

GUJARAT TECHNOLOGICAL UNIVERSITY

Diploma Engineering – SEMESTER – 1(CtoD) – EXAMINATION – Winter-2025

Subject Code: C4300011

Date: 16-01-2026

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. Use of simple calculators and non-programmable scientific calculators are permitted.
4. English version is authentic.
5. Use only OMR to answer this question paper.
6. Each question is of 1 mark.
7. There is No negative marking.

1. p orbit can accommodate maximum _____ electrons.
A. 2 B. 4
C. 6 D. 10
૧. p કક્ષકમાં મહત્તમ _____ ઇલેક્ટ્રોન સમાઈ શકે છે.
A. 2 B. 4
C. 6 D. 10
2. The chemical bond formed by the equal sharing of electrons is _____.
A. Ionic bond B. Covalent bond
C. Hydrogen bond D. Metallic bond
૨. ઇલેક્ટ્રોનની સરખી ભાગીદારીથી બનતા બંધને _____ કહેવાય છે.
A. આયનીય બંધ B. સહસંયોજક બંધ
C. હાઇડ્રોજન બંધ D. ધાત્વિય બંધ
3. Example of ionic bond is _____.
A. H_2 B. Cl_2
C. $NaCl$ D. N_2
૩. આયનીય બંધનું ઉદાહરણ _____ છે.
A. H_2 B. Cl_2
C. $NaCl$ D. N_2
4. _____ is symbol of coordinate covalent bond.
A. - B. -----
C. : D. $\rightarrow$

૪. સર્વગ સહસંયોજક બંધને _____ દ્વારા દર્શાવી શકાય.
- A. - B. -----
C. : D. →
5. Electron configuration of Nitrogen is:
- A. $1S^2, 2S^2, 2P^3$ B. $1S^2, 2S^2, 2P^4$
C. $1S^2, 2S^2, 2P^5$ D. $1S^2, 2S^2, 2P^6$
૫. નાઇટ્રોજનની ઇલેક્ટ્રોન રચના _____ છે.
- A. $1S^2, 2S^2, 2P^3$ B. $1S^2, 2S^2, 2P^4$
C. $1S^2, 2S^2, 2P^5$ D. $1S^2, 2S^2, 2P^6$
6. Sum of Mole fraction of each component is _____.
- A. 0 B. 1
C. 10 D. 100
૬. દરેક ઘટકના મોલ અંશનો સરવાળો _____ હોય છે.
- A. 0 B. 1
C. 10 D. 100
7. Molarity of 1N NaOH is _____ M.
- A. 0 B. 1
C. 2 D. 0.5
૭. 1N NaOH ની મોલારીટી _____ M હોય છે.
- A. 0 B. 1
C. 2 D. 0.5
8. Molecule of S_8 contain atoms
- A. 2 B. 4
C. 6 D. 8
૮. S_8 નો અણુ _____ પરમાણુ ધરાવે છે.
- A. 2 B. 4
C. 6 D. 8
9. pH of basic solution is _____.
A. 0 B. 7
C. >7 D. <7
૯. બેઝીક દ્રાવણની pH _____ હોય છે.
- A. 0 B. 7
C. >7 D. <7

10. pH =
- A. $\log [\text{H}_3\text{O}^+]$ B. $-\log [\text{H}_3\text{O}^+]$
 C. $\log [\text{OH}^-]$ D. $-\log [\text{OH}^-]$
૧૦. pH =
- A. $\log [\text{H}_3\text{O}^+]$ B. $-\log [\text{H}_3\text{O}^+]$
 C. $\log [\text{OH}^-]$ D. $-\log [\text{OH}^-]$
11. _____ is weak electrolyte.
- A. NaOH B. NaCl
 C. HCl D. CH_3COOH
૧૧. _____ એ નિર્બળ વિદ્યુતવિભાજ્ય છે.
- A. NaOH B. NaCl
 C. HCl D. CH_3COOH
12. _____ is an example of buffer solution.
- A. $\text{HCl} + \text{NaOH}$ B. $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{NaCl}$
 C. $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{CH}_3\text{COONa}$ D. $\text{NaOH} + \text{H}_2\text{O}$
૧૨. _____ એ બફર દ્રાવણનું ઉદાહરણ છે.
- A. $\text{HCl} + \text{NaOH}$ B. $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{NaCl}$
 C. $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{CH}_3\text{COONa}$ D. $\text{NaOH} + \text{H}_2\text{O}$
13. pH of 0.01 M HCl solution is _____.
- A. 0 B. 1
 C. 2 D. 3
૧૩. 0.01 M HCl ની દ્રાવણની pH _____ હોય છે.
- A. 0 B. 1
 C. 2 D. 3
14. pH + pOH =
- A. 0 B. 7
 C. 14 D. 10
૧૪. pH + pOH =
- A. 0 B. 7
 C. 14 D. 10
15. 1 F = _____ Coulomb.
- A. 95600 B. 96000
 C. 96500 D. 95000
૧૫. 1 F = _____ કુલંબ.
- A. 95600 B. 96000
 C. 96500 D. 95000

16. The potential of standard hydrogen electrode is _____.
 A. 0 B. 0.2422
 C. 1 D. 0.76
૧૬. પ્રમાણીત હાઇડ્રોજન ધ્રુવનો પોટેન્શીયલ _____ હોય છે.
 A. 0 B. 0.2422
 C. 1 D. 0.76
17. The process of decomposition of an electrolyte by passing an electric current is called:
 A. Hydrolysis B. Electrolysis
 C. Pyrolysis D. Cracking
૧૭. વિદ્યુત પ્રવાહ પસાર કરી વિદ્યુત વિભાજનું વિઘટન કરવાની પ્રક્રિયાને _____ કહે છે.
 A. જળ વિભાજન B. વિદ્યુત વિભાજન
 C. પાયરોલીસીસ D. ક્રેકિંગ
18. If pH = 7 then pOH =
 A. 0 B. 10
 C. 7 D. 14
૧૮. જો pH = 7 હોય, તો pOH = _____.
 A. 0 B. 10
 C. 7 D. 14
19. Solution having pH 7 is known as _____ solution.
 A. Acidic B. Basic
 C. Neutral D. Buffer
૧૯. 7 pH ધરાવતી દ્રાવણને _____ દ્રાવણ કહેવાય છે.
 A. એસીડીક B. બેઝીક
 C. તટસ્થ D. બફર
20. _____ act as an anode in Cu-Zn Electrochemical Cell.
 A. Cu Metal B. Zn Metal
 C. Salt bridge D. CuSO₄
૨૦. Cu-Zn વિજરાસાયણીક કોષમાં એનોડ તરીકે _____ વર્તે છે.
 A. Cu ધાતુ B. Zn ધાતુ
 C. ક્ષાર સેતુ D. CuSO₄
21. Corrosion of metal is more in _____ medium.
 A. Acidic B. Basic
 C. Neutral D. Independent of medium
૨૧. ધાતુનું ક્ષારણ _____ માધ્યમમાં વધારે થાય છે.
 A. એસીડીક B. બેઝીક
 C. તટસ્થ D. માધ્યમથી સ્વતંત્ર છે.

22. Formula of iron rust is _____.
 A. FeO B. Fe₂O₃
 C. Fe D. Fe₃O₄
૨૨. લોખંડના કાટનું સૂત્ર _____ છે.
 A. FeO B. Fe₂O₃
 C. Fe D. Fe₃O₄
23. $M \rightarrow M^{+2} + \text{_____ } e^{-}$
 A. 1 B. 2
 C. 3 D. 4
૨૩. $M \rightarrow M^{+2} + \text{_____ } e^{-}$
 A. 1 B. 2
 C. 3 D. 4
24. Corrosion of metal due to increase in moisture.
 A. Increases B. Decreases
 C. Doesn't happen D. No Change
૨૪. ભેજ વધવાથી ધાતુનું ક્ષારણ _____ થાય છે.
 A. વધે છે B. ઘટે છે
 C. થતું નથી D. ફેરફાર થતો નથી
25. Corrosion is an example of _____ type reaction.
 A. Oxidation B. Reduction
 C. Photo Chemical D. Addition
૨૫. ક્ષારણએ _____ પ્રકારની પ્રક્રિયા છે.
 A. ઓક્સીડેશન B. રિડક્શન
 C. ફોટો કેમીકલ D. યોગશીલ
26. Identify factor is not affecting the rate of corrosion.
 A. Moisture B. Pressure
 C. Temperature D. pH
૨૬. નીચેના માંથી _____ પરીબળ ક્ષારણના દર ને અસર કરતું નથી.
 A. ભેજ B. દબાણ
 C. તાપમાન D. pH
27. Galvanizing is the process of coating _____ metal over the other metal.
 A. Zn B. Sb
 C. Ag D. Sn
૨૭. ગેલ્વેનાઇઝીંગ એટલે અન્યધાતુ પર _____ ધાતુનું પડ.
 A. Zn B. Sb
 C. Ag D. Sn

28. _____ method is used to protect the small things like screw, nut, bolt, and nails from corrosion.
- A. Sheradizing B. Metal Spraying
C. Metal Cladding D. Tinning
૨૮. સ્ક્રુ, નટ, બોલ્ટ, બિલી વગેરેને ક્ષારણથી બચાવવા _____ પધ્ધતિ વપરાય છે.
- A. સીરેડાઇઝીંગ B. મેટલ સ્પ્રેયીંગ
C. મેટલ ક્લેડીંગ D. ટીનીંગ
29. Molecular weight of CaCO_3 is _____ g/mol. (Atomic weight: C=12 amu, Ca=40amu, O=16amu)
- A. 68 B. 162
C. 111 D. 100
૨૯. CaCO_3 નો અણુભાર _____ ગ્રામ/મોલ છે. (પરમાણુ ભાર: C=12 amu, Ca=40amu, O=16amu)
- A. 68 B. 162
C. 111 D. 100
30. _____ salt is responsible for temporary hardness.
- A. CaCl_2 B. MgSO_4
C. $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$ D. MgCl_2
૩૦. અસ્થાયી(ક્ષણિક) કઠીનતા માટે જવાબદાર ક્ષાર _____ છે.
- A. CaCl_2 B. MgSO_4
C. $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$ D. MgCl_2
31. 1 ppm = _____ °French
- A. 0.1 B. 0.07
C. 1.43 D. 14.3
૩૧. 1 ppm = _____ °ફ્રેંચ
- A. 0.1 B. 0.07
C. 1.43 D. 14.3
32. Hardness due to $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ is _____ ppm of water sample having 8.1 mg/L $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ salt.
- A. 8.1 B. 5
C. 10 D. 50
૩૨. પાણીમાં $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ ક્ષારનું પ્રમાણ 8.1 mg/L હોય તો તેના કારણે કઠીનતા _____ ppm હશે.
- A. 8.1 B. 5
C. 10 D. 50

33. _____ is used to remove hardness in Soda Lime method.
- A. HCl B. NaOH
C. Zeolite D. Ca(OH)_2
33. સોડા લાઇમ પદ્ધતિમાં કઠીનતા દૂર કરવા _____ વપરાય છે.
- A. HCl B. NaOH
C. ઝીઓલાઇટ D. Ca(OH)_2
34. _____ method is adopted for potable water treatment
- A. Sedimentation B. Coagulation
C. Filtration D. All of the above
34. પીવા લાયક પાણીના ઉપચાર માટે _____ પદ્ધતિ વપરાય છે.
- A. ઠારણ B. સ્કંદન
C. ગાળણ D. ઊપરની બધી જ
35. Acidic resin and basic resin are used in _____ method.
- A. Soda Lime B. Zeolite
C. Ion Exchange D. Reverse Osmosis
35. _____ પદ્ધતિમાં એસીડીક રેઝીન અને બેઝીક રેઝીનનો ઉપયોગ થાય છે.
- A. સોડા લાઇમ B. ઝીઓલાઇટ
C. આયન વિનિમય D. ઊલટા અભિસરણ
36. Full form of ppm is _____
- A. parts per milligram B. parts per million
C. parts per millilitre D. parts per mol
36. ppm નું આખું નામ _____ છે.
- A. પાર્ટસ પર મીલીગ્રામ B. પાર્ટસ પર મિલિયન
C. પાર્ટસ પર મીલીલીટર D. પાર્ટસ પર મોલ
37. Caustic embrittlement causes due to presence of free _____ in water
- A. NaCl B. Na_2CO_3
C. NaOH D. HCl
37. પાણીમાં કોસ્ટીક એમ્બ્રિટલમેન્ટ _____ પદાર્થની હાજરીના લીધે થાય છે.
- A. NaCl B. Na_2CO_3
C. NaOH D. HCl
38. _____ Is used for estimation of hardness of water.
- A. EDTA B. DDT
C. HNO_3 D. NaOH

3૮. _____ પદાર્થ પાણીની કઠીનતા માપવા વપરાય છે.

- | | |
|-------------------|---------|
| A. EDTA | B. DDT |
| C. HNO_3 | D. NaOH |

39. Sedimentation process is used for _____ impurities.

- | | |
|------------|--------------|
| A. Heavy | B. Light |
| C. Soluble | D. Colloidal |

૩૯. _____ અશુદ્ધિઓ માટે ઠારણની પ્રક્રિયા વપરાય છે.

- | | |
|------------|-----------|
| A. ભારે | B. હળવી |
| C. દ્રાવ્ય | D. કલીલમય |

40. Chemical formula of Zeolite is _____ x H_2O .

- | | |
|--|--|
| A. Na_2Si_2 | B. Na_2Al_2 |
| C. $\text{Na}_2\text{Al}_2\text{Si}_2$ | D. $\text{Na}_2\text{Al}_2\text{Si}_2\text{O}_8$ |

૪૦. ઝીઓલાઈટનું રાસાયણીક સૂત્ર _____ x H_2O છે.

- | | |
|--|--|
| A. Na_2Si_2 | B. Na_2Al_2 |
| C. $\text{Na}_2\text{Al}_2\text{Si}_2$ | D. $\text{Na}_2\text{Al}_2\text{Si}_2\text{O}_8$ |

41. Valency of carbon is _____.

- | | |
|------|------|
| A. 0 | B. 2 |
| C. 4 | D. 3 |

૪૧. કાર્બનની સંયોજકતા _____ છે.

- | | |
|------|------|
| A. 0 | B. 2 |
| C. 4 | D. 3 |

42. Open chain organic compounds are _____.

- | | |
|-------------|-----------------|
| A. Cyclic | B. Heterocyclic |
| C. Aromatic | D. Aliphatic |

૪૨. સરળ શૃંખલા વાળા કાર્બનીક સંયોજનો _____ હોય છે.

- | | |
|-------------|---------------|
| A. ચક્રિય | B. વિષમચક્રિય |
| C. એરોમેટીક | D. એલીફેટીક |

43. _____ functional group is present in propanone.

- | | |
|-------------------|-----------------|
| A. $-\text{COOH}$ | B. $>\text{CO}$ |
| C. $-\text{CHO}$ | D. $-\text{OH}$ |

૪૩. પ્રોપેનોનમાં _____ ક્રિયાશીલ સમૂહ હાજર હોય છે.

- | | |
|-------------------|-----------------|
| A. $-\text{COOH}$ | B. $>\text{CO}$ |
| C. $-\text{CHO}$ | D. $-\text{OH}$ |

44. _____ is common formula of aldehyde.

- | | |
|-------------------|-----------------|
| A. $-\text{COOH}$ | B. $>\text{CO}$ |
| C. $-\text{CHO}$ | D. $-\text{OH}$ |

૪૪. આલ્કીહાઇડનું સામાન્ય સૂત્ર _____ છે.
- A. $-\text{COOH}$ B. $>\text{CO}$
C. $-\text{CHO}$ D. $-\text{OH}$
45. IUPAC name of acetic acid is _____ .
- A. Methanoic acid B. Ethanoic acid
C. Propanoic acid D. Butanoic acid
૪૫. એસીટીક એસીડનું IUPAC નામ _____ છે.
- A. મિથેનોઇક એસીડ B. ઇથેનોઇક એસીડ
C. પ્રોપેનોઇક એસીડ D. બ્યુટેનોઇક એસીડ
46. Common formula of Alkane is _____ .
- A. C_nH_{2n} B. $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$
C. $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$ D. C_nH_n
૪૬. આલ્કેનનું સામાન્ય સૂત્ર _____ છે.
- A. C_nH_{2n} B. $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$
C. $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$ D. C_nH_n
47. Molecular formula of ethane is _____ .
- A. CH_4 B. C_2H_2
C. C_2H_4 D. C_2H_6
૪૭. ઇથેનનું બંધારણીય સૂત્ર _____ છે.
- A. CH_4 B. C_2H_2
C. C_2H_4 D. C_2H_6
48. Total number of sigma bonds in methane is _____
- A. 2 B. 4
C. 6 D. 8
૪૮. મિથેનમાં _____ સિગ્મા બંધ હોય છે.
- A. 2 B. 4
C. 6 D. 8
49. _____ used to indicate halide group.
- A. $-\text{OH}$ B. $-\text{CN}$
C. $-\text{X}$ D. $-\text{NH}_2$
૪૯. હેલાઇડ સમૂહને દર્શાવવા _____ વપરાય છે.
- A. $-\text{OH}$ B. $-\text{CN}$
C. $-\text{X}$ D. $-\text{NH}_2$
50. $-\text{COOR}$ is _____ functional group.
- A. Alcohol B. Ketone
C. Ester D. Ether

૫૦. -COOR એ _____ ક્રિયાશીલ સમૂહ છે.

- | | |
|-------------|------------|
| A. આલ્કોહોલ | B. ક્રિટોન |
| C. એસ્ટર | D. ઇથર |

51. On increasing the lubrication, the efficiency of the machine _____.

- | | |
|-----------------|--------------------------|
| A. Increases | B. Decreases |
| C. Remains same | D. Does not get affected |

૫૧. સ્નેહન વધારતાં યંત્રની કાર્યક્ષમતા _____.

- | | |
|----------------|-------------------|
| A. વધે છે | B. ઘટે છે |
| C. સમાન રહે છે | D. પર અસર થતી નથી |

52. Vaseline is _____ lubricants.

- | | |
|-----------|---------------|
| A. Solid | B. Semi solid |
| C. Liquid | D. Synthetic |

૫૨. વેસેલીન એ _____ સ્નેહક છે.

- | | |
|------------|---------------|
| A. ઘન | B. અર્ધ ઘન |
| C. પ્રવાહી | D. સાંશ્લેષિક |

53. _____ Is used to reduce friction in machines.

- | | |
|--------------|----------|
| A. Water | B. Metal |
| C. Lubricant | D. Air |

૫૩. યંત્રમાં ઘર્ષણ ઘટાડવા _____ વપરાય છે.

- | | |
|-----------|---------|
| A. પાણી | B. ધાતુ |
| C. સ્નેહક | D. હવા |

54. Mixture of oil and water is called _____.

- | | |
|--------------|-------------|
| A. Acid | B. Base |
| C. Lubricant | D. Emulsion |

૫૪. પાણી અને તેલના મિશ્રણને _____ કહેવાય છે.

- | | |
|-----------|---------|
| A. એસીડ | B. બેઇઝ |
| C. સ્નેહક | D. પાયસ |

55. The temperature at which liquid lubricant converts into solid state is called _____.

- | | |
|---------------|----------------|
| A. Fire point | B. Flash point |
| C. Pour point | D. Cloud point |

૫૫. જે તાપમાને પ્રવાહી સ્નેહક ઘન સ્નેહકમાં બદલાય તે તાપમાનને _____ કહે છે.

- | | |
|---------------|----------------------|
| A. આગ બિંદુ | B. ભડકા બિંદુ |
| C. રેલા બિંદુ | D. વાદળ(ધુમ્ર) બિંદુ |

56. The unit of viscosity is _____.
 A. g/L B. Poise
 C. BTU D. g/mol
૫૬. સ્નિગ્ધતાનો એકમ _____ છે.
 A. g/L B. પોઇઝ
 C. BTU D. g/mol
57. _____ instrument is used to measure viscosity of lubricating oil.
 A. Red Wood Viscometer B. Refractometer
 C. pH meter D. Calorimeter
૫૭. સ્નેહક તેલની સ્નિગ્ધતા માપવા _____ સાધનનો ઉપયોગ થાય છે.
 A. રેડ વુડ વિસ્કોમીટર B. રીફ્રેક્ટોમીટર
 C. pH મીટર D. કેલરી મીટર
58. _____ lubricant is used in wrist watch.
 A. Hazel nut oil B. Olive oil
 C. Castor oil D. Tallow oil
૫૮. કાંડાના ઘડીયાળમાં _____ સ્નેહક વપરાય છે.
 A. હેઝલ નટનું તેલ B. ઓલીવનું તેલ
 C. દિવેલ D. ચરબીનું તેલ
59. The large molecule formed by the repetition of small molecule by mean of chemical bond is defined as _____.
 A. Polymer B. Monomer
 C. Catalyst D. Indicator
૫૯. સાદા કાર્બનીક અણુથી બનતા વિરાટ અણુને _____ કહેવાય છે.
 A. બહુઘટક B. એકાંકી અણુ
 C. ઉદ્દીપક D. સૂચક
60. The monomer of P.V.C. is _____.
 A. Ethylene B. Propylene
 C. Vinyl cyanide D. Vinyl Chloride
૬૦. P.V.C. ની બનાવટ માટેનો એકાંકી અણુ _____ છે.
 A. ઇથીલીન B. પ્રોપીલીન
 C. વિનાઇલ સાઇનાઇડ D. વિનાઇલ ક્લોરાઇડ
61. _____ polymer is prepared by condensation polymerization.
 A. Polyethylene B. Orlon
 C. Nylon-6,6 D. Teflon

૬૧. _____ બહુઘટક સંઘનન બહુઘટકતાની પ્રક્રિયા દ્વારા બનાવી શકાય.

- | | |
|---------------|-----------|
| A. પોલીઇથીલીન | B. ઓરલોન |
| C. નાઇલોન-6,6 | D. ટેફલોન |

62. _____ is example of co-polymer.

- | | |
|-----------|----------------|
| A. PVC | B. Bakelite |
| C. Teflon | D. Polystyrene |

૬૨. _____ એ સહ-બહુઘટક(કો-પોલીમર) નું ઉદાહરણ છે.

- | | |
|-----------|------------------|
| A. PVC | B. બેકેલાઇટ |
| C. ટેફલોન | D. પોલી સ્ટાઇરીન |

63. _____ is example of thermosetting plastic.

- | | |
|-----------------|------------------|
| A. Polyethylene | B. PVC |
| C. Bakelite | D. Polypropylene |

૬૩. _____ એ તાપ-સ્થાપિત પ્લાસ્ટીકનું ઉદાહરણ છે.

- | | |
|---------------|------------------|
| A. પોલીઇથીલીન | B. PVC |
| C. બેકેલાઇટ | D. પોલીપ્રોપીલીન |

64. Monomer of polystyrene is:

- | | |
|-----------------|------------|
| A. Phenol | B. Styrene |
| C. Formaldehyde | D. HMDA |

૬૪. પોલીસ્ટાઇરીન માટેનો એકાંકી અણુ _____ છે.

- | | |
|-------------------|-------------|
| A. ફિનોલ | B. સ્ટાઇરીન |
| C. ફોર્માલ્ડીહાઇડ | D. HMDA |

65. Teflon is also known as:

- | | |
|----------|-------------|
| A. PVC | B. PTFE |
| C. Orlon | D. Bakelite |

૬૫. ટેફલોન એ _____ તરીકે પણ ઓળખાય છે.

- | | |
|----------|-------------|
| A. PVC | B. PTFE |
| C. ઓરલોન | D. બેકેલાઇટ |

66. _____ is not a biodegradable polymer

- | | |
|---------|--------------------|
| A. PVC | B. Nylon-2-Nylon-6 |
| C. PHBV | D. Dextran |

૬૬. _____ એ જૈવ વિઘટનીય પોલીમર નથી.

- | | |
|---------|----------------------|
| A. PVC | B. નાઇલોન-2-નાઇલોન-6 |
| C. PHBV | D. ડેક્ષ્ટ્રાન |

67. _____ Substance is added for vulcanization of rubber.
- A. Sulphur B. Carbon
C. Oxygen D. Nitrogen
૬૭. રબરના વલ્કેનાઇઝેશનમાં _____ પદાર્થ ઉમેરવામાં આવે છે.
- A. ગંધક B. કાર્બન
C. ઓક્સીજન D. નાઇટ્રોજન
68. _____ is an example of natural rubber.
- A. Neoprene B. Polyisoprene
C. Buna-S D. Buna-N
૬૮. _____ એ કુદરતી રબરનું ઉદાહરણ છે.
- A. નિયોપ્રીન B. પોલીઆઇસોપ્રીન
C. બ્યુના-એસ D. બ્યુના-એન
69. The substance used to stick two different surfaces firmly is called _____ .
- A. Elastomer B. Adhesive
C. Fibre D. Metal
૬૯. બે સપાટીને મજબૂત રીતે ચોંટાડવા માટે વપરાતા પદાર્થને _____ કહેવાય છે.
- A. રબર B. સંસર્ગી પદાર્થ
C. રેષા D. ધાતુ
70. Polymer having only one type of monomer is called _____ .
- A. Co-polymer B. Homo-polymer
C. Elastomer D. Adhesive
૭૦. એક જ પ્રકારના એકાંકી અણુ ધરાવતા બહુઘટકને _____ કહેવાય છે.
- A. સહ બહુઘટક B. સમ બહુઘટક
C. રબર D. સંસર્ગી પદાર્થ
