

रोल नं.

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

**SERIES : 8/2007/2**

**Subject Code No. 054/4      Question Paper Code No. 4**

- इस प्रश्न-पत्र में 65 बहुवैकल्पिक प्रश्न दिए गए हैं। प्रत्येक प्रश्न का एक अंक है। **सभी प्रश्न अनिवार्य हैं।**
- उत्तर पत्रक पर विवरण लिखने/उत्तर देने के लिए केवल काले/नीले बॉल प्वाइन्ट पेन का प्रयोग करें।
- कृपया जाँच कर लें कि इस प्रश्न-पत्र में मुद्रित पृष्ठ 19 हैं।
- प्रश्न-पत्र का उत्तर लिखने से पहले परीक्षार्थी यह सुनिश्चित कर लें कि उन्हें पूर्ण एवं सही प्रश्न-पत्र दिया गया है अथवा नहीं। परीक्षा के उपरान्त इस विषय में कोई भी शिकायत, यदि कोई हो, नहीं सुनी जाएगी।
- प्रश्न-पत्र में बाएं हाथ की ओर दिए गए कोड नम्बर को छात्र ओ.एम.आर. पर लिखें।
- प्रश्न-पत्र में दाहिने हाथ की ओर दिए गए पेपर कोड नम्बर को छात्र ओ.एम.आर. पर लिखें।
- कृपया जाँच कर लें कि इस प्रश्न-पत्र में 65 प्रश्न हैं।
- अपठित उत्तर या ऐसे उत्तर, जिन्हें काटा या बदला गया है, निरस्त कर दिए जाएँगे।
- दिए गए 4 विकल्पों में से परीक्षार्थी को प्रत्येक प्रश्न के उत्तर के लिए केवल **एक** ही विकल्प चुनना है।
- परीक्षार्थी उत्तर पत्रक पर अपना अनुक्रमांक अंकों के साथ-साथ गोले में भी भरें।
- परीक्षार्थी अपना रोल नं. प्रश्न-पत्र पर अवश्य लिखें।

## **विज्ञान एवं प्रौद्योगिकी**

**(हिन्दी तथा अंग्रेजी माध्यम)**

**SCIENCE AND TECHNOLOGY**

**(Hindi and English Mediums)**

**(Only for Re-appear Candidates)**

**SEMESTER-I (Objective Type)**

समय : 1½ घंटे ]

[ पूर्णांक : 65

1. ओज़ोन परत का क्षय करते हैं

- (A) CFCs      (B) CO<sub>2</sub>      (C) NO<sub>2</sub>      (D) SPM

2. मीथेन का सूत्र है  
(A)  $\text{CH}_4$  (B)  $\text{C}_2\text{H}_2$  (C)  $\text{CO}_2$  (D)  $\text{C}_2\text{H}_6$
3. किसी तत्व या यौगिक का वह सूक्ष्म कण, जिसका स्वतंत्र अस्तित्व होता है, कहलाता है  
(A) कण (B) अणु (C) प्रोटॉन (D) परमाणु
4. न्यूट्रॉन की खोज किस वैज्ञानिक ने की  
(A) रदरफोर्ड (B) जे. जे. थामसन  
(C) जेम्स चैडविक (D) जॉन डॉल्टन
5. किसी तत्व की परमाणु संख्या का संकेत है  
(A) A (B) X (C) E (D) Z
6. सोडियम का परमाणु क्रमांक 11 है तथा न्यूट्रॉनों की संख्या 12 है, तो परमाणु द्रव्यमान होगा  
(A) 11 (B) 23 (C) 12 (D) 22
7. नींबू के रस में अम्ल होता है  
(A) पिकरिक अम्ल (B) कार्बोनिक अम्ल  
(C) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल (D) सिट्रिक अम्ल
8. इलेक्ट्रॉन की खोज किस वैज्ञानिक ने की  
(A) जे. जे. थामसन (B) रदरफोर्ड  
(C) जेम्स चैडविक (D) जॉन डॉल्टन
9. किसी परमाणु के नाभिक में उपस्थित प्रोटॉनों और न्यूट्रॉनों की संख्या का योग, कहलाता है  
(A) परमाणु संख्या (B) संयोजकता  
(C) इनमें से कोई नहीं (D) द्रव्यमान संख्या

10. बर्फ का तापमान  $-9^{\circ}\text{C}$  तक नीचे लाने के लिए प्रयोग किया जाता है  
(A) पोटैशियम नाइट्राइड (B) पोटैशियम क्लोरेट  
(C) अमोनियम नाइट्रेट (D) पोटैशियम नाइट्रेट
11. परमाणु के किस मूल कण पर ऋण आवेश होता है  
(A) प्रोटॉन पर (B) इलेक्ट्रॉन पर  
(C) नाभिक पर (D) न्यूट्रॉन पर
12. ट्रिशियम किस परमाणु का समस्थानिक है  
(A) हाइड्रोजन का (B) नाइट्रोजन का  
(C) कार्बन का (D) ऑक्सीजन का
13. दिल्ली का लौह स्तम्भ लगभग ईस्वी के मध्य बनाया गया था  
(A) 365-370 (B) 370-375  
(C) 375-380 (D) 360-365
14. निम्नलिखित में से कौन-सी अधातु है  
(A) पीतल (B) निकल (C) सोना (D) हीरा
15. सोना किस विलयन में घुलनशील है  
(A) क्षारों में (B) सिल्वर नाइट्रेट में  
(C) ऐक्वा-रेजिया में (D) अम्लों में
16. सूर्य से पृथ्वी तक प्रकाश के पहुंचने में समय लगता है  
(A) 490 सेकेण्ड (B)  $8\frac{1}{2}$  मिनट (C) 500 सेकेण्ड  
(D) 8 मिनट
17. हेली का धूमकेतु कितने वर्षों के पश्चात् प्रकट होता है  
(A) 76 वर्ष (B) 72 वर्ष (C) 70 वर्ष (D) 66 वर्ष

18. यूरेनस की खोज की थी  
(A) विलियम हर्शल (B) हेली  
(C) यू. जे. लेवेरियर (D) टी. डब्ल्यू. टॉम्बाऊ
19. दूरदर्शक उपलब्ध होने से पूर्व कौन-सा ग्रह नंगी आंखों से देखा गया था  
(A) शुक्र (B) नेप्ट्यून (C) प्लूटो (D) यूरेनस
20. जिस मृदा के कणों का व्यास 0.005 मिमी. से 0.05 मिमी. तक होता है, वह मृदा होती है  
(A) गाद (B) रेत (C) बजरी (D) चिकनी मिट्टी
21. कृत्रिम उपग्रहों की चाल इस प्रकार समायोजित की जाती है कि वे पृथ्वी की एक परिक्रमा पूरी करें  
(A) 365 दिन में (B) 365½ दिन में  
(C) 23 घन्टे में (D) 24 घन्टे में
22. मंगल और बृहस्पति की कक्षाओं के बीच विशाल अन्तराल है। इस अन्तराल में अनेक छोटे-छोटे पिण्ड हैं, जो सूर्य की परिक्रमा करते हैं, कहलाते हैं  
(A) धूमकेतु (B) ग्रहिकाएं (C) आकाशीय पिण्ड (D) उल्का पिण्ड
23. पृथ्वी सूर्य की परिक्रमा करती है  
(A) 366 दिन में (B) 365.25 दिन में  
(C) इनमें से कोई नहीं (D) 365 दिन में
24. हमारे पूर्वजों ने ऐसे कई तारा समूहों में कुछ आकृतियों की कल्पना की और उनको विशिष्ट नाम दिए  
(A) सप्तर्षि (B) लघु सप्तर्षि (C) आकृति तारे (D) तारामण्डल
25. पृथ्वी के सबसे निकट तारे का नाम है  
(A) ध्रुव तारा (B) चन्द्रमा (C) अल्फा सेंटॉरी (D) पुच्छल तारा

26. प्रकृति में सबसे कठोर अधातु है  
(A) ग्रेफाइट (B) कोक (C) गन्धक (D) हीरा
27. संगमरमर पत्थर का रासायनिक सूत्र है  
(A)  $\text{CaCO}_3$  (B)  $\text{NaHCO}_3$   
(C)  $\text{Ca(OH)}_2$  (D)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$
28. खान कर्मियों की सुरक्षा के लिए एक सुरक्षा लैंप की खोज किस वैज्ञानिक ने की थी  
(A) आर्कमिडीज़ (B) नील्स बोहर (C) न्यूटन (D) सर हंफरी डेवी
29. निम्न में से कौन-से फुलरीन हैं  
(A)  $\text{C}_{70}$  (B)  $\text{C}_{90}$  (C) ये सभी (D)  $\text{C}_{60}$
30. किसके मिश्रधातु का उपयोग समुद्री जहाजों को बनाने में होता है  
(A) तांबा (B) जस्ता (C) लोहा (D) ऐलुमिनियम
31. हीरा निम्नलिखित खानों में से मध्य प्रदेश की किस खान में पाया जाता है  
(A) पन्ना (B) गोलकुण्डा (C) इनमें से कोई नहीं (D) वज्रकरूर
32. पौधे प्रकाश-संश्लेषण में किस गैस का उपयोग करते हैं  
(A) ऑक्सीजन (B) नाइट्रोजन  
(C) सूर्य का प्रकाश (D) कार्बन डाइ-ऑक्साइड
33. L.P.G. का पूरा नाम क्या है  
(A) द्रवित पेट्रोलियम गैस (B) मार्श गैस  
(C) आँसू गैस (D) संपीड़ित प्राकृतिक गैस
34. तीन कार्बन वाले हाइड्रोकार्बन का नाम है  
(A) एथेन (B) ब्यूटेन (C) प्रोपेन (D) मीथेन

35. कार्बन मुख्यतः कितने अपररूपों में पाया जाता है

- (A) दो (B) तीन (C) चार (D) एक

36. लोहे पर विद्युत की सहायता से क्रोमियम व निकल की परत चढ़ाना कहलाता है

- (A) धातु लेपन (B) विद्युत् लेपन  
(C) इनमें से कोई नहीं (D) यशद् लेपन

37. अग्निशामक यन्त्रों का प्रयोग आग बुझाने में किया जाता है, इनका प्रयोग करते समय कौन-सी गैस निकलती है

- (A) कार्बन मोनोक्साइड (B) कार्बन डाइ-ऑक्साइड  
(C) नाइट्रोजन (D) ऑक्सीजन

38. मीथेन का संरचनात्मक सूत्र है

- (A)  $C - H_4$  (B)  $\begin{array}{c} H \\ | \\ H - C - H \\ | \\ H \end{array}$

- (C)  $\begin{array}{c} XH \\ | \\ HX \cdot C \cdot XH \\ | \\ XH \end{array}$  (D)  $CH_4$

39. चीनी के उत्पादन में सफेद रवे (क्रिस्टल) प्राप्त करने के लिए प्रयुक्त होने वाला पदार्थ है

- (A) अस्थि कोयला (B) पत्थर कोयला  
(C) जन्तु कोयला (D) काष्ठ कोयला

40. किसी धातु का दूसरी धातु या अधातु के साथ मिश्रण कहलाता है

- (A) मिश्रधातु (B) अधातु (C) उपधातु (D) उत्कृष्ट धातु

41. साधारण नमक का सूत्र है  
(A)  $\text{NaCl}$  (B)  $\text{KClO}_3$  (C)  $\text{NaCl}$  (D)  $\text{KCl}$
42. अयस्क से धातु प्राप्त करने और उन्हें विभिन्न उपयोगों के लिए शुद्ध करने के विज्ञान को कहते हैं  
(A) धातुकर्म (B) धातु रचना विज्ञान  
(C) प्रक्रम (D) धातुमल
43. धातुओं को तार के रूप में खींचे जा सकने वाले गुण को कहते हैं  
(A) चालकता (B) तन्यता (C) आघातवर्धता (D) कठोरता
44. सामान्य ताप पर तरल अवस्था में पाई जाने वाली धातु है  
(A) सोडियम (B) चाँदी (C) ब्रोमीन (D) पारा
45. जलशोधन संयंत्रों में कीटाणुओं को नष्ट करने के लिए किसका उपयोग किया जाता है  
(A) क्लोरीन का (B) कीटनाशक दवाइयों का  
(C) लाल दवाई का (D) नमक का
46. पैकट-बन्द जलपान सामग्री जैसे आलू चिप्स में कौन-सी गैस भरते हैं  
(A) नियात्र (B) कार्बन-डाइ ऑक्साइड  
(C) नाइट्रोजन (D) ऑक्सीजन
47. दाब का मात्रक है  
(A) पास्कल (B) किलोग्राम भार (C) लीटर (D) न्यूटन
48. मृदा को अपरदन से बचाने को कहते हैं  
(A) मृदा अपरदन (B) मृदा संरक्षण (C) मृदा प्रदूषण (D) मृदा निर्माण

रोल नं.

**SERIES : 8/2007/2**

**Subject Code No. 054/4 Question Paper Code No. 4**

- इस प्रश्न-पत्र में 65 बहुवैकल्पिक प्रश्न दिए गए हैं। प्रत्येक प्रश्न का एक अंक है। **सभी प्रश्न अनिवार्य हैं।**
- उत्तर पत्रक पर विवरण लिखने/उत्तर देने के लिए केवल काले/नीले बॉल प्वाइन्ट पेन का प्रयोग करें।
- कृपया जाँच कर लें कि इस प्रश्न-पत्र में मुद्रित पृष्ठ 19 हैं।
- प्रश्न-पत्र का उत्तर लिखने से पहले परीक्षार्थी यह सुनिश्चित कर लें कि उन्हें पूर्ण एवं सही प्रश्न-पत्र दिया गया है अथवा नहीं। परीक्षा के उपरान्त इस विधाय में कोई भी शिकायत, यदि कोई हो, नहीं सुनी जाएगी।
- प्रश्न-पत्र में बाएं हाथ की ओर दिए गए कोड नम्बर को छात्र ओ.एम.आर. पर लिखें।
- प्रश्न-पत्र में दाहिने हाथ की ओर दिए गए पेपर कोड नम्बर को छात्र ओ.एम.आर. पर लिखें।
- कृपया जाँच कर लें कि इस प्रश्न-पत्र में 65 प्रश्न हैं।
- अपठित उत्तर या ऐसे उत्तर, जिन्हें काटा या बदला गया है, निरस्त कर दिए जाएँगे।
- दिए गए 4 विकल्पों में से परीक्षार्थी को प्रत्येक प्रश्न के उत्तर के लिए केवल **एक** ही विकल्प चुनना है।
- परीक्षार्थी उत्तर पत्रक पर अपना अनुक्रमांक अंकों के साथ-साथ गोले में भी भरें।
- परीक्षार्थी अपना रोल नं. प्रश्न-पत्र पर अवश्य लिखें।

**विज्ञान एवं प्रौद्योगिकी**  
**(हिन्दी तथा अंग्रेजी माध्यम)**

58. जंग होता है

- (A) लैड का ऑक्साइड (B) जिंक का ऑक्साइड  
(C) लोहे का ऑक्साइड (D) तांबे का ऑक्साइड

59. पृथ्वी के वायुमण्डल के धीरे-धीरे गर्म होने का कारक है

- (A) ज्वालामुखी का फटना (B) ग्रीन हाउस प्रभाव (C) मौसम का बदलना (D) पर्यावरण प्रदूषण

60. हाइड्रोक्लोरिक अम्ल का सूत्र है

- (A)  $H_2SO_4$  (B)  $HNO_3$  (C)  $NaCl$  (D)  $HCl$

61. वह ताप, जिस पर कोई द्रव उबलने लगता है, कहलाता है

- (A) गलनांक (B) क्वथनांक (C) इनमें से कोई नहीं (D) हिमांक

62. संगमरमर पत्थर की टाइल का रासायनिक नाम है

- (A) कैल्सियम बाइ-कार्बोनेट (B) मैग्नेशियम कार्बोनेट  
(C) सोडियम कार्बोनेट (D) कैल्सियम कार्बोनेट

63. पृथ्वी की सतह के सबसे निकट की वायु सतह कहलाती है

- (A) समताप मण्डल (B) आयन मण्डल  
(C) इनमें से कोई नहीं (D) क्षोभमण्डल

64. फेफड़ों के कैंसर का कारण हो सकता है

- (A) निकल (B) आर्सेनिक (C) लैड (D) कोबाल्ट

65. कुछ पौधों की जड़ों में नोड्यूलस होती हैं, उनमें पाए जाते हैं

- (A) विनाइट्रीकरण जीवाणु (B) अमोनीकरण जीवाणु  
(C) इनमें से कोई नहीं (D) नाइट्रोजन स्थिरीकारक जीवाणु

**(English Medium)**

- *This question paper has 65 multi-optional questions. Each question is of 1 mark. All the questions are compulsory.*
- *Use only Black/Blue ball point pen for answering on answer-sheet.*
- *Please check that this question paper contains 19 printed pages.*
- *Before answering the question-paper candidates should ensure that they have been supplied the correct and complete question-paper. Complaints in this regard, if any, will not be entertained after the examination.*
- *Code No. given on the left side of question paper should be written on O.M.R. by the students.*
- *Paper Code No. given on the right side of question paper should be written on the O.M.R. by the students.*
- *Please check that this question paper has 65 questions.*
- *Unread answers or such answers, which are changed or cuttings have been done, shall be treated as cancelled.*
- *From the given four options candidate has to choose only **one** option.*
- *Candidate should write his/her roll no. in numerals as well as in the circles provided in answer sheet.*
- *Candidates must write their roll number on the question paper.*

1. Which destroy ozone layer

- (A) CFCs    (B) CO<sub>2</sub>    (C) NO<sub>2</sub>    (D) SPM

2. The formula of Methane is  
(A)  $\text{CH}_4$  (B)  $\text{C}_2\text{H}_2$  (C)  $\text{CO}_2$  (D)  $\text{C}_2\text{H}_6$
3. The micro-particle of any element or compound, which is of free existence, is called  
(A) Particle (B) Molecule (C) Proton (D) Atom
4. Which scientist discovered neutron  
(A) Rutherford (B) J. J. Thomson  
(C) James Chadwick (D) John Dalton
5. The indicator of atomic number of any element is  
(A) A (B) X (C) E (D) Z
6. Atomic number of sodium is 11 and number of neutrons is 12, then atomic mass will be  
(A) 11 (B) 23 (C) 12 (D) 22
7. Acid present in lemon is  
(A) Picric acid (B) Carbonic acid  
(C) Hydrochloric acid (D) Citric acid
8. Which scientist discovered electron  
(A) J. J. Thomson (B) Rutherford  
(C) James Chadwick (D) John Dalton
9. The sum of the protons and neutrons, present in the nucleus of any atom, is called  
(A) Atomic number (B) Valency  
(C) None of these (D) Mass number

10. To bring down ice temperature to  $-9^{\circ}\text{C}$  is used  
(A) Potassium nitride (B) Potassium chlorate  
(C) Ammonium nitrate (D) Potassium nitrate
11. Which original particle of atom contains negative charge  
(A) On neutron (B) On electron  
(C) On nucleus (D) On proton
12. Tritium is isotope of which atom  
(A) Of Hydrogen (B) Of Nitrogen  
(C) Of Carbon (D) Of Oxygen
13. Iron-pillar of Delhi was made approx in A.D.  
(A) 365–370 (B) 370–375  
(C) 375–380 (D) 360–365
14. Which of the following is non-metal  
(A) Brass (B) Nickel (C) Gold (D) Diamond
15. In which solution gold is soluble  
(A) In alkalies (B) In silver nitrate  
(C) In Aqua-ragia (D) In acids
16. The time taken by light to reach from Sun to Earth is  
(A) 490 Seconds (B)  $8\frac{1}{2}$  Minutes  
(C) 500 Seconds (D) 8 Minutes
17. After how many years Halley's Comet appears  
(A) 76 years (B) 72 years  
(C) 70 years (D) 66 years

- 18.** Uranus was discovered by  
(A) William Herschel (B) Halley  
(C) U. J. Leverrier (D) T. W. Taumbow
- 19.** Before getting the telescope available, which planet was seen with naked eye  
(A) Venus (B) Neptune (C) Pluto (D) Uranus
- 20.** The soil, consisting of particles having radius from 0.005 mm to 0.05 mm, is  
(A) Mud (B) Sand (C) Concrete (D) Clay soil
- 21.** The speed of artificial satellites is adjusted in such a way that they could complete one circle of Earth  
(A) In 365 days (B) In 365 ½ days  
(C) In 23 hrs (D) In 24 hrs
- 22.** There is a big gap between Mars and Jupiter. There are many small bodies in this gap, which rotate around the sun, are called  
(A) Comet (B) Planetoids (C) Celestial body  
(D) Meteorite
- 23.** Earth rotates around sun  
(A) In 366 days (B) In 365.25 days (C) None of these  
(D) In 365 days
- 24.** Our ancestors imagined some figures in such star groups and gave them specific names  
(A) Seven stars (B) Small seven stars  
(C) Figure stars (D) Constellation

25. The name of star nearest to Earth is  
(A) North Star (B) Moon (C) Alpha Centauri  
(D) Comet
26. The hardest non-metal in nature is  
(A) Graphite (B) Coke (C) Sulphur (D) Diamond
27. The chemical formula of marble stone is  
(A)  $\text{CaCO}_3$  (B)  $\text{NaHCO}_3$   
(C)  $\text{Ca(OH)}_2$  (D)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$
28. Which scientist discovered safety lamp for the safety of miners  
(A) Archimedes (B) Niels Bohr (C) Newton  
(D) Sir Humphrey Davy
29. Which of the following are fullerenes  
(A)  $\text{C}_{70}$  (B)  $\text{C}_{90}$  (C) All of these (D)  $\text{C}_{60}$
30. Whose alloy is used in ship-building  
(A) Copper (B) Zinc (C) Iron (D) Aluminium
31. In which of the following mines of Madhya Pradesh diamond is found  
(A) Panna (B) Golkunda (C) None of these  
(D) Vajrakaroor
32. Which gas is used by plants in photosynthesis  
(A) Oxygen (B) Nitrogen  
(C) Sunlight (D) Carbon dioxide

33. What is the full form of L.P.G.
- (A) Liquefied Petroleum Gas  
 (B) Marsh Gas  
 (C) Tear Gas  
 (D) Compressed Natural Gas
34. The name of Hydrocarbon having three carbon is
- (A) Ethane (B) Butane  
 (C) Propane (D) Methane
35. In how many allotropes is carbon mainly found
- (A) Two (B) Three (C) Four (D) One
36. The plating of chromium and nickel on Iron with the help of electricity is called
- (A) Metallisation (B) Electroplating  
 (C) None of these (D) *Yashad* plating
37. Fire-extinguishing devices are used to put off fire, while using this which gas comes out
- (A) Carbon monoxide (B) Carbon dioxide  
 (C) Nitrogen (D) Oxygen
38. The structural formula of methane is
- (A)  $C - H_4$  (B) 
$$\begin{array}{c} H \\ | \\ H - C - H \\ | \\ H \end{array}$$
- (C) 
$$\begin{array}{c} XH \\ | \\ HX \cdot C \cdot XH \\ | \\ XH \end{array}$$
 (D)  $CH_4$

39. The material used to obtain white crystals in production of sugar is  
(A) Bone coke (B) Hard coke (C) Animal coke  
(D) Wooden coke
40. The mixture of any metal with other metal or non-metal is called  
(A) Alloy (B) Non-metal (C) Sub-metal  
(D) Improved metal
41. The formula of common salt is  
(A)  $\text{NaCl}$  (B)  $\text{KClO}_3$  (C)  $\text{NaCl}$  (D)  $\text{KCl}$
42. The science, which is used to obtain metal from ore and purify them for various uses, is called  
(A) Metal-work/metallurgy (B) Metallography  
(C) Process (D) Metal filth
43. The property of metals to be pulled as wire is called  
(A) Conductivity (B) Ductility  
(C) Malleability (D) Hardness
44. The metal found in liquid form at normal temperature is  
(A) Sodium (B) Silver (C) Bromine (D) Mercury
45. In water purification plant which is used to kill bacteria  
(A) Chlorine (B) Insecticide medicines  
(C) Potassium permanganate (D) Salt
46. Which gas is filled in packet-packed snacks like potato chips  
(A) Neon (B) Carbon dioxide  
(C) Nitrogen (D) Oxygen

47. Unit of pressure is  
(A) Pascal (B) Kilogram wt. (C) Litre (D) Newton
48. To save soil from erosion is called  
(A) Soil erosion (B) Soil preservation  
(C) Soil pollution (D) Soil formation
49. The pH value of alkaline soil is  
(A) 7 (B) More than 7 (C) None of these (D) 6
50. Which produce acid by living on rocks  
(A) Protozoa (B) Micro-organism  
(C) All of these (D) Lichen
51. The formula of Potassium Chlorate is  
(A)  $KClO_2$  (B)  $KClO_3$  (C)  $KClO$  (D)  $KCl$
52. Air is a  
(A) Element (B) Compound  
(C) None of these (D) Mixture
53. To grow Xerophytic plants, is suitable  
(A) Alluvial (B) Glacial (C) Sand (D) *Mishroh*
54. Some bodies looking like stars, which do not twinkle, are called  
(A) Satellite (B) Artificial Satellite  
(C) Meteorite (D) Planet

55. For the formation of soil is necessary
- (A) Micro-particles of rocks      (B) Humus  
(C) None of these                      (D) Air and water
56. The melting point of Naphthalene is
- (A) 70°C      (B) 96°C      (C) 80°C      (D) 90°C
57. Some compounds are only chain of Hydrogen and Carbon, they are called
- (A) Hydrocarbon                      (B) Hydroxyl group  
(C) None of these                      (D) Hydrogen sulphide
58. Corrosion is
- (A) Lead oxide                          (B) Zinc oxide  
(C) Ferric oxide                          (D) Copper oxide
59. The cause of gradual warming of Earth's atmosphere is
- (A) Eruption of volcano      (B) Green House effect  
(C) Changing of season      (D) Environmental pollution
60. The formula of Hydrochloric acid is
- (A)  $H_2SO_4$       (B)  $HNO_3$       (C)  $NaCl$       (D)  $HCl$
61. The temperature, at which liquid starts boiling, is called
- (A) Melting point                      (B) Boiling point  
(C) None of these                      (D) Freezing point

- 62.** The chemical name of marble tile is  
(A) Calcium bicarbonate (B) Magnesium carbonate (C) Sodium carbonate  
(D) Calcium carbonate
- 63.** The layer of air, nearest to the surface of Earth, is called  
(A) Stratosphere (B) Ionosphere  
(C) None of these (D) Troposphere
- 64.** The cause of Lung Cancer may be  
(A) Nickel (B) Arsenic (C) Lead (D) Cobalt
- 65.** There are nodules in the roots of some plants, found in them are  
(A) Denitrifying bacteria (B) Ammoniating bacteria (C) None of these (D)  
Nitrogen fixation bacteria