



Series Z1XYW/6

SET ~ 3

प्रश्न-पत्र कोड
Q.P. Code **31/6/3**

रोल नं.

--	--	--	--	--	--	--	--

Roll No.



परीक्षार्थी प्रश्न-पत्र कोड को उत्तर-पुस्तिका के मुख-पृष्ठ पर अवश्य लिखें।

Candidates must write the Q.P. Code on the title page of the answer-book.

- कृपया जाँच कर लें कि इस प्रश्न-पत्र में मुद्रित पृष्ठ 31 हैं।
- प्रश्न-पत्र में दाहिने हाथ की ओर दिए गए प्रश्न-पत्र कोड को परीक्षार्थी उत्तर-पुस्तिका के मुख-पृष्ठ पर लिखें।
- कृपया जाँच कर लें कि इस प्रश्न-पत्र में 39 प्रश्न हैं।
- कृपया प्रश्न का उत्तर लिखना शुरू करने से पहले, उत्तर-पुस्तिका में प्रश्न का क्रमांक अवश्य लिखें।
- इस प्रश्न-पत्र को पढ़ने के लिए 15 मिनट का समय दिया गया है। प्रश्न-पत्र का वितरण पूर्वाह्न में 10.15 बजे किया जाएगा। 10.15 बजे से 10.30 बजे तक परीक्षार्थी केवल प्रश्न-पत्र को पढ़ेंगे और इस अवधि के दौरान वे उत्तर-पुस्तिका पर कोई उत्तर नहीं लिखेंगे।
- Please check that this question paper contains 31 printed pages.
- Q.P. Code given on the right hand side of the question paper should be written on the title page of the answer-book by the candidate.
- Please check that this question paper contains 39 questions.
- **Please write down the serial number of the question in the answer-book before attempting it.**
- 15 minute time has been allotted to read this question paper. The question paper will be distributed at 10.15 a.m. From 10.15 a.m. to 10.30 a.m., the candidates will read the question paper only and will not write any answer on the answer-book during this period.

विज्ञान
SCIENCE

निर्धारित समय : 3 घण्टे

Time allowed : 3 hours

अधिकतम अंक : 80

Maximum Marks : 80



31/6/3

112 C

— 1 —

P.T.O.



सामान्य निर्देश :

निम्नलिखित निर्देशों को बहुत सावधानी से पढ़िए और उनका सख्ती से पालन कीजिए :

- (i) इस प्रश्न-पत्र में 39 प्रश्न हैं। सभी प्रश्न अनिवार्य हैं।
- (ii) प्रश्न-पत्र पाँच खण्डों में विभाजित है – खण्ड-क, ख, ग, घ तथा ङ।
- (iii) खण्ड-क में प्रश्न संख्या 1 से 20 तक बहुविकल्पीय प्रकार के एक-एक अंक के प्रश्न हैं।
- (iv) खण्ड-ख में प्रश्न संख्या 21 से 26 तक अति लघु-उत्तरीय प्रकार के दो-दो अंकों के प्रश्न हैं। इन प्रश्नों के उत्तर 30 से 50 शब्दों में दिए जाने चाहिए।
- (v) खण्ड-ग में प्रश्न संख्या 27 से 33 तक लघु-उत्तरीय प्रकार के तीन-तीन अंकों के प्रश्न हैं। इन प्रश्नों के उत्तर 50 से 80 शब्दों में दिए जाने चाहिए।
- (vi) खण्ड-घ में प्रश्न संख्या 34 से 36 तक दीर्घ-उत्तरीय प्रकार के पाँच-पाँच अंकों के प्रश्न हैं। इन प्रश्नों के उत्तर 80 से 120 शब्दों में दिए जाने चाहिए।
- (vii) खण्ड-ङ में प्रश्न संख्या 37 से 39 तक स्रोत/प्रकरण आधारित इकाइयों के मूल्यांकन के चार-चार अंकों के प्रश्न (उपप्रश्नों सहित) हैं।
- (viii) प्रश्न-पत्र में समग्र विकल्प नहीं दिया गया है। यद्यपि, कुछ खण्डों में आंतरिक विकल्प का प्रावधान दिया गया है।





General Instructions :

Read the following instructions carefully and strictly follow them :

- (i) This question paper contains **39** questions. **All** questions are compulsory.
- (ii) Question paper is divided into **FIVE** sections viz. Section **A, B, C, D** and **E**.
- (iii) In section **A** - question number **1** to **20** are Multiple Choice Questions (MCQs) carrying **1** mark each.
- (iv) In section **B** - question number **21** to **26** are Very Short Answer (VSA) type questions carrying **2** marks each. Answer to these questions should be in the range of **30** to **50** words.
- (v) In section **C** - question number **27** to **33** are Short Answer (SA) type questions carrying **3** marks each. Answer to these questions should be in the range of **50** to **80** words.
- (vi) In section **D** - question number **34** to **36** are Long Answer (LA) type questions carrying **5** marks each. Answer to these questions should be in the range of **80** to **120** words.
- (vii) In section **E** - question number **37** to **39** are of 3 source-based/case-based units of assessment carrying **4** marks each with sub-parts.
- (viii) There is no overall choice. However, an internal choice has been provided in some Sections.



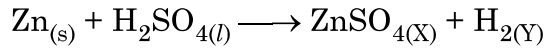


खण्ड – क

प्रश्न 1 से 20 तक के प्रश्नों में दिए गए चार विकल्पों में से सबसे उचित एक विकल्प चुनिए और लिखिए :

1. नीचे दी गयी तालिका से उस विकल्प को चुनिए जिसमें निम्नलिखित रासायनिक समीकरण में उत्पादों की अवस्थाओं के प्रतीकों (X) और (Y) के उचित अवस्था प्रतीक दिए गए हैं :

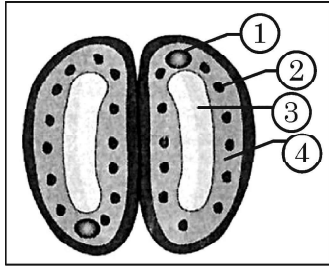
1



	(X)	(Y)
(a)	(s)	(l)
(b)	(aq)	(g)
(c)	(aq)	(s)
(d)	(g)	(aq)

2. बन्द रंध्र के दिए गए आरेख में (1), (2), (3) और (4) क्रमशः हैं

1



- (a) केन्द्रक, हरित लवक, द्वार कोशिका, रिक्तिका
(b) केन्द्रक, हरित लवक, रिक्तिका, द्वार कोशिका
(c) हरित लवक, केन्द्रक, रिक्तिका, द्वार कोशिका
(d) रिक्तिका, द्वार कोशिका, केन्द्रक, हरित लवक

31/6/3

❖ 4 ❖

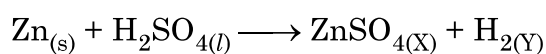


SECTION – A

Select and write **one** most appropriate option out of the four options given for each of the questions **1 – 20**.

1. Select the appropriate state symbols of the products given as X and Y in the following chemical equation by choosing the correct option from table given below :

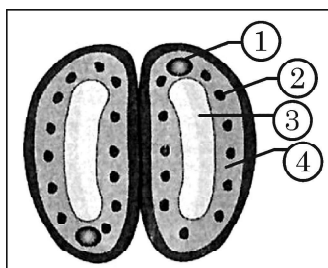
1



	(X)	(Y)
(a)	(s)	(l)
(b)	(aq)	(g)
(c)	(aq)	(s)
(d)	(g)	(aq)

2. In the given diagram of a closed stomata : (1), (2), (3) and (4) respectively are

1



- (a) nucleus, chloroplast, guard cell, vacuole
(b) nucleus, chloroplast,, vacuole, guard cell
(c) chloroplast, nucleus, vacuole, guard cell
(d) vacuole, guard cell, nucleus, chloroplast

31/6/3

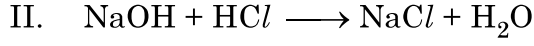
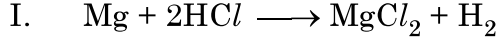
❖ 5 ❖

P.T.O.



3. नीचे दी गई रासायनिक समीकरणों I और II पर विचार कीजिए -

1



इन समीकरणों से संबंधित सही कथन है -

- (a) 'I' विस्थापन अभिक्रिया और 'II' वियोजन अभिक्रिया है।
(b) 'I' विस्थापन अभिक्रिया और 'II' द्विविस्थापन अभिक्रिया है।
(c) 'I' और 'II' दोनों विस्थापन अभिक्रियाएँ हैं।
(d) 'I' और 'II' दोनों द्विविस्थापन अभिक्रियाएँ हैं।

4. चार विलयनों A, B, C और D के pH इस प्रकार हैं :

विलयन	A	B	C	D
pH	2.0	7.0	8.0	12.0

कौन सा(से) विलयन जिंक के साथ हाइड्रोजन गैस निकालेगा/निकालेंगे ?

1

- (a) केवल A (b) केवल D
(c) A और D (d) B और C

5. सीधी रेखा में चलना और साइकिल चलाना ऐसे क्रियाकलाप हैं जो मस्तिष्क के किसी भाग के कारण संभव हैं। नीचे दी गयी तालिका से इस भाग की स्थिति और नाम चुनिए :

1

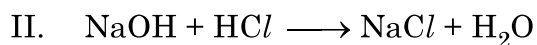
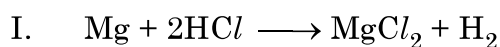
मस्तिष्क का भाग	नाम
(a) अग्र मस्तिष्क	प्रमस्तिष्क
(b) मध्य मस्तिष्क	हाइपोथैलेमस
(c) पश्च मस्तिष्क	अनुमस्तिष्क
(d) पश्च मस्तिष्क	मेडुला





3. Consider the following chemical equation I and II

1



The correct statement about these equations is –

- (a) 'I' is a displacement reaction and 'II' is a decomposition reaction.
- (b) 'I' is a displacement reaction and 'II' is double displacement reaction.
- (c) Both 'I' and 'II' are displacement reactions.
- (d) Both 'I' and 'II' are double-displacement reactions.

4. There are four solutions A, B, C, and D with pH values as follows :

Solution	A	B	C	D
pH	2.0	7.0	8.0	12.0

Which solution(s) would liberate hydrogen gas with zinc ?

1

- (a) A only
- (b) D only
- (c) A and D
- (d) B and C

5. Walking in a straight line and riding a bicycle are the activities which are possible due to a part of the brain. Choose the correct location and name of this part from the given table :

1

	Part of the Brain	Name
(a)	Fore brain	Cerebrum
(b)	Mid brain	Hypothalamus
(c)	Hind brain	Cerebellum
(d)	Hind brain	Medulla

31/6/3

❖ 7 ❖

P.T.O.





6. सामान्यतः धातु के ऑक्साइड अम्लों से अभिक्रिया करते हैं, परन्तु कुछ धातुओं के ऑक्साइड क्षारकों से भी अभिक्रिया करते हैं। इस प्रकार के धात्विक ऑक्साइड हैं :

1

I. MgO

II. ZnO

III. Al_2O_3

IV. CaO

(a) I और II

(b) II और III

(c) III और IV

(d) I और IV

7. टॉर्च लाइटों और वाहनों की हैड लाइटों में बल्ब लगा होता है

1

(a) परावर्तक के ध्रुव और फोकस के बीच में

(b) परावर्तक के फोकस के बहुत निकट

(c) परावर्तक के फोकस और वक्रता त्रिज्या के बीच में

(d) परावर्तक के वक्रता केन्द्र पर

8. सार्वत्रिक सूचक पत्र पर अमोनियम क्लोराइड के जलीय विलयन की बूँदें डाली गयीं। पत्र गुलाबी हो गया। नीचे दी गयी तालिका का अध्ययन कीजिए और सही विकल्प चुनिए :

1

प्रकृति	अमोनियम क्लोराइड लवण है	pH का परिसर
(a) अम्लीय	दुर्बल अम्ल और प्रबल क्षारक का	7 से कम
(b) क्षारकीय	दुर्बल अम्ल और प्रबल क्षारक का	7 से अधिक
(c) अम्लीय	प्रबल अम्ल और दुर्बल क्षारक का	7 से कम
(d) क्षारकीय	प्रबल अम्ल और प्रबल क्षारक का	7





6. Metal oxides generally react with acids, but few oxides of metal also react with bases. Such metallic oxides are : 1

I. MgO

II. ZnO

III. Al_2O_3

IV. CaO

(a) I and II

(b) II and III

(c) III and IV

(d) I and IV

7. In torch lights and head lights of vehicles, the bulb is placed 1

(a) between the pole and the focus of the reflector.

(b) very near to the focus of the reflector.

(c) between the focus and centre of curvature of the reflector.

(d) at the centre of curvature of the reflector.

8. Few drops of aqueous solution of ammonium chloride are put on a universal indicator paper. The paper turns pink.

Study the following table and choose the correct option. 1

Nature	Ammonium chloride is a salt of ...	Range of pH
(a) acidic	weak acid and strong base	less than 7
(b) basic	weak acid and strong base	more than 7
(c) acidic	strong acid and weak base	less than 7
(d) basic	strong acid and strong base	7





9. ब्रॉन्ज (कांसा) मिश्रातु है 1
- (a) कॉपर और जिंक का (b) एलुमिनियम और टिन का
(c) कॉपर, टिन और जिंक का (d) कॉपर और टिन का

10. कॉलम – I और II में दी गयी मर्दों के सही मिलान वाले विकल्प को छांटिए : 1

कॉलम – I	कॉलम – II
A. भौतिक पर्यावरण	(i) ओजोन-स्तर क्षय
B. पराबैंगनी विकिरणों का उदभासन	(ii) जीवाणु और कवक
C. क्लोरोफ्लोरो कार्बन यौगिक	(iii) अजैव घटक
D. अपमार्जक	(iv) चर्म कैंसर

A	B	C	D
(a) (iii)	(i)	(iv)	(ii)
(b) (iii)	(iv)	(i)	(ii)
(c) (iii)	(iv)	(ii)	(i)
(d) (iii)	(i)	(ii)	(iv)

11. डबल रोटी के गीले टुकड़े पर विकसित राइजोपस में विकसित धागेनुमा संरचनाएँ होती हैं - 1
- (a) बीजाणुधानी (b) तन्तु
(c) मूलाभास (d) कवक जाल
12. निम्नलिखित में से किसकी क्रिया से अभिनेत्र लेंस की फोकस दूरी में परिवर्तन होता है ? 1
- (a) दृक् तंत्रिका (b) पक्ष्माभी पेशियाँ
(c) रेटिना (दृष्टिपटल) (d) कॉर्निया (स्वच्छ मंडल)



9. Bronze is an alloy of 1
- (a) Copper and Zinc (b) Aluminium and Tin
(c) Copper, Tin and Zinc (d) Copper and Tin

10. Choose the option giving correct matching the items given in Column – I & II. 1

Column – I	Column – II
A. Physical environment	(i) Ozone layer depletion
B. Exposure to UV radiation	(ii) Bacteria and Fungi
C. Chlorofluoro Carbon compounds	(iii) Abiotic components
D. Decomposers	(iv) Skin Cancer

- | A | B | C | D |
|-----------|------|------|------|
| (a) (iii) | (i) | (iv) | (ii) |
| (b) (iii) | (iv) | (i) | (ii) |
| (c) (iii) | (iv) | (ii) | (i) |
| (d) (iii) | (i) | (ii) | (iv) |

11. The thread like structures that develop on a moist slice of bread in Rhizopus are 1
- (a) Sporangia (b) Filaments
(c) Rhizoids (d) Hyphae

12. The change in the focal length of an eye lens in human beings is caused by the action of 1
- (a) optic nerves (b) ciliary muscles
(c) retina (d) cornea

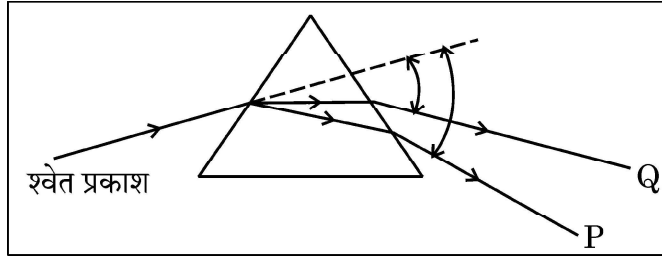




13. किसी सीधी लम्बी धारावाही परिनालिका के भीतर चुम्बकीय क्षेत्र 1

- (a) शून्य होता है ।
- (b) परिनालिका के सिरे की ओर जाने पर घटता जाता है ।
- (c) परिनालिका के सिरे की ओर जाने पर बढ़ता जाता है ।
- (d) प्रत्येक बिन्दु पर समान होता है ।

14. नीचे दर्शाए गए काँच के प्रिज्म द्वारा श्वेत प्रकाश के विक्षेपण के आरेख में वर्ण 'P' और 'Q' क्रमशः हैं - 1



- (a) लाल और बैंगनी
- (b) बैंगनी और लाल
- (c) लाल और नीला
- (d) नारंगी और हरा

15. मटर के पौधों के साथ किए गए किसी प्रयोग में किसी शुद्ध लम्बे पौधे (TT) का किसी शुद्ध बौने पौधे (tt) के साथ संकरण कराया गया । F_2 संतति के पौधों में शुद्ध लम्बे पौधों और शुद्ध बौने पौधों का अनुपात क्या होगा ? 1

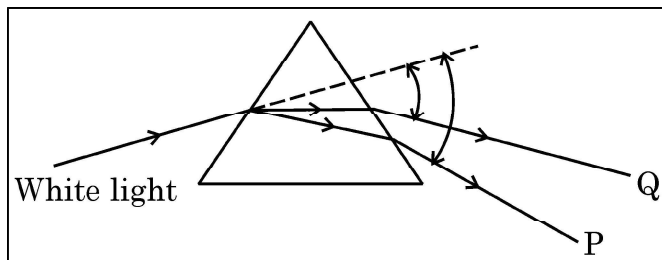
- (a) 1 : 3
- (b) 3 : 1
- (c) 1 : 1
- (d) 2 : 1



13. The magnetic field inside a long straight current carrying solenoid : 1

- (a) is zero.
- (b) decreases as we move towards its end.
- (c) increases as we move towards its end.
- (d) is same at all points.

14. In the following diagram showing dispersion of white light by a glass prism, the colours 'P' and 'Q' respectively are – 1



- (a) Red and Violet
- (b) Violet and Red
- (c) Red and Blue
- (d) Orange and Green

15. In an experiment with pea plants, a pure tall plant (TT) is crossed with a pure short plant (tt). The ratio of pure tall plant to pure short plants in F_2 generation will be 1

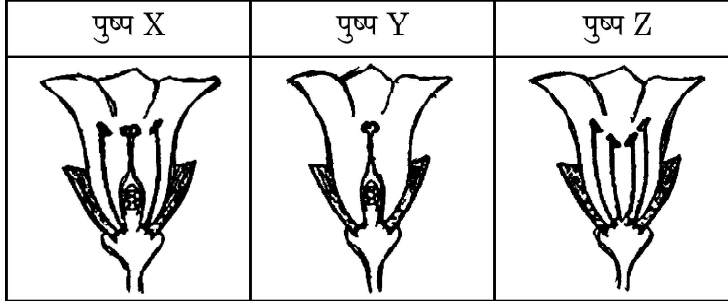
- (a) 1 : 3
- (b) 3 : 1
- (c) 1 : 1
- (d) 2 : 1





16. नीचे दिए गए तीन पुष्पों X, Y और Z पर विचार कीजिए – इनमें से कौन सा/से पुष्प फल में विकसित होगा/होंगे ?

1



- (a) केवल 'X' (b) केवल 'Z'
(c) 'X' और 'Y' (d) 'Y' और 'Z'

प्रश्न संख्या 17 से 20 अभिकथन – कारण पर आधारित प्रश्न हैं :

इन प्रश्नों में दो कथन – अभिकथन (A) और कारण (R) दिए गए हैं । इन प्रश्नों के उत्तर नीचे दिए अनुसार उचित विकल्प को चुनकर दीजिए :

- (a) (A) और (R) दोनों सही हैं तथा (R) द्वारा (A) की सही व्याख्या हो रही है ।
(b) (A) और (R) दोनों सही हैं, परन्तु (R) द्वारा (A) की सही व्याख्या नहीं हो रही है ।
(c) (A) सही है, परन्तु (R) गलत है ।
(d) (A) गलत है, परन्तु (R) सही है ।
17. **अभिकथन (A)** : शाकाहारियों को प्रदान की गयी ऊर्जा स्वपोषियों के पास वापस नहीं आती है । 1
कारण (R) : किसी आहार शृंखला में ऊर्जा का प्रवाह एकदिशिक है ।
18. **अभिकथन (A)** : एथेनॉल का गलनांक और क्वथनांक सोडियम के गलनांक और क्वथनांक की अपेक्षा निम्न होता है । 1
कारण (R) : आयनी यौगिकों के अणुओं के बीच आकर्षण बल अत्यधिक प्रबल होते हैं ।

31/6/3

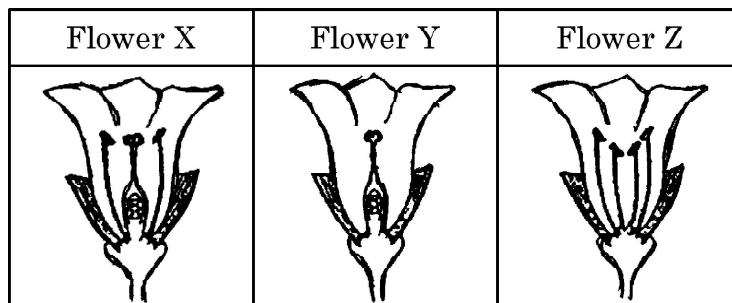
❖ 14 ❖





16. Consider the following three flowers namely X, Y and Z. Which flower(s) would develop into a fruit ?

1



- (a) 'X' only
(b) 'Z' only
(c) 'X' and 'Y' only
(d) 'Y' and 'Z'

Q. No. 17 to 20 are Assertion – Reasoning based questions.

These consists of two statements –

Assertion (A) and Reason (R). Answer these questions selecting the appropriate option given below :

- (a) Both Assertion (A) and Reason (R) are true and Reason (R) is the correct explanation of (A).
(b) Both Assertion (A) and Reason (R) are true but Reason (R) is not the correct explanation of (A).
(c) Assertion (A) is true, but Reason (R) is false.
(d) Assertion (A) is false, but Reason (R) is true.

17. **Assertion (A) :** The energy which passes to the herbivores does not come back to autotrophs.

1

Reason (R) : The flow of energy in a food chain is unidirectional.

18. **Assertion (A) :** Melting point and boiling point of ethanol are lower than that of sodium chloride.

1

Reason (R) : The forces of attraction between the molecules of ionic compounds are very strong.

31/6/3

❖ 15 ❖

P.T.O.





19. **अभिकथन (A) :** मानव नर में वृषण उदर गुहा के बाहर वृषण कोश में अवस्थित होते हैं । 1

कारण (R) : वृषण कोश शुक्राणुओं के उत्पादन के लिए शरीर के सामान्य ताप से कम ताप प्रदान करता है ।

20. **अभिकथन (A) :** यह सुझाव दिया जाता है कि किसी अम्ल को तनुकृत करते समय विलयन को लगातार विलोडित करते हुए जल को अम्ल में मिलाना चाहिए, अम्ल को जल में नहीं डालना चाहिए । 1

कारण (R) : अम्ल को जल में विलीन करने की प्रक्रिया अत्यधिक ऊष्मक्षेपी होती है ।

खण्ड – ख

प्रश्न संख्या 21 से 26 अति लघु-उत्तरीय प्रश्न हैं ।

21. मान लीजिए किसी वैद्युत युक्ति का प्रतिरोध नियत रहता है और उसके दो सिरों के बीच विभवान्तर को उसके आरम्भिक मान का एक चौथायी कर दिया जाता है, तो उससे प्रवाहित धारा में क्या परिवर्तन हो जाएगा ? उस नियम को लिखिए जिसकी सहायता से उपरोक्त प्रश्न को हल किया जाता है । 2

22. (a) मानव तंत्रिका-तंत्र में कोई विद्युत आवेग किस प्रकार उत्पन्न होता है, तंत्रिका कोशिका (न्यूरॉन) के उस भाग को पहचानिए जो तंत्रिका आवेग को 2

(i) कोशिका काय की ओर, तथा

(ii) कोशिका काय से दूर ले जाने में सहायता करता है ।

अथवा

(b) किसी उदाहरण की सहायता से व्याख्या कीजिए कि पुनर्भरण क्रियाविधि किस प्रकार हॉर्मोनों के स्रावण को नियंत्रित करती है । 2





19. **Assertion (A)** : Testes in human males are located outside the abdominal cavity in scrotum. 1

Reason (R) : Scrotum provides a lower temperature than the normal body temperature for sperm formation.

20. **Assertion (A)** : It is advised that while diluting an acid one should add water to acid and not acid to water keeping the solution continuously stirred. 1

Reason (R) : The process of dissolving an acid into water is highly exothermic.

SECTION – B

Q. No. 21 to 26 are Very Short Answer Questions.

21. Let the resistance of an electrical device remain constant, while the potential difference across its two ends decreases to one fourth of its initial value. What change will occur in the current through it ? State the law which helps us in solving the above stated question. 2

22. (a) How is an electric impulse created in human nervous system ? Identify the parts of a neuron which helps the nerve impulse to travel 2

- (i) towards the cell body
- (ii) away from the cell body

OR

(b) With the help of an example, explain how does the feedback mechanism regulate the hormone secretion. 2

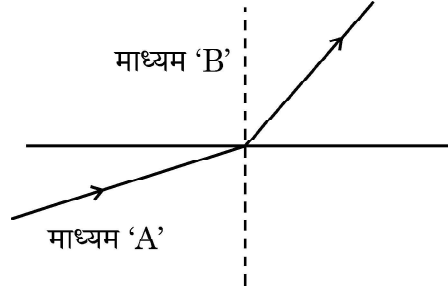
31/6/3

❖ 17 ❖

P.T.O.



23. आरेख में दर्शाए अनुसार कोई प्रकाश माध्यम A से माध्यम B में प्रवेश करती है।



(a) इन दोनों माध्यमों में से कौन सा माध्यम अन्य माध्यम के सापेक्ष सघन है ? अपने उत्तर की पुष्टि कीजिए।

1

(b) यदि माध्यम A में प्रकाश की चाल v_a और माध्यम B में प्रकाश की चाल v_b है, तो माध्यम B का माध्यम A के सापेक्ष अपवर्तनांक क्या है ?

1

अथवा

(a) कोई प्रकाश किरण हीरे से आरम्भ होकर हीरे और जल को पृथक करने वाले अन्तरापृष्ठ पर आपतन करती है। इस प्रकरण में प्रकाश के अपवर्तन को दर्शाने के लिए नामांकित आरेख खींचिए।

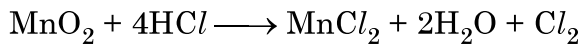
1

(b) हीरे और जल के निरपेक्ष अपवर्तनांक क्रमशः 2.42 और 1.33 हैं। हीरे के सापेक्ष जल का अपवर्तनांक ज्ञात कीजिए।

1

24. उल्लेख कीजिए कि नीचे दी गयी रासायनिक अभिक्रिया रेडॉक्स अभिक्रिया हैं अथवा नहीं। अपने उत्तर की पुष्टि कीजिए।

2



25. हमारी मुख गुहा के तरल में उपस्थित एन्जाइम का नाम लिखिए। इसको उत्पन्न करने वाली ग्रंथि का उल्लेख कीजिए। यदि इस एन्जाइम का स्रावण रुक जाए तो हमारी पाचन क्रिया पर क्या प्रभाव होगा ?

2

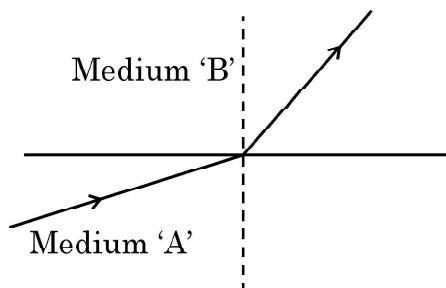
26. किसी कार्डबोर्ड से गुजरने वाले धारावाही सीधे चालक द्वारा चालक के चारों ओर उत्पन्न होने वाली चुम्बकीय क्षेत्र रेखाएँ आरेखित कीजिए। यदि किसी बिन्दु जिस पर चुम्बकीय क्षेत्र की तीव्रता निर्धारित करनी है, उसकी चालक से दूरी में वृद्धि कर दी जाए तो चुम्बकीय क्षेत्र की तीव्रता किस प्रकार परिवर्तित होगी ?

2





23. A light ray enters from medium A to medium B as shown in the figure.

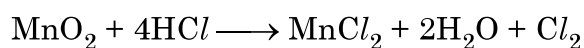


- (a) Which one of the two media is denser w.r.t. other medium ? Justify your answer. 1
- (b) If the speed of light in medium A is v_a and in medium B is v_b , what is the refractive index of B with respect to A. 1

OR

- (a) A ray of light starting from diamond is incident on the interface separating diamond and water. Draw a labelled ray diagram to show the refraction of light in this case. 1
- (b) Absolute refractive indices of diamond and water are 2.42 and 1.33 respectively. Find the value of refractive index of water w.r.t. diamond. 1

24. State whether the given chemical reaction is a redox reaction or not. Justify your answer. 2



25. Give the name of the enzyme present in the fluid in our mouth cavity. State the gland which produces it. What would happen to the digestion process if this gland stops secreting this enzyme ? 2

26. Draw magnetic field lines produced around a straight current carrying conductor passing through a cardboard. How will the strength of the magnetic field change when the point where magnetic field is to be determined is moved away from the conductor ? 2



खण्ड - ग

प्रश्न संख्या 27 से 33 लघु-उत्तरीय प्रश्न हैं।

27. परिनालिका किसे कहते हैं ? कोई परिनालिका चुम्बक की भाँति कब व्यवहार करती हैं ? किसी परिनालिका के चुम्बकीय क्षेत्र के पैटर्न को आरेखित कीजिए और चुम्बकीय क्षेत्र रेखाओं की दिशाएँ भी अंकित कीजिए।

3

28. (a) (i) अम्लों और क्षारकों में कौन सा गुण उभयनिष्ठ है ? उदाहरण देकर व्याख्या कीजिए।
(ii) जिप्सम से प्राप्त होने वाले किसी यौगिक में यह गुण है कि वह पानी मिलाए जाने पर कठोर हो जाता है।

इस यौगिक को पहचानिए और इसका सूत्र लिखिए। यह यौगिक किस प्रकार बनाया जाता है ? इसका वर्णन केवल रासायनिक समीकरण के रूप में कीजिए।

3

अथवा

(b) (i) दन्त इन्मैमिल (दन्तवल्क) का रासायनिक नाम और उसका आण्विक सूत्र लिखिए।
(ii) यह किस प्रकार संक्षारित हो जाता है ? इसे रोकने का क्या उपाय है ?

3

29. (a) किसी आहार शृंखला में स्वपोषी सौर ऊर्जा के (i) कितने प्रतिशत भाग को खाद्य ऊर्जा में परिवर्तित करते हैं तथा (ii) स्वपोषी कितने प्रतिशत ऊर्जा अगले स्तर को उपलब्ध कराते हैं ?

(b) पोषी स्तर किसे कहते हैं ? किसी पारितंत्र में विभिन्न आहार शृंखलाएँ चार अथवा पाँच पोषी स्तरों से अधिक की क्यों नहीं होती हैं ? कारण दीजिए।

3

30. मानव शरीर में ऑक्सीजनित और विऑक्सीजनित रुधिर के परिवहन की प्रक्रिया की व्याख्या कीजिए।

3





SECTION – C

Q. No. 27 to 33 are Short Answer Questions.

27. What is a solenoid ? When does a solenoid behave as a magnet ? Draw the pattern of the magnetic field produced inside it showing the directions of the magnetic field lines. 3

28. (a) (i) What property do acids and bases have in common ? Explain it with an example.

(ii) A compound which is prepared from gypsum has the property of hardening when mixed with water.

Identify the compound and write its formula. How is this compound prepared ? Describe it in the form of a chemical equation only. 3

OR

(b) (i) Write the chemical name and Molecular formula of tooth enamel.

(ii) How does it get corroded ? What is the preventive measure for this ? 3

29. (a) Write the percentage of (i) solar energy captured by the autotrophs and (ii) energy transferred from autotrophs to the next level in a food chain.

(b) What are trophic levels ? Why do different food chains in an ecosystem not have more than four to five trophic levels ? Give reason. 3

30. Explain the process of transport of oxygenated and deoxygenated blood in a human body. 3

31/6/3

❖ 21 ❖

P.T.O.





31. कोई व्यक्ति दूरस्थ दीवार पर चिपके पोस्टर को स्पष्ट नहीं देख पाता है। परन्तु दीवार से लगभग 2 m की दूरी पर खड़े होकर वह उसे स्पष्ट देख लेता है।

- (a) उस स्थिति में नेत्र द्वारा प्रतिबिम्ब बनना दर्शाने के लिए किरण आरेख खींचिए जिसमें वह दीवार से काफी दूरी पर है।
- (b) इस दृष्टि दोष के दो संभावित कारणों की सूची बनाइए।
- (c) उपयुक्त लेंस के उपयोग द्वारा इस दोष के संशोधन को दर्शाने के लिए किरण आरेख खींचिए।

3

32. (a) भयानक परिस्थितियों में मानवों में स्रावित होने वाले हॉर्मोन और उसे स्रावित करने वाली ग्रंथि का नाम लिखिए। जब यह हॉर्मोन हमारे शरीर में स्रावित होता है तो हमारे शरीर में होने वाली दो अनुक्रियाओं की सूची बनाइए।

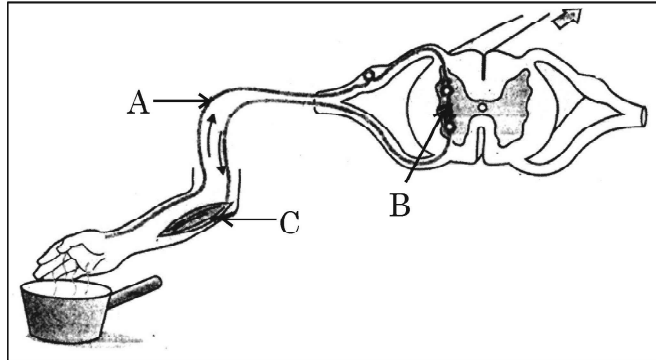
3

अथवा

(b) नीचे दिए गए आरेख में

3

- (i) अंकित भागों A, B और C का नाम लिखिए।
- (ii) A और C के कार्य लिखिए।
- (iii) जन्तुओं में प्रतिवर्ती चाप विकसित हुआ है। क्यों ?



33. नीचे दिए गए प्रत्येक प्रकरण में होने वाले रंग परिवर्तन और उसके होने के कारण का उल्लेख कीजिए।

3

- (a) सिल्वर क्लोराइड को सूर्य के प्रकाश में उद्भासित किया गया है।
- (b) फेरस सल्फेट विलयन में जिंक का टुकड़ा डुबोया गया है।
- (c) कॉपर के चूर्ण को अत्यधिक गर्म किया गया है।

31/6/3

❖ 22 ❖





31. A person is unable to see clearly a poster fixed on a distant wall. He however sees it clearly when standing at a distance of about 2 m from the wall.

- (a) Draw ray diagram to show the formation of image by his eye lens when he is far away from the wall.
- (b) List two possible reasons of this defect of vision.
- (c) Draw ray diagram to show the correction of this defect using appropriate lens.

3

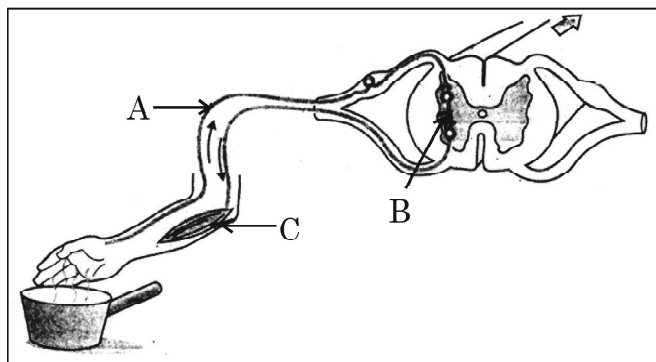
32. (a) Name the gland and the hormone secreted by it in scary situations in human beings. List any two responses shown by our body when this hormone is secreted into the blood.

3

OR

- (b) In the given diagram
 - (i) Name the parts labelled A, B, and C.
 - (ii) Write the functions of A and C.
 - (iii) Reflex arcs have evolved in animals ? Why ?

3



33. State the change in colour observed in each of the following cases mentioning the reason :

3

- (a) Silver chloride is exposed to sunlight.
- (b) A piece of zinc is dipped in ferrous sulphate solution.
- (c) Copper powder is strongly heated in air.

31/6/3

❖ 23 ❖

P.T.O.





खण्ड - घ

प्रश्न संख्या 34 से 36 दीर्घ-उत्तरीय प्रश्न हैं।

34. (a) (i) किसी चालक के प्रतिरोध से क्या तात्पर्य है ? इसके SI मात्रक की परिभाषा लिखिए।
(ii) उन दो कारकों की सूची बनाइए जिन पर किसी आयताकार चालक का प्रतिरोध निर्भर करता है।
(iii) किसी तार के प्रतिरोध पर क्या प्रभाव होगा यदि तार की
(1) लम्बाई दो गुनी और
(2) त्रिज्या भी दो गुनी कर दी जाए ?

अपने उत्तर की पुष्टि कीजिए।

5

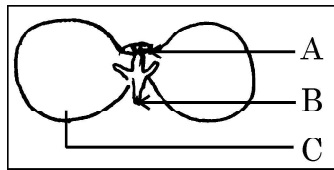
अथवा

- (b) किसी विद्युत परिपथ में तीन 100 W के बल्बों को श्रेणी में किसी स्रोत से संयोजित किया गया है तथा किसी अन्य परिपथ में इसी वॉटता के तीन बल्बों को समान स्रोत से पार्श्व में संयोजित किया गया है।
(i) क्या दोनों परिपथों में बल्ब समान चमक के साथ जलेंगे ? अपने उत्तर की पुष्टि कीजिए।
(ii) अब यदि दोनों परिपथों में प्रत्येक में एक बल्ब फ्यूज हो जाए, तो क्या अन्य बल्ब निरन्तर जलते रहेंगे ? अपने उत्तर के लिए कारण दीजिए।

5

35. (a) दो प्रकार के परागणों के नाम और उनके बीच विभेदन कीजिए।
(b) किसी पुष्प के अंडाशय में निषेचन के पश्चात् होने वाले परिवर्तनों की व्याख्या कीजिए।
(c) नीचे अंकुरित होते बीज का आरेख दिया गया है। इसके उस भाग का नाम लिखिए जो
(i) भावी प्ररोह है।
(ii) भावी जड़ निकाय है।
(iii) भोजन संचित करता है।

5



31/6/3

❖ 24 ❖





SECTION – D

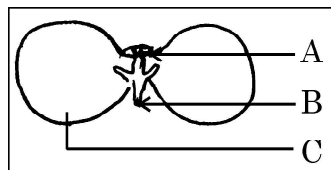
Q. No. 34 to 36 are Long Answer Questions.

34. (a) (i) What is meant by resistance of a conductor ? Define its SI unit.
- (ii) List two factors on which the resistance of a rectangular conductor depends. 5
- (iii) How will the resistance of a wire be affected if its
- (1) length is doubled, and
- (2) radius is also doubled ?

Give justification for your answer.

OR

- (b) In an electric circuit three bulbs of 100 W each are connected in series to a source. In another circuit set of three bulbs of the same wattage are connected in parallel to the same source. 5
- (i) Will the bulb in the two circuits glow with the same brightness ? Justify your answer.
- (ii) Now, let one bulb in both the circuits get fused. Will the rest of the bulbs continue to glow in each circuit ? Give reason for your answer.
35. (a) Name the two types of pollination and differentiate between them.
- (b) Explain the post fertilization changes that occur in the ovary of a flower.
- (c) Given below is a diagram of a germinating seed. Label the parts that 5
- (i) gives rise to future shoot.
- (ii) gives rise to future root system.
- (iii) stores food.



31/6/3

❖ 25 ❖

P.T.O.





36. (a) (i) अणुसूत्र $C_2H_4O_2$ का कोई यौगिक 'A' किसी क्षारक से अभिक्रिया करके लवण और जल बनाता है। 'A' को पहचानिए। इसकी प्रकृति और इसमें उपस्थित प्रकार्यात्मक समूह के नाम का उल्लेख कीजिए। इसमें होने वाली अभिक्रिया का समीकरण लिखिए।
- (ii) जब उपरोक्त यौगिक 'A' किसी अन्य यौगिक 'B', जिसका अणुसूत्र C_2H_6O है, से किसी अम्ल की उपस्थिति में अभिक्रिया करता है, तो मृदु गंध का यौगिक 'C' प्राप्त होता है।
- (1) 'B' और 'C' को पहचानिए।
 - (2) इस अभिक्रिया में अम्ल की भूमिका का उल्लेख कीजिए।
 - (3) होने वाली अभिक्रिया का रासायनिक समीकरण लिखिए।

5

अथवा

- (b) (i) उस यौगिक का नाम लिखिए जो एथेनॉल को सांद्र H_2SO_4 की उपस्थिति में 443 K पर गर्म करने पर प्राप्त होता है और उसकी इलेक्ट्रॉन-बिन्दु संरचना खींचिए। इस अभिक्रिया में सांद्र H_2SO_4 की भूमिका का उल्लेख कीजिए।
- (ii) हाइड्रोजनीकरण किसे कहते हैं? रासायनिक समीकरण की सहायता से इसकी व्याख्या कीजिए। उद्योग में इस अभिक्रिया की भूमिका का उल्लेख कीजिए।

5

खण्ड - ड

प्रश्न संख्या 37 से 39 प्रकरण आधारित / सामग्री आधारित प्रश्न हैं, जिनमें 2 से 3 लघु उप-भाग हैं। इनमें से एक उप-भाग में आन्तरिक चयन प्रदान किया गया है।

37. किसी छात्र ने नीचे तालिका में दर्शाए अनुसार विभिन्न फोकस दूरियों के तीन अवतल दर्पण लिए और किसी बिम्ब को इन दर्पणों से विभिन्न दूरियों पर रखकर प्रतिबिम्ब बनना देखने के लिए प्रयोग किए।

4

प्रकरण संख्या	बिम्ब दूरी	फोकस दूरी
I	45 cm	20 cm
II	30 cm	15 cm
III	20 cm	30 cm

अब नीचे दिए गए प्रश्नों के उत्तर दीजिए :

31/6/3

❖ 26 ❖





36. (a) (i) A compound 'A' with a molecular formula of $C_2H_4O_2$ reacts with a base to give salt and water. Identify 'A', state its nature and the name of the functional group it possesses. Write chemical equation for the reaction involved.
- (ii) When the above stated compound 'A' reacts with another compound 'B' having molecular formula C_2H_6O in the presence of an acid, a sweet smelling compound 'C' is formed.
- (1) Identify 'B' and 'C'.
 - (2) State the role of acid in this reaction.
 - (3) Write chemical equation for the reaction involved.

5

OR

- (b) (i) Name the compound formed when ethanol is heated at 443 K in the presence of conc. H_2SO_4 and draw its electron dot structure. State the role of conc. H_2SO_4 in this reaction.
- (ii) What is hydrogenation ? Explain it with the help of a chemical equation. State the role of this reaction in industry.

5

SECTION - E

Q. No. 37 to 39 are case based / data based questions with 2 to 3 short sub-parts. Internal choice is provided in one of these sub-parts.

37. A student took three concave mirrors of different focal lengths and performed the experiment to see the image formation by placing an object at different distances with these mirrors as shown in the following table.

4

Case No.	Object-distance	Focal length
I	45 cm	20 cm
II	30 cm	15 cm
III	20 cm	30 cm

Now answer the following questions :

31/6/3

❖ 27 ❖

P.T.O.





- (a) प्रकरण I में बनने वाले प्रतिबिम्ब के दो गुणों की सूची बनाइए ।
- (b) तालिका में दिए गए किस एक प्रकरण में दर्पण समान साइज़ का वास्तविक प्रतिबिम्ब बनाएगा ? और क्यों ?
- (c) दंत चिकित्सकों द्वारा किस प्रकार का दर्पण उपयोग किया जाता है ? कारण दीजिए कि वे इस प्रकार के दर्पणों का उपयोग क्यों करते हैं ।

अथवा

- (c) तालिका को देखकर उस स्थिति (बिम्ब दूरी और फोकस दूरी) को पहचानिए जो उस परिस्थिति से मेल खाती है जिसमें अवतल दर्पणों का उपयोग शेविंग दर्पणों की भाँति किया जाता है । इस प्रकरण में प्रतिबिम्ब बनना दर्शाने के लिए किरण आरेख खींचिए ।

38. मानव के सभी गुणसूत्र पूर्णरूपेण युग्म नहीं होते । मानव में अधिकांश गुणसूत्र माता और पिता (मातृक और पितृक) के गुणसूत्र की प्रतिकृति (प्रतिरूप) होते हैं । हममें इस प्रकार के 22 जोड़े हैं । परन्तु एक जोड़ा जिसे लिंग सूत्र कहते हैं, सदैव ही पूर्ण जोड़ा नहीं होता है । स्त्रियों (मादाओं) में लिंग गुणसूत्र का पूर्ण जोड़ा होता है परन्तु पुरुषों (नरों) में यह जोड़ा परिपूर्ण जोड़ा नहीं होता है । इस जोड़े का एक गुणसूत्र सामान्य आकार तथा दूसरा गुणसूत्र अपेक्षाकृत छोटा होता है ।

4

- (a) मानवों में किसी युग्मनज में और प्रत्येक युग्मक में कितने गुणसूत्र उपस्थित होते हैं ?
- (b) “कुछ सरीसृपों का लिंग निर्धारण पूर्णरूपेण पर्यावरण पर निर्भर करता है ।” टिप्पणी कीजिए ।
- (c) “किसी शिशु का लिंग मात्र संयोग है और इसके लिए माता-पिता (जनकों) में से किसी को भी उत्तरदायी नहीं माना जा सकता है” । केवल प्रवाह आरेख द्वारा इस कथन की पुष्टि कीजिए ।

अथवा

- (c) मानव मादा में बनने वाले सभी युग्मकों में केवल X-गुणसूत्र ही क्यों होते हैं ?

31/6/3

❖ 28 ❖





- (a) List two properties of the image formed in Case I.
- (b) In which one of the cases given in the table, the mirror will form real image of same size and why ?
- (c) Name the type of mirror used by dentists. Give reason why do they use such type of mirrors.

OR

- (c) Look at the table and identify the situation (object distance and focal length) which resembles the situation in which concave mirrors are used as shaving mirrors ? Draw a ray diagram to show the image formation in this case.

38. All human chromosomes are not paired. Most human chromosomes have a maternal and a paternal copy, and we have 22 such pairs. But one pair called the sex chromosomes, is odd in not always being a perfect pair. Women have a perfect pair of sex chromosomes. But men have a mismatched pair in which one is normal sized while the other is a short one.

4

- (a) In humans, how many chromosomes are present in a Zygote and in each gamete ?
- (b) A few reptiles rely entirely on environmental cues for sex determination. Comment.
- (c) “The sex of a child is a matter of chance and none of the parents are considered to be responsible for it”. Justify it through flow chart only.

OR

- (c) Why do all the gametes formed in human females have an Xchromosome ?





39. अभिक्रियाशीलता के आधार पर धातुओं को तीन वर्गों में विभाजित किया गया है -

4

- (i) निम्न अभिक्रियाशील धातुएँ
- (ii) मध्यम अभिक्रियाशील धातुएँ
- (iii) उच्च अभिक्रियाशील धातुएँ

इसीलिए धातुओं को उनके रासायनिक गुणधर्मों के आधार पर शुद्ध रूप में उनके अयस्कों से निष्कर्षित किया जाता है। उच्च अभिक्रियाशील धातुओं का उनके अयस्कों से निष्कर्षण गलित अयस्क के विद्युत अपघटन द्वारा किया जाता है। निम्न अभिक्रियाशील धातुओं का उनके सल्फाइड अयस्कों से निष्कर्षण उनको ऑक्साइडों में परिवर्तित करके किया जाता है। इन धातुओं के ऑक्साइडों से केवल इन्हें गर्म करके धातुओं का अपचयन किया जाता है।

- (a) उस धातु को अपचयित करने की प्रक्रिया का नाम लिखिए जो वायु और जल दोनों के साथ अत्यधिक तीव्र अभिक्रिया करती है।
- (b) एलुमिनियम को उसके ऑक्साइड से अपचयित करने के लिए अपचायक के रूप में कार्बन का उपयोग नहीं किया जा सकता है। क्यों ?
- (c) सिनाबार से मरकरी प्राप्त करने की विधि का संक्षेप में वर्णन कीजिए। इस प्रक्रिया में होने वाली रासायनिक अभिक्रियाओं के रासायनिक समीकरण लिखिए।

अथवा

- (c) प्रत्येक के लिए रासायनिक समीकरण देते हुए भर्जन और निस्तापन के बीच विभेदन कीजिए।





39. On the basis of reactivity metals are grouped into three categories – 4

- (i) Metals of low reactivity
- (ii) Metals of medium reactivity
- (iii) Metals of high reactivity

Therefore metals are extracted in pure form from their ores on the basis of their chemical properties.

Metals of high reactivity are extracted from their ores by electrolysis of the molten ore.

Metals of low reactivity are extracted from their sulphide ores, which are converted into their oxides. The oxides of these metals are reduced to metals by simple heating.

- (a) Name the process of reduction used for a metal that gives vigorous reaction with air and water both.
- (b) Carbon cannot be used as a reducing agent to obtain aluminium from its oxide ? Why ?
- (c) Describe briefly the method to obtain mercury from cinnabar. Write the chemical equation for the reactions involved in the process.

OR

- (c) Differentiate between roasting and calcination giving chemical equation for each.
-



31/6/3 **112 C**

❖ 32 ❖

Strictly Confidential: (For Internal and Restricted use only)
Secondary School Examination, 2023
Marking Scheme – Science (SUBJECT CODE -086)
(PAPER CODE –31/6/3)

General Instructions: -

1. You are aware that evaluation is the most important process in the actual and correct assessment of the candidates. A small mistake in evaluation may lead to serious problems which may affect the future of the candidates, education system and teaching profession. To avoid mistakes, it is requested that before starting evaluation, you must read and understand the spot evaluation guidelines carefully.
2. **“Evaluation policy is a confidential policy as it is related to the confidentiality of the examinations conducted, Evaluation done and several other aspects. Its’ leakage to public in any manner could lead to derailment of the examination system and affect the life and future of millions of candidates. Sharing this policy/document to anyone, publishing in any magazine and printing in News Paper/Website etc may invite action under various rules of the Board and IPC.”**
3. Evaluation is to be done as per instructions provided in the Marking Scheme. It should not be done according to one’s own interpretation or any other consideration. Marking Scheme should be strictly adhered to and religiously followed. **However, while evaluating, answers which are based on latest information or knowledge and/or are innovative, they may be assessed for their correctness otherwise and due marks be awarded to them. In class-X, while evaluating two competency-based questions, please try to understand given answer and even if reply is not from marking scheme but correct competency is enumerated by the candidate, due marks should be awarded.**
4. The Marking scheme carries only suggested value points for the answers. These are in the nature of Guidelines only and do not constitute the complete answer. The students can have their own expression and if the expression is correct, the due marks should be awarded accordingly.
5. The Head-Examiner must go through the first five answer books evaluated by each evaluator on the first day, to ensure that evaluation has been carried out as per the instructions given in the Marking Scheme. If there is any variation, the same should be zero after deliberation and discussion. The remaining answer books meant for evaluation shall be given only after ensuring that there is no significant variation in the marking of individual evaluators.
6. Evaluators will mark(\surd) wherever answer is correct. For wrong answer CROSS ‘X” be marked. Evaluators will not put right (\surd) while evaluating which gives an impression that answer is correct and no marks are awarded. **This is most common mistake which evaluators are committing.**
7. If a question has parts, please award marks on the right-hand side for each part. Marks awarded for different parts of the question should then be totaled up and written in the left-hand margin and encircled. This may be followed strictly.
8. If a question does not have any parts, marks must be awarded in the left-hand margin and encircled. This may also be followed strictly.
9. If a student has attempted an extra question, answer of the question deserving more marks should be retained and the other answer scored out with a note **“Extra Question”**.

10. No marks to be deducted for the cumulative effect of an error. It should be penalized only once.
11. A full scale of marks **80** (example 0 to 80/70/60/50/40/30 marks as given in Question Paper) has to be used. Please do not hesitate to award full marks if the answer deserves it.
12. Every examiner has to necessarily do evaluation work for full working hours i.e., 8 hours every day and evaluate 20 answer books per day in main subjects and 25 answer books per day in other subjects (Details are given in Spot Guidelines). This is in view of the reduced syllabus and number of questions in question paper.
13. Ensure that you do not make the following common types of errors committed by the Examiner in the past:-
 - Leaving answer or part thereof unassessed in an answer book.
 - Giving more marks for an answer than assigned to it.
 - Wrong totaling of marks awarded on a reply.
 - Wrong transfer of marks from the inside pages of the answer book to the title page.
 - Wrong question wise totaling on the title page.
 - Wrong totaling of marks of the two columns on the title page.
 - Wrong grand total.
 - Marks in words and figures not tallying / not same.
 - Wrong transfer of marks from the answer book to online award list.
 - Answers marked as correct, but marks not awarded. (Ensure that the right tick mark is correctly and clearly indicated. It should merely be a line. Same is with the X for incorrect answer.)
 - Half or a part of answer marked correct and the rest as wrong, but no marks awarded.
14. While evaluating the answer books if the answer is found to be totally incorrect, it should be marked as cross (X) and awarded zero (0) Marks.
15. Any unassessed portion, non-carrying over of marks to the title page, or totaling error detected by the candidate shall damage the prestige of all the personnel engaged in the evaluation work as also of the Board. Hence, in order to uphold the prestige of all concerned, it is again reiterated that the instructions be followed meticulously and judiciously.
16. The Examiners should acquaint themselves with the guidelines given in the “**Guidelines for spot Evaluation**” before starting the actual evaluation. Examiners should acquaint themselves with the guidelines given in the Guidelines for spot Evaluation before starting the actual evaluation.
17. Every Examiner shall also ensure that all the answers are evaluated, marks carried over to the title page, correctly totaled and written in figures and words.
18. The candidates are entitled to obtain photocopy of the Answer Book on request on payment of the prescribed processing fee. All Examiners/Additional Head Examiners/Head Examiners are once again reminded that they must ensure that evaluation is carried out strictly as per value points for each answer as given in the Marking Scheme



MARKING SCHEME

Secondary School Examination, 2023

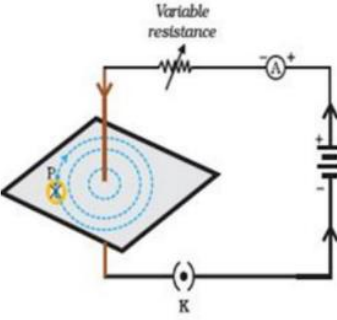
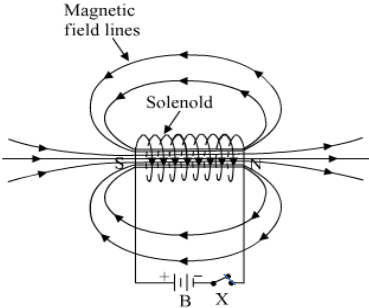
SCIENCE (Subject Code-086)

[Paper Code:31/6/3]

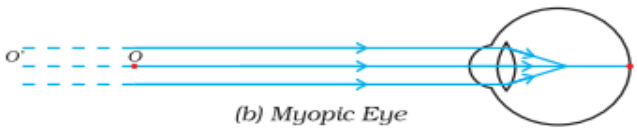
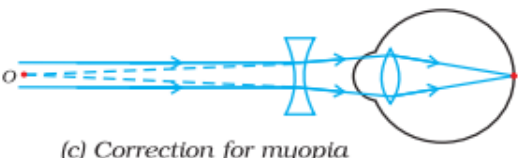
Maximum Marks: 80

Q. No.	EXPECTED ANSWER / VALUE POINTS	Marks	Total Marks
	SECTION—A		
1.	(b)	1	1
2.	(b)	1	1
3.	(b)	1	1
4.	(c)	1	1
5.	(c)	1	1
6.	(b)	1	1
7.	(b)	1	1
8.	(c)	1	1
9.	(d)	1	1
10.	(b)	1	1
11.	(d)	1	1
12.	(b)	1	1
13.	(d)	1	1
14.	(b)	1	1
15.	(c)	1	1
16.	(c)	1	1
17.	(a)	1	1
18.	(a)	1	1
19.	(a)	1	1
20.	(d)	1	1



	(b) $n_{21} = \frac{n_{2a}}{n_{1a}}$ $\frac{1 \cdot 33}{2 \cdot 42} \quad \text{or} \quad 0.55$	$\frac{1}{2}$ $\frac{1}{2}$	2
24.	Yes HCl is oxidised to Cl ₂ MnO ₂ is reduced to MnCl ₂	1 $\frac{1}{2}$ $\frac{1}{2}$	2
25.	Salivary amylase / Ptyalin – Enzyme. Salivary gland The breakdown of starch into sugar will not take place.	$\frac{1}{2}$ $\frac{1}{2}$ 1	2
26.	•  • Decreases Note- if ammeter and rheostat are not drawn → do not deduct marks.	1 1	2
SECTION C			
27.	• A solenoid is a coil of many turns of insulated copper wires wrapped closely in the shape of a cylinder • When electric current is passed through it  (Deduct ½ mark if direction of current or magnetic field is not marked.)	1 1 1	3
28.	(a) (i) Acids produce H ⁺ ions and bases produce OH ⁻ ions when added in water. / HCl + H ₂ O → H ₃ O ⁺ + Cl ⁻		

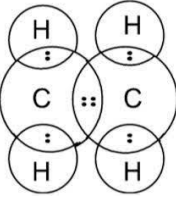
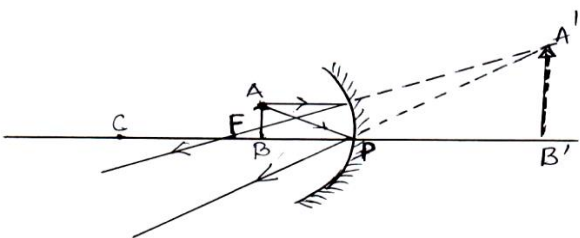


	$\text{NaOH} \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{Na}^+ + \text{OH}^-$ (ii) • Plaster of Paris/Calcium sulphate hemihydrate • $(\text{CaSO}_4 \cdot \frac{1}{2} \text{H}_2\text{O})$ $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{373 \text{ K}} \text{CaSO}_4 \cdot \frac{1}{2} \text{H}_2\text{O} + 1 \frac{1}{2} \text{H}_2\text{O}$ <p style="text-align: center;">OR</p> (b) (i) Calcium phosphate / Calcium hydroxyapatite $(\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2)$ (ii) Tooth decay starts when the pH of the mouth is lower than 5.5. Bacteria present in the mouth produces acid by degrading sugar and food particles. Using Toothpaste / Cleaning the mouth after every meal.	1 ½ ½ 1 ½ ½ 1 1	3
29.	(a) (i) 1% (ii) 10% energy (b) • Every step of a food chain where transfer of energy occurs. • Since the amount and available energy keeps on becoming less as we move to higher trophic level, very little usable energy remains after four trophic levels.	½ ½ 1 1	3
30.	• Oxygen rich blood from the lungs comes to the left atrium of heart. • It then contracts and the blood is transferred to left ventricle. • Left ventricle in turn contracts and the blood is pumped out to the body. • Deoxygenated blood from the body enters the right atrium. • On its contraction, blood enters into right ventricle • Right ventricle pumps it to the lungs for oxygenation	½ ½ ½ ½ ½ ½	3
31.	(a)  <p style="text-align: center;">(b) Myopic Eye</p> (b) <ul style="list-style-type: none"> • Excessive curvature of the eye lens • Elongation of the eyeball (c)  <p style="text-align: center;">(c) Correction for myopia</p>	1 ½ ½ 1	3
32.	(a) • Adrenal gland ; Adrenaline hormone <ul style="list-style-type: none"> • Response- • Heart beats faster resulting in supply of more oxygen to muscles 	½, ½	



	<p>(b) (i) No</p> <ul style="list-style-type: none"> In series combination overall resistance will increase hence decreasing the current . Potential difference also divides. Therefore power consumption is less by each bulb and glows with less brightness. In parallel combination each bulb will get the required potential difference hence the required current and will glow with its normal brightness. <p>(ii) None of the bulb glows in series combination as the circuit gets broken and current stops flowing. In parallel combination the other two bulbs will glow with same brightness as the same voltage is available to them.</p>	1 1 1 1 1	5				
35.	<p>(a) Two types of pollination:</p> <ul style="list-style-type: none"> Self pollination Cross pollination <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th style="text-align: center;">Self pollination</th> <th style="text-align: center;">Cross pollination</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td style="padding: 5px;">Transfer of pollen grains from stamen to the stigma of pistil of the same flower or another flower of the same plant.</td> <td style="padding: 5px;">Transfer of pollen grain occurs from one flower to another flower of a different plant.</td> </tr> </tbody> </table> <p>(b)</p> <ul style="list-style-type: none"> Zygote divides several times to form an embryo within the ovule. The ovule develops a tough coat and is converted into a seed. The ovary grows rapidly and ripens to form a fruit Sepals, petals stamens dry and fall off. <p style="text-align: right;">(any three)</p> <p>(c) A → Plumule B → Radicle C → Cotyledon</p>	Self pollination	Cross pollination	Transfer of pollen grains from stamen to the stigma of pistil of the same flower or another flower of the same plant.	Transfer of pollen grain occurs from one flower to another flower of a different plant.	<p>½ ½</p> <p style="text-align: center;">1</p> <p>½ × 3</p> <p>½ ½ ½</p>	5
Self pollination	Cross pollination						
Transfer of pollen grains from stamen to the stigma of pistil of the same flower or another flower of the same plant.	Transfer of pollen grain occurs from one flower to another flower of a different plant.						
36.	<p>(a) (i) A = CH₃COOH / (Ethanoic acid) / Acetic acid Nature = acidic Functional group = – COOH / (carboxylic acid)</p> $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{NaOH} \rightarrow \text{CH}_3\text{COONa} + \text{H}_2\text{O}$ <p>(ii) (1) B – Ethanol / Ethyl alcohol / C₂H₅OH C – Ester / Ethyl ethanoate / Ethyl acetate (2) Acid acts as a Catalyst in this reaction</p> $(3) \text{CH}_3\text{COOH} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} \xrightarrow{\text{acid}} \text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{H}_2\text{O}$ <p style="text-align: center;">OR</p> <p>(b) (i) Ethene/C₂H₄</p>	<p>½ ½ ½ 1 ½ ½ ½ 1 ½</p>					



	<div style="text-align: center;">  </div> <ul style="list-style-type: none"> As a dehydrating agent <p>(ii) The process in which unsaturated hydrocarbons/compounds react with hydrogen in the presence of a catalyst (Ni / Pd) to give saturated hydrocarbon.</p> $ \begin{array}{ccc} \begin{array}{c} \text{R} \quad \quad \text{R} \\ \diagdown \quad / \\ \text{C} = \text{C} \\ / \quad \quad \diagdown \\ \text{R} \quad \quad \text{R} \end{array} & \xrightarrow[\text{H}_2]{\text{Ni catalyst}} & \begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{R} - \text{C} - \text{C} - \text{R} \\ \quad \\ \text{R} \quad \text{R} \end{array} \end{array} $ <p>Used in the hydrogenation of vegetable oils which are converted into fats with saturated carbon chains.</p>	<p>1 ½</p> <p>1</p> <p>1</p> <p>1</p>	<p>5</p>
SECTION E			
<p>37.</p>	<p>(a) Real, inverted, diminished (Any two)</p> <p>(b) Case II</p> <p>Because focal length of mirror is 15 cm, object distance is 30cm which means the object is placed at C.</p> <p>(c) Dentists use concave mirrors</p> <p>Because concave mirror forms erect and enlarged image</p> <p style="text-align: center;">OR</p> <p>(c) Case III</p> <div style="text-align: center;">  </div> <p>(Deduct ½ mark if direction of ray is not marked.)</p>	<p>½, ½</p> <p>½</p> <p>½</p> <p>1</p> <p>1</p> <p>1</p> <p>1</p>	<p>4</p>
<p>38.</p>	<p>(a) Zygote – 23 pairs / 46 chromosomes. Gamete – 23 chromosomes.</p> <p>(b) The temperature at which fertilised eggs are kept determines whether the animals developing in the eggs are male or female.</p>	<p>½</p> <p>½</p> <p>1</p>	

