

Do not open this question booklet until asked to do so.

INSTRUCTIONS TO CANDIDATE

1. Fill up the necessary information in the space provided on the cover of Question Booklet and the Answer Sheet before commencement of the test.
- 2. The duration of the test is X Hour. There are 15 questions.**
3. You will not be allowed to leave the examination hall till the exam gets completed.
4. This booklet contains **X** Pages. Please check for completeness of the Question Booklet immediately after opening.
5. No spare Question Booklet or Answer Sheet will be provided. Do not make mistakes. Replacement will NOT be provided under any circumstances.
6. Each question has four answer options marked (A), (B), (C) and (D). Answers are to be marked on the Answer Sheet, which is provided separately.
7. Choose the most appropriate answer option and darken the circle completely, corresponding to (A), (B), (C) or (D) against the relevant question number.
8. Use only **Blue/Black Ball Point Pen** to darken the circle for answering.
9. Please do not darken more than one circle against any question, as scanner will read such marking as wrong answer.
10. Once an oval is darkened as answer to the question, it is final. Answers option once darkened cannot be changed.
- 11. Each question carries one mark. There is NO Negative Marking.**
12. Rough work, if any, is to be done on the Question Booklet only. No separate sheet will be provided/used for rough work.
- 13. Calculator, Mobile, etc., are not permitted inside the examination hall.**
14. Candidates seeking, receiving and/or giving assistance during the test will be disqualified.
15. Do not seek clarification on any item in the Question Booklet from the test invigilator. Use your best judgment.

THIS QUESTION BOOKLET AND OMR ANSWER SHEET ARE TO BE RETURNED ON COMPLETION OF THE TEST.

Please fill in the following details using ball point pen.

Roll No.

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

Name _____

Signature _____

PART-I

(Questions 1 – 05)

1. With the change of _____ different meanings can be expressed.
A. pitch
B. voice
C. accent
D. sounds
2. सोने का रासायनिक चिन्ह क्या है? / What is the chemical symbol for gold?
A. Go
B. Au
C. Ag
D. Ge
3. यदि A और B मिलकर किसी काम को 15 दिनों में और B अकेले 20 दिनों में पूरा कर सकते हैं, तो A अकेले उस काम को कितने दिनों में पूरा कर सकता है? / If A and B together can complete a piece of work in 15 days and B alone in 20 days, in how many days can A alone complete the work?
A. 60
B. 45
C. 40
D. 30
4. गंगा और सरस्वती अलग-अलग कार्य करते हुए क्रमशः 8 और 12 घंटे में फील्ड की कटाई कर सकती हैं। मान लें कि वे बारी-बारी से एक घंटे की अवधि में काम करती हैं। गंगा सुबह 9:00 बजे से शुरूआत करती है, तो खेत की कटाई किस समय पर खत्म हो जाएगी? / Ganga and Saraswati working separately can mow field in 8 and 12 hours respectively. If they work in stretches of one hour alternately. Ganga is beginning at 9 a.m., when will the mowing be completed?
A. शाम 6:20 बजे / 6:20 PM
B. शाम 06:30 बजे / 6:30 PM
C. शाम 6:36 बजे / 6:36 PM
D. शाम 6:42 बजे / 6:42 PM
5. ओडोमीटर, माइलेज के लिए है और कम्पास _____ के लिए: / Odometer is to mileage as compass is to:
A. चाल / Speed
B. लंबी पैदल यात्रा / Hiking
C. सुई / Needle
D. दिशा / Direction

PART-II

(Questions 6 – 15)

6. गन्ने का आण्विक सूत्र _____ है। / The molecular formula of cane sugar is _____.
A. H_2CO_3 B. $C_6H_{12}O_3$
C. $H_2C_2O_4$ D. $C_{12}H_{22}O_{11}$
7. निम्नलिखित में से किसे 'पेरल ऐश' कहा जाता है? / Which of the following is called 'Peral ash'?
A. Na_2CO_3 B. $NaHCO_3$
C. K_2CO_3 D. $CaCO_3$
8. पानी में, हाइड्रोजन के द्रव्यमान और ऑक्सीजन के द्रव्यमान का अनुपात हमेशा _____ होता है। / The ratio of the mass of hydrogen to the mass of oxygen in water is always _____.
A. 2 : 1 B. 1 : 8
C. 8 : 1 D. 1 : 2
9. अधिक मात्रा में CO_2 प्रवाहित होने पर चूने का पानी _____ के कारण पुनः रंगहीन हो जाता है। / CO_2 when passed in excess, in lime water turns colourless again because of:
A. कैल्शियम कार्बोनेट / Calcium Carbonate B. कैल्शियम बाइकार्बोनेट / Calcium bicarbonate
C. कैल्शियम क्लोराइड / Calcium Chloride D. कॉपर कार्बोनेट / Copper Carbonate
10. वाशिंग सोडा के एक अणु में पानी के कितने अणु मौजूद होते हैं? / How many water molecules are present in one molecule of washing soda?
A. 8 B. 5
C. 7 D. 10
11. मरकरी सल्फाइड का सामान्य नाम क्या है? / What is the common name of mercury sulfide?
A. मार्श गैस / Marsh Gas B. मोहर लवण / Mohr's Salt
C. पोटाश फिटकिरी / Potash Alum D. सिन्दूर / Vermilion
12. यदि 1 लीटर पानी को $4^\circ C$ से $0^\circ C$ तक ठंडा किया जाए, तो आयतन का क्या होगा? / If 1 litre of water is cooled from $4^\circ C$ to $0^\circ C$, then what will be the volume?
A. पहले घटता है और फिर बढ़ता है / First decreases and then increases
B. समान रहता है / Remains the same
C. बढ़ता है / Increases
D. घटता है / Decreases

13. नींबू के रस का pH मान कितना होता है? / What is pH of Lemon Juice?
- A. 3.8
B. 5.5
C. 6.6
D. 2.5
14. निम्नलिखित में से आदर्श विलयन चुनें। / Choose the ideal solution from the following.
- A. कार्बन डाइसल्फ़ाइड और एसीटोन / Carbon disulphide and acetone
B. फिनोल और एनिलीन / Phenol and Aniline
C. क्लोरोफॉर्म और एसीटोन / Chloroform and Acetone
D. एथिल आयोडाइड और एथिल ब्रोमाइड / Ethyl iodide and ethyl bromide
15. किसी द्रव में गैसों की विलेयता की व्याख्या कौन-सा नियम करता है? / Which law explained solubility of gasses in a liquid?
- A. चार्ल्स का नियम / Charles law
B. हेनरी का नियम / Henry's law
C. राउल्ट का नियम / Raoult's law
D. बॉयल के नियम / Boyle's law

Rough Work