

A

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.

महत्वपूर्ण 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 जाएंगे। 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 प्रश्न पुस्तिका को ले जा सकते हैं।
6. इस पुस्तिका का संकेत है **A**। यह सुनिश्चित कर लें कि इस 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 कराएं।
7. परीक्षार्थी सुनिश्चित करें कि इस उत्तर पत्र को मोड़ा न जाए एवं उस पर कोई अन्य निशान न लगाएं। परीक्षार्थी अपना अनुक्रमांक प्रश्न पुस्तिका / उत्तर पत्र में निर्धारित स्थान के अतिरिक्त अन्यत्र न लिखें।
8. उत्तर पत्र पर किसी प्रकार के संशोधन हेतु व्हाइट फ्लूइड 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 **A**. 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.

1. विद्युत वाहक बल की वैद्युत माप के लिये विभवमापी एक यथार्थ तथा बहुमुखी युक्ति है, क्योंकि, इस विधि में शामिल होता है :

- (1) सेलों का उपयोग
- (2) विभव प्रवणता
- (3) गैल्वेनोमीटर से धारा के प्रवाहित न होने की स्थिति
- (4) सेलों, गैल्वेनोमीटर तथा प्रतिरोधों का संयोजन

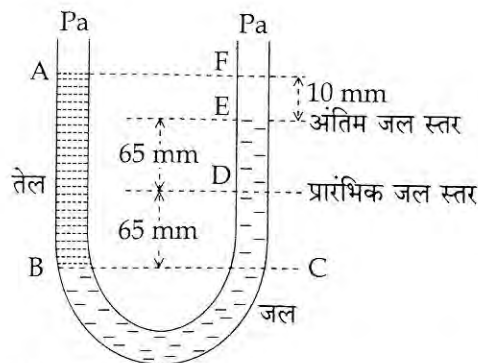
2. गैसों के एक मिश्रण में T ताप पर 2 मोल ऑक्सीजन तथा 4 मोल आर्गन गैस हैं। कम्पन के सभी विन्यासों को नगण्य मानते हुए, इस निकाय की कुल आन्तरिक ऊर्जा होगी :

- (1) 4 RT
- (2) 15 RT
- (3) 9 RT
- (4) 11 RT

3. दो रेडियोएक्टिव पदार्थों, 'A' तथा 'B' के क्षयांक क्रमशः '8 λ ' तथा ' λ ' हैं। प्रारंभ में दोनों के नाभिकों की संख्या समान है। कितने समय के पश्चात् पदार्थ 'B' में नाभिकों की संख्या का 'A' में नाभिकों की संख्या से अनुपात $\frac{1}{e}$ होगा ?

- (1) $\frac{1}{\lambda}$
- (2) $\frac{1}{7\lambda}$
- (3) $\frac{1}{8\lambda}$
- (4) $\frac{1}{9\lambda}$

4. दोनों सिरों पर खुली एक यू-नलिका को पानी से आंशिक भरा गया है। इसकी एक भुजा में पानी में मिश्रित न होने वाला एक तेल इतना डाला गया है कि यह दूसरी नली में पानी के तल से 10 mm ऊँचा हो जाता है तथा दूसरी भुजा में पानी का तल उसके प्रारंभिक तल से 65 mm ऊँचा चढ़ जाता है। (आरेख देखिये) तो इस तेल का आपेक्षिक घनत्व है :



- (1) 650 kg m^{-3}
- (2) 425 kg m^{-3}
- (3) 800 kg m^{-3}
- (4) 928 kg m^{-3}

1. A potentiometer is an accurate and versatile device to make electrical measurements of E.M.F. because the method involves :

- (1) cells
- (2) potential gradients
- (3) a condition of no current flow through the galvanometer
- (4) a combination of cells, galvanometer and resistances

2. A gas mixture consists of 2 moles of O_2 and 4 moles of Ar at temperature T. Neglecting all vibrational modes, the total internal energy of the system is :

- (1) 4 RT
 - (2) 15 RT
 - (3) 9 RT
 - (4) 11 RT
- $2 \times 5 \times RT + 4 \times 3 \times RT = 22RT$

3. Radioactive material 'A' has decay constant '8 λ ' and material 'B' has decay constant ' λ '. Initially they have same number of nuclei. After what time, the ratio of number of nuclei of material 'B' to that

'A' will be $\frac{1}{e}$?

$$N_B = N_0 e^{-\lambda t}$$

$$N_A = N_0 e^{-8\lambda t}$$

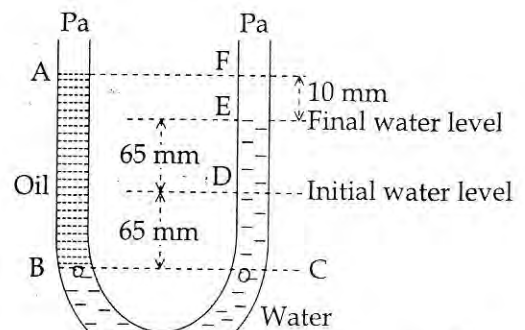
$$\frac{N_B}{N_A} = e^{-\lambda t + 8\lambda t}$$

$$\frac{1}{e} = e^{7\lambda t}$$

$$1 = e^{-\lambda t + 8\lambda t}$$

- (1) $\frac{1}{\lambda}$
- (2) $\frac{1}{7\lambda}$
- (3) $\frac{1}{8\lambda}$
- (4) $\frac{1}{9\lambda}$

4. A U tube with both ends open to the atmosphere, is partially filled with water. Oil, which is immiscible with water, is poured into one side until it stands at a distance of 10 mm above the water level on the other side. Meanwhile the water rises by 65 mm from its original level (see diagram). The density of the oil is :



- (1) 650 kg m^{-3}
 - (2) 425 kg m^{-3}
 - (3) 800 kg m^{-3}
 - (4) 928 kg m^{-3}
- $\rho_{\text{oil}} = 10^3 \times 130$

5. 250 फेरों वाली एक आयताकार कुंडली की लम्बाई 2.1 cm तथा चौड़ाई 1.25 cm है। इससे 85 μ A की विद्युत धारा प्रवाहित हो रही है। इस पर 0.85 T तीव्रता का एक चुम्बकीय क्षेत्र आरोपित किया जाता है। तो, बल आघूर्ण के विरुद्ध इस कुंडली के 180° से घुमाने के लिये आवश्यक कार्य का मान होगा :

- (1) 9.1 μ J
(2) 4.55 μ J
(3) 2.3 μ J
(4) 1.15 μ J

$$\begin{array}{r} 250 \times 85 \\ 85 \\ \hline 14250 \\ 68 \\ \hline 7225 \end{array}$$

6. एक न्यूट्रॉन का द्रव्यमान m है तथा यह T (कैल्विन) ताप पर गुरु जल के साथ ऊष्मीय संतुलन में है। इसकी दे-ब्रोग्ली तरंगदैर्घ्य होगी :

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

7. l लम्बाई की एक डोरी के एक सिरे से ' m ' द्रव्यमान का एक कण जुड़ा है और इसका दूसरा सिरा एक चिकने समतल मेज पर लगी छोटी सी खूँटी से जुड़ा है। यदि यह कण वृत्ताकार पथ पर ' v ' चाल से घूर्णन करता है तो, उस पर लगने वाला नेट बल (केन्द्र की ओर) होगा : (T -रस्सी पर तनाव है)

- (1) T
(2) $T + \frac{mv^2}{l}$
(3) $T - \frac{mv^2}{l}$
(4) शून्य

5. A 250 - Turn rectangular coil of length 2.1 cm and width 1.25 cm carries a current of 85 μ A and subjected to a magnetic field of strength 0.85 T. Work done for rotating the coil by 180° against the torque is :

- (1) 9.1 μ J
(2) 4.55 μ J
(3) 2.3 μ J
(4) 1.15 μ J

$-PE$

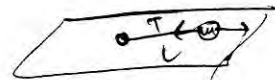
$$\begin{array}{r} 250 \times 85 \times 2.1 \times 1.25 \times 10^{-4} \times 0.85 \times 2 \\ 85 \\ \hline 14250 \\ 68 \\ \hline 7225 \end{array}$$

6. The de-Broglie wavelength of a neutron in thermal equilibrium with heavy water at a temperature T (Kelvin) and mass m , is :

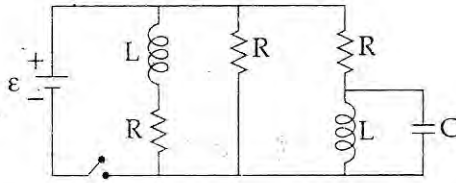
- (1) $\frac{h}{\sqrt{mkT}}$
(2) $\frac{h}{\sqrt{3mkT}}$
(3) $\frac{2h}{\sqrt{3mkT}}$
(4) $\frac{2h}{\sqrt{mkT}}$

7. One end of string of length l is connected to a particle of mass ' m ' and the other end is connected to a small peg on a smooth horizontal table. If the particle moves in circle with speed ' v ', the net force on the particle (directed towards center) will be (T represents the tension in the string)

- (1) T
(2) $T + \frac{mv^2}{l}$
(3) $T - \frac{mv^2}{l}$
(4) Zero



8. यहाँ दर्शाये गये परिपथ में तीन सर्वसम प्रतिरोधक, दो सर्वसम प्रेरक और एक आदर्श बैटरी जुड़े हैं। प्रत्येक प्रतिरोधक का प्रतिरोध, $R = 9.0 \Omega$, प्रत्येक प्रेरक का प्रेरकत्व, $L = 2.0 \text{ mH}$ है तथा बैटरी का विद्युत वाहक बल, $\varepsilon = 18 \text{ V}$ है। तो, स्विच को बन्द करने के तुरन्त पश्चात् बैटरी से विद्युत धारा, 'i' का मान होगा :



- (1) 2 mA
(2) 0.2 A
(3) 2 A
(4) शून्य एम्पियर

18

9. यदि किसी समय पर, किसी कण के x तथा y निर्देशांक, क्रमशः $x = 5t - 2t^2$ तथा $y = 10t$ हैं (जहाँ x तथा y मीटर में और t सेकंड में हैं)। तो, $t = 2\text{s}$ पर उस कण का त्वरण होगा :

- (1) 0
(2) 5 m/s^2
(3) -4 m/s^2
(4) -8 m/s^2

$$\frac{d^2(e+at)}{dt^2} =$$

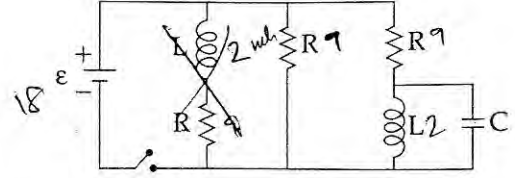
10. कल्पना कीजिये कि एक प्रोटॉन और एक इलेक्ट्रॉन के आवेश में अल्प अन्तर होता है। इनमें से एक $-e$ है और दूसरा $(e + \Delta e)$ है। यदि एक दूसरे से 'd' दूरी पर रखे हाइड्रोजन के दो परमाणुओं के बीच (जहाँ d परमाणु के साइज से बहुत अधिक है) स्थिर वैद्युत बल और गुरुत्वीय बल का परिणामी (नेट) शून्य है तो, Δe की कोटि होगी :

(दिया है हाइड्रोजन का द्रव्यमान $m_h = 1.67 \times 10^{-27} \text{ kg}$)

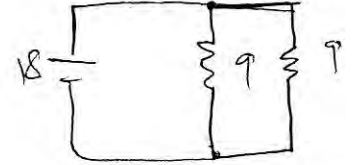
- (1) 10^{-20} C
(2) 10^{-23} C
(3) 10^{-37} C
(4) 10^{-47} C

$$9 \times 10^9 \times e^2 \times e \Delta e = 6 \times 10^{-11} \times$$

8. Figure shows a circuit that contains three identical resistors with resistance $R = 9.0 \Omega$ each, two identical inductors with inductance $L = 2.0 \text{ mH}$ each, and an ideal battery with emf $\varepsilon = 18 \text{ V}$. The current 'i' through the battery just after the switch closed is,.....



- (1) 2 mA
(2) 0.2 A
(3) 2 A
(4) 0 ampere



$$\frac{18 \times 2}{9}$$

9. The x and y coordinates of the particle at any time are $x = 5t - 2t^2$ and $y = 10t$ respectively, where x and y are in meters and t in seconds. The acceleration of the particle at $t = 2\text{s}$ is :

- (1) 0
(2) 5 m/s^2
(3) -4 m/s^2
(4) -8 m/s^2

$$v_x = 5 - 4t$$

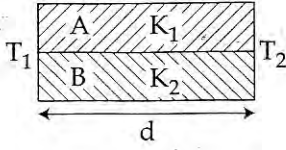
$$a_x = -4$$

$$\Delta e^2 = \frac{10^{-5} \times 10^{-1}}{75}$$

10. Suppose the charge of a proton and an electron differ slightly. One of them is $-e$, the other is $(e + \Delta e)$. If the net of electrostatic force and gravitational force between two hydrogen atoms placed at a distance d (much greater than atomic size) apart is zero, then Δe is of the order of [Given mass of hydrogen $m_h = 1.67 \times 10^{-27} \text{ kg}$]

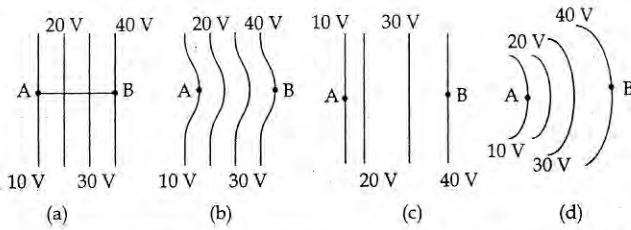
- (1) 10^{-20} C
(2) 10^{-23} C
(3) 10^{-37} C
(4) 10^{-47} C

11. विभिन्न पदार्थों की बनी दो छड़ों A और B को, आरेख में दर्शाये गये अनुसार आपस में वैल्ड कर जोड़ दिया गया है। इन छड़ों की ऊष्मा चालकता क्रमशः K_1 तथा K_2 हैं। तो, इनसे बनी संयुक्त छड़ की ऊष्मा चालकता होगी :



- (1) $\frac{K_1 + K_2}{2}$
 (2) $\frac{3(K_1 + K_2)}{2}$
 (3) $K_1 + K_2$
 (4) $2(K_1 + K_2)$

12. यहाँ आरेख में कुछ समविभव क्षेत्र दर्शाये गये हैं :



प्रत्येक आरेख एक धनात्मक आवेश को A से B तक ले जाते हैं। तो, इस प्रक्रम में, q को A से B तक ले जाने में :

- (1) आरेख (c) में अधिकतम कार्य करना पड़ेगा
 (2) सभी चारों आरेखों में समान कार्य करना पड़ेगा।
 (3) आरेख (a) में न्यूनतम कार्य करना होगा।
 (4) आरेख (b) में अधिकतम कार्य करना पड़ेगा।

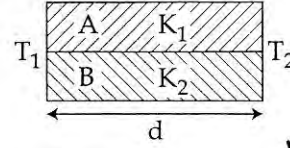
13. बामर श्रेणी की अन्तिम लाइन तथा लाइमन श्रेणी की अन्तिम लाइन की तरंगदैर्घ्यों का अनुपात है :

- (1) 2
 (2) 1
 (3) 4
 (4) 0.5

14. यंग के द्वि झिरी प्रयोग को पहले वायु में और फिर किसी अन्य माध्यम में किया जाता है। यह पाया जाता है कि, इस माध्यम में 8वीं दीप्त फ्रिंज तथा वायु में 5वीं अदीप्त फ्रिंज एक ही स्थान पर बनते हैं। तो, इस माध्यम का अपवर्तनांक होगा लगभग :

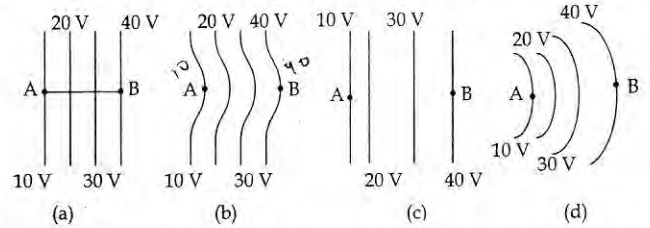
- (1) 1.25
 (2) 1.59
 (3) 1.69
 (4) 1.78

11. Two rods A and B of different materials are welded together as shown in figure. Their thermal conductivities are K_1 and K_2 . The thermal conductivity of the composite rod will be :



- (1) $\frac{K_1 + K_2}{2}$
 (2) $\frac{3(K_1 + K_2)}{2}$
 (3) $K_1 + K_2$
 (4) $2(K_1 + K_2)$

12. The diagrams below show regions of equipotentials.



A positive charge is moved from A to B in each diagram.

- (1) Maximum work is required to move q in figure (c).
 (2) In all the four cases the work done is the same.
 (3) Minimum work is required to move q in figure (a).
 (4) Maximum work is required to move q in figure (b).

13. The ratio of wavelengths of the last line of Balmer series and the last line of Lyman series is :

- (1) 2
 (2) 1
 (3) 4
 (4) 0.5

14. Young's double slit experiment is first performed in air and then in a medium other than air. It is found that 8th bright fringe in the medium lies where 5th dark fringe lies in air. The refractive index of the medium is nearly :

- (1) 1.25
 (2) 1.59
 (3) 1.69
 (4) 1.78

$$\frac{(2n-1)\lambda_D}{2d} = \frac{8\lambda_D}{2d}$$

$$\frac{9\lambda_D}{2d} = \frac{8\lambda_D}{2d}$$

$$\mu = \frac{16}{9}$$

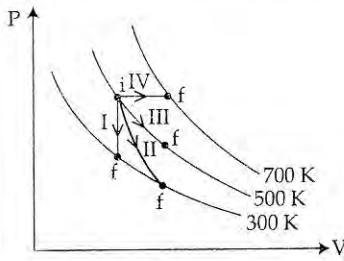
A

6

15. किसी कण की रेखीय सरल आवर्त गति का आयाम 3 cm है। जब यह कण अपनी माध्य स्थिति से 2 cm दूरी पर होती है तो उस समय इसके वेग का परिमाण, इसके त्वरण के बराबर होता है। इस कण का आवर्तकाल (सेकंड में) है :

- (1) $\frac{\sqrt{5}}{\pi}$
 (2) $\frac{\sqrt{5}}{2\pi}$
 (3) $\frac{4\pi}{\sqrt{5}}$
 (4) $\frac{2\pi}{\sqrt{3}}$

16. निम्नांकित आरेख में ऊष्मागतिकीय प्रक्रमों को दर्शाया गया है।



निम्नलिखित में दो कॉलमों का मिलान कीजिये :

कॉलम-1

कॉलम-2

- | | |
|----------------|--------------|
| P. प्रक्रम I | a. रुद्धोष्म |
| Q. प्रक्रम II | b. समदाबीय |
| R. प्रक्रम III | c. समआयतनिक |
| S. प्रक्रम IV | d. समतापीय |
- (1) $P \rightarrow a, Q \rightarrow c, R \rightarrow d, S \rightarrow b$
 (2) $P \rightarrow c, Q \rightarrow a, R \rightarrow d, S \rightarrow b$
 (3) $P \rightarrow c, Q \rightarrow d, R \rightarrow b, S \rightarrow a$
 (4) $P \rightarrow d, Q \rightarrow b, R \rightarrow a, S \rightarrow c$

17. किसी संधारित्र को एक बैटरी से आवेशित किया जाता है। फिर बैटरी को हटाकर, इस संधारित्र से, समान्तर क्रम में ठीक ऐसा ही एक अन्य अनावेशित संधारित्र जोड़ दिया जाता है। तो, इस प्रकार बने परिणामी निकाय की कुल स्थिर वैद्युत ऊर्जा (पहले संधारित्र की तुलना में) :

- (1) 4 गुना बढ़ जायेगी
 (2) आधी हो जायेगी
 (3) वही रहेगी
 (4) 2 गुना बढ़ जायेगी

$$U = \frac{1}{2} CV^2$$

$$U' = \frac{1}{2} (2C) V^2 = CV^2$$

15.

A particle executes linear simple harmonic motion with an amplitude of 3 cm. When the particle is at 2 cm from the mean position, the magnitude of its velocity is equal to that of its acceleration. Then its time period in seconds is :

- (1) $\frac{\sqrt{5}}{\pi}$
 (2) $\frac{\sqrt{5}}{2\pi}$
 (3) $\frac{4\pi}{\sqrt{5}}$
 (4) $\frac{2\pi}{\sqrt{3}}$

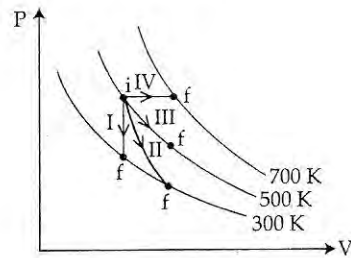
$$\omega \times 2 = \omega \sqrt{9 - 4}$$

$$\omega = \frac{\sqrt{5}}{2}$$

$$\frac{2\pi}{T} = \frac{\sqrt{5}}{2}$$

16.

Thermodynamic processes are indicated in the following diagram.



Match the following :

Column-1

Column-2

- | | |
|----------------|---------------|
| P. Process I | a. Adiabatic |
| Q. Process II | b. Isobaric |
| R. Process III | c. Isochoric |
| S. Process IV | d. Isothermal |
- (1) $P \rightarrow a, Q \rightarrow c, R \rightarrow d, S \rightarrow b$
 (2) $P \rightarrow c, Q \rightarrow a, R \rightarrow d, S \rightarrow b$
 (3) $P \rightarrow c, Q \rightarrow d, R \rightarrow b, S \rightarrow a$
 (4) $P \rightarrow d, Q \rightarrow b, R \rightarrow a, S \rightarrow c$

17.

A capacitor is charged by a battery. The battery is removed and another identical uncharged capacitor is connected in parallel. The total electrostatic energy of resulting system :

- (1) increases by a factor of 4
 (2) decreases by a factor of 2
 (3) remains the same
 (4) increases by a factor of 2

18. चाँदी के लिये प्रकाश विद्युत देहली तरंगदैर्घ्य $3250 \times 10^{-10} \text{ m}$ है। तो, $2536 \times 10^{-10} \text{ m}$ तरंगदैर्घ्य के पराबैंगनी प्रकाश द्वारा चाँदी के पृष्ठ से निष्काशित इलेक्ट्रॉनों का वेग होगा :

$$(h = 4.14 \times 10^{-15} \text{ eVs तथा } c = 3 \times 10^8 \text{ ms}^{-1})$$

- (1) $\approx 6 \times 10^5 \text{ ms}^{-1}$
 (2) $\approx 0.6 \times 10^6 \text{ ms}^{-1}$
 (3) $\approx 61 \times 10^3 \text{ ms}^{-1}$
 (4) $\approx 0.3 \times 10^6 \text{ ms}^{-1}$

$$\frac{1}{2536} - \frac{1}{3250}$$

19. c, G तथा $\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0}$ से बनने वाली एक भौतिक राशि की विमायें वही हैं जो लम्बाई की है। (जहाँ c - प्रकाश का वेग, G - सार्वत्रिक गुरुत्वीय स्थिरांक तथा e आवेश है) यह भौतिक राशि होगी :

$$(1) \frac{1}{c^2} \left[G \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} \right]^{1/2}$$

$$(2) c^2 \left[G \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} \right]^{1/2}$$

$$(3) \frac{1}{c^2} \left[\frac{e^2}{G 4\pi\epsilon_0} \right]^{1/2}$$

$$(4) \frac{1}{c} G \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0}$$

$$f = \frac{c \sqrt{g}}{x^2}$$

$$f x^2 = c \sqrt{g}$$

$$\frac{\text{kg m}^3}{\text{s}^2 \text{ kg}} = \frac{\text{m}^3}{\text{s}^2}$$

20. दो कारों की चाल क्रमशः 22 m/s तथा 16.5 m/s है। ये दोनों विपरीत दिशाओं में एक दूसरे की ओर जा रही हैं। पहली कार का चालक हॉर्न बजाता है, जिसकी आवृत्ति 400 Hz है। यदि, ध्वनि का वेग 340 m/s है तो, दूसरी कार के चालक को इस हॉर्न की ध्वनि कितनी आवृत्ति की सुनाई देगी?

- (1) 350 Hz
 (2) 361 Hz
 (3) 411 Hz
 (4) 448 Hz

$$\frac{340}{340} \times 400 = 400$$

$$340 \times 2 = 680$$

$$340 - 318 = 22$$

21. किसी उभयनिष्ठ उत्सर्जक ट्रांजिस्टर प्रवर्धक में, संग्राहक के सिरों के बीच श्रव्य-संकेत वोल्टता 3 V है। संग्राहक का प्रतिरोध $3 \text{ k}\Omega$ है। यदि धारा-लब्धि 100 तथा आधार का प्रतिरोध $2 \text{ k}\Omega$ है तो, प्रवर्धक की वोल्टता-लब्धि तथा शक्ति-लब्धि के मान क्रमशः होंगे :

- (1) 200 और 1000
 (2) 15 और 200
 (3) 150 और 15000
 (4) 20 और 2000

18. The photoelectric threshold wavelength of silver is $3250 \times 10^{-10} \text{ m}$. The velocity of the electron ejected from a silver surface by ultraviolet light of wavelength $2536 \times 10^{-10} \text{ m}$ is :

$$(h = 4.14 \times 10^{-15} \text{ eVs and } c = 3 \times 10^8 \text{ ms}^{-1})$$

$$(1) \approx 6 \times 10^5 \text{ ms}^{-1}$$

$$(2) \approx 0.6 \times 10^6 \text{ ms}^{-1}$$

$$(3) \approx 61 \times 10^3 \text{ ms}^{-1}$$

$$(4) \approx 0.3 \times 10^6 \text{ ms}^{-1}$$

$$\frac{1}{2} \times 9.1 \times 10^{-31} \times v^2 = 6.6 \times 10^{-34} \times 3 \times 10^8$$

19. A physical quantity of the dimensions of length that can be formed out of c, G and $\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0}$ is [c is velocity of light, G is universal constant of gravitation and e is charge] :

$$(1) \frac{1}{c^2} \left[G \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} \right]^{1/2}$$

$$(2) c^2 \left[G \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} \right]^{1/2}$$

$$(3) \frac{1}{c^2} \left[\frac{e^2}{G 4\pi\epsilon_0} \right]^{1/2}$$

$$(4) \frac{1}{c} G \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0}$$

$$F = \frac{q^2}{4\pi\epsilon_0 r^2}$$

$$F r^2 = \frac{q^2}{4\pi\epsilon_0}$$

$$F r^2 = \frac{q^2}{4\pi\epsilon_0}$$

$$\frac{\text{kg m}^3}{\text{s}^2 \text{ kg}} = \frac{\text{m}^3}{\text{s}^2}$$

$$\frac{\text{m}^3}{\text{s}^2} = \frac{\text{m}^3}{\text{s}^2}$$

20. Two cars moving in opposite directions approach each other with speed of 22 m/s and 16.5 m/s respectively. The driver of the first car blows a horn having a frequency 400 Hz . The frequency heard by the driver of the second car is [velocity of sound 340 m/s]:

$$(1) 350 \text{ Hz}$$

$$(2) 361 \text{ Hz}$$

$$(3) 411 \text{ Hz}$$

$$(4) 448 \text{ Hz}$$

$$f = 400 \left(\frac{356.5}{318} \right)$$

21. In a common emitter transistor amplifier the audio signal voltage across the collector is 3 V . The resistance of collector is $3 \text{ k}\Omega$. If current gain is 100 and the base resistance is $2 \text{ k}\Omega$, the voltage and power gain of the amplifier is :

$$(1) 200 \text{ and } 1000$$

$$(2) 15 \text{ and } 200$$

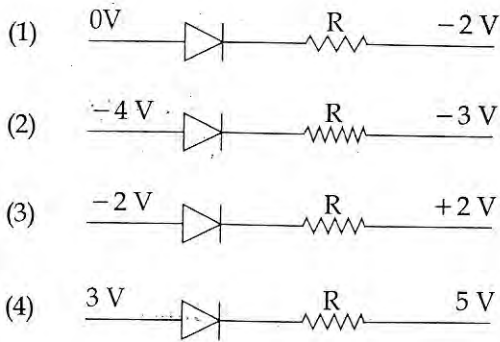
$$(3) 150 \text{ and } 15000$$

$$(4) 20 \text{ and } 2000$$

$$100 = \frac{3 \times 2}{3 \times V_b}$$

$$V_b = \frac{1}{50}$$

22. निम्नांकित आरेखों में से किसमें डायोड अग्रदिशिक बायस में है?



23. एक स्प्रिंग (कमानी) का कमानी स्थिरांक k है। इसको तीन भागों में काट दिया गया है जिनकी लम्बाइयों का अनुपात 1 : 2 : 3 है। इन तीनों भागों को श्रेणी क्रम में जोड़ने पर, संयोजन का कमानी स्थिरांक k' तथा समान्तर क्रम में जोड़ने पर k'' है। तो, अनुपात $k' : k''$ होगा :

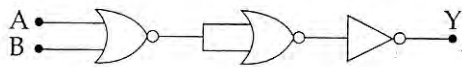
- (1) 1 : 6
(2) 1 : 9
(3) 1 : 11
(4) 1 : 14

$$\frac{1}{k'} = \frac{1}{k} + \frac{1}{k} + \frac{1}{k} = \frac{3}{k}$$

$$\frac{1}{k''} = \frac{1}{\frac{k}{3}} + \frac{1}{\frac{k}{6}} + \frac{1}{\frac{k}{9}} = \frac{3}{k} + \frac{6}{k} + \frac{9}{k} = \frac{18}{k}$$

$$\frac{k'}{k''} = \frac{18}{3} = 6$$

24. दिया गया विद्युत नेटवर्क किस गेट के तुल्य है?

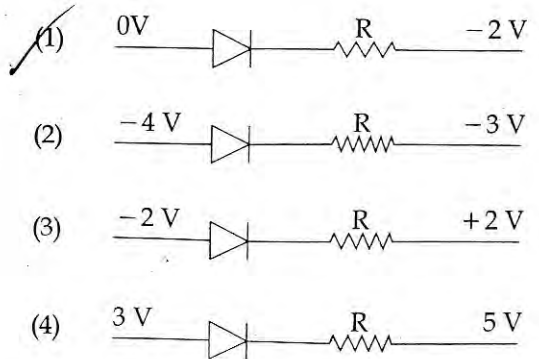


- (1) AND गेट
(2) OR गेट
(3) NOR गेट
(4) NOT गेट

25. पृथ्वी के पृष्ठ से 1 km ऊँचाई पर गुरुत्वीय त्वरण का मान वही है जो पृथ्वी के भीतर d गहराई पर है, तो :

- (1) $d = \frac{1}{2}$ km
(2) $d = 1$ km
(3) $d = \frac{3}{2}$ km
(4) $d = 2$ km

22. Which one of the following represents forward bias diode?



23. A spring of force constant k is cut into lengths in ratio 1 : 2 : 3. They are connected in series and the new force constant is k' . Then they are connected in parallel and force constant is k'' . Then $k' : k''$ is :

- (1) 1 : 6
(2) 1 : 9
(3) 1 : 11
(4) 1 : 14

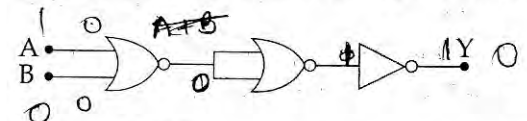
$$k \propto \frac{1}{L}$$

$$k' = \frac{k}{6}$$

$$k'' = \frac{1}{\frac{1}{6k} + \frac{1}{3k} + \frac{1}{2k}} = \frac{6k}{1 + 2 + 3} = \frac{6k}{6} = k$$

$$\frac{k'}{k''} = \frac{1}{6}$$

24. The given electrical network is equivalent to :



- (1) AND gate
(2) OR gate
(3) NOR gate
(4) NOT gate

0	0	1
1	0	0
0	1	0
1	1	0

25. The acceleration due to gravity at a height 1 km above the earth is the same as at a depth d below the surface of earth. Then :

- (1) $d = \frac{1}{2}$ km
(2) $d = 1$ km
(3) $d = \frac{3}{2}$ km
(4) $d = 2$ km

$$g(1 - \frac{2d}{R}) = g(1 - \frac{d}{R})$$

$$1 - \frac{2d}{R} = 1 - \frac{d}{R}$$

$$\frac{d}{R} = 0$$

$$d = 0$$

26. निम्नांकित कथनों में से कौन से कथन सही हैं ?

- (a) किसी पिंड का गुरुत्व केन्द्र और उसका द्रव्यमान केन्द्र सदैव संपाती होते हैं।
- (b) किसी पिंड का द्रव्यमान केन्द्र वह बिन्दु है जहाँ पर पिंड पर लगा कुल गुरुत्वीय बल आघूर्ण शून्य है।
- (c) किसी पिंड पर लगा बल युग्म, उसमें स्थानान्तरणीय तथा घूर्णीय, दोनों प्रकार की गति उत्पन्न करता है।
- (d) यांत्रिक लाभ का मान एक (1) से अधिक होने का तात्पर्य यह है कि कम आयास से अधिक भार उठाया जा सकता है।

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

27. ऊष्मा इंजन के रूप में किसी कार्ने इंजन की दक्षता $\frac{1}{10}$ है। इसका उपयोग एक रेफ्रिजरेटर की भाँति किया जाता है। यदि इस तन्त्र (निकाय) पर किया गया कार्य 10 J हो तो, निम्न ताप पर कुंड से अवशोषित ऊर्जा का मान होगा :

- (1) 1 J
- (2) 90 J
- (3) 99 J
- (4) 100 J

28. यदि, एक दूसरे से लम्बवत्, दो ऊर्ध्वाधर समतलों में प्रेक्षित आभासी नमन (नति) कोण θ_1 तथा θ_2 हैं तो, वास्तविक नमन कोण θ का मान किस समीकरण से प्राप्त होगा ?

- (1) $\cot^2\theta = \cot^2\theta_1 + \cot^2\theta_2$
- (2) $\tan^2\theta = \tan^2\theta_1 + \tan^2\theta_2$
- (3) $\cot^2\theta = \cot^2\theta_1 - \cot^2\theta_2$
- (4) $\tan^2\theta = \tan^2\theta_1 - \tan^2\theta_2$

26. Which of the following statements are correct ?

- (a) Centre of mass of a body always coincides with the centre of gravity of the body.
- (b) Centre of mass of a body is the point at which the total gravitational torque on the body is zero.
- (c) A couple on a body produce both translational and rotational motion in a body.
- (d) Mechanical advantage greater than one means that small effort can be used to lift a large load.

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

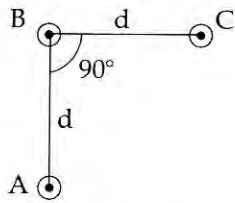
27. A carnot engine having an efficiency of $\frac{1}{10}$ as heat engine, is used as a refrigerator. If the work done on the system is 10 J, the amount of energy absorbed from the reservoir at lower temperature is :

- (1) 1 J
 - (2) 90 J
 - (3) 99 J
 - (4) 100 J
- Handwritten calculations:
 $Q_1 = 100$
 $\frac{1}{10} = \frac{Q_1 - Q_2}{Q_1}$
 $\frac{1}{10} = \frac{100 - Q_2}{100}$
 $10 = 100 - Q_2$
 $Q_2 = 90$
 $\beta = \frac{Q_2}{W}$
 $\frac{1}{10} = \frac{Q_2}{100}$
 $Q_2 = 10$

28. If θ_1 and θ_2 be the apparent angles of dip observed in two vertical planes at right angles to each other, then the true angle of dip θ is given by :

- (1) $\cot^2\theta = \cot^2\theta_1 + \cot^2\theta_2$
- (2) $\tan^2\theta = \tan^2\theta_1 + \tan^2\theta_2$
- (3) $\cot^2\theta = \cot^2\theta_1 - \cot^2\theta_2$
- (4) $\tan^2\theta = \tan^2\theta_1 - \tan^2\theta_2$

29. यहाँ आरेख में तीन समान्तर तारों की एक व्यवस्था दर्शायी गई है। ये तार इस पेपर (पृष्ठ) के समतल के लम्बवत् हैं और सभी से 'I' विद्युतधारा एक ही दिशा में प्रवाहित हो रही है। इन तीनों के बीच में स्थित, तार 'B' की प्रति इकाई लम्बाई पर लगने वाले बल का परिमाण होगा :



- (1) $\frac{\mu_0 i^2}{2\pi d}$
 (2) $\frac{2\mu_0 i^2}{\pi d}$
 (3) $\frac{\sqrt{2}\mu_0 i^2}{\pi d}$
 (4) $\frac{\mu_0 i^2}{\sqrt{2}\pi d}$

30. दो अन्तरिक्षयात्रियों का सम्पर्क अपने अन्तरिक्ष यान से टूट जाता है और वे दोनों गुरुत्वाकर्षण विहीन अन्तरिक्ष में तैरने लगते हैं। तो ये दोनों :

- (1) तैरते हुए इनके बीच की दूरी वही बनी रहेगी।
 (2) एक-दूसरे की ओर गति करेंगे।
 (3) एक दूसरे से दूर जायेंगे।
 (4) अचल रहेंगे।

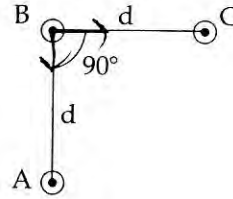
31. मुक्त दिक्स्थान (आकाश) में, किसी विद्युत चुम्बकीय तरंग में विद्युत क्षेत्र का वर्ग-माध्य-मूल मान, $E_{rms} = 6V/m$ है, तो चुम्बकीय क्षेत्र का शिखर मान है :

- (1) $1.41 \times 10^{-8} T$
 (2) $2.83 \times 10^{-8} T$
 (3) $0.70 \times 10^{-8} T$
 (4) $4.23 \times 10^{-8} T$

32. किसी गोलीय पिंड का आयतन प्रत्यास्थता गुणांक 'B' है। इस पर एकसमान दाब 'p' लगाया जाता है। तो, इसकी त्रिज्या में भिन्नात्मक कमी होगी :

- (1) $\frac{p}{B}$
 (2) $\frac{B}{3p}$
 (3) $\frac{3p}{B}$
 (4) $\frac{p}{3B}$

29. An arrangement of three parallel straight wires placed perpendicular to plane of paper carrying same current 'I' along the same direction is shown in Fig. Magnitude of force per unit length on the middle wire 'B' is given by :



- (1) $\frac{\mu_0 i^2}{2\pi d}$
 (2) $\frac{2\mu_0 i^2}{\pi d}$
 (3) $\frac{\sqrt{2}\mu_0 i^2}{\pi d}$
 (4) $\frac{\mu_0 i^2}{\sqrt{2}\pi d}$

30. Two astronauts are floating in gravitational free space after having lost contact with their spaceship. The two will :

- (1) keep floating at the same distance between them.
 (2) move towards each other.
 (3) move away from each other.
 (4) will become stationary.

31. In an electromagnetic wave in free space the root mean square value of the electric field is $E_{rms} = 6V/m$. The peak value of the magnetic field is :

- (1) $1.41 \times 10^{-8} T$
 (2) $2.83 \times 10^{-8} T$
 (3) $0.70 \times 10^{-8} T$
 (4) $4.23 \times 10^{-8} T$

$$\frac{E}{B} = c$$

$$\frac{6}{B} = 3 \times 10^8$$

$$B = \frac{6}{3 \times 10^8} = 2 \times 10^{-8} T$$

32. The bulk modulus of a spherical object is 'B'. If it is subjected to uniform pressure 'p', the fractional decrease in radius is :

- (1) $\frac{p}{B}$
 (2) $\frac{B}{3p}$
 (3) $\frac{3p}{B}$
 (4) $\frac{p}{3B}$

$$B = \frac{p}{\frac{\Delta r}{r}}$$

$$\frac{\Delta r}{r} = \frac{p}{3B}$$

33. प्रकाश की तरंगदैर्घ्यों, $\lambda_1 = 4000 \text{ \AA}$ और $\lambda_2 = 6000 \text{ \AA}$ के लिये, प्रकाशीय सूक्ष्मदर्शी की विभेदन क्षमताओं का अनुपात है :

- (1) 8 : 27
(2) 9 : 4
(3) 3 : 2
(4) 16 : 81

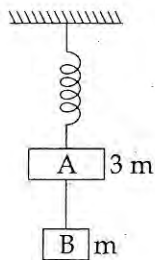
34. 1 ग्राम द्रव्यमान की वर्षा के पानी की एक बूँद, 1 km ऊँचाई से गिरती है और भू-तल से 50 m/s की चाल से टकराती है। यदि 'g' का मान 10 m/s^2 स्थिर रहे तो, (i) गुरुत्वीय बल तथा (ii) वायु के प्रतिरोधक बल द्वारा किया गया कार्य होगा :

- (1) (i) -10 J (ii) -8.25 J
(2) (i) 1.25 J (ii) -8.25 J
(3) (i) 100 J (ii) 8.75 J
(4) (i) 10 J (ii) -8.75 J

35. एक गोलीय कृष्णिका की त्रिज्या 12 cm है। यह 500 K पर 450 वाट शक्ति का उत्सर्जन करती है। यदि इसकी त्रिज्या को आधा ($1/2$) तथा ताप को दो गुना कर दिया जाए तो उत्सर्जित शक्ति का मान वाट में होगा :

- (1) 225
(2) 450
(3) 1000
(4) 1800

36. दो गुटकों A तथा B के द्रव्यमान, क्रमशः 3m तथा m हैं। ये आपस में एक द्रव्यमानहीन, अविस्तार्य डोरी से जुड़े हैं। इस पूरे निकाय को, आरेख में दर्शाये गये अनुसार एक द्रव्यमानरहित स्प्रिंग (कमानी) द्वारा लटकाया गया है। डोरी को काट देने के तुरन्त पश्चात् A और B के त्वरण के परिमाण होंगे क्रमशः :



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

33. The ratio of resolving powers of an optical microscope for two wavelengths $\lambda_1 = 4000 \text{ \AA}$ and $\lambda_2 = 6000 \text{ \AA}$ is :

- (1) 8 : 27
(2) 9 : 4
(3) 3 : 2
(4) 16 : 81

$$\frac{P_1}{P_2} = \frac{6000}{4000}$$

34. Consider a drop of rain water having mass 1g falling from a height of 1 km. It hits the ground with a speed of 50 m/s. Take 'g' constant with a value 10 m/s^2 . The work done by the (i) gravitational force and the (ii) resistive force of air is :

- (1) (i) -10 J (ii) -8.25 J
(2) (i) 1.25 J (ii) -8.25 J
(3) (i) 100 J (ii) 8.75 J
(4) (i) 10 J (ii) -8.75 J

$$10^{-3} \times 10 \times 10^3$$

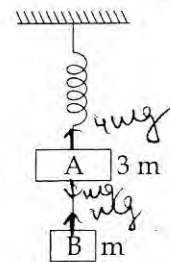
35. A spherical black body with a radius of 12 cm radiates 450 watt power at 500 K. If the radius were halved and the temperature doubled, the power radiated in watt would be :

- (1) 225
(2) 450
(3) 1000
(4) 1800

$$r^2 \times T^4$$

$$\frac{16}{4} \times \frac{45}{18} = 10$$

36. Two blocks A and B of masses 3m and m respectively are connected by a massless and inextensible string. The whole system is suspended by a massless spring as shown in figure. The magnitudes of acceleration of A and B immediately after the string is cut, are respectively :



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

37. दो पोलैरोइड P_1 तथा P_2 को इस प्रकार रखा गया है कि, इनकी अक्ष आपस में लम्बवत् हैं। P_1 पर आपतित अध्रुवित प्रकाश की तीव्रता I_0 है। P_1 और P_2 के बीच में एक अन्य पोलैरोइड P_3 को इस प्रकार रखा जाता है कि इसकी अक्ष P_1 की अक्ष से 45° का कोण बनाती है। तो, P_2 से पारगत प्रकाश की तीव्रता है :

(1) $\frac{I_0}{2}$

(2) $\frac{I_0}{4}$

(3) $\frac{I_0}{8}$

(4) $\frac{I_0}{16}$

38. किसी लम्बी परिनालिका का व्यास 0.1 m है। इसमें तार के फेरों की संख्या 2×10^4 प्रति मीटर है। इसके केन्द्र पर 0.01 m त्रिज्या तथा 100 फेरों वाली एक कुंडली इस प्रकार रखी है कि दोनों की अक्ष संपाती हैं। परिनालिका से प्रवाहित होने वाली विद्युत धारा का मान एक स्थिर दर से कम होता जाता है और 0.05 s में 4 A से शून्य हो जाता है। यदि, कुंडली का प्रतिरोध $10 \pi^2 \Omega$ है तो, इस अन्तराल में कुंडली से प्रवाहित कुल आवेश होगा :

(1) $32 \pi \mu C$

(2) $16 \mu C$

(3) $32 \mu C$

(4) $16 \pi \mu C$

39. दो डिस्क (चक्रिकायों) के जड़त्व आघूर्ण आपस में बराबर हैं। ये अपनी-अपनी नियमित अक्ष, जो इनके समतल के लम्बवत् हैं और चक्रिका के केन्द्र से होकर गुजरती है के परितः, क्रमशः ω_1 तथा ω_2 कोणीय वेग से घूर्णन कर रही हैं। इनको एक दूसरे के सम्मुख इस प्रकार सम्पर्क में लाया जाता है कि, इनकी घूर्णन अक्ष संपाती हो जाती हैं। तो, इस प्रक्रम में ऊर्जा-क्षय के लिये व्यंजक होगा :

(1) $\frac{1}{2} I (\omega_1 + \omega_2)^2$

(2) $\frac{1}{4} I (\omega_1 - \omega_2)^2$

(3) $I (\omega_1 - \omega_2)^2$

(4) $\frac{1}{8} I (\omega_1 - \omega_2)^2$

37. Two Polaroids P_1 and P_2 are placed with their axis perpendicular to each other. Unpolarised light I_0 is incident on P_1 . A third polaroid P_3 is kept in between P_1 and P_2 such that its axis makes an angle 45° with that of P_1 . The intensity of transmitted light through P_2 is :

(1) $\frac{I_0}{2}$

(2) $\frac{I_0}{4}$

(3) $\frac{I_0}{8}$

(4) $\frac{I_0}{16}$

38. A long solenoid of diameter 0.1 m has 2×10^4 turns per meter. At the centre of the solenoid, a coil of 100 turns and radius 0.01 m is placed with its axis coinciding with the solenoid axis. The current in the solenoid reduces at a constant rate to 0 A from 4 A in 0.05 s. If the resistance of the coil is $10 \pi^2 \Omega$, the total charge flowing through the coil during this time is :

(1) $32 \pi \mu C$

(2) $16 \mu C$

(3) $32 \mu C$

(4) $16 \pi \mu C$

39. Two discs of same moment of inertia rotating about their regular axis passing through centre and perpendicular to the plane of disc with angular velocities ω_1 and ω_2 . They are brought into contact face to face coinciding the axis of rotation. The expression for loss of energy during this process is :

(1) $\frac{1}{2} I (\omega_1 + \omega_2)^2$

(2) $\frac{1}{4} I (\omega_1 - \omega_2)^2$

(3) $I (\omega_1 - \omega_2)^2$

(4) $\frac{1}{8} I (\omega_1 - \omega_2)^2$

40. एक दिन मेट्रो स्टेशन पर एस्कलेटर (चलती सीढ़ी) के न चलने पर प्रीति, उसकी सीढ़ियों पर पैदल ऊपर चढ़ती है। इसमें उसे t_1 समय लगता है। अन्य दिनों में जब एस्कलेटर चल रहा होता है तब वह उस पर खड़ी रह कर, t_2 समय में ऊपर पहुँच जाती है तो, उसके द्वारा चलते हुए एस्कलेटर पर चलकर ऊपर चढ़ने में लिया गया समय होगा :

$$(1) \frac{t_1 + t_2}{2} \quad t = \frac{d}{\frac{d}{t_2} + \frac{d}{t_1}}$$

$$(2) \frac{t_1 t_2}{t_2 - t_1}$$

$$(3) \frac{t_1 t_2}{t_2 + t_1} = \frac{t_1 t_2}{2}$$

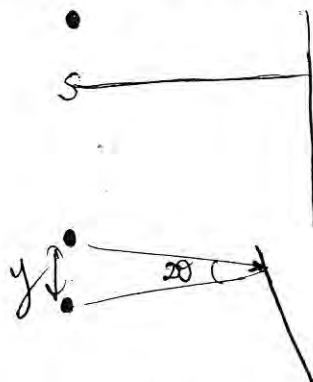
$$(4) t_1 - t_2$$

41. एक खोखले सिलिंडर का द्रव्यमान 3 kg तथा त्रिज्या 40 cm है। इस पर एक डोरी लपेट दी गई है। यदि, इस डोरी को 30 N के बल द्वारा खींचा जाय तो, सिलिंडर का कोणीय त्वरण कितना होगा ?

- (1) 25 m/s²
 (2) 0.25 rad/s²
 (3) 25 rad/s²
 (4) 5 m/s²

42. किसी प्रकाश स्रोत, L से, प्रकाश का एक किरणपुंज, उससे x दूरी पर स्थित एक समतल दर्पण पर लम्बवत् पड़ता है। इस किरणपुंज के वापस परावर्तन से, स्रोत L के ठीक ऊपर स्थित एक पैमाने (स्केल) पर प्रकाश का एक बिन्दु बनता है। दर्पण को किसी अल्प कोण, θ से घुमाने पर, यह प्रकाश बिन्दु उस पैमाने पर y दूरी से विचलित हो जाता है। तो, θ का मान होगा :

- (1) $\frac{y}{2x}$
 (2) $\frac{y}{x}$
 (3) $\frac{x}{2y}$
 (4) $\frac{x}{y}$



43. एक नलिका का एक सिरा बन्द है और दूसरा सिरा खुला है। इसके दो निकटस्थ संनादी स्वरों की आवृत्तियाँ क्रमशः 220 Hz तथा 260 Hz हैं तो इस निकाय की मूल आवृत्ति कितनी होगी ?

- (1) 10 Hz
 (2) 20 Hz
 (3) 30 Hz
 (4) 40 Hz

40. Preeti reached the metro station and found that the escalator was not working. She walked up the stationary escalator in time t_1 . On other days, if she remains stationary on the moving escalator, then the escalator takes her up in time t_2 . The time taken by her to walk up on the moving escalator will be :

(1) $\frac{t_1 + t_2}{2}$

(2) $\frac{t_1 t_2}{t_2 - t_1}$

(3) $\frac{t_1 t_2}{t_2 + t_1}$

(4) $t_1 - t_2$

$$t_1 = \frac{v_p}{d}$$

$$t_2 = \frac{v_e}{d} \frac{d}{v_e}$$

$$t = \frac{v_e + v_p}{d}$$

$$t = t_1 + t_2$$

41. A rope is wound around a hollow cylinder of mass 3 kg and radius 40 cm. What is the angular acceleration of the cylinder if the rope is pulled with a force of 30 N ?

(1) 25 m/s²

(2) 0.25 rad/s²

(3) 25 rad/s²

(4) 5 m/s²

$$a = 10 \text{ m/s}^2$$

$$\tau = \frac{10 \times 40}{40} = 10 \text{ Nm}$$

$$I = \frac{1}{2} m r^2 = \frac{1}{2} \times 3 \times 40^2 = 2400 \text{ kg cm}^2$$

$$\alpha = \frac{\tau}{I} = \frac{10}{2400} = \frac{1}{240} \text{ rad/s}^2$$

42. A beam of light from a source L is incident normally on a plane mirror fixed at a certain distance x from the source. The beam is reflected back as a spot on a scale placed just above the source L. When the mirror is rotated through a small angle θ , the spot of the light is found to move through a distance y on the scale. The angle θ is given by :

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

(2) $\frac{y}{x}$

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

(4) $\frac{x}{y}$

$$220 = \frac{v}{2L}$$

$$\frac{v}{2L} = 40$$

$$260 = \frac{v}{2L}$$

$$260 = \frac{(n+1)v}{2L}$$

43. The two nearest harmonics of a tube closed at one end and open at other end are 220 Hz and 260 Hz. What is the fundamental frequency of the system ?

(1) 10 Hz

(2) 20 Hz

(3) 30 Hz

(4) 40 Hz

$$\frac{220}{260} = \frac{n}{n+1}$$

$$11n + 11 = 13n$$

$$11 = 2n \quad n = \frac{11}{2}$$

44. 1.42 अपवर्तनांक के काँच से बने, एक पतले प्रिज्म का अपवर्तक कोण 10° है। इस प्रिज्म को 1.7 अपवर्तनांक के काँच से बने एक अन्य पतले प्रिज्म से जोड़ दिया जाता है। इस संयोजन से विचलनरहित परिक्षेपण प्राप्त होता है। तो, दूसरे प्रिज्म का अपवर्तक कोण होना चाहिये :

- (1) 4°
(2) 6°
(3) 8°
(4) 10°

45. किसी तार का प्रतिरोध 'R' ओम है। इस तार को पिघलाया जाता है और फिर खींचकर मूल तार से 'n' गुना लम्बाई का एक तार बना दिया जाता है। इस नये तार का प्रतिरोध होगा :

- (1) nR
(2) $\frac{R}{n}$
(3) n^2R
(4) $\frac{R}{n^2}$

46. ऐथेन के संरूपों के लिये निम्न में से कौन सा कथन सत्य है?

- (1) आबंध कोण अपरिवर्तित है जबकि आबंध लम्बाई परिवर्तित होती है।
(2) आबंध कोण परिवर्तित होता है जबकि आबंध लम्बाई अपरिवर्तित है।
(3) आबंध कोण एवं आबंध लम्बाई दोनों ही परिवर्तित हैं।
(4) आबंध कोण एवं आबंध लम्बाई दोनों ही अपरिवर्तित हैं।

47. निम्न में से किस यौगिकों के युग्म समइलेक्ट्रानी एवं समसंरचनात्मक है?

- (1) $\text{BeCl}_2, \text{XeF}_2$
(2) $\text{TeI}_2, \text{XeF}_2$
(3) $\text{IBr}_2^-, \text{XeF}_2$
(4) $\text{IF}_3, \text{XeF}_2$

48. HgCl_2 एवं I_2 दोनों को I^- आयन युक्त जल में घोलने पर बनने वाली स्पीशीज युग्म है :

- (1) $\text{HgI}_2, \text{I}_3^-$
(2) HgI_2, I^-
(3) $\text{HgI}_4^{2-}, \text{I}_3^-$
(4) $\text{Hg}_2\text{I}_2, \text{I}^-$

44. A thin prism having refracting angle 10° is made of glass of refractive index 1.42. This prism is combined with another thin prism of glass of refractive index 1.7. This combination produces dispersion without deviation. The refracting angle of second prism should be :

- (1) 4°
(2) 6°
(3) 8°
(4) 10°

45. The resistance of a wire is 'R' ohm. If it is melted and stretched to 'n' times its original length, its new resistance will be :

- (1) nR
(2) $\frac{R}{n}$
(3) n^2R
(4) $\frac{R}{n^2}$

46. With respect to the conformers of ethane, which of the following statements is true ?

- (1) Bond angle remains same but bond length changes
(2) Bond angle changes but bond length remains same
(3) Both bond angle and bond length change
(4) Both bond angles and bond length remains same

47. Which of the following pairs of compounds is isoelectronic and isostructural?

- (1) $\text{BeCl}_2, \text{XeF}_2$
(2) $\text{TeI}_2, \text{XeF}_2$
(3) $\text{IBr}_2^-, \text{XeF}_2$
(4) $\text{IF}_3, \text{XeF}_2$

48. HgCl_2 and I_2 both when dissolved in water containing I^- ions the pair of species formed is :

- (1) $\text{HgI}_2, \text{I}_3^-$
(2) HgI_2, I^-
(3) $\text{HgI}_4^{2-}, \text{I}_3^-$
(4) $\text{Hg}_2\text{I}_2, \text{I}^-$

49. क्लोरोजाइलिनाल तथा टर्पीनॉल का मिश्रण इस रूप में कार्य करता है :

- (1) पीड़ाहारी
- (2) पूतिरोधी
- (3) ऐन्टीपायरेटिक
- (4) प्रतिजैविक

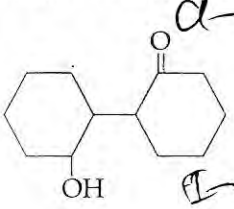
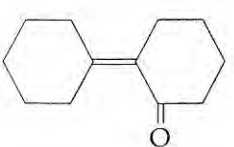
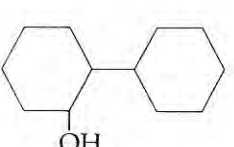
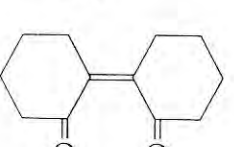
50. निम्न में से कौन सा कथन असत्य है ?

- (1) $\text{FeO}_{0.98}$ में नॉनस्टोइकियोमिटी धातु न्यूनता दोष है।
- (2) क्रिस्टलों में शॉटकी दोष से घनत्व घटता है।
- (3) NaCl(s) विद्युत्‌रोधी, सिलिकन अर्द्धचालक, सिल्वर चालक, क्वार्टज दाब विद्युत् क्रिस्टल है।
- (4) फ्रेंकल दोष उन आयनिक पदार्थों द्वारा दिखाया जाता है जिसमें धनायन एवं ऋणायन के आकार लगभग समान होते हैं।

51. $\text{Ag}_2\text{C}_2\text{O}_4$ के संतृप्त विलयन में Ag^+ आयन की सान्द्रता $2.2 \times 10^{-4} \text{ mol L}^{-1}$ है। $\text{Ag}_2\text{C}_2\text{O}_4$ का विलेयता गुणनफल है :

- (1) 2.42×10^{-8}
- (2) 2.66×10^{-12}
- (3) 4.5×10^{-11}
- (4) 5.3×10^{-12}

52. साइक्लोहेक्सेनॉन का एल्डोल संघनन के बाद गर्म करने पर निम्न में से कौन सा उत्पाद बनेगा ?

- (1) 
- (2) 
- (3) 
- (4) 

49. Mixture of chloroxyleneol and terpineol acts as :

- (1) analgesic
- (2) antiseptic
- (3) antipyretic
- (4) antibiotic

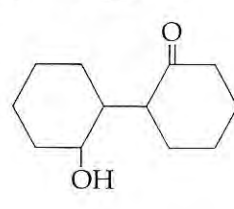
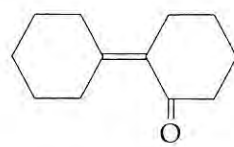
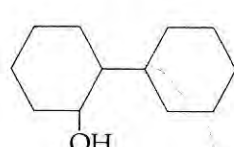
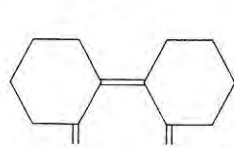
50. Which is the incorrect statement ?

- (1) $\text{FeO}_{0.98}$ has non stoichiometric metal deficiency defect.
- (2) Density decreases in case of crystals with Schottky's defect.
- (3) NaCl(s) is insulator, silicon is semiconductor, silver is conductor, quartz is piezo electric crystal.
- (4) Frenkel defect is favoured in those ionic compounds in which sizes of cation and anions are almost equal.

51. Concentration of the Ag^+ ions in a saturated solution of $\text{Ag}_2\text{C}_2\text{O}_4$ is $2.2 \times 10^{-4} \text{ mol L}^{-1}$. Solubility product of $\text{Ag}_2\text{C}_2\text{O}_4$ is :

- (1) 2.42×10^{-8}
- (2) 2.66×10^{-12}
- (3) 4.5×10^{-11}
- (4) 5.3×10^{-12}

52. Of the following, which is the product formed when cyclohexanone undergoes aldol condensation followed by heating ?

- (1) 
- (2) 
- (3) 
- (4) 

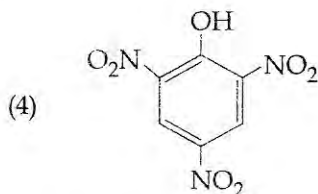
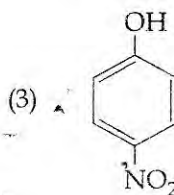
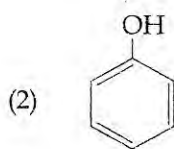
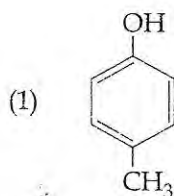
53. स्पीशीज जिसमें आबंध कोण 120° है :

- (1) PH_3
- (2) ClF_3
- (3) NCl_3
- (4) BCl_3

54. एक तनु विलयन की मोललता को दुगुना किया जाता है तो मोलल अवनमन स्थिरांक (K_f) होगा :

- (1) दुगुना
- (2) आधा
- (3) तिगुना
- (4) अपरिवर्तित

55. निम्न में से कौन सा सर्वाधिक अम्लीय यौगिक है ?



56. आबंधन में संयोजी कोष के ns^2 इलेक्ट्रॉनों के भागीदारी की असक्षमता के कारण होता है :

- (1) Sn^{2+} अपचयित होता है जबकि Pb^{4+} ऑक्सीकृत
- (2) Sn^{2+} ऑक्सीकृत होता है जबकि Pb^{4+} अपचयित
- (3) Sn^{2+} एवं Pb^{2+} दोनों ही ऑक्सीकृत एवं अपचयित होते हैं
- (4) Sn^{4+} अपचयित होता है जबकि Pb^{4+} ऑक्सीकृत

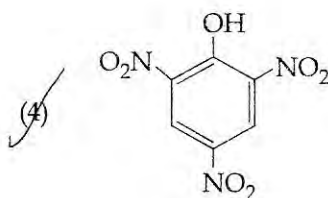
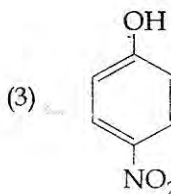
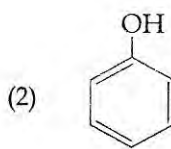
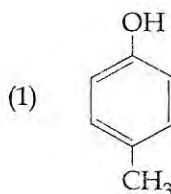
53. The species, having bond angles of 120° is :

- (1) PH_3
- (2) ClF_3
- (3) NCl_3
- (4) BCl_3

54. If molality of the dilute solution is doubled, the value of molal depression constant (K_f) will be :

- (1) doubled
- (2) halved
- (3) tripled
- (4) unchanged

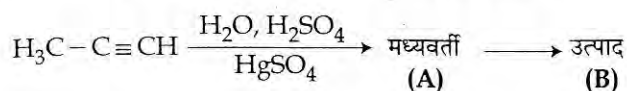
55. Which one is the most acidic compound ?



56. It is because of inability of ns^2 electrons of the valence shell to participate in bonding that :

- (1) Sn^{2+} is reducing while Pb^{4+} is oxidising
- (2) Sn^{2+} is oxidising while Pb^{4+} is reducing
- (3) Sn^{2+} and Pb^{2+} are both oxidising and reducing
- (4) Sn^{4+} is reducing while Pb^{4+} is oxidising

57. निम्न अभिक्रिया के लिये सही मध्यवर्ती एवं उत्पाद है?



- (1) A: $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{SO}_4}{\text{C}}=\text{CH}_2$ B: $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{O}}{\text{C}}-\text{CH}_3$
 (2) A: $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{OH}}{\text{C}}=\text{CH}_2$ B: $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{SO}_4}{\text{C}}=\text{CH}_2$
 (3) A: $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{O}}{\text{C}}-\text{CH}_3$ B: $\text{H}_3\text{C}-\text{C}\equiv\text{CH}$
 (4) A: $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{OH}}{\text{C}}=\text{CH}_2$ B: $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{O}}{\text{C}}-\text{CH}_3$

58. निम्न में से कौन सा कथन सही नहीं है?

- (1) उत्प्रेरक किसी भी अभिक्रिया को प्रारम्भ नहीं करता है।
 (2) अभिक्रिया के साम्यवस्था में उत्प्रेरक की उपस्थिति में साम्यवस्था स्थिरांक का मान परिवर्तित होता है।
 (3) एन्जाइम मुख्यतः जैव रसायनिक अभिक्रियाओं को उत्प्रेरित करते हैं।
 (4) सह-एन्जाइम एन्जाइम की उत्प्रेरण क्रियाशीलता को बढ़ाते हैं।

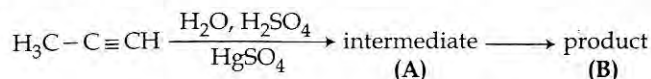
59. निम्न में से कौन सा कथन गलत है?

- (1) डी-ब्रोग्ली तरंगदैर्घ्य है $\lambda = \frac{h}{mv}$, जहाँ m = कण का द्रव्यमान, v = कण का समूह वेग।
 (2) अनिश्चितता सिद्धान्त के अनुसार $\Delta E \times \Delta t \geq \frac{h}{4\pi}$ ।
 (3) अर्द्धपूरित एवं पूरित कक्षकों का उच्च स्थायित्व उच्च विनिमय ऊर्जा, उच्च सममिति, अधिक संतुलित व्यवस्था के कारण है।
 (4) हाइड्रोजन जैसे परमाणुओं के लिये 2s कक्षक की ऊर्जा 2p कक्षक की ऊर्जा से कम होती है।

60. एक गैस का अच्छे रोधी पात्र में 2.5 atm स्थिर बाह्य दाब के विरुद्ध प्रारम्भिक आयतन 2.50 L से अन्तिम आयतन 4.50 L तक प्रसार किया जाता है। गैस की आंतरिक ऊर्जा में परिवर्तन ΔU , जूल में होगा :

- (1) 1136.25 J
 (2) -500 J
 (3) -505 J
 (4) +505 J

57. Predict the correct intermediate and product in the following reaction:



- (1) A: $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{SO}_4}{\text{C}}=\text{CH}_2$ B: $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{O}}{\text{C}}-\text{CH}_3$
 (2) A: $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{OH}}{\text{C}}=\text{CH}_2$ B: $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{SO}_4}{\text{C}}=\text{CH}_2$
 (3) A: $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{O}}{\text{C}}-\text{CH}_3$ B: $\text{H}_3\text{C}-\text{C}\equiv\text{CH}$
 (4) A: $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{OH}}{\text{C}}=\text{CH}_2$ B: $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{O}}{\text{C}}-\text{CH}_3$

58. Which one of the following statements is not correct?

- (1) Catalyst does not initiate any reaction.
 (2) The value of equilibrium constant is changed in the presence of a catalyst in the reaction at equilibrium.
 (3) Enzymes catalyse mainly bio-chemical reactions.
 (4) Coenzymes increase the catalytic activity of enzyme.

59. Which one is the wrong statement?

- (1) de-Broglie's wavelength is given by $\lambda = \frac{h}{mv}$, where m = mass of the particle, v = group velocity of the particle.
 (2) The uncertainty principle is $\Delta E \times \Delta t \geq \frac{h}{4\pi}$.
 (3) Half filled and fully filled orbitals have greater stability due to greater exchange energy, greater symmetry and more balanced arrangement.
 (4) The energy of 2s orbital is less than the energy of 2p orbital in case of Hydrogen like atoms.

60. A gas is allowed to expand in a well insulated container against a constant external pressure of 2.5 atm from an initial volume of 2.50 L to a final volume of 4.50 L. The change in internal energy ΔU of the gas in joules will be:

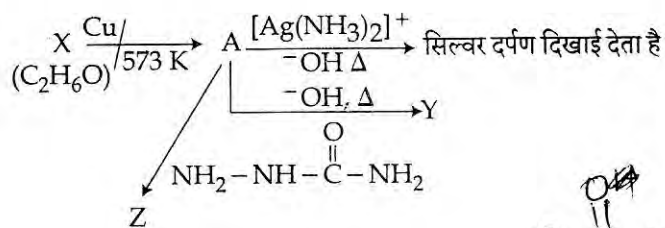
- (1) 1136.25 J
 (2) -500 J
 (3) -505 J
 (4) +505 J

$$\Delta H = \Delta U + P\Delta V$$

$$\Delta U = -P\Delta V$$

$$1.013 \times 10^5 - 2.5 \times 10^5 \times 2 \times 10^{-3}$$

61. निम्न अभिक्रिया के लिये



A, X, Y एवं Z को पहचानिये :

- (1) A-मिथोक्सीमिथेन, X-एथेनॉइक अम्ल, Y-ऐसीटेट आयन, Z-हाइड्राजीन
- (2) A-मिथोक्सीमिथेन, X-एथेनॉल, Y-एथेनॉइक अम्ल, Z-सेमीकार्बाजाइड
- (3) A-एथेनैल, X-एथेनॉल, Y-ब्यूट-2-ईनऐल, Z-सेमीकार्बाजोन
- (4) A-एथेनॉल, X-ऐसेटैल्डहाइड, Y-ब्यूटेनॉन, Z-हाइड्राजोन

62. निम्न में से कौन सा अम्लता के लिये सही क्रम है?

- (1) $\text{CH}_2=\text{CH}_2 > \text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}_2 > \text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{CH} > \text{CH}\equiv\text{CH}$
- (2) $\text{CH}\equiv\text{CH} > \text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{CH} > \text{CH}_2=\text{CH}_2 > \text{CH}_3-\text{CH}_3$
- (3) $\text{CH}\equiv\text{CH} > \text{CH}_2=\text{CH}_2 > \text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{CH} > \text{CH}_3-\text{CH}_3$
- (4) $\text{CH}_3-\text{CH}_3 > \text{CH}_2=\text{CH}_2 > \text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{CH} > \text{CH}\equiv\text{CH}$

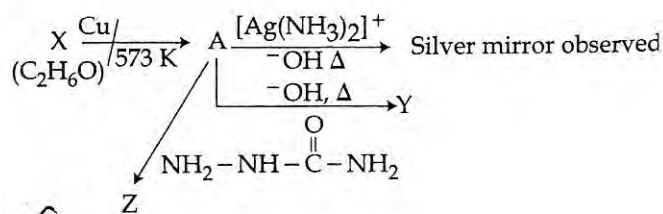
63. एक वैद्युत रसायन सैल :

$\text{Zn}|\text{ZnSO}_4 (0.01 \text{ M})|| \text{CuSO}_4 (1.0 \text{ M})|\text{Cu}$, इस डेनियल सैल का emf E_1 है। जब ZnSO_4 की सान्द्रता को 1.0 M तक परिवर्तित तथा CuSO_4 की सान्द्रता को 0.01 M तक परिवर्तित किया जाता है तो emf में परिवर्तन E_2 है। निम्न में से कौन सा

E_1 एवं E_2 में संबंध है? (दिया गया, $\frac{RT}{F} = 0.059$) $E_c = 0.2$

- (1) $E_1 = E_2$
- (2) $E_1 < E_2$
- (3) $E_1 > E_2$
- (4) $E_2 = 0 \neq E_1$

61. Consider the reactions :



Identify A, X, Y and Z

- (1) A-Methoxymethane, X-Ethanoic acid
Y-Acetate ion, Z-hydrazine.
- (2) A-Methoxymethane, X-Ethanol, Y-Ethanoic acid, Z-Semicarbazide.
- (3) A-Ethanal, X-Ethanol, Y-But-2-enal
Z-Semicarbazone.
- (4) A-Ethanol, X-Acetaldehyde, Y-Butanone
Z-Hydrazone.

62. Which one is the correct order of acidity ?

- (1) $\text{CH}_2=\text{CH}_2 > \text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}_2 > \text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{CH} > \text{CH}\equiv\text{CH}$
- (2) $\text{CH}\equiv\text{CH} > \text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{CH} > \text{CH}_2=\text{CH}_2 > \text{CH}_3-\text{CH}_3$
- (3) $\text{CH}\equiv\text{CH} > \text{CH}_2=\text{CH}_2 > \text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{CH} > \text{CH}_3-\text{CH}_3$
- (4) $\text{CH}_3-\text{CH}_3 > \text{CH}_2=\text{CH}_2 > \text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{CH} > \text{CH}\equiv\text{CH}$

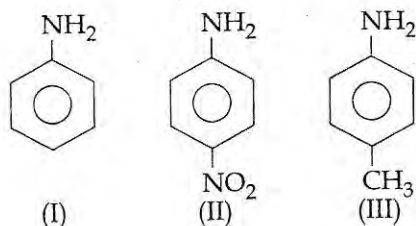
63. In the electrochemical cell :

$\text{Zn}|\text{ZnSO}_4 (0.01 \text{ M})|| \text{CuSO}_4 (1.0 \text{ M})|\text{Cu}$, the emf of this Daniel cell is E_1 . When the concentration of ZnSO_4 is changed to 1.0 M and that of CuSO_4 changed to 0.01 M, the emf changes to E_2 . From the followings, which one is the relationship between E_1 and E_2 ?

E_1 and E_2 ? (Given, $\frac{RT}{F} = 0.059$)

- (1) $E_1 = E_2$
- (2) $E_1 < E_2$
- ~~(3) $E_1 > E_2$~~
- (4) $E_2 = 0 \neq E_1$

64. निम्न यौगिकों की क्षारीय क्षमता का बढ़ता हुआ सही क्रम है :



- (1) II < III < I
(2) III < I < II
(3) III < II < I
(4) II < I < III

65. निम्न में से कौन से आयन युग्म में दोनों स्पीशीज में S-S आबंध हैं?

- (1) $S_2O_7^{2-}$, $S_2O_3^{2-}$
(2) $S_4O_6^{2-}$, $S_2O_3^{2-}$
(3) $S_2O_7^{2-}$, $S_2O_8^{2-}$
(4) $S_4O_6^{2-}$, $S_2O_7^{2-}$

66. संकुलों $CoCl_3 \cdot 6NH_3$, $CoCl_3 \cdot 5NH_3$, $CoCl_3 \cdot 4NH_3$ को आधिक्य में $AgNO_3$ के साथ क्रिया करवाने पर स्टॉइकियोमेट्री $AgCl$ बनने का सही क्रम क्रमशः है :

- (1) 1 $AgCl$, 3 $AgCl$, 2 $AgCl$
(2) 3 $AgCl$, 1 $AgCl$, 2 $AgCl$
(3) 3 $AgCl$, 2 $AgCl$, 1 $AgCl$
(4) 2 $AgCl$, 3 $AgCl$, 1 $AgCl$

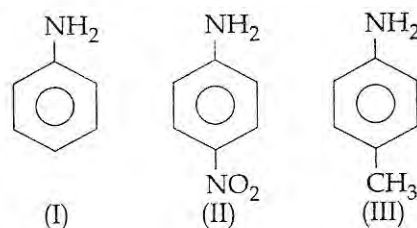
67. स्तम्भ-I के अन्तरहैलोजन यौगिकों को इनके स्तम्भ-II में ज्यामिती से मिलान का सही संकेत है।

स्तम्भ-I	स्तम्भ-II
(a) XX'	(i) T-आकृति
(b) XX'_3	(ii) पंचकोणीय द्विपिरिमिडी
(c) XX'_5	(iii) रेखीय
(d) XX'_7	(iv) वर्ग पिरिमिडी
	(v) चतुष्फलकीय

संकेत :

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

64. The correct increasing order of basic strength for the following compounds is :



- (1) II < III < I
(2) III < I < II
(3) III < II < I
(4) II < I < III

65. In which pair of ions both the species contain S-S bond?

- (1) $S_2O_7^{2-}$, $S_2O_3^{2-}$
(2) $S_4O_6^{2-}$, $S_2O_3^{2-}$
(3) $S_2O_7^{2-}$, $S_2O_8^{2-}$
(4) $S_4O_6^{2-}$, $S_2O_7^{2-}$

66. The correct order of the stoichiometries of $AgCl$ formed when $AgNO_3$ in excess is treated with the complexes : $CoCl_3 \cdot 6NH_3$, $CoCl_3 \cdot 5NH_3$, $CoCl_3 \cdot 4NH_3$ respectively is : 3 2

- (1) 1 $AgCl$, 3 $AgCl$, 2 $AgCl$
(2) 3 $AgCl$, 1 $AgCl$, 2 $AgCl$
(3) 3 $AgCl$, 2 $AgCl$, 1 $AgCl$
(4) 2 $AgCl$, 3 $AgCl$, 1 $AgCl$

67. Match the interhalogen compounds of column I with the geometry in column II and assign the correct code.

Column I	Column II
(a) XX'	(i) T-shape
(b) XX'_3	(ii) Pentagonal bipyramidal
(c) XX'_5	(iii) Linear
(d) XX'_7	(iv) Square-pyramidal
	(v) Tetrahedral

Code :

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

68. ऐक्टिनॉयडों में ऑक्सीकरण अवस्था का परास अधिक होने का कारण है :

- (1) ऐक्टिनॉयडों की रेडियोऐक्टिव प्रकृति
- (2) ऐक्टिनॉयड आकुंचन
- (3) 5f, 6d तथा 7s स्तरों की समतुल्य ऊर्जा
- (4) 4f एवं 5d स्तरों की ऊर्जाएँ आस पास में

69. एक 20 लीटर के पात्र में $\text{CO}_2(\text{g})$ 400 K एवं 0.4 atm दाब पर तथा आधिक्य में SrO (SrO के आयतन को नगण्य माने) है। पात्र का आयतन इसमें उपस्थित चल पिस्टन से कम किया जाता है। जब पात्र में CO_2 के दाब का मान उच्चतम होगा तब पात्र का उच्चतम आयतन होगा :

(दिया गया $\text{SrCO}_3(\text{s}) \rightleftharpoons \text{SrO}(\text{s}) + \text{CO}_2(\text{g})$, $K_p = 1.6 \text{ atm}$)

- (1) 5 लीटर
- (2) 10 लीटर
- (3) 4 लीटर
- (4) 2 लीटर

$$\frac{0.4 \times 20}{400} = \frac{1.6 \times V_2}{400}$$

70. इलेक्ट्रॉनस्नेही के लिये सही कथन है :

- (1) इलेक्ट्रॉनस्नेही ऋणात्मक आवेशित स्पीशीज है तथा नाभिकस्नेही से इलेक्ट्रॉन युग्म को ग्रहण करके आबंध बना सकता है।
- (2) इलेक्ट्रॉनस्नेही ऋणात्मक आवेशित स्पीशीज है तथा दूसरे इलेक्ट्रॉनस्नेही से इलेक्ट्रॉन युग्म को ग्रहण करके आबंध बना सकता है।
- (3) इलेक्ट्रॉनस्नेही सामान्यतः उदासीन स्पीशीज है तथा नाभिकस्नेही से इलेक्ट्रॉन युग्म को ग्रहण करके आबंध बना सकता है।
- (4) इलेक्ट्रॉनस्नेही उदासीन या धनात्मक आवेशित स्पीशीज है तथा नाभिकस्नेही से इलेक्ट्रॉन युग्म को ग्रहण करके आबंध बना सकते हैं।

71. निम्न में से कौन CO के लिये सिंक है?

- (1) हीमोग्लोबिन
- (2) रेत में उपस्थित सूक्ष्म जीव
- (3) महासागर
- (4) पादप

72. एक तत्व $Z = 114$ का हाल ही में आविष्कार हुआ है। यह निम्न में से किस परिवार/वर्ग तथा इलेक्ट्रॉनिक विन्यास से संबंधित होगा?

- (1) हैलोजन परिवार, $[\text{Rn}] 5f^{14} 6d^{10} 7s^2 7p^5$
- (2) कार्बन परिवार, $[\text{Rn}] 5f^{14} 6d^{10} 7s^2 7p^2$
- (3) ऑक्सीजन परिवार, $[\text{Rn}] 5f^{14} 6d^{10} 7s^2 7p^4$
- (4) नाइट्रोजन परिवार, $[\text{Rn}] 5f^{14} 6d^{10} 7s^2 7p^6$

68. The reason for greater range of oxidation states in actinoids is attributed to :

- (1) the radioactive nature of actinoids
- (2) actinoid contraction
- (3) 5f, 6d and 7s levels having comparable energies
- (4) 4f and 5d levels being close in energies

69. A 20 litre container at 400 K contains $\text{CO}_2(\text{g})$ at pressure 0.4 atm and an excess of SrO (neglect the volume of solid SrO). The volume of the container is now decreased by moving the movable piston fitted in the container. The maximum volume of the container, when pressure of CO_2 attains its maximum value, will be :

(Given that : $\text{SrCO}_3(\text{s}) \rightleftharpoons \text{SrO}(\text{s}) + \text{CO}_2(\text{g})$, $K_p = 1.6 \text{ atm}$)

- (1) 5 litre
- (2) 10 litre
- (3) 4 litre
- (4) 2 litre

$$1.6 \times \frac{V_2}{V_1} = 0.4$$

70. The correct statement regarding electrophile is :

- (1) Electrophile is a negatively charged species and can form a bond by accepting a pair of electrons from a nucleophile
- (2) Electrophile is a negatively charged species and can form a bond by accepting a pair of electrons from another electrophile
- (3) Electrophiles are generally neutral species and can form a bond by accepting a pair of electrons from a nucleophile
- (4) Electrophile can be either neutral or positively charged species and can form a bond by accepting a pair of electrons from a nucleophile

71. Which of the following is a sink for CO ?

- (1) Haemoglobin
- (2) Micro organisms present in the soil
- (3) Oceans
- (4) Plants

72. The element $Z = 114$ has been discovered recently. It will belong to which of the following family/group and electronic configuration ?

- (1) Halogen family, $[\text{Rn}] 5f^{14} 6d^{10} 7s^2 7p^5$
- (2) Carbon family, $[\text{Rn}] 5f^{14} 6d^{10} 7s^2 7p^2$
- (3) Oxygen family, $[\text{Rn}] 5f^{14} 6d^{10} 7s^2 7p^4$
- (4) Nitrogen family, $[\text{Rn}] 5f^{14} 6d^{10} 7s^2 7p^6$

Ex 1

73. Co^{3+} के संकुलों के लिये दृश्य क्षेत्र में अवशोषण तरंगदैर्घ्य का बढ़ता हुआ सही क्रम है :

- (1) $[\text{Co}(\text{en})_3]^{3+}$, $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$, $[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$
- (2) $[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$, $[\text{Co}(\text{en})_3]^{3+}$, $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$
- (3) $[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$, $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$, $[\text{Co}(\text{en})_3]^{3+}$
- (4) $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$, $[\text{Co}(\text{en})_3]^{3+}$, $[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$

74. निम्न में से कौन सा कथन सही नहीं है ?

- (1) इंसुलीन मानव शरीर रक्त में शर्करा के स्तर को बनाये रखता है।
- (2) ऑवलबुमीन अण्डे की सफेदी में एक खाद्य संग्रह है।
- (3) रक्त प्रोटीन थ्रोम्बिन एवं फिब्रिनोजन का योगदान रक्त का थक्का बनाने में है।
- (4) विकृतीकरण प्रोटीन को अधिक सक्रिय करते हैं।

75. सिग्मा आबंधित कार्बधात्विक यौगिक का उदाहरण है :

- (1) रुथिनोसीन
- (2) ग्रीन्यार अभिकर्मक
- (3) फेरोसीन
- (4) कोबाल्टोसीन

76. निम्न में से कौन ताप पर निर्भर है ?

- (1) मोललता
- (2) मोलरता
- (3) मोल भिन्न
- (4) भार प्रतिशत

77. एक अभिक्रिया के लिये $\Delta H = 35.5 \text{ kJ mol}^{-1}$ तथा $\Delta S = 83.6 \text{ JK}^{-1} \text{ mol}^{-1}$ है। अभिक्रिया किस तापमान पर स्वतः प्रवर्तित है ?

(मान लीजिये ΔH एवं ΔS ताप से अप्रभावित है)

- (1) $T < 425 \text{ K}$
- (2) $T > 425 \text{ K}$
- (3) सभी तापों पर
- (4) $T > 298 \text{ K}$

78. 1 : 1 आर्थो एवं पैरा-नाइट्रोफिनॉल के मिश्रण के पृथक्करण के लिये सबसे उचित विधि है :

- (1) ऊर्ध्वपातन
- (2) वर्णलेखन (क्रोमेटोग्राफी)
- (3) क्रिस्टलन
- (4) प्रभाजी आसवन

73. Correct increasing order for the wavelengths of absorption in the visible region for the complexes of Co^{3+} is : *most stable*

- (1) $[\text{Co}(\text{en})_3]^{3+}$, $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$, $[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$
- (2) $[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$, $[\text{Co}(\text{en})_3]^{3+}$, $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$
- (3) $[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$, $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$, $[\text{Co}(\text{en})_3]^{3+}$
- (4) $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$, $[\text{Co}(\text{en})_3]^{3+}$, $[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$

74. Which of the following statements is not correct ?

- (1) Insulin maintains sugar level in the blood of a human body.
- (2) Ovalbumin is a simple food reserve in egg - white.
- (3) Blood proteins thrombin and fibrinogen are involved in blood clotting.
- (4) Denaturation makes the proteins more active.

75. An example of a sigma bonded organometallic compound is :

- (1) Ruthenocene
- (2) Grignard's reagent
- (3) Ferrocene
- (4) Cobaltocene

76. Which of the following is dependent on temperature ?

- (1) Molality
- (2) Molarity
- (3) Mole fraction
- (4) Weight percentage

77. For a given reaction, $\Delta H = 35.5 \text{ kJ mol}^{-1}$ and $\Delta S = 83.6 \text{ JK}^{-1} \text{ mol}^{-1}$. The reaction is spontaneous at : (Assume that ΔH and ΔS do not vary with temperature)

- (1) $T < 425 \text{ K}$
- (2) $T > 425 \text{ K}$
- (3) all temperatures
- (4) $T > 298 \text{ K}$

$$35.5 \times 4 = 83.6 \Delta T$$

$$\frac{35.5 \times 10^3}{83.6} = 425$$

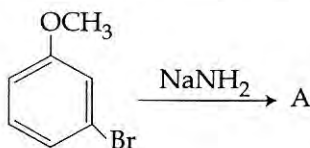
78. The most suitable method of separation of 1 : 1 mixture of ortho and para - nitrophenols is :

- (1) Sublimation
- (2) Chromatography
- (3) Crystallisation
- (4) Steam distillation

79. निम्न में से किस स्पीशीज के युग्म का आबंध कोटि समान है ?

- (1) CO, NO
- (2) O_2 , NO^+
- (3) CN^- , CO
- (4) N_2 , O_2^-

80. A को पहचानिये तथा अभिक्रिया के प्रकार को बताइये :



- (1) तथा प्रतिस्थापन अभिक्रिया
- (2) तथा विलोपन योगज अभिक्रिया
- (3) तथा सिन् प्रतिस्थापन अभिक्रिया
- (4) तथा सिन् प्रतिस्थापन अभिक्रिया

81. एक प्रथम कोटि का विशिष्ट अभिक्रिया वेग 10^{-2} sec^{-1} है। 20 g अभिकारक के 5 g तक होने में कितना समय लगेगा ?

- (1) 238.6 sec
- (2) 138.6 sec
- (3) 346.5 sec
- (4) 693.0 sec

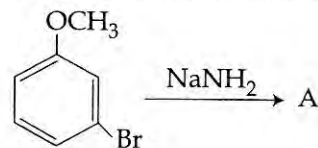
82. उस गैस का नाम बताइये जो कि अम्लीकृत $KMnO_4$ के विलयन को आसानी से रंगहीन कर देती है :

- (1) CO_2
- (2) SO_2
- (3) NO_2
- (4) P_2O_5

79. Which one of the following pairs of species have the same bond order ?

- (1) CO, NO
- (2) O_2 , NO^+
- (3) CN^- , CO
- (4) N_2 , O_2^-

80. Identify A and predict the type of reaction



- (1) and substitution reaction
- (2) and elimination addition reaction
- (3) and cine substitution reaction
- (4) and cine substitution reaction

81. A first order reaction has a specific reaction rate of 10^{-2} sec^{-1} . How much time will it take for 20 g of the reactant to reduce to 5 g ?

- (1) 238.6 sec
- (2) 138.6 sec
- (3) 346.5 sec
- (4) 693.0 sec

82. Name the gas that can readily decolourise acidified $KMnO_4$ solution :

- (1) CO_2
- (2) SO_2
- (3) NO_2
- (4) P_2O_5

83. फेनिल मेथिल ईथर को HI के साथ गर्म करने पर बनता है :

- (1) ऐथिल क्लोराइड
- (2) आयडोबेंजीन
- (3) फिनॉल
- (4) बेंजीन

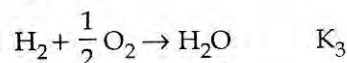
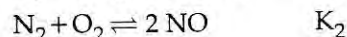
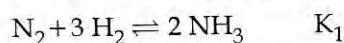
84. $[\text{Mn}(\text{CN})_6]^{3-}$ के लिये सही कथन बताइये :

- (1) यह sp^3d^2 संकरित तथा अष्टफलकीय है।
- (2) यह sp^3d^2 संकरित तथा चतुष्फलकीय है।
- (3) यह d^2sp^3 संकरित तथा अष्टफलकीय है।
- (4) यह dsp^2 संकरित तथा वर्ग समतलीय है।

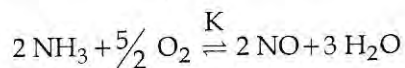
85. निम्न में से कौन से क्षारीय धातु आयनों की आयनिक गतिशीलता निम्नतम है जब इनके लवणों के जलीय विलयन को विद्युत क्षेत्र में रखा जाता है ?

- (1) Na
- (2) K
- (3) Rb
- (4) Li

86. निम्न साम्यवस्था स्थिरांक है :



तो निम्न अभिक्रिया के लिये साम्यवस्था स्थिरांक (K) होगा :



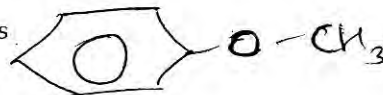
- (1) $K_1 K_3^3 / K_2$
- (2) $K_2 K_3^3 / K_1$
- (3) $K_2 K_3 / K_1$
- (4) $K_2^3 K_3 / K_1$

87. ऐसीटैमाइड का मेथिल ऐमीन में रूपान्तरण के लिये निम्न में से कौन सी अभिक्रिया उचित है ?

- (1) कार्बिलऐमीन अभिक्रिया
- (2) हॉफमान हाइपोब्रोमेमाइड अभिक्रिया
- (3) स्टीफेन अभिक्रिया
- (4) गैब्रिएल थैलिमाइड संश्लेषण

83. The heating of phenyl-methyl ethers with HI produces.

- (1) ethyl chlorides
- (2) iodobenzene
- (3) phenol
- (4) benzene



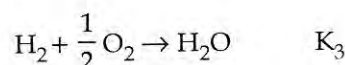
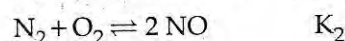
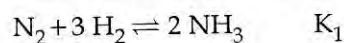
84. Pick out the correct statement with respect to $[\text{Mn}(\text{CN})_6]^{3-}$:

- (1) It is sp^3d^2 hybridised and octahedral
- (2) It is sp^3d^2 hybridised and tetrahedral
- (3) It is d^2sp^3 hybridised and octahedral
- (4) It is dsp^2 hybridised and square planar

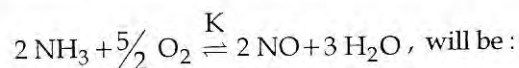
85. Ionic mobility of which of the following alkali metal ions is lowest when aqueous solution of their salts are put under an electric field ?

- (1) Na
- (2) K
- (3) Rb
- (4) Li

86. The equilibrium constants of the following are :



The equilibrium constant (K) of the reaction :



- (1) $K_1 K_3^3 / K_2$
- (2) $K_2 K_3^3 / K_1$
- (3) $K_2 K_3 / K_1$
- (4) $K_2^3 K_3 / K_1$

$$\underline{K_3^3 K_2}$$

87. Which of the following reactions is appropriate for converting acetamide to methanamine ?

- (1) Carbylamine reaction
- (2) Hoffmann hypobromamide reaction
- (3) Stephens reaction
- (4) Gabriels phthalimide synthesis

A

24

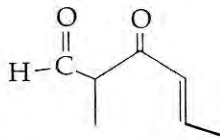
88. एक काल्पनिक अभिक्रिया $X_2 + Y_2 \rightarrow 2 XY$ की क्रियाविधि नीचे दी गई है :

- (i) $X_2 \rightarrow X + X$ (द्रुत)
 (ii) $X + Y_2 \rightleftharpoons XY + Y$ (धीमी)
 (iii) $X + Y \rightarrow XY$ (द्रुत)

अभिक्रिया की समग्र (कुल) कोटि होगी :

- (1) 1
 (2) 2
 (3) 0
 (4) 1.5

89.



यौगिक का IUPAC नाम है :

- (1) 3-किटो-2-मेथिलहेक्स-4-ईनऐल
 (2) 5-फॉर्मिलहेक्स-2-ईन-3-ऑन
 (3) 5-मेथिल-4-ऑक्सोहेक्स-2-ईन-5-ऐल
 (4) 3-किटो-2-मेथिलहेक्स-5-ईनऐल

90. सोने एवं चाँदी के निष्कर्षण में CN^- आयन से निक्षालन होता है। चाँदी को बाद में पुनः प्राप्त इसके द्वारा किया जाता है :

- (1) द्रावगलन परिष्करण
 (2) आसवन
 (3) मंडल परिष्करण
 (4) Zn से विस्थापन

91. द्विनिषेचन किसके द्वारा प्रदर्शित किया जाता है ?

- (1) अनावृतबीजी
 (2) शैवाल
 (3) कवक
 (4) आवृतबीजी

92. निम्नलिखित में से कौन चरम लवणीय दशाओं में पाये जाते हैं ?

- (1) आद्यबैक्टीरिया
 (2) यूबैक्टीरिया
 (3) सायनोबैक्टीरिया
 (4) माइकोबैक्टीरिया

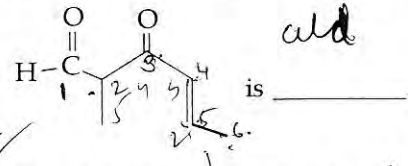
88. Mechanism of a hypothetical reaction $X_2 + Y_2 \rightarrow 2 XY$ is given below :

- (i) $X_2 \rightarrow X + X$ (fast)
 (ii) $X + Y_2 \rightleftharpoons XY + Y$ (slow)
 (iii) $X + Y \rightarrow XY$ (fast)

The overall order of the reaction will be :

- (1) 1
 (2) 2
 (3) 0
 (4) 1.5
- $X_2 \times Y_2 \times X_2^{\frac{1}{2}}$
 $X^2 = k$
 X_2

89. The IUPAC name of the compound



- (1) 3-keto-2-methylhex-4-enal
 (2) 5-formylhex-2-en-3-one
 (3) 5-methyl-4-oxohex-2-en-5-al
 (4) 3-keto-2-methylhex-5-enal

90. Extraction of gold and silver involves leaching with CN^- ion. Silver is later recovered by :

- (1) liquation
 (2) distillation
 (3) zone refining
 (4) displacement with Zn

91. Double fertilization is exhibited by :

- (1) Gymnosperms
 (2) Algae
 (3) Fungi
 (4) Angiosperms

92. Which of the following are found in extreme saline conditions ?

- (1) Archaeobacteria
 (2) Eubacteria
 (3) Cyanobacteria
 (4) Mycobacteria

93. बेमेल चुनिये :

- | | | |
|------------------|---|----------------------|
| (1) फ्रैंकिया | - | एल्स |
| (2) रोडोस्पायरलम | - | कवकमूल |
| (3) एनाबीना | - | नाइट्रोजन स्थायीकारक |
| (4) राइजोबियम | - | एल्फाएल्फा |

94. जैल वैद्युतकण संचलन के दौरान ऐगरोज जैल पर डी.एन.ए. खण्डों की गति के लिए कौन सा मानदण्ड होगा ?

- अपेक्षाकृत बड़े आमाप का खण्ड, अपेक्षाकृत दूर जाता है
- अपेक्षाकृत छोटे आमाप का खण्ड, अपेक्षाकृत दूर जाता है
- धनात्मक आवेशित खण्ड अपेक्षाकृत दूर के सिरे पर जाता है
- ऋणात्मक आवेशित खण्ड गतिमान नहीं होते

95. सम्मोहक और पारितोषिक किसके लिए आवश्यक होते हैं ?

- वायुपरागण
- कीट-परागण
- जलपरागण
- अनुन्मील्यपरागण

96. निम्नलिखित में से कौन मृत कोशिकाओं का बना होता है ?

- जाइलम मृदूतक
- स्थूल कोणोतक
- काग
- पोषवाह

97. लीबरकुन-प्रगुहिका की कौन सी कोशिकाएँ एंटीबैक्टीरियल लाइसोजाइम स्रावित करती हैं ?

- रजतरंजी कोशिकाएँ
- पैनेथ कोशिकाएँ
- जाइमोजिन कोशिकाएँ
- कुप्फर कोशिकाएँ

98. व्यस्क मानव की RBC अकेन्द्रकी होती हैं। निम्न में कौन सा/से कथन इस लक्षण की सबसे उचित व्याख्या करता/करते हैं ?

- इन्हें प्रजनन करने की आवश्यकता नहीं है।
- ये कायिक कोशिकाएँ हैं।
- ये उपापचय नहीं करती।
- इनका समस्त आंतरिक स्थान ऑक्सीजन संवहन के लिए उपलब्ध है।

विकल्प :

- केवल (d)
- केवल (a)
- (a), (c) एवं (d)
- (b) एवं (c)

93. Select the mismatch :

- | | | |
|--------------------|---|----------------|
| (1) Frankia | - | Alnus |
| (2) Rhodospirillum | - | Mycorrhiza |
| (3) Anabaena | - | Nitrogen fixer |
| (4) Rhizobium | - | Alfalfa |

94. What is the criterion for DNA fragments movement on agarose gel during gel electrophoresis ?

- The larger the fragment size, the farther it moves
- The smaller the fragment size, the farther it moves
- Positively charged fragments move to farther end
- Negatively charged fragments do not move

95. Attractants and rewards are required for :

- Anemophily
- Entomophily
- Hydrophily
- Cleistogamy

96. Which of the following is made up of dead cells ?

- Xylem parenchyma
- Collenchyma
- Phellem
- Phloem

97. Which cells of 'Crypts of Lieberkuhn' secrete antibacterial lysozyme ?

- Argentaffin cells
- Paneth cells
- Zymogen cells
- Kupffer cells

98. Adult human RBCs are enucleate. Which of the following statement(s) is/are most appropriate explanation for this feature ?

- They do not need to reproduce
- They are somatic cells
- They do not metabolize
- All their internal space is available for oxygen transport

Options :

- Only (d)
- Only (a)
- (a), (c) and (d)
- (b) and (c)

99. यकृत निवाहिका शिरा द्वारा यकृत में रुधिर कहाँ से आता है ?

- (1) हृदय
- (2) आमाशय
- (3) वृक्क
- (4) आंत्र

100. 'डी.एन.ए. एक आनुवंशिक पदार्थ है', इसका अन्तिम प्रमाण किसके प्रयोग से आया ?

- (1) ग्रिफिथ
- (2) हर्शे और चेस
- (3) अवरी, मैकलॉड और मैककार्टी
- (4) हरगोबिन्द खुराना

101. निम्नलिखित में से कौन सबसे छोटी ज्ञात जीवित कोशिकायें हैं, जिनमें एक निश्चित कोशिका भित्ति नहीं होती, ये पादपों और जन्तुओं में रोगजनक हैं और बिना ऑक्सीजन के जीवित रह सकते हैं ?

- (1) बैसीलस
- (2) प्यूडोमोनास
- (3) माइकोप्लाज्मा
- (4) नॉस्टाक

102. निम्नलिखित में से कौन सा विकल्प सूत्री विभाजन के दौरान होने वाली घटनाओं का सही अनुक्रम दर्शाता है ?

- (1) संघनन → केन्द्रक झिल्ली का विघटन → जीन विनिमय → पृथक्करण → अंत्यावस्था
- (2) संघनन → केन्द्रक झिल्ली का विघटन → मध्य रेखा पर व्यवस्था → गुणसूत्रबिंदु का विभाजन → पृथक्करण → अंत्यावस्था
- (3) संघनन → जीन विनिमय → केन्द्रक झिल्ली का विघटन → पृथक्करण → अंत्यावस्था
- (4) संघनन → मध्यरेखा पर व्यवस्था → गुणसूत्रबिंदु का विभाजन → पृथक्करण → अंत्यावस्था

103. एंजाइमों के संदर्भ में कौन सा कथन उचित है ?

- (1) एपोएंजाइम = होलोएंजाइम + सहएंजाइम
- (2) होलोएंजाइम = एपोएंजाइम + सहएंजाइम
- (3) सहएंजाइम = एपोएंजाइम + होलोएंजाइम
- (4) होलोएंजाइम = सहएंजाइम + सह-कारक

99. The hepatic portal vein drains blood to liver from

- (1) Heart
- (2) Stomach
- (3) Kidneys
- (4) Intestine

100. The final proof for DNA as the genetic material came from the experiments of :

- (1) Griffith
- (2) Hershey and Chase
- (3) Avery, Mcleod and McCarty
- (4) Hargobind Khorana

101. Which among the following are the smallest living cells, known without a definite cell wall, pathogenic to plants as well as animals and can survive without oxygen ?

- (1) *Bacillus*
- (2) *Pseudomonas*
- (3) *Mycoplasma*
- (4) *Nostoc*

102. Which of the following options gives the correct sequence of events during mitosis ?

- (1) condensation → nuclear membrane disassembly → crossing over - segregation → telophase
- (2) condensation → nuclear membrane disassembly → arrangement at equator - centromere division → segregation - telophase
- (3) condensation → crossing over → nuclear membrane disassembly → segregation - telophase
- (4) condensation → arrangement at equator - centromere division → segregation - telophase

103. Which one of the following statements is correct with reference to enzymes ?

- (1) Apoenzyme = Holoenzyme + Coenzyme
- (2) Holoenzyme = Apoenzyme + Coenzyme
- (3) Coenzyme = Apoenzyme + Holoenzyme
- (4) Holoenzyme = Coenzyme + Co-factor

104. DNA प्रतिकृतीयन के दौरान ओकाजाकी खंड किसको बढ़ाते हैं ?

- (1) प्रतिकृति द्विशाख की तरफ अग्रग स्ट्रान्ड को
- (2) प्रतिकृति द्विशाख की तरफ पश्चगामी स्ट्रान्ड को
- (3) प्रतिकृति द्विशाख से परे अग्रग स्ट्रान्ड को
- (4) प्रतिकृति द्विशाख से परे पश्चगामी स्ट्रान्ड को

105. निम्नलिखित में से कौन बहुलकी नहीं है ?

- (1) न्यूक्लीक अम्ल
- (2) प्रोटीन
- (3) पालीसैकेराइड
- (4) लिपिड

106. जैवमंडल संरक्षित क्षेत्र का वह भाग, जो कानूनी रूप में सुरक्षित है और जहाँ मानव की किसी भी गतिविधि की आज्ञा नहीं होती, वह क्या कहलाता है ?

- (1) क्रोड क्षेत्र
- (2) बफर क्षेत्र
- (3) पारगमन क्षेत्र
- (4) पुनःस्थापना क्षेत्र

107. एकलिंगाश्रयी पुष्पी पादप निम्नलिखित में किन दोनों को रोकते हैं ?

- (1) स्वयुग्मन और परनिषेचन
- (2) स्वयुग्मन और सजातपुष्पी परागण
- (3) सजातपुष्पी परागण और परनिषेचन
- (4) अनुन्मील्य परागण और परनिषेचन

108. मानव शरीर में कौन सी अंतःस्रावी ग्रंथि अस्थायी है ?

- (1) पिनियल ग्रंथि
- (2) तंत्रिकास्रावी पिंड
- (3) पीतक पिंड
- (4) अंडाभ पिंड

104. During DNA replication, Okazaki fragments are used to elongate :

- (1) The leading strand towards replication fork.
- (2) The lagging strand towards replication fork.
- (3) The leading strand away from replication fork.
- (4) The lagging strand away from the replication fork.

105. Which of the following are not polymeric ?

- (1) Nucleic acids
- (2) Proteins
- (3) Polysaccharides
- (4) Lipids

106. The region of Biosphere Reserve which is legally protected and where no human activity is allowed is known as :

- (1) Core zone
- (2) Buffer zone
- (3) Transition zone
- (4) Restoration zone

107. A dioecious flowering plant prevents both :

- (1) Autogamy and xenogamy
- (2) Autogamy and geitonogamy
- (3) Geitonogamy and xenogamy
- (4) Cleistogamy and xenogamy

108. A temporary endocrine gland in the human body is :

- (1) Pineal gland
- (2) Corpus cardiacum
- (3) Corpus luteum
- (4) Corpus allatum

109. स्तंभ - I में दिये गये, यौन संचारित रोगों को उनके रोग कारकों (स्तंभ - II) के साथ सुमेलित कीजिए और सही विकल्प का चयन कीजिए।

स्तंभ-I	स्तंभ-II
(a) सुजाक	(i) HIV
(b) सिफिलिस	(ii) नाइजिरिया
(c) जनन मस्से	(iii) ट्रेपोनिमा
(d) AIDS	(iv) ह्यूमन पैपिलोमा विषाणु

विकल्प :

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

110. उक्तकों/ अंगों का प्रतिरोपण अधिकतर रोगी के शरीर द्वारा अस्वीकृति के कारण असफल हो जाता है। इस प्रकार के निराकरण के लिए कौन सी प्रतिरक्षी अनुक्रिया उत्तरदायी है ?

- (1) स्व-प्रतिरक्षा अनुक्रिया
- (2) कोशिका-मध्यत प्रतिरक्षा अनुक्रिया
- (3) हॉर्मोनल प्रतिरक्षा अनुक्रिया
- (4) कार्यिकीय प्रतिरक्षा अनुक्रिया

111. संबंधनकाय किसकी कोशिका में नहीं पाये जाते ?

- (1) पादप
- (2) कवक
- (3) जन्तु
- (4) जीवाणु

112. निवही शैवाल का एक उदाहरण कौन सा है ?

- (1) क्लोरेला
- (2) वॉल्वाक्स
- (3) यूलोथ्रिक्स
- (4) स्पाइरोगाइरा

113. निम्न में कौन घोड़े का गण दर्शाता है ?

- (1) एक्विडी
- (2) पेरिसोडैक्टाइला
- (3) कबैलस
- (4) फेरस

109. Match the following sexually transmitted diseases (Column - I) with their causative agent (Column - II) and select the correct option.

Column - I	Column - II
(a) Gonorrhea	(i) HIV
(b) Syphilis	(ii) Neisseria
(c) Genital Warts	(iii) Treponema
(d) AIDS	(iv) Human Papilloma - Virus

Options :

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

110. Transplantation of tissues/organs fails often due to non-acceptance by the patient's body. Which type of immune-response is responsible for such rejections ?

- (1) Autoimmune response
- (2) Cell - mediated immune response
- (3) Hormonal immune response
- (4) Physiological immune response

111. Spliceosomes are not found in cells of :

- (1) Plants
- (2) Fungi
- (3) Animals
- (4) Bacteria

112. An example of colonial alga is :

- (1) Chlorella
- (2) Volvox
- (3) Ulothrix
- (4) Spirogyra

113. Which of the following represents order of 'Horse'?

- (1) Equidae
- (2) Perissodactyla
- (3) Caballus
- (4) Ferus

114. निम्नलिखित में कौन सा एक कोशिकांग ए.टी.पी. बनाने के लिए कार्बोहाइड्रेट से ऊर्जा निकालने के लिए उत्तरदायी होता है ?
- लयनकाय
 - राइबोसोम
 - हरितलवक
 - सूत्रकणिका
115. बाज़ार में भेजने से पहले, अभिव्यक्त प्रोटीन के पृथक्करण और शुद्धीकरण की प्रक्रिया को क्या कहा जाता है ?
- प्रतिप्रवाह प्रक्रमण
 - अनुप्रवाह प्रक्रमण
 - जैवप्रक्रमण
 - पश्चउत्पादन प्रक्रमण
116. कवकमूल किसके उदाहरण हैं ?
- कवकरोधन
 - एमन्सैलिज्म
 - प्रतिजीविता
 - सहोपकारिता
117. विरोइड, विषाणुओं से भिन्न हैं क्योंकि इनमें :
- प्रोटीन आवरण के साथ DNA अणु होते हैं।
 - बिना प्रोटीन आवरण के DNA अणु होते हैं।
 - प्रोटीन आवरण के साथ RNA अणु होते हैं।
 - बिना प्रोटीन आवरण के RNA अणु होते हैं।
118. मूल रोम किस क्षेत्र से विकसित होते हैं ?
- परिपक्वन
 - दीर्घीकरण
 - मूल गोप
 - विभज्योतकी सक्रियता
119. नारियल का फल किस प्रकार का है ?
- अष्ठिल फल
 - सरस फल
 - दृढ़फल
 - संपुट फल
114. Which of the following cell organelles is responsible for extracting energy from carbohydrates to form ATP ?
- Lysosome
 - Ribosome
 - Chloroplast
 - Mitochondrion
115. The process of separation and purification of expressed protein before marketing is called :
- Upstream processing
 - Downstream processing
 - Bioprocessing
 - Postproduction processing
116. Mycorrhizae are the example of :
- Fungistasis
 - Amensalism
 - Antibiosis
 - Mutualism
117. Viroids differ from viruses in having :
- DNA molecules with protein coat
 - DNA molecules without protein coat
 - RNA molecules with protein coat
 - RNA molecules without protein coat
118. Root hairs develop from the region of :
- Maturation
 - Elongation
 - Root cap
 - Meristematic activity
119. Coconut fruit is a :
- Drupe
 - Berry
 - Nut
 - Capsule

120. विशिष्ट श्वसन-मूलों को उत्पन्न करने वाले तथा सजीवप्रजता दर्शाने वाले पादप निम्नलिखित में से किससे सम्बन्धित हैं ?

- (1) समोद्भिद्
- (2) लवणमृदोद्भिद्
- (3) बालुकोद्भिद्
- (4) जलोद्भिद्

121. निम्न में कौन संकटमयी प्राणी एवं पौधों के बाह्यस्थाने संरक्षण से संबंधित है ?

- (1) वन्यप्राणी सफारी पार्क
- (2) जैवविविधता हॉट स्पॉट
- (3) अमेज़न वर्षा प्रचुर वन
- (4) हिमालयन क्षेत्र

122. निम्नलिखित में से बेमेल को चुनिए :

- | | | |
|----------------|---|--------------|
| (1) पाइनस | - | एकलिंगाश्रयी |
| (2) सारकस | - | एकलिंगाश्रयी |
| (3) साल्विनिया | - | विषमबीजाणु |
| (4) इक्वीसीटम | - | समबीजाणु |

123. रंध्र छिद्र के खुलने में निम्नलिखित में से क्या सहायता करती है ?

- (1) द्वार कोशिकाओं की बाहरी भित्ति का संकुचन
- (2) द्वार कोशिकाओं की स्फीति में कमी
- (3) द्वार कोशिकाओं की कोशिका-भित्ति में सेल्युलोज सूक्ष्मतंतुओं का त्रिज्यीय विन्यास
- (4) द्वार कोशिकाओं की कोशिका-भित्ति में सेल्युलोज सूक्ष्मतंतुओं का अनुदैर्घ्य विन्यास

124. हिस्टोन H1 का केन्द्रिका के साथ संबंध क्या निर्देशित करता है ?

- (1) अनुलेखन हो रहा है।
- (2) DNA प्रतिकृतियन हो रहा है।
- (3) DNA क्रोमैटिन रेशों में संघनित है।
- (4) DNA की द्विकुंडली अनावृत है।

120. Plants which produce characteristic pneumatophores and show vivipary belong to :

- (1) Mesophytes
- (2) Halophytes
- (3) Psammophytes
- (4) Hydrophytes

121. Which one of the following is related to Ex-situ conservation of threatened animals and plants ?

- (1) Wildlife Safari parks
- (2) Biodiversity hot spots
- (3) Amazon rainforest
- (4) Himalayan region

122. Select the mismatch :

- | | | |
|---------------|---|----------------|
| (1) Pinus | - | Dioecious |
| (2) Cycas | - | Dioecious |
| (3) Salvinia | - | He'terosporous |
| (4) Equisetum | - | Homosporous |

123. Which of the following facilitates opening of stomatal aperture ?

- (1) Contraction of outer wall of guard cells
- (2) Decrease in turgidity of guard cells
- (3) Radial orientation of cellulose microfibrils in the cell wall of guard cells
- (4) Longitudinal orientation of cellulose microfibrils in the cell wall of guard cells

124. The association of histone H1 with a nucleosome indicates :

- (1) Transcription is occurring.
- (2) DNA replication is occurring.
- (3) The DNA is condensed into a Chromatin Fibre.
- (4) The DNA double helix is exposed.

125. डी.एन.ए. के खण्ड कैसे होते हैं ?

- (1) धनात्मक आवेशित
- (2) ऋणात्मक आवेशित
- (3) उदासीन
- (4) वे अपने आमाप के अनुसार धनात्मक या ऋणात्मक आवेशित हो सकते हैं

126. क्षमतायन कहाँ होता है ?

- (1) वृषण जालिका
- (2) अधिवृषण
- (3) शुक्र वाहक
- (4) मादा जनन क्षेत्र

127. किस पारितंत्र में अधिकतम जैवभार होता है ?

- (1) वन पारितंत्र
- (2) घास स्थल पारितंत्र
- (3) ताल पारितंत्र
- (4) झील पारितंत्र

128. एक रोग, जो अलिंगसूत्र प्राथमिक अवियोजन के कारण होता है, कौन सा है ?

- (1) डाउन सिन्ड्रोम
- (2) क्लाइनफेल्टर सिन्ड्रोम
- (3) टर्नर सिन्ड्रोम
- (4) दात्र कोशिका अरक्तता

129. एक्टोकार्पस और फ्यूकस के जीवन चक्र क्रमशः कैसे हैं ?

- (1) अगुणितकी, द्विगुणितकी
- (2) द्विगुणितकी, अगुणित-द्विगुणितकी
- (3) अगुणित-द्विगुणितकी, द्विगुणितकी
- (4) अगुणित-द्विगुणितकी, अगुणितकी

130. यदि एक आर.एन.ए. में 999 क्षारक हैं जो 333 एमीनो अम्लों वाली एक प्रोटीन के लिए कूट करते हैं, और 901 पर स्थित क्षारक का इस तरह से विलोप हो जाता है कि उस आर.एन.ए. की लम्बाई 998 क्षारकों वाली हो जाती है। इसमें कितने कोडोन बदल जायेंगे ?

- (1) 1
- (2) 11
- (3) 33
- (4) 333

125. DNA fragments are :

- (1) Positively charged
- (2) Negatively charged
- (3) Neutral
- (4) Either positively or negatively charged depending on their size

126. Capacitation occurs in :

- (1) Rete testis
- (2) Epididymis
- (3) Vas deferens
- (4) Female Reproductive tract

127. Which ecosystem has the maximum biomass ?

- (1) Forest ecosystem
- (2) Grassland ecosystem
- (3) Pond ecosystem
- (4) Lake ecosystem

128. A disease caused by an autosomal primary non-disjunction is :

- (1) Down's Syndrome
- (2) Klinefelter's Syndrome
- (3) Turner's Syndrome
- (4) Sickle Cell Anemia

129. Life cycle of *Ectocarpus* and *Fucus* respectively are :

- (1) Haplontic, Diplontic
- (2) Diplontic, Haplodiplontic
- (3) Haplodiplontic, Diplontic
- (4) Haplodiplontic, Haplontic

130. If there are 999 bases in an RNA that codes for a protein with 333 amino acids, and the base at position 901 is deleted such that the length of the RNA becomes 998 bases, how many codons will be altered ?

- (1) 1
- (2) 11
- (3) 33
- (4) 333

131. एटलस एवं एक्सिस के बीच का जोड़ किस प्रकार का होता है ?

- (1) रेशीय जोड़
- (2) उपास्थियुक्त जोड़
- (3) साइनोवियल जोड़
- (4) सैडल जोड़

132. वह एक जीन, जिसकी अभिव्यक्ति रूपान्तरित कोशिका की पहचान करने में सहायता करती है उसे क्या कहा जाता है ?

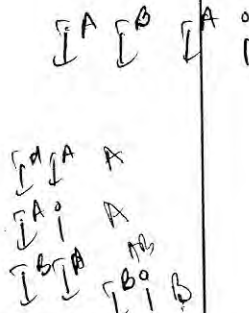
- (1) वरणयोग्य चिह्नक
- (2) संवाहक
- (3) प्लैज्मिड
- (4) संरचनात्मक जीन

133. सुस्पष्ट ऊर्ध्वाधर स्तरों में व्यवस्थित पादपों की अपनी लम्बाई के अनुसार उपस्थिति सबसे अच्छी कहाँ देखी जा सकती है ?

- (1) उष्णकटिबन्धीय सवाना
- (2) उष्णकटिबन्धीय वर्षा वन
- (3) घास भूमि
- (4) शीतोष्ण वन

134. यदि पति एवं पत्नी का जीनोटाइप $I^A I^B$ एवं $I^A i$ है। इनके बच्चों के रुधिर वर्गों में कितने जीनोटाइप एवं फीनोटाइप संभव हैं ?

- (1) 3 जीनोटाइप ; 3 फीनोटाइप
- (2) 3 जीनोटाइप ; 4 फीनोटाइप
- (3) 4 जीनोटाइप ; 3 फीनोटाइप
- (4) 4 जीनोटाइप ; 4 फीनोटाइप



135. युग्मज अर्द्धसूत्री विभाजन किसका विशिष्ट लक्षण है ?

- (1) मार्केशिया
- (2) फ्यूकस
- (3) फ्यूनेरिया
- (4) क्लेमाइडोमोनास

131. The pivot joint between atlas and axis is a type of :

- (1) fibrous joint
- (2) cartilaginous joint
- ☒ (3) synovial joint
- (4) saddle joint

132. A gene whose expression helps to identify transformed cell is known as :

- ☒ (1) Selectable marker
- (2) Vector
- (3) Plasmid
- (4) Structural gene

133. Presence of plants arranged into well defined vertical layers depending on their height can be seen in :

- (1) Tropical Savannah
- ☒ (2) Tropical Rain Forest
- (3) Grassland
- (4) Temperate Forest

134. The genotypes of a Husband and Wife are $I^A I^B$ and $I^A i$.

Among the blood types of their children, how many different genotypes and phenotypes are possible

- (1) 3 genotypes ; 3 phenotypes
- (2) 3 genotypes ; 4 phenotypes
- ☒ (3) 4 genotypes ; 3 phenotypes
- (4) 4 genotypes ; 4 phenotypes

135. Zygotc meiosis is characteristic of :

- (1) Marchantia
- (2) Fucus
- (3) Funaria
- ☒ (4) Chlamydomonas

136. निम्न में कौन उसके द्वारा उत्पन्न उत्पाद के साथ उचित रूप से मेलित है ?

- (1) एसीटोबैक्टर एसिटार्ई : प्रतिजैविक
- (2) मीथेनोबैक्टीरियम : लैक्टिक अम्ल
- (3) पैनीसीलियम नोटेटम : एसिटिक अम्ल
- (4) सैकरोमाइसीज सैरीवीसी : ऐथानॉल

137. मेंढक का हृदय शरीर से बाहर निकालने के पश्चात् कुछ समय तक धड़कता रहता है।

निम्न कथनों में उचित विकल्प का चयन कीजिए।

- (a) मेंढक एक असमतापी है।
- (b) मेंढक में कोई हृदय परिसंचरण नहीं होता।
- (c) हृदय पेशीजनित प्रकृति का होता है।
- (d) हृदय स्वउत्तेजक होता है।

विकल्प :

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

138. क्रेब चक्र के विषय में कौन सा कथन गलत है ?

- (1) इस चक्र में तीन बिन्दुओं पर NAD^+ का $\text{NADH} + \text{H}^+$ में न्यूनीकरण होता है
- (2) इस चक्र में एक बिन्दु पर FAD^+ का FADH_2 में न्यूनीकरण होता है
- (3) सक्सिनिल CoA से सक्सिनिक अम्ल में परिवर्तन के दौरान GTP के एक अणु का संश्लेषण होता है
- (4) यह चक्र एसिटिल समूह (एसिटिल CoA) के पाइरूविक अम्ल के साथ संघनन से आरम्भ होता है और सिट्रिक अम्ल उत्पन्न करता है

139. पोरीफेरो में स्पंजगुहा कक्षाभ कोशिकाओं द्वारा आस्तरित होती है, जिन्हें कहते हैं :

- (1) ऑस्टिया
- (2) ऑस्कुला
- (3) कोएनोसाइट
- (4) मीजनकाइमल कोशिका

136. Which of the following is correctly matched for the product produced by them ?

- (1) *Acetobacter aceti* : Antibiotics
- (2) *Methanobacterium* : Lactic acid
- (3) *Penicillium notatum* : Acetic acid
- (4) *Sacchromyces cerevisiae* : Ethanol

137. Frog's heart when taken out of the body continues to beat for sometime.

Select the best option from the following statements.

- (a) Frog is a poikilotherm.
- (b) Frog does not have any coronary circulation.
- (c) Heart is "myogenic" in nature.
- (d) Heart is autoexcitable.

Options :

- (1) Only (c)
- (2) Only (d)
- (3) (a) and (b)
- (4) (c) and (d)

138. Which statement is wrong for Krebs' cycle ?

- (1) There are three points in the cycle where NAD^+ is reduced to $\text{NADH} + \text{H}^+$
- (2) There is one point in the cycle where FAD^+ is reduced to FADH_2
- (3) During conversion of succinyl CoA to succinic acid, a molecule of GTP is synthesised
- (4) The cycle starts with condensation of acetyl group (acetyl CoA) with pyruvic acid to yield citric acid

139. In case of poriferans, the spongocoel is lined with flagellated cells called :

- (1) ostia
- (2) oscula
- (3) choanocytes
- (4) mesenchymal cells

140. निम्न में कौन सा RNA प्राणी कोशिका में प्रचुरता में होना चाहिए?

- (1) r-RNA
- (2) t-RNA
- (3) m-RNA
- (4) mi-RNA

141. निम्न में कौन जलीय स्तनपायियों का उचित समूह है?

- (1) सील, डॉल्फिन, शार्क
- (2) डॉल्फिन, सील, ट्राइगोन
- (3) व्हेल, डॉल्फिन, सील
- (4) ट्राइगोन, व्हेल, सील

142. प्रकाश संश्लेषण की दर को प्रभावित करने वाले कारकों के विषय में निम्नलिखित में से कौन सा कथन सही नहीं है?

- (1) CO_2 स्थिरीकरण के लिए प्रकाश संतृप्ति पूर्ण सूर्य प्रकाश के 10% पर होती है
- (2) वायुमंडलीय CO_2 की सांद्रता 0.05% तक बढ़ने से यह CO_2 स्थिरीकरण की दर बढ़ा सकती है
- (3) C_3 पादप उच्च तापमान की प्रतिक्रिया में बढ़ा हुआ प्रकाश संश्लेषण दर्शाते हैं जबकि C_4 पादपों के लिए इष्टतम तापमान अपेक्षाकृत काफी कम होता है
- (4) टमाटर एक हरितगृह फसल है जिसे, उच्च उपज पाने के लिए CO_2 प्रचुरित वायुमंडल में उगाया जा सकता है

143. लॉजिस्टिक वृद्धि में अनंतस्पर्शी कब प्राप्त होता है? जब :

- (1) 'r' की मान शून्य की तरफ अग्रसर होता है
- (2) $K = N$
- (3) $K > N$
- (4) $K < N$

144. मानव की पसलियों के X युग्मों में से Y युग्म वास्तविक पसलियों के होते हैं। उचित विकल्प का चयन कीजिए जो X एवं Y की उचित संख्या को दर्शाता है और उसका स्पष्टीकरण करता है।

- (1) $X = 12, Y = 7$ वास्तविक पसलियाँ पृष्ठ भाग में कशेरुक दंड और अधर भाग में उरोस्थि के साथ जुड़ी होती हैं।
- (2) $X = 12, Y = 5$ वास्तविक पसलियाँ पृष्ठ भाग में कशेरुक दंड एवं उरोस्थि के साथ दो सिरों के साथ जुड़ी होती हैं।
- (3) $X = 24, Y = 7$ वास्तविक पसलियाँ पृष्ठ भाग में कशेरुक दंड से जुड़ी होती हैं लेकिन अधर भाग में मुक्त होती हैं।
- (4) $X = 24, Y = 12$ वास्तविक पसलियाँ पृष्ठ भाग में कशेरुक दंड से जुड़ी होती हैं लेकिन अधर भाग में मुक्त होती हैं।

140. Which of the following RNAs should be most abundant in animal cell?

- (1) r-RNA
- (2) t-RNA
- (3) m-RNA
- (4) mi-RNA

141. Which among these is the correct combination of aquatic mammals?

- (1) Seals, Dolphins, Sharks
- (2) Dolphins, Seals, Trygon
- (3) Whales, Dolphins, Seals
- (4) Trygon, Whales, Seals

142. With reference to factors affecting the rate of photosynthesis, which of the following statement is not correct?

- (1) Light saturation for CO_2 fixation occurs at 10% of full sunlight
- (2) Increasing atmospheric CO_2 concentration up to 0.05% can enhance CO_2 fixation rate
- (3) C_3 plants respond to higher temperature with enhanced photosynthesis while C_4 plants have much lower temperature optimum
- (4) Tomato is a greenhouse crop which can be grown in CO_2 - enriched atmosphere for high yield

143. Asymptote in a logistic growth curve is obtained when:

- (1) The value of 'r' approaches zero
- (2) $K = N$
- (3) $K > N$
- (4) $K < N$

144. Out of 'X' pairs of ribs in humans only 'Y' pairs are true ribs. Select the option that correctly represents values of X and Y and provides their explanation

- (1) $X = 12, Y = 7$ True ribs are attached dorsally to vertebral column and ventrally to the sternum
- (2) $X = 12, Y = 5$ True ribs are attached dorsally to vertebral column and sternum on the two ends
- (3) $X = 24, Y = 7$ True ribs are dorsally attached to vertebral column but are free on ventral side.
- (4) $X = 24, Y = 12$ True ribs are dorsally attached to vertebral column but are free on ventral side.

145. एगरोज जैल में पृथक हुए डी.एन.ए. खण्ड को किसके अभिरंजन के बाद देखा जा सकता है ?

- (1) ब्रोमोफिनॉल ब्ल्यू
- (2) एसीटोकार्मीन
- (3) एनिलीन ब्ल्यू
- (4) इथिडियम ब्रोमाइड

146. एक आवृतबीजी पादप में कार्यशील गुरुबीजाणु से क्या विकसित होता है ?

- (1) बीजाण्ड
- (2) भ्रूणपोष
- (3) भ्रूण-कोष
- (4) भ्रूण

147. निम्नलिखित में से मटर के कौन से लक्षण पर मेंडल द्वारा अपने प्रयोगों में विचार नहीं किया गया था ?

- (1) तना - लम्बा या बौना
- (2) त्वचारोम - ग्रंथिल या ग्रंथिलरहित
- (3) बीज - हरा या पीला
- (4) फली - फूली हुई या संकुचित

148. फेफड़े हवा से भरे हुए कोष, कूपिकाओं के बने होते हैं। बलपूर्वक निःश्वसन के बाद भी ये किस कारण से पूर्णतः नहीं सिकुड़ते ?

- (1) अवशिष्ट आयतन
- (2) अंतःश्वसन सुरक्षित आयतन
- (3) ज्वारीय आयतन
- (4) निःश्वसन सुरक्षित आयतन

149. जनन के लिए आवश्यक हाइपोथैलमिक हॉर्मोन GnRH किस पर कार्य करता है ?

- (1) अग्र पीयूष ग्रंथि पर और LH एवं आक्सीटोसिन के स्रावण को उद्दीपित करता है।
- (2) अग्र पीयूष ग्रंथि पर और LH एवं FSH के स्रावण को उद्दीपित करता है।
- (3) पश्च पीयूष ग्रंथि पर और आक्सीटोसिन एवं FSH के स्रावण को उद्दीपित करता है।
- (4) पश्च पीयूष ग्रंथि पर और LH एवं रिलेक्सिन के स्रावण को उद्दीपित करता है।

145. The DNA fragments separated on an agarose gel can be visualised after staining with :

- (1) Bromophenol blue
- (2) Acetocarmine
- (3) Aniline blue
- (4) Ethidium bromide

146. Functional megaspore in an angiosperm develops into :

- (1) Ovule
- (2) Endosperm
- (3) Embryo sac
- (4) Embryo

147. Among the following characters, which one was **not** considered by Mendel in his experiments on pea ?

- (1) Stem - Tall or Dwarf
- (2) Trichomes - Glandular or non-glandular
- (3) Seed - Green or Yellow
- (4) Pod - Inflated or Constricted

148. Lungs are made up of air-filled sacs, the alveoli. They do not collapse even after forceful expiration, because of :

- (1) Residual Volume
- (2) Inspiratory Reserve Volume
- (3) Tidal Volume
- (4) Expiratory Reserve Volume

149. GnRH, a hypothalamic hormone, needed in reproduction, acts on :

- (1) anterior pituitary gland and stimulates secretion of LH and oxytocin.
- (2) anterior pituitary gland and stimulates secretion of LH and FSH.
- (3) posterior pituitary gland and stimulates secretion of oxytocin and FSH.
- (4) posterior pituitary gland and stimulates secretion of LH and relaxin.

150. बोगेनविलिया में कांटे किसका रूपान्तरण हैं ?

- (1) अनुपर्ण
- (2) अपस्थानिक जड़
- (3) तना
- (4) पर्ण

151. निम्नलिखित में से कौन सी अवधि मेंडल के संकरण के प्रयोगों की थी ?

- (1) 1856 - 1863
- (2) 1840 - 1850
- (3) 1857 - 1869
- (4) 1870 - 1877

152. अच्छी दृष्टि, कैरोटीन प्रचुर खाद्य पदार्थों के पर्याप्त अंतर्ग्रहण पर निर्भर करती है।

निम्न में सर्वोचित कथन का चयन कीजिए।

- (a) कैरोटीन से विटामिन A के व्युत्पन्न बनते हैं।
- (b) प्रकाशवर्णक आंतरिक खंड की झिल्लिका बिम्ब में गड़े हुए होते हैं।
- (c) रेटिनल विटामिन A का व्युत्पन्न है।
- (d) रेटिनल सभी दृष्टि प्रकाशवर्णकों का प्रकाश अवशोषी भाग है।

विकल्प :

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

153. ऐरोसॉल के विषय में, निम्नलिखित में से कौन सा कथन मान्य नहीं है ?

- (1) ये मानव स्वास्थ्य के लिए हानिकारक हैं
- (2) ये वर्षा और मानसून की पद्धति को परिवर्तित करते हैं
- (3) इनके कारण कृषि उत्पादकता में बढ़ोत्तरी होती है
- (4) ये कृषि भूमि पर नकारात्मक प्रभाव डालते हैं

154. रक्तदाब/आयतन में कमी के कारण किसका मोचन नहीं होगा ?

- (1) रेनिन (Renin)
- (2) एट्रियल नेट्रियुरेटिक कारक
- (3) ऐल्डोस्टेरोन
- (4) ADH

150. In Bougainvillea thorns are the modifications of :

- (1) Stipules
- (2) Adventitious root
- (3) Stem
- (4) Leaf

151. Which one from those given below is the period for Mendel's hybridization experiments ?

- (1) 1856 - 1863
- (2) 1840 - 1850
- (3) 1857 - 1869
- (4) 1870 - 1877

152. Good vision depends on adequate intake of carotene-rich food.

Select the best option from the following statements.

- (a) Vitamin A derivatives are formed from carotene.
- (b) The photopigments are embedded in the membrane discs of the inner segment.
- (c) Retinal is a derivative of Vitamin A.
- (d) Retinal is a light absorbing part of all the visual photopigments.

Options :

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

153. Which one of the following statements is not valid for aerosols ?

- (1) They are harmful to human health
- (2) They alter rainfall and monsoon patterns
- (3) They cause increased agricultural productivity
- (4) They have negative impact on agricultural land

154. A decrease in blood pressure/volume will not cause the release of :

- (1) Renin
- (2) Atrial Natriuretic Factor
- (3) Aldosterone
- (4) ADH

155. पशुओं में शुद्ध वंशक्रम में समयुग्मजी किस प्रकार प्राप्त किये जा सकते हैं ?

- (1) एक ही नस्ल के संबंधित पशुओं के संगम द्वारा
- (2) एक ही नस्ल के असंबंधित पशुओं के संगम द्वारा
- (3) विभिन्न नस्लों के पशुओं के संगम द्वारा
- (4) विभिन्न प्रजातियों के पशुओं के संगम द्वारा

156. संवहनी एधा सामान्यतः क्या बनाती है ?

- (1) काग अस्तर
- (2) प्राथमिक पोषवाह
- (3) द्वितीयक जाइलम
- (4) परित्वक

157. निम्न में कौन सा कथन उचित है ?

- (1) हेनले पाश की आरोही भुजा जल के लिए अपारगम्य है।
- (2) हेनले पाश की अवरोही भुजा जल के लिए अपारगम्य है।
- (3) हेनले पाश की आरोही भुजा जल के लिए पारगम्य है।
- (4) हेनले पाश की अवरोही भुजा विद्युत अपघट्यों के लिए पारगम्य है।

158. फल और पत्तियों के समयपूर्व झड़ने को किसके उपयोग द्वारा रोका जा सकता है ?

- (1) साइटोकाइनिन
- (2) एथिलीन
- (3) ऑक्सीन
- (4) जिबरेलिक अम्ल

159. एक दो वर्ष के शिशु को क्रीड़ा पाठशाला में प्रवेश दिलाया गया। वहाँ दंत परीक्षण पर दंत चिकित्सक ने पाया कि शिशु के बीस दाँत थे। शिशु के कौन से दाँत अनुपस्थित थे ?

- (1) कृतक
- (2) रदनक
- (3) अग्र-चर्वणक
- (4) चर्वणक

160. हेमीकॉर्डेट, कॉर्डेटों के साथ कौन-सी महत्वपूर्ण विशिष्टता की साझेदारी करते हैं ?

- (1) पृष्ठरज्जु की अनुपस्थिति
- (2) अधरतल नलिका तंत्रिका रज्जु
- (3) क्लोम छिद्रयुक्त ग्रसनी
- (4) बिना क्लोम छिद्र की ग्रसनी

155. Homozygous purelines in cattle can be obtained by :

- (1) mating of related individuals of same breed.
- (2) mating of unrelated individuals of same breed.
- (3) mating of individuals of different breed.
- (4) mating of individuals of different species.

156. The vascular cambium normally gives rise to :

- (1) Phelloderm
- (2) Primary phloem
- (3) Secondary xylem
- (4) Periderm

157. Which of the following statements is correct ?

- (1) The ascending limb of loop of Henle is impermeable to water.
- (2) The descending limb of loop of Henle is impermeable to water.
- (3) The ascending limb of loop of Henle is permeable to water.
- (4) The descending limb of loop of Henle is permeable to electrolytes.

158. Fruit and leaf drop at early stages can be prevented by the application of :

- (1) Cytokinins
- (2) Ethylene
- (3) Auxins
- (4) Gibberellic acid

159. A baby boy aged two years is admitted to play school and passes through a dental check - up. The dentist observed that the boy had twenty teeth. Which teeth were absent ?

- (1) Incisors
- (2) Canines
- (3) Pre-molars
- (4) Molars

160. An important characteristic that Hemichordates share with Chordates is :

- (1) absence of notochord
- (2) ventral tubular nerve cord
- (3) pharynx with gill slits
- (4) pharynx without gill slits

161. अधिक दूध देने वाली गायों को प्राप्त करने के लिए किया गया कृत्रिम वरण क्या दर्शाता है ?
- (1) स्थायीकारक वरण क्योंकि यह जनसंख्या में इस लक्षण का स्थायीकरण करता है।
 - (2) दिशात्मक वरण क्योंकि यह लक्षण माध्य को एक दिशा में धकेल देता है।
 - (3) विदारक क्योंकि यह जनसंख्या को दो में विभाजित करता है, एक अधिक उत्पादन वाली एवं अन्य कम उत्पादन वाली।
 - (4) स्थायीकारक के बाद विदारक क्योंकि यह जनसंख्या में उच्च उत्पादक गायों का स्थायीकरण करता है।
162. नर मेंढक में शुक्राणुओं के स्थानांतरण के उचित मार्ग का चयन कीजिए :
- (1) वृषण → बिडर नाल → वृक्क → शुक्र वाहिकाएँ → मूत्र-जनन वाहिनी → अवस्कर
 - (2) वृषण → शुक्र वाहिकाएँ → वृक्क → शुक्राशय → मूत्र-जनन वाहिनी → अवस्कर
 - (3) वृषण → शुक्र वाहिकाएँ → बिडर नाल → मूत्रवाहिनी → अवस्कर
 - (4) वृषण → शुक्र वाहिकाएँ → वृक्क → बिडर नाल → मूत्र-जनन वाहिनी → अवस्कर
163. निम्न में कौन सा विकल्प अग्नाशयी रसों के संयोजन को सर्वोचित रूप से दर्शाता है ?
- (1) एमाइलेज, पैप्टीडेज, ट्रिप्सिनोजन, रेनिन (Rennin)
 - (2) एमाइलेज, पेप्सिन, ट्रिप्सिनोजन, माल्टेस
 - (3) पैप्टीडेज, एमाइलेज, पेप्सिन, रेनिन (Rennin)
 - (4) लाइपेज, एमाइलेज, ट्रिप्सिनोजन, प्रोकार्बोक्सीपैप्टीडेज
164. निम्नलिखित में से किसमें फास्फोइनॉल पाइरूवेट (पी.इ.पी.) एक प्राथमिक CO_2 ग्राही है ?
- (1) C_3 पादप
 - (2) C_4 पादप
 - (3) C_2 पादप
 - (4) C_3 और C_4 पादप
165. नारियल के खाने वाले भाग की रूपात्मक प्रकृति क्या है ?
- (1) परिभ्रूणपोष
 - (2) बीजपत्र
 - (3) भ्रूणपोष
 - (4) फलाभित्ति
161. Artificial selection to obtain cows yielding higher milk output represents :
- (1) stabilizing selection as it stabilizes this character in the population.
 - (2) directional as it pushes the mean of the character in one direction.
 - (3) disruptive as it splits the population into two, one yielding higher output and the other lower output.
 - (4) stabilizing followed by disruptive as it stabilizes the population to produce higher yielding cows.
162. Select the correct route for the passage of sperms in male frogs :
- (1) Testes → Bidder's canal → Kidney → Vasa efferentia → Urinogenital duct → Cloaca
 - (2) Testes → Vasa efferentia → Kidney → Seminal Vesicle → Urinogenital duct → Cloaca
 - (3) Testes → Vasa efferentia → Bidder's canal → Ureter → Cloaca
 - (4) Testes → Vasa efferentia → Kidney → Bidder's canal → Urinogenital duct → Cloaca
163. Which of the following options best represents the enzyme composition of pancreatic juice ?
- (1) amylase, peptidase, trypsinogen, rennin
 - (2) amylase, pepsin, trypsinogen, maltase
 - (3) peptidase, amylase, pepsin, rennin
 - (4) lipase, amylase, trypsinogen, procarboxypeptidase
164. Phosphoenol pyruvate (PEP) is the primary CO_2 acceptor in :
- (1) C_3 plants
 - (2) C_4 plants
 - (3) C_2 plants
 - (4) C_3 and C_4 plants
165. The morphological nature of the edible part of coconut is :
- (1) Perisperm
 - (2) Cotyledon
 - (3) Endosperm
 - (4) Pericarp

166. एनाफेस प्रमोटिंग कॉम्प्लेक्स (APC) जन्तु कोशिका में समसूत्री विभाजन के सुचारू रूप से होने के लिए आवश्यक प्रोटीन डिग्रेडेशन मशीनरी है। यदि मानव कोशिका में APC त्रुटिपूर्ण है तो निम्न में क्या घटित होगा ?
- गुणसूत्र संघनित नहीं होंगे
 - गुणसूत्र खंडित हो जायेंगे
 - गुणसूत्र पृथक् नहीं होंगे
 - गुणसूत्र भुजाओं में पुनर्योजन होगा
167. MALT मानव शरीर में लसीकाभ ऊतक का लगभग कितने प्रतिशत होता है ?
- 50%
 - 20%
 - 70%
 - 10%
168. तंत्रिप्रेषियों के ग्राही स्थान कहाँ पर स्थित होते हैं ?
- सिनेप्टिक आशयों की झिल्लियों में
 - पूर्व-सिनेप्टिक झिल्ली में
 - तंत्रिकाक्ष के सिरों पर
 - पश्च सिनेप्टिक झिल्ली में
169. व्यस्कों में वृद्धि हॉर्मोन का अतिस्त्रवण उनकी लंबाई नहीं बढ़ाता क्योंकि :
- व्यस्कों में वृद्धि हॉर्मोन निष्क्रिय हो जाता है।
 - किशोरावस्था के पश्चात् एपिफिसियल प्लेटें बंद हो जाती हैं।
 - व्यस्कों में अस्थियाँ वृद्धि हार्मोन के प्रति संवेदनशीलता खो देती हैं।
 - जन्म के पश्चात् पेशी तंतुओं में वृद्धि नहीं होती।
170. एलैक्जेंडर वॉन हमबोल्ट ने सर्वप्रथम क्या वर्णित किया ?
- पारिस्थितिक जैव विविधता
 - सीमाकारी कारकों के नियम
 - जाति क्षेत्र संबंध
 - समष्टि वृद्धि समीकरण
171. मायलिन आच्छाद किसके द्वारा उत्पन्न होता है ?
- श्वान कोशिकाएँ एवं ऑलिगोडेंड्रोसाइट्स
 - तारा कोशिका एवं श्वान कोशिकाएँ
 - ऑलिगोडेंड्रोसाइट्स एवं अस्थिशोषक
 - अस्थिशोषक एवं तारा कोशिकाएँ
166. Anaphase Promoting Complex (APC) is a protein degradation machinery necessary for proper mitosis of animal cells. If APC is defective in a human cell, which of the following is expected to occur ?
- Chromosomes will not condense
 - Chromosomes will be fragmented
 - Chromosomes will not segregate
 - Recombination of chromosome arms will occur
167. MALT constitutes about _____ percent of the lymphoid tissue in human body.
- 50%
 - 20%
 - 70%
 - 10%
168. Receptor sites for neurotransmitters are present on :
- membranes of synaptic vesicles
 - pre-synaptic membrane
 - tips of axons
 - post-synaptic membrane
169. Hypersecretion of Growth Hormone in adults does not cause further increase in height, because :
- Growth Hormone becomes inactive in adults.
 - Epiphyseal plates close after adolescence.
 - Bones lose their sensitivity to Growth Hormone in adults.
 - Muscle fibres do not grow in size after birth.
170. Alexander Von Humbolt described for the first time :
- Ecological Biodiversity
 - Laws of limiting factor
 - Species area relationships
 - Population Growth equation
171. Myelin sheath is produced by :
- Schwann Cells and Oligodendrocytes
 - Astrocytes and Schwann Cells
 - Oligodendrocytes and Osteoclasts
 - Osteoclasts and Astrocytes

172. एक दंपति जिसके पुरुष में शुक्राणुओं की संख्या बहुत कम है, उनके लिए निषेचन की कौन सी तकनीक उचित रहेगी ?

- (1) अंतःगर्भाशय स्थानांतरण
- (2) गैमीट इन्ट्रासाइटोप्लाज्मिक फैलोपियन ट्रांसफर
- (3) कृत्रिम वीर्यसेचन
- (4) अंतःकोशिकीय शुक्राणु निक्षेपण

173. निम्न में कौन सा अवयव बैक्टीरियल कोशिका को चिपकने की विशिष्टता प्रदान करता है ?

- (1) कोशिका भित्ति
- (2) केन्द्रकीय झिल्ली
- (3) प्लैज्मा झिल्ली
- (4) ग्लाइकोकैलिक्स

174. जीवाणुओं में डी.एन.ए. प्रतिकृतीयन होता है :

- (1) S अवस्था के दौरान
- (2) केंद्रिका के अन्दर
- (3) विखण्डन से पहले
- (4) अनुलेखन से ठीक पहले

175. कॉपर मोचित 'IUD' में कॉपर आयनों का क्या कार्य होता है ?

- (1) ये शुक्राणुओं की गतिशीलता एवं निषेचन क्षमता कम करते हैं।
- (2) ये युग्मकजनन को रोकते हैं।
- (3) ये गर्भाशय को रोपण के लिए अनुपयुक्त बना देते हैं।
- (4) ये अंडोत्सर्जन को संदमित करते हैं।

176. निम्नलिखित में कौन सा वहितमल उपचार में निर्लंबित हुए ठोसों को निकालता है ?

- (1) तृतीयक उपचार
- (2) द्वितीयक उपचार
- (3) प्राथमिक उपचार
- (4) आपंक उपचार

177. शुद्ध जल का जल विभव कितना होता है ?

- (1) शून्य
- (2) शून्य से कम
- (3) शून्य से अधिक परन्तु एक से कम
- (4) एक से अधिक

172. In case of a couple where the male is having a very low sperm count, which technique will be suitable for fertilisation ?

- (1) Intrauterine transfer
- (2) Gamete intracytoplasmic fallopian transfer
- (3) Artificial Insemination
- (4) Intracytoplasmic sperm injection

173. Which of the following components provides sticky character to the bacterial cell ?

- (1) Cell wall
- (2) Nuclear membrane
- (3) Plasma membrane
- (4) Glycocalyx

174. DNA replication in bacteria occurs :

- (1) During S phase
- (2) Within nucleolus
- (3) Prior to fission
- (4) Just before transcription

175. The function of copper ions in copper releasing IUD's is :

- (1) They suppress sperm motility and fertilising capacity of sperms.
- (2) They inhibit gametogenesis.
- (3) They make uterus unsuitable for implantation.
- (4) They inhibit ovulation.

176. Which of the following in sewage treatment removes suspended solids ?

- (1) Tertiary treatment
- (2) Secondary treatment
- (3) Primary treatment
- (4) Sludge treatment

177. The water potential of pure water is :

- (1) Zero
- (2) Less than zero
- (3) More than zero but less than one
- (4) More than one

178. अंतःकाष्ठ के संदर्भ में निम्नलिखित में गलत कथन चुनिए :

- (1) इसमें कार्बनिक यौगिक जमा हो जाते हैं
- (2) यह अत्यन्त टिकाऊ होती है
- (3) यह जल और खनिजों का चालन कुशलता से कर सकती है
- (4) इसमें अत्यन्त लिग्निनयुक्त भित्ति वाले मृत तत्व होते हैं

179. थैलेसीमिया एवं दात्र कोशिका अरक्तता दोनों ग्लोबिन अणु के संश्लेषण में समस्या के कारण होते हैं। उचित कथन का चयन कीजिए।

- (1) दोनों ग्लोबिन श्रृंखला संश्लेषण की गुणात्मक त्रुटि के कारण होते हैं।
- (2) दोनों ग्लोबिन श्रृंखला संश्लेषण की परिमाणात्मक त्रुटि के कारण होते हैं।
- (3) थैलेसीमिया ग्लोबिन अणु के कम संश्लेषण के कारण होता है।
- (4) दात्र कोशिका अरक्तता ग्लोबिन अणु में परिमाणात्मक समस्या के कारण होता है।

180. वे पुष्प, जिनमें अंडाशय में एक बीजाण्ड होता है और वे एक पुष्पक्रम में बंधे रहते हैं, सामान्यतः किसके द्वारा परागित होते हैं?

- (1) जल
- (2) मधुमक्खी
- (3) वायु
- (4) चमगादड़

-oOo-

178. Identify the **wrong** statement in context of heartwood :

- (1) Organic compounds are deposited in it
- (2) It is highly durable
- ~~(3) It conducts water and minerals efficiently~~
- (4) It comprises dead elements with highly lignified walls

179. Thalassemia and sickle cell anemia are caused due to a problem in globin molecule synthesis. Select the **correct** statement.

- (1) Both are due to a qualitative defect in globin chain synthesis.
- (2) Both are due to a quantitative defect in globin chain synthesis.
- ~~(3) Thalassemia is due to less synthesis of globin molecules.~~
- (4) Sickle cell anemia is due to a quantitative problem of globin molecules.

180. Flowers which have single ovule in the ovary and are packed into inflorescence are usually pollinated by :

- (1) Water
- (2) Bee
- ~~(3) Wind~~
- (4) Bat

-oOo-

Test Booklet Code

B

This Booklet contains 24 pages.

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

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 **B**. Make sure that the CODE printed on **Side-2** of the Answer Sheet is the same as that on this 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.
9. Each candidate must show on demand his/ her Admit Card to the Invigilator.
10. No candidate, without special permission of the Superintendent or Invigilator, would leave his/ her seat.
11. 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 Answer Sheet and dealt with as an unfair means case.**
12. Use of Electronic/ Manual Calculator is prohibited.
13. 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.
14. No part of the Test Booklet and Answer Sheet shall be detached under any circumstances.
15. The candidates will write the Correct Test Booklet Code as given in the Test Booklet/ Answer Sheet in the Attendance Sheet.

Name of the Candidate (in Capitals) : _____

Roll Number : in figures _____

: in words _____

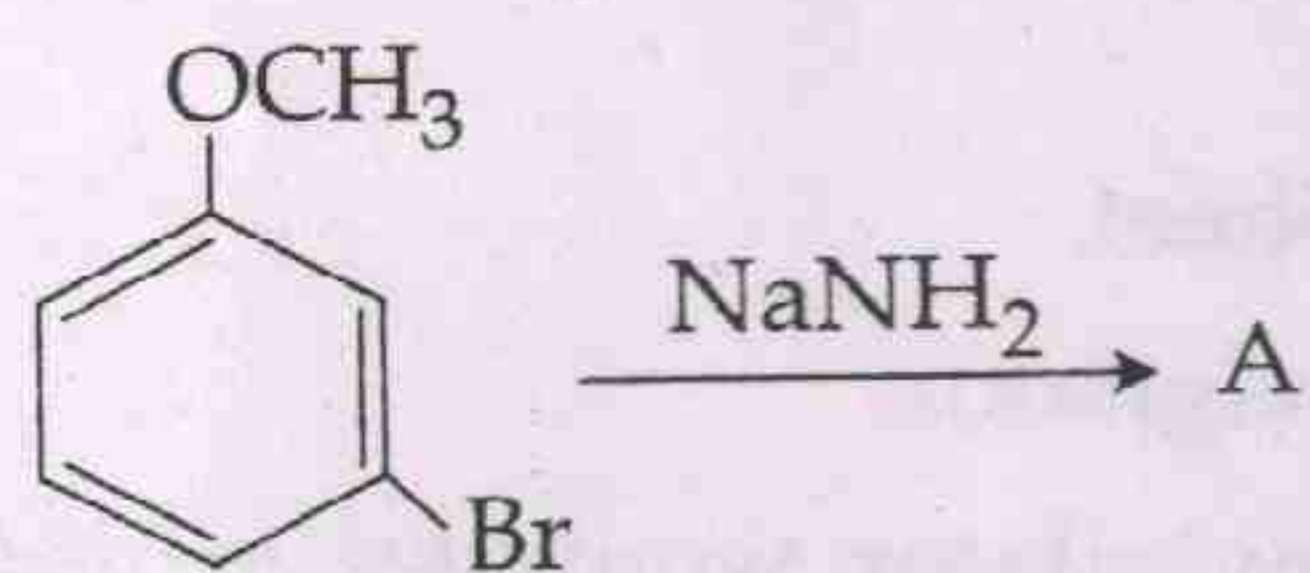
Centre of Examination (in Capitals) : _____

Candidate's Signature : _____ Invigilator's Signature : _____

Fascimile signature stamp of

Centre Superintendent : _____

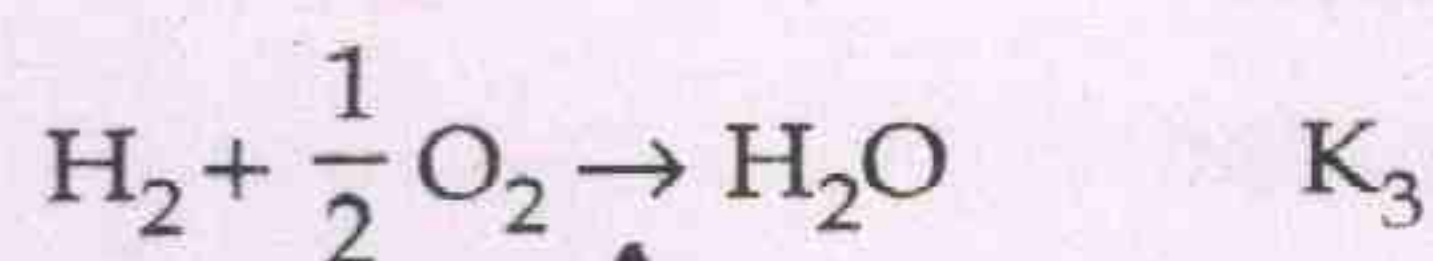
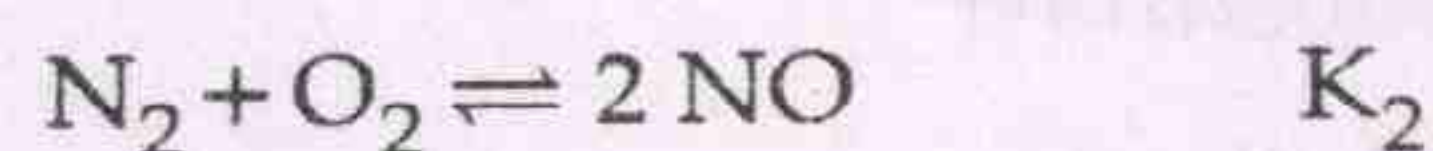
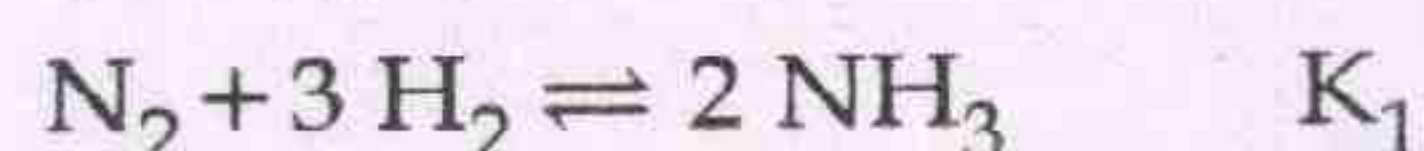
- Which of the following is a sink for CO?
 - Micro organisms present in the soil
 - Oceans
 - Plants
 - Haemoglobin
- The element $Z = 114$ has been discovered recently. It will belong to which of the following family/group and electronic configuration?
 - Carbon family, $[\text{Rn}] 5f^{14} 6d^{10} 7s^2 7p^2$
 - Oxygen family, $[\text{Rn}] 5f^{14} 6d^{10} 7s^2 7p^4$
 - Nitrogen family, $[\text{Rn}] 5f^{14} 6d^{10} 7s^2 7p^6$
 - Halogen family, $[\text{Rn}] 5f^{14} 6d^{10} 7s^2 7p^5$
- For a given reaction, $\Delta H = 35.5 \text{ kJ mol}^{-1}$ and $\Delta S = 83.6 \text{ JK}^{-1} \text{ mol}^{-1}$. The reaction is spontaneous at : (Assume that ΔH and ΔS do not vary with temperature)
 - $T > 425 \text{ K}$
 - all temperatures
 - $T > 298 \text{ K}$
 - $T < 425 \text{ K}$
- Identify A and predict the type of reaction



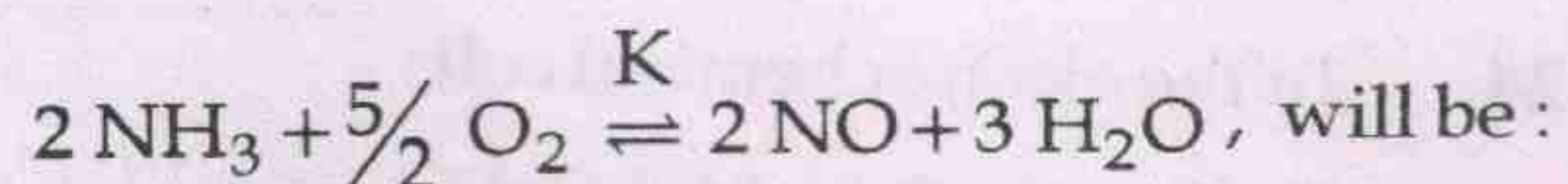
- and elimination addition reaction
- and cine substitution reaction
- and cine substitution reaction
- and substitution reaction

- Which of the following is dependent on temperature?
 - Molarity
 - Mole fraction
 - Weight percentage
 - Molality
- With respect to the conformers of ethane, which of the following statements is true?
 - Bond angle changes but bond length remains same
 - Both bond angle and bond length change
 - Both bond angles and bond length remains same
 - Bond angle remains same but bond length changes
- Name the gas that can readily decolourise acidified KMnO_4 solution :
 - SO_2
 - NO_2
 - P_2O_5
 - CO_2
- It is because of inability of ns^2 electrons of the valence shell to participate in bonding that :
 - Sn^{2+} is oxidising while Pb^{4+} is reducing
 - Sn^{2+} and Pb^{2+} are both oxidising and reducing
 - Sn^{4+} is reducing while Pb^{4+} is oxidising
 - Sn^{2+} is reducing while Pb^{4+} is oxidising
- Mechanism of a hypothetical reaction $\text{X}_2 + \text{Y}_2 \rightarrow 2 \text{XY}$ is given below :
 - $\text{X}_2 \rightarrow \text{X} + \text{X}$ (fast)
 - $\text{X} + \text{Y}_2 \rightleftharpoons \text{XY} + \text{Y}$ (slow)
 - $\text{X} + \text{Y} \rightarrow \text{XY}$ (fast)
 The overall order of the reaction will be :
 - 2
 - 0
 - 1.5
 - 1

10. The equilibrium constants of the following are :

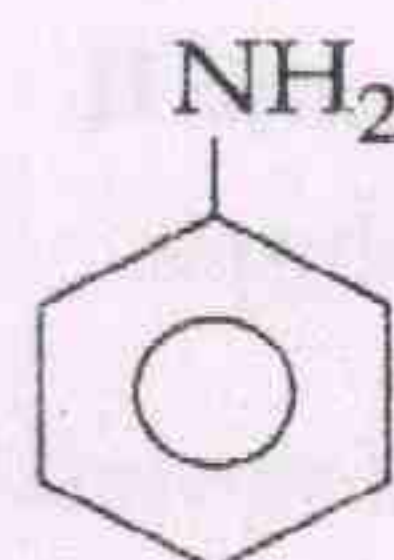


The equilibrium constant (K) of the reaction :

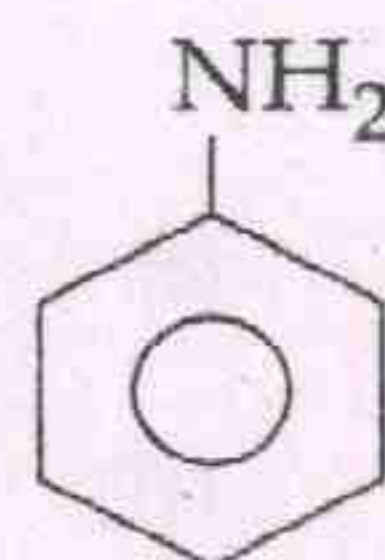


- (1) $K_2 K_3^3 / K_1$
 - (2) $K_2 K_3 / K_1$
 - (3) $K_2^3 K_3 / K_1$
 - (4) $K_1 K_3^3 / K_2$
11. Which one is the wrong statement ?
- (1) The uncertainty principle is $\Delta E \times \Delta t \geq \frac{h}{4\pi}$.
 - (2) Half filled and fully filled orbitals have greater stability due to greater exchange energy, greater symmetry and more balanced arrangement.
 - (3) The energy of 2s orbital is less than the energy of 2p orbital in case of Hydrogen like atoms.
 - (4) de-Broglie's wavelength is given by $\lambda = \frac{h}{mv}$,
where m = mass of the particle, v = group velocity of the particle.
12. Which one of the following statements is not correct ?
- (1) The value of equilibrium constant is changed in the presence of a catalyst in the reaction at equilibrium.
 - (2) Enzymes catalyse mainly bio-chemical reactions.
 - (3) Coenzymes increase the catalytic activity of enzyme.
 - (4) Catalyst does not initiate any reaction.
13. HgCl_2 and I_2 both when dissolved in water containing I^- ions the pair of species formed is :
- (1) HgI_2, I^-
 - (2) $\text{HgI}_4^{2-}, \text{I}_3^-$
 - (3) $\text{Hg}_2\text{I}_2, \text{I}^-$
 - (4) $\text{HgI}_2, \text{I}_3^-$

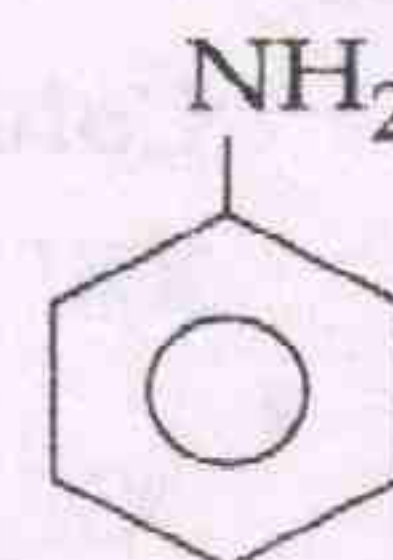
14. The correct increasing order of basic strength for the following compounds is :



(I)



(II)



(III)

- (1) $\text{III} < \text{I} < \text{II}$
 - (2) $\text{III} < \text{II} < \text{I}$
 - (3) $\text{II} < \text{I} < \text{III}$
 - (4) $\text{II} < \text{III} < \text{I}$
15. An example of a sigma bonded organometallic compound is :
- (1) Grignard's reagent
 - (2) Ferrocene
 - (3) Cobaltocene
 - (4) Ruthenocene
16. A 20 litre container at 400 K contains $\text{CO}_2(\text{g})$ at pressure 0.4 atm and an excess of SrO (neglect the volume of solid SrO). The volume of the container is now decreased by moving the movable piston fitted in the container. The maximum volume of the container, when pressure of CO_2 attains its maximum value, will be :
- (Given that : $\text{SrCO}_3(\text{s}) \rightleftharpoons \text{SrO}(\text{s}) + \text{CO}_2(\text{g})$, $K_p = 1.6 \text{ atm}$)
- (1) 10 litre
 - (2) 4 litre
 - (3) 2 litre
 - (4) 5 litre
17. Mixture of chloroxylenol and terpineol acts as :
- (1) antiseptic
 - (2) antipyretic
 - (3) antibiotic
 - (4) analgesic
18. Pick out the correct statement with respect to $[\text{Mn}(\text{CN})_6]^{3-}$:
- (1) It is sp^3d^2 hybridised and tetrahedral
 - (2) It is d^2sp^3 hybridised and octahedral
 - (3) It is dsp^2 hybridised and square planar
 - (4) It is sp^3d^2 hybridised and octahedral

19. Match the interhalogen compounds of column I with the geometry in column II and assign the correct code.

Column I		Column II	
(a)	XX'	(i)	T - shape
(b)	XX'_3	(ii)	Pentagonal bipyramidal
(c)	XX'_5	(iii)	Linear
(d)	XX'_7	(iv)	Square - pyramidal
		(v)	Tetrahedral

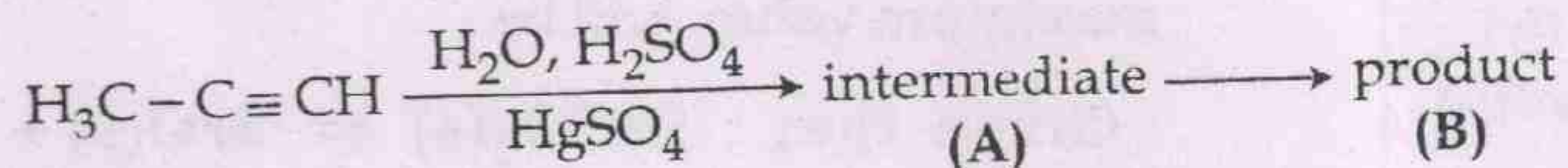
Code:

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

20. The species, having bond angles of 120° is :

- (1) ClF_3
- (2) NCl_3
- (3) BCl_3
- (4) PH_3

21. Predict the correct intermediate and product in the following reaction :



- (1) A: $H_3C-C(OH)=CH_2$ B: $H_3C-C(SO_4)=CH_2$
- (2) A: $H_3C-C(=O)-CH_3$ B: $H_3C-C \equiv CH$
- (3) A: $H_3C-C(OH)=CH_2$ B: $H_3C-C(=O)-CH_3$
- (4) A: $H_3C-C(SO_4)=CH_2$ B: $H_3C-C(=O)-CH_3$

22. If molality of the dilute solution is doubled, the value of molal depression constant (K_f) will be :

- (1) halved
- (2) tripled
- (3) unchanged
- (4) doubled

23. The heating of phenyl-methyl ethers with HI produces.

- (1) iodobenzene
- (2) phenol
- (3) benzene
- (4) ethyl chlorides

24. In the electrochemical cell :

$Zn|ZnSO_4 (0.01 M)||CuSO_4 (1.0 M)|Cu$, the emf of this Daniel cell is E_1 . When the concentration of $ZnSO_4$ is changed to 1.0 M and that of $CuSO_4$ changed to 0.01 M, the emf changes to E_2 . From the followings, which one is the relationship between

E_1 and E_2 ? (Given, $\frac{RT}{F} = 0.059$)

- (1) $E_1 < E_2$
- (2) $E_1 > E_2$
- (3) $E_2 = 0 \neq E_1$
- (4) $E_1 = E_2$

25. A first order reaction has a specific reaction rate of 10^{-2} sec^{-1} . How much time will it take for 20 g of the reactant to reduce to 5 g ?

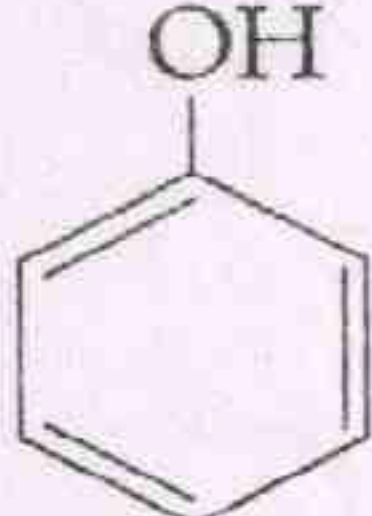
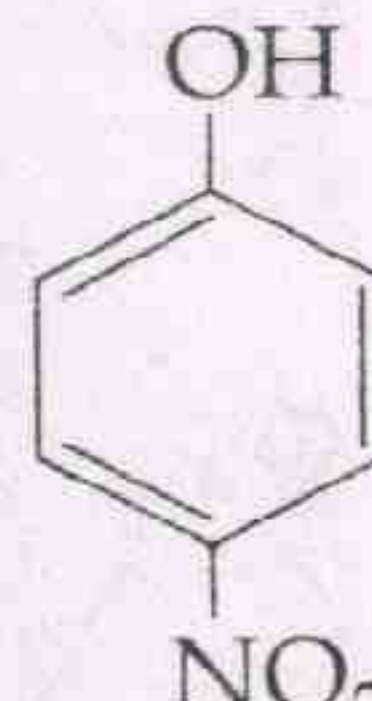
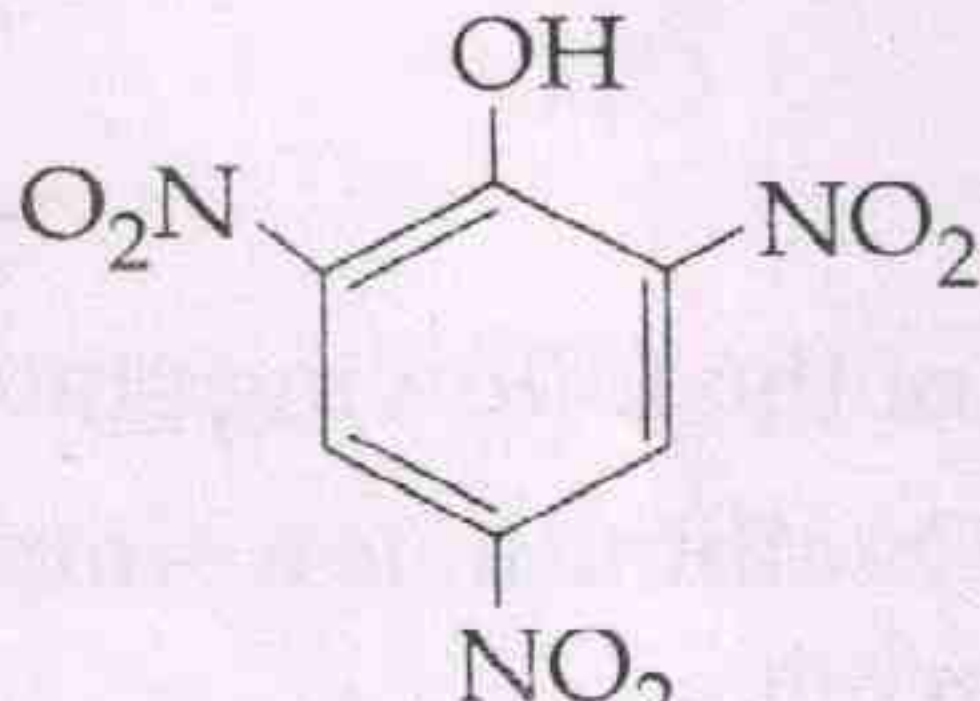
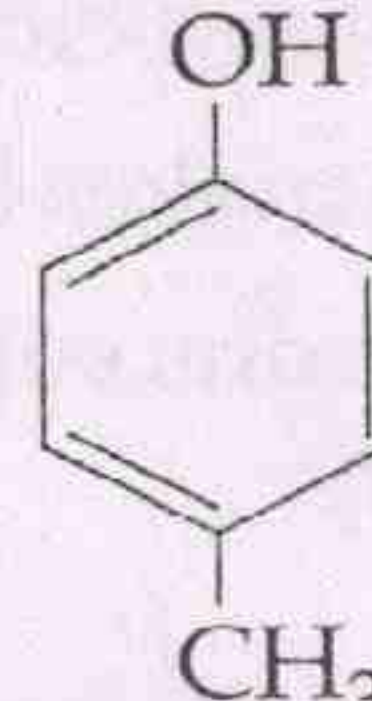
- (1) 138.6 sec
- (2) 346.5 sec
- (3) 693.0 sec
- (4) 238.6 sec

26. Which one of the following pairs of species have the same bond order ?

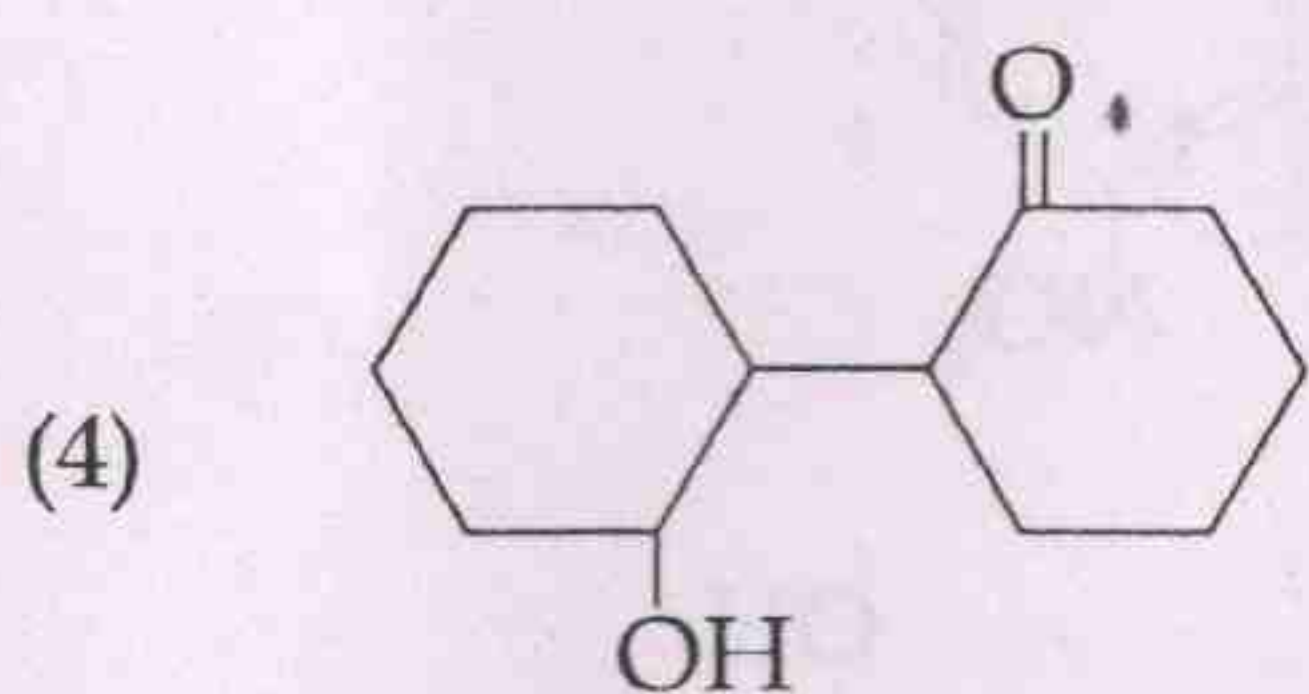
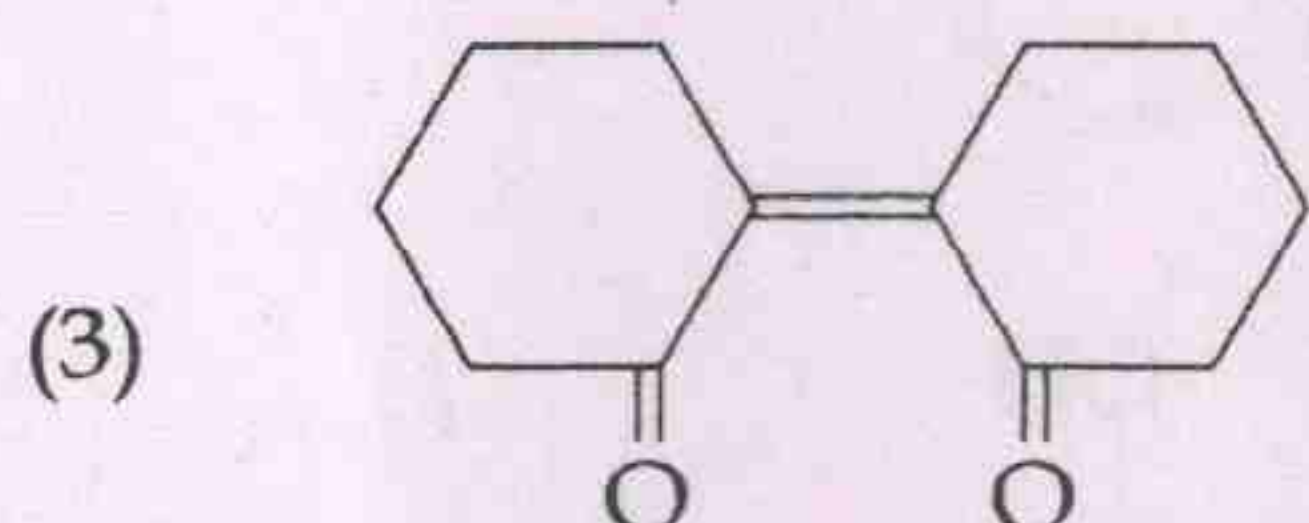
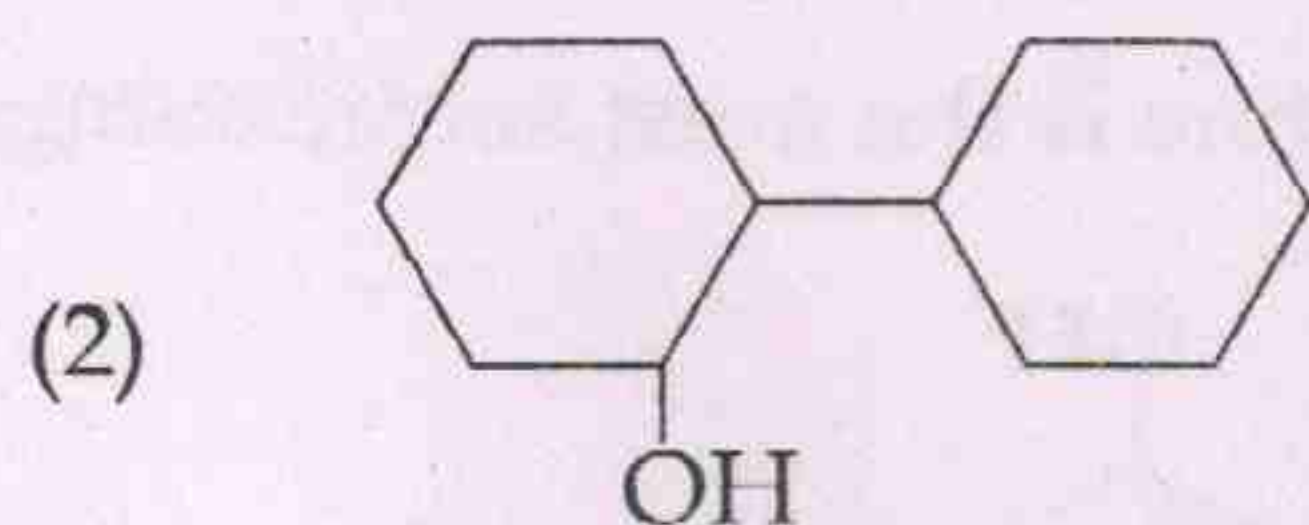
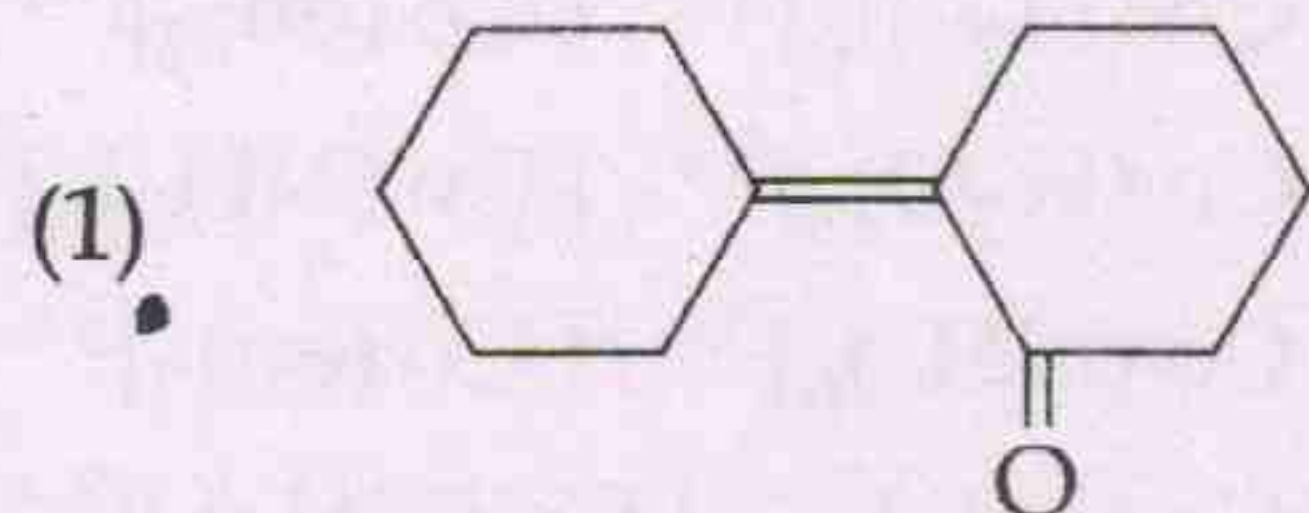
- (1) O_2, NO^+
- (2) CN^-, CO
- (3) N_2, O_2^-
- (4) CO, NO

27. In which pair of ions both the species contain S-S bond ?

- (1) $S_4O_6^{2-}, S_2O_3^{2-}$
- (2) $S_2O_7^{2-}, S_2O_8^{2-}$
- (3) $S_4O_6^{2-}, S_2O_7^{2-}$
- (4) $S_2O_7^{2-}, S_2O_3^{2-}$

28. Concentration of the Ag^+ ions in a saturated solution of $\text{Ag}_2\text{C}_2\text{O}_4$ is $2.2 \times 10^{-4} \text{ mol L}^{-1}$. Solubility product of $\text{Ag}_2\text{C}_2\text{O}_4$ is :
- 2.66×10^{-12}
 - 4.5×10^{-11}
 - 5.3×10^{-12}
 - 2.42×10^{-8}
29. Ionic mobility of which of the following alkali metal ions is lowest when aqueous solution of their salts are put under an electric field ?
- K
 - Rb
 - Li
 - Na
30. A gas is allowed to expand in a well insulated container against a constant external pressure of 2.5 atm from an initial volume of 2.50 L to a final volume of 4.50 L. The change in internal energy ΔU of the gas in joules will be :
- 500 J
 - 505 J
 - +505 J
 - 1136.25 J
31. The reason for greater range of oxidation states in actinoids is attributed to :
- actinoid contraction
 - 5f, 6d and 7s levels having comparable energies
 - 4f and 5d levels being close in energies
 - the radioactive nature of actinoids
32. The most suitable method of separation of 1 : 1 mixture of ortho and para - nitrophenols is :
- Chromatography
 - Crystallisation
 - Steam distillation
 - Sublimation
33. The correct order of the stoichiometries of AgCl formed when AgNO_3 in excess is treated with the complexes : $\text{CoCl}_3.6\text{NH}_3$, $\text{CoCl}_3.5\text{NH}_3$, $\text{CoCl}_3.4\text{NH}_3$ respectively is :
- 3 AgCl , 1 AgCl , 2 AgCl
 - 3 AgCl , 2 AgCl , 1 AgCl
 - 2 AgCl , 3 AgCl , 1 AgCl
 - 1 AgCl , 3 AgCl , 2 AgCl
34. Correct increasing order for the wavelengths of absorption in the visible region for the complexes of Co^{3+} is :
- $[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$, $[\text{Co}(\text{en})_3]^{3+}$, $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$
 - $[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$, $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$, $[\text{Co}(\text{en})_3]^{3+}$
 - $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$, $[\text{Co}(\text{en})_3]^{3+}$, $[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$
 - $[\text{Co}(\text{en})_3]^{3+}$, $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$, $[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$
35. Which one is the most acidic compound ?
- 
 - 
 - 
 - 
36. Which of the following pairs of compounds is isoelectronic and isostructural ?
- TeI_2 , XeF_2
 - IBr_2^- , XeF_2
 - IF_3 , XeF_2
 - BeCl_2 , XeF_2
37. Which of the following reactions is appropriate for converting acetamide to methanamine ?
- Hoffmann hypobromamide reaction
 - Stephens reaction
 - Gabriels phthalimide synthesis
 - Carbylamine reaction

38. Of the following, which is the product formed when cyclohexanone undergoes aldol condensation followed by heating?



39. Which of the following statements is not correct?

- (1) Ovalbumin is a simple food reserve in egg-white.
- (2) Blood proteins thrombin and fibrinogen are involved in blood clotting.
- (3) Denaturation makes the proteins more active.
- (4) Insulin maintains sugar level in the blood of a human body.

40. Which one is the correct order of acidity?

- (1) $\text{CH} \equiv \text{CH} > \text{CH}_3 - \text{C} \equiv \text{CH} > \text{CH}_2 = \text{CH}_2 > \text{CH}_3 - \text{CH}_3$
- (2) $\text{CH} \equiv \text{CH} > \text{CH}_2 = \text{CH}_2 > \text{CH}_3 - \text{C} \equiv \text{CH} > \text{CH}_3 - \text{CH}_3$
- (3) $\text{CH}_3 - \text{CH}_3 > \text{CH}_2 = \text{CH}_2 > \text{CH}_3 - \text{C} \equiv \text{CH} > \text{CH} \equiv \text{CH}$
- (4) $\text{CH}_2 = \text{CH}_2 > \text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH}_2 > \text{CH}_3 - \text{C} \equiv \text{CH} > \text{CH} \equiv \text{CH}$

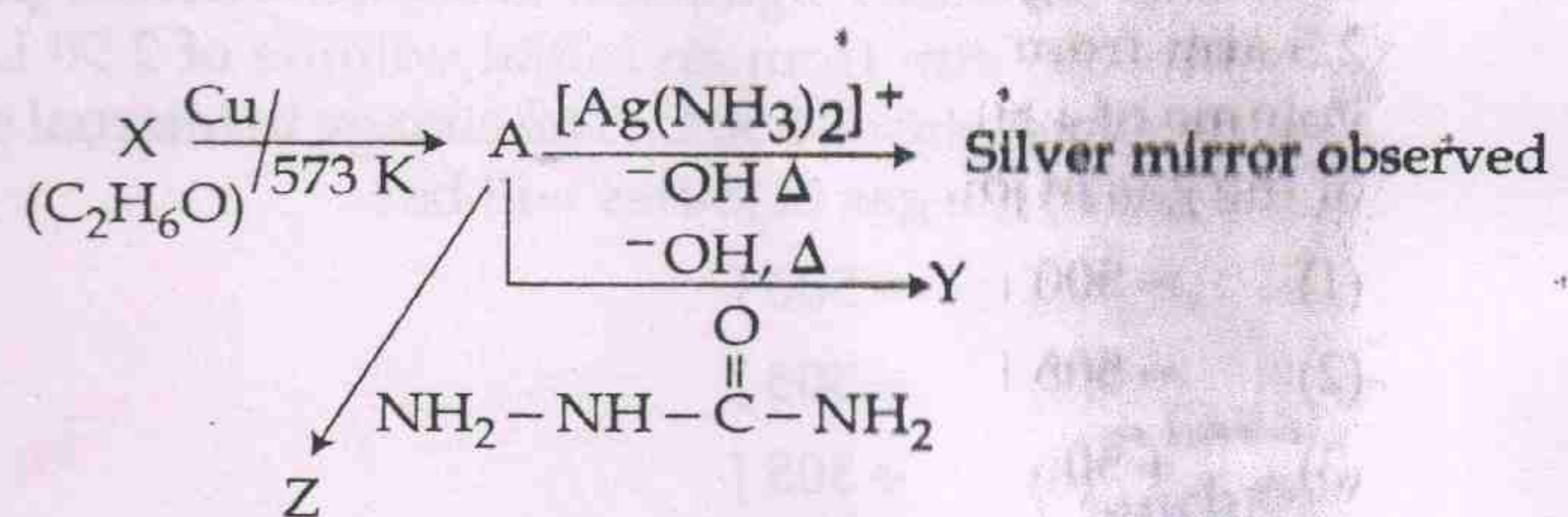
41. Extraction of gold and silver involves leaching with CN^- ion. Silver is later recovered by:

- (1) distillation
- (2) zone refining
- (3) displacement with Zn
- (4) liquation

42. The correct statement regarding electrophile is:

- (1) Electrophile is a negatively charged species and can form a bond by accepting a pair of electrons from another electrophile
- (2) Electrophiles are generally neutral species and can form a bond by accepting a pair of electrons from a nucleophile
- (3) Electrophile can be either neutral or positively charged species and can form a bond by accepting a pair of electrons from a nucleophile
- (4) Electrophile is a negatively charged species and can form a bond by accepting a pair of electrons from a nucleophile

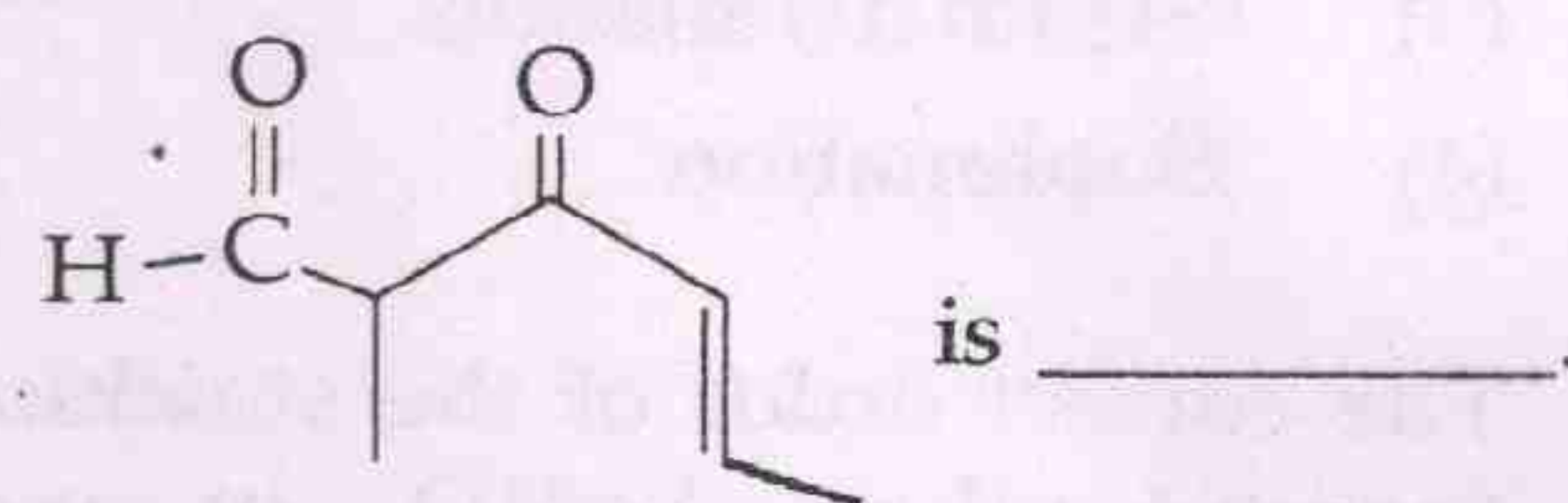
43. Consider the reactions:



Identify A, X, Y and Z

- (1) A-Methoxymethane, X-Ethanol, Y-Ethanoic acid, Z-Semicarbazide.
- (2) A-Ethanal, X-Ethanol, Y-But-2-enal, Z-Semicarbazone.
- (3) A-Ethanol, X-Acetaldehyde, Y-Butanone, Z-Hydrazine.
- (4) A-Methoxymethane, X-Ethanoic acid, Y-Acetate ion, Z-hydrazine.

44. The IUPAC name of the compound



- (1) 5-formylhex-2-en-3-one
- (2) 5-methyl-4-oxohex-2-en-5-al
- (3) 3-keto-2-methylhex-5-enal
- (4) 3-keto-2-methylhex-4-enal

45. Which is the incorrect statement ?

- (1) Density decreases in case of crystals with Schottky's defect.
- (2) NaCl(s) is insulator, silicon is semiconductor, silver is conductor, quartz is piezo electric crystal.
- (3) Frenkel defect is favoured in those ionic compounds in which sizes of cation and anions are almost equal.
- (4) $\text{FeO}_{0.98}$ has non stoichiometric metal deficiency defect.

46. A decrease in blood pressure/volume will not cause the release of :

- (1) Atrial Natriuretic Factor
- (2) Aldosterone
- (3) ADH
- (4) Renin

47. Which of the following are not polymeric ?

- (1) Proteins
- (2) Polysaccharides
- (3) Lipids
- (4) Nucleic acids

48. A baby boy aged two years is admitted to play school and passes through a dental check - up. The dentist observed that the boy had twenty teeth. Which teeth were absent ?

- (1) Canines
- (2) Pre-molars
- (3) Molars
- (4) Incisors

49. Which of the following statements is correct ?

- (1) The descending limb of loop of Henle is impermeable to water.
- (2) The ascending limb of loop of Henle is permeable to water.
- (3) The descending limb of loop of Henle is permeable to electrolytes.
- (4) The ascending limb of loop of Henle is impermeable to water.

50. Adult human RBCs are enucleate. Which of the following statement(s) is/are most appropriate explanation for this feature ?

- (a) They do not need to reproduce
- (b) They are somatic cells
- (c) They do not metabolize
- (d) All their internal space is available for oxygen transport

Options :

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

51. An important characteristic that Hemichordates share with Chordates is :

- (1) ventral tubular nerve cord
- (2) pharynx with gill slits
- (3) pharynx without gill slits
- (4) absence of notochord

52. Alexander Von Humbolt described for the first time :

- (1) Laws of limiting factor
- (2) Species area relationships
- (3) Population Growth equation
- (4) Ecological Biodiversity

53. Identify the wrong statement in context of heartwood :

- (1) It is highly durable
- (2) It conducts water and minerals efficiently
- (3) It comprises dead elements with highly lignified walls
- (4) Organic compounds are deposited in it

54. Which one of the following statements is correct, with reference to enzymes ?

- (1) Holoenzyme = Apoenzyme + Coenzyme
- (2) Coenzyme = Apoenzyme + Holoenzyme
- (3) Holoenzyme = Coenzyme + Co-factor
- (4) Apoenzyme = Holoenzyme + Coenzyme

B

55. Root hairs develop from the region of :
 (1) Elongation
 (2) Root cap
 (3) Meristematic activity
 (4) Maturation
56. Among the following characters, which one was **not** considered by Mendel in his experiments on pea ?
 (1) Trichomes - Glandular or non-glandular
 (2) Seed - Green or Yellow
 (3) Pod - Inflated or Constricted
 (4) Stem - Tall or Dwarf
57. Which of the following facilitates opening of stomatal aperture ?
 (1) Decrease in turgidity of guard cells
 (2) Radial orientation of cellulose microfibrils in the cell wall of guard cells
 (3) Longitudinal orientation of cellulose microfibrils in the cell wall of guard cells
 (4) Contraction of outer wall of guard cells
58. The association of histone H1 with a nucleosome indicates :
 (1) DNA replication is occurring.
 (2) The DNA is condensed into a Chromatin Fibre.
 (3) The DNA double helix is exposed.
 (4) Transcription is occurring.
59. DNA fragments are :
 (1) Negatively charged
 (2) Neutral
 (3) Either positively or negatively charged depending on their size
 (4) Positively charged
60. The process of separation and purification of expressed protein before marketing is called :
 (1) Downstream processing
 (2) Bioprocessing
 (3) Postproduction processing
 (4) Upstream processing
61. An example of colonial alga is :
 (1) *Volvox*
 (2) *Ulothrix*
 (3) *Spirogyra*
 (4) *Chlorella*
62. Capacitation occurs in :
 (1) Epididymis
 (2) Vas deferens
 (3) Female Reproductive tract
 (4) Rete testis
63. Select the mismatch :
 (1) *Rhodospirillum* - Mycorrhiza
 (2) *Anabaena* - Nitrogen fixer
 (3) *Rhizobium* - Alfalfa
 (4) *Frankia* - *Alnus*
64. Homozygous purelines in cattle can be obtained by :
 (1) mating of unrelated individuals of same breed.
 (2) mating of individuals of different breed.
 (3) mating of individuals of different species.
 (4) mating of related individuals of same breed.
65. The DNA fragments separated on an agarose gel can be visualised after staining with :
 (1) Acetocarmine
 (2) Aniline blue
 (3) Ethidium bromide
 (4) Bromophenol blue
66. Double fertilization is exhibited by :
 (1) Algae
 (2) Fungi
 (3) Angiosperms
 (4) Gymnosperms

67. The water potential of pure water is :

- (1) Less than zero
- (2) More than zero but less than one
- (3) More than one
- (4) Zero

68. Out of 'X' pairs of ribs in humans only 'Y' pairs are true ribs. Select the option that correctly represents values of X and Y and provides their explanation :

- (1) X = 12, Y = 5 True ribs are attached dorsally to vertebral column and sternum on the two ends.
- (2) X = 24, Y = 7 True ribs are dorsally attached to vertebral column but are free on ventral side.
- (3) X = 24, Y = 12 True ribs are dorsally attached to vertebral column but are free on ventral side.
- (4) X = 12, Y = 7 True ribs are attached dorsally to vertebral column and ventrally to the sternum.

69. DNA replication in bacteria occurs :

- (1) Within nucleolus
- (2) Prior to fission
- (3) Just before transcription
- (4) During S phase

70. Which cells of 'Crypts of Lieberkuhn' secrete antibacterial lysozyme ?

- (1) Paneth cells
- (2) Zymogen cells
- (3) Kupffer cells
- (4) Argentaffin cells

71. The hepatic portal vein drains blood to liver from :

- (1) Stomach
- (2) Kidneys
- (3) Intestine
- (4) Heart

72. In case of a couple where the male is having a very low sperm count, which technique will be suitable for fertilisation ?

- (1) Gamete intracytoplasmic fallopian transfer
- (2) Artificial Insemination
- (3) Intracytoplasmic sperm injection
- (4) Intrauterine transfer

73. What is the criterion for DNA fragments movement on agarose gel during gel electrophoresis ?

- (1) The smaller the fragment size, the farther it moves
- (2) Positively charged fragments move to farther end
- (3) Negatively charged fragments do not move
- (4) The larger the fragment size, the farther it moves

74. The function of copper ions in copper releasing IUD's is :

- (1) They inhibit gametogenesis.
- (2) They make uterus unsuitable for implantation.
- (3) They inhibit ovulation.
- (4) They suppress sperm motility and fertilising capacity of sperms.

75. Spliceosomes are not found in cells of :

- (1) Fungi
- (2) Animals
- (3) Bacteria
- (4) Plants

76. Which of the following cell organelles is responsible for extracting energy from carbohydrates to form ATP ?

- (1) Ribosome
- (2) Chloroplast
- (3) Mitochondrion
- (4) Lysosome

77. The pivot joint between atlas and axis is a type of :

- (1) cartilaginous joint
- (2) synovial joint
- (3) saddle joint
- (4) fibrous joint

B

78. GnRH, a hypothalamic hormone, needed in reproduction, acts on :

- (1) anterior pituitary gland and stimulates secretion of LH and FSH.
- ☒ (2) posterior pituitary gland and stimulates secretion of oxytocin and FSH.
- (3) posterior pituitary gland and stimulates secretion of LH and relaxin.
- (4) anterior pituitary gland and stimulates secretion of LH and oxytocin.

79. Which of the following represents order of 'Horse' ?

- (1) Perissodactyla
- (2) Caballus
- (3) Ferus
- ☒ (4) Equidae

80. Phosphoenol pyruvate (PEP) is the primary CO_2 acceptor in :

- ☒ (1) C_4 plants
- ☒ (2) C_2 plants
- ☒ (3) C_3 and C_4 plants
- ☒ (4) C_3 plants

81. Which ecosystem has the maximum biomass ?

- (1) Grassland ecosystem
- (2) Pond ecosystem
- (3) Lake ecosystem
- (4) Forest ecosystem

82. A disease caused by an autosomal primary non-disjunction is :

- (1) Klinefelter's Syndrome
- (2) Turner's Syndrome
- (3) Sickle Cell Anemia
- (4) Down's Syndrome

83. The vascular cambium normally gives rise to :

- (1) Primary phloem
- (2) Secondary xylem
- (3) Periderm
- (4) Phelloderm

84. Which of the following is correctly matched for the product produced by them ?

- ☒ (1) *Methanobacterium* : Lactic acid
- ☒ (2) *Penicillium notatum* : Acetic acid
- (3) *Sacchromyces cerevisiae* : Ethanol
- ☒ (4) *Acetobacter aceti* : Antibiotics

85. Thalassemia and sickle cell anemia are caused due to a problem in globin molecule synthesis. Select the correct statement.

- (1) Both are due to a quantitative defect in globin chain synthesis.
- (2) Thalassemia is due to less synthesis of globin molecules.
- ☒ (3) Sickle cell anemia is due to a quantitative problem of globin molecules.
- (4) Both are due to a qualitative defect in globin chain synthesis.

86. Flowers which have single ovule in the ovary and are packed into inflorescence are usually pollinated by :

- (1) Bee
- (2) Wind
- (3) Bat
- (4) Water

87. Receptor sites for neurotransmitters are present

- (1) pre-synaptic membrane
- (2) tips of axons
- (3) post-synaptic membrane
- (4) membranes of synaptic vesicles

88. During DNA replication, Okazaki fragments are used to elongate :

- (1) The lagging strand towards replication fork.
- (2) The leading strand away from replication fork.
- (3) The lagging strand away from the replication fork.
- (4) The leading strand towards replication fork.

89. Which of the following options best represents the enzyme composition of pancreatic juice ?

- (1) amylase, pepsin, trypsinogen, maltase
- (2) peptidase, amylase, pepsin, rennin ✗
- (3) lipase, amylase, trypsinogen, procarboxypeptidase ✗
- (4) amylase, peptidase, trypsinogen, rennin

90. Anaphase Promoting Complex (APC) is a protein degradation machinery necessary for proper mitosis of animal cells. If APC is defective in a human cell, which of the following is expected to occur ?

- (1) Chromosomes will be fragmented
- (2) Chromosomes will not segregate
- (3) Recombination of chromosome arms will occur
- (4) Chromosomes will not condense

91. The genotypes of a Husband and Wife are $I^A I^B$ and $I^A i$.

Among the blood types of their children, how many different genotypes and phenotypes are possible ?

- (1) 3 genotypes ; 4 phenotypes
- (2) 4 genotypes ; 3 phenotypes
- (3) 4 genotypes ; 4 phenotypes
- (4) 3 genotypes ; 3 phenotypes

92. Viroids differ from viruses in having :

- ✗ (1) DNA molecules without protein coat
- ✓ (2) RNA molecules with protein coat
- ✗ (3) RNA molecules without protein coat
- ✗ (4) DNA molecules with protein coat

93. Mycorrhizae are the example of :

- (1) Amensalism
- (2) Antibiosis
- (3) Mutualism
- (4) Fungistasis

94. The morphological nature of the edible part of coconut is :

- (1) Cotyledon
- ✓ (2) Endosperm
- (3) Pericarp
- (4) Perisperm

95. Myelin sheath is produced by :

- (1) Astrocytes and Schwann Cells
- (2) Oligodendrocytes and Osteoclasts
- (3) Osteoclasts and Astrocytes
- (4) Schwann Cells and Oligodendrocytes

96. Match the following sexually transmitted diseases (Column - I) with their causative agent (Column - II) and select the correct option.

Column - I	Column - II
(a) Gonorrhea	(i) HIV
(b) Syphilis	(ii) <i>Neisseria</i>
(c) Genital Warts	(iii) <i>Treponema</i>
(d) AIDS	(iv) Human Papilloma - Virus

Options :

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

97. Which among these is the correct combination of aquatic mammals ?

- (1) Dolphins, Seals, Trygon
- (2) Whales, Dolphins, Seals
- (3) Trygon, Whales, Seals
- (4) Seals, Dolphins, Sharks

98. Coconut fruit is a :

- (1) Berry
- (2) Nut
- (3) Capsule
- (4) Drupe

99. A dioecious flowering plant prevents both :

- (1) Autogamy and geitonogamy
- (2) Geitonogamy and xenogamy
- (3) Cleistogamy and xenogamy
- (4) Autogamy and xenogamy

100. Which of the following are found in extreme saline conditions ?
- (1) Eubacteria
 - (2) Cyanobacteria
 - (3) Mycobacteria
 - (4) Archaeobacteria
101. Which among the following are the smallest living cells, known without a definite cell wall, pathogenic to plants as well as animals and can survive without oxygen ?
- (1) *Pseudomonas*
 - (2) *Mycoplasma*
 - (3) *Nostoc*
 - (4) *Bacillus*
102. With reference to factors affecting the rate of photosynthesis, which of the following statements is not correct ?
- (1) Increasing atmospheric CO_2 concentration up to 0.05% can enhance CO_2 fixation rate
 - (2) C_3 plants respond to higher temperatures with enhanced photosynthesis while C_4 plants have much lower temperature optimum
 - (3) Tomato is a greenhouse crop which can be grown in CO_2 - enriched atmosphere for higher yield
 - (4) Light saturation for CO_2 fixation occurs at 10% of full sunlight
103. Life cycle of *Ectocarpus* and *Fucus* respectively are :
- (1) Diplontic, Haplodiplontic
 - (2) Haplodiplontic, Diplontic
 - (3) Haplodiplontic, Haplontic
 - (4) Haplontic, Diplontic
104. The region of Biosphere Reserve which is legally protected and where no human activity is allowed is known as :
- (1) Buffer zone
 - (2) Transition zone
 - (3) Restoration zone
 - (4) Core zone
105. A gene whose expression helps to identify transformed cell is known as :
- (1) Vector
 - (2) Plasmid
 - (3) Structural gene
 - (4) Selectable marker
106. Which of the following components provides sticky character to the bacterial cell ?
- (1) Nuclear membrane
 - (2) Plasma membrane
 - (3) Glycocalyx
 - (4) Cell wall
107. The final proof for DNA as the genetic material came from the experiments of :
- (1) Hershey and Chase
 - (2) Avery, Mcleod and McCarty
 - (3) Hargobind Khorana
 - (4) Griffith
108. Fruit and leaf drop at early stages can be prevented by the application of :
- (1) Ethylene
 - (2) Auxins
 - (3) Gibberellic acid
 - (4) Cytokinins
109. Which one of the following statements is not valid for aerosols ?
- (1) They alter rainfall and monsoon patterns
 - (2) They cause increased agricultural productivity
 - (3) They have negative impact on agricultural land
 - (4) They are harmful to human health

110. Which of the following options gives the correct sequence of events during mitosis?
- (1) condensation → nuclear membrane disassembly → arrangement at equator → centromere division → segregation → telophase
 - (2) condensation → crossing over → nuclear membrane disassembly → segregation → telophase
 - (3) condensation → arrangement at equator → centromere division → segregation → telophase
 - (4) condensation → nuclear membrane disassembly → crossing over → segregation → telophase
111. In Bougainvillea thorns are the modifications of:
- (1) Adventitious root
 - (2) Stem
 - (3) Leaf
 - (4) Stipules
112. If there are 999 bases in an RNA that codes for a protein with 333 amino acids, and the base at position 901 is deleted such that the length of the RNA becomes 998 bases, how many codons will be altered?
- (1) 11
 - (2) 33
 - (3) 333
 - (4) 1
113. Transplantation of tissues/organs fails often due to non-acceptance by the patient's body. Which type of immune-response is responsible for such rejections?
- (1) Cell-mediated immune response
 - (2) Hormonal immune response
 - (3) Physiological immune response
 - (4) Autoimmune response
114. Select the correct route for the passage of sperms in male frogs:
- (1) Testes → Vasa efferentia → Kidney → Seminal Vesicle → Urinogenital duct → Cloaca
 - (2) Testes → Vasa efferentia → Bidder's canal → Ureter → Cloaca
 - (3) Testes → Vasa efferentia → Kidney → Bidder's canal → Urinogenital duct → Cloaca
 - (4) Testes → Bidder's canal → Kidney → Vasa efferentia → Urinogenital duct → Cloaca
115. A temporary endocrine gland in the human body is:
- (1) Corpus cardiacum
 - (2) Corpus luteum
 - (3) Corpus allatum
 - (4) Pineal gland
116. Attractants and rewards are required for:
- (1) Entomophily
 - (2) Hydrophily
 - (3) Cleistogamy
 - (4) Anemophily
117. Functional megaspore in an angiosperm develops into:
- (1) Endosperm
 - (2) Embryo sac
 - (3) Embryo
 - (4) Ovule
118. Which of the following in sewage treatment removes suspended solids?
- (1) Secondary treatment
 - (2) Primary treatment
 - (3) Sludge treatment
 - (4) Tertiary treatment
119. Presence of plants arranged into well defined vertical layers depending on their height can be seen best in:
- (1) Tropical Rain Forest
 - (2) Grassland
 - (3) Temperate Forest
 - (4) Tropical Savannah

120. Which of the following is made up of dead cells ?

- (1) Collenchyma
- (2) Phellem
- (3) Phloem
- (4) Xylem parenchyma

121. Zygotic meiosis is characteristic of :

- (1) *Fucus*
- (2) *Funaria*
- (3) *Chlamydomonas*
- (4) *Marchantia*

122. MALT constitutes about _____ percent of the lymphoid tissue in human body.

- (1) 20%
- (2) 70%
- (3) 10%
- (4) 50%

123. Lungs are made up of air-filled sacs, the alveoli. They do not collapse even after forceful expiration, because of :

- (1) Inspiratory Reserve Volume
- (2) Tidal Volume
- (3) Expiratory Reserve Volume
- (4) Residual Volume

124. In case of poriferans, the spongocoel is lined with flagellated cells called :

- (1) oscula
- (2) choanocytes
- (3) mesenchymal cells
- (4) ostia

125. Which one of the following is related to Ex-situ conservation of threatened animals and plants ?

- (1) Biodiversity hot spots
- (2) Amazon rainforest
- (3) Himalayan region
- (4) Wildlife Safari parks

126. Which of the following RNAs should be most abundant in animal cell ?

- (1) t-RNA
- (2) m-RNA
- (3) mi-RNA
- (4) r-RNA

127. Which statement is wrong for Krebs' cycle ?

- (1) There is one point in the cycle where FAD^+ is reduced to FADH_2
- (2) During conversion of succinyl CoA to succinic acid, a molecule of GTP is synthesised
- (3) The cycle starts with condensation of acetyl group (acetyl CoA) with pyruvic acid to yield citric acid
- (4) There are three points in the cycle where NAD^+ is reduced to $\text{NADH} + \text{H}^+$

128. Hypersecretion of Growth Hormone in adults does not cause further increase in height, because :

- (1) Epiphyseal plates close after adolescence.
- (2) Bones lose their sensitivity to Growth Hormone in adults.
- (3) Muscle fibres do not grow in size after birth.
- (4) Growth Hormone becomes inactive in adults.

129. Plants which produce characteristic pneumatophores and show vivipary belong to :

- (1) Halophytes
- (2) Psammophytes
- (3) Hydrophytes
- (4) Mesophytes

130. Asymptote in a logistic growth curve is obtained when :

- (1) $K = N$
- (2) $K > N$
- (3) $K < N$
- (4) The value of 'r' approaches zero

131. Good vision depends on adequate intake of carotene-rich food.

Select the best option from the following statements.

- (a) Vitamin A derivatives are formed from carotene.
- (b) The photopigments are embedded in the membrane discs of the inner segment.
- (c) Retinal is a derivative of Vitamin A.
- (d) Retinal is a light absorbing part of all the visual photopigments.

Options:

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

132. Artificial selection to obtain cows yielding higher milk output represents:

- (1) directional as it pushes the mean of the character in one direction.
- (2) disruptive as it splits the population into two, one yielding higher output and the other lower output.
- (3) stabilizing followed by disruptive as it stabilizes the population to produce higher yielding cows.
- (4) stabilizing selection as it stabilizes this character in the population.

133. Frog's heart when taken out of the body continues to beat for sometime.

Select the best option from the following statements.

- (a) Frog is a poikilotherm.
- (b) Frog does not have any coronary circulation.
- (c) Heart is "myogenic" in nature.
- (d) Heart is autoexcitable.

Options:

- (1) Only (d)
- (2) (a) and (b)
- (3) (c) and (d)
- (4) Only (c)

134. Select the mismatch:

- (1) *Cycas* - Dioecious
- (2) *Salvinia* - Heterosporous
- (3) *Equisetum* - Homosporous
- (4) *Pinus* - Dioecious

135. Which one from those given below is the period for Mendel's hybridization experiments?

- (1) 1840 - 1850
- (2) 1857 - 1869
- (3) 1870 - 1877
- (4) 1856 - 1863

136. Two astronauts are floating in gravitational free space after having lost contact with their spaceship. The two will:

- (1) move towards each other.
- (2) move away from each other.
- (3) will become stationary.
- (4) keep floating at the same distance between them.

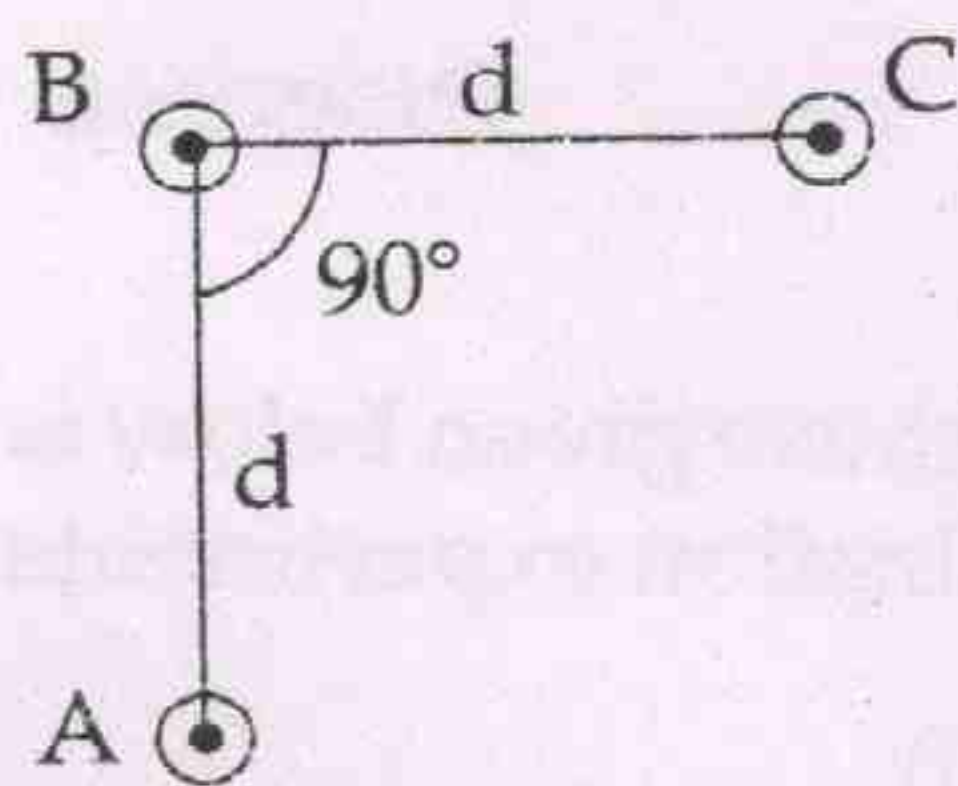
137. Young's double slit experiment is first performed in air and then in a medium other than air. It is found that 8th bright fringe in the medium lies where 5th dark fringe lies in air. The refractive index of the medium is nearly:

- (1) 1.59
- (2) 1.69
- (3) 1.78
- (4) 1.25

138. In a common emitter transistor amplifier the audio signal voltage across the collector is 3 V. The resistance of collector is 3 k Ω . If current gain is 100 and the base resistance is 2 k Ω , the voltage and power gain of the amplifier is:

- (1) 15 and 200
- (2) 150 and 15000
- (3) 20 and 2000
- (4) 200 and 1000

139. An arrangement of three parallel straight wires placed perpendicular to plane of paper carrying same current 'I' along the same direction is shown in Fig. Magnitude of force per unit length on the middle wire 'B' is given by :



- (1) $\frac{2\mu_0 i^2}{\pi d}$
 (2) $\frac{\sqrt{2}\mu_0 i^2}{\pi d}$
 (3) $\frac{\mu_0 i^2}{\sqrt{2}\pi d}$
 (4) $\frac{\mu_0 i^2}{2\pi d}$

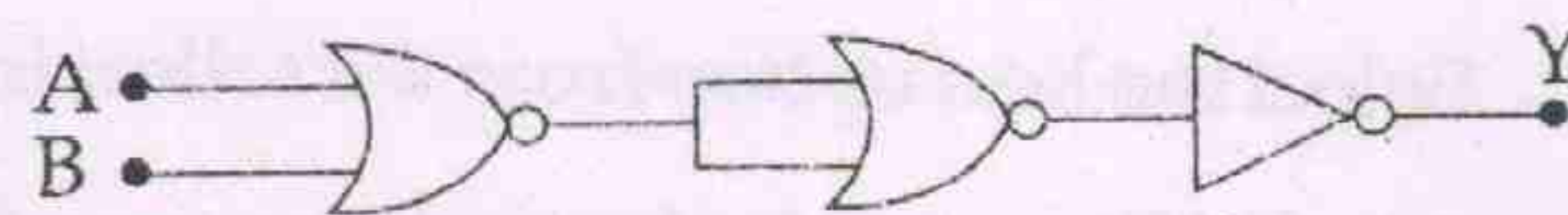
140. The de-Broglie wavelength of a neutron in thermal equilibrium with heavy water at a temperature T (Kelvin) and mass m, is :

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

141. Radioactive material 'A' has decay constant ' 8λ ' and material 'B' has decay constant ' λ '. Initially they have same number of nuclei. After what time, the ratio of number of nuclei of material 'B' to that 'A' will be $\frac{1}{e}$?

- (1) $\frac{1}{7\lambda}$
 (2) $\frac{1}{8\lambda}$
 (3) $\frac{1}{9\lambda}$
 (4) $\frac{1}{\lambda}$

142. The given electrical network is equivalent to :



- (1) OR gate
 (2) NOR gate
 (3) NOT gate
 (4) AND gate

143. The resistance of a wire is 'R' ohm. If it is melted and stretched to 'n' times its original length, its new resistance will be :

- (1) $\frac{R}{n}$
 (2) $n^2 R$
 (3) $\frac{R}{n^2}$
 (4) nR

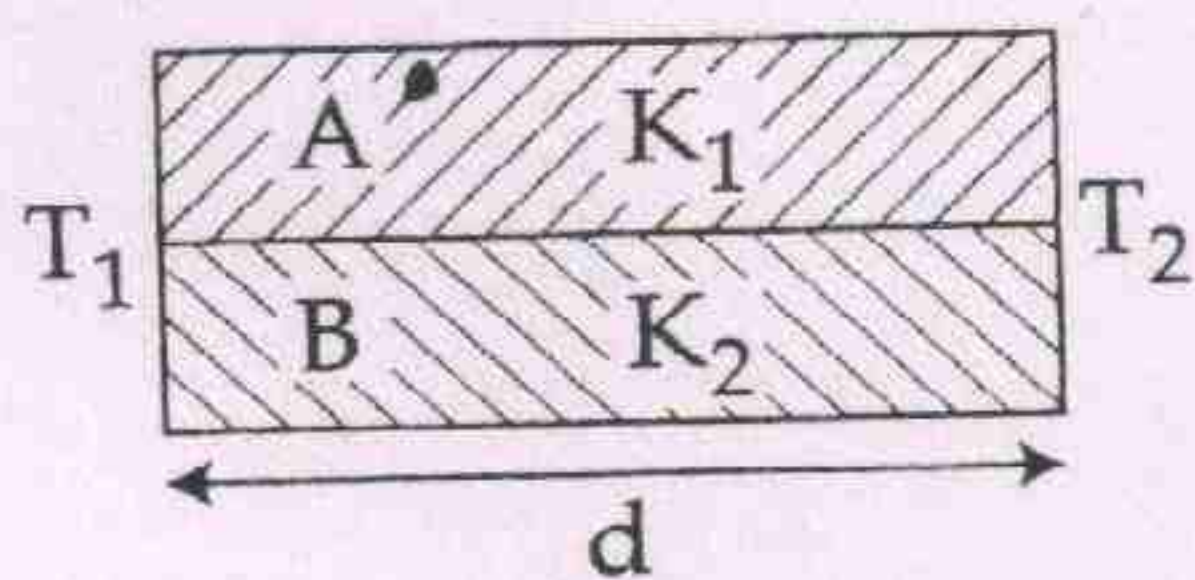
144. Two cars moving in opposite directions approach each other with speed of 22 m/s and 16.5 m/s respectively. The driver of the first car blows a horn having a frequency 400 Hz. The frequency heard by the driver of the second car is [velocity of sound 340 m/s] :

- (1) 361 Hz
 (2) 411 Hz
 (3) 448 Hz
 (4) 350 Hz

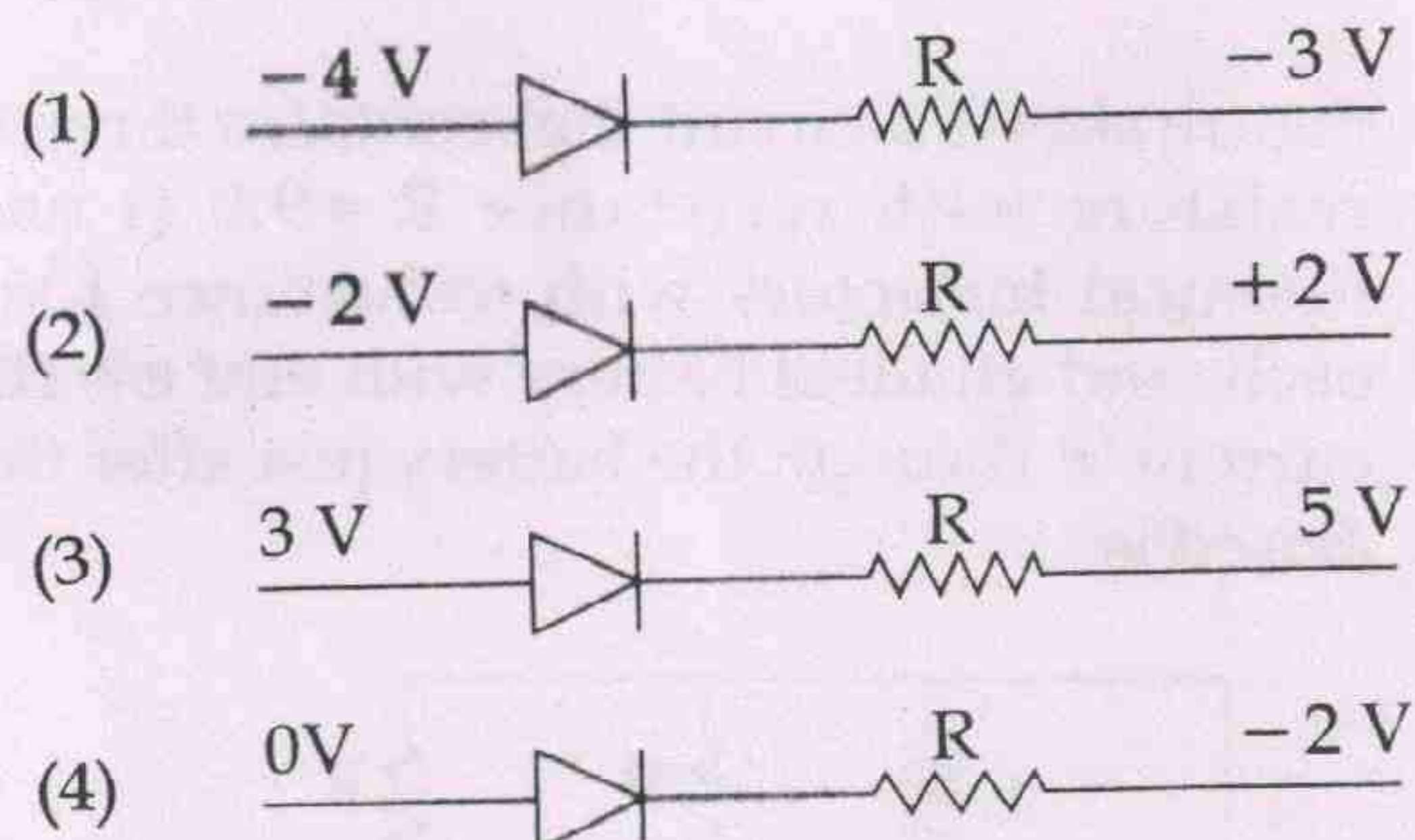
145. In an electromagnetic wave in free space the root mean square value of the electric field is $E_{rms} = 6V/m$. The peak value of the magnetic field is :

- (1) $2.83 \times 10^{-8} T$
 (2) $0.70 \times 10^{-8} T$
 (3) $4.23 \times 10^{-8} T$
 (4) $1.41 \times 10^{-8} T$

146. Two rods A and B of different materials are welded together as shown in figure. Their thermal conductivities are K_1 and K_2 . The thermal conductivity of the composite rod will be :



- (1) $\frac{3(K_1 + K_2)}{2}$
- (2) $K_1 + K_2$
- (3) $2(K_1 + K_2)$
- (4) $\frac{K_1 + K_2}{2}$
147. Which one of the following represents forward bias diode ?



148. A 250 - Turn rectangular coil of length 2.1 cm and width 1.25 cm carries a current of $85 \mu A$ and subjected to a magnetic field of strength 0.85 T. Work done for rotating the coil by 180° against the torque is :

- (1) $4.55 \mu J$
- (2) $2.3 \mu J$
- (3) $1.15 \mu J$
- (4) $9.1 \mu J$

149. If θ_1 and θ_2 be the apparent angles of dip observed in two vertical planes at right angles to each other, then the true angle of dip θ is given by :

- (1) $\tan^2 \theta = \tan^2 \theta_1 + \tan^2 \theta_2$
- (2) $\cot^2 \theta = \cot^2 \theta_1 - \cot^2 \theta_2$
- (3) $\tan^2 \theta = \tan^2 \theta_1 - \tan^2 \theta_2$
- (4) $\cot^2 \theta = \cot^2 \theta_1 + \cot^2 \theta_2$

150. A potentiometer is an accurate and versatile device to make electrical measurements of E.M.F. because the method involves :

- (1) potential gradients
- (2) a condition of no current flow through the galvanometer
- (3) a combination of cells, galvanometer and resistances
- (4) cells

151. The ratio of resolving powers of an optical microscope for two wavelengths $\lambda_1 = 4000 \text{ \AA}$ and $\lambda_2 = 6000 \text{ \AA}$ is :

- (1) 9 : 4
- (2) 3 : 2
- (3) 16 : 81
- (4) 8 : 27

152. A thin prism having refracting angle 10° is made of glass of refractive index 1.42. This prism is combined with another thin prism of glass of refractive index 1.7. This combination produces dispersion without deviation. The refracting angle of second prism should be :

- (1) 6°
- (2) 8°
- (3) 10°
- (4) 4°

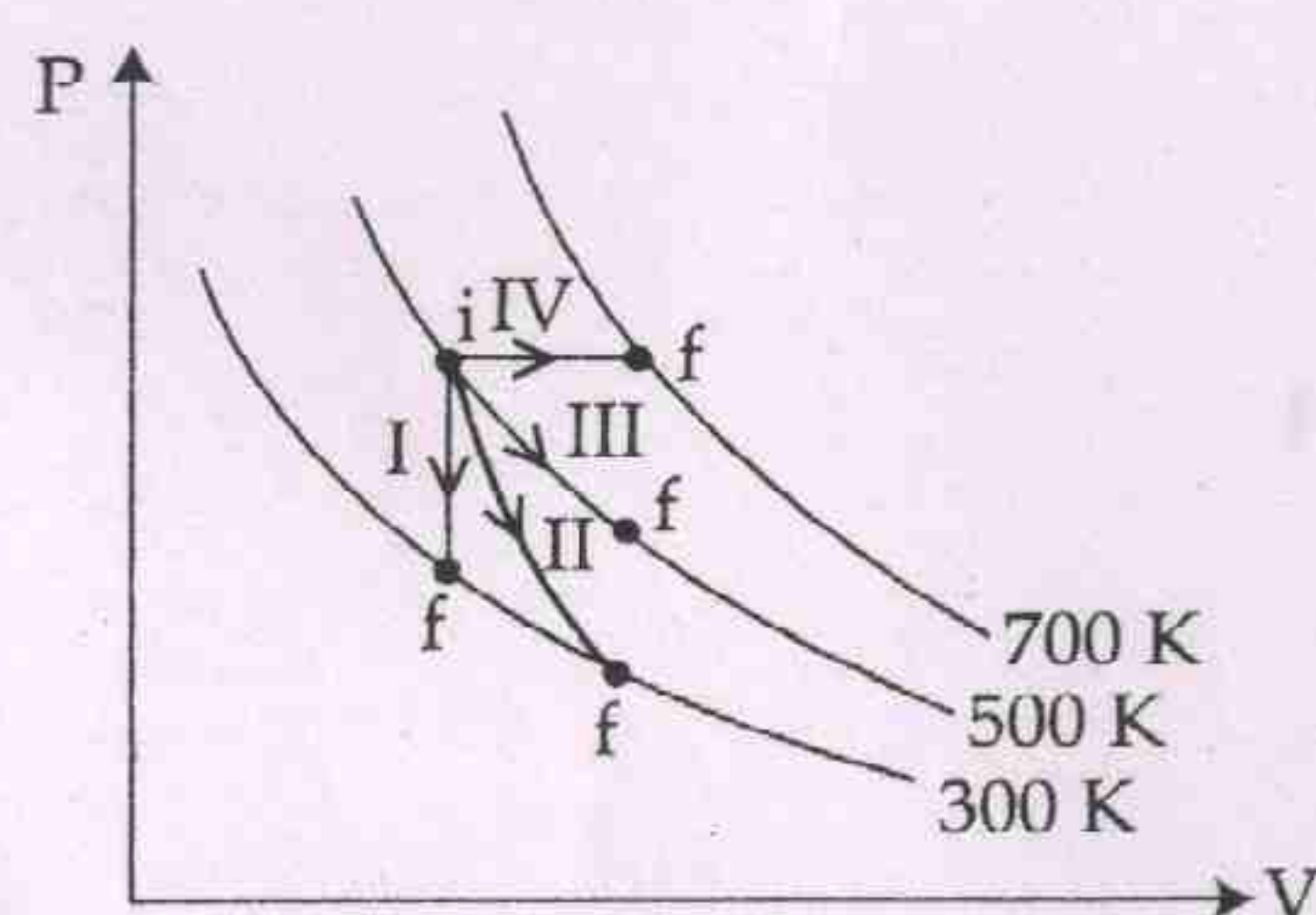
153. A capacitor is charged by a battery. The battery is removed and another identical uncharged capacitor is connected in parallel. The total electrostatic energy of resulting system :

- (1) decreases by a factor of 2
- (2) remains the same
- (3) increases by a factor of 2
- (4) increases by a factor of 4

154. Preeti reached the metro station and found that the escalator was not working. She walked up the stationary escalator in time t_1 . On other days, if she remains stationary on the moving escalator, then the escalator takes her up in time t_2 . The time taken by her to walk up on the moving escalator will be :

- (1) $\frac{t_1 t_2}{t_2 - t_1}$
- (2) $\frac{t_1 t_2}{t_2 + t_1}$
- (3) $t_1 - t_2$
- (4) $\frac{t_1 + t_2}{2}$

155. Thermodynamic processes are indicated in the following diagram.



Match the following :

	Column-1		Column-2
P.	Process I	a.	Adiabatic
Q.	Process II	b.	Isobaric
R.	Process III	c.	Isochoric
S.	Process IV	d.	Isothermal

- (1) $P \rightarrow c, Q \rightarrow a, R \rightarrow d, S \rightarrow b$
- (2) $P \rightarrow c, Q \rightarrow d, R \rightarrow b, S \rightarrow a$
- (3) $P \rightarrow d, Q \rightarrow b, R \rightarrow a, S \rightarrow c$
- (4) $P \rightarrow a, Q \rightarrow c, R \rightarrow d, S \rightarrow b$

156. One end of string of length l is connected to a particle of mass ' m ' and the other end is connected to a small peg on a smooth horizontal table. If the particle moves in circle with speed ' v ', the net force on the particle (directed towards center) will be (T represents the tension in the string)

- (1) $T + \frac{mv^2}{l}$
- (2) $T - \frac{mv^2}{l}$
- (3) Zero
- (4) T

157. The two nearest harmonics of a tube closed at one end and open at other end are 220 Hz and 260 Hz. What is the fundamental frequency of the system ?

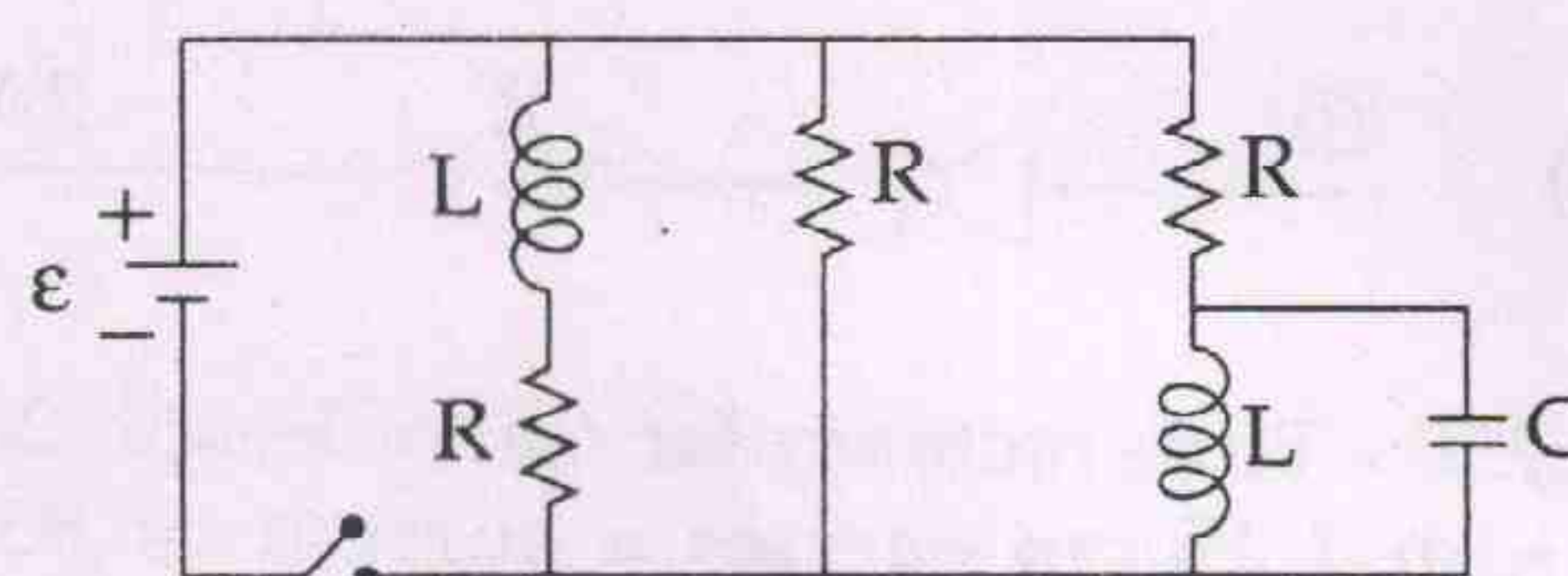
- (1) 20 Hz
- (2) 30 Hz
- (3) 40 Hz
- (4) 10 Hz

158. The photoelectric threshold wavelength of silver is 3250×10^{-10} m. The velocity of the electron ejected from a silver surface by ultraviolet light of wavelength 2536×10^{-10} m is :

(Given $h = 4.14 \times 10^{-15}$ eVs and $c = 3 \times 10^8$ ms $^{-1}$)

- (1) $\approx 0.6 \times 10^6$ ms $^{-1}$
- (2) $\approx 61 \times 10^3$ ms $^{-1}$
- (3) $\approx 0.3 \times 10^6$ ms $^{-1}$
- (4) $\approx 6 \times 10^5$ ms $^{-1}$

159. Figure shows a circuit that contains three identical resistors with resistance $R = 9.0 \Omega$ each, two identical inductors with inductance $L = 2.0$ mH each, and an ideal battery with emf $\epsilon = 18$ V. The current ' i ' through the battery just after the switch closed is,.....



- (1) 0.2 A
- (2) 2 A
- (3) 0 ampere
- (4) 2 mA

160. A spherical black body with a radius of 12 cm radiates 450 watt power at 500 K. If the radius were halved and the temperature doubled, the power radiated in watt would be :

- (1) 450
- (2) 1000
- (3) 1800
- (4) 225

161. A rope is wound around a hollow cylinder of mass 3 kg and radius 40 cm. What is the angular acceleration of the cylinder if the rope is pulled with a force of 30 N?

- (1) 0.25 rad/s²
- (2) 25 rad/s²
- (3) 5 m/s²
- (4) 25 m/s²

162. Two discs of same moment of inertia rotating about their regular axis passing through centre and perpendicular to the plane of disc with angular velocities ω_1 and ω_2 . They are brought into contact face to face coinciding the axis of rotation. The expression for loss of energy during this process is:

- (1) $\frac{1}{4} I (\omega_1 - \omega_2)^2$
- (2) $I (\omega_1 - \omega_2)^2$
- (3) $\frac{1}{8} I (\omega_1 - \omega_2)^2$
- (4) $\frac{1}{2} I (\omega_1 + \omega_2)^2$

163. A gas mixture consists of 2 moles of O₂ and 4 moles of Ar at temperature T. Neglecting all vibrational modes, the total internal energy of the system is:

- (1) 15 RT
- (2) 9 RT
- (3) 11 RT
- (4) 4 RT

164. The bulk modulus of a spherical object is 'B'. If it is subjected to uniform pressure 'p', the fractional decrease in radius is:

- (1) $\frac{B}{3p}$
- (2) $\frac{3p}{B}$
- (3) $\frac{p}{3B}$
- (4) $\frac{p}{B}$

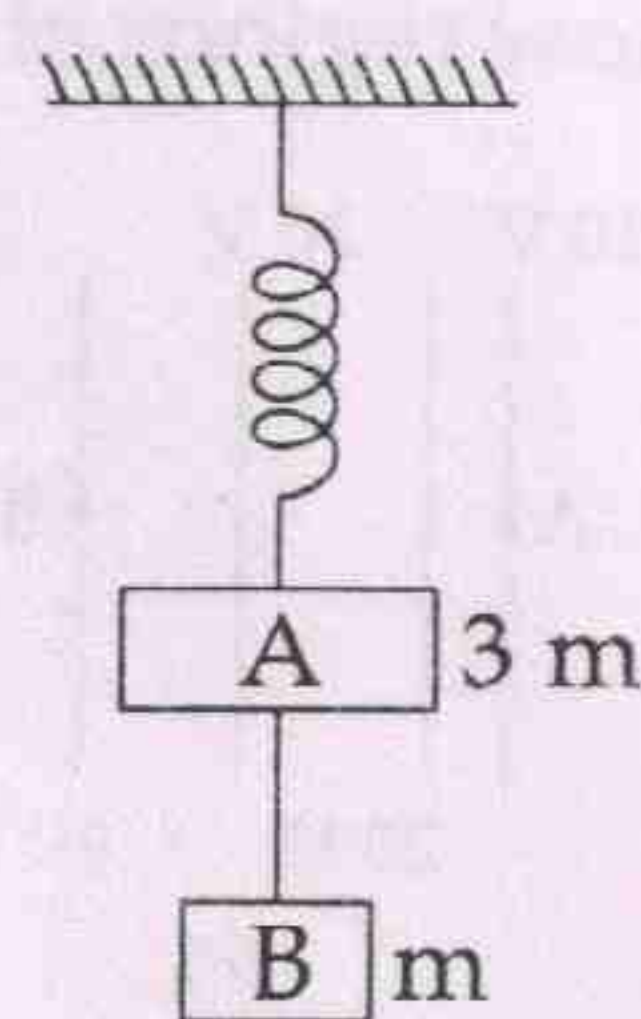
165. Which of the following statements are correct?

- (a) Centre of mass of a body always coincides with the centre of gravity of the body.
 - (b) Centre of mass of a body is the point at which the total gravitational torque on the body is zero.
 - (c) A couple on a body produce both translational and rotational motion in a body.
 - (d) Mechanical advantage greater than one means that small effort can be used to lift a large load.
- (1) (a) and (b)
 - (2) (b) and (c)
 - (3) (c) and (d)
 - (4) (b) and (d)

166. The acceleration due to gravity at a height 1 km above the earth is the same as at a depth d below the surface of earth. Then:

- (1) d = 1 km
- (2) $d = \frac{3}{2}$ km
- (3) d = 2 km
- (4) $d = \frac{1}{2}$ km

167. Two blocks A and B of masses 3m and m respectively are connected by a massless and inextensible string. The whole system is suspended by a massless spring as shown in figure. The magnitudes of acceleration of A and B immediately after the string is cut, are respectively:



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

168. The ratio of wavelengths of the last line of Balmer series and the last line of Lyman series is :

(1) 1
(2) 4
(3) 0.5
(4) 2

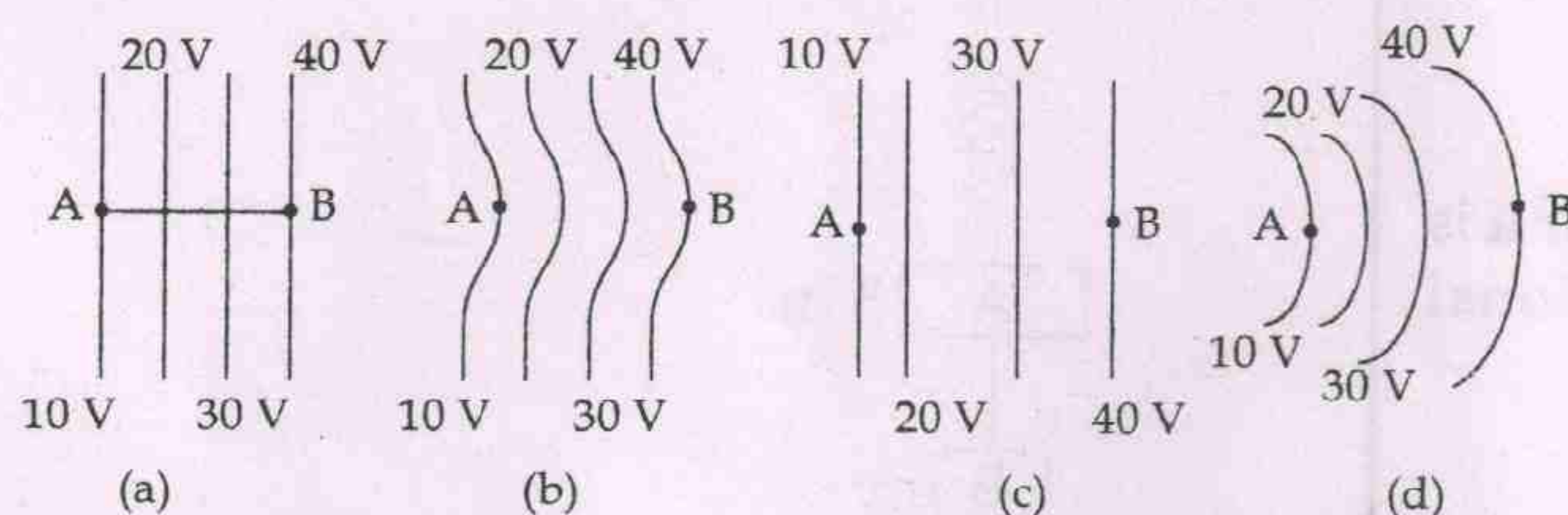
169. A beam of light from a source L is incident normally on a plane mirror fixed at a certain distance x from the source. The beam is reflected back as a spot on a scale placed just above the source L. When the mirror is rotated through a small angle θ , the spot of the light is found to move through a distance y on the scale. The angle θ is given by :

(1) $\frac{y}{x}$
(2) $\frac{x}{2y}$
(3) $\frac{x}{y}$
(4) $\frac{y}{2x}$

170. A spring of force constant k is cut into lengths of ratio 1 : 2 : 3. They are connected in series and the new force constant is k' . Then they are connected in parallel and force constant is k'' . Then $k' : k''$ is :

(1) 1 : 9
(2) 1 : 11
(3) 1 : 14
(4) 1 : 6

171. The diagrams below show regions of equipotentials.



A positive charge is moved from A to B in each diagram.

- (1) In all the four cases the work done is the same.
(2) Minimum work is required to move q in figure (a).
(3) Maximum work is required to move q in figure (b).
(4) Maximum work is required to move q in figure (c).

172. Suppose the charge of a proton and an electron differ slightly. One of them is $-e$, the other is $(e + \Delta e)$. If the net of electrostatic force and gravitational force between two hydrogen atoms placed at a distance d (much greater than atomic size) apart is zero, then Δe is of the order of [Given mass of hydrogen $m_h = 1.67 \times 10^{-27}$ kg]

(1) 10^{-23} C
(2) 10^{-37} C
(3) 10^{-47} C
(4) 10^{-20} C

173. A physical quantity of the dimensions of length that can be formed out of c , G and $\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0}$ is [c is velocity of light, G is universal constant of gravitation and e is charge]:

(1) $c^2 \left[G \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} \right]^{1/2}$
(2) $\frac{1}{c^2} \left[\frac{e^2}{G 4\pi\epsilon_0} \right]^{1/2}$
(3) $\frac{1}{c} G \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0}$
(4) $\frac{1}{c^2} \left[G \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} \right]^{1/2}$

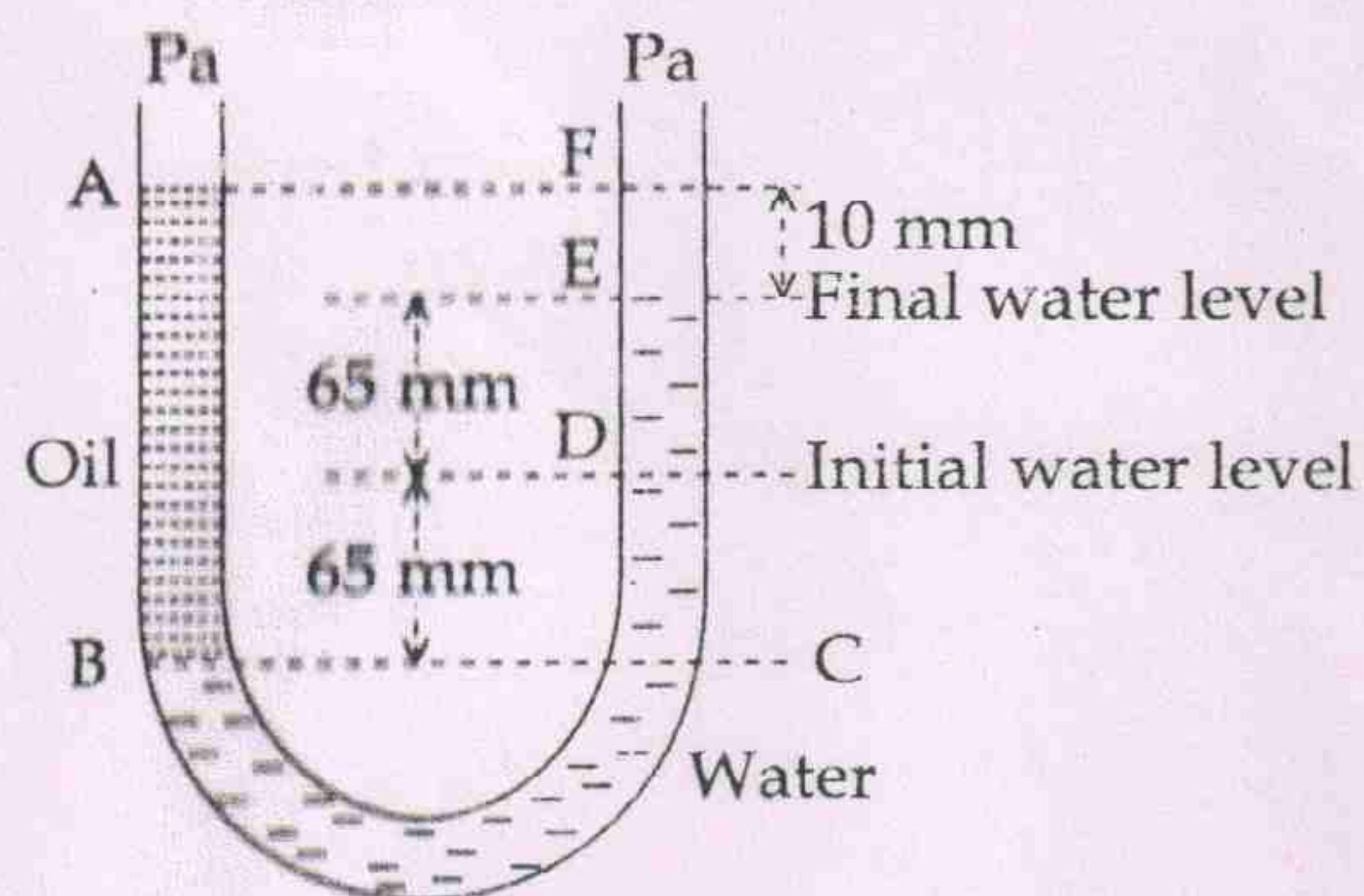
174. Two Polaroids P_1 and P_2 are placed with their axis perpendicular to each other. Unpolarised light I_0 is incident on P_1 . A third polaroid P_3 is kept in between P_1 and P_2 such that its axis makes an angle 45° with that of P_1 . The intensity of transmitted light through P_2 is :

(1) $\frac{I_0}{4}$
(2) $\frac{I_0}{8}$
(3) $\frac{I_0}{16}$
(4) $\frac{I_0}{2}$

175. A particle executes linear simple harmonic motion with an amplitude of 3 cm. When the particle is at 2 cm from the mean position, the magnitude of its velocity is equal to that of its acceleration. Then its time period in seconds is :

- (1) $\frac{\sqrt{5}}{2\pi}$
 (2) $\frac{4\pi}{\sqrt{5}}$
 (3) $\frac{2\pi}{\sqrt{3}}$
 (4) $\frac{\sqrt{5}}{\pi}$

176. A U tube with both ends open to the atmosphere, is partially filled with water. Oil, which is immiscible with water, is poured into one side until it stands at a distance of 10 mm above the water level on the other side. Meanwhile the water rises by 65 mm from its original level (see diagram). The density of the oil is :



- (1) 425 kg m^{-3}
 (2) 800 kg m^{-3}
 (3) 928 kg m^{-3}
 (4) 650 kg m^{-3}
177. Consider a drop of rain water having mass 1g falling from a height of 1 km. It hits the ground with a speed of 50 m/s. Take 'g' constant with a value 10 m/s^2 . The work done by the (i) gravitational force and the (ii) resistive force of air is :

- (1) (i) 1.25 J (ii) -8.25 J
 (2) (i) 100 J (ii) 8.75 J
 (3) (i) 10 J (ii) -8.75 J
 (4) (i) -10 J (ii) -8.25 J

178. The x and y coordinates of the particle at any time are $x = 5t - 2t^2$ and $y = 10t$ respectively, where x and y are in meters and t in seconds. The acceleration of the particle at $t = 2\text{s}$ is :

- (1) 5 m/s^2
 (2) -4 m/s^2
 (3) -8 m/s^2
 (4) 0

179. A long solenoid of diameter 0.1 m has 2×10^4 turns per meter. At the centre of the solenoid, a coil of 100 turns and radius 0.01 m is placed with its axis coinciding with the solenoid axis. The current in the solenoid reduces at a constant rate to 0A from 4 A in 0.05 s. If the resistance of the coil is $10 \pi^2 \Omega$, the total charge flowing through the coil during this time is :

- (1) $16 \mu\text{C}$
 (2) $32 \mu\text{C}$
 (3) $16 \pi \mu\text{C}$
 (4) $32 \pi \mu\text{C}$

180. A carnot engine having an efficiency of $\frac{1}{10}$ as heat engine, is used as a refrigerator. If the work done on the system is 10 J, the amount of energy absorbed from the reservoir at lower temperature is :

- (1) 90 J
 (2) 99 J
 (3) 100 J
 (4) 1 J

- o O o -

30 27 27 24
 15

C

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.

महत्वपूर्ण 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 जाएंगे। 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 प्रश्न पुस्तिका को ले जा सकते हैं।
6. इस पुस्तिका का संकेत है C। यह सुनिश्चित कर लें कि इस 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 कराएं।
7. परीक्षार्थी सुनिश्चित करें कि इस उत्तर पत्र को मोड़ा न जाए एवं उस पर कोई अन्य निशान न लगाएं। परीक्षार्थी अपना अनुक्रमांक प्रश्न पुस्तिका / उत्तर पत्र में निर्धारित स्थान के अतिरिक्त अन्यत्र ना लिखें।
8. उत्तर पत्र पर किसी प्रकार के संशोधन हेतु व्हाइट फ्लूइड 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 C. 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.

1. 'डी.एन.ए. एक आनुवंशिक पदार्थ है', इसका अन्तिम प्रमाण किसके प्रयोग से आया ?
- हरगोबिन्द खुराना
 - ग्रिफिथ
 - हर्शे और चेस
 - अवरी, मैकलॉड और मैककार्टी
2. संबंधनकाय किसकी कोशिका में नहीं पाये जाते ?
- जीवाणु
 - पादप
 - कवक
 - जन्तु
3. एटलस एवं एक्सिस के बीच का जोड़ किस प्रकार का होता है ?
- सैडल जोड़
 - रेशीय जोड़
 - उपास्थियुक्त जोड़
 - साइनोवियल जोड़
4. हिस्टोन H1 का केन्द्रिकाभ के साथ संबंध क्या निर्देशित करता है ?
- DNA की द्विकुंडली अनावृत है।
 - अनुलेखन हो रहा है।
 - DNA प्रतिकृतियन हो रहा है।
 - DNA क्रोमैटिन रेशों में संघनित है।
5. निम्नलिखित में से कौन मृत कोशिकाओं का बना होता है ?
- पोषवाह
 - जाइलम मृदूतक
 - स्थूल कोणोतक
 - काग
6. नर मेंढक में शुक्राणुओं के स्थानांतरण के उचित मार्ग का चयन कीजिए :
- वृषण → शुक्र वाहिकाएँ → वृक्क → बिडर नाल → मूत्र-जनन वाहिनी → अवस्कर
 - वृषण → बिडर नाल → वृक्क → शुक्र वाहिकाएँ → मूत्र-जनन वाहिनी → अवस्कर
 - वृषण → शुक्र वाहिकाएँ → वृक्क → शुक्राशय → मूत्र-जनन वाहिनी → अवस्कर
 - वृषण → शुक्र वाहिकाएँ → बिडर नाल → मूत्रवाहिनी → अवस्कर

1. The final proof for DNA as the genetic material came from the experiments of :
- Hargobind Khorana
 - Griffith
 - Hershey and Chase
 - Avery, Mcleod and McCarty
2. Spliceosomes are not found in cells of :
- Bacteria
 - Plants
 - Fungi
 - Animals
3. The pivot joint between atlas and axis is a type of :
- saddle joint
 - fibrous joint
 - cartilaginous joint
 - synovial joint
4. The association of histone H1 with a nucleosome indicates :
- The DNA double helix is exposed.
 - Transcription is occurring.
 - DNA replication is occurring.
 - The DNA is condensed into a Chromatin Fibre.
5. Which of the following is made up of dead cells ?
- Phloem
 - Xylem parenchyma
 - Collenchyma
 - Phellem
6. Select the correct route for the passage of sperms in male frogs :
- Testes → Vasa efferentia → Kidney → Bidder's canal → Urinogenital duct → Cloaca
 - Testes → Bidder's canal → Kidney → Vasa efferentia → Urinogenital duct → Cloaca
 - Testes → Vasa efferentia → Kidney → Seminal Vesicle → Urinogenital duct → Cloaca
 - Testes → Vasa efferentia → Bidder's canal → Ureter → Cloaca

7. व्यस्क मानव की RBC अकेन्द्रकी होती हैं। निम्न में कौन सा/से कथन इस लक्षण की सबसे उचित व्याख्या करता/करते हैं?

- इन्हें प्रजनन करने की आवश्यकता नहीं है।
- ये कायिक कोशिकाएँ हैं।
- ये उपापचय नहीं करती।
- इनका समस्त आंतरिक स्थान ऑक्सीजन संवहन के लिए उपलब्ध है।

विकल्प :

- (b) एवं (c)
- केवल (d)
- केवल (a)
- (a), (c) एवं (d)

8. पशुओं में शुद्ध वंशक्रम में समयुग्मजी किस प्रकार प्राप्त किये जा सकते हैं?

- विभिन्न प्रजातियों के पशुओं के संगम द्वारा
- एक ही नस्ल के संबंधित पशुओं के संगम द्वारा
- एक ही नस्ल के असंबंधित पशुओं के संगम द्वारा
- विभिन्न नस्लों के पशुओं के संगम द्वारा

9. मानव शरीर में कौन सी अंतःस्रावी ग्रंथि अस्थायी है?

- अंडाभ पिंड
- पिनियल ग्रंथि
- तंत्रिकास्रावी पिंड
- पीतक पिंड

10. विरोइड, विषाणुओं से भिन्न हैं क्योंकि इनमें :

- बिना प्रोटीन आवरण के RNA अणु होते हैं।
- प्रोटीन आवरण के साथ DNA अणु होते हैं।
- बिना प्रोटीन आवरण के DNA अणु होते हैं।
- प्रोटीन आवरण के साथ RNA अणु होते हैं।

11. रक्तदाब/आयतन में कमी के कारण किसका मोचन नहीं होगा?

- ADH
- रेनिन (Renin)
- एट्रियल नेट्रियुरेटिक कारक
- ऐल्डोस्टेरोन

12. निवही शैवाल का एक उदाहरण कौन सा है?

- स्पाइरोगाइरा
- क्लोरेला
- वॉल्वाक्स
- यूलोथ्रिक्स

Adult human RBCs are enucleate. Which of the following statement(s) is/are most appropriate explanation for this feature?

- They do not need to reproduce
- They are somatic cells
- They do not metabolize
- All their internal space is available for oxygen transport

Options :

- (b) and (c)
- Only (d)
- Only (a)
- (a), (c) and (d)

8. Homozygous purelines in cattle can be obtained by :

- mating of individuals of different species.
- mating of related individuals of same breed.
- mating of unrelated individuals of same breed.
- mating of individuals of different breed.

9. A temporary endocrine gland in the human body is :

- Corpus allatum
- Pineal gland
- Corpus cardiacum
- Corpus luteum

10. Viroids differ from viruses in having :

- RNA molecules without protein coat
- DNA molecules with protein coat
- DNA molecules without protein coat
- RNA molecules with protein coat

11. A decrease in blood pressure/volume will not cause the release of :

- ADH
- Renin
- Atrial Natriuretic Factor
- Aldosterone

12. An example of colonial alga is :

- Spirogyra
- Chlorella
- Volvox
- Ulothrix

C

13. नारियल के खाने वाले भाग की रूपात्मक प्रकृति क्या है?

- (1) फलभित्ति
- (2) परिभ्रूणपोष
- (3) बीजपत्र
- (4) भ्रूणपोष

14. निम्न में कौन उसके द्वारा उत्पन्न उत्पाद के साथ उचित रूप से मेलित है?

- (1) सैकरोमाइसीज सैरीवीसी : ऐथानॉल
- (2) एसीटोबैक्टर एसिटार्ई : प्रतिजैविक
- (3) मीथेनोबैक्टीरियम : लैक्टिक अम्ल
- (4) पैनीसीलियम नोटेटम : एसिटिक अम्ल

15. स्तंभ - I में दिये गये, चौर संचारित रोगों को उनके रोग कारकों (स्तंभ - II) के साथ सुमेलित कीजिए और सही विकल्प का चयन कीजिए।

स्तंभ - I	स्तंभ - II
(a) सुजाक	(i) HIV
(b) सिफिलिस	(ii) नाइजिरिया
(c) जनन मस्से	(iii) ट्रेपोनिमा
(d) AIDS	(iv) ह्यूमन पैपिलोमा विषाणु

विकल्प :

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

16. पोरीफेरो में स्पंजगुहा कक्षाभ कोशिकाओं द्वारा आस्तरित होती है, जिन्हें कहते हैं :

- (1) मीजनकाइमल कोशिका
- (2) ऑस्टिया
- (3) ऑस्कुला
- (4) कोएनोसाइट

17. निम्नलिखित में से मटर के कौन से लक्षण पर मेंडल द्वारा अपने प्रयोगों में विचार नहीं किया गया था ?

- (1) फली - फूली हुई या संकुचित
- (2) तना - लम्बा या बौना
- (3) त्वचारोम - ग्रंथिल या ग्रंथिलरहित
- (4) बीज - हरा या पीला

13. The morphological nature of the edible part of coconut is :

- (1) Pericarp
- (2) Perisperm
- (3) Cotyledon
- (4) Endosperm

14. Which of the following is correctly matched for the product produced by them ?

- (1) *Sacchromyces cerevisiae* : Ethanol
- (2) *Acetobacter aceti* : Antibiotics
- (3) *Methanobacterium* : Lactic acid
- (4) *Penicillium notatum* : Acetic acid

15. Match the following sexually transmitted diseases (Column - I) with their causative agents (Column - II) and select the correct option.

Column - I	Column - II
(a) Gonorrhea	(i) HIV
(b) Syphilis	(ii) <i>Neisseria</i>
(c) Genital Warts	(iii) <i>Treponema</i>
(d) AIDS	(iv) Human Papilloma - Virus

Options :

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

16. In case of poriferans, the spongocoel is lined with flagellated cells called :

- (1) mesenchymal cells
- (2) ostia
- (3) oscula
- (4) choanocytes

17. Among the following characters, which one was not considered by Mendel in his experiments on pea ?

- (1) Pod - Inflated or Constricted
- (2) Stem - Tall or Dwarf
- (3) Trichomes - Glandular or non-glandular
- (4) Seed - Green or Yellow

18. अंतःकाष्ठ के संदर्भ में निम्नलिखित में गलत कथन चुनिए :
- इसमें अत्यन्त लिग्निनयुक्त भित्ति वाले मृत तत्व होते हैं
 - इसमें कार्बनिक यौगिक जमा हो जाते हैं
 - यह अत्यन्त टिकाऊ होती है
 - यह जल और खनिजों का चालन कुशलता से कर सकती है
19. DNA प्रतिकृतियन के दौरान ओकाजाकी खंड किसको बढ़ाते हैं ?
- प्रतिकृति द्विशाख से परे पश्चगामी स्ट्रान्ड को
 - प्रतिकृति द्विशाख की तरफ अग्रग स्ट्रान्ड को
 - प्रतिकृति द्विशाख की तरफ पश्चगामी स्ट्रान्ड को
 - प्रतिकृति द्विशाख से परे अग्रग स्ट्रान्ड को
20. कवकमूल किसके उदाहरण हैं ?
- सहोपकारिता
 - कवकरोधन
 - एमन्सैलिज्म
 - प्रतिजीविता
21. निम्न में कौन सा RNA प्राणी कोशिका में प्रचुरता में होना चाहिए ?
- mi-RNA
 - r-RNA
 - t-RNA
 - m-RNA
22. बाजार में भेजने से पहले, अभिव्यक्त प्रोटीन के पृथक्करण और शुद्धीकरण की प्रक्रिया को क्या कहा जाता है ?
- पश्चउत्पादन प्रक्रमण
 - प्रतिप्रवाह प्रक्रमण
 - अनुप्रवाह प्रक्रमण
 - जैवप्रक्रमण
23. निम्नलिखित में से कौन सबसे छोटी ज्ञात जीवित कोशिकायें हैं, जिनमें एक निश्चित कोशिका भित्ति नहीं होती, ये पादपों और जन्तुओं में रोगजनक हैं और बिना ऑक्सीजन के जीवित रह सकते हैं ?
- नॉस्टोक
 - बैसीलस
 - स्यूडोमोनास
 - माइकोप्लाज्मा

18

Identify the wrong statement in context of heartwood :

- It comprises dead elements with highly lignified walls
- Organic compounds are deposited in it
- It is highly durable
- It conducts water and minerals efficiently

19

During DNA replication, Okazaki fragments are used to elongate :

- The lagging strand away from the replication fork.
- The leading strand towards replication fork.
- The lagging strand towards replication fork.
- The leading strand away from replication fork.

20

Mycorrhizae are the example of :

- Mutualism
- Fungistasis
- Amensalism
- Antibiosis

21

Which of the following RNAs should be most abundant in animal cell ?

- mi-RNA
- r-RNA
- t-RNA
- m-RNA

22

The process of separation and purification of expressed protein before marketing is called :

- Postproduction processing
- Upstream processing
- Downstream processing
- Bioprocessing

23

Which among the following are the smallest living cells, known without a definite cell wall, pathogenic to plants as well as animals and can survive without oxygen ?

- Nostoc
- Bacillus
- Pseudomonas
- Mycoplasma

24. निम्न में कौन सा अवयव बैक्टीरियल कोशिका को चिपकने की विशिष्टता प्रदान करता है ?
- ग्लाइकोकैलिक्स
 - कोशिका भित्ति
 - केन्द्रकीय झिल्ली
 - प्लाज्मा झिल्ली
25. प्रकाश संश्लेषण की दर को प्रभावित करने वाले कारकों के विषय में निम्नलिखित में से कौन सा कथन सही नहीं है ?
- टमाटर एक हरितगृह फसल है जिसे, उच्च उपज पाने के लिए CO_2 प्रचुरित वायुमंडल में उगाया जा सकता है
 - CO_2 स्थिरीकरण के लिए प्रकाश संतृप्ति पूर्ण सूर्य प्रकाश के 10% पर होती है
 - वायुमंडलीय CO_2 की सांद्रता 0.05% तक बढ़ने से यह CO_2 स्थिरीकरण की दर बढ़ा सकती है
 - C_3 पादप उच्च तापमान की प्रतिक्रिया में बढ़ा हुआ प्रकाश संश्लेषण दर्शाते हैं जबकि C_4 पादपों के लिए इष्टतम तापमान अपेक्षाकृत काफी कम होता है
26. निम्न में कौन सा विकल्प अग्नाशयी रसों के संयोजन को सर्वोचित रूप से दर्शाता है ?
- लाइपेज, एमाइलेज, ट्रिप्सिनोजन, प्रोकार्बोक्सीपैप्टीडेज
 - एमाइलेज, पैप्टीडेज, ट्रिप्सिनोजन, रेनिन (Rennin)
 - एमाइलेज, पेप्सिन, ट्रिप्सिनोजन, माल्टेस
 - पैप्टीडेज, एमाइलेज, पेप्सिन, रेनिन (Rennin)
27. एंजाइमों के संदर्भ में कौन सा कथन उचित है ?
- होलोएंजाइम = सहएंजाइम + सह-कारक
 - एपोएंजाइम = होलोएंजाइम + सहएंजाइम
 - होलोएंजाइम = एपोएंजाइम + सहएंजाइम
 - सहएंजाइम = एपोएंजाइम + होलोएंजाइम
28. यदि एक आर.एन.ए. में 999 क्षारक हैं जो 333 एमीनो अम्लों वाली एक प्रोटीन के लिए कूट करते हैं, और 901 पर स्थित क्षारक का इस तरह से विलोप हो जाता है कि उस आर.एन.ए. की लम्बाई 998 क्षारकों वाली हो जाती है। इसमें कितने कोडोन बदल जायेंगे ?
- 333
 - 1
 - 11
 - 33
24. Which of the following components provides stick character to the bacterial cell ?
- Glycocalyx
 - Cell wall
 - Nuclear membrane
 - Plasma membrane
25. With reference to factors affecting the rate of photosynthesis, which of the following statement is not correct ?
- Tomato is a greenhouse crop which can be grown in CO_2 - enriched atmosphere for higher yield
 - Light saturation for CO_2 fixation occurs at 10% of full sunlight
 - Increasing atmospheric CO_2 concentration up to 0.05% can enhance CO_2 fixation rate
 - C_3 plants respond to higher temperature with enhanced photosynthesis while C_4 plants have much lower temperature optimum
26. Which of the following options best represents the enzyme composition of pancreatic juice ?
- lipase, amylase, trypsinogen, procarboxypeptidase
 - amylase, peptidase, trypsinogen, rennin
 - amylase, pepsin, trypsinogen, maltase
 - peptidase, amylase, pepsin, rennin
27. Which one of the following statements is correct, with reference to enzymes ?
- Holoenzyme = Coenzyme + Co-factor
 - Apoenzyme = Holoenzyme + Coenzyme
 - Holoenzyme = Apoenzyme + Coenzyme
 - Coenzyme = Apoenzyme + Holoenzyme
28. If there are 999 bases in an RNA that codes for a protein with 333 amino acids, and the base at position 901 is deleted such that the length of the RNA becomes 998 bases, how many codons will be altered ?
- 333
 - 1
 - 11
 - 33

29. लॉजिस्टिक वृद्धि में अनंतस्पर्शी कब प्राप्त होता है? जब :

- (1) $K < N$
- (2) 'r' की मान शून्य की तरफ अग्रसर होता है
- (3) $K = N$
- (4) $K > N$

30. निम्नलिखित में से बेमेल को चुनिए :

- | | | |
|----------------|---|--------------|
| (1) इक्वीसीटम | - | समबीजाणु |
| (2) पाइनस | - | एकलिंगाश्रयी |
| (3) साइकस | - | एकलिंगाश्रयी |
| (4) साल्विनिया | - | विषमबीजाणु |

31. ऐनाफेस प्रोमोटिंग कॉम्प्लेक्स (APC) जन्तु कोशिका में समसूत्री विभाजन के सुचारू रूप से होने के लिए आवश्यक प्रोटीन डीग्रेडेशन मशीनरी है। यदि मानव कोशिका में APC त्रुटिपूर्ण है तो निम्न में क्या घटित होगा?

- (1) गुणसूत्र भुजाओं में पुनर्योजन होगा
- (2) गुणसूत्र संघनित नहीं होंगे
- (3) गुणसूत्र खंडित हो जायेंगे
- (4) गुणसूत्र पृथक् नहीं होंगे

32. किस पारितंत्र में अधिकतम जैवभार होता है?

- (1) झील पारितंत्र
- (2) वन पारितंत्र
- (3) घास स्थल पारितंत्र
- (4) ताल पारितंत्र

33. युग्मज अर्द्धसूत्री विभाजन किसका विशिष्ट लक्षण है?

- (1) क्लेमाइडोमोनास
- (2) मार्केशिया
- (3) फ्यूकस
- (4) फ्यूनेरिया

34. व्यस्कों में वृद्धि हार्मोन का अतिस्त्रवण उनकी लंबाई नहीं बढ़ाता क्योंकि :

- (1) जन्म के पश्चात् पेशी तंतुओं में वृद्धि नहीं होती।
- (2) व्यस्कों में वृद्धि हार्मोन निष्क्रिय हो जाता है।
- (3) किशोरावस्था के पश्चात् एपिफिसियल प्लेटें बंद हो जाती हैं।
- (4) व्यस्कों में अस्थियाँ वृद्धि हार्मोन के प्रति संवेदनशीलता खो देती हैं।

29.

Asymptote in a logistic growth curve is obtained when :

- (1) $K < N$
- (2) The value of 'r' approaches zero
- (3) $K = N$
- (4) $K > N$

30. Select the mismatch :

- | | | |
|---------------|---|---------------|
| (1) Equisetum | - | Homosporous |
| (2) Pinus | - | Dioecious |
| (3) Cycas | - | Dioecious |
| (4) Salvinia | - | Heterosporous |

31.

Anaphase Promoting Complex (APC) is a protein degradation machinery necessary for proper mitosis of animal cells. If APC is defective in a human cell, which of the following is expected to occur?

- (1) Recombination of chromosome arms will occur
- (2) Chromosomes will not condense
- (3) Chromosomes will be fragmented
- (4) Chromosomes will not segregate

32.

Which ecosystem has the maximum biomass?

- (1) Lake ecosystem
- (2) Forest ecosystem
- (3) Grassland ecosystem
- (4) Pond ecosystem

33.

Zygotic meiosis is characteristic of :

- (1) Chlamydomonas
- (2) Marchantia
- (3) Fucus
- (4) Funaria

34.

Hypersecretion of Growth Hormone in adults does not cause further increase in height, because :

- (1) Muscle fibres do not grow in size after birth.
- (2) Growth Hormone becomes inactive in adults.
- (3) Epiphyseal plates close after adolescence.
- (4) Bones lose their sensitivity to Growth Hormone in adults.

35. मेंढक का हृदय शरीर से बाहर निकालने के पश्चात् कुछ समय तक धड़कता रहता है।

निम्न कथनों में उचित विकल्प का चयन कीजिए।

- (a) मेंढक एक असमतापी है।
- (b) मेंढक में कोई हृद परिसंचरण नहीं होता।
- (c) हृदय पेशीजनित प्रकृति का होता है।
- (d) हृदय स्वउत्तेजक होता है।

विकल्प :

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

36. ऊतकों/अंगों का प्रतिरोपण अधिकतर रोगी के शरीर द्वारा अस्वीकृति के कारण असफल हो जाता है। इस प्रकार के निराकरण के लिए कौन सी प्रतिरक्षी अनुक्रिया उत्तरदायी है?

- (1) कार्यिकीय प्रतिरक्षा अनुक्रिया
- (2) स्व-प्रतिरक्षा अनुक्रिया
- (3) कोशिका-मध्यित प्रतिरक्षा अनुक्रिया
- (4) हॉर्मोनल प्रतिरक्षा अनुक्रिया

37. थैलेसीमिया एवं दात्र कोशिका अरक्तता दोनों ग्लोबिन अणु के संश्लेषण में समस्या के कारण होते हैं। उचित कथन का चयन कीजिए।

- (1) दात्र कोशिका अरक्तता ग्लोबिन अणु में परिमाणात्मक समस्या के कारण होता है।
- (2) दोनों ग्लोबिन शृंखला संश्लेषण की गुणात्मक त्रुटि के कारण होते हैं।
- (3) दोनों ग्लोबिन शृंखला संश्लेषण की परिमाणात्मक त्रुटि के कारण होते हैं।
- (4) थैलेसीमिया ग्लोबिन अणु के कम संश्लेषण के कारण होता है।

38. हेमीकॉर्डेट, कॉर्डेटों के साथ कौन-सी महत्वपूर्ण विशिष्टता की साझेदारी करते हैं?

- (1) बिना क्लोम छिद्र की ग्रसनी
- (2) पृष्ठरज्जु की अनुपस्थिति
- (3) अधरतल नलिका तंत्रिका रज्जु
- (4) क्लोम छिद्रयुक्त ग्रसनी

35. Frog's heart when taken out of the body continues to beat for sometime.

Select the best option from the following statement

- (a) Frog is a poikilotherm.
- (b) Frog does not have any coronary circulation.
- (c) Heart is "myogenic" in nature.
- (d) Heart is autoexcitable.

Options :

- (1) (c) and (d)
- (2) Only (c)
- (3) Only (d)
- (4) (a) and (b)

36. Transplantation of tissues/organs fails often due to non-acceptance by the patient's body. Which type of immune-response is responsible for such rejections?

- (1) Physiological immune response
- (2) Autoimmune response
- (3) Cell-mediated immune response
- (4) Hormonal immune response

37. Thalassaemia and sickle cell anemia are caused due to a problem in globin molecule synthesis. Select the correct statement.

- (1) Sickle cell anemia is due to a quantitative problem of globin molecules.
- (2) Both are due to a qualitative defect in globin chain synthesis.
- (3) Both are due to a quantitative defect in globin chain synthesis.
- (4) Thalassaemia is due to less synthesis of globin molecules.

38. An important characteristic that Hemichordates share with Chordates is :

- (1) pharynx without gill slits
- (2) absence of notochord
- (3) ventral tubular nerve cord
- (4) pharynx with gill slits

39. द्विनिषेचन किसके द्वारा प्रदर्शित किया जाता है ?

- (1) आवृतबीजी
- (2) अनावृतबीजी
- (3) शैवाल
- (4) कवक

40. निम्नलिखित में कौन सा एक कोशिकांग ए.टी.पी. बनाने के लिए कार्बोहाइड्रेट से ऊर्जा निकालने के लिए उत्तरदायी होता है ?

- (1) सूत्रकणिका
- (2) लयनकाय
- (3) राइबोसोम
- (4) हरितलवक

41. फेफड़े हवा से भरे हुए कोष, कूपिकाओं के बने होते हैं। बलपूर्वक निःश्वसन के बाद भी ये किस कारण से पूर्णतः नहीं सिकुड़ते ?

- (1) निःश्वसन सुरक्षित आयतन
- (2) अवशिष्ट आयतन
- (3) अंतःश्वसन सुरक्षित आयतन
- (4) ज्वारीय आयतन

42. निम्नलिखित में से कौन बहुलक नहीं है ?

- (1) लिपिड
- (2) न्यूक्लीक अम्ल
- (3) प्रोटीन
- (4) पालीसैकेराइड

43. वे पुष्प, जिनमें अंडाशय में एक बीजाण्ड होता है और वे एक पुष्पक्रम में बंधे रहते हैं, सामान्यतः किसके द्वारा परागित होते हैं ?

- (1) चमगादड़
- (2) जल
- (3) मधुमक्खी
- (4) वायु

44. एक्टोकार्पस और फ्यूकस के जीवन चक्र क्रमशः कैसे हैं ?

- (1) अगुणित-द्विगुणितकी, अगुणितकी
- (2) अगुणितकी, द्विगुणितकी
- (3) द्विगुणितकी, अगुणित-द्विगुणितकी
- (4) अगुणित-द्विगुणितकी, द्विगुणितकी

39. Double fertilization is exhibited by :

- (1) Angiosperms
- (2) Gymnosperms
- (3) Algae
- (4) Fungi

40. Which of the following cell organelles is responsible for extracting energy from carbohydrates to form ATP ?

- (1) Mitochondrion
- (2) Lysosome
- (3) Ribosome
- (4) Chloroplast

41. Lungs are made up of air-filled sacs, the alveoli. They do not collapse even after forceful expiration, because of :

- (1) Expiratory Reserve Volume
- (2) Residual Volume
- (3) Inspiratory Reserve Volume
- (4) Tidal Volume

42. Which of the following are not polymeric ?

- (1) Lipids
- (2) Nucleic acids
- (3) Proteins
- (4) Polysaccharides

43. Flowers which have single ovule in the ovary and are packed into inflorescence are usually pollinated by :

- (1) Bat
- (2) Water
- (3) Bee
- (4) Wind

44. Life cycle of *Ectocarpus* and *Fucus* respectively are :

- (1) Haplodiplontic, Haplontic
- (2) Haplontic, Diplontic
- (3) Diplontic, Haplodiplontic
- (4) Haplodiplontic, Diplontic

45. सुस्पष्ट ऊर्ध्वाधर स्तरों में व्यवस्थित पादपों की अपनी लम्बाई के अनुसार उपस्थिति सबसे अच्छी कहाँ देखी जा सकती है ?

- (1) शीतोष्ण वन
- (2) उष्णकटिबन्धीय सवाना
- (3) उष्णकटिबन्धीय वर्षा वन
- (4) घास भूमि

46. निम्नलिखित में से किसमें फास्फोइनॉल पाइरूवेट (पी.इ.पी.) एक प्राथमिक CO_2 ग्राही है ?

- (1) C_3 और C_4 पादप
- (2) C_3 पादप
- (3) C_4 पादप
- (4) C_2 पादप

47. अच्छी दृष्टि, कैरोटीन प्रचुर खाद्य पदार्थों के पर्याप्त अंतर्ग्रहण पर निर्भर करती है।

निम्न में सर्वोचित कथन का चयन कीजिए।

- (a) कैरोटीन से विटामिन A के व्युत्पन्न बनते हैं।
- (b) प्रकाशवर्णक आंतरिक खंड की झिल्लिका बिम्ब में गड़े हुए होते हैं।
- (c) रेटिनल विटामिन A का व्युत्पन्न है।
- (d) रेटिनल सभी दृष्टि प्रकाशवर्णकों का प्रकाश अवशोषी भाग है।

विकल्प :

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

48. निम्नलिखित में से कौन सी अवधि मेंडल के संकरण के प्रयोगों की थी ?

- (1) 1870 - 1877
- (2) 1856 - 1863
- (3) 1840 - 1850
- (4) 1857 - 1869

49. बेमेल चुनिये :

- | | | |
|-------------------|---|----------------------|
| (1) राइजोबियम | - | एल्फाएल्फा |
| (2) फ्रैंकिया | - | एल्नस |
| (3) रोडोस्पायरिलम | - | कवकमूल |
| (4) एनाबाना | - | नाइट्रोजन स्थायीकारक |

45. Presence of plants arranged into well defined vertical layers depending on their height can be seen best in :

- (1) Temperate Forest
- (2) Tropical Savannah
- (3) Tropical Rain Forest
- (4) Grassland

46. Phosphoenol pyruvate (PEP) is the primary CO_2 acceptor in :

- (1) C_3 and C_4 plants
- (2) C_3 plants
- (3) C_4 plants
- (4) C_2 plants

47. Good vision depends on adequate intake of carotene-rich food.

Select the best option from the following statements.

- (a) Vitamin A derivatives are formed from carotene.
- (b) The photopigments are embedded in the membrane discs of the inner segment.
- (c) Retinal is a derivative of Vitamin A.
- (d) Retinal is a light absorbing part of all the visual photopigments.

Options :

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

48. Which one from those given below is the period for Mendel's hybridization experiments ?

- (1) 1870 - 1877
- (2) 1856 - 1863
- (3) 1840 - 1850
- (4) 1857 - 1869

49. Select the mismatch :

- | | | |
|--------------------|---|----------------|
| (1) Rhizobium | - | Alfalfa |
| (2) Frankia | - | Alnus |
| (3) Rhodospirillum | - | Mycorrhiza |
| (4) Anabaena | - | Nitrogen fixer |

50. सम्मोहक और पारितोषिक किसके लिए आवश्यक होते हैं ?

- (1) अनुन्मील्यपरागण
- (2) वायुपरागण
- (3) कीट-परागण
- (4) जलपरागण

51. एक दंपति जिसके पुरुष में शुक्राणुओं की संख्या बहुत कम है, उनके लिए निषेचन की कौन सी तकनीक उचित रहेगी ?

- (1) अंतःकोशिकीय शुक्राणु निक्षेपण
- (2) अंतःगर्भाशय स्थानांतरण
- (3) गैमीट इन्ट्रासाइटोप्लाज्मिक फैलोपियन ट्रांसफर
- (4) कृत्रिम वीर्यसेचन

52. निम्न में कौन जलीय स्तनपायियों का उचित समूह है ?

- (1) ट्राइगोन, व्हेल, सील
- (2) सील, डॉल्फिन, शार्क
- (3) डॉल्फिन, सील, ट्राइगोन
- (4) व्हेल, डॉल्फिन, सील

53. एक आवृतबीजी पादप में कार्यशील गुरुबीजाणु से क्या विकसित होता है ?

- (1) भ्रूण
- (2) बीजाण्ड
- (3) भ्रूणपोष
- (4) भ्रूण-कोष

54. मूल रोम किस क्षेत्र से विकसित होते हैं ?

- (1) विभज्योतकी सक्रियता
- (2) परिपक्वन
- (3) दीर्घीकरण
- (4) मूल गोप

55. एकलिंगाश्रयी पुष्पी पादप निम्नलिखित में किन दोनों को रोकते हैं ?

- (1) अनुन्मील्य परागण और परनिषेचन
- (2) स्वयुग्मन और परनिषेचन
- (3) स्वयुग्मन और सजातपुष्पी परागण
- (4) सजातपुष्पी परागण और परनिषेचन

50. Attractants and rewards are required for :

- (1) Cleistogamy
- (2) Anemophily
- (3) Entomophily
- (4) Hydrophily

51. In case of a couple where the male is having a very low sperm count, which technique will be suitable for fertilisation ?

- (1) Intracytoplasmic sperm injection
- (2) Intrauterine transfer
- (3) Gamete intracytoplasmic fallopian transfer
- (4) Artificial Insemination

52. Which among these is the correct combination of aquatic mammals ?

- (1) Trygon, Whales, Seals
- (2) Seals, Dolphins, Sharks
- (3) Dolphins, Seals, Trygon
- (4) Whales, Dolphins, Seals

53. Functional megaspore in an angiosperm develops into :

- (1) Embryo
- (2) Ovule
- (3) Endosperm
- (4) Embryo sac

54. Root hairs develop from the region of :

- (1) Meristematic activity
- (2) Maturation
- (3) Elongation
- (4) Root cap

55. A dioecious flowering plant prevents both :

- (1) Cleistogamy and xenogamy
- (2) Autogamy and xenogamy
- (3) Autogamy and geitonogamy
- (4) Geitonogamy and xenogamy

56. यकृत निवाहिका शिरा द्वारा यकृत में रुधिर कहाँ से आता है ?
 (1) आंत्र
 (2) हृदय
 (3) आमाशय
 (4) वृक्क
57. जैल वैद्युतकण संचलन के दौरान ऐगरोज जैल पर डी.एन.ए. खण्डों की गति के लिए कौन सा मानदण्ड होगा ?
 (1) ऋणात्मक आवेशित खण्ड गतिमान नहीं होते
 (2) अपेक्षाकृत बड़े आमाप का खण्ड, अपेक्षाकृत दूर जाता है
 (3) अपेक्षाकृत छोटे आमाप का खण्ड, अपेक्षाकृत दूर जाता है
 (4) धनात्मक आवेशित खण्ड अपेक्षाकृत दूर के सिरे पर जाता है
58. निम्न में कौन घोड़े का गण दर्शाता है ?
 (1) फैरस
 (2) एक्विडी
 (3) पेरिसोडैक्टाइला
 (4) कबैलस
59. क्रेब चक्र के विषय में कौन सा कथन गलत है ?
 (1) यह चक्र एसिटिल समूह (एसिटिल CoA) के पाइरूविक अम्ल के साथ संघनन से आरम्भ होता है और सिट्रिक अम्ल उत्पन्न करता है
 (2) इस चक्र में तीन बिन्दुओं पर NAD^+ का $NADH + H^+$ में न्यूनीकरण होता है
 (3) इस चक्र में एक बिन्दु पर FAD^+ का $FADH_2$ में न्यूनीकरण होता है
 (4) सक्सीनिल CoA से सक्सीनिक अम्ल में परिवर्तन के दौरान GTP के एक अणु का संश्लेषण होता है
60. अधिक दूध देने वाली गायों को प्राप्त करने के लिए किया गया कृत्रिम वरण क्या दर्शाता है ?
 (1) स्थायीकारक के बाद विदारक क्योंकि यह जनसंख्या में उच्च उत्पादक गायों का स्थायीकरण करता है।
 (2) स्थायीकारक वरण क्योंकि यह जनसंख्या में इस लक्षण का स्थायीकरण करता है।
 (3) दिशात्मक वरण क्योंकि यह लक्षण माध्य को एक दिशा में धकेल देता है।
 (4) विदारक क्योंकि यह जनसंख्या को दो में विभाजित करता है, एक अधिक उत्पादन वाली एवं अन्य कम उत्पादन वाली।

56. The hepatic portal vein drains blood to liver from :
 (1) Intestine
 (2) Heart
 (3) Stomach
 (4) Kidneys
57. What is the criterion for DNA fragments movement on agarose gel during gel electrophoresis ?
 (1) Negatively charged fragments do not move
 (2) The larger the fragment size, the farther it moves
 (3) The smaller the fragment size, the farther it moves
 (4) Positively charged fragments move to farther end
58. Which of the following represents order of 'Horse' ?
 (1) Ferus
 (2) Equidae
 (3) Perissodactyla
 (4) Caballus
59. Which statement is wrong for Krebs' cycle ?
 (1) The cycle starts with condensation of acetyl group (acetyl CoA) with pyruvic acid to yield citric acid
 (2) There are three points in the cycle where NAD^+ is reduced to $NADH + H^+$
 (3) There is one point in the cycle where FAD^+ is reduced to $FADH_2$
 (4) During conversion of succinyl CoA to succinic acid, a molecule of GTP is synthesised
60. Artificial selection to obtain cows yielding higher milk output represents :
 (1) stabilizing followed by disruptive as it stabilizes the population to produce higher yielding cows.
 (2) stabilizing selection as it stabilizes this character in the population.
 (3) directional as it pushes the mean of the character in one direction.
 (4) disruptive as it splits the population into two, one yielding higher output and the other lower output.

61. जैवमंडल संरक्षित क्षेत्र का वह भाग, जो कानूनी रूप में सुरक्षित है और जहाँ मानव की किसी भी गतिविधि की आज्ञा नहीं होती, वह क्या कहलाता है?

- (1) पुनःस्थापना क्षेत्र
- (2) क्रोड क्षेत्र
- (3) बफर क्षेत्र
- (4) पारगमन क्षेत्र

62. तंत्रिप्रेषियों के ग्राही स्थान कहाँ पर स्थित होते हैं?

- (1) पश्च सिनेप्टिक झिल्ली में
- (2) सिनेप्टिक आशयों की झिल्लियों में
- (3) पूर्व-सिनेप्टिक झिल्ली में
- (4) तंत्रिकाक्ष के सिरों पर

63. संवहनी एधा सामान्यतः क्या बनाती है?

- (1) परित्वक
- (2) काग अस्तर
- (3) प्राथमिक पोषवाह
- (4) द्वितीयक जाइलम

64. एक दो वर्ष के शिशु को क्रीड़ा पाठशाला में प्रवेश दिलाया गया। वहाँ दंत परीक्षण पर दंत चिकित्सक ने पाया कि शिशु के बीस दाँत थे। शिशु के कौन से दाँत अनुपस्थित थे?

- (1) चर्वणक
- (2) कुंतक
- (3) रदनक
- (4) अग्र-चर्वणक

65. शुद्ध जल का जल विभव कितना होता है?

- (1) एक से अधिक
- (2) शून्य
- (3) शून्य से कम
- (4) शून्य से अधिक परन्तु एक से कम

66. डी.एन.ए. के खण्ड कैसे होते हैं?

- (1) वे अपने आमाप के अनुसार धनात्मक या ऋणात्मक आवेशित हो सकते हैं
- (2) धनात्मक आवेशित
- (3) ऋणात्मक आवेशित
- (4) उदासीन

61. The region of Biosphere Reserve which is legally protected and where no human activity is allowed is known as :

- (1) Restoration zone
- (2) Core zone
- (3) Buffer zone
- (4) Transition zone

62. Receptor sites for neurotransmitters are present on :

- (1) post-synaptic membrane
- (2) membranes of synaptic vesicles
- (3) pre-synaptic membrane
- (4) tips of axons

63. The vascular cambium normally gives rise to :

- (1) Periderm
- (2) Phelloderm
- (3) Primary phloem
- (4) Secondary xylem

64. A baby boy aged two years is admitted to play school and passes through a dental check - up. The dentist observed that the boy had twenty teeth. Which teeth were absent ?

- (1) Molars
- (2) Incisors
- (3) Canines
- (4) Pre-molars

65. The water potential of pure water is :

- (1) More than one
- (2) Zero
- (3) Less than zero
- (4) More than zero but less than one

66. DNA fragments are :

- (1) Either positively or negatively charged depending on their size
- (2) Positively charged
- (3) Negatively charged
- (4) Neutral

67. क्षमतायन कहाँ होता है ?
 (1) मादा जनन क्षेत्र
 (2) वृषण जालिका
 (3) अधिवृषण
 (4) शुक्र वाहक
68. कॉपर मोचित 'IUD' में कॉपर आयनों का क्या कार्य होता है ?
 (1) ये अंडोत्सर्जन को संदमित करते हैं।
 (2) ये शुक्राणुओं की गतिशीलता एवं निषेचन क्षमता कम करते हैं।
 (3) ये युग्मकजनन को रोकते हैं।
 (4) ये गर्भाशय को रोपण के लिए अनुपयुक्त बना देते हैं।
69. वह एक जीन, जिसकी अभिव्यक्ति रूपान्तरित कोशिका की पहचान करने में सहायता करती है उसे क्या कहा जाता है ?
 (1) संरचनात्मक जीन
 (2) वरणयोग्य चिह्नक
 (3) संवाहक
 (4) प्लैज्मिड
70. ऐरोसॉल के विषय में, निम्नलिखित में से कौन सा कथन मान्य नहीं है ?
 (1) ये कृषि भूमि पर नकारात्मक प्रभाव डालते हैं
 (2) ये मानव स्वास्थ्य के लिए हानिकारक हैं
 (3) ये वर्षा और मानसून की पद्धति को परिवर्तित करते हैं
 (4) इनके कारण कृषि उत्पादकता में बढ़ोत्तरी होती है
71. निम्न में कौन सा कथन उचित है ?
 (1) हेनले पाश की अवरोही भुजा विद्युत अपघटनों के लिए पारगम्य है।
 (2) हेनले पाश की आरोही भुजा जल के लिए अपारगम्य है।
 (3) हेनले पाश की अवरोही भुजा जल के लिए अपारगम्य है।
 (4) हेनले पाश की आरोही भुजा जल के लिए पारगम्य है।
72. निम्नलिखित में कौन सा बहितमल उपचार में निलंबित हुए ठोसों को निकालता है ?
 (1) आपंक उपचार
 (2) तृतीयक उपचार
 (3) द्वितीयक उपचार
 (4) प्राथमिक उपचार
67. Capacitation occurs in :
 (1) Female Reproductive tract
 (2) Rete testis
 (3) Epididymis
 (4) Vas deferens
68. The function of copper ions in copper releasing IUD's is :
 (1) They inhibit ovulation.
 (2) They suppress sperm motility and fertilising capacity of sperms.
 (3) They inhibit gametogenesis.
 (4) They make uterus unsuitable for implantation.
69. A gene whose expression helps to identify transformed cell is known as :
 (1) Structural gene
 (2) Selectable marker
 (3) Vector
 (4) Plasmid
70. Which one of the following statements is not valid for aerosols ?
 (1) They have negative impact on agricultural land
 (2) They are harmful to human health
 (3) They alter rainfall and monsoon patterns
 (4) They cause increased agricultural productivity
71. Which of the following statements is correct ?
 (1) The descending limb of loop of Henle is permeable to electrolytes.
 (2) The ascending limb of loop of Henle is impermeable to water.
 (3) The descending limb of loop of Henle is impermeable to water.
 (4) The ascending limb of loop of Henle is permeable to water.
72. Which of the following in sewage treatment removes suspended solids ?
 (1) Sludge treatment
 (2) Tertiary treatment
 (3) Secondary treatment
 (4) Primary treatment

73. जनन के लिए आवश्यक हाइपोथैलमिक हॉर्मोन GnRH किस पर कार्य करता है ?

- (1) पश्च पीयूष ग्रंथि पर और LH एवं रिलेक्सिन के स्रावण को उद्दीपित करता है।
- (2) अग्र पीयूष ग्रंथि पर और LH एवं आक्सीटॉसिन के स्रावण को उद्दीपित करता है।
- (3) अग्र पीयूष ग्रंथि पर और LH एवं FSH के स्रावण को उद्दीपित करता है।
- (4) पश्च पीयूष ग्रंथि पर और आक्सीटॉसिन एवं FSH के स्रावण को उद्दीपित करता है।

74. रंध्र छिद्र के खुलने में निम्नलिखित में से क्या सहायता करती है ?

- (1) द्वार कोशिकाओं की कोशिका-भित्ति में सेल्युलोज सूक्ष्मतंतुओं का अनुदैर्घ्य विन्यास
- (2) द्वार कोशिकाओं की बाहरी भित्ति का संकुचन
- (3) द्वार कोशिकाओं की स्फीति में कमी
- (4) द्वार कोशिकाओं की कोशिका-भित्ति में सेल्युलोज सूक्ष्मतंतुओं का त्रिज्यीय विन्यास

75. यदि पति एवं पत्नी का जीनोटाइप $I^A I^B$ एवं $I^A i$ है। इनके बच्चों के रुधिर वर्गों में कितने जीनोटाइप एवं फीनोटाइप संभव हैं ?

- (1) 4 जीनोटाइप ; 4 फीनोटाइप
- (2) 3 जीनोटाइप ; 3 फीनोटाइप
- (3) 3 जीनोटाइप ; 4 फीनोटाइप
- (4) 4 जीनोटाइप ; 3 फीनोटाइप

76. विशिष्ट श्वसन-मूलों को उत्पन्न करने वाले तथा सजीवप्रजता दर्शाने वाले पादप निम्नलिखित में से किससे सम्बन्धित हैं ?

- (1) जलोद्भिद्
- (2) समोद्भिद्
- (3) लवणमृदोद्भिद्
- (4) बालुकोद्भिद्

77. एलैक्जेंडर वॉन हमबोल्ट ने सर्वप्रथम क्या वर्णित किया ?

- (1) समष्टि वृद्धि समीकरण
- (2) पारिस्थितिक जैव विविधता
- (3) सीमाकारी कारकों के नियम
- (4) जाति क्षेत्र संबंध

73. GnRH, a hypothalamic hormone, needed in reproduction, acts on :

- (1) posterior pituitary gland and stimulates secretion of LH and relaxin.
- (2) anterior pituitary gland and stimulates secretion of LH and oxytocin.
- (3) anterior pituitary gland and stimulates secretion of LH and FSH.
- (4) posterior pituitary gland and stimulates secretion of oxytocin and FSH.

74. Which of the following facilitates opening of stomatal aperture ?

- (1) Longitudinal orientation of cellulose microfibrils in the cell wall of guard cells
- (2) Contraction of outer wall of guard cells
- (3) Decrease in turgidity of guard cells
- (4) Radial orientation of cellulose microfibrils in the cell wall of guard cells

75. The genotypes of a Husband and Wife are $I^A I^B$ and $I^A i$.

Among the blood types of their children, how many different genotypes and phenotypes are possible ?

- (1) 4 genotypes ; 4 phenotypes
- (2) 3 genotypes ; 3 phenotypes
- (3) 3 genotypes ; 4 phenotypes
- (4) 4 genotypes ; 3 phenotypes

76. Plants which produce characteristic pneumatophores and show vivipary belong to :

- (1) Hydrophytes
- (2) Mesophytes
- (3) Halophytes
- (4) Psammophytes

77. Alexander Von Humbolt described for the first time :

- (1) Population Growth equation
- (2) Ecological Biodiversity
- (3) Laws of limiting factor
- (4) Species area relationships

C

16

78. जीवाणुओं में डी.एन.ए. प्रतिकृतीयन होता है :

- (1) अनुलेखन से ठीक पहले
- (2) S अवस्था के दौरान
- (3) केंद्रिका के अन्दर
- (4) विखण्डन से पहले

79. MALT मानव शरीर में लसीकाभ ऊतक का लगभग कितने प्रतिशत होता है ?

- (1) 10%
- (2) 50%
- (3) 20%
- (4) 70%

80. बोगेनविलिया में कांटे किसका रूपान्तरण है ?

- (1) पर्ण
- (2) अनुपर्ण
- (3) अपस्थानिक जड़
- (4) तना

81. फल और पत्तियों के समयपूर्व झड़ने को किसके उपयोग द्वारा रोका जा सकता है ?

- (1) जिबरेलिक अम्ल
- (2) साइटोकाइनिन
- (3) एथिलीन
- (4) ऑक्सोन

82. निम्नलिखित में से कौन चरम लवणीय दशाओं में पाये जाते हैं ?

- (1) माइक्रोबैक्टीरिया
- (2) आद्यबैक्टीरिया
- (3) यूबैक्टीरिया
- (4) सायनोबैक्टीरिया

83. नारियल का फल किस प्रकार का है ?

- (1) संपुट फल
- (2) अष्टिल फल
- (3) सरस फल
- (4) दृढ़फल

84. एगरोज जेल में पृथक हुए डी.एन.ए. खण्ड को किसके अभिरंजन के बाद देखा जा सकता है ?

- (1) इथिडियम ब्रोमाइड
- (2) ब्रोमोफिनॉल ब्ल्यू
- (3) एसिटोकार्मिन
- (4) एनिलीन ब्ल्यू

78. DNA replication in bacteria occurs :

- (1) Just before transcription
- (2) During S phase
- (3) Within nucleolus
- (4) Prior to fission

79. MALT constitutes about _____ percent of lymphoid tissue in human body.

- (1) 10%
- (2) 50%
- (3) 20%
- (4) 70%

80. In Bougainvillea thorns are the modifications of

- (1) Leaf
- (2) Stipules
- (3) Adventitious root
- (4) Stem

81. Fruit and leaf drop at early stages can be prevented by the application of :

- (1) Gibberellic acid
- (2) Cytokinins
- (3) Ethylene
- (4) Auxins

82. Which of the following are found in extreme conditions ?

- (1) Mycobacteria
- (2) Archaeobacteria
- (3) Eubacteria
- (4) Cyanobacteria

83. Coconut fruit is a :

- (1) Capsule
- (2) Drupe
- (3) Berry
- (4) Nut

84. The DNA fragments separated on an agarose can be visualised after staining with :

- (1) Ethidium bromide
- (2) Bromophenol blue
- (3) Acetocarmine
- (4) Aniline blue

85. मानव की पसलियों के X युग्मों में से Y युग्म वास्तविक पसलियों के होते हैं। उचित विकल्प का चयन कीजिए जो X एवं Y की उचित संख्या को दर्शाता है और उसका स्पष्टीकरण करता है।

- (1) $X = 24, Y = 12$ वास्तविक पसलियाँ पृष्ठ भाग में कशेरुक दंड से जुड़ी होती हैं लेकिन अधर भाग में मुक्त होती हैं।
- (2) $X = 12, Y = 7$ वास्तविक पसलियाँ पृष्ठ भाग में कशेरुक दंड और अधर भाग में उरोस्थि के साथ जुड़ी होती हैं।
- (3) $X = 12, Y = 5$ वास्तविक पसलियाँ पृष्ठ भाग में कशेरुक दंड एवं उरोस्थि के साथ दो सिरों के साथ जुड़ी होती हैं।
- (4) $X = 24, Y = 7$ वास्तविक पसलियाँ पृष्ठ भाग में कशेरुक दंड से जुड़ी होती हैं लेकिन अधर भाग में मुक्त होती हैं।

86. मायलिन आच्छद किसके द्वारा उत्पन्न होता है ?

- (1) अस्थिशोषक एवं तारा कोशिकाएँ
- (2) श्वान कोशिकाएँ एवं ऑलिगोडेंड्रोसाइट्स
- (3) तारा कोशिका एवं श्वान कोशिकाएँ
- (4) ऑलिगोडेंड्रोसाइट्स एवं अस्थिशोषक

87. निम्नलिखित में से कौन सा विकल्प सूत्री विभाजन के दौरान होने वाली घटनाओं का सही अनुक्रम दर्शाता है ?

- (1) संघनन → मध्यरेखा पर व्यवस्था → गुणसूत्रबिंदु का विभाजन → पृथक्करण → अंत्यावस्था
- (2) संघनन → केन्द्रक झिल्ली का विघटन → जीन विनिमय → पृथक्करण → अंत्यावस्था
- (3) संघनन → केन्द्रक झिल्ली का विघटन → मध्य रेखा पर व्यवस्था → गुणसूत्रबिंदु का विभाजन → पृथक्करण → अंत्यावस्था
- (4) संघनन → जीन विनिमय → केन्द्रक झिल्ली का विघटन → पृथक्करण → अंत्यावस्था

88. एक रोग, जो अलिंगसूत्र प्राथमिक अवियोजन के कारण होता है, कौन सा है ?

- (1) दात्र कोशिका अरक्तता
- (2) डाउन सिन्ड्रोम
- (3) क्लाइनफेल्टर सिन्ड्रोम
- (4) टर्नर सिन्ड्रोम

85. Out of 'X' pairs of ribs in humans only 'Y' pairs are true ribs. Select the option that correctly represents values of X and Y and provides their explanation :

- (1) $X = 24, Y = 12$ True ribs are dorsally attached to vertebral column but are free on ventral side.
- (2) $X = 12, Y = 7$ True ribs are attached dorsally to vertebral column and ventrally to the sternum.
- (3) $X = 12, Y = 5$ True ribs are attached dorsally to vertebral column and sternum on the two ends.
- (4) $X = 24, Y = 7$ True ribs are dorsally attached to vertebral column but are free on ventral side.

86. Myelin sheath is produced by :

- (1) Osteoclasts and Astrocytes
- (2) Schwann Cells and Oligodendrocytes
- (3) Astrocytes and Schwann Cells
- (4) Oligodendrocytes and Osteoclasts

87. Which of the following options gives the correct sequence of events during mitosis ?

- (1) condensation → arrangement at equator → centromere division → segregation → telophase
- (2) condensation → nuclear membrane disassembly → crossing over → segregation → telophase
- (3) condensation → nuclear membrane disassembly → arrangement at equator → centromere division → segregation → telophase
- (4) condensation → crossing over → nuclear membrane disassembly → segregation → telophase

88. A disease caused by an autosomal primary non-disjunction is :

- (1) Sickle Cell Anemia
- (2) Down's Syndrome
- (3) Klinefelter's Syndrome
- (4) Turner's Syndrome

89. लीबरकुन-प्रगुहिका की कौन सी कोशिकाएँ एंटीबैक्टीरियल लाइसोजाइम स्रावित करती हैं?

- (1) कुप्फर कोशिकाएँ
- (2) रजतरंजी कोशिकाएँ
- (3) पैनेथ कोशिकाएँ
- (4) जाइमोजिन कोशिकाएँ

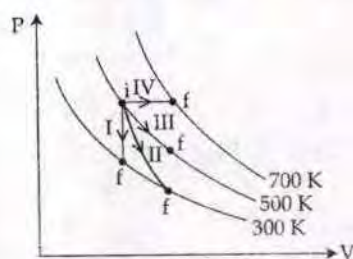
90. निम्न में कौन संकटमयी प्राणी एवं पौधों के बाह्यस्थाने संरक्षण से संबंधित है?

- (1) हिमालयन क्षेत्र
- (2) वन्यप्राणी सफारी पार्क
- (3) जैवविविधता हॉट स्पॉट
- (4) अमेजन वर्षा प्रचुर वन

91. एक स्प्रिंग (कमानी) का कमानी स्थिरांक k है। इसको तीन भागों में काट दिया गया है जिनकी लम्बाइयों का अनुपात $1:2:3$ है। इन तीनों भागों को श्रेणी क्रम में जोड़ने पर, संयोजन का कमानी स्थिरांक k' तथा समान्तर क्रम में जोड़ने पर k'' है। तो, अनुपात $k':k''$ होगा :

- (1) $1:14$
- (2) $1:6$
- (3) $1:9$
- (4) $1:11$

92. निम्नांकित आरेख में ऊष्मागतिकीय प्रक्रमों को दर्शाया गया है।



निम्नलिखित में दो कॉलमों का मिलान कीजिये :

कॉलम-1	कॉलम-2
P. प्रक्रम I	a. रुद्धोष्म
Q. प्रक्रम II	b. समदाबीय
R. प्रक्रम III	c. समआयतनिक
S. प्रक्रम IV	d. समतापीय
(1) $P \rightarrow d, Q \rightarrow b, R \rightarrow a, S \rightarrow c$	
(2) $P \rightarrow a, Q \rightarrow c, R \rightarrow d, S \rightarrow b$	
(3) $P \rightarrow c, Q \rightarrow a, R \rightarrow d, S \rightarrow b$	
(4) $P \rightarrow c, Q \rightarrow d, R \rightarrow b, S \rightarrow a$	

89. Which cells of 'Crypts of Lieberkuhn' secrete antibacterial lysozyme?

- (1) Kupffer cells
- (2) Argentaffin cells
- (3) Paneth cells
- (4) Zymogen cells

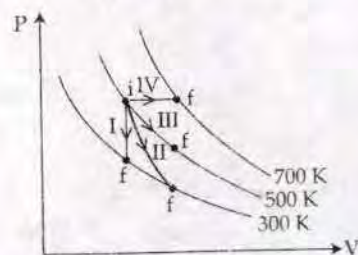
90. Which one of the following is related to Ex-situ conservation of threatened animals and plants?

- (1) Himalayan region
- (2) Wildlife Safari parks
- (3) Biodiversity hot spots
- (4) Amazon rainforest

91. A spring of force constant k is cut into lengths ratio $1:2:3$. They are connected in series and the new force constant is k' . Then they are connected parallel and force constant is k'' . Then $k':k''$ is :

- (1) $1:14$
- (2) $1:6$
- (3) $1:9$
- (4) $1:11$

92. Thermodynamic processes are indicated in the following diagram.



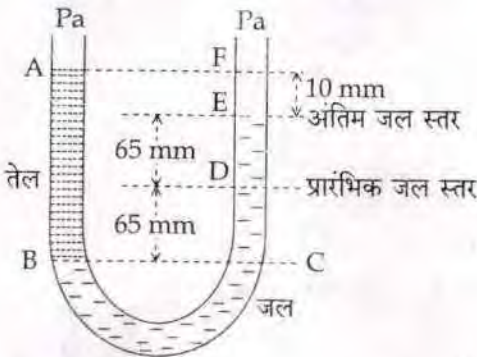
Match the following :

Column-1	Column-2
P. Process I.	a. Adiabatic
Q. Process II	b. Isobaric
R. Process III	c. Isochoric
S. Process IV	d. Isothermal
(1) $P \rightarrow d, Q \rightarrow b, R \rightarrow a, S \rightarrow c$	
(2) $P \rightarrow a, Q \rightarrow c, R \rightarrow d, S \rightarrow b$	
(3) $P \rightarrow c, Q \rightarrow a, R \rightarrow d, S \rightarrow b$	
(4) $P \rightarrow c, Q \rightarrow d, R \rightarrow b, S \rightarrow a$	

93. किसी संधारित्र को एक बैटरी से आवेशित किया जाता है। फिर बैटरी को हटाकर, इस संधारित्र से, समान्तर क्रम में ठीक ऐसा ही एक अन्य अनावेशित संधारित्र जोड़ दिया जाता है। तो, इस प्रकार बने परिणामी निकाय की कुल स्थिर वैद्युत ऊर्जा (पहले संधारित्र की तुलना में) :

- (1) 2 गुना बढ़ जायेगी
- (2) 4 गुना बढ़ जायेगी
- (3) आधी हो जायेगी
- (4) वही रहेगी

94. दोनों सिरों पर खुली एक यू-नलिका को पानी से आंशिक भरा गया है। इसकी एक भुजा में पानी में मिश्रित न होने वाला एक तेल इतना डाला गया है कि यह दूसरी नली में पानी के तल से 10 mm ऊँचा हो जाता है तथा दूसरी भुजा में पानी का तल उसके प्रारंभिक तल से 65 mm ऊँचा चढ़ जाता है। (अरेख देखिये) तो इस तेल का आपेक्षिक घनत्व है :



- (1) 928 kg m^{-3}
- (2) 650 kg m^{-3}
- (3) 425 kg m^{-3}
- (4) 800 kg m^{-3}

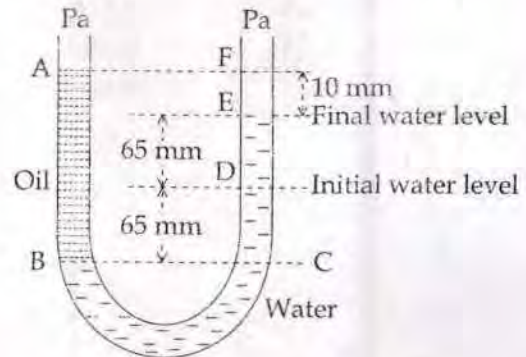
95. एक न्यूट्रॉन का द्रव्यमान m है तथा यह T (कैल्विन) ताप पर गुरु जल के साथ ऊष्मीय संतुलन में है। इसकी दे-ब्राग्ली तरंगदैर्घ्य होगी :

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

93. A capacitor is charged by a battery. The battery is removed and another identical uncharged capacitor is connected in parallel. The total electrostatic energy of resulting system :

- (1) increases by a factor of 2
- (2) increases by a factor of 4
- (3) decreases by a factor of 2
- (4) remains the same

94. A U tube with both ends open to the atmosphere, is partially filled with water. Oil, which is immiscible with water, is poured into one side until it stands at a distance of 10 mm above the water level on the other side. Meanwhile the water rises by 65 mm from its original level (see diagram). The density of the oil is :



- (1) 928 kg m^{-3}
- (2) 650 kg m^{-3}
- (3) 425 kg m^{-3}
- (4) 800 kg m^{-3}

95. The de-Broglie wavelength of a neutron in thermal equilibrium with heavy water at a temperature T (Kelvin) and mass m , is :

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

96. पृथ्वी के पृष्ठ से 1 km ऊँचाई पर गुरुत्वीय त्वरण का मान वही है जो पृथ्वी के भीतर d गहराई पर है, तो :

- (1) $d = 2 \text{ km}$
- (2) $d = \frac{1}{2} \text{ km}$
- (3) $d = 1 \text{ km}$
- (4) $d = \frac{3}{2} \text{ km}$

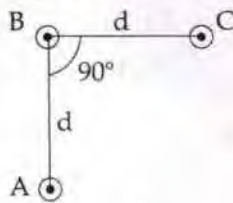
97. यदि किसी समय पर, किसी कण के x तथा y निर्देशांक, क्रमशः $x = 5t - 2t^2$ तथा $y = 10t$ हैं (जहाँ x तथा y मीटर में और t सेकंड में हैं)। तो, $t = 2\text{s}$ पर उस कण का त्वरण होगा :

- (1) -8 m/s^2
- (2) 0
- (3) 5 m/s^2
- (4) -4 m/s^2

98. किसी उभयनिष्ठ उत्सर्जक ट्रांजिस्टर प्रवर्धक में, संग्राहक के सिरो के बीच श्रव्य-संकेत वोल्टता 3 V है। संग्राहक का प्रतिरोध $3 \text{ k}\Omega$ है। यदि धारा-लब्धि 100 तथा आधार का प्रतिरोध $2 \text{ k}\Omega$ है तो, प्रवर्धक की वोल्टता-लब्धि तथा शक्ति-लब्धि के मान क्रमशः होंगे :

- (1) 20 और 2000
- (2) 200 और 1000
- (3) 15 और 200
- (4) 150 और 15000

99. यहाँ आरेख में तीन समान्तर तारों की एक व्यवस्था दर्शायी गई है। ये तार इस पेपर (पृष्ठ) के समतल के लम्बवत् हैं और सभी से 'I' विद्युतधारा एक ही दिशा में प्रवाहित हो रही है। इन तीनों के बीच में स्थित, तार 'B' की प्रति इकाई लम्बाई पर लगने वाले बल का परिमाण होगा :



- (1) $\frac{\mu_0 i^2}{\sqrt{2} \pi d}$
- (2) $\frac{\mu_0 i^2}{2 \pi d}$
- (3) $\frac{2\mu_0 i^2}{\pi d}$
- (4) $\frac{\sqrt{2}\mu_0 i^2}{\pi d}$

96. The acceleration due to gravity at a height 1 km above the earth is the same as at a depth d below the surface of earth. Then :

- (1) $d = 2 \text{ km}$
- (2) $d = \frac{1}{2} \text{ km}$
- (3) $d = 1 \text{ km}$
- (4) $d = \frac{3}{2} \text{ km}$

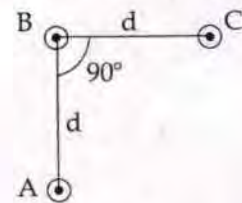
97. The x and y coordinates of the particle at any time are $x = 5t - 2t^2$ and $y = 10t$ respectively, where x and y are in meters and t in seconds. The acceleration of the particle at $t = 2\text{s}$ is :

- (1) -8 m/s^2
- (2) 0
- (3) 5 m/s^2
- (4) -4 m/s^2

98. In a common emitter transistor amplifier the audio signal voltage across the collector is 3 V. The resistance of collector is $3 \text{ k}\Omega$. If current gain is 100 and the base resistance is $2 \text{ k}\Omega$, the voltage and power gain of the amplifier is :

- (1) 20 and 2000
- (2) 200 and 1000
- (3) 15 and 200
- (4) 150 and 15000

99. An arrangement of three parallel straight wires placed perpendicular to plane of paper carrying same current 'I' along the same direction is shown in Fig. Magnitude of force per unit length on the middle wire 'B' is given by :



- (1) $\frac{\mu_0 i^2}{\sqrt{2} \pi d}$
- (2) $\frac{\mu_0 i^2}{2 \pi d}$
- (3) $\frac{2\mu_0 i^2}{\pi d}$
- (4) $\frac{\sqrt{2}\mu_0 i^2}{\pi d}$

100. दो अन्तरिक्षयात्रियों का सम्पर्क अपने अन्तरिक्ष यान से टूट जाता है और वे दोनों गुरुत्वाकर्षण विहीन अन्तरिक्ष में तैरने लगते हैं। तो ये दोनों :

- (1) अचल रहेंगे।
- (2) तैरते हुए इनके बीच की दूरी वही बनी रहेगी।
- (3) एक-दूसरे की ओर गति करेंगे।
- (4) एक दूसरे से दूर जायेंगे।

101. ऊष्मा इंजन के रूप में किसी कार्नो इंजन की दक्षता $\frac{1}{10}$ है। इसका उपयोग एक रेफ्रिजरेटर की भाँति किया जाता है। यदि इस तन्त्र (निकाय) पर किया गया कार्य 10 J हो तो, निम्न ताप पर कुंड से अवशोषित ऊर्जा का मान होगा :

- (1) 100 J
- (2) 1 J
- (3) 90 J
- (4) 99 J

102. 250 फेरों वाली एक आयताकार कुंडली की लम्बाई 2.1 cm तथा चौड़ाई 1.25 cm है। इससे 85 μ A की विद्युत धारा प्रवाहित हो रही है। इस पर 0.85 T तीव्रता का एक चुम्बकीय क्षेत्र आरोपित किया जाता है। तो, बल आघूर्ण के विरुद्ध इस कुंडली के 180° से घुमाने के लिये आवश्यक कार्य का मान होगा :

- (1) 1.15 μ J
- (2) 9.1 μ J
- (3) 4.55 μ J
- (4) 2.3 μ J

103. निर्मांकित आरेखों में से किसमें डायोड अग्रदिशिक बायस में है?

- (1)
- (2)
- (3)
- (4)

104. बामर श्रेणी की अन्तिम लाइन तथा लाइमन श्रेणी की अन्तिम लाइन की तरंगदैर्घ्यों का अनुपात है :

- (1) 0.5
- (2) 2
- (3) 1
- (4) 4

100. Two astronauts are floating in gravitational free space after having lost contact with their spaceship. The two will :

- (1) will become stationary.
- (2) keep floating at the same distance between them.
- (3) move towards each other.
- (4) move away from each other.

101. A carnot engine having an efficiency of $\frac{1}{10}$ as heat engine, is used as a refrigerator. If the work done on the system is 10 J, the amount of energy absorbed from the reservoir at lower temperature is :

- (1) 100 J
- (2) 1 J
- (3) 90 J
- (4) 99 J

102. A 250 - Turn rectangular coil of length 2.1 cm and width 1.25 cm carries a current of 85 μ A and subjected to a magnetic field of strength 0.85 T. Work done for rotating the coil by 180° against the torque is :

- (1) 1.15 μ J
- (2) 9.1 μ J
- (3) 4.55 μ J
- (4) 2.3 μ J

103. Which one of the following represents forward bias diode ?

- (1)
- (2)
- (3)
- (4)

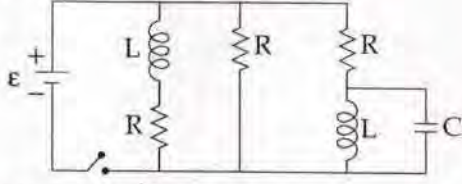
104. The ratio of wavelengths of the last line of Balmer series and the last line of Lyman series is :

- (1) 0.5
- (2) 2
- (3) 1
- (4) 4

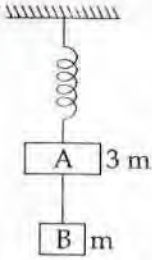
$\lambda = \frac{1}{2} \left(\frac{1}{4} - \frac{1}{16} \right)$

$\lambda = \frac{1}{2} \left(\frac{4-1}{16} \right) = \frac{3}{32}$

105. यहाँ दर्शाये गये परिपथ में तीन सर्वसम प्रतिरोधक, दो सर्वसम प्रेरक और एक आदर्श बैटरी जुड़े हैं। प्रत्येक प्रतिरोधक का प्रतिरोध, $R = 9.0 \Omega$, प्रत्येक प्रेरक का प्रेरकत्व, $L = 2.0 \text{ mH}$ है तथा बैटरी का विद्युत वाहक बल, $\varepsilon = 18 \text{ V}$ है। तो, स्विच को बन्द करने के तुरन्त पश्चात् बैटरी से विद्युत धारा, 'i' का मान होगा :

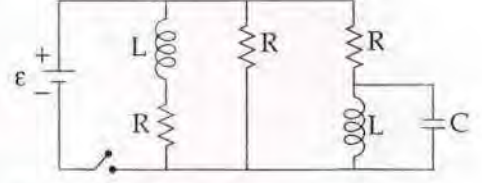


- (1) शून्य एम्पियर
(2) 2 mA
(3) 0.2 A
(4) 2 A
106. दो गुटकों A तथा B के द्रव्यमान, क्रमशः $3m$ तथा m हैं। ये आपस में एक द्रव्यमानहीन, अविस्तार्य डोरी से जुड़े हैं। इस पूरे निकाय को, आरेख में दर्शाये गये अनुसार एक द्रव्यमानरहित स्प्रिंग (कमानी) द्वारा लटकाया गया है। डोरी को काट देने के तुरन्त पश्चात् A और B के त्वरण के परिमाण होंगे क्रमशः :

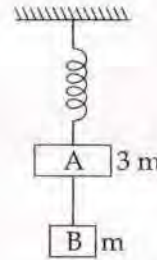


- (1) $\frac{g}{3}, \frac{g}{3}$
(2) $g, \frac{g}{3}$
(3) $\frac{g}{3}, g$
(4) g, g
107. किसी लम्बी परिनालिका का व्यास 0.1 m है। इसमें तार के फेरों की संख्या 2×10^4 प्रति मीटर है। इसके केन्द्र पर 0.01 m त्रिज्या तथा 100 फेरों वाली एक कुंडली इस प्रकार रखी है कि दोनों की अक्ष संपाती हैं। परिनालिका से प्रवाहित होने वाली विद्युत धारा का मान एक स्थिर दर से कम होता जाता है और 0.05 s में 4 A से शून्य हो जाता है। यदि, कुंडली का प्रतिरोध $10 \pi^2 \Omega$ है तो, इस अन्तराल में कुंडली से प्रवाहित कुल आवेश होगा :
- (1) $16 \pi \mu\text{C}$
(2) $32 \pi \mu\text{C}$
(3) $16 \mu\text{C}$
(4) $32 \mu\text{C}$

105. Figure shows a circuit that contains three identical resistors with resistance $R = 9.0 \Omega$ each, two identical inductors with inductance $L = 2.0 \text{ mH}$ each, and an ideal battery with emf $\varepsilon = 18 \text{ V}$. The current 'i' through the battery just after the switch closed is,.....



- (1) 0 ampere
(2) 2 mA
(3) 0.2 A
(4) 2 A
106. Two blocks A and B of masses $3m$ and m respectively are connected by a massless and inextensible string. The whole system is suspended by a massless spring as shown in figure. The magnitudes of acceleration of A and B immediately after the string is cut, are respectively :



- (1) $\frac{g}{3}, \frac{g}{3}$
(2) $g, \frac{g}{3}$
(3) $\frac{g}{3}, g$
(4) g, g
107. A long solenoid of diameter 0.1 m has 2×10^4 turns per meter. At the centre of the solenoid, a coil of 100 turns and radius 0.01 m is placed with its axis coinciding with the solenoid axis. The current in the solenoid reduces at a constant rate to 0 A from 4 A in 0.05 s . If the resistance of the coil is $10 \pi^2 \Omega$, the total charge flowing through the coil during this time is :
- (1) $16 \pi \mu\text{C}$
(2) $32 \pi \mu\text{C}$
(3) $16 \mu\text{C}$
(4) $32 \mu\text{C}$

108. c, G तथा $\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0}$ से बनने वाली एक भौतिक राशि की विमायें वही हैं जो लम्बाई की हैं। (जहाँ c - प्रकाश का वेग, G - सार्वत्रिक गुरुत्वीय स्थिरांक तथा e आवेश है) यह भौतिक राशि होगी :

- (1) $\frac{1}{c} G \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0}$
 (2) $\frac{1}{c^2} \left[G \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} \right]^{1/2}$
 (3) $c^2 \left[G \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} \right]^{1/2}$
 (4) $\frac{1}{c^2} \left[\frac{e^2}{G 4\pi\epsilon_0} \right]^{1/2}$

109. मुक्त दिक्स्थान (आकाश) में, किसी विद्युत चुम्बकीय तरंग में विद्युत क्षेत्र का वर्ग-माध्य-मूल मान, $E_{rms} = 6V/m$ है, तो चुम्बकीय क्षेत्र का शिखर मान है :

- (1) $4.23 \times 10^{-8} T$
 (2) $1.41 \times 10^{-8} T$
 (3) $2.83 \times 10^{-8} T$
 (4) $0.70 \times 10^{-8} T$

110. किसी तार का प्रतिरोध ' R ' ओम है। इस तार को पिघलाया जाता है और फिर खींचकर मूल तार से ' n ' गुना लम्बाई का एक तार बना दिया जाता है। इस नये तार का प्रतिरोध होगा :

- (1) $\frac{R}{n^2}$
 (2) nR
 (3) $\frac{R}{n}$
 (4) n^2R

111. प्रकाश की तरंगदैर्घ्यों, $\lambda_1 = 4000 \text{ \AA}$ और $\lambda_2 = 6000 \text{ \AA}$ के लिये, प्रकाशीय सूक्ष्मदर्शी की विभेदन क्षमताओं का अनुपात है :

- (1) 16 : 81
 (2) 8 : 27
 (3) 9 : 4
 (4) 3 : 2

108. A physical quantity of the dimensions of length that can be formed out of c, G and $\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0}$ is [c is velocity of light, G is universal constant of gravitation and e is charge] :

- (1) $\frac{1}{c} G \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0}$
 (2) $\frac{1}{c^2} \left[G \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} \right]^{1/2}$
 (3) $c^2 \left[G \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} \right]^{1/2}$
 (4) $\frac{1}{c^2} \left[\frac{e^2}{G 4\pi\epsilon_0} \right]^{1/2}$

109. In an electromagnetic wave in free space the root mean square value of the electric field is $E_{rms} = 6V/m$. The peak value of the magnetic field is :

- (1) $4.23 \times 10^{-8} T$
 (2) $1.41 \times 10^{-8} T$
 (3) $2.83 \times 10^{-8} T$
 (4) $0.70 \times 10^{-8} T$

$$E_{rms} = \frac{1}{\sqrt{2}} \frac{B_{rms}}{\mu_0} \\ 6 = \frac{1}{\sqrt{2}} \frac{B_{rms}}{4\pi \times 10^{-7}} \\ 36 = \frac{B_{rms}^2}{32\pi^2 \times 10^{-14}} \\ B_{rms} = \frac{36 \times 32\pi^2 \times 10^{-14}}{1} \\ B_{rms} = 36 \times 32 \times 10^{-14} \\ B_{rms} = 1152 \times 10^{-14} T \\ B_{rms} = 1.152 \times 10^{-8} T$$

110. The resistance of a wire is ' R ' ohm. If it is melted and stretched to ' n ' times its original length, its new resistance will be :

- (1) $\frac{R}{n^2}$
 (2) nR
 (3) $\frac{R}{n}$
 (4) n^2R

$$R = \frac{\rho L}{A} \\ R = \frac{\rho nL}{A/n^2} \\ R = \frac{\rho n^3 L}{A} \\ R \propto n^3 \\ \frac{R}{R'} = \frac{n^3}{1} \\ R' = \frac{R}{n^3}$$

111. The ratio of resolving powers of an optical microscope for two wavelengths $\lambda_1 = 4000 \text{ \AA}$ and $\lambda_2 = 6000 \text{ \AA}$ is :

- (1) 16 : 81
 (2) 8 : 27
 (3) 9 : 4
 (4) 3 : 2

$$\frac{R_1}{R_2} = \frac{\lambda_2}{\lambda_1} \\ \frac{R_1}{R_2} = \frac{6000}{4000} \\ \frac{R_1}{R_2} = \frac{3}{2}$$

112. 1.42 अपवर्तनांक के काँच से बने, एक पतले प्रिज्म का अपवर्तक कोण 10° है। इस प्रिज्म को 1.7 अपवर्तनांक के काँच से बने एक अन्य पतले प्रिज्म से जोड़ दिया जाता है। इस संयोजन से विचलनरहित परिक्षेपण प्राप्त होता है। तो, दूसरे प्रिज्म का अपवर्तक कोण होना चाहिये :

- (1) 10°
- (2) 4°
- (3) 6°
- (4) 8°

113. दो पोलेराइड P_1 तथा P_2 को इस प्रकार रखा गया है कि, इनकी अक्ष आपस में लम्बवत् हैं। P_1 पर आपतित अध्रुवित प्रकाश की तीव्रता I_0 है। P_1 और P_2 के बीच में एक अन्य पोलेराइड P_3 को इस प्रकार रखा जाता है कि इसकी अक्ष P_1 की अक्ष से 45° का कोण बनाती है। तो, P_2 से पारगत प्रकाश की तीव्रता है :

- (1) $\frac{I_0}{16}$
- (2) $\frac{I_0}{2}$
- (3) $\frac{I_0}{4}$
- (4) $\frac{I_0}{8}$

114. विद्युत वाहक बल की वैद्युत माप के लिये विभवमापी एक यथार्थ तथा बहुमुखी युक्ति है, क्योंकि, इस विधि में शामिल होता है :

- (1) सेलों, गैल्वेनोमीटर तथा प्रतिरोधों का संयोजन
- (2) सेलों का उपयोग
- (3) विभव प्रवणता
- (4) गैल्वेनोमीटर से धारा के प्रवाहित न होने की स्थिति

115. एक नलिका का एक सिरा बन्द है और दूसरा सिरा खुला है। इसके दो निकटस्थ संनादी स्वरों की आवृत्तियाँ क्रमशः 220 Hz तथा 260 Hz हैं तो इस निकाय की मूल आवृत्ति कितनी होगी ?

- (1) 40 Hz
- (2) 10 Hz
- (3) 20 Hz
- (4) 30 Hz

112. A thin prism having refracting angle 10° is made of glass of refractive index 1.42. This prism is combined with another thin prism of glass of refractive index 1.7. This combination produces dispersion without deviation. The refracting angle of second prism should be :

- (1) 10°
- (2) 4°
- (3) 6°
- (4) 8°

113. Two Polaroids P_1 and P_2 are placed with their axes perpendicular to each other. Unpolarised light I_0 is incident on P_1 . A third polaroid P_3 is kept in between P_1 and P_2 such that its axis makes an angle 45° with that of P_1 . The intensity of transmitted light through P_2 is :

- (1) $\frac{I_0}{16}$
- (2) $\frac{I_0}{2}$
- (3) $\frac{I_0}{4}$
- (4) $\frac{I_0}{8}$

114. A potentiometer is an accurate and versatile device to make electrical measurements of E.M.F. because the method involves :

- (1) a combination of cells, galvanometer and resistances
- (2) cells
- (3) potential gradients
- (4) a condition of no current flow through the galvanometer

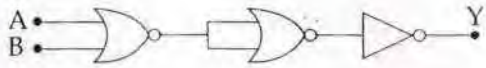
115. The two nearest harmonics of a tube closed at one end and open at other end are 220 Hz and 260 Hz. What is the fundamental frequency of the system?

- (1) 40 Hz
- (2) 10 Hz
- (3) 20 Hz
- (4) 30 Hz

116. किसी प्रकाश स्रोत, L से, प्रकाश का एक किरणपुंज, उससे x दूरी पर स्थित एक समतल दर्पण पर लम्बवत् पड़ता है। इस किरणपुंज के वापस परावर्तन से, स्रोत L के ठीक ऊपर स्थित एक पैमाने (स्केल) पर प्रकाश का एक बिन्दु बनता है। दर्पण को किसी अल्प कोण, θ से घुमाने पर, यह प्रकाश बिन्दु उस पैमाने पर y दूरी से विचलित हो जाता है। तो, θ का मान होगा :

- (1) $\frac{x}{y}$
- (2) $\frac{y}{2x}$
- (3) $\frac{y}{x}$
- (4) $\frac{x}{2y}$

117. दिया गया विद्युत नेटवर्क किस गेट के तुल्य है?



- (1) NOT गेट
- (2) AND गेट
- (3) OR गेट
- (4) NOR गेट

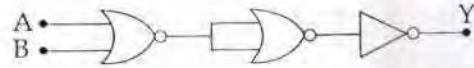
118. किसी कण की रेखीय सरल आवर्त गति का आयाम 3 cm है। जब यह कण अपनी माध्य स्थिति से 2 cm दूरी पर होती है तो उस समय इसके वेग का परिमाण, इसके त्वरण के बराबर होता है। इस कण का आवर्तकाल (सेकंड में) है :

- (1) $\frac{2\pi}{\sqrt{3}}$
- (2) $\frac{\sqrt{5}}{\pi}$
- (3) $\frac{\sqrt{5}}{2\pi}$
- (4) $\frac{4\pi}{\sqrt{5}}$

116. A beam of light from a source L is incident normally on a plane mirror fixed at a certain distance x from the source. The beam is reflected back as a spot on a scale placed just above the source L. When the mirror is rotated through a small angle θ , the spot of the light is found to move through a distance y on the scale. The angle θ is given by :

- (1) $\frac{x}{y}$
- (2) $\frac{y}{2x}$
- (3) $\frac{y}{x}$
- (4) $\frac{x}{2y}$

117. The given electrical network is equivalent to :



- (1) NOT gate
- (2) AND gate
- (3) OR gate
- (4) NOR gate

118. A particle executes linear simple harmonic motion with an amplitude of 3 cm. When the particle is at 2 cm from the mean position, the magnitude of its velocity is equal to that of its acceleration. Then its time period in seconds is :

- (1) $\frac{2\pi}{\sqrt{3}}$
- (2) $\frac{\sqrt{5}}{\pi}$
- (3) $\frac{\sqrt{5}}{2\pi}$
- (4) $\frac{4\pi}{\sqrt{5}}$

C

119. एक दिन मेट्रो स्टेशन पर एस्कलेटर (चलती सीढ़ी) के न चलने पर प्रीति, उसकी सीढ़ियों पर पैदल ऊपर चढ़ती है। इसमें उसे t_1 समय लगता है। अन्य दिनों में जब एस्कलेटर चल रहा होता है तब वह उस पर खड़ी रह कर, t_2 समय में ऊपर पहुँच जाती है तो, उसके द्वारा चलते हुए एस्कलेटर पर चलकर ऊपर चढ़ने में लिया गया समय होगा :

- (1) $t_1 - t_2$
 (2) $\frac{t_1 + t_2}{2}$
 (3) $\frac{t_1 t_2}{t_2 - t_1}$
 (4) $\frac{t_1 t_2}{t_2 + t_1}$

120. दो डिस्कें (चक्रिकायों) के जड़त्व आघूर्ण आपस में बराबर हैं। ये अपनी-अपनी नियमित अक्ष, जो इनके समतल के लम्बवत् है और चक्रिका के केन्द्र से होकर गुजरती है के परितः, क्रमशः ω_1 तथा ω_2 कोणीय वेग से घूर्णन कर रही हैं। इनको एक दूसरे के सम्मुख इस प्रकार सम्पर्क में लाया जाता है कि, इनकी घूर्णन अक्ष संपाती हो जाती हैं। तो, इस प्रक्रम में ऊर्जा-क्षय के लिये व्यंजक होगा :

- (1) $\frac{I}{8} (\omega_1 - \omega_2)^2$
 (2) $\frac{1}{2} I (\omega_1 + \omega_2)^2$
 (3) $\frac{1}{4} I (\omega_1 - \omega_2)^2$
 (4) $I (\omega_1 - \omega_2)^2$

121. गैसों के एक मिश्रण में T ताप पर 2 मोल ऑक्सीजन तथा 4 मोल आर्गन गैस हैं। कम्पन के सभी विन्यासों को नगण्य मानते हुए, इस निकाय की कुल आन्तरिक ऊर्जा होगी :

- (1) 11 RT
 (2) 4 RT
 (3) 15 RT
 (4) 9 RT

122. किसी गोलीय पिंड का आयतन प्रत्यास्थता गुणांक 'B' है। इस पर एकसमान दाब 'p' लगाया जाता है। तो, इसकी त्रिज्या में भिन्नात्मक कमी होगी :

- (1) $\frac{p}{3B}$
 (2) $\frac{p}{B}$
 (3) $\frac{B}{3p}$
 (4) $\frac{3p}{B}$

119. Preeti reached the metro station and found that the escalator was not working. She walked up the stationary escalator in time t_1 . On other days, if she remains stationary on the moving escalator, then the escalator takes her up in time t_2 . The time taken by her to walk up on the moving escalator will be :

- (1) $t_1 - t_2$
 (2) $\frac{t_1 + t_2}{2}$
 (3) $\frac{t_1 t_2}{t_2 - t_1}$
 (4) $\frac{t_1 t_2}{t_2 + t_1}$

120. Two discs of same moment of inertia rotating about their regular axis passing through centre and perpendicular to the plane of disc with angular velocities ω_1 and ω_2 . They are brought into contact face to face coinciding the axis of rotation. The expression for loss of energy during this process is :

- (1) $\frac{I}{8} (\omega_1 - \omega_2)^2$
 (2) $\frac{1}{2} I (\omega_1 + \omega_2)^2$
 (3) $\frac{1}{4} I (\omega_1 - \omega_2)^2$
 (4) $I (\omega_1 - \omega_2)^2$

121. A gas mixture consists of 2 moles of O_2 and 4 moles of Ar at temperature T. Neglecting all vibrational modes, the total internal energy of the system is :

- (1) 11 RT
 (2) 4 RT
 (3) 15 RT
 (4) 9 RT

$O_2 = \frac{2 \times 5}{2} RT = 5 RT$
 $Ar = \frac{4 \times 3}{2} RT = 6 RT$

122. The bulk modulus of a spherical object is 'B'. If it is subjected to uniform pressure 'p', the fractional decrease in radius is :

- (1) $\frac{p}{3B}$
 (2) $\frac{p}{B}$
 (3) $\frac{B}{3p}$
 (4) $\frac{3p}{B}$



123. 1 लम्बाई की एक डोरी के एक सिरे से 'm' द्रव्यमान का एक कण जुड़ा है और इसका दूसरा सिरा एक चिकने समतल मेज पर लगी छोटी सी खूँटी से जुड़ा है। यदि यह कण वृत्ताकार पथ पर 'v' चाल से घूर्णन करता है तो, उस पर लगने वाला नेट बल (केन्द्र की ओर) होगा : (T-रस्सी पर तनाव है)

- (1) शून्य
- (2) T
- (3) $T + \frac{mv^2}{l}$
- (4) $T - \frac{mv^2}{l}$

124. एक खोखले सिलिन्डर का द्रव्यमान 3 kg तथा त्रिज्या 40 cm है। इस पर एक डोरी लपेट दी गई है। यदि, इस डोरी को 30 N के बल द्वारा खींचा जाय तो, सिलिन्डर का कोणीय त्वरण कितना होगा ?

- (1) 5 m/s^2
- (2) 25 m/s^2
- (3) 0.25 rad/s^2
- (4) 25 rad/s^2

125. यंग के द्वि झिरी प्रयोग को पहले वायु में और फिर किसी अन्य माध्यम में किया जाता है। यह पाया जाता है कि, इस माध्यम में 8वीं दीप्त फ्रिंज तथा वायु में 5वीं अदीप्त फ्रिंज एक ही स्थान पर बनते हैं। तो, इस माध्यम का अपवर्तनांक होगा लगभग :

- (1) 1.78
- (2) 1.25
- (3) 1.59
- (4) 1.69

126. कल्पना कीजिये कि एक प्रोटॉन और एक इलेक्ट्रॉन के आवेश में अल्प अन्तर होता है। इनमें से एक $-e$ है और दूसरा $(e + \Delta e)$ है। यदि एक दूसरे से 'd' दूरी पर रखे हाइड्रोजन के दो परमाणुओं के बीच (जहाँ d परमाणु के साइज से बहुत अधिक है) स्थिर वैद्युत बल और गुरुत्वीय बल का परिणामी (नेट) शून्य है तो, Δe की कोटि होगी :

(दिया है हाइड्रोजन का द्रव्यमान $m_h = 1.67 \times 10^{-27} \text{ kg}$)

- (1) 10^{-47} C
- (2) 10^{-20} C
- (3) 10^{-23} C
- (4) 10^{-37} C

123. One end of string of length l is connected to a particle of mass 'm' and the other end is connected to a small peg on a smooth horizontal table. If the particle moves in circle with speed 'v', the net force on the particle (directed towards center) will be (T represents the tension in the string)

- (1) Zero
- (2) T
- (3) $T + \frac{mv^2}{l}$
- (4) $T - \frac{mv^2}{l}$

124. A rope is wound around a hollow cylinder of mass 3 kg and radius 40 cm. What is the angular acceleration of the cylinder if the rope is pulled with a force of 30 N ?

- (1) 5 m/s^2
- (2) 25 m/s^2
- (3) 0.25 rad/s^2
- (4) 25 rad/s^2

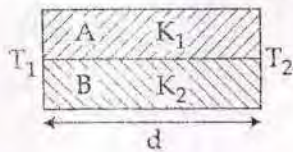
125. Young's double slit experiment is first performed in air and then in a medium other than air. It is found that 8th bright fringe in the medium lies where 5th dark fringe lies in air. The refractive index of the medium is nearly :

- (1) 1.78
- (2) 1.25
- (3) 1.59
- (4) 1.69

126. Suppose the charge of a proton and an electron differ slightly. One of them is $-e$, the other is $(e + \Delta e)$. If the net of electrostatic force and gravitational force between two hydrogen atoms placed at a distance d (much greater than atomic size) apart is zero, then Δe is of the order of [Given mass of hydrogen $m_h = 1.67 \times 10^{-27} \text{ kg}$]

- (1) 10^{-47} C
- (2) 10^{-20} C
- (3) 10^{-23} C
- (4) 10^{-37} C

127. विभिन्न पदार्थों की बनी दो छड़ों A और B को, आरेख में दर्शाये गये अनुसार आपस में वैलड कर जोड़ दिया गया है। इन छड़ों की ऊष्मा चालकता क्रमशः K_1 तथा K_2 हैं। तो, इनसे बनी संयुक्त छड़ की ऊष्मा चालकता होगी :



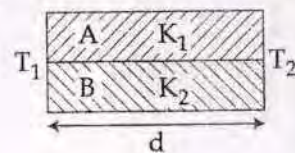
128. चाँदी के लिये प्रकाश विद्युत देहली तरंगदैर्घ्य $3250 \times 10^{-10} \text{ m}$ है। तो, $2536 \times 10^{-10} \text{ m}$ तरंगदैर्घ्य के पराबैंगनी प्रकाश द्वारा चाँदी के पृष्ठ से निष्कापित इलेक्ट्रॉनों का वेग होगा :

$$(h = 4.14 \times 10^{-15} \text{ eVs तथा } c = 3 \times 10^8 \text{ ms}^{-1})$$

129. दो कारों की चाल क्रमशः 22 m/s तथा 16.5 m/s है। ये दोनों विपरीत दिशाओं में एक दूसरे की ओर जा रही हैं। पहली कार का चालक हॉर्न बजाता है, जिसकी आवृत्ति 400 Hz है। यदि, ध्वनि का वेग 340 m/s है तो, दूसरी कार के चालक को इस हॉर्न की ध्वनि कितनी आवृत्ति की सुनाई देगी ?

130. 1 ग्राम द्रव्यमान की वर्षा के पानी की एक बूँद, 1 km ऊँचाई से गिरती है और भू-तल से 50 m/s की चाल से टकराती है। यदि g का मान 10 m/s^2 स्थिर रहे तो, (i) गुरुत्वीय बल तथा (ii) वायु के प्रतिरोधक बल द्वारा किया गया कार्य होगा :

127. Two rods A and B of different materials are welded together as shown in figure. Their thermal conductivities are K_1 and K_2 . The thermal conductivity of the composite rod will be :



128. The photoelectric threshold wavelength of silver is $3250 \times 10^{-10} \text{ m}$. The velocity of the electron ejected from a silver surface by ultraviolet light of wavelength $2536 \times 10^{-10} \text{ m}$ is :

$$(\text{Given } h = 4.14 \times 10^{-15} \text{ eVs and } c = 3 \times 10^8 \text{ ms}^{-1})$$

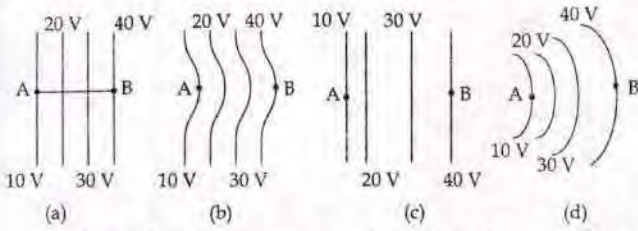
129. Two cars moving in opposite directions approach each other with speed of 22 m/s and 16.5 m/s respectively. The driver of the first car blows a horn having a frequency 400 Hz . The frequency heard by the driver of the second car is [velocity of sound 340 m/s]:

130. Consider a drop of rain water having mass 1 g falling from a height of 1 km . It hits the ground with a speed of 50 m/s . Take ' g ' constant with a value 10 m/s^2 . The work done by the (i) gravitational force and the (ii) resistive force of air is :

131. एक गोलीय कृष्णिका की त्रिज्या 12 cm है। यह 500 K पर 450 वाट शक्ति का उत्सर्जन करती है। यदि इसकी त्रिज्या को आधा (1/2) तथा ताप को दो गुना कर दिया जाए तो उत्सर्जित शक्ति का मान वाट में होगा :

- (1) 1800
- (2) 225
- (3) 450
- (4) 1000

132. यहाँ आरेख में कुछ समविभव क्षेत्र दर्शाये गये हैं :



प्रत्येक आरेख एक धनात्मक आवेश को A से B तक ले जाते हैं। तो, इस प्रक्रम में, q को A से B तक ले जाने में :

- (1) आरेख (b) में अधिकतम कार्य करना पड़ेगा।
- (2) आरेख (c) में अधिकतम कार्य करना पड़ेगा।
- (3) सभी चारों आरेखों में समान कार्य करना पड़ेगा।
- (4) आरेख (a) में न्यूनतम कार्य करना होगा।

133. निम्नांकित कथनों में से कौन से कथन सही हैं ?

- (a) किसी पिंड का गुरुत्व केन्द्र और उसका द्रव्यमान केन्द्र सदैव संपाती होते हैं।
- (b) किसी पिंड का द्रव्यमान केन्द्र वह बिन्दु है जहाँ पर पिंड पर लगा कुल गुरुत्वीय बल आघूर्ण शून्य है।
- (c) किसी पिंड पर लगा बल युग्म, उसमें स्थानान्तरित तथा घूर्णीय, दोनों प्रकार की गति उत्पन्न करता है।
- (d) यांत्रिक लाभ का मान एक (1) से अधिक होने का तात्पर्य यह है कि कम आयास से अधिक भार उठाया जा सकता है।

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

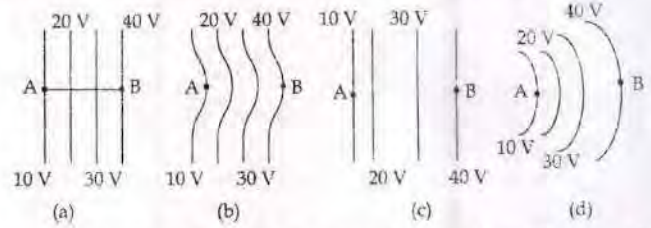
134. यदि, एक दूसरे से लम्बवत्, दो ऊर्ध्वाधर समतलों में प्रेक्षित आभासी नमन (नति) कोण θ_1 तथा θ_2 हैं तो, वास्तविक नमन कोण θ का मान किस समीकरण से प्राप्त होगा ?

- (1) $\tan^2 \theta = \tan^2 \theta_1 - \tan^2 \theta_2$
- (2) $\cot^2 \theta = \cot^2 \theta_1 + \cot^2 \theta_2$
- (3) $\tan^2 \theta = \tan^2 \theta_1 + \tan^2 \theta_2$
- (4) $\cot^2 \theta = \cot^2 \theta_1 - \cot^2 \theta_2$

131. A spherical black body with a radius of 12 cm radiates 450 watt power at 500 K. If the radius were halved and the temperature doubled, the power radiated in watt would be :

- (1) 1800
- (2) 225
- (3) 450
- (4) 1000

132. The diagrams below show regions of equipotentials.



A positive charge is moved from A to B in each diagram.

- (1) Maximum work is required to move q in figure (b).
- (2) Maximum work is required to move q in figure (c).
- (3) In all the four cases the work done is the same.
- (4) Minimum work is required to move q in figure (a).

133. Which of the following statements are correct ?

- (a) Centre of mass of a body always coincides with the centre of gravity of the body.
- (b) Centre of mass of a body is the point at which the total gravitational torque on the body is zero.
- (c) A couple on a body produce both translational and rotational motion in a body.
- (d) Mechanical advantage greater than one means that small effort can be used to lift a large load.

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

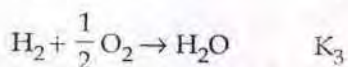
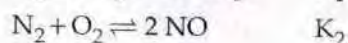
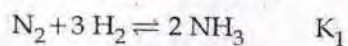
134. If θ_1 and θ_2 be the apparent angles of dip observed in two vertical planes at right angles to each other, then the true angle of dip θ is given by :

- (1) $\tan^2 \theta = \tan^2 \theta_1 - \tan^2 \theta_2$
- (2) $\cot^2 \theta = \cot^2 \theta_1 + \cot^2 \theta_2$
- (3) $\tan^2 \theta = \tan^2 \theta_1 + \tan^2 \theta_2$
- (4) $\cot^2 \theta = \cot^2 \theta_1 - \cot^2 \theta_2$

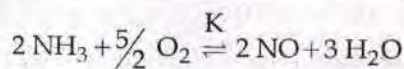
135. दो रेडियोएक्टिव पदार्थों, 'A' तथा 'B' के क्षयांक क्रमशः 8λ तथा λ हैं। प्रारंभ में दोनों के नाभिकों की संख्या समान है। कितने समय के पश्चात् पदार्थ 'B' में नाभिकों की संख्या का 'A' में नाभिकों की संख्या से अनुपात $\frac{1}{e}$ होगा ?

- (1) $\frac{1}{9\lambda}$
- (2) $\frac{1}{\lambda}$
- (3) $\frac{1}{7\lambda}$
- (4) $\frac{1}{8\lambda}$

136. निम्न साम्यवस्था स्थिरांक हैं :



तो निम्न अभिक्रिया के लिये साम्यवस्था स्थिरांक (K) होगा :



- (1) $K_2^3 K_3 / K_1$
- (2) $K_1 K_3^3 / K_2$
- (3) $K_2 K_3^3 / K_1$
- (4) $K_2 K_3 / K_1$

137. फेनिल मेथिल ईथर को HI के साथ गर्म करने पर बनता है :

- (1) बेंजीन
- (2) ऐथिल क्लोराइड
- (3) आयडोबेंजीन
- (4) फिनॉल

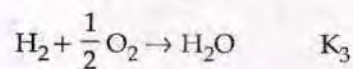
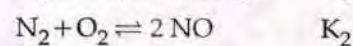
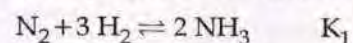
138. 1 : 1 आर्थो एवं पैरा-नाइट्रोफिनॉल के मिश्रण के पृथक्करण के लिये सबसे उचित विधि है :

- (1) प्रभाजी आसवन
- (2) ऊर्ध्वपातन
- (3) वर्णलेखन (क्रोमेटोग्राफी)
- (4) क्रिस्टलन

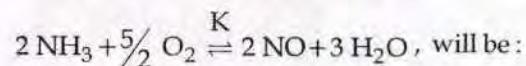
135. Radioactive material 'A' has decay constant 8λ and material 'B' has decay constant λ . Initially they have same number of nuclei. After what time the ratio of number of nuclei of material 'B' to that of 'A' will be $\frac{1}{e}$?

- (1) $\frac{1}{9\lambda}$
- (2) $\frac{1}{\lambda}$
- (3) $\frac{1}{7\lambda}$
- (4) $\frac{1}{8\lambda}$

136. The equilibrium constants of the following are :



The equilibrium constant (K) of the reaction :



- (1) $K_2^3 K_3 / K_1$
- (2) $K_1 K_3^3 / K_2$
- (3) $K_2 K_3^3 / K_1$
- (4) $K_2 K_3 / K_1$

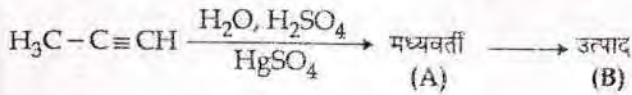
137. The heating of phenyl-methyl ethers with HI produces.

- (1) benzene
- (2) ethyl chlorides
- (3) iodobenzene
- (4) phenol

138. The most suitable method of separation of 1 : 1 mixture of ortho and para - nitrophenols is :

- (1) Steam distillation
- (2) Sublimation
- (3) Chromatography
- (4) Crystallisation

139. निम्न अभिक्रिया के लिये सही मध्यवर्ती एवं उत्पाद है?

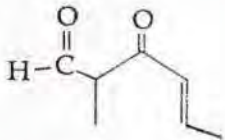


- (1) A: $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{OH}}{\text{C}}=\text{CH}_2$ B: $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{O}}{\text{C}}-\text{CH}_3$
 (2) A: $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{SO}_4}{\text{C}}=\text{CH}_2$ B: $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{O}}{\text{C}}-\text{CH}_3$
 (3) A: $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{OH}}{\text{C}}=\text{CH}_2$ B: $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{SO}_4}{\text{C}}=\text{CH}_2$
 (4) A: $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{O}}{\text{C}}-\text{CH}_3$ B: $\text{H}_3\text{C}-\text{C}\equiv\text{CH}$

140. ऐसीटऐमाइड का मेथिल ऐमीन में रूपान्तरण के लिये निम्न में से कौन सी अभिक्रिया उचित है?

- (1) गैब्रिएल थैलिमाइड संश्लेषण
 (2) कार्बिलऐमीन अभिक्रिया
 (3) हॉफमान हाइपोब्रोमेमाइड अभिक्रिया
 (4) स्टीफेन अभिक्रिया

141.



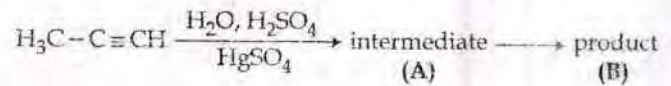
यौगिक का IUPAC नाम है :

- (1) 3-किटो-2-मेथिलहेक्स-5-ईनऐल
 (2) 3-किटो-2-मेथिलहेक्स-4-ईनऐल
 (3) 5-फॉर्मिलहेक्स-2-ईन-3-ऑन
 (4) 5-मेथिल-4-ऑक्सीहेक्स-2-ईन-5-ऐल

142. निम्न में से कौन CO के लिये सिंक है?

- (1) पादप
 (2) हीमोग्लोबिन
 (3) रेत में उपस्थित सूक्ष्म जीव
 (4) महासागर

139. Predict the correct intermediate and product in the following reaction :

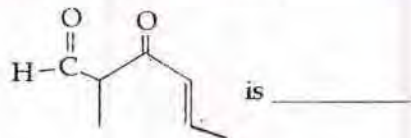


- (1) A: $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{OH}}{\text{C}}=\text{CH}_2$ B: $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{O}}{\text{C}}-\text{CH}_3$
 (2) A: $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{SO}_4}{\text{C}}=\text{CH}_2$ B: $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{O}}{\text{C}}-\text{CH}_3$
 (3) A: $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{OH}}{\text{C}}=\text{CH}_2$ B: $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{SO}_4}{\text{C}}=\text{CH}_2$
 (4) A: $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{O}}{\text{C}}-\text{CH}_3$ B: $\text{H}_3\text{C}-\text{C}\equiv\text{CH}$

140. Which of the following reactions is appropriate for converting acetamide to methanamine ?

- (1) Gabriels phthalimide synthesis
 (2) Carbylamine reaction
 (3) Hoffmann hypobromamide reaction
 (4) Stephens reaction

141. The IUPAC name of the compound



- (1) 3-keto-2-methylhex-5-enal
 (2) 3-keto-2-methylhex-4-enal
 (3) 5-formylhex-2-en-3-one
 (4) 5-methyl-4-oxohex-2-en-5-al

142. Which of the following is a sink for CO ?

- (1) Plants
 (2) Haemoglobin
 (3) Micro organisms present in the soil
 (4) Oceans

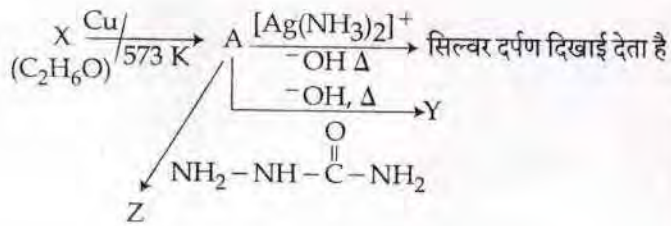
143. साइक्लोहेक्सेनॉन का एल्डोल संघनन के बाद गर्म करने पर निम्न में से कौन सा उत्पाद बनेगा ?

- (1)
- (2)
- (3)
- (4)

144. निम्न में से किस यौगिकों के युग्म समइलेक्ट्रॉनी एवं समसंरचनात्मक है ?

- (1) IF_3 , XeF_2
 (2) BeCl_2 , XeF_2
 (3) TeI_2 , XeF_2
 (4) IBr_2^- , XeF_2

145. निम्न अभिक्रिया के लिये



A, X, Y एवं Z को पहचानिये :

- (1) A-एथेनॉल, X-एसेटैलिड हाइड, Y-ब्यूटेनॉन, Z-हाइड्राजोन
 (2) A-मिथोक्सीमिथेन, X-एथेनॉइक अम्ल, Y-एसीटेट आयन, Z-हाइड्राजोन
 (3) A-मिथोक्सीमिथेन, X-एथेनॉल, Y-एथेनॉइक अम्ल, Z-सेमीकार्बाजोइड
 (4) A-एथेनॉल, X-एथेनॉल, Y-ब्यूट-2-ईनॉल, Z-सेमीकार्बाजोन

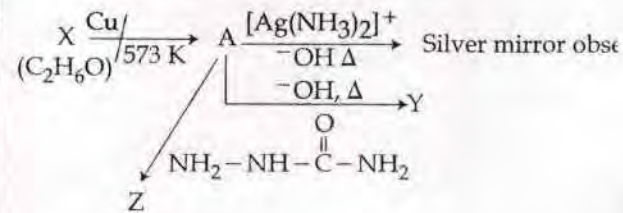
143. Of the following, which is the product formed cyclohexanone undergoes aldol condensation followed by heating ?

- (1)
- (2)
- (3)
- (4)

144. Which of the following pairs of compound isoelectronic and isostructural ?

- (1) IF_3 , XeF_2
 (2) BeCl_2 , XeF_2
 (3) TeI_2 , XeF_2
 (4) IBr_2^- , XeF_2

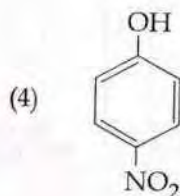
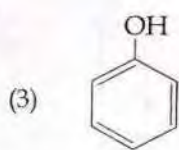
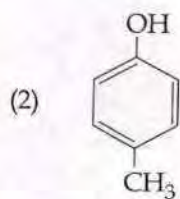
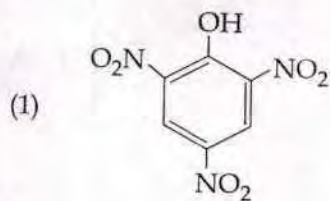
145. Consider the reactions :



Identify A, X, Y and Z

- (1) A-Ethanol, X-Acetaldehyde, Y-Butan-2-one, Z-Hydrazine.
 (2) A-Methoxymethane, X-Ethanoic acid, Y-Acetate ion, Z-hydrazine.
 (3) A-Methoxymethane, X-Ethanol, Y-Ethanoic acid, Z-Semicarbazide.
 (4) A-Ethanal, X-Ethanol, Y-But-2-en-1-ol, Z-Semicarbazone.

146. निम्न में से कौन सा सर्वाधिक अम्लीय यौगिक है?



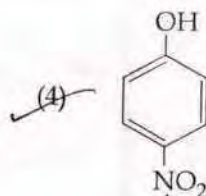
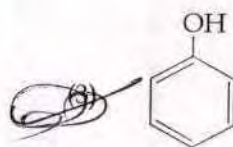
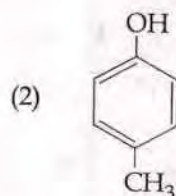
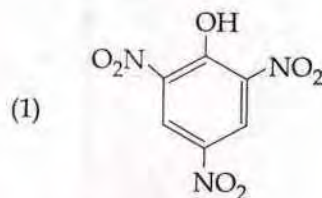
147. उस गैस का नाम बताइये जो कि अम्लीकृत KMnO_4 के विलयन को आसानी से रंगहीन कर देती है :

- (1) P_2O_5
- (2) CO_2
- (3) SO_2
- (4) NO_2

148. निम्न में से कौन सा अम्लता के लिये सही क्रम है?

- (1) $\text{CH}_3-\text{CH}_3 > \text{CH}_2=\text{CH}_2 > \text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{CH} > \text{CH}\equiv\text{CH}$
- (2) $\text{CH}_2=\text{CH}_2 > \text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}_2 > \text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{CH} > \text{CH}\equiv\text{CH}$
- (3) $\text{CH}\equiv\text{CH} > \text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{CH} > \text{CH}_2=\text{CH}_2 > \text{CH}_3-\text{CH}_3$
- (4) $\text{CH}\equiv\text{CH} > \text{CH}_2=\text{CH}_2 > \text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{CH} > \text{CH}_3-\text{CH}_3$

146. Which one is the most acidic compound?



147. Name the gas that can readily decolourise acidified KMnO_4 solution :

- (1) P_2O_5
- (2) CO_2
- (3) SO_2
- (4) NO_2

148. Which one is the correct order of acidity?

- (1) $\text{CH}_3-\text{CH}_3 > \text{CH}_2=\text{CH}_2 > \text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{CH} > \text{CH}\equiv\text{CH}$
- (2) $\text{CH}_2=\text{CH}_2 > \text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}_2 > \text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{CH} > \text{CH}\equiv\text{CH}$
- (3) $\text{CH}\equiv\text{CH} > \text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{CH} > \text{CH}_2=\text{CH}_2 > \text{CH}_3-\text{CH}_3$
- (4) $\text{CH}\equiv\text{CH} > \text{CH}_2=\text{CH}_2 > \text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{CH} > \text{CH}_3-\text{CH}_3$

149. $\text{Ag}_2\text{C}_2\text{O}_4$ के संतृप्त विलयन में Ag^+ आयन की सान्द्रता $2.2 \times 10^{-4} \text{ mol L}^{-1}$ है। $\text{Ag}_2\text{C}_2\text{O}_4$ का विलेयता गुणनफल है :
- 5.3×10^{-12}
 - 2.42×10^{-8}
 - 2.66×10^{-12}
 - 4.5×10^{-11}
150. एथेन के संरूपों के लिये निम्न में से कौन सा कथन सत्य है ?
- आबंध कोण एवं आबंध लम्बाई दोनों ही अपरिवर्तित है।
 - आबंध कोण अपरिवर्तित है जबकि आबंध लम्बाई परिवर्तित होती है।
 - आबंध कोण परिवर्तित होता है जबकि आबंध लम्बाई अपरिवर्तित है।
 - आबंध कोण एवं आबंध लम्बाई दोनों ही परिवर्तित है।
151. इलेक्ट्रॉनस्नेही के लिये सही कथन है :
- इलेक्ट्रॉनस्नेही उदासीन या धनात्मक आवेशित स्पीशीज है तथा नाभिकस्नेही से इलेक्ट्रॉन युग्म को ग्रहण करके आबंध बना सकते हैं।
 - इलेक्ट्रॉनस्नेही ऋणात्मक आवेशित स्पीशीज है तथा नाभिकस्नेही से इलेक्ट्रॉन युग्म को ग्रहण करके आबंध बना सकता है।
 - इलेक्ट्रॉनस्नेही ऋणात्मक आवेशित स्पीशीज है तथा दूसरे इलेक्ट्रॉनस्नेही से इलेक्ट्रॉन युग्म को ग्रहण करके आबंध बना सकता है।
 - इलेक्ट्रॉनस्नेही सामान्यतः उदासीन स्पीशीज है तथा नाभिकस्नेही से इलेक्ट्रॉन युग्म को ग्रहण करके आबंध बना सकता है।
152. निम्न में से कौन सा कथन गलत है ?
- हाइड्रोजन जैसे परमाणुओं के लिये 2s कक्षक की ऊर्जा 2p कक्षक की ऊर्जा से कम होती है।
 - डी-ब्रोग्ली तरंगदैर्घ्य है $\lambda = \frac{h}{mv}$, जहाँ m = कण का द्रव्यमान, v = कण का समूह वेग।
 - अनिश्चितता सिद्धान्त के अनुसार $\Delta E \times \Delta t \geq \frac{h}{4\pi}$ ।
 - अर्द्धपूरित एवं पूरित कक्षकों का उच्च स्थायित्व उच्च विनिमय ऊर्जा, उच्च सममिति, अधिक संतुलित व्यवस्था के कारण है।
149. Concentration of the Ag^+ ions in a saturated solution of $\text{Ag}_2\text{C}_2\text{O}_4$ is $2.2 \times 10^{-4} \text{ mol L}^{-1}$. Solubility product of $\text{Ag}_2\text{C}_2\text{O}_4$ is:
- 5.3×10^{-12}
 - 2.42×10^{-8}
 - 2.66×10^{-12}
 - 4.5×10^{-11}
150. With respect to the conformers of ethane, which of the following statements is true ?
- Both bond angles and bond length remain same
 - Bond angle remains same but bond length changes
 - Bond angle changes but bond length remain same
 - Both bond angle and bond length change
151. The correct statement regarding electrophile is :
- Electrophile can be either neutral or positively charged species and can form a bond by accepting a pair of electrons from a nucleophile
 - Electrophile is a negatively charged species and can form a bond by accepting a pair of electrons from a nucleophile
 - Electrophile is a negatively charged species and can form a bond by accepting a pair of electrons from another electrophile
 - Electrophiles are generally neutral species and can form a bond by accepting a pair of electrons from a nucleophile
152. Which one is the wrong statement ?
- The energy of 2s orbital is less than the energy of 2p orbital in case of Hydrogen like atoms
 - de-Broglie's wavelength is given by $\lambda = \frac{h}{mv}$ where m = mass of the particle, v = group velocity of the particle.
 - The uncertainty principle is $\Delta E \times \Delta t \geq \frac{h}{4\pi}$
 - Half filled and fully filled orbitals have greater stability due to greater exchange energy, greater symmetry and more balanced arrangement.

153. Co^{3+} के संकुलों के लिये दृश्य क्षेत्र में अवशोषण तरंगदैर्घ्य का बढ़ता हुआ सही क्रम है :

- (1) $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}, [\text{Co}(\text{en})_3]^{3+}, [\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$
- (2) $[\text{Co}(\text{en})_3]^{3+}, [\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}, [\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$
- (3) $[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}, [\text{Co}(\text{en})_3]^{3+}, [\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$
- (4) $[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}, [\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}, [\text{Co}(\text{en})_3]^{3+}$

154. स्तम्भ-I के अन्तरहैलोजन यौगिकों को इनके स्तम्भ-II में ज्यामिती से मिलान का सही संकेत है।

स्तम्भ-I

स्तम्भ-II

- | | |
|--------------------|---------------------------|
| (a) XX' | (i) T-आकृति |
| (b) XX'_3 | (ii) पंचकोणीय द्विपिरमिडी |
| (c) XX'_5 | (iii) रेखीय |
| (d) XX'_7 | (iv) वर्ग पिरैमिडी |
| | (v) चतुष्फलकीय |

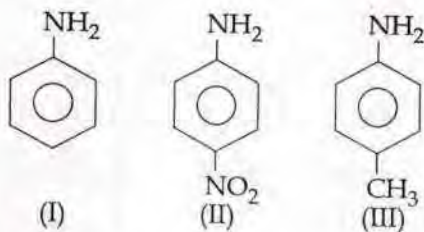
संकेत :

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

155. स्पीशीज जिसमें आबंध कोण 120° है :

- (1) BCl_3
- (2) PH_3
- (3) ClF_3
- (4) NCl_3

156. निम्न यौगिकों की क्षारीय क्षमता का बढ़ता हुआ सही क्रम है :



- (1) $\text{II} < \text{I} < \text{III}$
- (2) $\text{II} < \text{III} < \text{I}$
- (3) $\text{III} < \text{I} < \text{II}$
- (4) $\text{III} < \text{II} < \text{I}$

153. Correct increasing order for the wavelengths of absorption in the visible region for the complexes of Co^{3+} is :

- (1) $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}, [\text{Co}(\text{en})_3]^{3+}, [\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$
- (2) $[\text{Co}(\text{en})_3]^{3+}, [\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}, [\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$
- (3) $[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}, [\text{Co}(\text{en})_3]^{3+}, [\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$
- (4) $[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}, [\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}, [\text{Co}(\text{en})_3]^{3+}$

154. Match the interhalogen compounds of column I with the geometry in column II and assign the correct code.

Column I

Column II

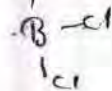
- | | |
|--------------------|-----------------------------|
| (a) XX' | (i) T-shape |
| (b) XX'_3 | (ii) Pentagonal bipyramidal |
| (c) XX'_5 | (iii) Linear |
| (d) XX'_7 | (iv) Square-pyramidal |
| | (v) Tetrahedral |

Code :

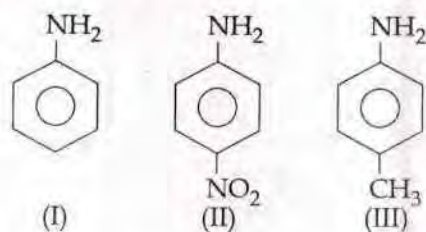
- | | (a) | (b) | (c) | (d) |
|-----|-------|-------|-------|------|
| (1) | (iv) | (iii) | (ii) | (i) |
| (2) | (iii) | (iv) | (i) | (ii) |
| (3) | (iii) | (i) | (iv) | (ii) |
| (4) | (v) | (iv) | (iii) | (ii) |

155. The species, having bond angles of 120° is :

- (1) BCl_3
- (2) PH_3
- (3) ClF_3
- (4) NCl_3



156. The correct increasing order of basic strength for the following compounds is :



- (1) $\text{II} < \text{I} < \text{III}$
- (2) $\text{II} < \text{III} < \text{I}$
- (3) $\text{III} < \text{I} < \text{II}$
- (4) $\text{III} < \text{II} < \text{I}$

157. निम्न में से कौन सा कथन सही नहीं है ?

- (1) सह-एन्जाइम एन्जाइम की उत्प्रेरण क्रियाशीलता को बढ़ाते हैं।
- (2) उत्प्रेरक किसी भी अभिक्रिया को प्रारम्भ नहीं करता है।
- (3) अभिक्रिया के साम्यवस्था में उत्प्रेरक की उपस्थिति में साम्यवस्था स्थिरांक का मान परिवर्तित होता है।
- (4) एन्जाइम मुख्यतः जैव रसायनिक अभिक्रियाओं को उत्प्रेरित करते हैं।

158. एक गैस का अच्छे रोधी पात्र में 2.5 atm स्थिर बाह्य दाब के विरुद्ध प्रारम्भिक आयतन 2.50 L से अन्तिम आयतन 4.50 L तक प्रसार किया जाता है। गैस की आंतरिक ऊर्जा में परिवर्तन ΔU , जूल में होगा :

- (1) +505 J
- (2) 1136.25 J
- (3) -500 J
- (4) -505 J

159. एक 20 लीटर के पात्र में $\text{CO}_2(\text{g})$ 400 K एवं 0.4 atm दाब पर तथा आधिक्य में SrO (SrO के आयतन को नगण्य माने) है। पात्र का आयतन इसमें उपस्थित चल पिस्टन से कम किया जाता है। जब पात्र में CO_2 के दाब का मान उच्चतम होगा तब पात्र का उच्चतम आयतन होगा :

(दिया गया $\text{SrCO}_3(\text{s}) \rightleftharpoons \text{SrO}(\text{s}) + \text{CO}_2(\text{g})$, $K_p = 1.6 \text{ atm}$)

- (1) 2 लीटर
- (2) 5 लीटर
- (3) 10 लीटर
- (4) 4 लीटर

160. निम्न में से कौन सा कथन सही नहीं है ?

- (1) विकृतीकरण प्रोटीन को अधिक सक्रिय करते हैं।
- (2) इंसुलीन मानव शरीर रक्त में शर्करा के स्तर को बनाये रखता है।
- (3) ऑवलबुमीन अण्डे की सफेदी में एक खाद्य संग्रह है।
- (4) रक्त प्रोटीन थ्रोम्बिन एवं फिब्रिनोजन का योगदान रक्त का थक्का बनाने में है।

157. Which one of the following statements is not correct ?

- (1) Coenzymes increase the catalytic activity of enzyme.
- (2) Catalyst does not initiate any reaction.
- (3) The value of equilibrium constant is changed in the presence of a catalyst in the reaction at equilibrium.
- (4) Enzymes catalyse mainly bio-chemical reactions.

158. A gas is allowed to expand in a well insulated container against a constant external pressure of 2.5 atm from an initial volume of 2.50 L to a final volume of 4.50 L. The change in internal energy ΔU of the gas in joules will be :

- (1) +505 J
- (2) 1136.25 J
- (3) -500 J
- (4) -505 J

$$\Delta U = J_L - W_r$$

$$= 4.50 - 2.50$$

$$= 2$$

159. A 20 litre container at 400 K contains $\text{CO}_2(\text{g})$ at pressure 0.4 atm and an excess of SrO (neglect the volume of solid SrO). The volume of the container is now decreased by moving the movable piston fitted in the container. The maximum volume of the container, when pressure of CO_2 attains its maximum value, will be :

(Given that : $\text{SrCO}_3(\text{s}) \rightleftharpoons \text{SrO}(\text{s}) + \text{CO}_2(\text{g})$, $K_p = 1.6 \text{ atm}$)

- (1) 2 litre
- (2) 5 litre
- (3) 10 litre
- (4) 4 litre

160. Which of the following statements is not correct ?

- (1) Denaturation makes the proteins more active.
- (2) Insulin maintains sugar level in the blood of a human body.
- (3) Ovalbumin is a simple food reserve in egg-white.
- (4) Blood proteins thrombin and fibrinogen are involved in blood clotting.

161. एक काल्पनिक अभिक्रिया $X_2 + Y_2 \rightarrow 2 XY$ की क्रियाविधि नीचे दी गई है :

- $X_2 \rightarrow X + X$ (द्रुत)
- $X + Y_2 \rightleftharpoons XY + Y$ (धीमी)
- $X + Y \rightarrow XY$ (द्रुत)

अभिक्रिया की समग्र (कुल) कोटि होगी :

- 1.5
- 1
- 2
- 0

162. निम्न में से कौन से आयन युग्म में दोनों स्पीशीज में S-S आबंध हैं ?

- $S_4O_6^{2-}, S_2O_7^{2-}$
- $S_2O_7^{2-}, S_2O_3^{2-}$
- $S_4O_6^{2-}, S_2O_3^{2-}$
- $S_2O_7^{2-}, S_2O_8^{2-}$

163. निम्न में से किस स्पीशीज के युग्म का आबंध कोटि समान है ?

- N_2, O_2^-
- CO, NO
- O_2, NO^+
- CN^-, CO

164. क्लोरोजाइलिनाल तथा टर्पीनऑल का मिश्रण इस रूप में कार्य करता है :

- प्रतिजैविक
- पीड़ाहारी
- पूतिरोधी
- ऐन्टीपायरेटिक

165. आबंधन में संयोजी कोष के ns^2 इलेक्ट्रॉनों के भागीदारी की असक्षमता के कारण होता है :

- Sn^{4+} अपचयित होता है जबकि Pb^{4+} ऑक्सीकृत
- Sn^{2+} अपचयित होता है जबकि Pb^{4+} ऑक्सीकृत
- Sn^{2+} ऑक्सीकृत होता है जबकि Pb^{4+} अपचयित
- Sn^{2+} एवं Pb^{2+} दोनों ही ऑक्सीकृत एवं अपचयित होते हैं

161. Mechanism of a hypothetical reaction $X_2 + Y_2 \rightarrow 2 XY$ is given below :

- $X_2 \rightarrow X + X$ (fast)
- $X + Y_2 \rightleftharpoons XY + Y$ (slow)
- $X + Y \rightarrow XY$ (fast)

The overall order of the reaction will be :

- 1.5
- 1
- 2
- 0

162. In which pair of ions both the species contain S-S bond ?

- $S_4O_6^{2-}, S_2O_7^{2-}$
- $S_2O_7^{2-}, S_2O_3^{2-}$
- $S_4O_6^{2-}, S_2O_3^{2-}$
- $S_2O_7^{2-}, S_2O_8^{2-}$

163. Which one of the following pairs of species have the same bond order ?

- N_2, O_2^-
- CO, NO
- O_2, NO^+
- CN^-, CO

164. Mixture of chloroxylenol and terpineol acts as :

- antibiotic
- analgesic
- antiseptic
- antipyretic

165. It is because of inability of ns^2 electrons of the valence shell to participate in bonding that :

- Sn^{4+} is reducing while Pb^{4+} is oxidising
- Sn^{2+} is reducing while Pb^{4+} is oxidising
- Sn^{2+} is oxidising while Pb^{4+} is reducing
- Sn^{2+} and Pb^{2+} are both oxidising and reducing

166. एक अभिक्रिया के लिये $\Delta H = 35.5 \text{ kJ mol}^{-1}$ तथा $\Delta S = 83.6 \text{ JK}^{-1} \text{ mol}^{-1}$ है। अभिक्रिया किस तापमान पर स्वतः प्रवर्तित है?

(मान लीजिये ΔH एवं ΔS ताप से अप्रभावित है)

- (1) $T > 298 \text{ K}$
- (2) $T < 425 \text{ K}$
- (3) $T > 425 \text{ K}$
- (4) सभी तापों पर

167. एक तनु विलयन की मोललता को दुगुना किया जाता है तो मोलल अवनमन स्थिरांक (K_f) होगा :

- (1) अपरिवर्तित
- (2) दुगुना
- (3) आधा
- (4) तिगुना

168. निम्न में से कौन ताप पर निर्भर है?

- (1) भार प्रतिशत
- (2) मोललता
- (3) मोलरता
- (4) मोल भिन्न

169. $[\text{Mn}(\text{CN})_6]^{3-}$ के लिये सही कथन बताइये :

- (1) यह dsp^2 संकरित तथा वर्ग समतलीय है।
- (2) यह sp^3d^2 संकरित तथा अष्टफलकीय है।
- (3) यह sp^3d^2 संकरित तथा चतुष्फलकीय है।
- (4) यह d^2sp^3 संकरित तथा अष्टफलकीय है।

166. For a given reaction, $\Delta H = 35.5 \text{ kJ mol}^{-1}$ and $\Delta S = 83.6 \text{ JK}^{-1} \text{ mol}^{-1}$. The reaction is spontaneous at : (Assume that ΔH and ΔS do not vary with temperature)

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

- (1) $T > 298 \text{ K}$
- (2) $T < 425 \text{ K}$
- (3) $T > 425 \text{ K}$

~~(4)~~ all temperatures

167. If molality of the dilute solution is doubled, the value of molal depression constant (K_f) will be :

- ☒ (1) unchanged
- (2) doubled
- (3) halved
- (4) tripled

168. Which of the following is dependent on temperature?

- (1) Weight percentage
- (2) Molality
- (3) Molarity
- ☒ (4) Mole fraction

169. Pick out the correct statement with respect to $[\text{Mn}(\text{CN})_6]^{3-}$:

- (1) It is dsp^2 hybridised and square planar
- (2) It is sp^3d^2 hybridised and octahedral
- (3) It is sp^3d^2 hybridised and tetrahedral
- (4) It is d^2sp^3 hybridised and octahedral

170. निम्न में से कौन सा कथन असत्य है ?

- (1) फ्रेंकल दोष उन आयनिक पदार्थों द्वारा दिखाया जाता है जिसमें धनायन एवं ऋणायन के आकार लगभग समान होते हैं।
- (2) $\text{FeO}_{0.98}$ में नॉनस्टोइकियोमेट्री धातु न्यूनता दोष है।
- (3) क्रिस्टलों में शॉटकी दोष से घनत्व घटता है।
- (4) NaCl(s) विद्युत्रोधी, सिलिकन अर्द्धचालक, सिल्वर चालक, क्वार्ट्ज दाब विद्युत क्रिस्टल है।

171. HgCl_2 एवं I_2 दोनों को I^- आयन युक्त जल में घोलने पर बनने वाली स्पीशीज युग्म है :

- (1) $\text{Hg}_2\text{I}_2, \text{I}^-$
- (2) $\text{HgI}_2, \text{I}_3^-$
- (3) HgI_2, I^-
- (4) $\text{HgI}_4^{2-}, \text{I}_3^-$

172. सोने एवं चाँदी के निष्कर्षण में CN^- आयन से निक्षालन होता है। चाँदी को बाद में पुनः प्राप्त इसके द्वारा किया जाता है :

- (1) Zn से विस्थापन
- (2) द्रावगलन परिष्करण
- (3) आसवन
- (4) मंडल परिष्करण

173. संकुलों $\text{CoCl}_3 \cdot 6\text{NH}_3$, $\text{CoCl}_3 \cdot 5\text{NH}_3$, $\text{CoCl}_3 \cdot 4\text{NH}_3$ को आधिक्य में AgNO_3 के साथ क्रिया करवाने पर स्टोइकियोमेट्री AgCl बनने का सही क्रम क्रमशः है :

- (1) 2 AgCl , 3 AgCl , 1 AgCl
- (2) 1 AgCl , 3 AgCl , 2 AgCl
- (3) 3 AgCl , 1 AgCl , 2 AgCl
- (4) 3 AgCl , 2 AgCl , 1 AgCl

170. Which is the incorrect statement ?

- (1) Frenkel defect is favoured in those ionic compounds in which sizes of cation and anions are almost equal.
- (2) $\text{FeO}_{0.98}$ has non stoichiometric metal deficiency defect.
- (3) Density decreases in case of crystals with Schottky's defect.
- (4) NaCl(s) is insulator, silicon is semiconductor, silver is conductor, quartz is piezo electric crystal.

171. HgCl_2 and I_2 both when dissolved in water containing I^- ions the pair of species formed is :

- (1) $\text{Hg}_2\text{I}_2, \text{I}^-$
- (2) $\text{HgI}_2, \text{I}_3^-$
- (3) HgI_2, I^-
- (4) $\text{HgI}_4^{2-}, \text{I}_3^-$

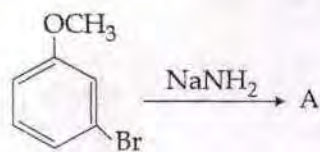
172. Extraction of gold and silver involves leaching with CN^- ion. Silver is later recovered by :

- (1) displacement with Zn
- (2) liquation
- (3) distillation
- (4) zone refining

173. The correct order of the stoichiometries of AgCl formed when AgNO_3 in excess is treated with the complexes : $\text{CoCl}_3 \cdot 6\text{NH}_3$, $\text{CoCl}_3 \cdot 5\text{NH}_3$, $\text{CoCl}_3 \cdot 4\text{NH}_3$ respectively is :

- (1) 2 AgCl , 3 AgCl , 1 AgCl
- (2) 1 AgCl , 3 AgCl , 2 AgCl
- (3) 3 AgCl , 1 AgCl , 2 AgCl
- (4) 3 AgCl , 2 AgCl , 1 AgCl

174. A को पहचानिये तथा अभिक्रिया के प्रकार को बताइये :



- (1) तथा सिन् प्रतिस्थापन अभिक्रिया
- (2) तथा प्रतिस्थापन अभिक्रिया
- (3) तथा विलोपन योगज अभिक्रिया
- (4) तथा सिन् प्रतिस्थापन अभिक्रिया

175. सिग्मा आबन्धित कार्बधात्विक यौगिक का उदाहरण है :

- (1) कोबाल्टोसीन
(2) रुथिनोसीन
(3) ग्रीन्यार अभिकर्मक
(4) फेरोसीन

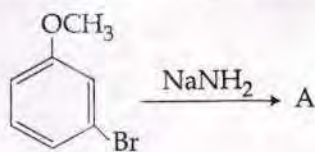
176. ऐक्टिनॉयडों में ऑक्सीकरण अवस्था का परास अधिक होने का कारण है :

- (1) 4f एवं 5d स्तरों की ऊर्जाएँ आस पास में
(2) ऐक्टिनॉयडों की रेडियोऐक्टिव प्रकृति
(3) ऐक्टिनॉयड आकुंचन
(4) 5f, 6d तथा 7s स्तरों की समतुल्य ऊर्जा

177. एक तत्व $Z=114$ का हाल ही में आविष्कार हुआ है। यह निम्न में से किस परिवार/वर्ग तथा इलेक्ट्रॉनिक विन्यास से संबंधित होगा ?

- (1) नाइट्रोजन परिवार, $[\text{Rn}] 5f^{14} 6d^{10} 7s^2 7p^6$
(2) हैलोजन परिवार, $[\text{Rn}] 5f^{14} 6d^{10} 7s^2 7p^5$
(3) कार्बन परिवार, $[\text{Rn}] 5f^{14} 6d^{10} 7s^2 7p^2$
(4) ऑक्सीजन परिवार, $[\text{Rn}] 5f^{14} 6d^{10} 7s^2 7p^4$

174. Identify A and predict the type of reaction



- (1) and cine substitution reaction
- (2) and substitution reaction
- (3) and elimination addition reaction
- (4) and cine substitution reaction

175. An example of a sigma bonded organometallic compound is :

- (1) Cobaltocene
(2) Ruthenocene
(3) Grignard's reagent
(4) Ferrocene

176. The reason for greater range of oxidation states in actinoids is attributed to :

- (1) 4f and 5d levels being close in energies
(2) the radioactive nature of actinoids
(3) actinoid contraction
(4) 5f, 6d and 7s levels having comparable energies

177. The element $Z=114$ has been discovered recently. It will belong to which of the following family/group and electronic configuration ?

- (1) Nitrogen family, $[\text{Rn}] 5f^{14} 6d^{10} 7s^2 7p^6$
(2) Halogen family, $[\text{Rn}] 5f^{14} 6d^{10} 7s^2 7p^5$
(3) Carbon family, $[\text{Rn}] 5f^{14} 6d^{10} 7s^2 7p^2$
(4) Oxygen family, $[\text{Rn}] 5f^{14} 6d^{10} 7s^2 7p^4$

178. एक प्रथम कोटि का विशिष्ट अभिक्रिया वेग 10^{-2}sec^{-1} है। 20 g अभिकारक के 5 g तक होने में कितना समय लगेगा ?
- (1) 693.0 sec
 - (2) 238.6 sec
 - (3) 138.6 sec
 - (4) 346.5 sec

179. निम्न में से कौन से क्षारीय धातु आयनों की आयनिक गतिशीलता निम्नतम है जब इनके लवणों के जलीय विलयन को विद्युत क्षेत्र में रखा जाता है ?

- (1) Li
- (2) Na
- (3) K
- (4) Rb

180. एक वैद्युत रसायन सेल :

$\text{Zn}|\text{ZnSO}_4 (0.01 \text{ M})||\text{CuSO}_4 (1.0 \text{ M})|\text{Cu}$, इस डेनियल सेल का emf E_1 है। जब ZnSO_4 की सान्द्रता को 1.0 M तक परिवर्तित तथा CuSO_4 की सान्द्रता को 0.01 M तक परिवर्तित किया जाता है तो emf में परिवर्तन E_2 है। निम्न में से कौन सा

E_1 एवं E_2 में संबंध है ? (दिया गया, $\frac{RT}{F} = 0.059$)

- (1) $E_2 = 0 \neq E_1$
- (2) $E_1 = E_2$
- (3) $E_1 < E_2$
- (4) $E_1 > E_2$

-oOo-

178. A first order reaction has a specific reaction rate of 10^{-2}sec^{-1} . How much time will it take for 20 g of the reactant to reduce to 5 g ?

- (1) 693.0 sec
- (2) 238.6 sec
- (3) 138.6 sec
- (4) 346.5 sec

179. Ionic mobility of which of the following alkali metal ions is lowest when aqueous solution of their salts are put under an electric field ?

- (1) Li
- (2) Na
- (3) K
- (4) Rb

180. In the electrochemical cell :

$\text{Zn}|\text{ZnSO}_4 (0.01 \text{ M})||\text{CuSO}_4 (1.0 \text{ M})|\text{Cu}$, the emf of this Daniel cell is E_1 . When the concentration of ZnSO_4 is changed to 1.0 M and that of CuSO_4 changed to 0.01 M, the emf changes to E_2 . From the followings, which one is the relationship between

E_1 and E_2 ? (Given, $\frac{RT}{F} = 0.059$)

- (1) $E_2 = 0 \neq E_1$
- (2) $E_1 = E_2$
- (3) $E_1 < E_2$
- (4) $E_1 > E_2$

-oOo-

निम्नलिखित निर्देश ध्यान से पढ़ें :	Read carefully the following instructions :
1. पूछे जाने पर प्रत्येक परीक्षार्थी, निरीक्षक को अपना प्रवेश-पत्र दिखाएं। 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 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।	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.

D**Do not open this Test Booklet until you are asked to do so.****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 **D**. Make sure that the CODE printed on **Side-2** of the Answer Sheet is the same as that on this 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.
9. Each candidate must show on demand his/her Admit Card to the Invigilator.
10. No candidate, without special permission of the Superintendent or Invigilator, would leave his/her seat.
11. 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 Answer Sheet and dealt with as an unfair means case.**
12. Use of Electronic/ Manual Calculator is prohibited.
13. 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.
14. No part of the Test Booklet and Answer Sheet shall be detached under any circumstances.
15. The candidates will write the Correct Test Booklet Code as given in the Test Booklet/ Answer Sheet in the Attendance Sheet.

D

1. The two nearest harmonics of a tube closed at one end and open at other end are 220 Hz and 260 Hz. What is the fundamental frequency of the system?

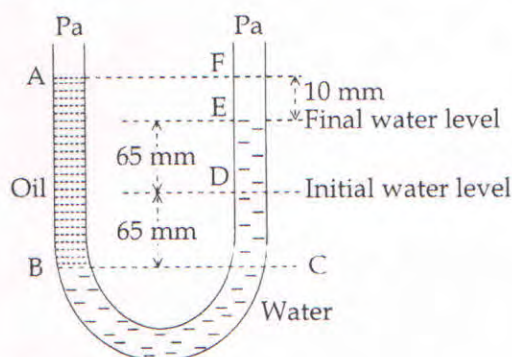
- (1) 30 Hz
(2) 40 Hz
(3) 10 Hz
(4) 20 Hz

Closed pipe $\frac{nv}{4L} = 2$

$\frac{nv}{4L} = 220$
 $\frac{220 \times 4L}{v} = 2$

2. A U tube with both ends open to the atmosphere, is partially filled with water. Oil, which is immiscible with water, is poured into one side until it stands at a distance of 10 mm above the water level on the other side. Meanwhile the water rises by 65 mm from its original level (see diagram). The density of the oil is :

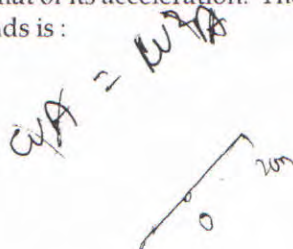
- (1) 800 kg m^{-3}
(2) 928 kg m^{-3}
(3) 650 kg m^{-3}
(4) 425 kg m^{-3}



3. A particle executes linear simple harmonic motion with an amplitude of 3 cm. When the particle is at 2 cm from the mean position, the magnitude of its velocity is equal to that of its acceleration. Then its time period in seconds is :

- (1) $\frac{4\pi}{\sqrt{5}}$
(2) $\frac{2\pi}{\sqrt{3}}$
(3) $\frac{\sqrt{5}}{\pi}$
(4) $\frac{\sqrt{5}}{2\pi}$

2 cm



4. Two astronauts are floating in gravitational free space, after having lost contact with their spaceship. The two will :

- (1) move away from each other.
(2) will become stationary.
(3) keep floating at the same distance between them.
(4) move towards each other.

5. The de-Broglie wavelength of a neutron in thermal equilibrium with heavy water at a temperature T (Kelvin) and mass m , is :

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

6. A capacitor is charged by a battery. The battery is removed and another identical uncharged capacitor is connected in parallel. The total electrostatic energy of resulting system :

- (1) remains the same
(2) increases by a factor of 2
(3) increases by a factor of 4
(4) decreases by a factor of 2

7. Which one of the following represents forward bias diode ?

- (1) -2 V $+2 \text{ V}$
(2) 3 V 5 V
(3) 0 V -2 V
(4) -4 V -3 V

8. The photoelectric threshold wavelength of silver is $3250 \times 10^{-10} \text{ m}$. The velocity of the electron ejected from a silver surface by ultraviolet light of wavelength $2536 \times 10^{-10} \text{ m}$ is :

(Given $h = 4.14 \times 10^{-15} \text{ eVs}$ and $c = 3 \times 10^8 \text{ ms}^{-1}$)

- (1) $\approx 61 \times 10^3 \text{ ms}^{-1}$
(2) $\approx 0.3 \times 10^6 \text{ ms}^{-1}$
(3) $\approx 6 \times 10^5 \text{ ms}^{-1}$
(4) $\approx 0.6 \times 10^6 \text{ ms}^{-1}$

D

9. Two cars moving in opposite directions approach each other with speed of 22 m/s and 16.5 m/s respectively. The driver of the first car blows a horn having a frequency 400 Hz. The frequency heard by the driver of the second car is [velocity of sound 340 m/s]:

- (1) 411 Hz
(2) 448 Hz
(3) 350 Hz
(4) 361 Hz

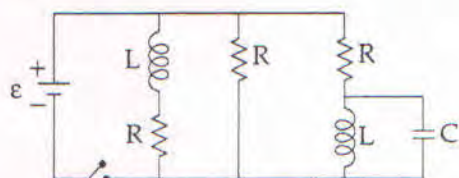
Handwritten calculations for Q9:

$$f = f_0 \left(\frac{v + v_o}{v - v_s} \right)$$

$$= 400 \left(\frac{340 + 22}{340 - 16.5} \right)$$

$$= 400 \times \frac{362}{323.5} = 400 \times \frac{362}{323.5} \approx 448 \text{ Hz}$$

10. Figure shows a circuit that contains three identical resistors with resistance $R = 9.0 \Omega$ each, two identical inductors with inductance $L = 2.0 \text{ mH}$ each, and an ideal battery with emf $\varepsilon = 18 \text{ V}$. The current 'i' through the battery just after the switch closed is,.....

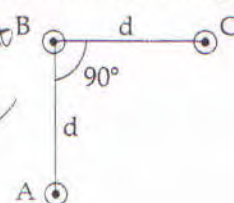


- (1) 2 A
(2) 0 ampere
(3) 2 mA
(4) 0.2 A

11. A beam of light from a source L is incident normally on a plane mirror fixed at a certain distance x from the source. The beam is reflected back as a spot on a scale placed just above the source L. When the mirror is rotated through a small angle θ , the spot of the light is found to move through a distance y on the scale. The angle θ is given by:

- (1) $\frac{x}{2y}$
(2) $\frac{x}{y}$
(3) $\frac{y}{2x}$
(4) $\frac{y}{x}$

12. An arrangement of three parallel straight wires placed perpendicular to plane of paper carrying same current 'I' along the same direction is shown in Fig. Magnitude of force per unit length on the middle wire 'B' is given by:



- (1) $\frac{\sqrt{2}\mu_0 i^2}{\pi d}$
(2) $\frac{\mu_0 i^2}{\sqrt{2}\pi d}$
(3) $\frac{\mu_0 i^2}{2\pi d}$
(4) $\frac{2\mu_0 i^2}{\pi d}$

Handwritten calculation for Q12:

$$F = \frac{\mu_0 I^2}{2\pi d}$$

13. Young's double slit experiment is first performed in air and then in a medium other than air. It is found that 8th bright fringe in the medium lies where 5th dark fringe lies in air. The refractive index of the medium is nearly:

- (1) 1.69
(2) 1.78
(3) 1.25
(4) 1.59

14. A spring of force constant k is cut into lengths of ratio 1 : 2 : 3. They are connected in series and the new force constant is k' . Then they are connected in parallel and force constant is k'' . Then $k' : k''$ is:

- (1) 1 : 11
(2) 1 : 14
(3) 1 : 6
(4) 1 : 9

15. A thin prism having refracting angle 10° is made of glass of refractive index 1.42. This prism is combined with another thin prism of glass of refractive index 1.7. This combination produces dispersion without deviation. The refracting angle of second prism should be:

- (1) 8°
(2) 10°
(3) 4°
(4) 6°

16. A gas mixture consists of 2 moles of O_2 and 4 moles of Ar at temperature T . Neglecting all vibrational modes, the total internal energy of the system is :

- (1) $9 RT$
- (2) $11 RT$
- (3) $4 RT$
- (4) $15 RT$

17. Consider a drop of rain water having mass $1g$ falling from a height of $1 km$. It hits the ground with a speed of $50 m/s$. Take ' g ' constant with a value $10 m/s^2$. The work done by the (i) gravitational force and the (ii) resistive force of air is :

- (1) (i) $100 J$ (ii) $8.75 J$
- (2) (i) $10 J$ (ii) $-8.75 J$
- (3) (i) $-10 J$ (ii) $-8.25 J$
- (4) (i) $1.25 J$ (ii) $-8.25 J$

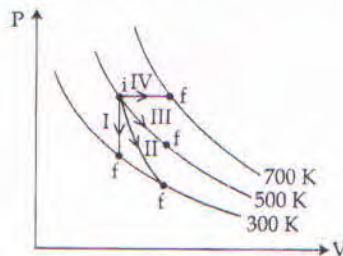
18. The x and y coordinates of the particle at any time are $x = 5t - 2t^2$ and $y = 10t$ respectively, where x and y are in meters and t in seconds. The acceleration of the particle at $t = 2s$ is :

- (1) $-4 m/s^2$
- (2) $-8 m/s^2$
- (3) 0
- (4) $5 m/s^2$

19. Two discs of same moment of inertia rotating about their regular axis passing through centre and perpendicular to the plane of disc with angular velocities ω_1 and ω_2 . They are brought into contact face to face coinciding the axis of rotation. The expression for loss of energy during this process is :

- (1) $I(\omega_1 - \omega_2)^2$
- (2) $\frac{I}{8}(\omega_1 - \omega_2)^2$
- (3) $\frac{1}{2} I(\omega_1 + \omega_2)^2$
- (4) $\frac{1}{4} I(\omega_1 - \omega_2)^2$

20. Thermodynamic processes are indicated in the following diagram.



Match the following :

	Column-1	Column-2
P.	Process I	a. Adiabatic
Q.	Process II	b. Isobaric
R.	Process III	c. Isochoric
S.	Process IV	d. Isothermal
(1)	$P \rightarrow c, Q \rightarrow d, R \rightarrow b, S \rightarrow a$	
(2)	$P \rightarrow d, Q \rightarrow b, R \rightarrow a, S \rightarrow c$	
(3)	$P \rightarrow a, Q \rightarrow c, R \rightarrow d, S \rightarrow b$	
(4)	$P \rightarrow c, Q \rightarrow a, R \rightarrow d, S \rightarrow b$	

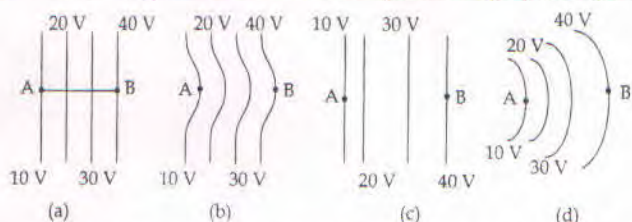
21. The bulk modulus of a spherical object is ' B '. If it is subjected to uniform pressure ' p ', the fractional decrease in radius is :

- (1) $\frac{3p}{B}$
- (2) $\frac{p}{3B}$
- (3) $\frac{p}{B}$
- (4) $\frac{B}{3p}$

22. The acceleration due to gravity at a height $1 km$ above the earth is the same as at a depth d below the surface of earth. Then :

- (1) $d = \frac{3}{2} km$
- (2) $d = 2 km$
- (3) $d = \frac{1}{2} km$
- (4) $d = 1 km$

23. The diagrams below show regions of equipotentials.



A positive charge is moved from A to B in each diagram.

- (1) Minimum work is required to move q in figure (a).
 - (2) Maximum work is required to move q in figure (b).
 - (3) Maximum work is required to move q in figure (c).
 - (4) In all the four cases the work done is the same.
24. Preeti reached the metro station and found that the escalator was not working. She walked up the stationary escalator in time t_1 . On other days, if she remains stationary on the moving escalator, then the escalator takes her up in time t_2 . The time taken by her to walk up on the moving escalator will be :

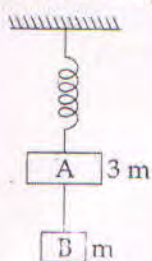
(1) $\frac{t_1 t_2}{t_2 + t_1}$

(2) $t_1 - t_2$

(3) $\frac{t_1 + t_2}{2}$

(4) $\frac{t_1 t_2}{t_2 - t_1}$

25. Two blocks A and B of masses $3m$ and m respectively are connected by a massless and inextensible string. The whole system is suspended by a massless spring as shown in figure. The magnitudes of acceleration of A and B immediately after the string is cut, are respectively :



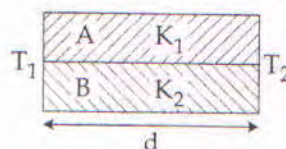
- (1) g, g
- (2) $\frac{g}{3}, \frac{g}{3}$
- (3) $g, \frac{g}{3}$
- (4) $\frac{g}{3}, g$

Handwritten notes:
 $V_{CE} = 3V$
 $\beta = 100$
 $R_C = 3k\Omega$
 $R_B = 2k\Omega$
 $\beta = \frac{\Delta I_C}{\Delta I_B}$

26. A spherical black body with a radius of 12 cm radiates 450 watt power at 500 K. If the radius were halved and the temperature doubled, the power radiated in watt would be :

- (1) 1000
- (2) 1800
- (3) 225
- (4) 450

27. Two rods A and B of different materials are welded together as shown in figure. Their thermal conductivities are K_1 and K_2 . The thermal conductivity of the composite rod will be :



(1) $K_1 + K_2$

(2) $2(K_1 + K_2)$

(3) $\frac{K_1 + K_2}{2}$

(4) $\frac{3(K_1 + K_2)}{2}$

28. One end of string of length l is connected to a particle of mass ' m ' and the other end is connected to a small peg on a smooth horizontal table. If the particle moves in circle with speed ' v ', the net force on the particle (directed towards center), will be (T represents the tension in the string)

(1) $T - \frac{mv^2}{l}$

(2) Zero

(3) T

(4) $T + \frac{mv^2}{l}$

29. In a common emitter transistor amplifier the audio signal voltage across the collector is 3 V. The resistance of collector is $3k\Omega$. If current gain is 100 and the base resistance is $2k\Omega$, the voltage and power gain of the amplifier is :

(1) 150 and 15000

(2) 20 and 2000

(3) 200 and 1000

(4) 15 and 200

Handwritten notes:
 $V_{CE} = 3V$
 $R_C = 3k\Omega$
 $\beta = 100$
 $R_B = 2k\Omega$
 $\Delta I_B = 2\mu A$
 $\Delta V_{BE} = 2V$

Handwritten calculations:
 $100 \times 2 \times 10^3 = 2 \times 10^5$
 $\beta = \frac{\Delta I_C}{\Delta I_B}$
 $\Delta I_C = \beta \Delta I_B$

30. Which of the following statements are correct?

- (a) Centre of mass of a body always coincides with the centre of gravity of the body.
- (b) Centre of mass of a body is the point at which the total gravitational torque on the body is zero.
- (c) A couple on a body produce both translational and rotational motion in a body.
- (d) Mechanical advantage greater than one means that small effort can be used to lift a large load.

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

31. A rope is wound around a hollow cylinder of mass 3 kg and radius 40 cm. What is the angular acceleration of the cylinder if the rope is pulled with a force of 30 N?

- (1) 25 rad/s²
- (2) 5 m/s²
- (3) 25 m/s²
- (4) 0.25 rad/s²

32. A long solenoid of diameter 0.1 m has 2×10^4 turns per meter. At the centre of the solenoid, a coil of 100 turns and radius 0.01 m is placed with its axis coinciding with the solenoid axis. The current in the solenoid reduces at a constant rate to 0 A from 4 A in 0.05 s. If the resistance of the coil is $10 \pi^2 \Omega$, the total charge flowing through the coil during this time is:

- (1) $32 \mu\text{C}$
- (2) $16 \pi \mu\text{C}$
- (3) $32 \pi \mu\text{C}$
- (4) $16 \mu\text{C}$

33. The ratio of wavelengths of the last line of Balmer series and the last line of Lyman series is:

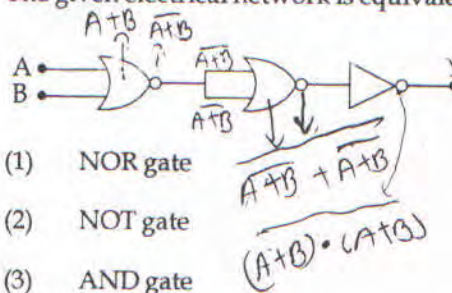
- (1) 4
- (2) 0.5
- (3) 2
- (4) 1

$$\frac{\lambda_{\text{Balmer}}}{\lambda_{\text{Lyman}}} = \frac{\frac{1}{n_1^2} - \frac{1}{n_2^2}}{\frac{1}{n_1^2} - \frac{1}{n_2^2}} = \frac{\frac{1}{2^2} - \frac{1}{\infty}}{\frac{1}{1^2} - \frac{1}{\infty}} = \frac{\frac{1}{4}}{1} = \frac{1}{4}$$

34. Suppose the charge of a proton and an electron differ slightly. One of them is $-e$, the other is $(e + \Delta e)$. If the net of electrostatic force and gravitational force between two hydrogen atoms placed at a distance d (much greater than atomic size) apart is zero, then Δe is of the order of [Given mass of hydrogen $m_h = 1.67 \times 10^{-27} \text{ kg}$]

- (1) 10^{-37} C
- (2) 10^{-47} C
- (3) 10^{-20} C
- (4) 10^{-23} C

35. The given electrical network is equivalent to:



- (1) NOR gate
- (2) NOT gate
- (3) AND gate
- (4) OR gate

36. A carnot engine having an efficiency of $\frac{1}{10}$ as heat engine, is used as a refrigerator. If the work done on the system is 10 J, the amount of energy absorbed from the reservoir at lower temperature is:

- (1) 99 J
- (2) 100 J
- (3) 1 J
- (4) 90 J

$$\eta = 1 - \frac{Q_2}{Q_1} = \frac{1}{10} \Rightarrow \frac{Q_1 - Q_2}{Q_1} = \frac{1}{10} \Rightarrow 10(Q_1 - Q_2) = Q_1 \Rightarrow 9Q_1 = 10Q_2 \Rightarrow Q_1 = \frac{10}{9}Q_2$$

$$W = Q_1 - Q_2 = 10 \text{ J} \Rightarrow \frac{10}{9}Q_2 - Q_2 = 10 \Rightarrow \frac{1}{9}Q_2 = 10 \Rightarrow Q_2 = 90 \text{ J}$$

37. In an electromagnetic wave in free space the root mean square value of the electric field is $E_{\text{rms}} = 6 \text{ V/m}$. The peak value of the magnetic field is:

- (1) $0.70 \times 10^{-8} \text{ T}$
- (2) $4.23 \times 10^{-8} \text{ T}$
- (3) $1.41 \times 10^{-8} \text{ T}$
- (4) $2.83 \times 10^{-8} \text{ T}$

$$E_{\text{rms}} = \frac{E_0}{\sqrt{2}}, B_{\text{rms}} = \frac{B_0}{\sqrt{2}}, \frac{E_0}{\sqrt{2}} = \frac{B_0}{\sqrt{2}} \times c \Rightarrow E_0 = B_0 \times c$$

$$6 = B_0 \times 3 \times 10^8 \Rightarrow B_0 = \frac{6}{3 \times 10^8} = 2 \times 10^{-8} \text{ T}$$

38. Two Polaroids P_1 and P_2 are placed with their axis perpendicular to each other. Unpolarised light I_0 is incident on P_1 . A third polaroid P_3 is kept in between P_1 and P_2 such that its axis makes an angle 45° with that of P_1 . The intensity of transmitted light through P_2 is:

- (1) $\frac{I_0}{8}$
 (2) $\frac{I_0}{16}$
 (3) $\frac{I_0}{2}$
 (4) $\frac{I_0}{4}$

39. If θ_1 and θ_2 be the apparent angles of dip observed in two vertical planes at right angles to each other, then the true angle of dip θ is given by:

- (1) $\cot^2 \theta = \cot^2 \theta_1 - \cot^2 \theta_2$
 (2) $\tan^2 \theta = \tan^2 \theta_1 - \tan^2 \theta_2$
 (3) $\cot^2 \theta = \cot^2 \theta_1 + \cot^2 \theta_2$
 (4) $\tan^2 \theta = \tan^2 \theta_1 + \tan^2 \theta_2$

40. A 250 - Turn rectangular coil of length 2.1 cm and width 1.25 cm carries a current of 85 μ A and subjected to a magnetic field of strength 0.85 T. Work done for rotating the coil by 180° against the torque is:

- (1) 2.3 μ J
 (2) 1.15 μ J
 (3) 9.1 μ J
 (4) 4.55 μ J

41. The resistance of a wire is 'R' ohm. If it is melted and stretched to 'n' times its original length, its new resistance will be:

- (1) $n^2 R$
 (2) $\frac{R}{n^2}$
 (3) nR
 (4) $\frac{R}{n}$

42. A physical quantity of the dimensions of length that can be formed out of c , G and $\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0}$ is [c is velocity of light, G is universal constant of gravitation and e is charge]:

- (1) $\frac{1}{c^2} \left[\frac{e^2}{G 4\pi\epsilon_0} \right]^{1/2}$
 (2) $\frac{1}{c} G \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0}$
 (3) $\frac{1}{c^2} \left[G \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} \right]^{1/2}$

(4) $c^2 \left[G \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} \right]^{1/2}$

43. Radioactive material 'A' has decay constant ' 8λ ' and material 'B' has decay constant ' λ '. Initially they have same number of nuclei. After what time, the ratio of number of nuclei of material 'B' to that 'A' will be $\frac{1}{e}$?

- (1) $\frac{1}{8\lambda}$
 (2) $\frac{1}{9\lambda}$
 (3) $\frac{1}{\lambda}$
 (4) $\frac{1}{7\lambda}$

44. A potentiometer is an accurate and versatile device to make electrical measurements of E.M.F. because the method involves:

- (1) a condition of no current flow through the galvanometer
 (2) a combination of cells, galvanometer and resistances
 (3) cells
 (4) potential gradients

45. The ratio of resolving powers of an optical microscope for two wavelengths $\lambda_1 = 4000 \text{ \AA}$ and $\lambda_2 = 6000 \text{ \AA}$ is:

- (1) 3 : 2
 (2) 16 : 81
 (3) 8 : 27
 (4) 9 : 4

$$P \propto \frac{1}{\lambda^2}$$

$$\frac{P_1}{P_2} = \frac{\lambda_2^2}{\lambda_1^2} = \frac{6000^2}{4000^2} = \frac{36}{16} = \frac{9}{4}$$

$$F = G \frac{m_1 m_2}{r^2}$$

$$= \frac{M^1 L^1 T^{-2} \times L^2}{L^2 M^1}$$

$$= M^1 L^1 T^{-2}$$

$$F = \frac{q^2}{4\pi\epsilon_0 r^2}$$

$$\epsilon_0 = \frac{(A^2 T^2)}{M^1 L^1 T^{-2} \times L^2}$$

$$= \frac{A^2 T^4}{M^1 L^3}$$

$$\epsilon_0 = M^{-1} L^{-3} T^4 A^2$$

46. A disease caused by an autosomal primary non-disjunction is :

- (1) Turner's Syndrome
- (2) Sickle Cell Anemia ✓
- (3) Down's Syndrome
- (4) Klinefelter's Syndrome

47. A dioecious flowering plant prevents both :

- (1) Geitonogamy and xenogamy
- (2) Cleistogamy and xenogamy
- (3) Autogamy and xenogamy ✓
- (4) Autogamy and geitonogamy

48. Attractants and rewards are required for :

- (1) Hydrophily
- (2) Cleistogamy
- (3) Anemophily
- (4) Entomophily ✓

49. Alexander Von Humbolt described for the first time :

- (1) Species area relationships
- (2) Population Growth equation
- (3) Ecological Biodiversity
- (4) Laws of limiting factor

50. Which of the following cell organelles is responsible for extracting energy from carbohydrates to form ATP ?

- (1) Chloroplast ✓
- (2) Mitochondrion
- (3) Lysosome
- (4) Ribosome

51. Zygotic meiosis is characteristic of :

- (1) *Funaria* ✓
- (2) *Chlamydomonas*
- (3) *Marchantia*
- (4) *Fucus*

52. Good vision depends on adequate intake of carotene-rich food.

Select the best option from the following statements.

- (a) Vitamin A derivatives are formed from carotene.
- (b) The photopigments are embedded in the membrane discs of the inner segment.
- (c) Retinal is a derivative of Vitamin A.
- (d) Retinal is a light absorbing part of all the visual photopigments.

Options :

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

53. Among the following characters, which one was not considered by Mendel in his experiments on pea ?

- (1) Seed - Green or Yellow
- (2) Pod - Inflated or Constricted
- (3) Stem - Tall or Dwarf
- (4) Trichomes - Glandular or non-glandular ✓

54. The association of histone H1 with a nucleosome indicates :

- (1) The DNA is condensed into a Chromatin Fibre.
- (2) The DNA double helix is exposed.
- (3) Transcription is occurring.
- (4) DNA replication is occurring. ✓

55. The pivot joint between atlas and axis is a type of :

- (1) synovial joint
- (2) saddle joint ✓
- (3) fibrous joint
- (4) cartilaginous joint

56. Receptor sites for neurotransmitters are present on :

- (1) tips of axons
- (2) post-synaptic membrane
- (3) membranes of synaptic vesicles
- (4) pre-synaptic membrane. ✓

57. GnRH, a hypothalamic hormone, needed in reproduction, acts on:
- (1) posterior pituitary gland and stimulates secretion of oxytocin and FSH.
 - (2) posterior pituitary gland and stimulates secretion of LH and relaxin.
 - (3) anterior pituitary gland and stimulates secretion of LH and oxytocin.
 - ✓(4) anterior pituitary gland and stimulates secretion of LH and FSH.
58. Hypersecretion of Growth Hormone in adults does not cause further increase in height, because:
- (1) Bones lose their sensitivity to Growth Hormone in adults.
 - (2) Muscle fibres do not grow in size after birth.
 - (3) Growth Hormone becomes inactive in adults.
 - ✓(4) Epiphyseal plates close after adolescence.
59. Select the mismatch:
- | | | |
|---------------------------|---|----------------|
| (1) <i>Anabaena</i> | - | Nitrogen fixer |
| ✓(2) <i>Rhizobium</i> | - | Alfalfa |
| (3) <i>Frankia</i> | - | <i>Alnus</i> |
| (4) <i>Rhodospirillum</i> | - | Mycorrhiza |
60. Which one of the following statements is not valid for aerosols?
- (1) They cause increased agricultural productivity
 - ✓(2) They have negative impact on agricultural land
 - (3) They are harmful to human health
 - (4) They alter rainfall and monsoon patterns
61. Which one of the following is related to Ex-situ conservation of threatened animals and plants?
- (1) Amazon rainforest
 - (2) Himalayan region
 - (3) Wildlife Safari parks
 - ✓(4) Biodiversity hot spots
62. Which of the following facilitates opening of stomatal aperture?
- ✓(1) Radial orientation of cellulose microfibrils in the cell wall of guard cells
 - (2) Longitudinal orientation of cellulose microfibrils in the cell wall of guard cells
 - (3) Contraction of outer wall of guard cells ✗
 - (4) Decrease in turgidity of guard cells ✗
63. Select the mismatch:
- | | | |
|----------------------|---|---------------|
| (1) <i>Salvinia</i> | - | Heterosporous |
| (2) <i>Equisetum</i> | - | Homosporous |
| ✓(3) <i>Pinus</i> | - | Dioecious |
| (4) <i>Cycas</i> | - | Dioecious |
64. Asymptote in a logistic growth curve is obtained when:
- (1) $K > N$
 - (2) $K < N$
 - (3) The value of 'r' approaches zero
 - (4) $K = N$
65. The process of separation and purification of expressed protein before marketing is called:
- (1) Bioprocessing
 - (2) Postproduction processing
 - (3) Upstream processing
 - ✓(4) Downstream processing
66. The water potential of pure water is:
- (1) More than zero but less than one
 - (2) More than one
 - ✓(3) Zero
 - (4) Less than zero
67. The function of copper ions in copper releasing IUD's is:
- (1) They make uterus unsuitable for implantation.
 - ✓(2) They inhibit ovulation.
 - ✓(3) They suppress sperm motility and fertilising capacity of sperms.
 - (4) They inhibit gametogenesis.
68. Double fertilization is exhibited by:
- (1) Fungi
 - ✓(2) Angiosperms
 - (3) Gymnosperms
 - (4) Algae

69. Presence of plants arranged into well defined vertical layers depending on their height can be seen best in :
 (1) Grassland
 (2) Temperate Forest
 (3) Tropical Savannah
 (4) Tropical Rain Forest
70. Which ecosystem has the maximum biomass ?
 (1) Pond ecosystem
 (2) Lake ecosystem
 (3) Forest ecosystem
 (4) Grassland ecosystem ✓
71. Root hairs develop from the region of :
 (1) Root cap
 (2) Meristematic activity ✓
 (3) Maturation
 (4) Elongation
72. DNA replication in bacteria occurs :
 (1) Prior to fission
 (2) Just before transcription
 (3) During S phase ✓
 (4) Within nucleolus
73. Homozygous purelines in cattle can be obtained by :
 (1) mating of individuals of different breed. ✗
 (2) mating of individuals of different species ✗
 (3) mating of related individuals of same breed. ✓
 (4) mating of unrelated individuals of same breed.
74. In Bougainvillea thorns are the modifications of :
 (1) Stem ✓
 (2) Leaf
 (3) Stipules
 (4) Adventitious root
75. A decrease in blood pressure/volume will not cause the release of :
 (1) Aldosterone
 (2) ADH
 (3) Renin
 (4) Atrial Natriuretic Factor ✓
76. Which statement is wrong for Krebs' cycle ?
 (1) During conversion of succinyl CoA to succinic acid, a molecule of GTP is synthesised
 (2) The cycle starts with condensation of acetyl group (acetyl CoA) with pyruvic acid to yield citric acid
 (3) There are three points in the cycle where NAD^+ is reduced to $\text{NADH} + \text{H}^+$ ✓
 (4) There is one point in the cycle where FAD^+ is reduced to FADH_2
77. Anaphase Promoting Complex (APC) is a protein degradation machinery necessary for proper mitosis of animal cells. If APC is defective in a human cell, which of the following is expected to occur ?
 (1) Chromosomes will not segregate ✓
 (2) Recombination of chromosome arms will occur
 (3) Chromosomes will not condense
 (4) Chromosomes will be fragmented
78. Which of the following options best represents the enzyme composition of pancreatic juice ?
 (1) peptidase, amylase, pepsin, rennin
 (2) lipase, amylase, trypsinogen, procarboxypeptidase ✓
 (3) amylase, peptidase, trypsinogen, rennin
 (4) amylase, pepsin, trypsinogen, maltase
79. Life cycle of *Ectocarpus* and *Fucus* respectively are :
 (1) Haplodiplontic, Diplontic ✓
 (2) Haplodiplontic, Haplontic
 (3) Haplontic, Diplontic
 (4) Diplontic, Haplodiplontic
80. Which of the following is made up of dead cells ?
 (1) Phellem
 (2) Phloem
 (3) Xylem parenchyma ✓
 (4) Collenchyma
81. Which of the following is correctly matched for the product produced by them ?
 (1) *Penicillium notatum* : Acetic acid
 (2) *Sacchromyces cerevisiae* : Ethanol ✓
 (3) *Acetobacter aceti* : Antibiotics
 (4) *Methanobacterium* : Lactic acid

82. Fruit and leaf drop at early stages can be prevented by the application of :
- ✓ (1) Auxins
 - (2) Gibberellic acid
 - (3) Cytokinins
 - (4) Ethylene
83. Viroids differ from viruses in having :
- (1) RNA molecules with protein coat
 - (2) RNA molecules without protein coat
 - (3) DNA molecules with protein coat
 - ✓ (4) DNA molecules without protein coat
84. Which of the following are not polymeric ?
- (1) Polysaccharides ✓
 - (2) Lipids
 - (3) Nucleic acids
 - (4) Proteins
85. A temporary endocrine gland in the human body is :
- (1) Corpus luteum ✓
 - (2) Corpus allatum
 - (3) Pineal gland
 - (4) Corpus cardiacum
86. Phosphoenol pyruvate (PEP) is the primary CO_2 acceptor in :
- (1) C_2 plants
 - (2) C_3 and C_4 plants
 - (3) C_3 plants
 - (4) C_4 plants ✓
87. Plants which produce characteristic pneumatophores and show vivipary belong to :
- (1) Psammophytes ✓
 - (2) Hydrophytes
 - (3) Mesophytes
 - (4) Halophytes
88. Mycorrhizae are the example of :
- (1) Antibiosis
 - (2) Mutualism ✓
 - (3) Fungistasis
 - (4) Amensalism
89. If there are 999 bases in an RNA that codes for a protein with 333 amino acids, and the base at position 901 is deleted such that the length of the RNA becomes 998 bases, how many codons will be altered ?
- (1) 33
 - (2) 333
 - ✓ (3) 1
 - (4) 11
90. A gene whose expression helps to identify transformed cell is known as :
- (1) Plasmid
 - (2) Structural gene
 - (3) Selectable marker ✓
 - (4) Vector
91. Which of the following are found in extreme saline conditions ?
- (1) Cyanobacteria
 - (2) Mycobacteria
 - (3) Archaeobacteria ✓
 - (4) Eubacteria
92. Out of 'X' pairs of ribs in humans only 'Y' pairs are true ribs. Select the option that correctly represents values of X and Y and provides their explanation :
- (1) $X=24, Y=7$ True ribs are dorsally attached to vertebral column but are free on ventral side.
 - (2) $X=24, Y=12$ True ribs are dorsally attached to vertebral column but are free on ventral side.
 - ✓ (3) $X=12, Y=7$ True ribs are attached dorsally to vertebral column and ventrally to the sternum.
 - (4) $X=12, Y=5$ True ribs are attached dorsally to vertebral column and sternum on the two ends.
93. MALT constitutes about _____ percent of the lymphoid tissue in human body.
- (1) 70%
 - (2) 10%
 - (3) 50%
 - ✓ (4) 20%

94. Which one from those given below is the period for Mendel's hybridization experiments ?

- (1) 1857 - 1869
- (2) 1870 - 1877
- ☒ (3) 1856 - 1863
- (4) 1840 - 1850

95. Adult human RBCs are enucleate. Which of the following statement(s) is/are **most appropriate** explanation for this feature ?

- (a) They do not need to reproduce
- (b) They are somatic cells
- (c) They do not metabolize
- (d) All their internal space is available for oxygen transport

Options:

- (1) (a), (c) and (d)
- (2) (b) and (c)
- (3) Only (d)
- ☒ (4) Only (a)

96. Myelin sheath is produced by :

- (1) Oligodendrocytes and Osteoclasts
- (2) Osteoclasts and Astrocytes
- (3) Schwann Cells and Oligodendrocytes ✓
- (4) Astrocytes and Schwann Cells

97. Which of the following statements is correct ?

- (1) The ascending limb of loop of Henle is permeable to water.
- (2) The descending limb of loop of Henle is permeable to electrolytes. ✗
- ☒ (3) The ascending limb of loop of Henle is impermeable to water.
- (4) The descending limb of loop of Henle is impermeable to water. ✗

98. During DNA replication, Okazaki fragments are used to elongate :

- 
- (1) The leading strand away from replication fork.
 - (2) The lagging strand away from the replication fork.
 - (3) The leading strand towards replication fork.
 - ☒ (4) The lagging strand towards replication fork.

99. Which one of the following statements is correct, with reference to enzymes ?

- (1) Coenzyme = Apoenzyme + Holoenzyme
- (2) Holoenzyme = Coenzyme + Co-factor
- ☒ (3) Apoenzyme = Holoenzyme + Coenzyme
- ☒ (4) Holoenzyme = Apoenzyme + Coenzyme

100. DNA fragments are :

- (1) Neutral
- (2) Either positively or negatively charged depending on their size
- (3) Positively charged
- ☒ (4) Negatively charged

101. The DNA fragments separated on an agarose gel can be visualised after staining with :

- ☒ (1) Aniline blue
- (2) Ethidium bromide
- (3) Bromophenol blue
- (4) Acetocarmine

102. Which among the following are the smallest living cells, known without a definite cell wall, pathogenic to plants as well as animals and can survive without oxygen ?

- (1) Mycoplasma ✓
- (2) Nostoc
- (3) Bacillus
- (4) Pseudomonas

103. The morphological nature of the edible part of coconut is :

- (1) Endosperm ✓
- (2) Pericarp
- (3) Perisperm
- (4) Cotyledon

104. Select the correct route for the passage of sperms in male frogs :

- (1) Testes → Vasa efferentia → Bidder's canal → Ureter → Cloaca
- ✓(2) Testes → Vasa efferentia → Kidney → Bidder's canal → Urinogenital duct → Cloaca
- (3) Testes → Bidder's canal → Kidney → Vasa efferentia → Urinogenital duct → Cloaca
- (4) Testes → Vasa efferentia → Kidney → Seminal Vesicle → Urinogenital duct → Cloaca

105. Identify the **wrong** statement in context of heartwood :

- (1) It conducts water and minerals efficiently
- ✓(2) It comprises dead elements with highly lignified walls
- (3) Organic compounds are deposited in it
- (4) It is highly durable

106. Transplantation of tissues/organs fails often due to non-acceptance by the patient's body. Which type of immune-response is responsible for such rejections ?

- (1) Hormonal immune response
- (2) Physiological immune response
- (3) Autoimmune response
- (4) Cell-mediated immune response ✓

107. The region of Biosphere Reserve which is legally protected and where no human activity is allowed is known as :

- (1) Transition zone
- (2) Restoration zone
- ✓(3) Core zone
- (4) Buffer zone

108. Thalassaemia and sickle cell anemia are caused due to a problem in globin molecule synthesis. Select the correct statement.

- (1) Thalassaemia is due to less synthesis of globin molecules.
- (2) Sickle cell anemia is due to a quantitative problem of globin molecules.
- ✓(3) Both are due to a qualitative defect in globin chain synthesis.
- (4) Both are due to a quantitative defect in globin chain synthesis.

109. Flowers which have single ovule in the ovary and are packed into inflorescence are usually pollinated by :

- (1) Wind ✗
- (2) Bat
- ✓(3) Water
- (4) Bee

110. An important characteristic that Hemichordates share with Chordates is :

- (1) pharynx with gill slits
- (2) pharynx without gill slits ✓
- (3) absence of notochord
- (4) ventral tubular nerve cord

111. Which of the following options gives the correct sequence of events during mitosis ?

- (1) condensation → crossing over → nuclear membrane disassembly → segregation → telophase
- (2) condensation → arrangement at equator → centromere division → segregation → telophase
- (3) condensation → nuclear membrane disassembly → crossing over → segregation → telophase
- ✓(4) condensation → nuclear membrane disassembly → arrangement at equator → centromere division → segregation → telophase

112. The final proof for DNA as the genetic material came from the experiments of :

- (1) Avery, Mcleod and McCarty
- (2) Hargobind Khorana
- (3) Griffith
- ✓(4) Hershey and Chase

113. What is the criterion for DNA fragments movement on agarose gel during gel electrophoresis ?

- (1) Positively charged fragments move to farther end
- (2) Negatively charged fragments do not move
- (3) The larger the fragment size, the farther it moves
- (4) The smaller the fragment size, the farther it moves

114. With reference to factors affecting the rate of photosynthesis, which of the following statements is not correct?

- (1) C_3 plants respond to higher temperatures with enhanced photosynthesis while C_4 plants have much lower temperature optimum
- ✓(2) Tomato is a greenhouse crop which can be grown in CO_2 - enriched atmosphere for higher yield
- (3) Light saturation for CO_2 fixation occurs at 10% of full sunlight
- (4) Increasing atmospheric CO_2 concentration up to 0.05% can enhance CO_2 fixation rate

115. Artificial selection to obtain cows yielding higher milk output represents:

- (1) disruptive as it splits the population into two, one yielding higher output and the other lower output.
- (2) stabilizing followed by disruptive as it stabilizes the population to produce higher yielding cows.
- (3) stabilizing selection as it stabilizes this character in the population.
- (4) directional as it pushes the mean of the character in one direction.

116. Which of the following in sewage treatment removes suspended solids?

- (1) Primary treatment
- (2) Sludge treatment
- (3) Tertiary treatment
- ✓(4) Secondary treatment

117. Spliceosomes are not found in cells of:

- (1) Animals
- ✓(2) Bacteria
- (3) Plants
- (4) Fungi

118. Functional megaspore in an angiosperm develops into:

- (1) Embryo sac ✓
- (2) Embryo
- (3) Ovule
- (4) Endosperm

119. Which of the following components provides sticky character to the bacterial cell?

- (1) Plasma membrane
- (2) Glycocalyx ✓
- (3) Cell wall
- (4) Nuclear membrane

120. Which among these is the correct combination of aquatic mammals?

- ✓(1) Whales, Dolphins, Seals
- (2) Trygon, Whales, Seals
- (3) Seals, Dolphins, Sharks
- (4) Dolphins, Seals, Trygon

121. Which of the following represents order of 'Horse'?

- (1) Caballus
- (2) Ferus
- ✓(3) Equidae
- (4) Perissodactyla

122. Lungs are made up of air-filled sacs, the alveoli. They do not collapse even after forceful expiration, because of:

- (1) Tidal Volume
- (2) Expiratory Reserve Volume
- ✓(3) Residual Volume
- (4) Inspiratory Reserve Volume

123. Capacitation occurs in:

- (1) Vas deferens
- (2) Female Reproductive tract
- ✓(3) Rete testis
- ✓(4) Epididymis

124. Which of the following RNAs should be most abundant in animal cell?

- (1) m-RNA
(2) mi-RNA
(3) r-RNA
(4) t-RNA

125. Which cells of 'Crypts of Lieberkuhn' secrete antibacterial lysozyme?

- (1) Zymogen cells
(2) Kupffer cells
(3) Argentaffin cells
(4) Paneth cells

126. In case of a couple where the male is having a very low sperm count, which technique will be suitable for fertilisation?

- (1) Artificial Insemination
(2) Intracytoplasmic sperm injection
(3) Intrauterine transfer
(4) Gamete intracytoplasmic fallopian transfer

127. Frog's heart when taken out of the body continues to beat for sometime.

Select the best option from the following statements.

- (a) Frog is a poikilotherm.
(b) Frog does not have any coronary circulation.
(c) Heart is "myogenic" in nature.
(d) Heart is autoexcitable.

Options:

- (1) (a) and (b)
(2) (c) and (d)
(3) Only (c)
(4) Only (d)

128. Match the following sexually transmitted diseases (Column - I) with their causative agent (Column - II) and select the correct option.

Column - I	Column - II
(a) Gonorrhea	(i) HIV
(b) Syphilis	(ii) <i>Neisseria</i>
(c) Genital Warts	(iii) <i>Treponema</i>
(d) AIDS	(iv) Human Papilloma - Virus

Options:

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

129. The genotypes of a Husband and Wife are $I^A I^B$ and $I^A i$.

Among the blood types of their children, how many different genotypes and phenotypes are possible?

- (1) 4 genotypes; 3 phenotypes
(2) 4 genotypes; 4 phenotypes
(3) 3 genotypes; 3 phenotypes
(4) 3 genotypes; 4 phenotypes

$I^A I^B \cdot I^A i$
 $I^A I^A \cdot I^A I^B \cdot I^A i$
 $I^B i$

130. The hepatic portal vein drains blood to liver from:

- (1) Kidneys
(2) Intestine
(3) Heart
(4) Stomach

131. Coconut fruit is a:

- (1) Nut
(2) Capsule
(3) Drupe
(4) Berry

132. The vascular cambium normally gives rise to:

- (1) Secondary xylem
(2) Periderm
(3) Phelloderm
(4) Primary phloem

133. In case of poriferans, the spongocoel is lined with flagellated cells called :

- (1) choanocytes
- (2) mesenchymal cells
- (3) ostia
- (4) oscula

134. A baby boy aged two years is admitted to play school and passes through a dental check - up. The dentist observed that the boy had twenty teeth. Which teeth were absent ?

- ✓(1) Pre-molars
- (2) Molars
- (3) Incisors
- (4) Canines

135. An example of colonial alga is :

- (1) *Ulothrix*
- (2) *Spirogyra*
- (3) *Chlorella* ✓
- (4) *Volvox*

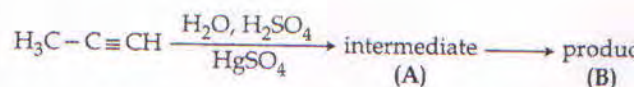
136. An example of a sigma bonded organometallic compound is :

- (1) Ferrocene ✓
- (2) Cobaltocene
- (3) Ruthenocene
- (4) Grignard's reagent

137. Which one is the correct order of acidity ?

- (1) $\text{CH}\equiv\text{CH} > \text{CH}_2=\text{CH}_2 > \text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{CH} > \text{CH}_3-\text{CH}_3$
- (2) $\text{CH}_3-\text{CH}_3 > \text{CH}_2=\text{CH}_2 > \text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{CH} > \text{CH}\equiv\text{CH}$
- (3) $\text{CH}_2=\text{CH}_2 > \text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}_2 > \text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{CH} > \text{CH}\equiv\text{CH}$
- ✓(4) $\text{CH}\equiv\text{CH} > \text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{CH} > \text{CH}_2=\text{CH}_2 > \text{CH}_3-\text{CH}_3$

138. Predict the correct intermediate and product in the following reaction :



- (1) A: $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{O}}{\underset{\parallel}{\text{C}}}-\text{CH}_3$ B: $\text{H}_3\text{C}-\text{C}\equiv\text{CH}$

- ✓(2) A: $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{OH}}{\underset{\mid}{\text{C}}}=\text{CH}_2$ B: $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{O}}{\underset{\parallel}{\text{C}}}-\text{CH}_3$ ✓

- (3) A: $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{SO}_4}{\underset{\mid}{\text{C}}}=\text{CH}_2$ B: $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{O}}{\underset{\parallel}{\text{C}}}-\text{CH}_3$

- (4) A: $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{OH}}{\underset{\mid}{\text{C}}}=\text{CH}_2$ B: $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{SO}_4}{\underset{\mid}{\text{C}}}=\text{CH}_2$

139. It is because of inability of ns^2 electrons of the valence shell to participate in bonding that :

- (1) Sn^{2+} and Pb^{2+} are both oxidising and reducing
- (2) Sn^{4+} is reducing while Pb^{4+} is oxidising
- (3) Sn^{2+} is reducing while Pb^{4+} is oxidising
- (4) Sn^{2+} is oxidising while Pb^{4+} is reducing

140. Ionic mobility of which of the following alkali metal ions is lowest when aqueous solution of their salts are put under an electric field ?

- (1) Rb
- (2) Li
- (3) Na
- (4) K

141. Match the interhalogen compounds of column I with the geometry in column II and assign the correct code.

	Column I		Column II
(a)	XX'	(i)	T - shape
(b)	XX'_3	(ii)	Pentagonal bipyramidal
(c)	XX'_5	(iii)	Linear
(d)	XX'_7	(iv)	Square - pyramidal
		(v)	Tetrahedral

Code:

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

142. Which is the **incorrect** statement?

- (1) NaCl(s) is insulator, silicon is semiconductor, silver is conductor, quartz is piezo electric crystal.
- (2) Frenkel defect is favoured in those ionic compounds in which sizes of cation and anions are almost equal.
- (3) $FeO_{0.98}$ has non stoichiometric metal deficiency defect.
- (4) Density decreases in case of crystals with Schottky's defect.

143. Which one of the following statements is **not** correct?

- (1) Enzymes catalyse mainly bio-chemical reactions.
- (2) Coenzymes increase the catalytic activity of enzyme.
- (3) Catalyst does not initiate any reaction.
- (4) The value of equilibrium constant is changed in the presence of a catalyst in the reaction at equilibrium.

144. In the electrochemical cell:

$Zn|ZnSO_4 (0.01 M)|| CuSO_4 (1.0 M)|Cu$, the emf of this Daniel cell is E_1 . When the concentration of $ZnSO_4$ is changed to 1.0 M and that of $CuSO_4$ changed to 0.01 M, the emf changes to E_2 . From the followings, which one is the relationship between

E_1 and E_2 ? (Given, $\frac{RT}{F} = 0.059$)

- (1) $E_1 > E_2$
- (2) $E_2 = 0 \neq E_1$
- (3) $E_1 = E_2$
- (4) $E_1 < E_2$

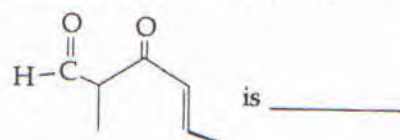
145. The correct statement regarding electrophile is:

- (1) Electrophiles are generally neutral species and can form a bond by accepting a pair of electrons from a nucleophile
- (2) Electrophile can be either neutral or positively charged species and can form a bond by accepting a pair of electrons from a nucleophile
- (3) Electrophile is a negatively charged species and can form a bond by accepting a pair of electrons from a nucleophile
- (4) Electrophile is a negatively charged species and can form a bond by accepting a pair of electrons from another electrophile

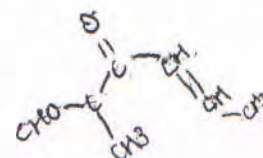
146. The correct order of the stoichiometries of AgCl formed when $AgNO_3$ in excess is treated with the complexes: $CoCl_3 \cdot 6NH_3$, $CoCl_3 \cdot 5NH_3$, $CoCl_3 \cdot 4NH_3$ respectively is:

- (1) 3 AgCl, 2 AgCl, 1 AgCl
- (2) 2 AgCl, 3 AgCl, 1 AgCl
- (3) 1 AgCl, 3 AgCl, 2 AgCl
- (4) 3 AgCl, 1 AgCl, 2 AgCl

147. The IUPAC name of the compound



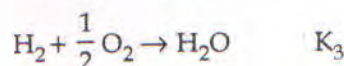
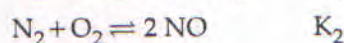
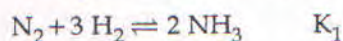
- (1) 5-methyl-4-oxohex-2-en-5-al
- (2) 3-keto-2-methylhex-5-enal
- (3) 3-keto-2-methylhex-4-enal
- (4) 5-formylhex-2-en-3-one



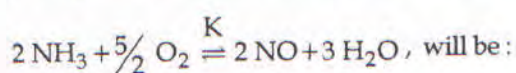
148. The species, having bond angles of 120° is :

- (1) NCl_3
- (2) BCl_3
- (3) PH_3
- (4) ClF_3

149. The equilibrium constants of the following are :



The equilibrium constant (K) of the reaction :



- (1) $K_2 K_3 / K_1$
- (2) $K_2^3 K_3 / K_1$
- (3) $K_1 K_3^3 / K_2$
- (4) $K_2 K_3^3 / K_1$

150. Name the gas that can readily decolourise acidified KMnO_4 solution :

- (1) NO_2
- (2) P_2O_5
- (3) CO_2
- (4) SO_2

151. The most suitable method of separation of 1 : 1 mixture of ortho and para - nitrophenols is :

- (1) Crystallisation
- (2) Steam distillation
- (3) Sublimation
- (4) Chromatography ✓

152. The reason for greater range of oxidation states in actinoids is attributed to :

- (1) 5f, 6d and 7s levels having comparable energies
- (2) 4f and 5d levels being close in energies
- (3) the radioactive nature of actinoids
- (4) actinoid contraction

153. The element $Z = 114$ has been discovered recently. It will belong to which of the following family/group and electronic configuration ?

- (1) Oxygen family, $[\text{Rn}] 5f^{14} 6d^{10} 7s^2 7p^4$
- (2) Nitrogen family, $[\text{Rn}] 5f^{14} 6d^{10} 7s^2 7p^6$
- ✓ (3) Halogen family, $[\text{Rn}] 5f^{14} 6d^{10} 7s^2 7p^5$
- (4) Carbon family, $[\text{Rn}] 5f^{14} 6d^{10} 7s^2 7p^2$

154. Mechanism of a hypothetical reaction $\text{X}_2 + \text{Y}_2 \rightarrow 2 \text{XY}$ is given below :

- (i) $\text{X}_2 \rightarrow \text{X} + \text{X}$ (fast)
- (ii) $\text{X} + \text{Y}_2 \rightleftharpoons \text{XY} + \text{Y}$ (slow)
- (iii) $\text{X} + \text{Y} \rightarrow \text{XY}$ (fast)

The overall order of the reaction will be :

- (1) 0
- (2) 1.5
- (3) 1
- (4) 2

155. If molality of the dilute solution is doubled, the value of molal depression constant (K_f) will be :

- (1) tripled
- (2) unchanged
- (3) doubled
- ✓ (4) halved

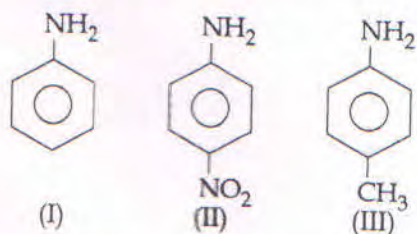
156. With respect to the conformers of ethane, which of the following statements is true ?

- (1) Both bond angle and bond length change
- (2) Both bond angles and bond length remain same
- (3) Bond angle remains same but bond length changes
- (4) Bond angle changes but bond length remains same

157. The heating of phenyl-methyl ethers with HI produces.

- (1) phenol
- (2) benzene
- (3) ethyl chlorides
- (4) iodobenzene

cently 158. The correct increasing order of basic strength for the following compounds is :



- (1) III < II < I
 (2) II < I < III
 (3) II < III < I
 (4) III < I < II

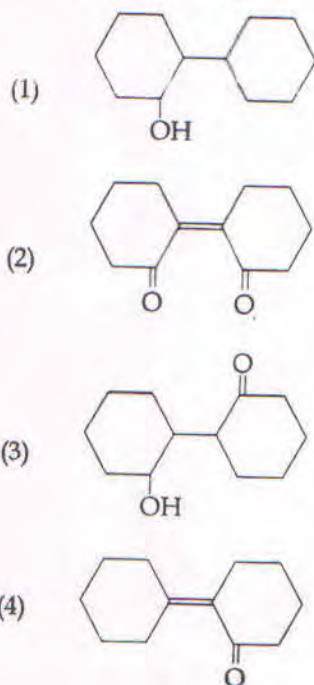
159. In which pair of ions both the species contain S-S bond ?

- (1) $S_2O_7^{2-}$, $S_2O_8^{2-}$ ✓
 (2) $S_4O_6^{2-}$, $S_2O_7^{2-}$ ✗
 (3) $S_2O_7^{2-}$, $S_2O_3^{2-}$ ✗
 ✓ (4) $S_4O_6^{2-}$, $S_2O_3^{2-}$ ✗

160. Which of the following is dependent on temperature ?

- (1) Mole fraction
 (2) Weight percentage
 (3) Molality ✓
 (4) Molarity

161. Of the following, which is the product formed when cyclohexanone undergoes aldol condensation followed by heating ?



162. Mixture of chloroxylenol and terpineol acts as :

- (1) antipyretic
 (2) antibiotic
 (3) analgesic
 ✓ (4) antiseptic

163. For a given reaction, $\Delta H = 35.5 \text{ kJ mol}^{-1}$ and $\Delta S = 83.6 \text{ JK}^{-1} \text{ mol}^{-1}$. The reaction is spontaneous at : (Assume that ΔH and ΔS do not vary with temperature)

- (1) all temperatures
 (2) $T > 298 \text{ K}$
 (3) $T < 425 \text{ K}$
 (4) $T > 425 \text{ K}$

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

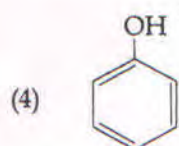
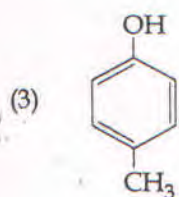
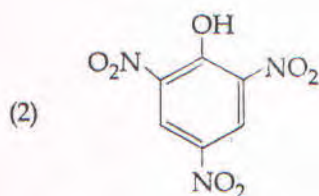
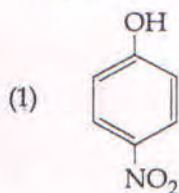
164. HgCl_2 and I_2 both when dissolved in water containing I^- ions the pair of species formed is :

- (1) HgI_4^{2-} , I_3^-
 (2) Hg_2I_2 , I^-
 (3) HgI_2 , I_3^-
 (4) HgI_2 , I^-

165. A first order reaction has a specific reaction rate of 10^{-2} sec^{-1} . How much time will it take for 20 g of the reactant to reduce to 5 g ?

- (1) 346.5 sec
 (2) 693.0 sec
 (3) 238.6 sec
 (4) 138.6 sec

166. Which one is the most acidic compound ?



167. Correct increasing order for the wavelengths of absorption in the visible region for the complexes of Co^{3+} is :

- (1) $[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$, $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$, $[\text{Co}(\text{en})_3]^{3+}$
 (2) $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$, $[\text{Co}(\text{en})_3]^{3+}$, $[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$
 (3) $[\text{Co}(\text{en})_3]^{3+}$, $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$, $[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$
 (4) $[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$, $[\text{Co}(\text{en})_3]^{3+}$, $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$

168. Concentration of the Ag^+ ions in a saturated solution of $\text{Ag}_2\text{C}_2\text{O}_4$ is $2.2 \times 10^{-4} \text{ mol L}^{-1}$. Solubility product of $\text{Ag}_2\text{C}_2\text{O}_4$ is :

- (1) 4.5×10^{-11}
 (2) 5.3×10^{-12}
 (3) 2.42×10^{-8}
 (4) 2.66×10^{-12}

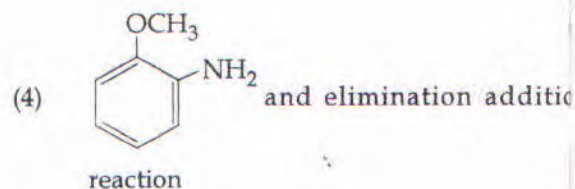
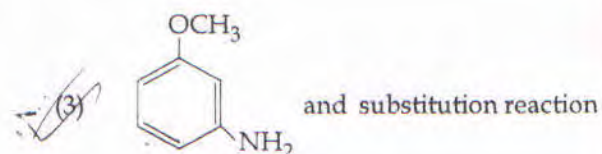
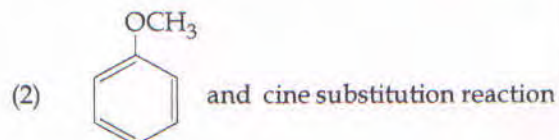
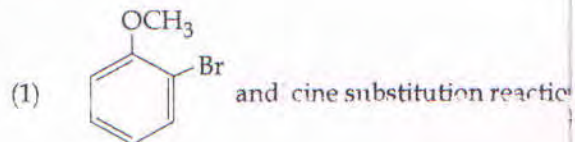
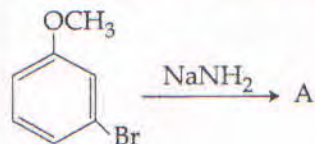
169. A 20 litre container at 400 K contains $\text{CO}_2(\text{g})$ at pressure 0.4 atm and an excess of SrO (neglect the volume of solid SrO). The volume of the container is now decreased by moving the movable piston fitted in the container. The maximum volume of the container, when pressure of CO_2 attains its maximum value, will be :

(Given that : $\text{SrCO}_3(\text{s}) \rightleftharpoons \text{SrO}(\text{s}) + \text{CO}_2(\text{g})$,

$K_p = 1.6 \text{ atm}$)

- (1) 4 litre
 (2) 2 litre
 (3) 5 litre
 (4) 10 litre

170. Identify A and predict the type of reaction



171. Which of the following reactions is appropriate for converting acetamide to methanamine ?

- (1) Stephens reaction
 (2) Gabriels phthalimide synthesis
 (3) Carbylamine reaction
 (4) Hoffmann hypobromamide reaction

172. Which of the following pairs of compounds isoelectronic and isostructural ?

- (1) IBr_2^- , XeF_2
 (2) IF_3 , XeF_2
 (3) BeCl_2 , XeF_2
 (4) TeI_2 , XeF_2

173. Which of the following is a sink for CO ?

- (1) Oceans
 (2) Plants
 (3) Haemoglobin
 (4) Micro organisms present in the soil

174. Which one of the following pairs of species have the same bond order?

- (1) CN^- , CO
- (2) N_2 , O_2^-
- (3) CO , NO
- (4) O_2 , NO^+

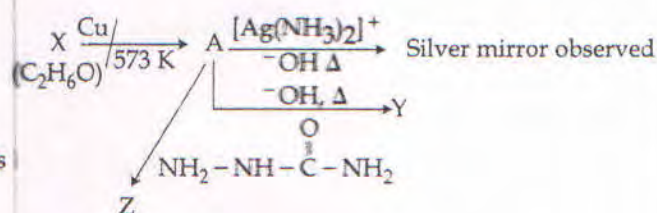
175. A gas is allowed to expand in a well insulated container against a constant external pressure of 2.5 atm from an initial volume of 2.50 L to a final volume of 4.50 L. The change in internal energy ΔU of the gas in joules will be:

- (1) -505 J
- (2) +505 J
- (3) 1136.25 J
- (4) -500 J

176. Extraction of gold and silver involves leaching with CN^- ion. Silver is later recovered by:

- (1) zone refining
- (2) displacement with Zn
- (3) liquation
- (4) distillation

177. Consider the reactions:



Identify A, X, Y and Z

- (1) A-Ethanal, X-Ethanol, Y-But-2-enal, Z-Semicarbazone.
- (2) A-Ethanol, X-Acetaldehyde, Y-Butanone, Z-Hydrazone.
- (3) A-Methoxymethane, X-Ethanoic acid, Y-Acetate ion, Z-hydrazine.
- (4) A-Methoxymethane, X-Ethanol, Y-Ethanoic acid, Z-Semicarbazide.

178. Pick out the correct statement with respect to $[\text{Mn}(\text{CN})_6]^{3-}$:

- (1) It is d^2sp^3 hybridised and octahedral
- (2) It is dsp^2 hybridised and square planar
- (3) It is sp^3d^2 hybridised and octahedral
- (4) It is sp^3d^2 hybridised and tetrahedral

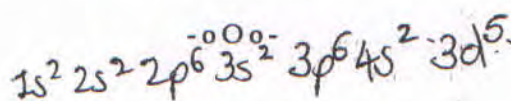
179. Which one is the wrong statement?

- (1) Half filled and fully filled orbitals have greater stability due to greater exchange energy, greater symmetry and more balanced arrangement.
- (2) The energy of 2s orbital is less than the energy of 2p orbital in case of Hydrogen like atoms.
- (3) de-Broglie's wavelength is given by $\lambda = \frac{h}{mv}$, where m = mass of the particle, v = group velocity of the particle.

(4) The uncertainty principle is $\Delta E \times \Delta t \geq \frac{h}{4\pi}$.

180. Which of the following statements is not correct?

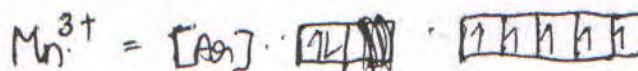
- (1) Blood proteins thrombin and fibrinogen are involved in blood clotting.
- (2) Denaturation makes the proteins more active.
- (3) Insulin maintains sugar level in the blood of a human body.
- (4) Ovalbumin is a simple food reserve in egg-white.



$$-32x + 6(-1)$$

$$-3x - 6$$

$$x = 3$$



Strong ligand.

