

**GUJARAT TECHNOLOGICAL UNIVERSITY**  
**Diploma Engineering – SEMESTER – 1(CtoD) New – EXAMINATION – Winter-2024**

**Subject Code: C4300011**

**Date: 17-01-2025**

**Subject Name: Basic Chemistry**

**Time: 10:30 AM TO 12:00 PM**

**Total Marks: 70**

**Instructions:**

1. Attempt all questions.
2. Make Suitable assumptions wherever necessary.
3. Figures to the right indicate full marks.
4. Use of simple calculators and non-programmable scientific calculators are permitted.
5. English version is authentic.
6. Use only OMR to answer this question paper.

No. Question Text and Option. પ્રશ્ન અને વિકલ્પો.

1. First orbit is denoted by .....  
A. L B. N  
C. K D. M
૧. પ્રથમ કક્ષા ..... દ્વારા દર્શાવવામાં આવે છે.  
A. L B. N  
C. K D. M
2. Which principle/rule is necessary to understand the electron configuration of elements?  
A. Pauli's exclusion principle B. Hund's rule of maximum spin multiplicity  
C. Aufbau principle D. All of these
૨. તત્વોની ઇલેક્ટ્રોન રચના સમજવા કયો સિધ્ધાંત/નિયમ જાણવા જરૂરી છે?  
A. પૌલીનો બાકાતીનો સિધ્ધાંત B. હૂન્ડનો મહત્તમ સ્પિન ગુણકતાનો નિયમ  
C. આઉફબાઉ સિધ્ધાંત D. આ બધાં જ
3. Which of the following is the correct order of energy of orbitals of elements?  
A.  $3s < 3p < 4s < 3d$  B.  $4s < 3d < 3p < 3s$   
C.  $4s < 3s < 3p < 3d$  D.  $3s < 3p < 3d < 4s$
૩. નીચેનામાંથી તત્વોની કક્ષકોની શક્તિનો કયો ક્રમ સાચો છે?  
A.  $3s < 3p < 4s < 3d$  B.  $4s < 3d < 3p < 3s$   
C.  $4s < 3s < 3p < 3d$  D.  $3s < 3p < 3d < 4s$
4. Which of the following is the electronic configuration of  $^{29}\text{Cu}$ ?  
A.  $[\text{Ar}] 4s^2 3d^9$  B.  $[\text{Ar}] 4s^1 3d^{10}$   
C.  $[\text{Ar}] 4s^1 3d^9$  D.  $[\text{Ar}] 4s^0 3d^{10}$
૪. નીચેનામાંથી કયું  $^{29}\text{Cu}$ ની ઇલેક્ટ્રોનીય રચના છે?  
A.  $[\text{Ar}] 4s^2 3d^9$  B.  $[\text{Ar}] 4s^1 3d^{10}$   
C.  $[\text{Ar}] 4s^1 3d^9$  D.  $[\text{Ar}] 4s^0 3d^{10}$
5. Which type of bond is present in NaCl?  
A. Ionic bond B. Metallic bond  
C. Covalent bond D. Co-ordinate covalent bond
૫. NaClમાં કયા પ્રકારનો બંધ હાજર છે?  
A. આયોનિક બંધ B. ધાત્વિક બંધ  
C. સહસંયોજક બંધ D. સર્વગ સહસંયોજક બંધ
6. In which type of bond delocalized electrons are there?  
A. Ionic bond B. Metallic bond  
C. Covalent bond D. Co-ordinate covalent bond
૬. કયા પ્રકારના બંધમાં અબંધિત ઇલેક્ટ્રોન હોય છે?  
A. આયોનિક બંધ B. ધાત્વિક બંધ

- C. સહસંયોજક બંધ D. સવર્ગ સહસંયોજક બંધ
7. In the structure of mica, one silicon atom is attached with.....O atoms and ..... other atoms.  
A. two, two B. one, three  
C. three, one D. four, zero
9. અબરખની રચનામાં, એક સિલિકોન પરમાણુ .....O પરમાણુઓ અને ..... અન્ય પરમાણુઓ સાથે જોડાયેલ છે.  
A. બે, બે B. એક, ત્રણ  
C. ત્રણ, એક D. ચાર, શૂન્ય
8. Molarity is denoted by .....  
A. N B. m  
C. g/L D. M
૮. મોલારિટી ..... દ્વારા દર્શાવવામાં આવે છે.  
A. N B. m  
C. g/L D. M
9. The process of formation of positive ions and negative ions by dissolution of an ionic compound in water is called .....  
A. Ionisation B. Hydrolysis  
C. Dissolution D. None of these
૯. પાણીમાં આયોનિક સંયોજનને ઓગાળતાં, ધન આયનો અને ઋણ આયનોની રચનાની પ્રક્રિયાને ..... કહેવાય છે.  
A. આયનીકરણ B. જળવિભાજન  
C. વિસર્જન D. આમાંથી એક પણ નહિ
10. By placing electrodes in solution and passing an electric current, the positive ions move towards .....  
A. Anode B. Anode and Cathode  
C. Cathode D. None of these
૧૦. વિદ્યુતધ્રુવો દ્રાવણમાં મૂકી વિદ્યુતપ્રવાહ પસાર કરવાથી ધનાયન ..... તરફ ગતિ કરે છે.  
A. એનોડ B. એનોડ અને કેથોડ  
C. કેથોડ D. આમાંથી એકપણ નહિ
11. Degree of ionisation depends on .....  
A. Nature of ionic compound B. Nature of solvent  
C. Dilution of solution D. All of these
૧૧. આયનીકરણ અંશ ..... પર આધાર રાખે છે.  
A. આયોનિક પદાર્થની પ્રકૃતિ પર B. દ્રાવકની પ્રકૃતિ પર  
C. દ્રાવણની મંદતા પર D. આ બધાં જ
12. pH of 0.05 M  $H_2SO_4$  solution is .....  
A. 0 B. 1  
C. 2 D. 3
૧૨. 0.05 M  $H_2SO_4$  દ્રાવણની pH ..... છે.  
A. 0 B. 1  
C. 2 D. 3
13.  $pOH = \dots\dots\dots - pH$   
A. 14 B. 7  
C. 0 D. 1
૧૩.  $pOH = \dots\dots\dots - pH$   
A. 14 B. 7  
C. 0 D. 1
14. If  $[H^+] = [OH^-]$ , then the solution is .....  
A. Acidic B. Basic  
C. Neutral D. None of these
૧૪. જો  $[H^+] = [OH^-]$ , તો દ્રાવણ ..... છે.  
A. એસિડિક B. બેઝિક

- C. તટસ્થ D. આમાંથી એકપણ નહિ
15. On dilution of solution, degree of ionisation .....  
 A. Increases B. Decreases  
 C. Remains same D. None of these
૧૫. દ્રાવણનું મંદન કરતા, આયનીકરણ અંશ ..... છે.  
 A. વધે B. ઘટે  
 C. સમાન રહે D. આમાંથી એકપણ નહિ
16. If pH = 4, then  $[H_3O^+] = \dots\dots\dots$   
 A.  $10^{-7}$  B.  $10^{-4}$   
 C.  $10^{-1}$  D.  $10^{-14}$
૧૬. જો pH = 4, તો  $[H_3O^+] = \dots\dots\dots$   
 A.  $10^{-7}$  B.  $10^{-4}$   
 C.  $10^{-1}$  D.  $10^{-14}$
17. Which method is used to measure pH of a dilute solution?  
 A. pH meter B. pH paper  
 C. Universal indicator D. All of these
૧૭. મંદ દ્રાવણની pH માપવા માટે કઈ પદ્ધતિનો ઉપયોગ થાય છે?  
 A. pH મીટર B. pH પેપર  
 C. યુનિવર્સલ સૂચક D. આ બધાં જ
18. How many types of buffer solutions are there?  
 A. 2 B. 3  
 C. 4 D. 5
૧૮. બફર દ્રાવણોના કેટલા પ્રકારો છે?  
 A. 2 B. 3  
 C. 4 D. 5
19. In an electrochemical cell (Zn - Cu) weight of Cu .....  
 A. Remains same B. Decreases  
 C. Increases D. None of these
૧૯. વિદ્યુતરાસાયણિક કોષ (Zn - Cu)માં Cuનું વજન ..... છે.  
 A. સમાન રહે B. ઘટે  
 C. વધે D. આમાંથી એકપણ નહિ
20. How many types of electrolytes are there?  
 A. 2 B. 3  
 C. 4 D. 5
૨૦. વિદ્યુતવિભાજ્યોના કેટલા પ્રકારો છે?  
 A. 2 B. 3  
 C. 4 D. 5
21.  $\frac{1}{2}O_2 + \dots\dots\dots e^- \rightarrow O^{2-}$   
 A. 1 B. 2  
 C. 3 D. 4
૨૧.  $\frac{1}{2}O_2 + \dots\dots\dots e^- \rightarrow O^{2-}$   
 A. 1 B. 2  
 C. 3 D. 4
22. .... metal forms a porous oxide layer over its surface.  
 A. Mg B. Cu  
 C. Al D. Sn
૨૨. .... ધાતુ તેની સપાટી ઉપર છિદ્રાળુ ઓક્સાઈડ પોપડી બનાવે છે.  
 A. Mg B. Cu  
 C. Al D. Sn
23. Corrosion of metal ..... due to decreases in moisture.  
 A. Increases B. Decreases  
 C. doesn't happen D. None of these
૨૩. ભેજ ઘટવાથી ધાતુનું ક્ષારણ .....  
 A. વધે છે B. ઘટે છે

- C. થતું નથી D. આમાંથી કોઈ નહિ
24. Which metal does not get corroded?  
A. Fe B. Cu  
C. Mg D. Au
૨૪. કઈ ધાતુનું ક્ષારણ થતું નથી?  
A. Fe B. Cu  
C. Mg D. Au
25. Electrolytes ..... electricity.  
A. do not conduct B. Affects  
C. conduct D. None of these
૨૫. વિદ્યુતવિભાજ્ય વિદ્યુતપ્રવાહનું .....  
A. વહન કરતા નથી B. અસર કરે છે  
C. વહન કરે છે D. આમાંથી કોઈ નહિ
26. Which factor does not affect the rate of corrosion?  
A. Nature of film B. Pressure  
C. Purity of the Metal D. pH of solution
૨૬. કયુ પરિબલ ક્ષારણના દર પર અસર કરતું નથી?  
A. પોપડીનો પ્રકાર B. દબાણ  
C. ધાતુની શુદ્ધતા D. દ્રાવણની pH
27. The part of the metal in contact with ..... oxygen acts as cathode.  
A. More B. Less  
C. actual D. None of these
૨૭. ધાતુનો ઓક્સિજનના ..... સંપર્ક ધરાવતો ભાગ કેથોડ તરીકે વર્તે છે.  
A. વધુ B. ઓછા  
C. વાસ્તવિક D. આમાંથી કોઈ નહિ
28. The process of depositing a thin layer of zinc on the iron surface is called .....  
A. Hot dipping process B. Metal cladding  
C. Sheradizing D. Galvanizing
૨૮. લોખંડની સપાટી ઉપર ઝીંકનું પાતળું સ્તર ચઢાવવાની ક્રિયાને ..... કહે છે.  
A. હોટ ડિપિંગ પ્રક્રિયા B. મેટલ ક્લેડિંગ  
C. સીરેડાઈઝિંગ D. ગેલ્વેનાઈઝિંગ
29. .... salt is responsible for temporary hardness.  
A.  $\text{CaSO}_4$  B.  $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$   
C.  $\text{CaCl}_2$  D.  $\text{MgCl}_2$
૨૯. .... ક્ષાર અસ્થાયી કઠિનતા માટે જવાબદાર છે.  
A.  $\text{CaSO}_4$  B.  $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$   
C.  $\text{CaCl}_2$  D.  $\text{MgCl}_2$
30. Water which does not form foam with soap is called ..... water.  
A. Simple B. Soft  
C. Hard D. None of these
૩૦. જે પાણી સાબુ સાથે ફીણ ન આપે તેને ..... પાણી કહે છે.  
A. સાદુ B. નરમ  
C. કઠિન D. આમાંથી કોઈ નહિ
31. Molecular mass of magnesium sulphate is .....  
A. 120 B. 95  
C. 136 D. 111
૩૧. મેગ્નેશિયમ સલ્ફેટનો અણુભાર ..... છે.  
A. 120 B. 95  
C. 136 D. 111
32. 1 ppm = 1 part per .....  
A. meter B. Million  
C. mL D. Macron
૩૨. 1 ppm = 1 ભાગ પ્રતિ ..... .

- A. મીટર B. મિલિયન  
C. mL D. મેક્રોન
33. Which of the following salt is not responsible for permanent hardness?  
A.  $\text{CaSO}_4$  B.  $\text{CaCl}_2$   
C.  $\text{MgCl}_2$  D.  $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$
33. કાયમી કઠિનતા માટે નીચેનામાંથી કયો ક્ષાર જવાબદાર નથી?  
A.  $\text{CaSO}_4$  B.  $\text{CaCl}_2$   
C.  $\text{MgCl}_2$  D.  $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$
34. What is used to remove scale from boiler pipe?  
A. Kerosene B. Tannin  
C. Lignin D. All of these
34. બોઈલર પાઇપમાંથી છારી દૂર કરવા માટે શું વપરાય છે?  
A. કેરોસીન B. ટેનીન  
C. લિગ્નિન D. આ બધાં જ
35. Which method is used to remove hardness of water?  
A. Soda-Lime process B. Permutit process  
C. Ion exchange process D. All of these
35. પાણીની કઠિનતાને દૂર કરવા માટે કઈ પદ્ધતિનો ઉપયોગ થાય છે?  
A. સોડા લાઈમ પદ્ધતિ B. પરમ્યુટિટ  
C. આયન વિનિમય પદ્ધતિ D. આ બધીજ
36. While producing steam in a boiler, if steam is formed more rapidly and wet steam is also carried along with it, it is called .....
36. While producing steam in a boiler, if steam is formed more rapidly and wet steam is also carried along with it, it is called .....  
A. Priming B. Foaming  
C. Scale D. Sludge
36. બોઈલરમાં વરાળ ઉત્પન્ન કરતી વખતે જો વધુ ઝડપથી વરાળ બનતી હોય અને તેની સાથે ભીની વરાળ પણ સાથે જાય તો તેને ..... કહે છે.  
A. પ્રાઈમિંગ B. ફોમિંગ  
C. છારી D. અવમલ
37. What is used to increase the reactivity of used permutit?  
A. 10% HCl B. 10% NaOH  
C. 10% NaCl D. 10%  $\text{H}_2\text{SO}_4$
37. વપરાયેલ પરમ્યુટિટની ક્રિયાશીલતા વધારવા માટે શું વપરાય છે?  
A. 10% HCl B. 10% NaOH  
C. 10% NaCl D. 10%  $\text{H}_2\text{SO}_4$
38. In boiler, caustic embrittlement occurs due to free .....
38. In boiler, caustic embrittlement occurs due to free .....  
A. NaOH B.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$   
C.  $\text{CO}_2$  D.  $\text{NaHCO}_3$
38. બોઈલરમાં, મુક્ત .....ને કારણે કોસ્ટિક એમ્બ્રિટલમેન્ટ થાય છે.  
A. NaOH B.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$   
C.  $\text{CO}_2$  D.  $\text{NaHCO}_3$
39. What is used to make water germs free?  
A. CO B.  $\text{N}_2$   
C.  $\text{CO}_2$  D.  $\text{Cl}_2$
39. પાણીને જંતુમુક્ત બનાવવા માટે શું વપરાય છે?  
A. CO B.  $\text{N}_2$   
C.  $\text{CO}_2$  D.  $\text{Cl}_2$
40. What is used to remove hardness from hard water by ion exchange process?  
A. Acidic resin and Basic resin B. Calcium hydroxide, Sodium carbonate  
C. Sodium carbonate D. Calcium hydroxide
40. આયન વિનિમય પ્રક્રિયા દ્વારા કઠિન પાણીમાંથી કઠિનતા દૂર કરવા માટે શું વપરાય છે?  
A. એસિડિક રેસિન અને બેઝિક રેસિન B. કેલ્શિયમ હાઈડ્રોક્સાઈડ, સોડિયમ કાર્બોનેટ  
C. સોડિયમ કાર્બોનેટ D. કેલ્શિયમ હાઈડ્રોક્સાઈડ

41. Carbon can show ..... hybridisation.  
 A.  $sp$  B.  $sp^2$   
 C.  $sp^3$  D. All of these
૪૧. કાર્બન ..... સંકરણ દર્શાવી શકે છે.  
 A.  $sp$  B.  $sp^2$   
 C.  $sp^3$  D. આ બધાં જ
42. Bond angle in methane molecule is .....  
 A.  $104^\circ 30'$  B.  $120^\circ$   
 C.  $109^\circ 28'$  D.  $180^\circ$
૪૨. મિથેન અણુમાં બંધકોણ ..... છે.  
 A.  $104^\circ 30'$  B.  $120^\circ$   
 C.  $109^\circ 28'$  D.  $180^\circ$
43. Alcohols have ..... functional group.  
 A.  $-COOH$  B.  $-OH$   
 C.  $-O-$  D.  $-CHO$
૪૩. આલ્કોહોલમાં ..... ક્રિયાશીલ સમૂહ હોય છે.  
 A.  $-COOH$  B.  $-OH$   
 C.  $-O-$  D.  $-CHO$
44. .... is the ground state electronic configuration of carbon.  
 A.  $1s^2 2s^2 2p^2$  B.  $1s^2 2s^0 2p^4$   
 C.  $1s^2 2s^1 2p^3$  D. None of these
૪૪. .... એ કાર્બનની ભૂઅવસ્થાની ઇલેક્ટ્રોન રચના છે.  
 A.  $1s^2 2s^2 2p^2$  B.  $1s^2 2s^0 2p^4$   
 C.  $1s^2 2s^1 2p^3$  D. આપેલ એકપણ નહિ
45. What is the structural formula of 1-butene?  
 A.  $CH_3-CH=CH-CH_3$  B.  $CH_3-CH_2-CH=CH_2$   
 C.  $CH_2=CH-CH_2-CH_3$  D. B. and D.
૪૫. 1-બ્યુટીનનું બંધારણીય સૂત્ર શું છે?  
 A.  $CH_3-CH=CH-CH_3$  B.  $CH_3-CH_2-CH=CH_2$   
 C.  $CH_2=CH-CH_2-CH_3$  D. B. and D.
46. What is the IUPAC name of  $CH_3COOCH_3$ ?  
 A. Ethylmethanoate B. Methylmethanoate  
 C. Methylmethanoate D. Ethylethanoate
૪૬.  $CH_3COOCH_3$ નું IUPAC નામ શું છે?  
 A. ઇથાઇલમિથેનોએટ B. મિથાઇલમિથેનોએટ  
 C. મિથાઇલઇથેનોએટ D. ઇથાઇલઇથેનોએટ
47.  $C_2H_5OH$  and  $CH_3-O-CH_3$  are ..... of each other.  
 A. Homologues B. Isomers  
 C. Supplements D. None of these
૪૭.  $C_2H_5OH$  અને  $CH_3-O-CH_3$  એ એકબીજાના ..... છે.  
 A. સમાનધર્મીઓ B. સમઘટકો  
 C. પૂરકો D. આપેલ એકપણ નહિ
48. Which of the following is the ketone functional group?  
 A.  $-O-$  B.  $-COO-$   
 C.  $-CO-$  D.  $-COOH$
૪૮. નીચેનામાંથી કયું કિટોન ક્રિયાશીલ સમૂહ છે?  
 A.  $-O-$  B.  $-COO-$   
 C.  $-CO-$  D.  $-COOH$
49. Which is the simplest hydrocarbon?  
 A.  $CH_4$  B.  $CH_2=CH_2$   
 C.  $CH\equiv CH$  D. None of these
૪૯. સૌથી સરળ હાઇડ્રોકાર્બન કયો છે?  
 A.  $CH_4$  B.  $CH_2=CH_2$   
 C.  $CH\equiv CH$  D. આપેલ એકપણ નહિ

50. The general formula of alkene is ..... .  
 A.  $C_nH_{2n+2}$  B.  $C_nH_{2n+1}$   
 C.  $C_nH_{2n-2}$  D.  $C_nH_{2n}$
૫૦. આલ્કીનનું સામાન્ય સૂત્ર ..... છે.  
 A.  $C_nH_{2n+2}$  B.  $C_nH_{2n+1}$   
 C.  $C_nH_{2n-2}$  D.  $C_nH_{2n}$
51. Lubricants are classified into ..... types.  
 A. 3 B. 1  
 C. 4 D. 2
૫૧. સ્નેહકને ..... પ્રકારોમાં વર્ગીકૃત કરવામાં આવે છે.  
 A. 3 B. 1  
 C. 4 D. 2
52. A lubricant oil is needed to run the machine ..... .  
 A. With increased friction B. Without noise  
 C. Quickly D. With cleanliness
૫૨. મશીનને ..... ચલાવવા માટે સ્નેહક તેલની જરૂર પડે છે  
 A. વધેલા ઘર્ષણ સાથે B. અવાજ વગર  
 C. તરત D. સ્વચ્છતા સાથે
53. Vaseline is a ..... lubricant.  
 A. Solid B. Semi solid  
 C. Liquid D. Synthetic
૫૩. વેસેલીન એ એક ..... સ્નેહક છે.  
 A. ઘન B. અર્ધ ઘન  
 C. પ્રવાહી D. સાંશ્લેષિક
54. The temperature at which a small portion of liquid lubricant stops moving is called ..... of liquid lubricant.  
 A. Pour point B. Cloud point  
 C. Flash point D. Fire point
૫૪. જે તાપમાને પ્રવાહી સ્નેહકનો રેલો ચાલતો અટકી જાય તે તાપમાનને પ્રવાહી સ્નેહકનું ..... કહે છે.  
 A. રેલા બિંદુ B. વાદળ બિંદુ  
 C. ભડકા બિંદુ D. આગ બિંદુ
55. Castor oil is a ..... lubricant.  
 A. Solid B. Semi solid  
 C. Liquid D. Synthetic
૫૫. દિવેલનું તેલ એ એક ..... સ્નેહક છે.  
 A. ઘન B. અર્ધ ઘન  
 C. પ્રવાહી D. સાંશ્લેષિક
56. Viscosity of a lubricant can be measured by ..... .  
 A. Stalagmometer B. Refractometer  
 C. Voltmeter D. Viscometer
૫૬. સ્નેહકની સ્નિગ્ધતા ..... દ્વારા માપી શકાય છે.  
 A. સ્ટેલેગ્મોમીટર B. રીફ્રેક્ટોમીટર  
 C. વોલ્ટમીટર D. સ્નિગ્ધતામાપકયંત્ર
57. Acid value of oil is the number of milligrams of ..... required to neutralize the free acid present in 1 gm of oil.  
 A. KOH B. HCl  
 C. NaOH D.  $HNO_3$
૫૭. તેલનું એસિડ મૂલ્ય એ 1 ગ્રામ તેલમાં રહેલા મુક્ત એસિડને તટસ્થ કરવા માટે જરૂરી ..... ના જરૂરી મિલિગ્રામ છે.  
 A. KOH B. HCl  
 C. NaOH D.  $HNO_3$
58. .... are used as lubricants in high temperature and heavy load machines.

- A. Solids B. Semi solids  
C. Liquids D. Synthetics
૫૮. ઊંચુ તાપમાન અને ભારે બોજ ધરાવતાંદ મશીનોમાં સ્નેહક તરીકે ..... પદાર્થો વાપરવામાં આવે છે.  
A. ઘન B. અર્ધ ઘન  
C. પ્રવાહીઓ D. સાંજ્વેષિક
59. Simple organic molecules of the same or different types joined together by chemical bonds to form larger molecules are called .....  
A. Monomer B. Polymer  
C. Atom D. None of these
૫૯. એક જ અથવા જુદા જુદા પ્રકારના સાદા કાર્બનિક અણુઓ એકબીજા સાથે રાસાયણિક બંધથી જોડાઈને વિરાટ અણુ નીપજ રૂપે આપે છે તેને ..... કહે છે.  
A. એકાંકી અણુ B. બહુઘટક  
C. પરમાણુ D. આપેલ એકપણ નહિ
60. On the basis of molecular structure polymers are classified into .....  
A. Linear polymer B. Branched polymer  
C. Cross-linked polymer D. All of these
૬૦. અણુ બંધારણના આધારે બહુઘટકને ..... માં વર્ગીકૃત કરવામાં આવે છે.  
A. રેખીય બહુઘટક B. શાખીય બહુઘટક  
C. આંતર-બંધિત બહુઘટક D. આપેલ બધાં જ
61. Which of the following is not a Homo polymer?  
A. Polyethylene B. P.V.C.  
C. Polyester D. Polypropylene
૬૧. નીચેનામાંથી કયું હોમો બહુઘટક નથી?  
A. પોલીઇથીલીન B. પી.વી.સી.  
C. પોલીએસ્ટર D. પોલીપ્રોપીલીન
62. Which of the following is not a natural polymer?  
A. Silk B. Melamine  
C. Resin D. None of these
૬૨. નીચેનામાંથી કયું કુદરતી બહુઘટક નથી?  
A. રેશમ B. મેલામાઈન  
C. રેઝીન D. આપેલ એકપણ નહિ
63. According to the process of polymer formation it is formed by ..... methods.  
A. 2 B. 4  
C. 3 D. 1
૬૩. બહુઘટક બનવાની પ્રક્રિયા અનુસાર તે ..... રીતે બને છે.  
A. 2 B. 4  
C. 3 D. 1
64. Which of the following is a polymer?  
A. Fibres B. Rubbers  
C. Plastics D. All of these
૬૪. નીચેનામાંથી કયું બહુઘટક છે?  
A. રેષાઓ B. રબર  
C. પ્લાસ્ટિક D. આપેલ બધાં જ
65. Which of the following is not a Co-polymer?  
A. Dacron B. Polystyrene  
C. Nylon D. PHBV
૬૫. નીચેનામાંથી કયું સહબહુઘટક નથી?  
A. ડેક્રોન B. પોલીસ્ટાઇરીન  
C. નાયલોન D. PHBV
66. .... is a thermo plastic polymer.  
A. Bakelite B. Melamine  
C. Polyethylene D. None of these

૬૬. .... એ તાપસુનમ્ય પ્લાસ્ટિક પોલિમર છે.  
 A. બેકેલાઈટ B. મેલામાઈન  
 C. પોલીઇથીલીન D. આપેલ એકપણ નહિ
67. In which type of polymerization by-product is obtained?  
 A. Condensation polymerization B. Free radical polymerization  
 C. Addition polymerization D. None of these
૬૭. કયા પ્રકારની બહુઘટકતામાં ઉપનીપજ મળે છે?  
 A. સંઘનન બહુઘટકતા B. મૂક્ત મૂલક બહુઘટકતા  
 C. યોગશીલ બહુઘટકતા D. આપેલ એકપણ નહિ
68. Monomer of Nylon-66 is .....  
 A. HexaMethyleneDiAmine B. HexaMethyleneDiAmine and Adipic acid  
 C. Adipic acid D. All of these
૬૮. નાયલોન-66નો એકાંકી અણુ ..... છે.  
 A. હેક્સામિથીલીનડાઇએમાઇન B. હેક્સામિથીલીનડાઇએમાઇન અને એડિપીક એસિડ  
 C. એડિપીક એસિડ D. આપેલ બધાં જ
69. .... is a thermosetting plastic polymer.  
 A. Polyethylene B. Polypropylene  
 C. Bakelite D. Nylon
૬૯. .... એ તાપસ્થાપિત પ્લાસ્ટિક પોલિમર છે.  
 A. પોલીઇથીલીન B. પોલીપ્રોપીલીન  
 C. બેકેલાઈટ D. નાયલોન
70. Which of the following is a rubber?  
 A. Neoprene B. BuNa-S  
 C. BuNa-N D. All of these
૭૦. નીચેનામાંથી કયું રબર છે?  
 A. નિયોપ્રીન B. બુના-S  
 C. બુના- N D. આપેલ બધાં જ

\*\*\*\*\*