

अनुक्रमांक
नाम
रुपांक

मुद्रित पृष्ठों की संख्या : 12

931

824 (IK)

2024

विज्ञान

समय : तीन घण्टे 15 मिनट]

(पूर्णांक : 70)

निर्देश :

- (i) प्रारम्भ के 15 मिनट परीक्षार्थियों को प्रश्न-पत्र पढ़ने के लिए निर्धारित हैं।
- (ii) प्रश्न-पत्र दो खण्डों— खण्ड अ तथा खण्ड ब में विभाजित है।
- (iii) खण्ड अ तथा खण्ड ब तीन उप-भागों 1, 2 और 3 में विभाजित हैं।
- (iv) प्रश्न-पत्र के खण्ड अ में बहुविकल्पीय प्रश्न हैं, जिनमें सही विकल्प का चयन कर ओ.एम.आर. उत्तर-पत्रक पर नीले अथवा काले बॉल प्वॉइंट पेन से सही विकल्प बाले गोले को पूर्ण रूप से भरें। ओ.एम.आर. उत्तर-पत्रक पर उत्तर देने के पश्चात उसे काटें नहीं तथा इरेज़र अथवा हाइटर का प्रयोग न करें।
- (v) खण्ड अ में बहुविकल्पीय प्रश्नों हेतु प्रत्येक प्रश्न के लिए 1 अंक निर्धारित है।
- (vi) खण्ड ब में वर्णनात्मक प्रश्न हैं।
- (vii) प्रत्येक प्रश्न के समुख उनके निर्धारित अंक दिए गए हैं।
- (viii) खण्ड ब के प्रत्येक उप-भाग के सभी प्रश्नों को एक साथ हल करना आवश्यक है। प्रत्येक उप-भाग नए पृष्ठ से प्रारम्भ किया जाए।
- (ix) सभी प्रश्न अनिवार्य हैं।

खण्ड अ
उप-भाग 1

बहुविकल्पीय प्रश्न :

1. अवतल दर्पण के समुख ध्रुव और फोकस के बीच स्थित वस्तु का प्रतिबिम्ब बनता है :

I

- (A) सीधा, आभासी, छोटा
- (B) सीधा, आभासी, बड़ा
- (C) सीधा, वास्तविक, बड़ा
- (D) सीधा, वास्तविक, छोटा

2. दूरदृश्यमेष्ट (टीवी-डीपिएल) के विकास में कौनसा योग्य प्रयोग होता है ?
- (A) अवकाश लेन्स
 (B) उच्चतम्
 (C) द्विपोलारी लेन्स
 (D) इनमें से कोई नहीं
3. एक लेन्स में 0.2 मीटर दूरी गव्वी वर्ण के आधारी प्रतिबिम्ब का व्यास 0.5 मीटर है। तो लेन्स का फोकस दूरी का अवकाश लेन्स
- (A) 1 मीटर फोकस दूरी का अवकाश लेन्स
 (B) 0.2 मीटर फोकस दूरी का अवकाश लेन्स
 (C) 0.1 मीटर फोकस दूरी का उच्चतम् लेन्स
 (D) 0.2 मीटर फोकस दूरी का उच्चतम् लेन्स
4. जब श्वेत प्रकाश कॉच के प्रिज्म से गुजरता है, तो प्रिज्म के आधार के अपरिहर्य छुरी रखने किरण का रंग होता है :
- (A) नीला
 (B) लाल
 (C) हरा
 (D) बैगनी
5. R_1 व R_2 प्रतिरिद्धि के दो तार समानतर क्रम में लोड जाते हैं। इनका तुल्य प्रतिरिद्धि होगा :
- (A) $(R_1 + R_2)$
 (B) $(R_1 \times R_2)$
 (C) $\left(\frac{R_1 \times R_2}{R_1 + R_2} \right)$
 (D) $\left(\frac{R_1 + R_2}{R_1 \times R_2} \right)$
6. बिजली के बल्ब का फिलामेंट (नंतु) बना होता है :
- (A) नाइक्रोम का
 (B) लोह का
 (C) टेंस्टन का
 (D) कॉन्मटन्टन का
7. वैद्युत सेल में रूपान्तरण होता है :
- (A) रासायनिक ऊर्जा का वैद्युत ऊर्जा में
 (B) वैद्युत ऊर्जा का यांत्रिक ऊर्जा में
 (C) यांत्रिक ऊर्जा का वैद्युत ऊर्जा में
 (D) वैद्युत ऊर्जा का रासायनिक ऊर्जा में

उप-भाग 2

8. रासायनिक अभिक्रिया $2\text{FeCl}_3 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{Y} \longrightarrow 2\text{FeCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{HCl}$ में Y है : 1
 (A) S (B) H_2S
 (C) SO_2 (D) Cl_2
9. निम्नलिखित में से कौन-सा अम्लीय लवण है ? 1
 (A) NaCl (B) NaHSO_4
 (C) Na_2SO_4 (D) KCN
10. मैट में मुख्यतः होता है : 1
 (A) FeS (B) Cu_2S
 (C) Cu_2S तथा FeS (D) Cu_2S तथा Fe_2S_3
11. निम्नलिखित रासायनिक समीकरण को पूरा कीजिए :
 $\underline{\quad} + \text{PCl}_5 \longrightarrow \text{CH}_3\text{COCl} + \text{POCl}_3 + \text{HCl}$ 1
 (A) CH_3OH (B) CH_3COOH
 (C) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ (D) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$
12. उभयधर्मी ऑक्साइड है : 1
 (A) Na_2O (B) MgO
 (C) Al_2O_3 (D) P_2O_5
13. प्रोपेन का रासायनिक सूत्र है : 1
 (A) CH_4 (B) C_3H_8
 (C) C_4H_{10} (D) C_2H_6

14. हाइड्रा में प्रजनन होता है :

- | | |
|-------------------|---------------------------|
| (A) मुकुलन द्वारा | (B) विखण्डन द्वारा |
| (C) खण्डन द्वारा | (D) कायिक प्रवर्धन द्वारा |

15. पाइरबेट के विखंडन की प्रक्रिया सम्पन्न होती है :

- | | |
|----------------------|-------------------------|
| (A) कोशिकाद्रव्य में | (B) माइटोकॉन्ड्रिया में |
| (C) हरितलबक में | (D) केंद्रक में |

16. मनुष्य में वृक्क किस तंत्र से संबंधित है ?

- | | |
|--------------|------------|
| (A) पोषण | (B) श्वसन |
| (C) उत्सर्जन | (D) परिवहन |

17. मेंडल ने प्रारम्भिक शिक्षा प्राप्त की थी :

- | | |
|-----------------|-----------------|
| (A) मन्दिर में | (B) स्कूल में |
| (C) गुरुकुल में | (D) गिरजाघर में |

18. मादा जनन-तंत्र के किस भाग में लूप स्थापित किया जाता है ?

- | | |
|-----------------|--------------------|
| (A) अण्डाशय में | (B) अण्डवाहिनी में |
| (C) गर्भाशय में | (D) योनि में |

19. निम्न में से कौन-सा अंग पौधों में नर जननांग का प्रतिनिधित्व करता है ?

- | | |
|----------------|-------------|
| (A) जायांग | (B) पुंकेसर |
| (C) बर्तिकाग्र | (D) अण्डाशय |

20. निम्न में से कौन-सा/से पर्यावरण-मित्र व्यवहार कहलाता/कहलाते है/है ?

- | |
|---|
| (A) बाज़ार जाते समय खरीदे गए सामान को रखने के लिए कपड़े का थिला ले जाना |
| (B) अनावश्यक ऊर्जा खर्च बचाने के लिए लाइटों तथा पंखों का स्विच बंद करना |
| (C) वाहन के बजाय विद्यालय तक पैदल जाना |
| (D) उपर्युक्त सभी |

खण्ड ब
उप-भाग 1

वर्णनात्मक प्रश्न :

21. एक 10 सेमी फोकस दूरी वाले अवतल दर्पण से कितनी दूरी पर एक वस्तु रखी जाए, ताकि उसका 5 गुना बड़ा प्रतिबिम्ब बने, जबकि प्रतिबिम्ब वास्तविक हो । प्रतिबिम्ब की स्थिति भी ज्ञात कीजिए । 4
22. एक उत्तल लेन्स की फोकस दूरी 50 सेमी है । उस वस्तु के प्रतिबिम्ब की स्थिति बताइए जो लेन्स से 25 सेमी की दूरी पर अक्ष के लम्बवत् है तथा प्रतिबिम्ब का आवर्धन भी ज्ञात कीजिए । 4
23. 2Ω , 3Ω तथा 5Ω के प्रतिरोधों को श्रेणीक्रम में जोड़ा गया है । यदि संयोजन के दोनों सिरों पर 30 वोल्ट का विभवान्तर लगा है, तो प्रत्येक प्रतिरोध के सिरों के बीच विभवान्तर ज्ञात कीजिए । 4
24. घरेलू वैद्युत वितरण परिपथ में प्रयुक्त निम्नलिखित तारों की कार्यप्रणाली एवं आवरण (विद्युत-रोधन) के रंग लिखिए : 6
- जीवित (विद्युत्प्रयोग) तार
 - भू-सम्पर्क तार
 - उदासीन तार

अथवा

- फ्लेमिंग के बाएँ हाथ का नियम तथा (ii) दाहिने हाथ के अंगुष्ठ नियम को स्पष्ट कीजिए । यह किन भौतिक राशियों की दिशा को ज्ञात करने में प्रयुक्त होते हैं ? 6

उप-भाग 2

25. निम्नलिखित अभिक्रियाओं के लिए सन्तुलित रासायनिक समीकरण लिखिए : $1+1+1+1=4$
- लेड नाइट्रेट को गर्म करना
 - एथेनोइक अम्ल की सोडियम कार्बोनेट से अभिक्रिया
 - जिंक की सिल्वर नाइट्रेट से अभिक्रिया
 - सोडियम सल्फेट विलयन की बेरियम क्लोराइड विलयन से अभिक्रिया

26. निम्नलिखित पर संक्षिप्त टिप्पणियाँ लिखिए : $2+2=4$
- समजातीय श्रेणी
 - कार्बन की सर्वतोमुखी प्रकृति

27. (क) निम्नलिखित यौगिकों के IUPAC नाम लिखिए : 3

- (i) CH_3COOH
- (ii) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$
- (iii) $\text{CH} = \text{CH}$

(ख) साबुन क्या है ? साबुन बनाने की रासायनिक अभिक्रिया लिखिए तथा साबुन की दो विशेषताएँ लिखिए । 3

अथवा

(क) ऊष्माक्षेपी एवं ऊष्माशोषी अभिक्रियाएँ स्पष्ट कीजिए । 2

(ख) pH मान क्या है ? इसका हाइड्रोजन आयन सान्द्रण से क्या सम्बन्ध है ? 2

(ग) खनिज तथा अयस्क में अन्तर बताइए । 2

उप-भाग 3

28. (क) भोजन के पाचन में लार की क्या भूमिका है ? 2

(ख) ओज़ोन परत हमारे लिए क्यों महत्वपूर्ण है ? 2

29. (क) स्व-परागण तथा पर-परागण में विभेद कीजिए । 2

(ख) परिवार नियोजन की किन्हीं दो स्थायी विधियों पर संक्षिप्त टिप्पणी लिखिए । 2

30. (क) किन्हीं दो पादप्र हॉर्मोनों के नाम एवं कार्य लिखिए । 2

(ख) पौधों में रन्ध्रों की उपयोगिता का उल्लेख कीजिए । 2

31. मानव में वृक्काणु (नेफ्रॉन) की रचना तथा क्रियाविधि का वर्णन कीजिए । 3+3=6

अथवा

लक्षणों की वंशागति के नियम में मेंडल के प्रयोगों के महत्व की व्याख्या कीजिए । 6

Note:

- (i) First 15 minutes are allotted for the candidates to read the question paper.
 - (ii) The question paper is divided into two parts – **Part A** and **Part B**.
 - (iii) **Part A** and **Part B** are divided into three sub-sections 1, 2 and 3.
 - (iv) In **Part A** of the question paper, there are Multiple Choice Type Questions. Select the correct alternative and then by a blue or black ball point pen, fill completely in the circle in OMR Answer-Sheet. Do not erase, cut or use whitener on the OMR Answer-Sheet after answering.
 - (v) 1 mark is allotted to each question in the multiple choice type questions of **Part A**.
 - (vi) **Part B** has descriptive questions.
 - (vii) The allotted marks are given in each question.
 - (viii) All the questions of Sub-Sections of **Part B** are to be attempted all at a time. Start each Sub-Section from a new page.
 - (ix) All questions are compulsory.

Part A
Sub-Section 1

Multiple Choice Type Questions :

1. The image of an object placed between the pole and the focus of a concave mirror is formed :

- (A) Erect, virtual, small (B) Erect, virtual, large
(C) Erect, real, large (D) Erect, real, small

2. Which lens is used in correcting the defect of long-sightedness (far-sightedness)?

- 2 The magnification of the virtual image of an object placed at a distance of 0.2 m from the lens is 0.5. The lens will be :

- (A) A concave lens of focal length 1 m
 (B) A concave lens of focal length 0.2 m
 (C) A convex lens of focal length 0.1 m
 (D) A convex lens of focal length 0.2 m

Sub-Section 2

8. In chemical reaction, $2 \text{FeCl}_3 + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{Y} \longrightarrow 2 \text{FeCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 + 2 \text{HCl}$,
Y is:
(A) S (B) H_2S
(C) SO_2 (D) Cl_2

9. Which of the following is an acidic salt?
(A) NaCl (B) NaHSO_4
(C) Na_2SO_4 (D) KCN

Sub-Section 3

Part B

Descriptive questions:

- 21.** At what distance should an object be placed from a concave mirror of focal length 10 cm. so that a real image 5 times larger is formed. Also, find the position of the image. 4

22. The focal length of a convex lens is 50 cm. State the position of the image of an object placed at a distance of 25 cm, perpendicularly on its axis. Also, determine the magnification of the image. 4

23. The resistances 2Ω , 3Ω and 5Ω are joined in series. If the two ends of the combination are joined to a potential difference of 30 volts, then find the potential difference between the ends of each resistance. 4

✓ 24. Write down the working and colours of the insulation of the wires used in the domestic electrical distribution circuit : 6

- (i) Live wire
- (ii) Earthing wire
- (iii) Neutral wire

OR

Explain (i) Fleming's Left Hand Rule and (ii) Right Hand Thumb Rule. For which physical quantities are they used for finding their directions ? 6

Sub-Section 2

✓ 25. Write the balanced chemical equations for the following reactions : 1+1+1+1=4

- (i) Lead nitrate is heated
- (ii) Ethanoic acid reacts with Sodium carbonate
- (iii) Reaction of Zinc with Silver nitrate
- (iv) Reaction of Sodium sulphate solution with Barium chloride solution

✓ 26. Write short notes on the following : 2+2=4

- ✓(i) Homologous series
- ✓(ii) Versatile nature of Carbon

✓ 27. (a) Write the IUPAC names of the following compounds : 3

- (i) CH₃COOH
- (ii) CH₃CH₂CH₂Cl
- (iii) CH ≡ CH

✓ (b) What is soap ? Write the chemical reaction for the preparation of soap and write two characteristics of a soap. 3

✓ OR

(a)	Explain exothermic and endothermic reactions.	2
(b)	What is pH value ? How is it related to hydrogen ion concentration ?	2
(c)	Differentiate between minerals and ores.	2

Sub-Section 3

- ✓ 28. (a) What is the role of saliva in the digestion of food ? 2
 (b) Why is ozone layer important for us ? 2
- ✓ 29. (a) Differentiate between self-pollination and cross-pollination. 2
 (b) Write a short note on any two permanent methods of family planning. 2
30. (a) Write the name and functions of any two plant hormones. 2
 (b) Mention the importance of stomata in plants. 2
- ✓ 31. Describe the structure and function of nephron in human. 3+3=6

OR

Explain the importance of experiments of Mendel in the rule for the inheritance of traits.

6