प्रथम 10 मिनट में अभ्यर्थी अपनी प्रश्न–पुस्तिका के क्रमांक का मिलान ओ०एम०आर० उत्तर पत्रक के क्रमांक से अवश्य कर लें। यदि ओ० एम० आर० उत्तर पत्रक व प्रश्न–पुस्तिका के क्रमांक भिन्न हैं तो केन्द्र अधीक्षक से निवेदन करके प्रश्न–पुस्तिका बदल लें।

Level : 3
PGT : For Lecturer

Exam. – 2020
CHEMISTRY

Sub. Code No. : 9216

SET : A

प्रश्न–पुस्तिका क्रमांक एवं ओ०एम०आर० क्रमांक
Question-Booklet Serial No. & O. M. R. Serial No.

अनुक्रमांक (अंकों में) : ☐☐☐☐☐☐☐
Roll No. (In Figures)

अनुक्रमांक (शब्दों में) : ____________________
Roll No. (In Words)

परीक्षा केन्द्र का नाम : ____________________
Name of Examination Centre

अभ्यर्थी का नाम : ____________________ **अभ्यर्थी के हस्ताक्षर :** ____________________
Name of Candidate **Signature of Candidate**

इस प्रश्न–पुस्तिका में पृष्ठों की संख्या **No. of Pages in this Question Booklet**	**48**	प्रश्नों की संख्या **No. of Questions**	**150**	समय **Time**	**2½ hours**

निरीक्षक के हस्ताक्षर / Signature of Invigilator : ____________________

अभ्यर्थी को 10 मिनट का समय प्रश्न–पुस्तिका पर छपे निर्देशों को पढ़ने तथा उत्तर पत्रक में अपने विवरण भरने के लिए दिया जाएगा। यदि प्रश्न–पुस्तिका व उत्तर पत्रक की क्रम संख्या गलत अंकित हों तो तुरन्त केन्द्र अधीक्षक से निवेदन करके प्रश्न–पुस्तिका बदल लें। इसके पश्चात् कोई दावा स्वीकार नहीं किया जाएगा। इन 10 मिनटों के अतिरिक्त, प्रश्नों के उत्तर अंकित करने के लिए पूरे 2½ घंटे का समय दिया जाएगा। **यदि किसी अभ्यर्थी को प्रश्न–पुस्तिका में दिए गए किसी भी प्रश्न में कोई त्रुटि होने का संदेह हो तो इसके लिए अभ्यर्थियों को परीक्षा समाप्ति के उपरान्त प्रतिवेदन देने के लिए अवसर दिया जाएगा। अतः अभ्यर्थी निर्धारित अवसर के दौरान इस सम्बन्ध में अपना प्रतिवेदन बोर्ड कार्यालय में दर्ज करवा सकते हैं। इस अवसर के बाद, इस सम्बन्ध में प्राप्त प्रतिवेदनों पर कोई विचार नहीं किया जाएगा।**

यदि किसी प्रश्न में हिन्दी व अंग्रेजी माध्यम में भिन्नता है तो अंग्रेजी माध्यम का प्रश्न ठीक माना जाएगा।
If there is any variance between Hindi and English Version of any question then English Version would be considered correct.

अभ्यर्थियों के लिए निर्देश / INSTRUCTIONS FOR THE CANDIDATES :

1. ओ.एम.आर. उत्तर पत्रक इस प्रश्न–पुस्तिका के अन्दर रखा है। जब आपको प्रश्न–पुस्तिका पढ़ने को कहा जाए, तो उत्तर पत्रक निकाल कर ध्यान से केवल काले बॉल प्वाइंट पैन से विवरण भरें। (The OMR Answer Sheet is inside this Question Booklet. When you are directed to read the Question Booklet, take out the OMR Answer Sheet and fill in the particulars carefully with black ball point pen only.)
2. परीक्षा की अवधि **2½ घंटे** है एवं प्रश्न–पुस्तिका में **150** प्रश्न हैं। **कोई ऋणात्मक अंकन नहीं है।** (The test is of **two-and-half hours** duration and consists of **150** questions. **There is no negative marking**.)
3. अपने विवरण अंकित करने एवं उत्तर पत्रक पर निशान लगाने के लिए केवल **काले बॉल प्वाइंट पैन** का प्रयोग करें। अभ्यर्थी प्रश्न–पुस्तिका का उपयोग करने एवं उत्तर पत्रक को भरने में सावधानी बरतें। (Use **Black Ball Point Pen** only for writing particulars on this page/darkening responses in the Answer Sheet. The candidate should remain careful in handling the question paper and in darkening the responses on the answer sheet.)
4. प्रथम 10 मिनट में, यह भी सुनिश्चित कर लें कि प्रश्न–पुस्तिका क्रमांक और उत्तर पत्रक क्रमांक एक ही हैं। अगर यह भिन्न हों तो अभ्यर्थी दूसरी प्रश्न–पुस्तिका और उत्तर पत्रक लेने के लिए पर्यवेक्षक को तुरन्त अवगत करवाएँ। (Within first 10 minutes, also ensure that your Question Booklet Serial No. and Answer Sheet Serial No. are the same. In case of discrepancy, the candidate should immediately report the matter to the Invigilator for replacement of both the Question Booklet and the Answer Sheet.)

5. लेवल–3 (प्रवक्ता के लिए)

भाग–I :	बाल विकास व शिक्षा शास्त्र	(प्र० **1** से प्र० **30**)
भाग–II :	भाषा : (हिन्दी : 15 प्रश्न व अंग्रेजी : 15 प्रश्न)	(प्र० **31** से प्र० **60**)
भाग–III :	सामान्य अध्ययन : (मात्रात्मक योग्यता : 10 प्रश्न, तार्किक अभिक्षमता : 10 प्रश्न, सामान्य ज्ञान एवं अभिज्ञान : 10 प्रश्न)	(प्र० **61** से प्र० **90**)
भाग–IV :	रसायन विज्ञान	(प्र० **91** से प्र० **150**)

5. Level–3 (For Lecturer)

Part–I :	Child Development and Pedagogy	(Q. **1** to Q. **30**)
Part–II :	Language : (Hindi : 15 Q. & English : 15 Q.)	(Q. **31** to Q. **60**)
Part–III :	General Studies : (Quantitative Aptitude : 10 Q, Reasoning Ability : 10 Q, G. K. & Awareness : 10 Q)	(Q. **61** to Q. **90**)
Part–IV :	Chemistry	(Q. **91** to Q. **150**)

नोट : कृपया इस पुस्तिका के अन्त में दिए गए शेष निर्देशों को पढ़ें। (Please read other remaining instructions given on the last page of this booklet.)

Download from www.MsEducationTv.com

FOR ROUGH WORK / रफ कार्य के लिए

Download from www.MsEducationTv.com

भाग – I / PART – I

बाल विकास व शिक्षाशास्त्र / CHILD DEVELOPMENT AND PEDAGOGY

निर्देश : *निम्नलिखित प्रश्नों के उत्तर देने के लिए **सबसे उचित** विकल्प चुनिए।*

Direction : *Answer the following questions by selecting the **most appropriate** option.*

1. निम्नलिखित में से कौन-सी विकास की सही विशेषता ***नहीं*** है ?

(1) विकास में परिवर्तन होता है

(2) प्रारंभिक विकास परवर्ती विकास से अधिक महत्त्वपूर्ण होता है

(3) विकासात्मक पैटर्न अपूर्वानुमेय होते हैं

(4) विकास में वैयक्तिक भिन्नता होती है

2. निम्नलिखित में से कौन-सी प्रेरकों के मापन हेतु अप्रत्यक्ष विधि है ?

(1) वाक्य पूर्ति तकनीकी

(2) प्रश्नावली

(3) चैक लिस्ट

(4) साक्षात्कार

3. 'आत्म संप्रत्यय' के आधार क्या होते हैं ?

(1) सामाजिक भूमिकाएँ

(2) शरीर प्रतिमा

(3) उपरोक्त (1) एवं (2)

(4) उपरोक्त में से कोई नहीं

1. Which of the following is ***not*** the true characteristic of Development ?

(1) Development involves changes

(2) Early Development is more critical than later development

(3) Development Patterns are unpredictable

(4) There are individual differences in development

2. Which of the following is indirect method of measurement of motives ?

(1) Sentence completion technique

(2) Questionnaire

(3) Checklist

(4) Interview

3. What are the basis of 'Self Concept' ?

(1) Social Roles

(2) The Body Image

(3) Above (1) and (2)

(4) None of the above

Download from www.MsEducationTv.com

4. निम्नलिखित में से कौन-सी जुंग द्वारा प्रदत्त अंतर्मुखी चिन्तन प्रकार व्यक्तित्व की विशेषता ***नहीं*** है ?

(1) आत्मकेंद्रित

(2) आशावादी

(3) अपने स्वयं के बौद्धिक कामकाज में मगन

(4) तथ्यों के आधार पर सिद्धान्तों का साथ देने वाला

5. 16 वर्ष की आयु तक मस्तिष्क का भार लगभग कितना हो जाता है ?

(1) 750 ग्राम से 900 ग्राम

(2) 1200 ग्राम से 1400 ग्राम

(3) 1000 ग्राम से 1200 ग्राम

(4) 800 ग्राम से 1000 ग्राम

6. कौन-से मनोवैज्ञानिक ने अपनी पुस्तक 'हेरिडिटरी जीनियस' में 'वैयक्तिक विभेद' का वैज्ञानिक ढंग से विवेचन प्रस्तुत किया था ?

(1) ऑलपोर्ट

(2) बीगी एण्ड हण्ट

(3) जीन पियाजे

(4) सर फ्रांसिस गाल्टन

4. Which of the following is ***not*** the characteristic of introverted thinking type personality as given by Jung ?

(1) Self Centered

(2) Optimistic

(3) Absorbed in his own intellectual pursuit

(4) Support Theory with facts

5. What is the approximate weight of the Brain upto 16 year age ?

(1) 750 gm to 900 gm

(2) 1200 gm to 1400 gm

(3) 1000 gm to 1200 gm

(4) 800 gm to 1000 gm

6. Which Psychologist presented scientific description of 'Individual differences' in his Book 'Hereditary Genius' ?

(1) Allport

(2) Biggi and Hunt

(3) Jean Piaget

(4) Sir Fransis Galton

Download from www.MsEducationTv.com

7. निम्नलिखित में से कौन-सा समायोजन का प्रत्यक्ष तरीका है ?

(1) दमन

(2) प्रतिगमन

(3) प्रत्याहार तथा आज्ञाकारिता

(4) युक्तिकरण

8. निम्नलिखित में से कौन-सी उन्मुखता कोहलबर्ग के द्वारा दिए गए नैतिक विकास सिद्धान्त के उत्तर रूढ़िगत स्तर के अन्तर्गत आती है ?

(1) दण्ड एवं आज्ञाकारिता

(2) सामाजिक अनुबंध

(3) उत्तम लड़का/अच्छी लड़की

(4) कानून और सामाजिक व्यवस्था

9. निम्नलिखित में से कौन-सी किशोरावस्था की विशेषता ***नहीं*** है ?

(1) संवेगात्मक स्थिरता

(2) विरोधी मानसिक दशाएँ

(3) व्यवसाय की चिन्ता

(4) वीर पूजा की भावना

10. उन ज्ञान अथवा कौशलों का कथन जिन्हें विद्यार्थी को अनुदेशन के बाद सीख जाना चाहिए, कहलाते हैं :

(1) विषयवस्तु विश्लेषण

(2) वैयक्तिक शिक्षा कार्यक्रम (IEP)

(3) अनुदेशनात्मक उद्देश्य

(4) सामान्य लक्ष्य

7. Which of the following is Direct Method of Adjustment ?

(1) Repression

(2) Regression

(3) Withdrawl and Submissiveness

(4) Rationalization

8. Which of the following orientation falls under the post convention level of Moral Development Theory propounded by Kohlberg ?

(1) Punishment and Obedience

(2) Social contract

(3) Good boy/Nice girl

(4) Law and Social order

9. Which of the following is ***not*** the characteristic of Adolescence ?

(1) Emotional Stability

(2) Contrasting Mental Moods

(3) Anxiety of Vocation

(4) Feeling of Hero worship

10. A statement of knowledge or skills that student should master after instruction, is known as :

(1) A content analysis

(2) An individualized educational programme (IEP)

(3) An instructional objective

(4) General Aims

Download from www.MsEducationTv.com

11. निम्नलिखित में से कौन-सा अच्छी स्मृति का लक्षण ***नहीं*** है ?

(1) तीव्रता

(2) औसत धारण

(3) शुद्धता

(4) सही सामग्रियों का सही समय पर स्मरण करना

12. निम्नलिखित में से कौन-सा संप्रत्यय बण्डुरा के सामाजिक अधिगम सिद्धान्त से संबंधित ***नहीं*** है ?

(1) मॉडलिंग

(2) अनुकूलन

(3) अनुकरण

(4) अवलोकनात्मक अधिगम

13. शेल्डन ने शारीरिक गठन के आधार पर श्रेणीकरण को मानते हुए प्रबल एण्डोमॉर्फ व्यक्तियों का श्रेणी अनुपात क्या बताया है ?

(1) 7-1-1 (2) 1-7-1

(3) 1-1-7 (4) 4-4-4

14. एरिक्सन के अनुसार 'व्यक्तित्व विकास' की पाँचवी अवस्था कौन-सी है ?

(1) परिश्रम प्रियता बनाम हीनता

(2) पहचान बनाम भूमिका संभ्रांति

(3) प्रगाढ़ता बनाम विलगन

(4) उत्पादनशीलता बनाम स्थिरता

11. Which of the following is ***not*** the symptoms of Good Memory ?

(1) Rapidity

(2) Average retention

(3) Accuracy

(4) Recall of right material at right time

12. Which of the following concept is ***not*** related with Bandura's Social Learning Theory ?

(1) Modeling

(2) Adaptation

(3) Imitation

(4) Observational learning

13. What is the ranking ratio given by Sheldon for predominant endomorph person according to physique ?

(1) 7-1-1 (2) 1-7-1

(3) 1-1-7 (4) 4-4-4

14. Which is the fifth stage of Personality development according to Erikson ?

(1) industry v/s inferiority

(2) identity v/s role confusion

(3) intimacy v/s isolation

(4) generativity v/s stagnation

Download from www.MsEducationTv.com

15. निम्नलिखित में से कौन-सा गिलफोर्ड द्वारा प्रदत्त सृजनात्मकता का तत्व ***नहीं*** है ?

(1) प्रवाहिता (2) उद्भवन

(3) लचीलापन (4) मौलिकता

16. निम्नलिखित में से कौन-सा अधिगम के धनात्मक स्थानान्तरण का प्रकार ***नहीं*** है ?

(1) पार्श्व स्थानान्तरण

(2) क्रमिक स्थानान्तरण

(3) क्षैतिज स्थानान्तरण

(4) शून्य स्थानान्तरण

17. निम्नलिखित में से कौन-सी फ्रायड द्वारा प्रदत्त मनोलैंगिक अवस्था ***नहीं*** है ?

(1) शैश्नावस्था

(2) स्वायत्त अवस्था

(3) गुदावस्था

(4) मुखावस्था

18. किसने कहा कि “मनोविज्ञान जीवित जीव-जन्तुओं के बरताव का धनात्मक विज्ञान है” ?

(1) सर विलियम मैकडुगल

(2) सर फ्रांसिस गाल्टन

(3) मैक्स वरदाईमर

(4) विलियम जेम्स

15. Which of the following is ***not*** the element of creativity as given by Guilford ?

(1) Fluency (2) Incubation

(3) Flexibility (4) Originality

16. Which of the following is ***not*** the type of positive transfer of learning ?

(1) Lateral transfer

(2) Sequential transfer

(3) Horizontal transfer

(4) Zero transfer

17. Which of the following is ***not*** the Freud's Psychosexual stage ?

(1) Phallic stage

(2) Autonomy stage

(3) Anal stage

(4) Oral stage

18. Who stated that "Psychology is the Positive Science of conduct of living creatures" ?

(1) Sir William McDougall

(2) Sir Francis Galton

(3) Max Wertheimer

(4) William James

Download from www.MsEducationTv.com

19. निम्नलिखित में से कौन-सी शिक्षा मनोविज्ञान में अध्ययन की मनोभौतिकी विधि ***नहीं*** है ?

(1) न्यूनतम परिवर्तन की विधि अथवा सीमा की विधि

(2) स्थिर उद्दीपक की विधि

(3) औसत अथवा माध्य त्रुटि की विधि

(4) व्यक्तिगत अभिवृत्ति में परिमार्जन

20. 'पूर्व ज्ञान के रूपांतरण, संगठन एवं पुनर्संगठन के द्वारा ज्ञान की रचना की जाती है।' यह निम्नांकित में से किसके दृष्टिकोण की सर्वोत्तम व्याख्या है ?

(1) पियाजे

(2) वाइगोत्स्की

(3) फ्रायड

(4) बंडुरा

21. पियाजे के संज्ञानात्मक विकास के सिद्धांतानुसार 'ज्ञान का आधारभूत निर्माण खण्ड' कहलाता है :

(1) स्कीमा

(2) आत्मसात्करण

(3) समाविष्टीकरण

(4) संतुलनीकरण

19. Which of the following is ***not*** the type of "Psychophysical Method" of study of Educational Psychology ?

(1) The method of minimal changes or method of limits

(2) The method of constant stimuli

(3) The method of average or mean error

(4) Modifying the individual attitude

20. 'Knowledge is constructed by transforming, organizing and re-organizing previous knowledge.' This best explains the idea of which of the following ?

(1) Piaget

(2) Vygotsky

(3) Freud

(4) Bandura

21. According to the Cognitive Development Theory of Piaget, 'The basic building block of knowledge' is called :

(1) Schema

(2) Assimilation

(3) Accommodation

(4) Equilibration

Download from www.MsEducationTv.com

22. एक अंग्रेजी के अध्यापक ने अपने विद्यार्थियों को पढ़ाते समय कैट का बहुवचन कैट्स, हाऊस का बहुवचन हाउसेस, पेन का बहुवचन पेन्स उसी क्रम में विद्यार्थी ने माउस का बहुवचन गलती से माउसेस बना दिया। यह किस प्रकार के अधिगम स्थानान्तरण का उदाहरण है ?

(1) धनात्मक अन्तरण

(2) ऋणात्मक अन्तरण

(3) शून्य अन्तरण

(4) लम्बवत अन्तरण

23. निम्नलिखित में से कौन-सा उद्दीपन का वस्तुनिष्ठ/बाह्य निर्धारक है ?

(1) अभिरुचि

(2) आदत

(3) जिज्ञासा

(4) उद्दीपन की अवधि

24. मुरे द्वारा प्रतिपादित “प्रासंगिक अन्तर्बोध परीक्षण” व्यक्तित्व के किस सिद्धान्त से संबंधित है ?

(1) शील गुण सिद्धान्त

(2) शील गुण प्रकार सिद्धान्त

(3) प्रकार सिद्धान्त

(4) मनोविश्लेषणात्मक सिद्धान्त

22. An English teacher taught their students that plural of Cat is Cats, plural of House is Houses, plural of Pen is Pens, in this manner student by mistake made plural of Mouse as Mouses. This is the example of which type of transfer of learning ?

(1) Positive transfer

(2) Negative transfer

(3) Zero transfer

(4) Vertical transfer

23. Which of the following is objective determinants of Attention ?

(1) Interest

(2) Habit

(3) Curiosity

(4) Duration of stimulus

24. Murray's "Thematic Apperception Test" is related to which theory of personality ?

(1) Trait theory

(2) Trait and Type theory

(3) Type theory

(4) Psychoanalytical theory

Download from www.MsEducationTv.com

25. निम्नलिखित में से कौन-सा 'मध्यम मानसिक मंदता' बालकों का बुद्धि लब्धि प्रसार है ?

(1) 52 से 67

(2) 36 से 51

(3) 20 से 35

(4) 20 से नीचे

26. निम्नलिखित में से कौन-सा एडलर द्वारा प्रदत्त व्यक्तित्व विकास हेतु जीवन शैली का प्रकार ***नहीं*** है ?

(1) आलसी टाइप

(2) शासकीय टाइप

(3) तिकड़मी टाइप

(4) बचकर निकल जाने वाले जैसा

27. रोर्शा स्याही धब्बा परीक्षण में कितने कार्ड उपयोग में लिए जाते हैं ?

(1) 10 (2) 12

(3) 15 (4) 28

28. निम्नलिखित में से कौन-सा मूल्यों की दृष्टि से स्प्रेन्जर द्वारा दिया गया व्यक्तित्व का प्रकार ***नहीं*** है ?

(1) सैद्धान्तिक

(2) आर्थिक

(3) कलात्मक

(4) सुडौलकाय

25. Which of the following is I.Q. Range of 'Moderate mental retarded' children ?

(1) 52 to 67

(2) 36 to 51

(3) 20 to 35

(4) below 20

26. Which of the following is ***not*** the type of life styles for the development of personality given by Adler ?

(1) Lazy type

(2) Ruling type

(3) Go-getting type

(4) Escaping type

27. How many cards are used in Rorschach Inkblot Test ?

(1) 10 (2) 12

(3) 15 (4) 28

28. Which of the following is ***not*** a type of Personality given by Sprenger in values point of view ?

(1) Theoretical

(2) Economic

(3) Asthetic

(4) Athletic

Download from www.MsEducationTv.com

29. निम्नलिखित में से कौन-सा थॉर्नडाइक द्वारा प्रदत्त अधिगम का गौण/सहायक नियम है ?

(1) तत्परता का नियम

(2) अभ्यास का नियम

(3) मानसिक वृत्ति का नियम

(4) प्रभाव का नियम

30. निम्नलिखित में से कौन-सी किशोरावस्था की सही विशेषता ***नहीं*** है ?

(1) किशोरावस्था बाल्यावस्था और वयस्कावस्था के बीच की परिवर्ती अवस्था है।

(2) किशोरावस्था में एक अस्पष्ट वैयक्तिक स्थिति होती है।

(3) किशोरावस्था वयस्कावस्था की दहलीज होती है।

(4) किशोरावस्था वास्तविकताओं का समय होता है।

29. Which of the following is the subordinate law of learning given by Thorndike ?

(1) Law of readiness

(2) Law of exercise

(3) Law of mental set

(4) Law of effect

30. Which of the following is ***not*** the true characteristic of Adolescence ?

(1) Adolescence is transitional stage between childhood and adulthood.

(2) In adolescence there is a vague individual status.

(3) Adolescence is the threshold of adulthood.

(4) Adolescence is a time of realism.

Download from www.MsEducationTv.com

भाग – II / PART – II
भाषा (हिन्दी एवं अंग्रेजी) / LANGUAGES (HINDI & ENGLISH)
[हिन्दी / HINDI]

निर्देश : *निम्नलिखित प्रश्नों के उत्तर देने के लिए* ***सबसे उचित*** *विकल्प चुनिए।*

31. निजवाचक सर्वनाम युक्त वाक्य छाँटिए :

(1) आप अत्यन्त आकर्षक व्यक्तित्व के स्वामी हैं।

(2) लड़के आप ही चले जाएँगे।

(3) आप लोग शान्त हो जाएँ।

(4) आप हुज़ूर ज़रूर पधारें।

32. वार्तनिक दृष्टि से ***अशुद्ध*** विकल्प चुनिए :

(1) मृत्योपरान्त

(2) योगिराज

(3) प्रोज्ज्वल

(4) प्रज्वलित

33. विलोम की दृष्टि से ***असंगत*** जोड़े को छाँटिए :

(1) लंबा-नाटा

(2) अभिज्ञ-अनभिज्ञ

(3) अनुरक्ति-विराग

(4) सत्कार-तिरस्कार

34. किस विकल्प में 'इल' प्रत्यय का प्रयोग ***नहीं*** हुआ है ?

(1) उर्मिल (2) मरियल

(3) फेनिल (4) जटिल

35. निम्न में से 'बकरी' का पर्याय ***नहीं*** है ?

(1) वर्धकी (2) छागी

(3) अजा (4) छेरी

36. जातिवाचक संज्ञा युक्त वाक्य ***नहीं*** है :

(1) आजकल की पढ़ाइयाँ बहुत महँगी हैं।

(2) उँचाइयाँ नापनी हैं तो पर्वतों की सैर कीजिए।

(3) कभी-कभी बुराइयाँ ही अच्छाइयाँ बन जाती हैं।

(4) मैंने अनुभव किया है कि उसे ऊँचाई से डर लगता है।

37. किस विकल्प में व्यंजन संधि का प्रयोग ***नहीं*** हुआ है ?

(1) चिदाभास (2) वागीश्वर

(3) तदर्थ (4) तिरोहित

38. शुद्ध वाक्य का चयन कीजिए :

(1) यह काम कोई वकील से ही हो सकता है।

(2) मैंने उनका धन्यवाद किया।

(3) कृपया दरवाजा बंद करने की कृपा करें।

(4) हम सभी में मानवीय दुर्बलताएँ हैं।

Download from www.MsEducationTv.com

39. समास की दृष्टि से ***असंगत*** विकल्प छाँटिए :

(1) भयभीत - करण तत्पुरुष

(2) सेठ-साहूकार - समाहार द्वन्द्व

(3) विद्याहीन - अपादान तत्पुरुष

(4) स्वर्गगत - कर्म तत्पुरुष

40. वाक्यांश के लिए एक शब्द की दृष्टि से ***असंगत*** विकल्प चुनिए :

(1) किसी कथा के अन्तर्गत आने वाली कोई दूसरी कथा - अन्तर्कथा

(2) सर्वाधिकार सम्पन्न शासक या अधिकारी - अधिनायक

(3) बिना किसी प्रयास के - आयास

(4) जिसे शाप दिया गया है - अभिशप्त

41. अनिश्चित संख्यावाचक विशेषण चुनिए :

(1) पिछले वर्ष की तुलना में इस बार अधिक वर्षा हुई।

(2) सब्जी में थोड़ा-सा नमक डालिए।

(3) सारा काम मुझे ही करना होगा।

(4) सारे देश आतंकवाद के खिलाफ़ खड़े हैं।

42. सकर्मक क्रिया युक्त वाक्य चुनिए :

(1) भिखारी मंदिर के बाहर चिल्ला रहे थे।

(2) मछलियाँ तालाब में तैर रही हैं।

(3) धावक सड़क पर दौड़ रहे हैं।

(4) बहन ने भाई को मिठाई खिलाई।

43. किस विकल्प में अव्ययीभाव समास है ?

(1) विरोधजनक

(2) कृपापूर्वक

(3) अवसरवंचित

(4) स्वाधीन

44. प्रत्यय की दृष्टि से ***असंगत*** विकल्प चुनिए :

(1) गृहस्थ + इक = गार्हस्थिक

(2) दिष्ट + इक = दैष्टिक

(3) अभिजात + त्य = आभिजात्य

(4) पाणिनि + ईय = पाणिनीय

45. किस विकल्प में 'आ' उपसर्ग का प्रयोग हुआ है ?

(1) आधिकारिक

(2) आधुनिक

(3) आलम्बित

(4) आरण्यक

Download from www.MsEducationTv.com

[अंग्रेजी / ENGLISH]

Direction : *Answer the following questions by selecting the* ***most appropriate*** *option.*

46. Choose the part of sentence that is grammatically ***incorrect*** :

That's twice I've been forgetting to bring my diary to work this week.

(1) That's twice

(2) I've been forgetting

(3) to bring my diary

(4) to work this week

47. Fill in the blank with the ***correct*** option :

Of the two Novels, this is ....

(1) interesting

(2) more interesting

(3) interested

(4) much interesting

48. Change the narration :

He said, "I've been spending a lot more time with my children."

(1) He told me that he had been spending a lot more time with his children.

(2) He told me that he is spending a lot more time with my children.

(3) He told me that he had spent a lot more time with his children.

(4) He said that he spends a lot more time with his children.

49. Fill in the blank with the ***correct*** present perfect continuous tense :

Who .... was coming to see me this morning ?

(1) you should say

(2) did you say

(3) you did said

(4) did you say that

50. Fill in the blank with the ***correct*** present perfect continuous tense :

He .... for five hours.

(1) been slept

(2) is sleeping

(3) been sleeping

(4) has been sleeping

51. Fill in the blanks :

The growing number of visitors .... the footpaths.

(1) are damaging (2) is damaging

(3) were damage (4) was damaged

52. Fill in the blank with the ***correct*** present perfect continuous tense :

She is one of the few people ....

(1) who I look up to

(2) whose I look up

(3) I look up to

(4) Both (1) and (3)

Download from www.MsEducationTv.com

53. Choose the option and arrange the following sentence in the ***correct*** order :

I. Resigned

II. To sack him

III. Had he not

IV. We would have been forced

(1) IV, III, II, I (2) III, II, I, IV

(3) IV, II, I, III (4) III, I, IV, II

54. Change the sentence into passive : Someone has picked my pocket.

(1) My pocket is picked.

(2) Somebody picked my pocket.

(3) My pocket pick by somebody.

(4) My pocket has been picked.

55. Choose the grammatically ***correct*** sentence :

(1) No sooner we reached the station and the train arrived.

(2) No sooner did we reach the station than the train arrived.

(3) No sooner did we reach the station then the train arrived.

(4) No sooner did we reach the station the train arrived.

56. Fill in the blank with the ***correct*** option :

............, they slept soundly.

(1) Hot though was the night air

(2) Hot though the night air was

(3) Hot was the night air that

(4) Hot although the night air was

57. Fill in the blank with the ***correct*** present perfect continuous tense :

.... thinks that Julie should be given the job.

(1) neither of us

(2) practically everyone

(3) A no. of people

(4) both (1) and (2)

58. To have 'a bee in the bonnet' means :

(1) to know perfectly

(2) something you are obsessed with

(3) not to take anything seriously

(4) to deviate from the point

59. Choose the part of sentence that is grammatically ***incorrect*** :

The world's supply of oil is soon running out.

(1) The world's

(2) supply of oil

(3) is soon running out

(4) both (1) and (2)

60. The word 'juncture' means :

(1) in a joyous manner

(2) to put in danger

(3) to sound harshly

(4) point rendered critical by circumstances

Download from www.MsEducationTv.com

भाग – III / PART – III

सामान्य अध्ययन / GENERAL STUDIES

[मात्रात्मक योग्यता, तार्किक अभिक्षमता तथा सामान्य ज्ञान एवं अभिज्ञान / QUANTITATIVE APTITUDE, REASONING ABILITY AND G.K. & AWARENESS]

निर्देश : *निम्नलिखित प्रश्नों के उत्तर देने के लिए **सबसे उचित** विकल्प चुनिए।*

Direction : *Answer the following questions by selecting the **most appropriate** option.*

61. एक कूट भाषा में, 'DISTANCE' को 'IDTATOEC' लिखा जाता है और 'DOCUMENT' को 'ODDMUFTN' लिखा जाता है, तो इसी समान कूट भाषा में, 'THURSDAY' को लिखा जायेगा :

(1) HTRUDSYA

(2) HTVSREYA

(3) UHVSTEYA

(4) VIRUDSZB

62. कमल 10 मीटर उत्तर की ओर चलता है। वहाँ से, वह दक्षिण की ओर 6 मीटर चलता है। फिर वह पूर्व की ओर 3 मीटर चलता है। वह अपने शुरुआती बिंदु के संदर्भ में किस दिशा में है ?

(1) पश्चिम

(2) दक्षिण-पश्चिम

(3) उत्तर-पूर्व

(4) दक्षिण

61. In a code language, 'DISTANCE' is written as 'IDTATOEC' and 'DOCUMENT' is written as 'ODDMUFTN', then in same code language, 'THURSDAY' will be written as :

(1) HTRUDSYA

(2) HTVSREYA

(3) UHVSTEYA

(4) VIRUDSZB

62. Kamal walks 10 m towards North. From there, he walks 6 m towards south. Then he walks 3 m towards East. In which direction is he with reference to his starting point ?

(1) West

(2) South-West

(3) North-East

(4) South

Download from www.MsEducationTv.com

63. प्रथम वर्ष में एक गाँव की जनसंख्या में 5% की वृद्धि हो जाती है। अगले वर्ष में इसमें 5% की कमी हो जाती है। यदि दूसरे वर्ष के अन्त में जनसंख्या 79,800 थी, तो प्रथम वर्ष के आरम्भ में जनसंख्या कितनी थी ?

(1) 79,800
(2) 80,200
(3) 80,000
(4) 79,600

64. निम्न श्रेणी में ***गलत*** पद ज्ञात कीजिए :

1CV, 5FU, 9IT, 15LS, 17OR

(1) 5FU (2) 9IT
(3) 15LS (4) 17OR

65. दो बेलनों की त्रिज्याएँ 2 : 3 के अनुपात में तथा उनकी ऊँचाईयाँ 5 : 3 के अनुपात में हैं। उनके आयतनों के मध्य अनुपात है :

(1) 27 : 20 (2) 20 : 27
(3) 4 : 9 (4) 9 : 4

66. श्रीमान् X ने श्रीमती Y के लिए कहा "श्रीमती Y, मेरी माता के पौत्र की पत्नी है।" श्रीमान् X, श्रीमती Y से किस प्रकार संबंधित हैं ?

(1) पिता
(2) दादा
(3) पति
(4) ससुर

67. वर्णों का क्रम बदले बिना तथा प्रत्येक वर्ण को एक बार प्रयोग करते हुये 'HEARTLESS' कितने स्वतन्त्र सार्थक शब्दों में विभाजित किया जा सकता है ?

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

63. In the first year, the population of a village increased by 5% and in the next year it decreased by 5%. If at the end of the second year, the population was 79,800, what was it at the beginning of the first year ?

(1) 79,800
(2) 80,200
(3) 80,000
(4) 79,600

64. Find the ***wrong*** terms of the following series :

1CV, 5FU, 9IT, 15LS, 17OR

(1) 5FU (2) 9IT
(3) 15LS (4) 17OR

65. The radii of two cylinders are in the ratio 2 : 3 and their heights are in the ratio 5 : 3. The ratio of their volumes are :

(1) 27 : 20 (2) 20 : 27
(3) 4 : 9 (4) 9 : 4

66. Mr. X said about Mrs. Y, "Mrs. Y is the wife of the grandson of my mother." How is Mr. X is related to Mrs. Y ?

(1) Father
(2) Grandfather
(3) Husband
(4) Father-in-law

67. How many independent meaningful words can 'HEARTLESS' be divided into without changing the order of the letters and using each letter only once ?

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

Download from www.MsEducationTv.com

68. एक परीक्षा में, 27% विद्यार्थी अंग्रेजी में अनुत्तीर्ण हुए और 38% विज्ञान में अनुत्तीर्ण हुए, यदि 19% दोनों विषयों में अनुत्तीर्ण हुए, तो दोनों विषयों में उत्तीर्ण का प्रतिशत है :

(1) 46% (2) 54%
(3) 62% (4) 81%

69. निम्न संख्या श्रेणी के अगले पद हैं :

20, 20, 19, 16, 17, 13, 14, 11, ?, ?

(1) 10, 10 (2) 10, 11
(3) 13, 14 (4) 10, 9

70. एक व्यक्ति धारा के विपरीत दिशा में 13 किमी और धारा की दिशा में 28 किमी नाव चलाते हुए हर बार 5 घंटे का समय लेता है। पानी की गति क्या है ?

(1) 1½ किमी/घण्टा
(2) 2 किमी/घण्टा
(3) 2½ किमी/घण्टा
(4) 3 किमी/घण्टा

71. यदि श्याम 1 से 100 तक के सभी पूर्णांक लिखता है, तो वह कितनी बार 3 लिखता है ?

(1) 19 (2) 11
(3) 20 (4) 21

72. A, B से बड़ा है जबकि C और D, E से बड़े हैं। E, A और C के मध्य में है और C, B से बड़ा है, तो निम्न में से कौन-सा कथन आवश्यक रूप से ***सत्य*** है ?

(1) A, C से बड़ा है।
(2) C, D से बड़ा है।
(3) D, C से बड़ा है।
(4) E, B से बड़ा है।

68. In an examination, 27% students failed in English and 38% failed in Science. If 19% failed in both the subjects, then the percentage of passed in both the subjects is :

(1) 46% (2) 54%
(3) 62% (4) 81%

69. Next terms of the following number series are :

20, 20, 19, 16, 17, 13, 14, 11, ?, ?

(1) 10, 10 (2) 10, 11
(3) 13, 14 (4) 10, 9

70. A man rows upstream 13 km and downstream 28 km taking 5 hours each time. What is the speed of water ?

(1) 1½ km/hr
(2) 2 km/hr
(3) 2½ km/hr
(4) 3 km/hr

71. If Shyam writes down all the integers from 1 to 100, then how many times does he write 3 ?

(1) 19 (2) 11
(3) 20 (4) 21

72. A is elder to B while C and D are elder to E. E lies between A and C and C is elder to B, then which of the following statements is necessarily ***true*** ?

(1) A is elder to C.
(2) C is elder to D.
(3) D is elder to C.
(4) E is elder to B.

Download from www.MsEducationTv.com

73. M, T, R, K और D में प्रत्येक की लंबाई अलग है, M केवल T से छोटा है और D केवल K से लंबा है। इनमें से तीसरा सबसे लंबा व्यक्ति कौन होगा ?

(1) T (2) D
(3) M (4) R

74. $\frac{\left(1\frac{3}{4}\right)^4 - \left(2\frac{1}{3}\right)^4}{\left(1\frac{3}{4}\right)^2 - \left(2\frac{1}{3}\right)^2}$ का वर्गमूल बराबर है :

(1) $2\frac{11}{12}$

(2) $2\frac{1}{12}$

(3) $3\frac{11}{12}$

(4) $3\frac{1}{12}$

75. पाँच वर्ष पश्चात्, पिता की आयु उसके पुत्र की आयु की तिगुनी होगी। पाँच वर्ष पूर्व, पिता की आयु उसके पुत्र की आयु की 7 गुनी थी। पिता की वर्तमान आयु है :

(1) 40 वर्ष (2) 30 वर्ष
(3) 50 वर्ष (4) 45 वर्ष

76. एक व्यक्ति सिर नीचे और पैर ऊपर करके योग अभ्यास कर रहा है। उसका चेहरा पश्चिम दिशा की ओर है। उसका बायाँ हाथ किस दिशा में है ?

(1) उत्तर (2) दक्षिण
(3) पश्चिम (4) पूर्व

73. Among M, T, R, K and D, each having a different height, M is shorter only from T and D is taller only from K. Who will be the third tallest person among them ?

(1) T (2) D
(3) M (4) R

74. The square root of $\frac{\left(1\frac{3}{4}\right)^4 - \left(2\frac{1}{3}\right)^4}{\left(1\frac{3}{4}\right)^2 - \left(2\frac{1}{3}\right)^2}$ is equal to :

(1) $2\frac{11}{12}$

(2) $2\frac{1}{12}$

(3) $3\frac{11}{12}$

(4) $3\frac{1}{12}$

75. After 5 years, father's age will be three times of his son's age. 5 years ago, father's age was 7 times of his son's age. The present age of the father is :

(1) 40 years (2) 30 years
(3) 50 years (4) 45 years

76. A man is performing yoga with his head down and legs up. His face is towards the west. In which direction will his left hand be ?

(1) North (2) South
(3) West (4) East

Download from www.MsEducationTv.com

77. दो नल A और B एक टंकी को पूर्णतया भरने में क्रमशः 30 और 36 मिनट लेते हैं। दोनों नलों को खोल दिया जाता है, अब नल A को कब बंद करना चाहिए कि टंकी 18 मिनट में एक दम भर जाये ?

(1) 15 मि० के बाद

(2) 12 मि० के बाद

(3) 14 मि० के बाद

(4) 16 मि० के बाद

78. 10% वार्षिक ब्याज दर पर अर्द्धवार्षिकी चक्रवृद्धि करने पर 800 रुपये की एक राशि 926.10 रुपये कितने वर्ष में बन जायेगी ?

(1) 3 वर्ष (2) 1½ वर्ष

(3) 4½ वर्ष (4) 2 वर्ष

79. 8, 15 और 24 से विभाजित होने वाली न्यूनतम वर्ग संख्या बराबर है :

(1) 120

(2) 1800

(3) 3600

(4) 6400

80. यदि 6 पेनों का विक्रय मूल्य, 8 पेनों के क्रय मूल्य के बराबर है, तो लाभ/हानि प्रतिशत में है :

(1) 25% लाभ

(2) 25% हानि

(3) $33\frac{1}{3}\%$ हानि

(4) $33\frac{1}{3}\%$ लाभ

77. Two taps A and B would fill a tank completely in 30 and 36 minutes respectively. Both taps being opened, find when the tap A must be turned off so that the tank must be just filled in 18 minutes ?

(1) after 15 minutes

(2) after 12 minutes

(3) after 14 minutes

(4) after 16 minutes

78. In how many years will a sum of Rs. 800 become Rs. 926.10 at 10% per annum interest compound half yearly ?

(1) 3 years (2) 1½ years

(3) 4½ years (4) 2 years

79. The least square number, which is divisible by 8, 15 and 24 is equal to :

(1) 120

(2) 1800

(3) 3600

(4) 6400

80. If the selling price of 6 pens is equal to the cost price of 8 pens, then profit/loss in percentage is :

(1) 25% profit

(2) 25% loss

(3) $33\frac{1}{3}\%$ loss

(4) $33\frac{1}{3}\%$ profit

Download from www.MsEducationTv.com

81. हरियाणा के नव गठित 6ठे राज्य वित्त आयोग के चेयरमैन (अध्यक्ष) कौन हैं ?

(1) विकास गुप्ता
(2) राजेश खुल्लर
(3) पी० राघवेन्द्र राव
(4) टी० वी० एस० एन० प्रसाद

82. हरियाणा उर्दू अकादमी के उपाध्यक्ष कौन हैं ?

(1) गोपीचंद नारंग
(2) कुमुद बंसल
(3) चंदर त्रिखा
(4) सूरज भान

83. हरियाणा में बेगम समरू का महल कहाँ अवस्थित है ?

(1) फरीदाबाद (2) सोनीपत
(3) गुरुग्राम (4) रोहतक

84. कॉमनवेल्थ खेलों में स्वर्ण पदक विजेता को हरियाणा सरकार द्वारा दी जाने वाली पुरस्कृत राशि है :

(1) तीन करोड़
(2) दो करोड़
(3) पचहत्तर लाख
(4) डेढ़ करोड़

85. 1857 के विद्रोह के दौरान रोहतक का जिलाधीश कौन था ?

(1) थॉमस सिम्टन
(2) डब्ल्यू० ईडन
(3) एडम लोच
(4) हडसन

81. Who is the Chairman of the newly constituted 6th State Finance Commission of Haryana ?

(1) Vikas Gupta
(2) Rajesh Khullar
(3) P. Raghvendra Rao
(4) T. V. S. N. Prasad

82. Who is the vice-chairman of Haryana Urdu Academy ?

(1) Gopichand Narang
(2) Kumud Bansal
(3) Chander Trikha
(4) Suraj Bhan

83. Where is the palace of Begum Samru located in Haryana ?

(1) Faridabad (2) Sonipat
(3) Gurugram (4) Rohtak

84. The award is given by the Haryana Government to the gold medal winner in the Commonwealth games :

(1) Three crore
(2) Two crore
(3) Seventy Five lakh
(4) One & half crore

85. Who was the Collector of Rohtak during the uprising of 1857 ?

(1) Thomas Semton
(2) W. Eden
(3) Adam Loch
(4) Hudson

Download from www.MsEducationTv.com

86. क्षुद्र नदी, जो कि घग्घर की सहायक है :

(1) चौतांग
(2) साहिबी
(3) दोहन
(4) इन्दौरी

87. 'टिक्कर झील' हरियाणा के किस जिले में स्थित है ?

(1) रोहतक
(2) पंचकुला
(3) करनाल
(4) कैथल

88. हरियाणा विधानसभा, जो अक्टूबर 2019 के चुनावों के बाद गठित की गई है :

(1) 12वीं (2) 13वीं
(3) 14वीं (4) 15वीं

89. विनेश फोगाट को हाल ही में किस राष्ट्रीय पुरस्कार से सम्मानित किया गया है ?

(1) द्रोणाचार्य अवार्ड
(2) अर्जुन अवार्ड
(3) राजीव गांधी खेल रत्न अवार्ड
(4) ध्यानचन्द अवार्ड

90. किस शहर का प्राचीन नाम कनौड़ था ?

(1) महेन्द्रगढ़
(2) अम्बाला
(3) कैथल
(4) सोनीपत

86. Rivulet, which is one of the tributary of Ghaggar :

(1) Chautang
(2) Sahibi
(3) Dohan
(4) Indori

87. In which district of Haryana 'Tikkar lake' is located ?

(1) Rohtak
(2) Panchkula
(3) Karnal
(4) Kaithal

88. The assembly of Haryana, which has been constituted after the election of October, 2019 :

(1) 12^{th} (2) 13^{th}
(3) 14^{th} (4) 15^{th}

89. Vinesh Phogat is recently honoured with which National Award ?

(1) Dronacharya Award
(2) Arjuna Award
(3) Rajiv Gandhi Khel Ratna Award
(4) Dhyanchand Award

90. Which city has its ancient name as Kanaud ?

(1) Mahendragarh
(2) Ambala
(3) Kaithal
(4) Sonipat

Download from www.MsEducationTv.com

भाग – IV / PART – IV
रसायन विज्ञान / CHEMISTRY

***निर्देश :** निम्नलिखित प्रश्नों के उत्तर देने के लिए **सबसे उचित** विकल्प चुनिए।*

***Direction :** Answer the following questions by selecting the **most appropriate** option.*

91. निम्नलिखित यौगिकों की इलेक्ट्रॉनस्नेही योगात्मक अभिक्रिया की सक्रियता का ***सही*** क्रम है :

(I) $PhCH = CH_2$

(II) $Ph-\underset{}{\overset{CH_3}{\overset{|}{C}}} = CH - CH_3$

(III) $Ph_2C = CH - CH_3$

(IV) $CH_2 = CH - NO_2$

(1) IV > I > II > III

(2) III > II > I > IV

(3) II > III > I > IV

(4) II > III > IV > I

91. The ***correct*** reactivity order for electrophilic addition reaction of following compound is :

(I) $PhCH = CH_2$

(II) $Ph-\underset{}{\overset{CH_3}{\overset{|}{C}}} = CH - CH_3$

(III) $Ph_2C = CH - CH_3$

(IV) $CH_2 = CH - NO_2$

(1) IV > I > II > III

(2) III > II > I > IV

(3) II > III > I > IV

(4) II > III > IV > I

Download from www.MsEducationTv.com

92. अन्तराकाशी यौगिकों के संदर्भ में निम्नलिखित में से कौन-सा कथन सही ***नहीं*** है ?

(1) इनका गलनांक शुद्ध धातु से उच्च होता है।

(2) ये धात्विक चालकता बनाए रखते हैं।

(3) ये रासायनिक रूप से सक्रिय होते हैं।

(4) ये शुद्ध धातु से अधिक कठोर होते हैं।

93. *CsBr* कायकेन्द्रित घनीय जालक के रूप में क्रिस्टलीकृत होता है। एकक कोष्ठिका लम्बाई 436.6 pm है। दिया गया है परमाणवीय द्रव्यमान *Cs* = 133, *Br* = 80 amu तथा आवोगाद्रो संख्या 6.023×10^{23} mol^{-1}. *CsBr* का घनत्व है :

(1) 42.5 gcm^{-3}

(2) 0.425 gcm^{-3}

(3) 8.25 gcm^{-3}

(4) 4.25 gcm^{-3}

92. Which of the following statements about the interstitial compounds is ***incorrect*** ?

(1) They have higher melting points than the pure metal.

(2) They retain metallic conductivity.

(3) They are chemically reactive.

(4) They are much harder than pure metal.

93. *CsBr* crystallizes in a body centred cubic lattice. The unit cell length is 436.6 pm. Given that atomic mass of *Cs* = 133 and that of *Br* = 80 amu and Avogadro number being 6.023×10^{23} mol^{-1}, the density of *CsBr* is :

(1) 42.5 gcm^{-3}

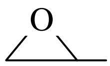
(2) 0.425 gcm^{-3}

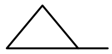
(3) 8.25 gcm^{-3}

(4) 4.25 gcm^{-3}

Download from www.MsEducationTv.com

94. अणुसूत्र C_3H_6O युक्त एक कार्बनिक यौगिक NMR स्पेक्ट्रोस्कोपी में 1.05 ppm पर ट्रिपलेट, 2.3 ppm पर क्वार्टेट तथा 9.77 ppm पर सिंग्लेट देता है। इसकी संरचना है :

(1)  CH_3

(2)  OH

(3) $CH_2 = CH - CH_2OH$

(4) CH_3CH_2CHO

95. 0.025 g स्टार्च की उपस्थिति में 10 mL गोल्ड सॉल के विलयन में 10% $NaCl$ का एक mL मिलाने पर स्कन्दन रोका जा सकता है। तो स्टार्च का गोल्ड नम्बर (स्वर्णांक) है :

(1) 25 (2) 2.5

(3) 0.25 (4) 0.025

96. निम्नलिखित में से कौन-सा कथन सही ***नहीं*** है ?

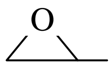
(1) हैलाइड लिगैण्ड्स उच्च चक्रण संकुल बनाते हैं।

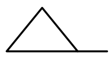
(2) प्रबल लिगैण्ड निम्न चक्रण संकुल बनाते हैं।

(3) $[FeF_6]^{3-}$ एक आन्तरिक कक्षक संकुल है।

(4) $[NiCl_4]^{2-}$ एक बाह्य कक्षक संकुल है।

94. An organic compound having molecular formula C_3H_6O gives triplet at 1.05 ppm, quartet at 2.3 ppm and singlet at 9.77 ppm in NMR spectroscopy. It's structure is :

(1)  CH_3

(2)  OH

(3) $CH_2 = CH - CH_2OH$

(4) CH_3CH_2CHO

95. On addition of one mL solution of 10% $NaCl$ to 10 mL gold sol in presence of 0.025 g of starch, the coagulation is just prevented. The gold number of starch is :

(1) 25 (2) 2.5

(3) 0.25 (4) 0.025

96. Which of the following statement is ***not*** true ?

(1) Halide ligands forms high spin complex.

(2) Strong ligands form low spin complex.

(3) $[FeF_6]^{3-}$ is inner orbital complex.

(4) $[NiCl_4]^{2-}$ is outer orbital complex.

Download from www.MsEducationTv.com

97. PAN है :

(1) परॉक्सी ऐल्डीहाइड नाइट्रेट

(2) परॉक्सी अमोनियम नाइट्रेट

(3) परॉक्सी ऐसिल नाइट्रेट

(4) उपरोक्त में से कोई नहीं

98. जब सामान्य लवण के संतृप्त विलयन में से HCl गैस को प्रवाहित किया जाता है, तो शुद्ध $NaCl$ अवक्षेपित हो जाता है, क्योंकि :

(1) अशुद्धियाँ HCl में घुल जाती हैं।

(2) HCl जल में आंशिक विलेय होता है।

(3) $[Na^+]\,[Cl^-]$ का आयनिक गुणनफल उसके विलेयता गुणनफल से अधिक हो जाता है।

(4) जलीय HCl के Cl^- द्वारा $NaCl$ का विलेयता गुणनफल कम हो जाता है।

99. निम्नलिखित में से किसका चुंबकीय आघूर्ण उच्चतम है ?

(1) $[Mn(CN)_6]^{3-}$

(2) $[Fe(CN)_6]^{3-}$

(3) $[FeF_6]^{3-}$

(4) $[CoF_6]^{3-}$

97. PAN is :

(1) Peroxy aldehyde nitrate

(2) Peroxy ammonium nitrate

(3) Peroxy acyl nitrate

(4) None of the above

98. When HCl gas is passed through saturated solution of common salt, pure $NaCl$ precipitated, because :

(1) The impurities dissolve in HCl.

(2) HCl is slightly soluble in water.

(3) The ionic product $[Na^+]\,[Cl^-]$ exceeds the solubility product of $NaCl$.

(4) The solubility product of $NaCl$ is lowered by Cl^- from aq. HCl.

99. Which of the following has the highest magnetic moment ?

(1) $[Mn(CN)_6]^{3-}$

(2) $[Fe(CN)_6]^{3-}$

(3) $[FeF_6]^{3-}$

(4) $[CoF_6]^{3-}$

Download from www.MsEducationTv.com

100. मानक हाइड्रोजन इलेक्ट्रोड के लिए कौन-सा सही ***नहीं*** है ?

(1) हाइड्रोजन आयन की सान्द्रता 1 M होती है।

(2) ताप 25°C होता है।

(3) हाइड्रोजन का दाब 1 बार होता है।

(4) यह एक धात्विक चालक रखता है जो हाइड्रोजन को अधिशोषित नहीं करता है।

101. इलेक्ट्रॉन के लिए चक्रण कोणीय संवेग है :

(1) $\sqrt{s(s+1)}\dfrac{h}{2\pi}$

(2) $\sqrt{2s(s+1)}\dfrac{h}{2\pi}$

(3) $\sqrt{s(s+2)}\dfrac{h}{2\pi}$

(4) $\sqrt{2(s+1)}\dfrac{h}{2\pi}$

102. PH_3 के लिए ***सही*** कथन कौन-सा है ?

(1) यह NH_3 से कम क्षारीय है

(2) यह NH_3 से कम विषैला है

(3) बंध कोण $PH_3 > NH_3$

(4) यह अपचायक गुण नहीं दर्शाता है

100. Which is ***not*** true for a standard hydrogen electrode ?

(1) The hydrogen ion concentration is 1 M.

(2) Temperature is 25°C.

(3) Pressure of hydrogen is 1 bar.

(4) It contains a metallic conductor which does not adsorb hydrogen.

101. Spin angular momentum for electron is :

(1) $\sqrt{s(s+1)}\dfrac{h}{2\pi}$

(2) $\sqrt{2s(s+1)}\dfrac{h}{2\pi}$

(3) $\sqrt{s(s+2)}\dfrac{h}{2\pi}$

(4) $\sqrt{2(s+1)}\dfrac{h}{2\pi}$

102. Which is the ***correct*** statement for PH_3?

(1) It is less basic than NH_3

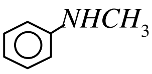
(2) It is less poisonous than NH_3

(3) Bond angle of $PH_3 > NH_3$

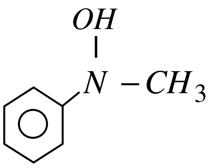
(4) It does not show reducing properties

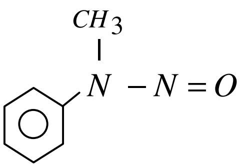
Download from www.MsEducationTv.com

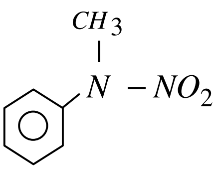
103. निम्नलिखित अभिक्रिया के उत्पाद का अनुमान लगाइए :

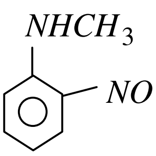


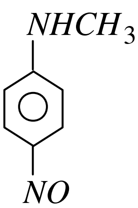
$+ NaNO_2 + HCl \rightarrow$ उत्पाद

(1) 

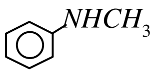
(2) 

(3) 

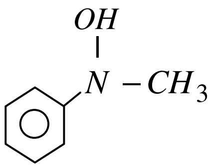
(4) 

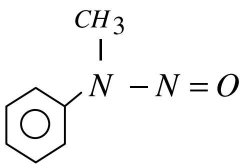
\+ 

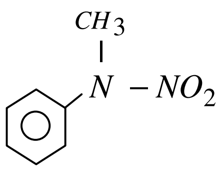
103. Predict the product of the following reaction :

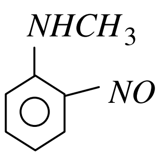


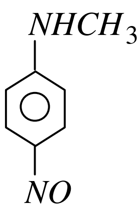
$+ NaNO_2 + HCl \rightarrow$ Product

(1) 

(2) 

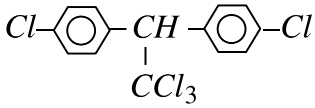
(3) 

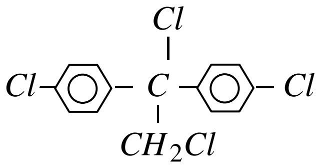
(4) 

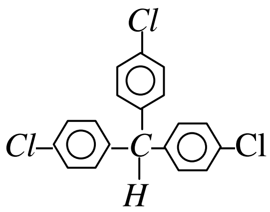
\+ 

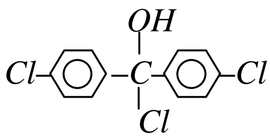
Download from www.MsEducationTv.com

104. सल्फ्यूरिक अम्ल की उपस्थिति में, क्लोरोबेंजीन से अभिक्रिया कर ट्राइक्लोरोऐसीटैल्डिहाइड CCl_3CHO देता है :

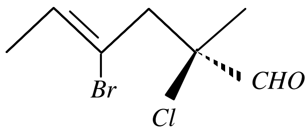
(1) 

(2) 

(3) 

(4) 

105. दिए गए यौगिक का IUPAC नाम है :



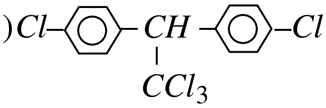
(1) (2R, 4Z) - 4 - ब्रोमो - 2 - क्लोरो - 2 - मेथिल - 4 - हैक्सीनैल

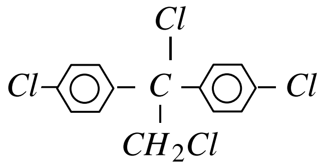
(2) (2R, 4E) - 4 - ब्रोमो - 2 - क्लोरो - 2 - मेथिल - 4 - हैक्सीनैल

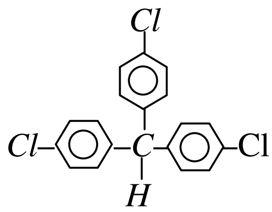
(3) (2Z, 5R) - 3 - ब्रोमो - 5 - क्लोरो - 5 - फॉर्मिल - 2 - हैक्सीन

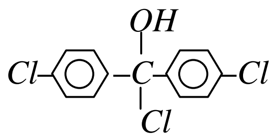
(4) (2S, 4E) - 4 - ब्रोमो - 2 - क्लोरो - 2 - मेथिल - 4 - हैक्सीनैल

104. Trichloroacetaldehyde CCl_3CHO reacts with chlorobenzene in the presence of sulphuric acid produces :

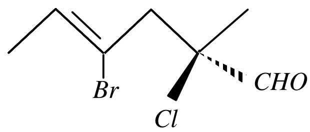
(1) 

(2) 

(3) 

(4) 

105. The IUPAC name of the given compound is :



(1) (2R, 4Z) - 4 - bromo - 2 - chloro - 2 - methyl - 4 - hexenal

(2) (2R, 4E) - 4 - bromo - 2 - chloro - 2 - methyl - 4 - hexenal

(3) (2Z, 5R) - 3 - bromo - 5 - chloro - 5 - formyl - 2 - hexene

(4) (2S, 4E) - 4 - bromo - 2 - chloro - 2 - methyl - 4 - hexenal

Download from www.MsEducationTv.com

106. $C_6H_5CH_2OH \xrightarrow{HBr} A \xrightarrow{KCN} B \xrightarrow[H_3O^+]{\Delta} C$

उपरोक्त अभिक्रिया क्रम में 'C' है :

(1) बेन्जोइक अम्ल

(2) फेनिल एथेनॉइक अम्ल

(3) फेनिल ऐथिल ऐमीन

(4) हैक्सेन-1, 6-डाइओइक अम्ल

107. निम्नलिखित में से कौन-सी अभिक्रिया थर्माइट प्रक्रम से सम्बन्धित ***नहीं*** है ?

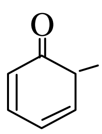
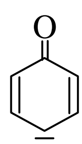
(1) $3Mn_3O_4 + 8Al \rightarrow 9Mn + 4Al_2O_3$

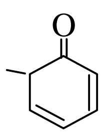
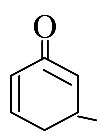
(2) $Cr_2O_3 + 2Al \rightarrow Al_2O_3 + 2Cr$

(3) $2Fe + Al_2O_3 \rightarrow 2Al + Fe_2O_3$

(4) $2Al + B_2O_3 \rightarrow 2B + Al_2O_3$

108. निम्नलिखित में से कौन-सी फीनॉक्साइड आयन के लिए एक अनुनादी संरचना ***नहीं*** है ?

(1)  (2) 

(3)  (4) 

106. $C_6H_5CH_2OH \xrightarrow{HBr} A \xrightarrow{KCN} B \xrightarrow[H_3O^+]{\Delta} C$

'C' in the above reaction is :

(1) Benzoic acid

(2) Phenyl ethanoic acid

(3) Phenyl ethylamine

(4) Hexane-1, 6-dioic acid

107. Which of the following reaction is ***not*** involved in thermite process ?

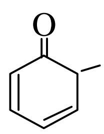
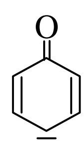
(1) $3Mn_3O_4 + 8Al \rightarrow 9Mn + 4Al_2O_3$

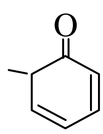
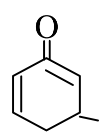
(2) $Cr_2O_3 + 2Al \rightarrow Al_2O_3 + 2Cr$

(3) $2Fe + Al_2O_3 \rightarrow 2Al + Fe_2O_3$

(4) $2Al + B_2O_3 \rightarrow 2B + Al_2O_3$

108. Which of the following is ***not*** a resonating structure for the phenoxide ion ?

(1)  (2) 

(3)  (4) 

Download from www.MsEducationTv.com

109. बालों की क्रीम निम्नलिखित में से किस प्रकार के कोलॉइड का उदाहरण है ?

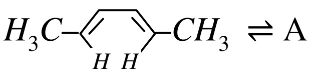
(1) सॉल

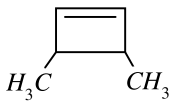
(2) जेल

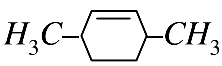
(3) इमल्शन

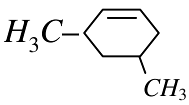
(4) ठोस सॉल

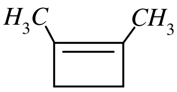
110. निम्नलिखित पेरीचक्रीय अभिक्रिया में बनने वाला उत्पाद होगा :



(1) 

(2) 

(3) 

(4) 

111. द्वि-प्रोटिक अम्ल के लिए निम्नलिखित में से कौन-सा ***सही*** है ?

(1) $Ka_2 > Ka_1$

(2) $Ka_1 > Ka_2$

(3) $Ka_2 > \frac{1}{Ka_1}$

(4) $Ka_2 = Ka_1$

109. Hair cream is an example of which of the following type of colloid ?

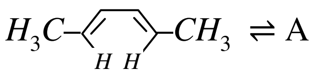
(1) Sol

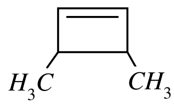
(2) Gel

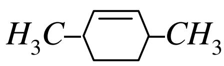
(3) Emulsion

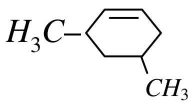
(4) Solid Sol

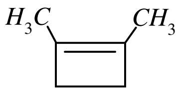
110. Product formed in the following pericyclic reaction will be :



(1) 

(2) 

(3) 

(4) 

111. Which of the following is ***right*** for diprotic acid ?

(1) $Ka_2 > Ka_1$

(2) $Ka_1 > Ka_2$

(3) $Ka_2 > \frac{1}{Ka_1}$

(4) $Ka_2 = Ka_1$

Download from www.MsEducationTv.com

112. मेथेनॉल, सेलिसिलिक अम्ल तथा कुछ बूँदें सान्द्र H_2SO_4 के साथ गरम करने पर गंध देता है :

(1) कड़वे बादाम की

(2) विन्टरग्रीन के तेल की

(3) सड़े हुए अण्डे की

(4) सरसों के तेल की

113. निम्नलिखित में से कौन-सी ज़िंक की कार्बोनेट अयस्क है ?

(1) ज़िंक ब्लेंड

(2) कैलामाइन

(3) स्फेलेराइट

(4) ज़िंकाइट

114. विचार कीजिए :

(a) जल में $FeCl_3$ – क्षारीय

(b) जल में NH_4Cl – अम्लीय

(c) जल में अमोनियम ऐसीटेट – अम्लीय

(d) जल में Na_2CO_3 – क्षारीय

निम्नलिखित में से कौन-सा सही सुमेलित ***नहीं*** है ?

(1) (b) तथा (d)

(2) केवल (b)

(3) (a) तथा (c)

(4) केवल (d)

112. Methanol on heating with salicylic acid and a few drops of conc. H_2SO_4 gives the smell of :

(1) Bitter almonds

(2) Oil of Wintergreen

(3) Rotten eggs

(4) Mustard oil

113. Which of the following is carbonate ore of zinc ?

(1) Zinc blende

(2) Calamine

(3) Sphalerite

(4) Zincite

114. Consider :

(a) $FeCl_3$ in water – Basic

(b) NH_4Cl in water – Acidic

(c) Ammonium acetate in water – Acidic

(d) Na_2CO_3 in water – Basic

Which is/are ***not*** correctly matched ?

(1) (b) and (d)

(2) only (b)

(3) (a) and (c)

(4) only (d)

Download from www.MsEducationTv.com

115. अन्तरिक्ष यानों में कौन-सा यौगिक CO_2 को अवशोषित तथा O_2 को निर्गमित करने के लिए उपयोग में लाया जा सकता है ?

(1) $NaOH$

(2) Na_2O

(3) Na_2O_2

(4) CaO

116. d-कक्षकों के लिए कोणीय नोड की संख्या है :

(1) 0 (2) 1

(3) 2 (4) 3

117. एक फैक्टरी विद्युत् अपघटन द्वारा दो घण्टे में 40 kg कैल्सियम का उत्पादन करती है। समान विद्युत् धारा से 2 घण्टे में एलुमिनियम की कितनी मात्रा का उत्पादन होगा ?

(परमाणु भार $Ca = 40, Al = 27$)

(1) 22 kg

(2) 18 kg

(3) 9 kg

(4) 27 kg

115. A compound which can be used in space vehicles both to absorb CO_2 and liberate O_2 is :

(1) $NaOH$

(2) Na_2O

(3) Na_2O_2

(4) CaO

116. The number of angular nodes for d-orbitals are :

(1) 0 (2) 1

(3) 2 (4) 3

117. A factory produces 40 kg of Calcium in two hours by electrolysis. How much Aluminium can be produced by the same current in two hours ?

(At. wt. of $Ca = 40, Al = 27$)

(1) 22 kg

(2) 18 kg

(3) 9 kg

(4) 27 kg

Download from www.MsEducationTv.com

118. परमाणु क्रमांक बढ़ने पर क्षारीय धातुओं के निम्नलिखित में से कौन-से गुण बढ़ते जाते हैं ?

(a) धात्विक लक्षण

(b) आयनिक त्रिज्या

(c) गलनांक

(d) घनत्व

(e) आयनन एंथैल्पी

सही विकल्प चुनें :

(1) a, b, c (2) a, b, d

(3) c, d, e (4) सभी

119. क्षारीय धातुओं को जब द्रव अमोनिया में घोला जाता है, तो निम्नलिखित में से कौन-सा प्रेक्षण सही ***नहीं*** है ?

(1) इसका सान्द्र विलयन कांसे के रंग का हो जाता है।

(2) विलायकीकृत इलेक्ट्रॉनों के कारण यह नीला रंग का हो जाता है।

(3) यह प्रतिचुम्बकीय हो जाता है।

(4) विलयन विद्युत् का चालक हो जाता है।

120. AX_3 के लिए विलेयता गुणनफल होगा :

(1) $27\ s^4$

(2) $4\ s^3$

(3) $36\ s^4$

(4) $9\ s^3$

118. Which of the following properties of alkali metals increases as the atomic number rises ?

(a) Metallic character

(b) Ionic radius

(c) Melting point

(d) Density

(e) Ionization enthalpy

Choose the ***correct*** option :

(1) a, b, c (2) a, b, d

(3) c, d, e (4) All

119. Alkali metals dissolve in liquid NH_3 then which of the following observation is ***not*** true ?

(1) It becomes bronze colour on concentration.

(2) Solution turns blue due to solvated electron.

(3) It becomes diamagnetic.

(4) Solution becomes conducting.

120. What will be the solubility product of AX_3 ?

(1) $27\ s^4$

(2) $4\ s^3$

(3) $36\ s^4$

(4) $9\ s^3$

Download from www.MsEducationTv.com

121. STP पर O_2, NH_3 तथा CO_2 प्रत्येक के 100 mL में अणुओं की संख्या :

(1) $CO_2 < O_2 < NH_3$ क्रम में होगी

(2) $NH_3 < O_2 < CO_2$ क्रम में होगी

(3) समान होगी

(4) $NH_3 = CO_2 < O_2$

122. $[Cu(NH_3)_4]SO_4$ की आकृति है :

(1) वर्गाकार समतलीय

(2) पिरैमिडीय

(3) अष्टफलकीय

(4) चतुष्फलकीय

123. $2N_2O_5(g) \rightarrow 4NO_2(g) + O_2(g)$ इस अभिक्रिया के लिए औसत वेग 6.79×10^{-4} mol $L^{-1}min^{-1}$ है तब NO_2 के उत्पादन की दर है :

(1) 6.79×10^{-4} mol $L^{-1}min^{-1}$

(2) 2.72×10^{-3} mol $L^{-1}min^{-1}$

(3) 1.36×10^{-3} mol $L^{-1}min^{-1}$

(4) 1.69×10^{-4} mol $L^{-1}min^{-1}$

121. Number of molecules in 100 mL of each of O_2, NH_3 and CO_2 at STP are :

(1) in the order $CO_2 < O_2 < NH_3$

(2) in the order $NH_3 < O_2 < CO_2$

(3) the same

(4) $NH_3 = CO_2 < O_2$

122. The shape of $[Cu(NH_3)_4]SO_4$ is :

(1) Square planar

(2) Pyramidal

(3) Octahedral

(4) Tetrahedral

123. The average rate for the reaction $2N_2O_5(g) \rightarrow 4NO_2(g) + O_2(g)$ is 6.79×10^{-4} mol $L^{-1}min^{-1}$, then the rate of production of NO_2 is :

(1) 6.79×10^{-4} mol $L^{-1}min^{-1}$

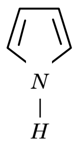
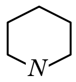
(2) 2.72×10^{-3} mol $L^{-1}min^{-1}$

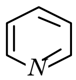
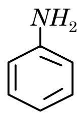
(3) 1.36×10^{-3} mol $L^{-1}min^{-1}$

(4) 1.69×10^{-4} mol $L^{-1}min^{-1}$

Download from www.MsEducationTv.com

124. निम्नलिखित यौगिकों की क्षारीय सामर्थ्य का घटता हुआ ***सही*** क्रम है :

(I) 
(II) 

(III) 
(IV) 

(1) I > II > III > IV
(2) II > III > I > IV
(3) II > IV > I > III
(4) II > III > IV > I

125. सोडियम फीनेट ऐसीटिल क्लोराइड के साथ अभिक्रिया पर देता है :

(1) मेथिल बेन्जोएट
(2) ऐसीटिल फीनॉल
(3) फेनिल ऐसीटेट
(4) क्लोरोबेंजीन

126. निम्नलिखित में से कौन-सा यौगिक SN^1 अभिक्रिया के प्रति सबसे अधिक क्रियाशील है ?

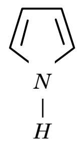
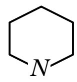
(1) $C_6H_5\underset{\substack{|\\Br}}{CH}-C_6H_5$

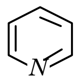
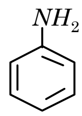
(2) $C_6H_5\underset{\substack{|\\CH_3}}{CH}-Br$

(3) $C_6H_5-\overset{\substack{CH_3\\|}}{\underset{\substack{|\\Br}}{C}}-C_6H_5$

(4) $(C_6H_5)CH_2Br$

124. The ***correct*** order of decreasing basic strength of following compounds is :

(I) 
(II) 

(III) 
(IV) 

(1) I > II > III > IV
(2) II > III > I > IV
(3) II > IV > I > III
(4) II > III > IV > I

125. Sodium phenate reacts with acetyl chloride to form :

(1) Methyl benzoate
(2) Acetyl phenol
(3) Phenyl acetate
(4) Chlorobenzene

126. Which one of the following compounds is most reactive towards SN^1 reaction ?

(1) $C_6H_5\underset{\substack{|\\Br}}{CH}-C_6H_5$

(2) $C_6H_5\underset{\substack{|\\CH_3}}{CH}-Br$

(3) $C_6H_5-\overset{\substack{CH_3\\|}}{\underset{\substack{|\\Br}}{C}}-C_6H_5$

(4) $(C_6H_5)CH_2Br$

Download from www.MsEducationTv.com

127. *KOH* (ऐल्कोहलिक) से अभिक्रिया कराने पर 1-फेनिल-2-क्लोरोप्रोपेन मुख्य रूप से देता है :

(1) 1-फेनिलप्रोपीन

(2) 2-फेनिलप्रोपीन

(3) 1-फेनिलप्रोपेन-2-ऑल

(4) 1-फेनिलप्रोपेन-1-ऑल

128. H_2O की तुलना में H_2S अधिक अम्लीय है, क्योंकि :

(1) सल्फर की तुलना में ऑक्सीजन अधिक विद्युतऋणी है।

(2) सल्फर का परमाणु क्रमांक ऑक्सीजन से अधिक है।

(3) $H–O$ बन्ध की तुलना में $H–S$ बन्ध दुर्बल है।

(4) $H–S$ बन्ध की तुलना में $H–O$ बन्ध दुर्बल है।

127. 1-phenyl-2-chloropropane on treating with alc. *KOH* gives mainly :

(1) 1-phenylpropene

(2) 2-phenylpropene

(3) 1-phenylpropane-2-ol

(4) 1-phenylpropane-1-ol

128. H_2S is more acidic than H_2O, because :

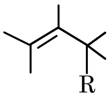
(1) Oxygen is more electronegative than sulphur.

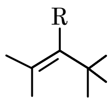
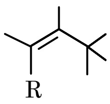
(2) Atomic number of sulphur is higher than oxygen.

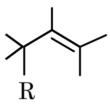
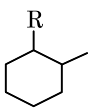
(3) $H–S$ bond is weaker as compared to $H–O$ bond.

(4) $H–O$ bond is weaker as compared to $H–S$ bond.

Download from www.MsEducationTv.com

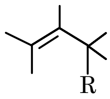
129.  में 1,3-ऐल्किल विस्थापन (सिग्माट्रोपिक शिफ्ट) द्वारा प्राप्त उत्पाद होगा :

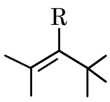
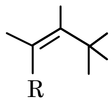
(1)  (2) 

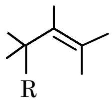
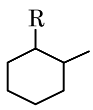
(3)  (4) 

130. **सूची-I** का सुमेलन **सूची-II** से कीजिए तथा नीचे दिए गए कूट की सहायता से ***सही*** उत्तर का चयन कीजिए :

सूची-I (अभिकर्मक)	**सूची-II (जिसके परीक्षण के लिए अभिकर्मक प्रयुक्त होता है)**
(A) अमोनियामय $AgNO_3$	(i) प्राथमिक ऐमीन
(B) HIO_4	(ii) ऐल्डीहाइड
(C) क्षारीय $KMnO_4$	(iii) विसिनल-OH-समूह
(D) क्लोरोफार्म $+ NaOH$	(iv) द्विबन्ध

129. Product obtained by 1, 3-alkyl substitution (sigmatropic shift) in  will be :

(1)  (2) 

(3)  (4) 

130. Match **List-I** with **List-II** and select the ***correct*** answer using the Codes given below :

List-I (Reagent)	**List-II (Used as test reagent for)**
(A) Ammonical $AgNO_3$	(i) Primary amine
(B) HIO_4	(ii) Aldehyde
(C) Alkaline $KMnO_4$	(iii) Vicinal-OH-group
(D) Chloroform $+ NaOH$	(iv) Double bond

Download from www.MsEducationTv.com

कूट :

(1) A-ii, B-iii, C-i, D-iv

(2) A-iv, B-ii, C-i, D-iii

(3) A-ii, B-iii, C-iv, D-i

(4) A-iv, B-iii, C-ii, D-i

131. एक गैस प्रावस्था अभिक्रिया के लिए निम्नलिखित में से कौन-सी PCl_5 (g) $\rightleftharpoons$ $PCl_3(g) + Cl_2\ (g)$ परिस्थिति ***सही*** है ?

(1) $\Delta H < 0; \Delta S < 0$

(2) $\Delta H > 0; \Delta S < 0$

(3) $\Delta H = 0; \Delta S < 0$

(4) $\Delta H > 0; \Delta S > 0$

132. निम्नलिखित ऑक्साइडों की अम्लीय सामर्थ्य के ***सही*** क्रम का चयन कीजिए :

(1) $SO_2 > SO_3 > CO_2$

(2) $Cs_2O > K_2O > Na_2O$

(3) $CO_2 > N_2O_5 > B_2O_3$

(4) $SO_3 > CO_2 > B_2O_3$

Codes :

(1) A-ii, B-iii, C-i, D-iv

(2) A-iv, B-ii, C-i, D-iii

(3) A-ii, B-iii, C-iv, D-i

(4) A-iv, B-iii, C-ii, D-i

131. For a gas phase reaction, PCl_5 (g) $\rightleftharpoons$ $PCl_3(g)$ + Cl_2 (g) which of the following conditions are ***correct*** ?

(1) $\Delta H < 0; \Delta S < 0$

(2) $\Delta H > 0; \Delta S < 0$

(3) $\Delta H = 0; \Delta S < 0$

(4) $\Delta H > 0; \Delta S > 0$

132. Select the ***correct*** order of acidic strength of following oxides :

(1) $SO_2 > SO_3 > CO_2$

(2) $Cs_2O > K_2O > Na_2O$

(3) $CO_2 > N_2O_5 > B_2O_3$

(4) $SO_3 > CO_2 > B_2O_3$

Download from www.MsEducationTv.com

133. $E + S \underset{Ka'}{\overset{Ka}{\longrightarrow}} ES$

$ES \xrightarrow[Kb]{} P$

स्थायी अवस्था सन्निकटन लगाने पर एन्जाइम आश्रय संकुल की सान्द्रता क्या होगी ?

(1) $\left(\frac{Kb}{Ka' + Ka}\right)[E][S]$

(2) $\left(\frac{Ka}{Ka' + Kb}\right)[E][S]$

(3) $\left(\frac{Ka}{Ka'Kb}\right)[E][S]$

(4) $\left(\frac{Ka'}{Ka + Kb}\right)[E][S]$

134. रक्त की pH 7.26 से 7.42 तक बनाए रखने वाला बफर है :

(1) H_2CO_3 / HCO_3^-

(2) $H_3PO_4 / H_2PO_4^-$

(3) CH_3COOH / CH_3COO^-

(4) $NH_2CH_2COOH / NH_2CH_2COO^-$

133. $E + S \underset{Ka'}{\overset{Ka}{\longrightarrow}} ES$

$ES \xrightarrow[Kb]{} P$

What is the concentration of enzyme substrate complex by applying steady state approximation ?

(1) $\left(\frac{Kb}{Ka' + Ka}\right)[E][S]$

(2) $\left(\frac{Ka}{Ka' + Kb}\right)[E][S]$

(3) $\left(\frac{Ka}{Ka'Kb}\right)[E][S]$

(4) $\left(\frac{Ka'}{Ka + Kb}\right)[E][S]$

134. The pH of blood 7.26 to 7.42 is maintained by buffer :

(1) H_2CO_3 / HCO_3^-

(2) $H_3PO_4 / H_2PO_4^-$

(3) CH_3COOH / CH_3COO^-

(4) $NH_2CH_2COOH / NH_2CH_2COO^-$

Download from www.MsEducationTv.com

135. अणुसूत्र C_2H_6O युक्त एक कार्बनिक यौगिक के निम्नलिखित अभिलाक्षणिक अवशोषण बैण्ड अवरक्त स्पेक्ट्रम में प्राप्त होते हैं :

(a) 3300 cm^{-1} पर एक तीव्र बैण्ड

(b) 2965 cm^{-1} पर एक मध्य प्रबल बैण्ड

(c) 2920 cm^{-1} पर एक तीव्र बैण्ड

(d) 1050 cm^{-1} पर बैण्ड

यौगिक को पहचानिए :

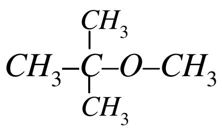
(1) CH_3-O-CH_3

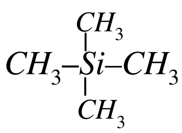
(2) CH_3CH_2OH

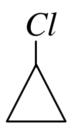
(3) $(CH_2OH)_2$

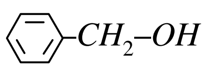
(4) $CH_3CH\overset{+}{O}H_2$

136. निम्नलिखित यौगिकों में क्रमशः कितने प्रोटॉन NMR संकेत मिलेंगे ?

(a) 

(b) 

(c) 

(d) 

(1) 2, 1, 3, 2 (2) 1, 4, 3, 2

(3) 2, 3, 1, 2 (4) 1, 1, 2, 1

135. Following characteristics absorption bands are obtained in IR spectrum of an organic compound having molecular formula C_2H_6O :

(a) Strong band at 3300 cm^{-1}

(b) Medium intensity band at 2965 cm^{-1}

(c) Strong band at 2920 cm^{-1}

(d) a band at 1050 cm^{-1}

Identify the compound :

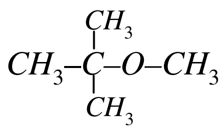
(1) CH_3-O-CH_3

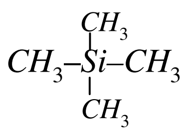
(2) CH_3CH_2OH

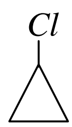
(3) $(CH_2OH)_2$

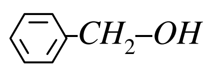
(4) $CH_3CH\overset{+}{O}H_2$

136. How many Proton NMR signals will be obtained respectively in following compounds ?

(a) 

(b) 

(c) 

(d) 

(1) 2, 1, 3, 2 (2) 1, 4, 3, 2

(3) 2, 3, 1, 2 (4) 1, 1, 2, 1

Download from www.MsEducationTv.com

137. क्षारीय धातुओं के लिए ऑक्साइड, परॉक्साइड तथा सुपरऑक्साइड के स्थायित्व का क्रम है :

(1) सामान्य ऑक्साइड > सुपरऑक्साइड > परॉक्साइड

(2) सामान्य ऑक्साइड > परॉक्साइड > सुपरऑक्साइड

(3) सुपरऑक्साइड > परॉक्साइड > सामान्य ऑक्साइड

(4) परॉक्साइड > सामान्य ऑक्साइड > सुपरऑक्साइड

138. एक सेल जिसमें निम्नलिखित अभिक्रिया होती है :

$Zn(s) + 2H^{+}(aq) \rightleftharpoons Zn^{2+}(aq) + H_2(g)$

कैथोड प्रभाग में H_2SO_4 मिलाने पर :

(1) E_{cell} बढ़ेगा तथा साम्य दायीं ओर विस्थापित हो जायेगा।

(2) E_{cell} घटेगा तथा साम्य दायीं ओर विस्थापित हो जायेगा।

(3) E_{cell} घटेगा तथा साम्य बायीं ओर विस्थापित हो जायेगा।

(4) E_{cell} बढ़ेगा तथा साम्य बायीं ओर विस्थापित हो जायेगा।

137. The stability order of Oxides, Peroxide and Superoxide of alkali metal is :

(1) Normal Oxide > Superoxide > Peroxide

(2) Normal Oxide > Peroxide > Superoxide

(3) Superoxide > Peroxide > Normal Oxide

(4) Peroxide > Normal Oxide > Superoxide

138. In a cell that utilizes the reaction :

$Zn(s) + 2H^{+}(aq) \rightleftharpoons Zn^{2+}(aq) + H_2(g)$

addition of H_2SO_4 to cathode compartment will :

(1) increases the E_{cell} and shift equilibrium to the right.

(2) lower the E_{cell} and shift equilibrium to the right.

(3) lower the E_{cell} and shift equilibrium to the left.

(4) increase the E_{cell} and shift equilibrium to the left.

Download from www.MsEducationTv.com

139. उचित इलेक्ट्रोडों का उपयोग करते हुए *NaCl* के जलीय विलयन में 9.65 एम्पीयर की विद्युत् धारा 1000 s तक प्रवाहित की। दिया हुआ है : 1 फैराडे = 96,500 कूलम्ब तो विद्युत् अपघटन पर *NaOH* (अणुभार = 40.00) की बनने वाली मात्रा होगी :

(1) 2.0 g (2) 8.0 g
(3) 4.0 g (4) 1.0 g

140. तत्त्व सोडियम के संदर्भ में ***सही*** कथन को पहचानिए :

(1) यह प्रबल ऑक्सीकारक है।
(2) इसे जलीय विलयन के विद्युत् अपघटन द्वारा निष्कर्षित किया जा सकता है।
(3) इसका घनत्व K से कम होता है।
(4) यह आसानी से ऑक्सीकृत हो जाता है।

141. निम्नलिखित में से कौन-सा एक परमाणु में इलेक्ट्रॉनों की व्यवस्था के लिए अनुमत ***नहीं*** है ?

(1) $n = 3, l = 2, m = -2, s = -\frac{1}{2}$
(2) $n = 4, l = 0, m = 0, s = -\frac{1}{2}$
(3) $n = 4, l = 3, m = -3, s = +\frac{1}{2}$
(4) $n = 3, l = 2, m = -3, s = -\frac{1}{2}$

142. निम्नलिखित में से कौन-सा संकुल कीलेट ***नहीं*** है ?

(1) बिस (डाइमेथिलग्लाइऑक्सीमेटो) निकल (II)
(2) पोटैशियम एथिलीनडाइऐमीन टेट्राथायोसायनेटो क्रोमेट (III)
(3) टेट्राऐमीन डाइक्लोरोकोबाल्ट (III) नाइट्रेट
(4) ट्रांस डाइग्लाइसीनेटोप्लेटिनम (II)

139. A current of 9.65 amp. is passed through an aqueous solution of *NaCl* using suitable electrodes for 1000 s. Given that 1 Faraday equals to 96,500 coulombs the amount of *NaOH* (mol. wt. = 40.00) formed on electrolysis is :

(1) 2.0 g (2) 8.0 g
(3) 4.0 g (4) 1.0 g

140. Identify the ***correct*** statement for elemental sodium :

(1) It is a strong oxidizing agent.
(2) It can be extracted by electrolysis of aqueous solution.
(3) It's density is lower than K.
(4) It is easily oxidized.

141. Which of the following is ***not*** permissible arrangement of electrons in an atom ?

(1) $n = 3, l = 2, m = -2, s = -\frac{1}{2}$
(2) $n = 4, l = 0, m = 0, s = -\frac{1}{2}$
(3) $n = 4, l = 3, m = -3, s = +\frac{1}{2}$
(4) $n = 3, l = 2, m = -3, s = -\frac{1}{2}$

142. Which of the following complex is ***not*** a chelate ?

(1) bis (dimethylglyoximato) nickel (II)
(2) Potassium ethylenediaminetetra-thiocyanato chromate (III)
(3) Tetraamine dichlorocobalt (III) nitrate
(4) Trans diglycenatoplatinum (II)

Download from www.MsEducationTv.com

143. एक अरससमीकरणमितीय अभिक्रिया के लिए

$$2A + B \rightarrow C + D$$

298 K तीन विभिन्न प्रयोगों में निम्नलिखित बलगतिक आँकड़े प्राप्त हुए :

प्रारम्भिक सान्द्रता (A)	प्रारम्भिक सान्द्रता (B)	(C) के निर्माण का प्रारम्भिक वेग
0.1 M	0.1 M	1.2×10^{-3} mol L^{-1} s^{-1}
0.1 M	0.2 M	1.2×10^{-3} mol L^{-1} s^{-1}
0.2 M	0.1 M	2.4×10^{-3} mol L^{-1} s^{-1}

अभिक्रिया की दर होगी :

(1) $\frac{dC}{dt} = k[A][B]^2$

(2) $\frac{dC}{dt} = k[A]$

(3) $\frac{dC}{dt} = k[A][B]$

(4) $\frac{dC}{dt} = k[A]^2[B]$

144. एक अभिक्रिया

$2C$ (ग्रेफाइट) + $3H_2(g) \rightarrow C_2H_6(g)$

के लिए एन्थैल्पी में परिवर्तन कहलाती है :

(1) सम्भवन की एन्थैल्पी

(2) हाइड्रोजनीकरण की एन्थैल्पी

(3) दहन की एन्थैल्पी

(4) वाष्पीकरण की एन्थैल्पी

143. For the non-stoichiometric reaction

$$2A + B \rightarrow C + D$$

the following kinetic data were observed in three separate experiments, all at 298 K :

Initial concentration (A)	Initial concentration (B)	Initial rate of formation of (C)
0.1 M	0.1 M	1.2×10^{-3} mol L^{-1} s^{-1}
0.1 M	0.2 M	1.2×10^{-3} mol L^{-1} s^{-1}
0.2 M	0.1 M	2.4×10^{-3} mol L^{-1} s^{-1}

The rate of reaction will be :

(1) $\frac{dC}{dt} = k[A][B]^2$

(2) $\frac{dC}{dt} = k[A]$

(3) $\frac{dC}{dt} = k[A][B]$

(4) $\frac{dC}{dt} = k[A]^2[B]$

144. The enthalpy change for the reaction

$2C$ (graphite) + $3H_2(g) \rightarrow C_2H_6(g)$

is called :

(1) Enthalpy of formation

(2) Enthalpy of hydrogenation

(3) Enthalpy of combustion

(4) Enthalpy of vaporization

Download from www.MsEducationTv.com

145. निम्नलिखित में 2*s* कक्षकों की ऊर्जा का ***सही*** क्रम है :

(1) $H > Na > K > Li$

(2) $Na > K > Li > H$

(3) $H > Li > Na > K$

(4) $K > Na > Li > H$

146. 3.0 M *NaCl* के 300 mL तथा 4.0 M $BaCl_2$ के 200 mL मिलाने पर प्राप्त विलयन में क्लोराइड आयनों की मोलर सान्द्रता क्या होगी ?

(1) 5.0 M

(2) 1.8 M

(3) 1.6 M

(4) 2.5 M

147. निम्नलिखित आयनिक अभिक्रियाओं पर बोरान के सन्दर्भ में विचार कीजिए :

$A(g) \rightarrow A^{+}(g) + e^{-}$ IE = A_1 kJ/mol

$A^{+}(g) \rightarrow A^{2+}(g) + e^{-}$ IE = A_2 kJ/mol

$A^{2+}(g) \rightarrow A^{3+}(g) + e^{-}$ IE = A_3 kJ/mol

आयनन एन्थैल्पी का ***सही*** क्रम है :

(1) $A_1 > A_2 > A_3$

(2) $A_1 = A_2 = A_3$

(3) $A_1 < A_2 < A_3$

(4) $A_3 = A_2 < A_1$

145. The ***correct*** order of energy of 2*s* orbitals of following is :

(1) $H > Na > K > Li$

(2) $Na > K > Li > H$

(3) $H > Li > Na > K$

(4) $K > Na > Li > H$

146. What is the molar concentration of chloride ion in the solution obtained by mixing 300 mL of 3.0 M *NaCl* and 200 mL of 4.0 M solution of $BaCl_2$?

(1) 5.0 M

(2) 1.8 M

(3) 1.6 M

(4) 2.5 M

147. Consider the following ionization reactions with reference to Boron :

$A(g) \rightarrow A^{+}(g) + e^{-}$ IE = A_1 kJ/mol

$A^{+}(g) \rightarrow A^{2+}(g) + e^{-}$ IE = A_2 kJ/mol

$A^{2+}(g) \rightarrow A^{3+}(g) + e^{-}$ IE = A_3 kJ/mol

then ***correct*** order of IE is :

(1) $A_1 > A_2 > A_3$

(2) $A_1 = A_2 = A_3$

(3) $A_1 < A_2 < A_3$

(4) $A_3 = A_2 < A_1$

Download from www.MsEducationTv.com

148. निम्नलिखित में से किस यौगिक में मैंगनीज की अधिकतम त्रिज्या होगी ?

(1) MnO_2

(2) $KMnO_4$

(3) MnO

(4) $K_3 [Mn(CN)_6]$

149. प्रथम कोटि की एक अभिक्रिया 32 मिनट में 75% पूर्ण हो जाती है। यही अभिक्रिया 50% कितने समय में होगी ?

(1) 24 मिनट

(2) 16 मिनट

(3) 8 मिनट

(4) 4 मिनट

150. s-ब्लॉक के तत्त्वों के लिए निम्नलिखित में से कौन-सा कथन ***सही*** है ?

(1) समूह-2 में *Be* का परमाणवीय आकार सबसे छोटा है।

(2) लीथियम सर्वाधिक धात्विक होता है।

(3) *Mg* ज्वाला के साथ लाल रंग देता है।

(4) *Cs* जल में सर्वाधिक अपचायक होता है।

148. In which of the following compounds manganese show maximum radius ?

(1) MnO_2

(2) $KMnO_4$

(3) MnO

(4) $K_3 [Mn(CN)_6]$

149. 75% of a first order reaction was found to complete in 32 minutes. When will 50% of the same reaction complete ?

(1) 24 minutes

(2) 16 minutes

(3) 8 minutes

(4) 4 minutes

150. Which of the following statement is ***correct*** for s-block elements ?

(1) *Be* has smallest atomic size in group-2.

(2) *Li* is most metallic.

(3) *Mg* impart red colour to the flame.

(4) *Cs* is most reducing in water.

Download from www.MsEducationTv.com

FOR ROUGH WORK / रफ कार्य के लिए

Download from www.MsEducationTv.com

6. प्रश्नों के उत्तर, उत्तर पत्रक में निर्धारित खानों को काले बॉल प्वाइंट पैन से पूर्णतया भरना है, जैसा कि नीचे दिखाया गया है :

① ● ③ ④

आप द्वारा दिया गया उत्तर गलत माना जाएगा, यदि उत्तर वाले खाने को निम्न प्रकार से भरते हैं :

✓⃝ ⊗ ◓ ◯●

यदि एक से ज्यादा खानों को भर देते हैं तो आपका उत्तर गलत माना जाएगा।

6. Answers to questions in answer sheet are to be given by darkening complete circle using Black ball point pen as shown below :

① ● ③ ④

The answer will be treated wrong, if it is marked, as given below :

✓⃝ ⊗ ◓ ◯●

If you fill more than one circle it will be treated as a wrong answer.

7. रफ कार्य प्रश्न–पुस्तिका में इस प्रयोजन के लिए दी गई खाली जगह पर ही करें। (Rough work should be done only in the space provided in the Question Booklet for the same.)

8. सभी उत्तर केवल OMR उत्तर पत्रक पर ही अंकित करें। अपने उत्तर ध्यानपूर्वक अंकित करें। उत्तर बदलने हेतु श्वेत रंजक (सफेद फ्ल्यूड) का प्रयोग निषिद्ध है। (The answers are to be recorded on the OMR Answer Sheet only. Mark your responses carefully. Whitener (white fluid) is not allowed for changing answers.)

9. प्रत्येक प्रश्न के लिए दिए गए चार विकल्पों में से उचित विकल्प के लिए OMR उत्तर पत्रक पर केवल एक वृत्त को ही पूरी तरह काले बॉल प्वाइंट पैन से भरें। एक बार उत्तर अंकित करने के बाद उसे बदला नहीं जा सकता है। (Out of the four alternatives for each question, only one circle for the most appropriate answer is to be darkened completely with Black Ball Point Pen on the OMR Answer Sheet. The answer once marked is not allowed to be changed.)

10. अभ्यर्थी सुनिश्चित करें कि इस उत्तर पत्रक को मोड़ा न जाए एवं उस पर कोई अन्य निशान न लगाएँ। अभ्यर्थी अपना अनुक्रमांक उत्तर पत्रक में निर्धारित स्थान के अतिरिक्त अन्यत्र न लिखें। (The candidates should ensure that the Answer Sheet is not folded. Do not make any stray mark on the Answer Sheet. Do not write your Roll No. anywhere else except in the specified space in the Answer Sheet.)

11. प्रश्न–पुस्तिका एवं उत्तर पत्रक का ध्यानपूर्वक प्रयोग करें, क्योंकि किसी भी परिस्थिति में (प्रश्न–पुस्तिका एवं उत्तर पत्रक के क्रमांक में भिन्नता की स्थिति को छोड़कर) **दूसरी प्रश्न पुस्तिका सैट उपलब्ध नहीं करवाई जाएगी**। (Handle the Question Booklet and Answer Sheet with care, as under no circumstances (except for discrepancy in Question Booklet and Answer Sheet Serial No.), **another set of Question Booklet will not be provided**.)

12. प्रश्न–पुस्तिका/उत्तर पत्रक में दिए गए क्रमांक को अभ्यर्थी सही तरीके से हस्ताक्षर चार्ट में लिखें। (The candidates should write the correct Number as given in the Question Booklet/Answer Sheet in the Signature Chart.)

13. अभ्यर्थी को परीक्षा हॉल/कक्ष में प्रवेश पत्र और पहचान पत्र के अतिरिक्त किसी प्रकार की पाठ्य–सामग्री, मुद्रित या हस्तलिखित कागज की पर्चियाँ, पेजर, मोबाइल फोन, इलेक्ट्रॉनिक उपकरण या किसी अन्य प्रकार की सामग्री को ले जाने या उपयोग करने की अनुमति नहीं है। (Candidates are not allowed to carry any textual material, printed or written, bits of papers, pager, mobile phone, electronic device or any other material except the Admit Card and Identity Card inside the examination hall/room.)

14. पर्यवेक्षक द्वारा पूछे जाने पर प्रत्येक अभ्यर्थी अपना प्रवेश कार्ड (रोल नं०) और पहचान पत्र दिखाएँ। (Each candidate must show on demand his/her Admit Card (Roll No.) and identity card to the Invigilator.)

15. केन्द्र अधीक्षक या पर्यवेक्षक की विशेष अनुमति के बिना कोई अभ्यर्थी अपना स्थान न छोड़ें। (No candidate, without special permission of the Superintendent or Invigilator, should leave his/her seat.)

16. कार्यरत पर्यवेक्षक को अपना उत्तर पत्रक दिए बिना एवं हस्ताक्षर चार्ट पर दोबारा हस्ताक्षर किए बिना अभ्यर्थी परीक्षा हॉल नहीं छोड़ेंगे। यदि किसी अभ्यर्थी ने दूसरी बार हस्ताक्षर चार्ट पर हस्ताक्षर नहीं किए तो यह माना जाएगा कि उसने उत्तर पत्रक नहीं लौटाया है और यह अनुचित साधन का मामला माना जाएगा। **OMR उत्तर पत्रक में निर्धारित स्थान पर सभी अभ्यर्थियों द्वारा बायें हाथ के अंगूठे का निशान लगाया जाना है। अंगूठे का निशान लगाते समय इस बात का ध्यान रखा जाए कि स्याही सही मात्रा में ही लगाई जाए अर्थात् स्याही की मात्रा न तो बहुत अधिक हो व न ही बहुत कम।** (The candidates should not leave the Examination Hall without handing over their Answer Sheet to the Invigilator on duty and signing the Signature Chart twice. Cases where a candidate has not signed the Signature Chart second time will be deemed not to have handed over the Answer Sheet and dealt with as an unfair means case. **All candidates have to affix left hand thumb impression on the OMR answer sheet at the place specified which should be properly inked i.e. they should not be either over inked or dried in nature.**)

17. इलेक्ट्रॉनिक/हस्तचालित परिकलक का उपयोग वर्जित है। (Use of Electronic/Manual Calculator is prohibited.)

18. परीक्षा हॉल में आचरण के लिए, अभ्यर्थी विवरणिका में दी गई प्रक्रिया/दिशा–निर्देश व बोर्ड के सभी नियमों एवं विनियमों का विशेष ध्यान रखें। अनुचित साधनों के सभी मामलों का फैसला बोर्ड के नियमों एवं विनियमों के अनुसार होगा। (The candidates are governed by Guidelines/Procedure given in the Information Bulletin, all Rules and Regulations of the Board with regard to their conduct in the Examination Hall. All cases of unfair means will be dealt with as per Rules and Regulations of the Board.)

19. किसी हालत में प्रश्न–पुस्तिका और उत्तर पत्रक का कोई भाग अलग न करें। (No part of the Question Booklet and Answer Sheet shall be detached under any circumstances.)

20. परीक्षा सम्पन्न होने पर, अभ्यर्थी कक्ष/हॉल छोड़ने से पूर्व उत्तर पत्रक कक्ष–पर्यवेक्षक को अवश्य सौंप दें। अभ्यर्थी अपने साथ इस प्रश्न–पुस्तिका को ले जा सकते हैं। (On completion of the test, the candidate must hand over the Answer Sheet to the Invigilator in the Room/Hall. The candidates are allowed to take away this Question Booklet with them.)

Download from www.MsEducationTv.com