

अनुक्रमांक
नाम

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 |

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) वर्तिकाग्र | (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
 - ज़िंक 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 पादप 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 : <https://www.upboardonline.com>

1

- (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) ?

1

- (A) Concave lens
- (B) Convex lens
- (C) Bifocal lens
- (D) None of these

3. 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 :

1

- (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

Sub-Section 3

Part B
Sub-Section 1

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

✓ (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

<https://www.upboardonline.com>

Whatsapp @ 9300930012

Send your old paper & get 10/-

अपने पुराने पेपर से भेजे और 10 रुपये पायें,

Paytm or Google Pay से