ii

79. स्तम्भ I में दी गई मदों का स्तम्भ II की मदों से मिलान कीजिए और नीचे दिए गए विकल्पों में से ***सही*** विकल्प का चयन कीजिए :

	स्तम्भ I		*स्तम्भ II*
a.	ज्वारीय आयतन	i.	2500 – 3000 मि.ली.
b.	अंत:श्वसन सुरक्षित आयतन	ii.	1100 – 1200 मि.ली.
c.	नि:श्वसन सुरक्षित आयतन	iii.	500 – 550 मि.ली.
d.	अवशिष्ट आयतन	iv.	1000 – 1100 मि.ली.

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

77. Which of the following options correctly represents the lung conditions in asthma and emphysema, respectively ?

(1) Increased respiratory surface; Inflammation of bronchioles

(2) Decreased respiratory surface; Inflammation of bronchioles

(3) Increased number of bronchioles; Increased respiratory surface

(4) Inflammation of bronchioles; Decreased respiratory surface

78. Match the items given in Column I with those in Column II and select the ***correct*** option given below :

	Column I		*Column II*
a.	Tricuspid valve	i.	Between left atrium and left ventricle
b.	Bicuspid valve	ii.	Between right ventricle and pulmonary artery
c.	Semilunar valve	iii.	Between right atrium and right ventricle

	a	**b**	**c**
(1)	i	ii	iii
(2)	ii	i	iii
(3)	i	iii	ii
(4)	iii	i	ii

79. Match the items given in Column I with those in Column II and select the ***correct*** option given below :

	Column I		*Column II*
a.	Tidal volume	i.	2500 – 3000 mL
b.	Inspiratory Reserve volume	ii.	1100 – 1200 mL
c.	Expiratory Reserve volume	iii.	500 – 550 mL
d.	Residual volume	iv.	1000 – 1100 mL

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

80. निसल के पिण्ड मुख्यत: किसके बने होते हैं ?
(1) न्यूक्लिक अम्ल एवं SER
(2) मुक्त राइबोसोम एवं RER
(3) DNA एवं RNA
(4) प्रोटीन एवं लिपिड

81. इनमें से कौन-सा कथन ***ग़लत*** है ?
(1) ग्लाइकोलिसिस तब तक होता है जब तक इसे हाइड्रोजन परमाणुओं को उठाने के लिए NAD मिलता रहता है ।
(2) ऑक्सीकरणी फ़ॉस्फ़ोरिलीकरण सूत्रकणिका की बाह्य झिल्ली में घटित होता है ।
(3) ग्लाइकोलिसिस कोशिकाविलेय में संपन्न होती है ।
(4) TCA चक्र के एंज़ाइम सूत्रकणिका के आधात्री में स्थित होते हैं ।

82. बहुत से राइबोसोम एक mRNA से संबद्ध होकर एकसाथ पॉलिपेप्टाइड की कई प्रतियाँ बनाते हैं । राइबोसोम की ऐसी शृंखलाओं को क्या कहते हैं ?
(1) प्लास्टिडोम
(2) केन्द्रिकाभ
(3) बहुतलीय पिण्ड
(4) बहुसूत्र

83. निम्नलिखित में से कौन-से पारिभाषिक शब्द मानव दंतविन्यास को वर्णित करते हैं ?
(1) पार्श्वदंती, एकबारदंती, समदंती
(2) पार्श्वदंती, द्विबारदंती, विषमदंती
(3) गर्तदंती, द्विबारदंती, विषमदंती
(4) गर्तदंती, द्विबारदंती, समदंती

84. रफ एंडोप्लाज़्मिक रेटिकुलम (RER) में निम्नलिखित में से कौन-सी घटना ***नहीं*** होती ?
(1) संकेत पेप्टाइड का विदलन
(2) फॉस्फोलिपिड संश्लेषण
(3) प्रोटीन का ग्लाइकोसिलेशन
(4) प्रोटीन का वलन

85. ***ग़लत*** मिलान का चयन कीजिए :
(1) उपमध्यकेंद्री गुणसूत्र – L-आकारीय गुणसूत्र
(2) बहुपट्टीय गुणसूत्र – ऐम्फिबियनों के अंडक
(3) ऐलोसोम – लिंग गुणसूत्र
(4) लैंपब्रुश गुणसूत्र – द्विपट्ट के युगली

80. Nissl bodies are mainly composed of
(1) Nucleic acids and SER
(2) Free ribosomes and RER
(3) DNA and RNA
(4) Proteins and lipids

81. Which of these statements is ***incorrect*** ?
(1) Glycolysis operates as long as it is supplied with NAD that can pick up hydrogen atoms.
(2) Oxidative phosphorylation takes place in outer mitochondrial membrane.
(3) Glycolysis occurs in cytosol.
(4) Enzymes of TCA cycle are present in mitochondrial matrix.

82. Many ribosomes may associate with a single mRNA to form multiple copies of a polypeptide simultaneously. Such strings of ribosomes are termed as
(1) Plastidome
(2) Nucleosome
(3) Polyhedral bodies
(4) Polysome

83. Which of the following terms describe human dentition ?
(1) Pleurodont, Monophyodont, Homodont
(2) Pleurodont, Diphyodont, Heterodont
(3) Thecodont, Diphyodont, Heterodont
(4) Thecodont, Diphyodont, Homodont

84. Which of the following events does ***not*** occur in rough endoplasmic reticulum ?
(1) Cleavage of signal peptide
(2) Phospholipid synthesis
(3) Protein glycosylation
(4) Protein folding

85. Select the ***incorrect*** match :
(1) Submetacentric chromosomes – L-shaped chromososmes
(2) Polytene chromosomes – Oocytes of amphibians
(3) Allosomes – Sex chromosomes
(4) Lampbrush chromosomes – Diplotene bivalents

86. एक जीन के कोडिंग रज्जु का क्रम AGGTATCGCAT है । इसके द्वारा अनुलेखित mRNA का संबंधित क्रम क्या होगा ?

(1) ACCUAUGCGAU
(2) UCCAUAGCGUA
(3) UGGTUTCGCAT
(4) AGGUAUCGCAU

87. ह्यूगो डी व्रीज़ के अनुसार विकास की क्रियाविधि किस प्रकार होती है ?

(1) लैंगिक दृश्य प्ररूप परिवर्तन (लक्षणप्ररूपी विभिन्नता)
(2) लघु उत्परिवर्तन
(3) साल्टेशन
(4) बहुचरण उत्परिवर्तन

88. स्तम्भ I में दी गई मदों का स्तम्भ II की मदों से मिलान कीजिए और नीचे दिए गए विकल्पों में से ***सही*** विकल्प का चयन कीजिए :

	स्तम्भ I		*स्तम्भ II*
a.	प्रचुरोद्भवन प्रावस्था	i.	गर्भाशय अंत:स्तर का विघटन
b.	स्रावी प्रावस्था	ii.	पुटकीय प्रावस्था
c.	ऋतुस्राव	iii.	पीतपिण्ड प्रावस्था

	a	**b**	**c**
(1)	ii	iii	i
(2)	iii	i	ii
(3)	i	iii	ii
(4)	iii	ii	i

89. इनमें से कौन-सा ओपेरॉन का भाग ***नहीं*** है ?

(1) एन्हांसर
(2) उन्नायक
(3) संरचनात्मक जीन
(4) प्रचालक

90. एक स्त्री के एक X गुणसूत्र में X-संलग्न अवस्था है । यह गुणसूत्र किनमें वंशागत होगा ?

(1) केवल पोता-पोतियों/नाती-नातिनों में
(2) पुत्रों एवं पुत्रियों दोनों में
(3) केवल पुत्रों में
(4) केवल पुत्रियों में

86. AGGTATCGCAT is a sequence from the coding strand of a gene. What will be the corresponding sequence of the transcribed mRNA ?

(1) ACCUAUGCGAU
(2) UCCAUAGCGUA
(3) UGGTUTCGCAT
(4) AGGUAUCGCAU

87. According to Hugo de Vries, the mechanism of evolution is

(1) Phenotypic variations
(2) Minor mutations
(3) Saltation
(4) Multiple step mutations

88. Match the items given in Column I with those in Column II and select the ***correct*** option given below :

	Column I		*Column II*
a.	Proliferative Phase	i.	Breakdown of endometrial lining
b.	Secretory Phase	ii.	Follicular Phase
c.	Menstruation	iii.	Luteal Phase

	a	**b**	**c**
(1)	ii	iii	i
(2)	iii	i	ii
(3)	i	iii	ii
(4)	iii	ii	i

89. All of the following are part of an operon *except*

(1) an enhancer
(2) a promoter
(3) structural genes
(4) an operator

90. A woman has an X-linked condition on one of her X chromosomes. This chromosome can be inherited by

(1) Only grandchildren
(2) Both sons and daughters
(3) Only sons
(4) Only daughters

91. किसी स्वरित्र द्विभुज का उपयोग किसी ऐसी काँच की नलिका में अनुनाद उत्पन्न करने के लिए किया गया है, जिसमें वायु स्तम्भ की लम्बाई को परिवर्ती पिस्टन द्वारा समायोजित किया जा सकता है । 27°C कक्ष ताप पर स्तम्भ की लम्बाई 20 cm और 73 cm होने पर दो क्रमागत अनुनाद उत्पन्न होते हैं । यदि स्वरित्र द्विभुज की आवृत्ति 320 Hz है, तो वायु में ध्वनि का 27°C पर वेग है

(1) 350 m/s

(2) 300 m/s

(3) 339 m/s

(4) 330 m/s

92. आवेश Q के किसी वियुक्त समान्तर पट्टिका संधारित्र C की क्षेत्रफल A वाली धातु की पट्टिकाओं के बीच स्थिर-वैद्युत बल

(1) पट्टिकाओं के बीच की दूरी के वर्गमूल के अनुक्रमानुपाती होता है ।

(2) पट्टिकाओं के बीच की दूरी के व्युत्क्रमानुपाती होता है ।

(3) पट्टिकाओं के बीच की दूरी के रैखिकत: अनुक्रमानुपाती होता है ।

(4) पट्टिकाओं के बीच की दूरी पर निर्भर नहीं करता ।

93. कोई इलेक्ट्रॉन विरामावस्था से किसी एकसमान तथा ऊपर को ऊर्ध्वाधर विद्युत्-क्षेत्र E में कोई दी गई दूरी, h, गिरता है । अब विद्युत्-क्षेत्र का परिमाण अपरिवर्तित रखते हुए इसकी दिशा उत्क्रमित कर दी जाती है । किसी प्रोटॉन को विरामावस्था से इतनी ही ऊर्ध्वाधर दूरी h तक इसमें गिरने दिया जाता है । प्रोटॉन के गिरने में लिए गए समय की तुलना में इलेक्ट्रॉन द्वारा गिरने में लिया गया समय है

(1) 10 गुना अधिक

(2) समान

(3) 5 गुना अधिक

(4) कम

94. कोई लोलक एक काफी ऊँचे भवन की छत से लटका है और सरल आवर्त दोलक की भाँति मुक्त रूप से आगे-पीछे गति कर रहा है । माध्य स्थिति से 5 m की दूरी पर इसके गोलक का त्वरण 20 m/s^2 है । दोलन का आवर्तकाल है

(1) 2 s

(2) 1 s

(3) π s

(4) 2π s

91. A tuning fork is used to produce resonance in a glass tube. The length of the air column in this tube can be adjusted by a variable piston. At room temperature of 27°C two successive resonances are produced at 20 cm and 73 cm of column length. If the frequency of the tuning fork is 320 Hz, the velocity of sound in air at 27°C is

(1) 350 m/s

(2) 300 m/s

(3) 339 m/s

(4) 330 m/s

92. The electrostatic force between the metal plates of an isolated parallel plate capacitor C having a charge Q and area A, is

(1) proportional to the square root of the distance between the plates.

(2) inversely proportional to the distance between the plates.

(3) linearly proportional to the distance between the plates.

(4) independent of the distance between the plates.

93. An electron falls from rest through a vertical distance h in a uniform and vertically upward directed electric field E. The direction of electric field is now reversed, keeping its magnitude the same. A proton is allowed to fall from rest in it through the same vertical distance h. The time of fall of the electron, in comparison to the time of fall of the proton is

(1) 10 times greater

(2) equal

(3) 5 times greater

(4) smaller

94. A pendulum is hung from the roof of a sufficiently high building and is moving freely to and fro like a simple harmonic oscillator. The acceleration of the bob of the pendulum is 20 m/s^2 at a distance of 5 m from the mean position. The time period of oscillation is

(1) 2 s

(2) 1 s

(3) π s

(4) 2π s

95. किसी चल कुण्डली गैल्वेनोमीटर की धारा सुग्राहिता 5 div/mA और वोल्टता सुग्राहिता (प्रयुक्त इकाई वोल्टता से उत्पन्न कोणीय विक्षेप) 20 div/V है । इस गैल्वेनोमीटर का प्रतिरोध है

(1) 250 Ω

(2) 500 Ω

(3) 25 Ω

(4) 40 Ω

96. 0·5 kg m^{-1} प्रति इकाई लम्बाई द्रव्यमान की किसी धातु की क्षैतिज छड़ को एक चिकने आनत तल पर जो क्षैतिज से 30° का कोण बनाता है, रखा गया है । इस छड़ को इसमें विद्युत् धारा प्रवाहित कराकर नीचे सरकने नहीं दिया जाता जब इस पर 0·25 T प्रेरण का चुम्बकीय क्षेत्र ऊर्ध्वाधर दिशा में कार्य कर रहा है । छड़ को स्थिर रखने के लिए इसमें प्रवाहित धारा है

(1) 14·76 A

(2) 11·32 A

(3) 5·98 A

(4) 7·14 A

97. किसी विद्युत्-चुम्बक के ध्रुवों के बीच प्रतिचुम्बकीय पदार्थ की एक पतली छड़ ऊर्ध्वाधर स्थित है । जब विद्युत्-चुम्बक में धारा प्रवाहित की जाती है, तो वह छड़ क्षैतिज चुम्बकीय क्षेत्र से बाहर ऊपर की ओर धकेल दी जाती है । इस प्रकार यह छड़ गुरुत्वीय स्थितिज ऊर्जा प्राप्त करती है । ऐसा करने के लिए आवश्यक कार्य करता है

(1) छड़ के पदार्थ की जालक संरचना

(2) प्रेरित विद्युत्-क्षेत्र जो कि परिवर्ती चुम्बकीय क्षेत्र से उत्पन्न होता है

(3) चुम्बकीय क्षेत्र

(4) विद्युत् स्रोत

98. 20 mH का कोई प्रेरक, 100 μF का कोई संधारित्र तथा 50 Ω का कोई प्रतिरोधक, वि.वा. बल (emf), V = 10 sin 314 t के किसी स्रोत से श्रेणी में संयोजित हैं । इस परिपथ में शक्ति क्षय है

(1) 2·74 W

(2) 1·13 W

(3) 0·43 W

(4) 0·79 W

95. Current sensitivity of a moving coil galvanometer is 5 div/mA and its voltage sensitivity (angular deflection per unit voltage applied) is 20 div/V. The resistance of the galvanometer is

(1) 250 Ω

(2) 500 Ω

(3) 25 Ω

(4) 40 Ω

96. A metallic rod of mass per unit length 0·5 kg m^{-1} is lying horizontally on a smooth inclined plane which makes an angle of 30° with the horizontal. The rod is not allowed to slide down by flowing a current through it when a magnetic field of induction 0·25 T is acting on it in the vertical direction. The current flowing in the rod to keep it stationary is

(1) 14·76 A

(2) 11·32 A

(3) 5·98 A

(4) 7·14 A

97. A thin diamagnetic rod is placed vertically between the poles of an electromagnet. When the current in the electromagnet is switched on, then the diamagnetic rod is pushed up, out of the horizontal magnetic field. Hence the rod gains gravitational potential energy. The work required to do this comes from

(1) the lattice structure of the material of the rod

(2) the induced electric field due to the changing magnetic field

(3) the magnetic field

(4) the current source

98. An inductor 20 mH, a capacitor 100 μF and a resistor 50 Ω are connected in series across a source of emf, V = 10 sin 314 t. The power loss in the circuit is

(1) 2·74 W

(2) 1·13 W

(3) 0·43 W

(4) 0·79 W

99. कोई बिम्ब 15 cm फोकस दूरी के किसी अवतल दर्पण से 40 cm दूरी पर स्थित है । यदि इस बिम्ब को दर्पण की दिशा में 20 cm स्थानान्तरित कर दिया जाए, तो प्रतिबिम्ब कितनी दूरी पर विस्थापित हो जाएगा ?

(1) 30 cm दर्पण के पास

(2) 36 cm दर्पण के पास

(3) 36 cm दर्पण से दूर

(4) 30 cm दर्पण से दूर

100. कोई विद्युत्-चुम्बकीय तरंग किसी माध्यम में वेग $\vec{V} = V\hat{i}$ से गमन कर रही है । किसी क्षण इस विद्युत्-चुम्बकीय तरंग का विद्युत्-क्षेत्र दोलन $+y$ अक्ष के अनुदिश है । तब इस विद्युत्-चुम्बकीय तरंग के चुम्बकीय क्षेत्र दोलन की दिशा होगी

(1) $-y$ दिशा

(2) $-x$ दिशा

(3) $+z$ दिशा

(4) $-z$ दिशा

101. किसी प्रेरक से 60 mA की धारा प्रवाहित करने पर उस प्रेरक में संचित चुम्बकीय स्थितिज ऊर्जा का मान 25 mJ है । इस प्रेरक का प्रेरकत्व है

(1) 1·389 H

(2) 13·89 H

(3) 138·88 H

(4) 0·138 H

102. किसी प्रिज़्म के पदार्थ का अपवर्तनांक $\sqrt{2}$ और प्रिज़्म का कोण 30° है । प्रिज़्म के दो अपवर्तक पृष्ठों में से एक को चाँदी चढ़ाकर भीतर की ओर दर्पण बनाया गया है । दूसरे फलक से प्रवेश करने वाले एकवर्णी प्रकाश का कोई पुंज (दर्पण वाले पृष्ठ से परावर्तित होने के पश्चात्) उसी पथ पर वापस लौट जाएगा, यदि प्रिज़्म पर आपतन कोण का मान है

(1) 30°

(2) शून्य

(3) 45°

(4) 60°

99. An object is placed at a distance of 40 cm from a concave mirror of focal length 15 cm. If the object is displaced through a distance of 20 cm towards the mirror, the displacement of the image will be

(1) 30 cm towards the mirror

(2) 36 cm towards the mirror

(3) 36 cm away from the mirror

(4) 30 cm away from the mirror

100. An em wave is propagating in a medium with a velocity $\vec{V} = V\hat{i}$. The instantaneous oscillating electric field of this em wave is along +y axis. Then the direction of oscillating magnetic field of the em wave will be along

(1) $-y$ direction

(2) $-x$ direction

(3) $+z$ direction

(4) $-z$ direction

101. The magnetic potential energy stored in a certain inductor is 25 mJ, when the current in the inductor is 60 mA. This inductor is of inductance

(1) 1·389 H

(2) 13·89 H

(3) 138·88 H

(4) 0·138 H

102. The refractive index of the material of a prism is $\sqrt{2}$ and the angle of the prism is 30°. One of the two refracting surfaces of the prism is made a mirror inwards, by silver coating. A beam of monochromatic light entering the prism from the other face will retrace its path (after reflection from the silvered surface) if its angle of incidence on the prism is

(1) 30°

(2) zero

(3) 45°

(4) 60°

103. हाइड्रोजन परमाणु की किसी बोर कक्षा में किसी इलेक्ट्रॉन की गतिज ऊर्जा और उसकी कुल ऊर्जा का अनुपात होता है

(1) 2 : – 1

(2) 1 : – 2

(3) 1 : – 1

(4) 1 : 1

104. आरम्भिक वेग $\vec{V} = V_0 \hat{i}$ $(V_0 > 0)$ और द्रव्यमान m का कोई इलेक्ट्रॉन किसी विद्युत्-क्षेत्र $\vec{E} = -E_0 \hat{i}$ (E_0 = स्थिरांक > 0) में t = 0 पर प्रवेश करता है । यदि प्रारम्भ में इस इलेक्ट्रॉन की दे-ब्रॉग्ली तरंगदैर्घ्य λ_0 है, तो समय t पर इसकी दे-ब्रॉग्ली तरंगदैर्घ्य होगी

(1) $\lambda_0 t$

(2) λ_0

(3) $\lambda_0 \left(1 + \frac{eE_0}{mV_0} t\right)$

(4) $\frac{\lambda_0}{\left(1 + \frac{eE_0}{mV_0} t\right)}$

105. किसी रेडियोऐक्टिव पदार्थ की अर्ध-आयु 10 मिनट है । यदि आरम्भ में नाभिकों की संख्या 600 है, तो 450 नाभिकों के विघटित होने में लगने वाला समय (मिनट में) है

(1) 30

(2) 15

(3) 10

(4) 20

106. जब किसी धातु के पृष्ठ पर आवृत्ति $2\nu_0$ (यहाँ ν_0 देहली आवृत्ति है) का प्रकाश आपतन करता है, तो उत्सर्जित इलेक्ट्रॉनों का अधिकतम वेग v_1 है । जब आपतित विकिरणों की आवृत्ति बढ़ाकर $5\nu_0$ कर दी जाती है, तो उसी पृष्ठ से उत्सर्जित इलेक्ट्रॉनों का अधिकतम वेग v_2 होता है । v_1 और v_2 का अनुपात है

(1) 4 : 1

(2) 2 : 1

(3) 1 : 4

(4) 1 : 2

103. The ratio of kinetic energy to the total energy of an electron in a Bohr orbit of the hydrogen atom, is

(1) 2 : – 1

(2) 1 : – 2

(3) 1 : – 1

(4) 1 : 1

104. An electron of mass m with an initial velocity $\vec{V} = V_0 \hat{i}$ $(V_0 > 0)$ enters an electric field $\vec{E} = -E_0 \hat{i}$ (E_0 = constant > 0) at t = 0. If λ_0 is its de-Broglie wavelength initially, then its de-Broglie wavelength at time t is

(1) $\lambda_0 t$

(2) λ_0

(3) $\lambda_0 \left(1 + \frac{eE_0}{mV_0} t\right)$

(4) $\frac{\lambda_0}{\left(1 + \frac{eE_0}{mV_0} t\right)}$

105. For a radioactive material, half-life is 10 minutes. If initially there are 600 number of nuclei, the time taken (in minutes) for the disintegration of 450 nuclei is

(1) 30

(2) 15

(3) 10

(4) 20

106. When the light of frequency $2\nu_0$ (where ν_0 is threshold frequency), is incident on a metal plate, the maximum velocity of electrons emitted is v_1. When the frequency of the incident radiation is increased to $5\nu_0$, the maximum velocity of electrons emitted from the same plate is v_2. The ratio of v_1 to v_2 is

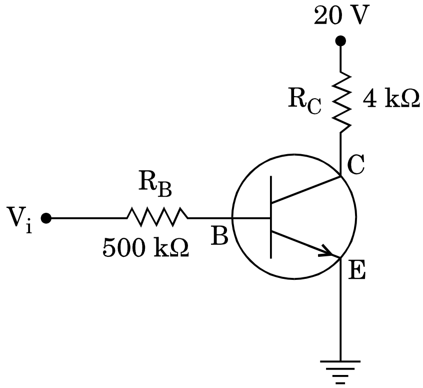
(1) 4 : 1

(2) 2 : 1

(3) 1 : 4

(4) 1 : 2

107. दिए गए परिपथ आरेख में, निवेश वोल्टता (V_i) 20 V, $V_{BE} = 0$ तथा $V_{CE} = 0$ है । I_B, I_C और β के मान होंगे



(1) $I_B = 20\ \mu A$, $I_C = 5\ mA$, $\beta = 250$

(2) $I_B = 40\ \mu A$, $I_C = 5\ mA$, $\beta = 125$

(3) $I_B = 25\ \mu A$, $I_C = 5\ mA$, $\beta = 200$

(4) $I_B = 40\ \mu A$, $I_C = 10\ mA$, $\beta = 250$

108. किसी p-n संधि डायोड में गर्म होने से ताप में परिवर्तन

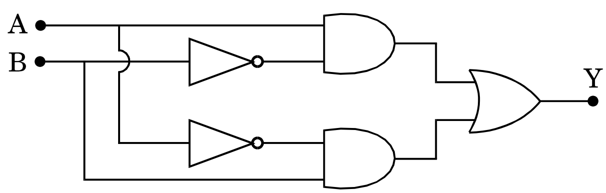
(1) p-n संधि के प्रतिरोध को प्रभावित नहीं करता है ।

(2) p-n संधि के समग्र V – I अभिलक्षण को प्रभावित करता है ।

(3) केवल अग्र प्रतिरोध को प्रभावित करता है ।

(4) केवल व्युत्क्रम (रिवर्स) प्रतिरोध को प्रभावित करता है ।

109. चित्र में दिए गए गेटों के संयोजन में निर्गत Y को निवेशों A और B के पदों में इस प्रकार व्यक्त किया जा सकता है



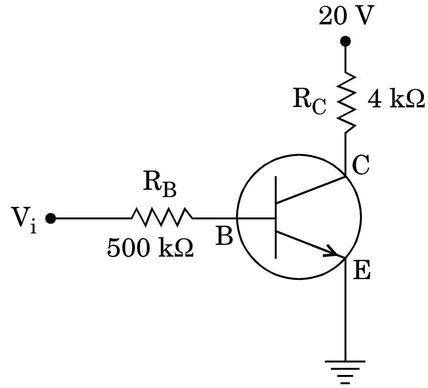
(1) $\overline{A \cdot B} + A \cdot B$

(2) $\overline{A + B}$

(3) $A \cdot \overline{B} + \overline{A} \cdot B$

(4) $\overline{A \cdot B}$

107. In the circuit shown in the figure, the input voltage V_i is 20 V, $V_{BE} = 0$ and $V_{CE} = 0$. The values of I_B, I_C and β are given by



(1) $I_B = 20\ \mu A$, $I_C = 5\ mA$, $\beta = 250$

(2) $I_B = 40\ \mu A$, $I_C = 5\ mA$, $\beta = 125$

(3) $I_B = 25\ \mu A$, $I_C = 5\ mA$, $\beta = 200$

(4) $I_B = 40\ \mu A$, $I_C = 10\ mA$, $\beta = 250$

108. In a p-n junction diode, change in temperature due to heating

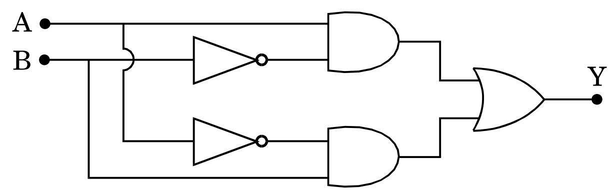
(1) does not affect resistance of p-n junction

(2) affects the overall V – I characteristics of p-n junction

(3) affects only forward resistance

(4) affects only reverse resistance

109. In the combination of the following gates the output Y can be written in terms of inputs A and B as



(1) $\overline{A \cdot B} + A \cdot B$

(2) $\overline{A + B}$

(3) $A \cdot \overline{B} + \overline{A} \cdot B$

(4) $\overline{A \cdot B}$

110. (47 ± 4·7) kΩ प्रतिरोध के किसी कार्बन-प्रतिरोधक पर, पहचान के लिए, विभिन्न वर्णों के वलय अंकित किए जाने हैं । वर्ण कोड का क्रम होगा

(1) पीला – हरा – बैंगनी – सुनहरा

(2) हरा – नारंगी – बैंगनी – सुनहरा

(3) पीला – बैंगनी – नारंगी – चाँदी रंग का

(4) बैंगनी – पीला – नारंगी – चाँदी रंग का

111. 'n' सर्वसम प्रतिरोधकों का समुच्चय, जिसमें प्रत्येक का प्रतिरोध 'R' है, श्रेणीक्रम में वि.वा.बल (emf), 'E' और आन्तरिक प्रतिरोध, 'R' की किसी बैटरी से संयोजित है । बैटरी से ली गई धारा I है । अब इन 'n' प्रतिरोधकों को पार्श्व क्रम में इसी बैटरी से संयोजित किया जाता है । तो बैटरी से ली गई धारा 10 I हो जाती है । 'n' का मान है

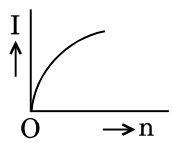
(1) 20

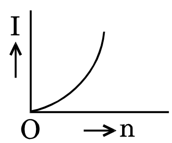
(2) 9

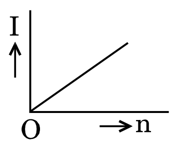
(3) 11

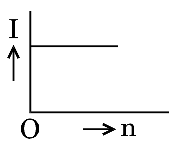
(4) 10

112. कोई बैटरी आंतरिक प्रतिरोध 'r' वाले, श्रेणीक्रम में संयोजित, 'n' सर्वसम सेलों (संख्या n परिवर्ती है) से बनी है । बैटरी के टर्मिनलों का लघुपथन करके धारा I मापी गई है । दिया गया कौन-सा ग्राफ़ I और n के बीच सही संबंध को दर्शाता है ?

(1) 

(2) 

(3) 

(4) 

110. A carbon resistor of (47 ± 4·7) kΩ is to be marked with rings of different colours for its identification. The colour code sequence will be

(1) Yellow – Green – Violet – Gold

(2) Green – Orange – Violet – Gold

(3) Yellow – Violet – Orange – Silver

(4) Violet – Yellow – Orange – Silver

111. A set of 'n' equal resistors, of value 'R' each, are connected in series to a battery of emf 'E' and internal resistance 'R'. The current drawn is I. Now, the 'n' resistors are connected in parallel to the same battery. Then the current drawn from battery becomes 10 I. The value of 'n' is

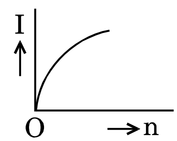
(1) 20

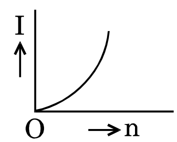
(2) 9

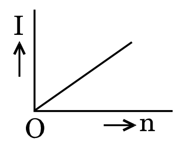
(3) 11

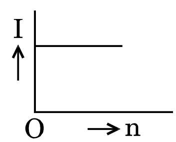
(4) 10

112. A battery consists of a variable number 'n' of identical cells (having internal resistance 'r' each) which are connected in series. The terminals of the battery are short-circuited and the current I is measured. Which of the graphs shows the correct relationship between I and n ?

(1) 

(2) 

(3) 

(4) 

113. जल के गलनांक और क्वथनांक के बीच कार्यरत किसी आदर्श ऊष्मा इंजन की दक्षता होती है

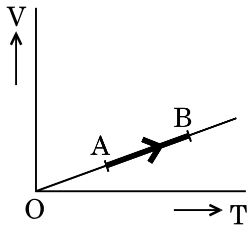
(1) 6·25%

(2) 12·5%

(3) 20%

(4) 26·8%

114. किसी एकपरमाणुक गैस के आयतन (V) में ताप (T) के साथ विचरण ग्राफ़ में दर्शाए अनुसार होता है । अवस्था A से अवस्था B तक जाने की प्रक्रिया में गैस द्वारा किए गए कार्य और इसके द्वारा अवशोषित ऊष्मा का अनुपात है



(1) $\frac{1}{3}$

(2) $\frac{2}{7}$

(3) $\frac{2}{3}$

(4) $\frac{2}{5}$

115. किसी खुले ऑर्गन पाइप की मूल आवृत्ति किसी बन्द ऑर्गन पाइप के तृतीय गुणावृत्ति (संनादी) की आवृत्ति के समान है । यदि बन्द ऑर्गन पाइप की लम्बाई 20 cm है, तो खुले ऑर्गन पाइप की लम्बाई होगी

(1) 12·5 cm

(2) 16 cm

(3) 8 cm

(4) 13·2 cm

116. किस ताप पर ऑक्सीजन अणुओं की वर्ग माध्य मूल (rms) चाल पृथ्वी के वायुमण्डल से पलायन कर सकने के लिए मात्र पर्याप्त हो जाएगी ?

(दिया गया है :

ऑक्सीजन के अणु का द्रव्यमान (m) = $2{\cdot}76 \times 10^{-26}$ kg

बोल्ट्ज़मान स्थिरांक $k_B = 1{\cdot}38 \times 10^{-23}$ J K^{-1})

(1) $5{\cdot}016 \times 10^4$ K

(2) $1{\cdot}254 \times 10^4$ K

(3) $8{\cdot}360 \times 10^4$ K

(4) $2{\cdot}508 \times 10^4$ K

113. The efficiency of an ideal heat engine working between the freezing point and boiling point of water, is

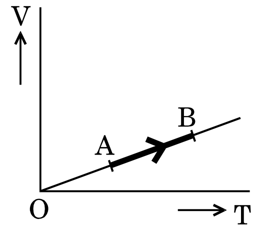
(1) 6·25%

(2) 12·5%

(3) 20%

(4) 26·8%

114. The volume (V) of a monatomic gas varies with its temperature (T), as shown in the graph. The ratio of work done by the gas, to the heat absorbed by it, when it undergoes a change from state A to state B, is



(1) $\frac{1}{3}$

(2) $\frac{2}{7}$

(3) $\frac{2}{3}$

(4) $\frac{2}{5}$

115. The fundamental frequency in an open organ pipe is equal to the third harmonic of a closed organ pipe. If the length of the closed organ pipe is 20 cm, the length of the open organ pipe is

(1) 12·5 cm

(2) 16 cm

(3) 8 cm

(4) 13·2 cm

116. At what temperature will the rms speed of oxygen molecules become just sufficient for escaping from the Earth's atmosphere ?

(Given :

Mass of oxygen molecule (m) = $2{\cdot}76 \times 10^{-26}$ kg

Boltzmann's constant $k_B = 1{\cdot}38 \times 10^{-23}$ J K^{-1})

(1) $5{\cdot}016 \times 10^4$ K

(2) $1{\cdot}254 \times 10^4$ K

(3) $8{\cdot}360 \times 10^4$ K

(4) $2{\cdot}508 \times 10^4$ K

117. किसी कृष्णिका द्वारा विकिरित शक्ति P है तथा यह तरंगदैर्घ्य, λ_0 पर अधिकतम ऊर्जा विकिरित करती है । अब यदि इस कृष्णिका का ताप परिवर्तित कर दिया जाता है, जिससे कि यह $\frac{3}{4}\lambda_0$ तरंगदैर्घ्य पर अधिकतम ऊर्जा विकिरित करती है, तो इसके द्वारा विकिरित शक्ति nP हो जाती है । n का मान होगा

(1) $\frac{256}{81}$

(2) $\frac{81}{256}$

(3) $\frac{4}{3}$

(4) $\frac{3}{4}$

118. दो तार समान पदार्थ के बने हैं और दोनों के आयतन भी समान हैं । पहले तार की अनुप्रस्थ-काट का क्षेत्रफल A और दूसरे तार की अनुप्रस्थ-काट का क्षेत्रफल 3A है । यदि बल F लगाकर पहले तार की लम्बाई में Δl की वृद्धि की जाती है, तो दूसरे तार की लम्बाई में भी इतनी ही वृद्धि करने के लिए कितने बल की आवश्यकता होगी ?

(1) 4 F

(2) F

(3) 6 F

(4) 9 F

119. त्रिज्या 'r' का कोई लघु गोला विरामावस्था से किसी श्यान द्रव में गिरता है । श्यान बल के कारण इसमें ऊष्मा उत्पन्न होती है । गोले के अंतिम (टर्मिनल) वेग पर उत्पन्न ऊष्मा की दर निम्नलिखित में से किसके अनुक्रमानुपाती होती है ?

(1) r^5

(2) r^4

(3) r^2

(4) r^3

120. सामान्य दाब ($1{\cdot}013 \times 10^5$ Nm^{-2}) और 100°C ताप पर 0·1 g जल के नमूने को 100°C की भाप में परिवर्तित करने के लिए 54 कैलोरी ऊष्मा ऊर्जा की आवश्यकता होती है । यदि उत्पन्न भाप का आयतन 167·1 cc है, तो इस नमूने की आन्तरिक ऊर्जा में परिवर्तन है

(1) 42·2 J

(2) 84·5 J

(3) 208·7 J

(4) 104·3 J

117. The power radiated by a black body is P and it radiates maximum energy at wavelength, λ_0. If the temperature of the black body is now changed so that it radiates maximum energy at wavelength $\frac{3}{4}\lambda_0$, the power radiated by it becomes nP. The value of n is

(1) $\frac{256}{81}$

(2) $\frac{81}{256}$

(3) $\frac{4}{3}$

(4) $\frac{3}{4}$

118. Two wires are made of the same material and have the same volume. The first wire has cross-sectional area A and the second wire has cross-sectional area 3A. If the length of the first wire is increased by Δl on applying a force F, how much force is needed to stretch the second wire by the same amount ?

(1) 4 F

(2) F

(3) 6 F

(4) 9 F

119. A small sphere of radius 'r' falls from rest in a viscous liquid. As a result, heat is produced due to viscous force. The rate of production of heat when the sphere attains its terminal velocity, is proportional to

(1) r^5

(2) r^4

(3) r^2

(4) r^3

120. A sample of 0·1 g of water at 100°C and normal pressure ($1{\cdot}013 \times 10^5$ Nm^{-2}) requires 54 cal of heat energy to convert to steam at 100°C. If the volume of the steam produced is 167·1 cc, the change in internal energy of the sample, is

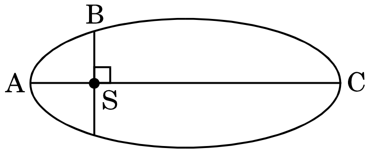
(1) 42·2 J

(2) 84·5 J

(3) 208·7 J

(4) 104·3 J

121. सूर्य के चारों ओर दीर्घवृत्तीय कक्षा में गतिमान ग्रह की स्थितियों A, B और C पर गतिज ऊर्जाएँ क्रमश: K_A, K_B और K_C हैं । AC दीर्घ अक्ष है तथा सूर्य की स्थिति S पर SB चित्रानुसार दीर्घ अक्ष AC पर लम्ब है । तब



(1) $K_B < K_A < K_C$

(2) $K_B > K_A > K_C$

(3) $K_A > K_B > K_C$

(4) $K_A < K_B < K_C$

122. एक ठोस गोला लोटन गति में है । लोटन गति में वस्तु की स्थानान्तरीय गतिज ऊर्जा (K_t) के साथ-साथ घूर्णी गतिज ऊर्जा (K_r) भी होती है । गोले के लिए $K_t : (K_t + K_r)$ का अनुपात होगा

(1) 10 : 7

(2) 2 : 5

(3) 5 : 7

(4) 7 : 10

123. कोई ठोस गोला मुक्त आकाश में अपनी सममिति अक्ष के परित: मुक्त रूप से घूर्णन कर रहा है । इस गोले का द्रव्यमान समान रखते हुए इसकी त्रिज्या में वृद्धि की जाती है । गोले के लिए निम्नलिखित में से कौन-सी भौतिक राशि स्थिर रहेगी ?

(1) घूर्णी गतिज ऊर्जा

(2) कोणीय संवेग

(3) जड़त्व आघूर्ण

(4) कोणीय वेग

124. यदि सूर्य का द्रव्यमान $\frac{1}{10}$ गुना हो तथा सार्वत्रिक गुरुत्वाकर्षण स्थिरांक परिमाण में 10 गुना हो, तो निम्नलिखित में से कौन-सा सही ***नहीं*** है ?

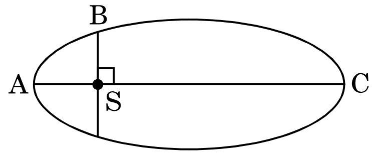
(1) पृथ्वी पर सरल लोलक का आवर्तकाल कम हो जाएगा ।

(2) पृथ्वी पर 'g' के मान में परिवर्तन नहीं होगा ।

(3) धरती पर चलना अधिक कठिन हो जाएगा ।

(4) वर्षा की बूँदें धरती पर अधिक तेज़ी से गिरेंगी ।

121. The kinetic energies of a planet in an elliptical orbit about the Sun, at positions A, B and C are K_A, K_B and K_C, respectively. AC is the major axis and SB is perpendicular to AC at the position of the Sun S as shown in the figure. Then



(1) $K_B < K_A < K_C$

(2) $K_B > K_A > K_C$

(3) $K_A > K_B > K_C$

(4) $K_A < K_B < K_C$

122. A solid sphere is in rolling motion. In rolling motion a body possesses translational kinetic energy (K_t) as well as rotational kinetic energy (K_r) simultaneously. The ratio $K_t : (K_t + K_r)$ for the sphere is

(1) 10 : 7

(2) 2 : 5

(3) 5 : 7

(4) 7 : 10

123. A solid sphere is rotating freely about its symmetry axis in free space. The radius of the sphere is increased keeping its mass same. Which of the following physical quantities would remain constant for the sphere ?

(1) Rotational kinetic energy

(2) Angular momentum

(3) Moment of inertia

(4) Angular velocity

124. If the mass of the Sun were ten times smaller and the universal gravitational constant were ten times larger in magnitude, which of the following is ***not*** correct ?

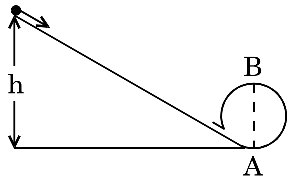
(1) Time period of a simple pendulum on the Earth would decrease.

(2) 'g' on the Earth will not change.

(3) Walking on the ground would become more difficult.

(4) Raindrops will fall faster.

125. आरेख में दर्शाए अनुसार ऊँचाई h से घर्षणरहित पथ के अनुदिश विराम अवस्था से सरकने वाला कोई पिण्ड, व्यास AB = D के ऊर्ध्वाधर वृत्त को ठीक-ठीक पूरा करता है । तब ऊँचाई h होगी



(1) $\frac{7}{5}D$

(2) $\frac{5}{4}D$

(3) D

(4) $\frac{3}{2}D$

126. तीन पिण्ड, A : (एक ठोस गोला), B : (एक पतली वृत्ताकार चकती) तथा C : (एक वृत्ताकार छल्ला), जिनमें प्रत्येक का द्रव्यमान M तथा त्रिज्या R है, समान कोणीय चाल ω से अपनी सममिति अक्षों के परित: चक्रण कर रहे हैं । इन्हें विरामावस्था में लाने के लिए किए जाने वाले आवश्यक कार्यों (W) के लिए कौन-सा संबंध सही है ?

(1) $W_B > W_A > W_C$

(2) $W_A > W_C > W_B$

(3) $W_A > W_B > W_C$

(4) $W_C > W_B > W_A$

127. द्रव्यमान m का एक गतिशील गुटका, 4m द्रव्यमान के किसी दूसरे स्थिर गुटके से संघट्ट करता है । संघट्ट के पश्चात् हल्का गुटका विराम अवस्था में आ जाता है । यदि हल्के गुटके का आरम्भिक वेग v है, तो प्रत्यानयन गुणांक (e) का मान होगा

(1) 0·8

(2) 0·4

(3) 0·25

(4) 0·5

128. निम्नलिखित में से कौन-सा कथन ***असत्य*** है ?

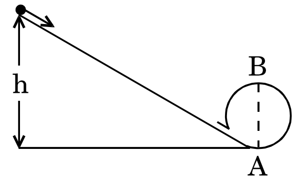
(1) घर्षण बल आपेक्षिक गति का विरोध करता है ।

(2) सर्पी घर्षण गुणांक की विमाएँ लम्बाई की विमा के समान होती हैं ।

(3) स्थैतिक घर्षण का सीमान्त मान अभिलम्ब प्रतिक्रिया के अनुक्रमानुपाती होता है ।

(4) लोटनिक घर्षण सर्पी घर्षण से कम होता है ।

125. A body initially at rest and sliding along a frictionless track from a height h (as shown in the figure) just completes a vertical circle of diameter AB = D. The height h is equal to



(1) $\frac{7}{5}D$

(2) $\frac{5}{4}D$

(3) D

(4) $\frac{3}{2}D$

126. Three objects, A : (a solid sphere), B : (a thin circular disk) and C : (a circular ring), each have the same mass M and radius R. They all spin with the same angular speed ω about their own symmetry axes. The amounts of work (W) required to bring them to rest, would satisfy the relation

(1) $W_B > W_A > W_C$

(2) $W_A > W_C > W_B$

(3) $W_A > W_B > W_C$

(4) $W_C > W_B > W_A$

127. A moving block having mass m, collides with another stationary block having mass 4m. The lighter block comes to rest after collision. When the initial velocity of the lighter block is v, then the value of coefficient of restitution (e) will be

(1) 0·8

(2) 0·4

(3) 0·25

(4) 0·5

128. Which one of the following statements is ***incorrect*** ?

(1) Frictional force opposes the relative motion.

(2) Coefficient of sliding friction has dimensions of length.

(3) Limiting value of static friction is directly proportional to normal reaction.

(4) Rolling friction is smaller than sliding friction.

129. बिन्दु (2, 0, – 3) पर कार्यरत बल $\vec{F} = 4\hat{i} + 5\hat{j} - 6\hat{k}$ का बिन्दु (2, – 2, – 2) के परित: आघूर्ण होगा

(1) $-7\hat{i} - 8\hat{j} - 4\hat{k}$

(2) $-7\hat{i} - 4\hat{j} - 8\hat{k}$

(3) $-4\hat{i} - \hat{j} - 8\hat{k}$

(4) $-8\hat{i} - 4\hat{j} - 7\hat{k}$

130. कोई खिलौना कार जिस पर आवेश q है किसी एकसमान विद्युत्-क्षेत्र $\vec{E}$ के प्रभाव में किसी घर्षणहीन समतल क्षैतिज पृष्ठ पर गतिमान है । एक सेकण्ड के अन्तराल में बल $q\vec{E}$ के कारण इसका वेग 0 से 6 m/s हो जाता है । उसी क्षण विद्युत्-क्षेत्र की दिशा उत्क्रमित कर दी जाती है । इस क्षेत्र के प्रभाव में कार और दो सेकण्ड तक गति करती रहती है । 0 से 3 सेकण्ड के बीच खिलौना कार के औसत वेग और औसत चाल क्रमश: हैं

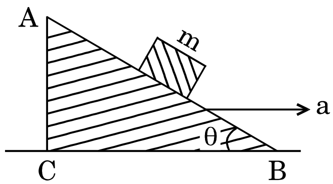
(1) 1 m/s, 3·5 m/s

(2) 1·5 m/s, 3 m/s

(3) 1 m/s, 3 m/s

(4) 2 m/s, 4 m/s

131. आनत कोण θ के किसी चिकने आनत वेज ABC पर m द्रव्यमान का कोई ब्लॉक चित्रानुसार स्थित है । इस वेज को दायीं ओर कोई त्वरण 'a' दिया जाता है । ब्लॉक को वेज पर स्थिर रखने के लिए a और θ के बीच संबंध होगा



(1) $a = g \cos \theta$

(2) $a = g \tan \theta$

(3) $a = \dfrac{g}{\sin \theta}$

(4) $a = \dfrac{g}{\operatorname{cosec} \theta}$

132. किसी छात्र ने इस्पात की लघु गेंद के व्यास की माप 0·001 cm अल्पतमांक वाले स्क्रू गेज़ द्वारा की । मुख्य पैमाने की माप 5 mm और वृत्तीय पैमाने का शून्य संदर्भ लेवल से 25 भाग ऊपर है । यदि स्क्रू गेज़ में शून्यांक त्रुटि – 0·004 cm है, तो गेंद का सही व्यास होगा

(1) 0·053 cm

(2) 0·529 cm

(3) 0·525 cm

(4) 0·521 cm

129. The moment of the force, $\vec{F} = 4\hat{i} + 5\hat{j} - 6\hat{k}$ at (2, 0, – 3), about the point (2, – 2, – 2), is given by

(1) $-7\hat{i} - 8\hat{j} - 4\hat{k}$

(2) $-7\hat{i} - 4\hat{j} - 8\hat{k}$

(3) $-4\hat{i} - \hat{j} - 8\hat{k}$

(4) $-8\hat{i} - 4\hat{j} - 7\hat{k}$

130. A toy car with charge q moves on a frictionless horizontal plane surface under the influence of a uniform electric field $\vec{E}$. Due to the force $q\vec{E}$, its velocity increases from 0 to 6 m/s in one second duration. At that instant the direction of the field is reversed. The car continues to move for two more seconds under the influence of this field. The average velocity and the average speed of the toy car between 0 to 3 seconds are respectively

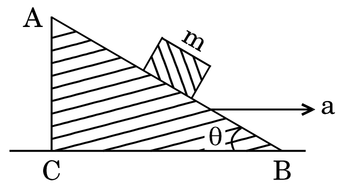
(1) 1 m/s, 3·5 m/s

(2) 1·5 m/s, 3 m/s

(3) 1 m/s, 3 m/s

(4) 2 m/s, 4 m/s

131. A block of mass m is placed on a smooth inclined wedge ABC of inclination θ as shown in the figure. The wedge is given an acceleration 'a' towards the right. The relation between a and θ for the block to remain stationary on the wedge is



(1) $a = g \cos \theta$

(2) $a = g \tan \theta$

(3) $a = \dfrac{g}{\sin \theta}$

(4) $a = \dfrac{g}{\operatorname{cosec} \theta}$

132. A student measured the diameter of a small steel ball using a screw gauge of least count 0·001 cm. The main scale reading is 5 mm and zero of circular scale division coincides with 25 divisions above the reference level. If screw gauge has a zero error of – 0·004 cm, the correct diameter of the ball is

(1) 0·053 cm

(2) 0·529 cm

(3) 0·525 cm

(4) 0·521 cm

133. अपवर्तनांक 'μ' वाले पदार्थ के किसी समतल पृष्ठ पर कोई अध्रुवित प्रकाश वायु से आपतन करता है । किसी विशेष आपतन कोण 'i' पर यह पाया गया कि परावर्तित किरणें और अपवर्तित किरणें एक-दूसरे के लम्बवत् हैं । निम्नलिखित में से कौन-सा विकल्प इस स्थिति में सही है ?

(1) $i = \sin^{-1}\left(\frac{1}{\mu}\right)$

(2) $i = \tan^{-1}\left(\frac{1}{\mu}\right)$

(3) परावर्तित प्रकाश ध्रुवित है और इसका विद्युत् सदिश आपतन के तल के लम्बवत् है

(4) परावर्तित प्रकाश ध्रुवित है और इसका विद्युत् सदिश आपतन के तल के समान्तर है

134. यंग के द्विझिरी प्रयोग में, झिरियों के बीच पृथकन d, 2 mm है तथा झिरी से पर्दे की दूरी D को 100 cm रखते हुए तरंगदैर्घ्य λ = 5896 Å के प्रकाश का उपयोग किया गया है । यह पाया गया कि फ्रिंजों की कोणीय चौड़ाई 0·20° है । तब (उन्हीं λ और D के लिए) फ्रिंजों की कोणीय चौड़ाई को बढ़ाकर 0·21° करने के लिए झिरियों के बीच के पृथकन को करना होगा

(1) 2·1 mm

(2) 1·7 mm

(3) 1·9 mm

(4) 1·8 mm

135. किसी खगोलीय अपवर्ती दूरदर्शक का कोणीय आवर्धन अधिक और कोणीय विभेदन उच्च होगा, यदि इसके अभिदृश्यक लेंस की

(1) फोकस दूरी अधिक और व्यास बड़ा है

(2) फोकस दूरी कम और व्यास छोटा है

(3) फोकस दूरी अधिक और व्यास छोटा है

(4) फोकस दूरी कम और व्यास बड़ा है

133. Unpolarised light is incident from air on a plane surface of a material of refractive index 'μ'. At a particular angle of incidence 'i', it is found that the reflected and refracted rays are perpendicular to each other. Which of the following options is correct for this situation ?

(1) $i = \sin^{-1}\left(\frac{1}{\mu}\right)$

(2) $i = \tan^{-1}\left(\frac{1}{\mu}\right)$

(3) Reflected light is polarised with its electric vector perpendicular to the plane of incidence

(4) Reflected light is polarised with its electric vector parallel to the plane of incidence

134. In Young's double slit experiment the separation d between the slits is 2 mm, the wavelength λ of the light used is 5896 Å and distance D between the screen and slits is 100 cm. It is found that the angular width of the fringes is 0·20°. To increase the fringe angular width to 0·21° (with same λ and D) the separation between the slits needs to be changed to

(1) 2·1 mm

(2) 1·7 mm

(3) 1·9 mm

(4) 1·8 mm

135. An astronomical refracting telescope will have large angular magnification and high angular resolution, when it has an objective lens of

(1) large focal length and large diameter

(2) small focal length and small diameter

(3) large focal length and small diameter

(4) small focal length and large diameter

136. किस स्थिति में जल के अणुओं की संख्या अधिकतम है ?

(1) 1 atm एवं 273 K पर 0·00224 L जल वाष्प के लिए

(2) 10^{-3} मोल जल के लिए

(3) 0·18 g जल के लिए

(4) 18 mL जल के लिए

137. नीचे दिए गए आरेख में, ब्रोमीन की ऑक्सीकरण अवस्था में परिवर्तन विभिन्न वि.वा. बल (emf) मानों पर दर्शाया गया है :

$$BrO_4^- \xrightarrow{1\cdot82\ V} BrO_3^- \xrightarrow{1\cdot5\ V} HBrO$$

$$HBrO \xrightarrow{1\cdot595\ V} Br_2 \xrightarrow{1\cdot0652\ V} Br^-$$

कौन-सी स्पीशीज़ असमानुपातन से गुज़रती है ?

(1) Br_2

(2) HBrO

(3) BrO_4^-

(4) BrO_3^-

138. CaH_2, BeH_2, BaH_2 में आयनिक प्रकृति का क्रम है

(1) $BeH_2 < BaH_2 < CaH_2$

(2) $BaH_2 < BeH_2 < CaH_2$

(3) $CaH_2 < BeH_2 < BaH_2$

(4) $BeH_2 < CaH_2 < BaH_2$

139. प्रथम कोटि एवं द्वितीय कोटि अभिक्रियाओं में सही विभिन्नता है

(1) प्रथम कोटि की अभिक्रिया को उत्प्रेरित किया जा सकता है; द्वितीय कोटि की अभिक्रिया को उत्प्रेरित नहीं किया जा सकता है

(2) प्रथम कोटि की अभिक्रिया का वेग अभिकारक की सान्द्रताओं पर निर्भर करता है; द्वितीय कोटि की अभिक्रिया का वेग अभिकारक की सान्द्रताओं पर निर्भर नहीं करता है

(3) प्रथम कोटि की अभिक्रिया की अर्ध-आयु $[A]_0$ पर निर्भर नहीं है; द्वितीय कोटि की अभिक्रिया की अर्ध-आयु $[A]_0$ पर निर्भर है

(4) प्रथम कोटि की अभिक्रिया का वेग अभिकारक की सान्द्रताओं पर निर्भर नहीं करता है; द्वितीय कोटि की अभिक्रिया का वेग अभिकारक की सान्द्रताओं पर निर्भर करता है

136. In which case is the number of molecules of water maximum ?

(1) 0·00224 L of water vapours at 1 atm and 273 K

(2) 10^{-3} mol of water

(3) 0·18 g of water

(4) 18 mL of water

137. Consider the change in oxidation state of Bromine corresponding to different emf values as shown in the diagram below :

$$BrO_4^- \xrightarrow{1\cdot82\ V} BrO_3^- \xrightarrow{1\cdot5\ V} HBrO$$

$$HBrO \xrightarrow{1\cdot595\ V} Br_2 \xrightarrow{1\cdot0652\ V} Br^-$$

Then the species undergoing disproportionation is

(1) Br_2

(2) HBrO

(3) BrO_4^-

(4) BrO_3^-

138. Among CaH_2, BeH_2, BaH_2, the order of ionic character is

(1) $BeH_2 < BaH_2 < CaH_2$

(2) $BaH_2 < BeH_2 < CaH_2$

(3) $CaH_2 < BeH_2 < BaH_2$

(4) $BeH_2 < CaH_2 < BaH_2$

139. The correct difference between first- and second-order reactions is that

(1) a first-order reaction can be catalyzed; a second-order reaction cannot be catalyzed

(2) the rate of a first-order reaction does depend on reactant concentrations; the rate of a second-order reaction does not depend on reactant concentrations

(3) the half-life of a first-order reaction does not depend on $[A]_0$; the half-life of a second-order reaction does depend on $[A]_0$

(4) the rate of a first-order reaction does not depend on reactant concentrations; the rate of a second-order reaction does depend on reactant concentrations

140. संकुल $[CoCl_2(en)_2]$ द्वारा प्रदर्शित समावयवता का प्रकार है

(1) आयनन समावयवता
(2) बंधनी समावयवता
(3) उपसहसंयोजन समावयवता
(4) ज्यामितीय समावयवता

141. निम्नलिखित में से कौन-सा आयन d-d संक्रमण दर्शाता है तथा साथ ही अनुचुम्बकत्व भी ?

(1) MnO_4^-
(2) MnO_4^{2-}
(3) $Cr_2O_7^{2-}$
(4) CrO_4^{2-}

142. $[Ni(CO)_4]$ संकुल की ज्यामिति एवं चुम्बकीय गुण हैं

(1) वर्ग समतली ज्यामिति एवं अनुचुम्बकीय
(2) चतुष्फलकीय ज्यामिति एवं अनुचुम्बकीय
(3) चतुष्फलकीय ज्यामिति एवं प्रतिचुम्बकीय
(4) वर्ग समतली ज्यामिति एवं प्रतिचुम्बकीय

143. आयरन कार्बोनिल, $Fe(CO)_5$ है

(1) त्रिकेन्द्रक
(2) द्विकेन्द्रक
(3) एककेन्द्रक
(4) चतुष्ककेन्द्रक

144. कॉलम I में दिए गए धातु आयनों को कॉलम II में दिए गए आयनों के चक्रण चुम्बकीय आघूर्णों से मिलाइए तथा ***सही*** संकेत को निर्दिष्ट कीजिए :

	कॉलम I		*कॉलम II*
a.	Co^{3+}	i.	$\sqrt{8}$ B.M.
b.	Cr^{3+}	ii.	$\sqrt{35}$ B.M.
c.	Fe^{3+}	iii.	$\sqrt{3}$ B.M.
d.	Ni^{2+}	iv.	$\sqrt{24}$ B.M.
		v.	$\sqrt{15}$ B.M.

	a	**b**	**c**	**d**
(1)	iv	i	ii	iii
(2)	iii	v	i	ii
(3)	i	ii	iii	iv
(4)	iv	v	ii	i

140. The type of isomerism shown by the complex $[CoCl_2(en)_2]$ is

(1) Ionization isomerism
(2) Linkage isomerism
(3) Coordination isomerism
(4) Geometrical isomerism

141. Which one of the following ions exhibits d-d transition and paramagnetism as well ?

(1) MnO_4^-
(2) MnO_4^{2-}
(3) $Cr_2O_7^{2-}$
(4) CrO_4^{2-}

142. The geometry and magnetic behaviour of the complex $[Ni(CO)_4]$ are

(1) square planar geometry and paramagnetic
(2) tetrahedral geometry and paramagnetic
(3) tetrahedral geometry and diamagnetic
(4) square planar geometry and diamagnetic

143. Iron carbonyl, $Fe(CO)_5$ is

(1) trinuclear
(2) dinuclear
(3) mononuclear
(4) tetranuclear

144. Match the metal ions given in Column I with the spin magnetic moments of the ions given in Column II and assign the ***correct*** code :

	Column I		*Column II*
a.	Co^{3+}	i.	$\sqrt{8}$ B.M.
b.	Cr^{3+}	ii.	$\sqrt{35}$ B.M.
c.	Fe^{3+}	iii.	$\sqrt{3}$ B.M.
d.	Ni^{2+}	iv.	$\sqrt{24}$ B.M.
		v.	$\sqrt{15}$ B.M.

	a	**b**	**c**	**d**
(1)	iv	i	ii	iii
(2)	iii	v	i	ii
(3)	i	ii	iii	iv
(4)	iv	v	ii	i

145. निम्नलिखित में से कौन-सा तत्त्व MF_6^{3-} आयन बनाने में असमर्थ है ?

(1) B

(2) In

(3) Al

(4) Ga

146. ClF_3 की संरचना में केन्द्रीय परमाणु 'Cl' पर एकाकी युग्म इलेक्ट्रॉनों की संख्या है

(1) चार

(2) तीन

(3) दो

(4) एक

147. N-यौगिकों में इनकी ऑक्सीकरण अवस्थाओं का घटता हुआ सही क्रम है

(1) HNO_3, NH_4Cl, NO, N_2

(2) NH_4Cl, N_2, NO, HNO_3

(3) HNO_3, NO, NH_4Cl, N_2

(4) HNO_3, NO, N_2, NH_4Cl

148. हैलोजनों के लिए निम्नलिखित में से कौन-सा कथन सत्य ***नहीं*** है ?

(1) फ्लोरीन के अलावा सभी धनात्मक ऑक्सीकरण अवस्थाएँ दर्शाते हैं ।

(2) क्लोरीन की सर्वाधिक इलेक्ट्रॉन ग्रहण एन्थैल्पी है ।

(3) सभी ऑक्सीकारक अभिकर्मक हैं ।

(4) सभी एकल क्षारीय ऑक्सी अम्ल बनाते हैं ।

149. एलिंघम आरेख को ध्यान में रखते हुए निम्नलिखित में से कौन-सी धातु का उपयोग ऐलुमिना के अपचयन में किया जा सकता है ?

(1) Mg

(2) Cu

(3) Zn

(4) Fe

150. निम्नलिखित में से ग्रूप 13 के तत्त्वों में परमाण्विक त्रिज्याओं का कौन-सा क्रम सही है ?

(1) $B < Ga < Al < Tl < In$

(2) $B < Ga < Al < In < Tl$

(3) $B < Al < Ga < In < Tl$

(4) $B < Al < In < Ga < Tl$

145. Which one of the following elements is unable to form MF_6^{3-} ion ?

(1) B

(2) In

(3) Al

(4) Ga

146. In the structure of ClF_3, the number of lone pairs of electrons on central atom 'Cl' is

(1) four

(2) three

(3) two

(4) one

147. The correct order of N-compounds in its decreasing order of oxidation states is

(1) HNO_3, NH_4Cl, NO, N_2

(2) NH_4Cl, N_2, NO, HNO_3

(3) HNO_3, NO, NH_4Cl, N_2

(4) HNO_3, NO, N_2, NH_4Cl

148. Which of the following statements is ***not*** true for halogens ?

(1) All but fluorine show positive oxidation states.

(2) Chlorine has the highest electron-gain enthalpy.

(3) All are oxidizing agents.

(4) All form monobasic oxyacids.

149. Considering Ellingham diagram, which of the following metals can be used to reduce alumina ?

(1) Mg

(2) Cu

(3) Zn

(4) Fe

150. The correct order of atomic radii in group 13 elements is

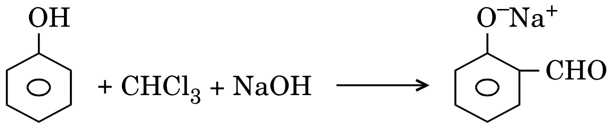
(1) $B < Ga < Al < Tl < In$

(2) $B < Ga < Al < In < Tl$

(3) $B < Al < Ga < In < Tl$

(4) $B < Al < In < Ga < Tl$

151. इस अभिक्रिया



में सम्मिलित इलेक्ट्रॉनस्नेही है

(1) डाइक्लोरोमेथिल ऋणायन ($\overset{\ominus}{C}HCl_2$)

(2) डाइक्लोरोकार्बीन ($:CCl_2$)

(3) फॉर्मिल धनायन ($\overset{\oplus}{C}HO$)

(4) डाइक्लोरोमेथिल धनायन ($\overset{\oplus}{C}HCl_2$)

152. कार्बोक्सिलिक अम्लों के क्वथनांक समतुल्य आण्विक द्रव्यमान वाले ऐल्डिहाइडों, कीटोनों तथा यहाँ तक कि ऐल्कोहॉलों से उच्चतर होते हैं । यह किसके कारण होता है ?

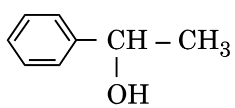
(1) कार्बोक्सिलिक अम्लों का अधिक व्यापक संगुणन वान्डर वाल्स आकर्षण बलों के द्वारा होता है

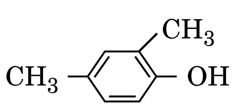
(2) अन्तराआण्विक हाइड्रोजन बंधन बनने से

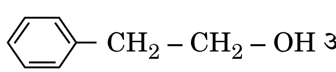
(3) कार्बोक्सिलेट आयन के बनने से

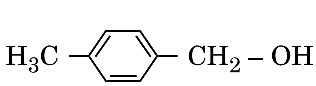
(4) अन्त:आण्विक हाइड्रोजन बंधन बनने से

153. एक यौगिक है A, $C_8H_{10}O$ जो कि NaOI (Y की अभिक्रिया NaOH से करके बनाया गया) से अभिक्रिया करके लाक्षणिक गंध वाला पीला अवक्षेप देता है ।
A और Y क्रमश: हैं

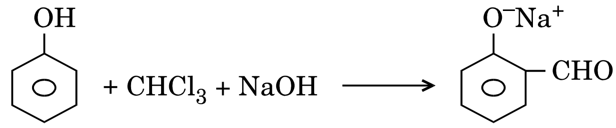
(1)  और I_2

(2)  और I_2

(3)  और I_2

(4)  और I_2

151. In the reaction



the electrophile involved is

(1) dichloromethyl anion ($\overset{\ominus}{C}HCl_2$)

(2) dichlorocarbene ($:CCl_2$)

(3) formyl cation ($\overset{\oplus}{C}HO$)

(4) dichloromethyl cation ($\overset{\oplus}{C}HCl_2$)

152. Carboxylic acids have higher boiling points than aldehydes, ketones and even alcohols of comparable molecular mass. It is due to their

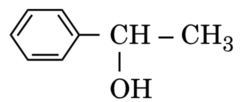
(1) more extensive association of carboxylic acid via van der Waals force of attraction

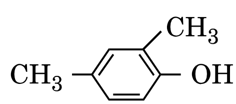
(2) formation of intermolecular H-bonding

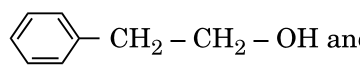
(3) formation of carboxylate ion

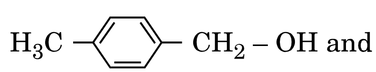
(4) formation of intramolecular H-bonding

153. Compound A, $C_8H_{10}O$, is found to react with NaOI (produced by reacting Y with NaOH) and yields a yellow precipitate with characteristic smell.
A and Y are respectively

(1)  and I_2

(2)  and I_2

(3)  and I_2

(4)  and I_2

154. निम्नलिखित में से किस अणु में बाएँ से दाएँ के परमाणुओं में sp^2, sp^2, sp, sp संकरण दर्शाया जाता है ?

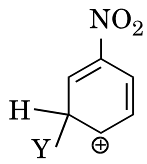
(1) $CH_2 = CH - CH = CH_2$

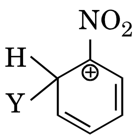
(2) $CH_3 - CH = CH - CH_3$

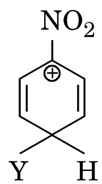
(3) $CH_2 = CH - C \equiv CH$

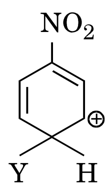
(4) $HC \equiv C - C \equiv CH$

155. निम्नलिखित में से कौन-सा कार्बधनायन सर्वाधिक स्थायी अपेक्षित है ?

(1) 

(2) 

(3) 

(4) 

156. निम्नलिखित में से प्रतिस्थापकों के –I प्रभाव के संदर्भ में कौन-सा सही है ? (R = ऐल्किल)

(1) $-NH_2 > -OR > -F$

(2) $-NR_2 > -OR > -F$

(3) $-NR_2 < -OR < -F$

(4) $-NH_2 < -OR < -F$

154. Which of the following molecules represents the order of hybridisation sp^2, sp^2, sp, sp from left to right atoms ?

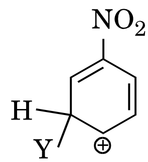
(1) $CH_2 = CH - CH = CH_2$

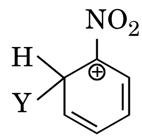
(2) $CH_3 - CH = CH - CH_3$

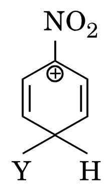
(3) $CH_2 = CH - C \equiv CH$

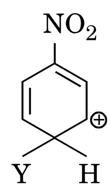
(4) $HC \equiv C - C \equiv CH$

155. Which of the following carbocations is expected to be most stable ?

(1) 

(2) 

(3) 

(4) 

156. Which of the following is correct with respect to – I effect of the substituents ? (R = alkyl)

(1) $-NH_2 > -OR > -F$

(2) $-NR_2 > -OR > -F$

(3) $-NR_2 < -OR < -F$

(4) $-NH_2 < -OR < -F$

157. तिर्यक बद्ध अथवा जालक्रम बहुलकों के संदर्भ में निम्नलिखित में से कौन-सा कथन ***असत्य*** है ?

(1) बैकेलाइट एवं मैलामीन इसके उदाहरण हैं ।

(2) इनकी बहुलक शृंखलाओं में प्रबल सहसंयोजक आबंध होते हैं ।

(3) ये द्विक्रियात्मक एवं त्रिक्रियात्मक समूहों के एकलकों से बनते हैं ।

(4) इनमें विभिन्न रेखीय बहुलक शृंखलाओं के बीच सहसंयोजक आबंध होते हैं ।

158. ऐनिलीन का नाइट्रीकरण प्रबल अम्लीय माध्यम में करने पर m-नाइट्रोऐनिलीन भी बनाता है क्योंकि

(1) प्रतिस्थापक की अनुपस्थिति में नाइट्रो समूह हमेशा m-स्थिति पर जाता है ।

(2) अम्लीय (प्रबल) माध्यम में ऐनिलीन ऐनिलीनियम आयन के रूप में होती है ।

(3) इलेक्ट्रॉनस्नेही प्रतिस्थापन अभिक्रिया में ऐमीनो समूह m-निर्देशकारी है ।

(4) प्रतिस्थापक की उपस्थिति के बावजूद नाइट्रो समूह हमेशा केवल m-स्थिति पर ही जाता है ।

159. ऐमिलोस एवं ऐमिलोपेक्टिन में विभिन्नता है

(1) ऐमिलोपेक्टिन में $1 \rightarrow 4$ α-बंधन तथा $1 \rightarrow 6$ β-बंधन है

(2) ऐमिलोस ग्लूकोस एवं गैलैक्टोस से बना है

(3) ऐमिलोस में $1 \rightarrow 4$ α-बंधन तथा $1 \rightarrow 6$ β-बंधन है

(4) ऐमिलोपेक्टिन में $1 \rightarrow 4$ α-बंधन तथा $1 \rightarrow 6$ α-बंधन है

160. 2·3 g फॉर्मिक अम्ल तथा 4·5 g ऑक्सेलिक अम्ल को सान्द्र H_2SO_4 से क्रिया करवाने पर उत्सर्जित गैसीय मिश्रण को KOH के छोटे टुकड़ों से गुज़ारा जाता है । STP पर बचे हुए उत्पाद का भार (g में) होगा

(1) 2·8

(2) 4·4

(3) 3·0

(4) 1·4

161. निम्नलिखित में से कौन-सी ऑक्साइड की सर्वाधिक अम्लीय प्रकृति है ?

(1) BaO

(2) CaO

(3) BeO

(4) MgO

157. Regarding cross-linked or network polymers, which of the following statements is ***incorrect*** ?

(1) Examples are bakelite and melamine.

(2) They contain strong covalent bonds in their polymer chains.

(3) They are formed from bi- and tri-functional monomers.

(4) They contain covalent bonds between various linear polymer chains.

158. Nitration of aniline in strong acidic medium also gives m-nitroaniline because

(1) In absence of substituents nitro group always goes to m-position.

(2) In acidic (strong) medium aniline is present as anilinium ion.

(3) In electrophilic substitution reactions amino group is meta directive.

(4) In spite of substituents nitro group always goes to only m-position.

159. The difference between amylose and amylopectin is

(1) Amylopectin have $1 \rightarrow 4$ α-linkage and $1 \rightarrow 6$ β-linkage

(2) Amylose is made up of glucose and galactose

(3) Amylose have $1 \rightarrow 4$ α-linkage and $1 \rightarrow 6$ β-linkage

(4) Amylopectin have $1 \rightarrow 4$ α-linkage and $1 \rightarrow 6$ α-linkage

160. A mixture of 2·3 g formic acid and 4·5 g oxalic acid is treated with conc. H_2SO_4. The evolved gaseous mixture is passed through KOH pellets. Weight (in g) of the remaining product at STP will be

(1) 2·8

(2) 4·4

(3) 3·0

(4) 1·4

161. Which of the following oxides is most acidic in nature ?

(1) BaO

(2) CaO

(3) BeO

(4) MgO

162. रेडॉक्स अभिक्रिया

$$MnO_4^- + C_2O_4^{2-} + H^+ \longrightarrow Mn^{2+} + CO_2 + H_2O$$

के लिए संतुलित समीकरण के लिए अभिकारकों के सही गुणांक हैं

	MnO_4^-	$C_2O_4^{2-}$	H^+
(1)	2	16	5
(2)	5	16	2
(3)	2	5	16
(4)	16	5	2

163. अभिक्रिया में निम्नलिखित में से कौन-सी दशा अधिकतम उत्पाद निर्माण के लिए उत्तरदायी है,

$$A_2(g) + B_2(g) \rightleftharpoons X_2(g) \quad \Delta_rH = -X\ kJ\ ?$$

(1) उच्च ताप एवं उच्च दाब
(2) उच्च ताप एवं निम्न दाब
(3) निम्न ताप एवं निम्न दाब
(4) निम्न ताप एवं उच्च दाब

164. जब अभिकारक की प्रारम्भिक सान्द्रता को दुगुना किया जाता है, तो शून्य कोटि अभिक्रिया के लिए अर्ध-आयु काल

(1) तिगुना होता है
(2) अपरिवर्तित रहता है
(3) दुगुना होता है
(4) आधा होता है

165. X_2, Y_2 और XY की आबंध वियोजन ऊर्जाओं का अनुपात $1 : 0{\cdot}5 : 1$ है । XY के विरचन की एन्थैल्पी $\Delta H = -200\ kJ\ mol^{-1}$ है । X_2 की आबंध वियोजन ऊर्जा होगी

(1) $800\ kJ\ mol^{-1}$
(2) $400\ kJ\ mol^{-1}$
(3) $100\ kJ\ mol^{-1}$
(4) $200\ kJ\ mol^{-1}$

166. आदर्श गैस समीकरण में संशोधन गुणक 'a' संबंधित है

(1) गैस अणुओं के मध्य उपस्थित विद्युत्-क्षेत्र से
(2) गैस अणुओं के मध्य आकर्षण बलों से
(3) गैस अणुओं के आयतन से
(4) गैस अणुओं के घनत्व से

162. For the redox reaction

$$MnO_4^- + C_2O_4^{2-} + H^+ \longrightarrow Mn^{2+} + CO_2 + H_2O$$

the correct coefficients of the reactants for the balanced equation are

	MnO_4^-	$C_2O_4^{2-}$	H^+
(1)	2	16	5
(2)	5	16	2
(3)	2	5	16
(4)	16	5	2

163. Which one of the following conditions will favour maximum formation of the product in the reaction,

$$A_2(g) + B_2(g) \rightleftharpoons X_2(g) \quad \Delta_rH = -X\ kJ\ ?$$

(1) High temperature and high pressure
(2) High temperature and low pressure
(3) Low temperature and low pressure
(4) Low temperature and high pressure

164. When initial concentration of the reactant is doubled, the half-life period of a zero order reaction

(1) is tripled
(2) remains unchanged
(3) is doubled
(4) is halved

165. The bond dissociation energies of X_2, Y_2 and XY are in the ratio of $1 : 0{\cdot}5 : 1$. ΔH for the formation of XY is $-200\ kJ\ mol^{-1}$. The bond dissociation energy of X_2 will be

(1) $800\ kJ\ mol^{-1}$
(2) $400\ kJ\ mol^{-1}$
(3) $100\ kJ\ mol^{-1}$
(4) $200\ kJ\ mol^{-1}$

166. The correction factor 'a' to the ideal gas equation corresponds to

(1) electric field present between the gas molecules
(2) forces of attraction between the gas molecules
(3) volume of the gas molecules
(4) density of the gas molecules

167. निम्नलिखित विलयनों को NaOH एवं HCl की भिन्न-भिन्न सान्द्रताओं एवं आयतनों के मिश्रण से बनाया गया है :

a. $60\text{ mL } \frac{M}{10}\text{ HCl} + 40\text{ mL } \frac{M}{10}\text{ NaOH}$

b. $55\text{ mL } \frac{M}{10}\text{ HCl} + 45\text{ mL } \frac{M}{10}\text{ NaOH}$

c. $75\text{ mL } \frac{M}{5}\text{ HCl} + 25\text{ mL } \frac{M}{5}\text{ NaOH}$

d. $100\text{ mL } \frac{M}{10}\text{ HCl} + 100\text{ mL } \frac{M}{10}\text{ NaOH}$

इनमें से किसका pH, 1 के बराबर होगा ?

(1) d
(2) c
(3) a
(4) b

168. निम्नलिखित में से कौन-से गुण पर आयन की स्कंदन क्षमता निर्भर करती है ?

(1) आयन के आवेश परिमाण एवं आवेश चिह्न दोनों पर
(2) केवल आयन के आवेश चिह्न पर
(3) केवल आयन के आकार पर
(4) केवल आयन के आवेश परिमाण पर

169. NH_3, H_2, O_2 तथा CO_2 के लिए वान्डर वाल्स स्थिरांक क्रमशः 4·17, 0·244, 1·36 एवं 3·59 दिए गए हैं । निम्नलिखित में से कौन-सी गैस सबसे आसानी से द्रवित हो जाती है ?

(1) O_2
(2) CO_2
(3) H_2
(4) NH_3

170. $BaSO_4$ की 298 K पर जल में विलेयता $2{\cdot}42 \times 10^{-3}\text{ gL}^{-1}$ है । विलेयता गुणनफल (K_{sp}) का मान होगा

(दिया गया है $BaSO_4$ का मोलर द्रव्यमान = 233 g mol^{-1})

(1) $1{\cdot}08 \times 10^{-14}\text{ mol}^2\text{ L}^{-2}$
(2) $1{\cdot}08 \times 10^{-8}\text{ mol}^2\text{ L}^{-2}$
(3) $1{\cdot}08 \times 10^{-12}\text{ mol}^2\text{ L}^{-2}$
(4) $1{\cdot}08 \times 10^{-10}\text{ mol}^2\text{ L}^{-2}$

167. Following solutions were prepared by mixing different volumes of NaOH and HCl of different concentrations :

a. $60\text{ mL } \frac{M}{10}\text{ HCl} + 40\text{ mL } \frac{M}{10}\text{ NaOH}$

b. $55\text{ mL } \frac{M}{10}\text{ HCl} + 45\text{ mL } \frac{M}{10}\text{ NaOH}$

c. $75\text{ mL } \frac{M}{5}\text{ HCl} + 25\text{ mL } \frac{M}{5}\text{ NaOH}$

d. $100\text{ mL } \frac{M}{10}\text{ HCl} + 100\text{ mL } \frac{M}{10}\text{ NaOH}$

pH of which one of them will be equal to 1 ?

(1) d
(2) c
(3) a
(4) b

168. On which of the following properties does the coagulating power of an ion depend ?

(1) Both magnitude and sign of the charge on the ion
(2) The sign of charge on the ion alone
(3) Size of the ion alone
(4) The magnitude of the charge on the ion alone

169. Given van der Waals constant for NH_3, H_2, O_2 and CO_2 are respectively 4·17, 0·244, 1·36 and 3·59, which one of the following gases is most easily liquefied ?

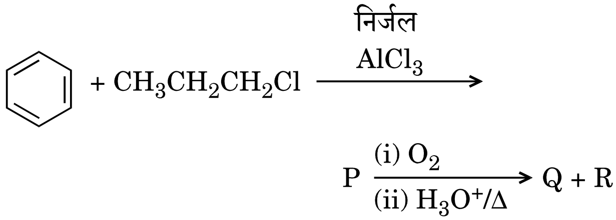
(1) O_2
(2) CO_2
(3) H_2
(4) NH_3

170. The solubility of $BaSO_4$ in water is $2{\cdot}42 \times 10^{-3}\text{ gL}^{-1}$ at 298 K. The value of its solubility product (K_{sp}) will be

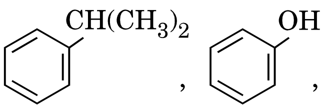
(Given molar mass of $BaSO_4$ = 233 g mol^{-1})

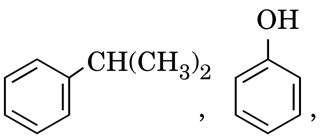
(1) $1{\cdot}08 \times 10^{-14}\text{ mol}^2\text{ L}^{-2}$
(2) $1{\cdot}08 \times 10^{-8}\text{ mol}^2\text{ L}^{-2}$
(3) $1{\cdot}08 \times 10^{-12}\text{ mol}^2\text{ L}^{-2}$
(4) $1{\cdot}08 \times 10^{-10}\text{ mol}^2\text{ L}^{-2}$

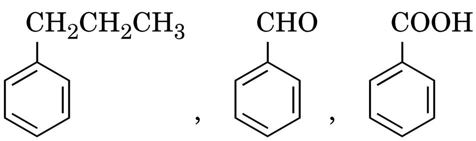
171. निम्नलिखित अभिक्रिया शृंखला में मुख्य उत्पाद P, Q और R को पहचानिए :

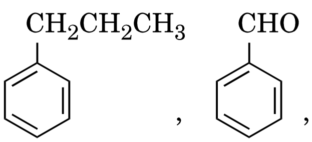


P Q R

(1)  , $CH_3CH(OH)CH_3$

(2)  , $CH_3 - CO - CH_3$

(3) 

(4)  , $CH_3CH_2 - OH$

172. निम्नलिखित में से कौन-सा यौगिक त्स्विटरआयन बना सकता है ?

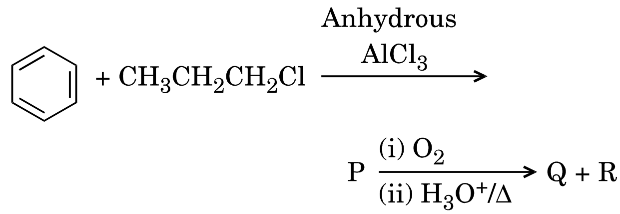
(1) बेन्ज़ोइक अम्ल

(2) ग्लाइसीन

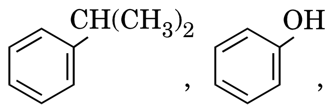
(3) ऐसीटैनिलाइड

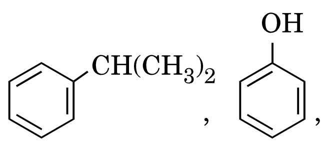
(4) ऐनिलीन

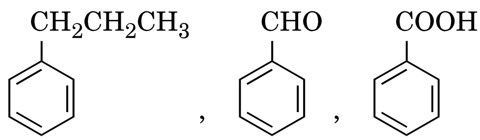
171. Identify the major products P, Q and R in the following sequence of reactions :

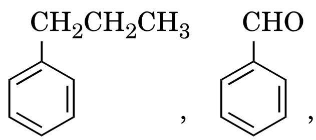


P Q R

(1)  , $CH_3CH(OH)CH_3$

(2)  , $CH_3 - CO - CH_3$

(3) 

(4)  , $CH_3CH_2 - OH$

172. Which of the following compounds can form a zwitterion ?

(1) Benzoic acid

(2) Glycine

(3) Acetanilide

(4) Aniline

173. एक यौगिक C_7H_8 निम्नलिखित अभिक्रियाओं से गुज़रता है :

$$C_7H_8 \xrightarrow{3\,Cl_2/\Delta} A \xrightarrow{Br_2/Fe} B \xrightarrow{Zn/HCl} C$$

उत्पाद 'C' है

(1) 3-ब्रोमो-2,4,6-ट्राइक्लोरोटॉलुईन

(2) *p*-ब्रोमोटॉलुईन

(3) *o*-ब्रोमोटॉलुईन

(4) *m*-ब्रोमोटॉलुईन

174. वायुमंडल में प्रकृति एवं मानव क्रियाओं दोनों से निर्मित नाइट्रोजन का कौन-सा ऑक्साइड साधारण प्रदूषक ***नहीं*** है ?

(1) N_2O

(2) NO

(3) NO_2

(4) N_2O_5

175. यौगिक A की Na से अभिक्रिया करवाने पर वह B देता है तथा PCl_5 के साथ अभिक्रिया करवाने पर वह C देता है । B एवं C दोनों की साथ में अभिक्रिया करवाने पर डाइएथिल ईथर प्राप्त होता है । A, B तथा C क्रम में हैं

(1) C_2H_5Cl, C_2H_6, C_2H_5OH

(2) C_2H_5OH, C_2H_5ONa, C_2H_5Cl

(3) C_2H_5OH, C_2H_5Cl, C_2H_5ONa

(4) C_2H_5OH, C_2H_6, C_2H_5Cl

176. हाइड्रोकार्बन (A) ब्रोमीन से प्रतिस्थापन द्वारा अभिक्रिया करके एक ऐल्किल ब्रोमाइड देता है जो कि वुर्ट्ज़ अभिक्रिया द्वारा गैसीय हाइड्रोकार्बन में परिवर्तित होता है जिसमें कि चार से कम कार्बन परमाणु हैं । (A) है

(1) CH_3-CH_3

(2) CH_4

(3) $CH_2=CH_2$

(4) $CH\equiv CH$

173. The compound C_7H_8 undergoes the following reactions :

$$C_7H_8 \xrightarrow{3\,Cl_2/\Delta} A \xrightarrow{Br_2/Fe} B \xrightarrow{Zn/HCl} C$$

The product 'C' is

(1) 3-bromo-2,4,6-trichlorotoluene

(2) *p*-bromotoluene

(3) *o*-bromotoluene

(4) *m*-bromotoluene

174. Which oxide of nitrogen is ***not*** a common pollutant introduced into the atmosphere both due to natural and human activity ?

(1) N_2O

(2) NO

(3) NO_2

(4) N_2O_5

175. The compound A on treatment with Na gives B, and with PCl_5 gives C. B and C react together to give diethyl ether. A, B and C are in the order

(1) C_2H_5Cl, C_2H_6, C_2H_5OH

(2) C_2H_5OH, C_2H_5ONa, C_2H_5Cl

(3) C_2H_5OH, C_2H_5Cl, C_2H_5ONa

(4) C_2H_5OH, C_2H_6, C_2H_5Cl

176. Hydrocarbon (A) reacts with bromine by substitution to form an alkyl bromide which by Wurtz reaction is converted to gaseous hydrocarbon containing less than four carbon atoms. (A) is

(1) CH_3-CH_3

(2) CH_4

(3) $CH_2=CH_2$

(4) $CH\equiv CH$

177. निम्नलिखित स्पीशीज़ पर विचार कीजिए :

CN^+, CN^-, NO तथा CN

इनमें से किसकी उच्चतम आबंध कोटि है ?

(1) CN^+

(2) CN

(3) CN^-

(4) NO

178. मैग्नीशियम एक तत्त्व (X) से अभिक्रिया करके एक आयनिक यौगिक बनाता है । यदि (X) का निम्नतम अवस्था में इलेक्ट्रॉनिक विन्यास $1s^2\ 2s^2\ 2p^3$ है, तो इस यौगिक का सामान्य सूत्र है

(1) Mg_2X

(2) Mg_3X_2

(3) MgX_2

(4) Mg_2X_3

179. आयरन की कमरे के ताप पर bcc संरचना होती है । 900°C के ऊपर यह fcc संरचना में परिवर्तित हो जाती है । आयरन के कमरे के ताप पर घनत्व का 900°C ताप पर घनत्व से अनुपात होगा (मान लीजिए आयरन का मोलर द्रव्यमान एवं परमाणु त्रिज्या ताप के साथ स्थिर हैं)

(1) $\frac{3\sqrt{3}}{4\sqrt{2}}$

(2) $\frac{1}{2}$

(3) $\frac{4\sqrt{3}}{3\sqrt{2}}$

(4) $\frac{\sqrt{3}}{\sqrt{2}}$

180. निम्नलिखित में से कौन-सा कथन ***असत्य*** है ?

(1) N परमाणु का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास

$1s^2$ [↑↓] $2s^2$ [↑↓] $2p_x^1\ 2p_y^1\ 2p_z^1$ [↑][↑][↓] है ।

(2) d_{z^2} के लिए m का मान शून्य है ।

(3) एक कक्षक तीन क्वांटम संख्याओं से निर्दिष्ट है जबकि एक परमाणु में एक इलेक्ट्रॉन चार क्वांटम संख्याओं से निर्दिष्ट है ।

(4) 's' कक्षक में इलेक्ट्रॉन का कुल कक्षक कोणीय संवेग शून्य के बराबर है ।

177. Consider the following species :

CN^+, CN^-, NO and CN

Which one of these will have the highest bond order ?

(1) CN^+

(2) CN

(3) CN^-

(4) NO

178. Magnesium reacts with an element (X) to form an ionic compound. If the ground state electronic configuration of (X) is $1s^2\ 2s^2\ 2p^3$, the simplest formula for this compound is

(1) Mg_2X

(2) Mg_3X_2

(3) MgX_2

(4) Mg_2X_3

179. Iron exhibits bcc structure at room temperature. Above 900°C, it transforms to fcc structure. The ratio of density of iron at room temperature to that at 900°C (assuming molar mass and atomic radii of iron remains constant with temperature) is

(1) $\frac{3\sqrt{3}}{4\sqrt{2}}$

(2) $\frac{1}{2}$

(3) $\frac{4\sqrt{3}}{3\sqrt{2}}$

(4) $\frac{\sqrt{3}}{\sqrt{2}}$

180. Which one is a ***wrong*** statement ?

(1) The electronic configuration of N atom is

$1s^2$ [↑↓] $2s^2$ [↑↓] $2p_x^1\ 2p_y^1\ 2p_z^1$ [↑][↑][↓]

(2) The value of m for d_{z^2} is zero.

(3) An orbital is designated by three quantum numbers while an electron in an atom is designated by four quantum numbers.

(4) Total orbital angular momentum of electron in 's' orbital is equal to zero.

रफ कार्य के लिए स्थान

SPACE FOR ROUGH WORK

रफ कार्य के लिए स्थान
SPACE FOR ROUGH WORK

निम्नलिखित निर्देश ध्यान से पढ़ें :

1. पूछे जाने पर प्रत्येक परीक्षार्थी, निरीक्षक को अपना प्रवेश-पत्र दिखाएँ ।
2. अधीक्षक या निरीक्षक की विशेष अनुमति के बिना कोई परीक्षार्थी अपना स्थान न छोड़ें ।
3. कार्यरत निरीक्षक को अपना उत्तर पत्र दिए बिना एवं उपस्थिति-पत्रक पर दुबारा हस्ताक्षर किए बिना कोई परीक्षार्थी परीक्षा हॉल नहीं छोड़ेंगे । **यदि किसी परीक्षार्थी ने दूसरी बार उपस्थिति-पत्रक पर हस्ताक्षर नहीं किए तो यह माना जाएगा कि उसने उत्तर पत्र नहीं लौटाया है और यह अनुचित साधन का मामला माना जाएगा ।**
4. इलेक्ट्रॉनिक/हस्तचालित परिकलक का उपयोग वर्जित है ।
5. परीक्षा-हॉल में आचरण के लिए परीक्षार्थी परीक्षा के नियमों एवं विनियमों द्वारा नियमित हैं । अनुचित साधन के सभी मामलों का फैसला इस परीक्षा के नियमों एवं विनियमों के अनुसार होगा ।
6. किसी भी हालत में परीक्षा पुस्तिका और उत्तर पत्र का कोई भाग अलग न करें ।
7. परीक्षा पुस्तिका/उत्तर पत्र में दिए गए परीक्षा पुस्तिका संकेत को परीक्षार्थी सही तरीके से उपस्थिति-पत्रक में लिखें ।

Read carefully the following instructions :

1. Each candidate must show on demand his/her Admit Card to the Invigilator.
2. No candidate, without special permission of the Superintendent or Invigilator, would leave his/her seat.
3. The candidates should not leave the Examination Hall without handing over their Answer Sheet to the Invigilator on duty and sign the Attendance Sheet twice. **Cases where a candidate has not signed the Attendance Sheet second time will be deemed not to have handed over the Answer Sheet and dealt with as an unfair means case.**
4. Use of Electronic/Manual Calculator is prohibited.
5. The candidates are governed by all Rules and Regulations of the examination with regard to their conduct in the Examination Hall. All cases of unfair means will be dealt with as per Rules and Regulations of this examination.
6. No part of the Test Booklet and Answer Sheet shall be detached under any circumstances.
7. The candidates will write the Correct Test Booklet Code as given in the Test Booklet/Answer Sheet in the Attendance Sheet.