

GUJARAT TECHNOLOGICAL UNIVERSITY

Diploma Engineering – SEMESTER – 1(CtoD) New – EXAMINATION – Winter-2024

Subject Code: C4300006

Date: 17-01-2025

Subject Name: Engineering 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 of an atom is denoted by
A. K B. L
C. M D. N
૧. પરમાણુની પ્રથમ કક્ષા થી દર્શાવાય છે.
A. K B. L
C. M D. N
2. Which of the following is the correct sequence of energy level for electrons?
A. $1s < 2s < 2p < 3s < 3p < 3d < 4s$ B. $1s < 2s < 3s < 4s < 2p < 3p < 3d$
C. $1s < 2s < 2p < 3s < 3p < 4s < 3d$ D. $1s < 2s < 2p < 3s < 4s < 3p < 3d$
૨. નીચેનામાંથી ઇલેક્ટ્રોન માટે ઊર્જા સ્તરનો સાચો ક્રમ કયો છે?
A. $1s < 2s < 2p < 3s < 3p < 3d < 4s$ B. $1s < 2s < 3s < 4s < 2p < 3p < 3d$
C. $1s < 2s < 2p < 3s < 3p < 4s < 3d$ D. $1s < 2s < 2p < 3s < 4s < 3p < 3d$
3. Atomic number of fluorine is
A. 8 B. 9
C. 10 D. 11
૩. ફ્લોરિનનો પરમાણુક્રમાંક છે.
A. 8 B. 9
C. 10 D. 11
4. Which of the following is not a strong bond?
A. Ionic bond B. Covalent bond
C. Metallic bond D. Hydrogen bond
૪. નીચેનામાંથી કયો મજબૂત બંધ નથી?
A. આયોનિક બંધ B. સહસંયોજક બંધ
C. ધાત્વિક બંધ D. હાઈડ્રોજન બંધ
5. Which of the following contains polar covalent bond?
A. CH_4 B. H_2
C. HF D. O_2
૫. નીચેનામાંથી કયું ધ્રુવીય સહસંયોજક બંધ ધરાવે છે?
A. CH_4 B. H_2
C. HF D. O_2
6. Which of the following is a network solid?
A. Diamond B. Sulphur
C. NaCl D. Asbestos
૬. નીચેનામાંથી કયું જાળીદાર ઘન છે?
A. હીરો B. ગંધક
C. NaCl D. એસ્બેસ્ટોસ

7. The component which is relatively present in less proportion is called
 A. Solution B. Solute
 C. Solvent D. None of these
૭. જે ઘટક સરખામણીમાં ઓછા પ્રમાણમાં હાજર હોય તેને કહેવાય છે.
 A. દ્રાવણ B. દ્રાવ્ય
 C. દ્રાવક D. આમાંથી કોઈ નહીં
8. If mole-fraction of one component is 0.7, then the mole-fraction of second component present in the solution is
 A. 0.7 B. 1.0
 C. 0.4 D. 0.3
૮. જો એક ઘટકનો મોલ-અંશ 0.7 હોય, તો દ્રાવણમાં હાજર બીજા ઘટકનો મોલ-અંશ છે.
 A. 0.7 B. 1.0
 C. 0.4 D. 0.3
9. gave theory of ionization.
 A. Arrhenius B. Dalton
 C. Faraday D. Nernst
૯. એ આયનીકરણનો સિધ્ધાંત આપ્યો.
 A. આર્હેનિયસ B. ડાલ્ટન
 C. ફેરાડે D. નર્ન્સ્ટ
10. The process in which an atom, ion or a molecule loses electron/s is called
 A. Redox reaction B. Reduction reaction
 C. Oxidation reaction D. None of these
૧૦. જે પ્રક્રિયામાં પરમાણુ, આયન અથવા અણુ ઇલેક્ટ્રોન ગુમાવે તેને કહે છે.
 A. રેડોક્સ પ્રક્રિયા B. રિડક્શન પ્રક્રિયા
 C. ઓક્સિડેશન પ્રક્રિયા D. આમાંથી એકપણ નહિ
11. Which of the following factors affect degree of ionization?
 A. Temperature B. Dilution of solution
 C. Nature of Solvent D. All of these
૧૧. નીચેનામાંથી કયુ પરિબલ આયનીકરણ અંશને અસર કરે છે?
 A. તાપમાન B. દ્રાવણની મંદતા
 C. દ્રાવકને પ્રકૃતિ D. આપેલ તમામ
12. Which of the following is a strong electrolyte?
 A. NH_4OH B. HCl
 C. HCOOH D. CH_3NH_2
૧૨. નીચેનામાંથી કયુ પ્રબળ વિદ્યુતવિભાજ્ય છે?
 A. NH_4OH B. HCl
 C. HCOOH D. CH_3NH_2
13. $\text{pH} = \dots\dots\dots$.
 A. $-\log [\text{H}^+]$ B. $-\log (\text{H}^+)$
 C. $\log [\text{H}^+]$ D. $\log (\text{H}^+)$
૧૩. $\text{pH} = \dots\dots\dots$.
 A. $-\log [\text{H}^+]$ B. $-\log (\text{H}^+)$
 C. $\log [\text{H}^+]$ D. $\log (\text{H}^+)$
14. For a neutral solution, $\text{pH} \dots\dots\dots 7$.
 A. $<$ B. $>$
 C. $=$ D. $\leq$
૧૪. તટસ્થ દ્રાવણ માટે, $\text{pH} \dots\dots\dots 7$.
 A. $<$ B. $>$
 C. $=$ D. $\leq$
15. Which of the following is a characteristic of a buffer solution?
 A. Diluting a solution does not change its pH value. B. Addition of small amounts of acid or base does not significantly change the pH value of the buffer solution.
 C. The pH value remains constant. D. All of these

૧૫. નીચેનામાંથી બફર દ્રાવણની કઈ વિશેષતા છે?
- A. દ્રાવણને મંદ કરતાં તેની pHનું મૂલ્ય બદલાતું નથી. B. અલ્પ પ્રમાણમાં એસિડ અથવા બેઈઝ ઉમેરવા છતાં બફર દ્રાવણના pH મૂલ્યમાં ખાસ ફેરફાર થતો નથી.
- C. pH મૂલ્ય અચળ રહે છે. D. આપેલ તમામ
16. Positively charged ions are called
- A. Anions B. Acidic ions
C. Cations D. None of these
૧૬. ધન વીજભારિત આયનોને કહે છે.
- A. એનાયનો B. એસિડિક આયનો
C. કેટાયનો D. આમાંથી એકપણ નહિ
17. Conduction of electricity in metals take place through
- A. Electrons B. Ions
C. Positive ions D. Negative ions
૧૭. ધાતુઓમાં વિદ્યુતનું વહન દ્વારા થાય છે.
- A. ઇલેક્ટ્રોન B. આયનો
C. ધન આયનો D. ઋણ આયનો
18. If the pH of the dilute solution is 5, then its pOH = ...
- A. 7 B. 9
C. 5 D. 11
૧૮. જો મંદ દ્રાવણની pH 5 હોય, તો તેનો pOH = ...
- A. 7 B. 9
C. 5 D. 11
19. The potential of standard hydrogen electrode is V.
- A. 0.76 B. - 0.34
C. 0.0 D. 1.1
૧૯. પ્રમાણિત હાઇડ્રોજન વિદ્યુતધ્રુવનો પોટેશિયલ V છે.
- A. 0.76 B. - 0.34
C. 0.0 D. 1.1
20. Which of the following method is used to measure pH approximately?
- A. pH paper B. Universal indicator
C. Litmus paper D. All of these
૨૦. અંદાજિત pH માપવા માટે નીચેનામાંથી કઈ પદ્ધતિનો ઉપયોગ થાય છે?
- A. pH પત્ર B. રંગમિત્રીય સૂચક
C. લિટમસ પત્ર D. આપેલ તમામ
21. metal forms a porous oxide layer over its surface.
- A. Fe B. Al
C. Sn D. Cu
૨૧. ધાતુ તેની સપાટી ઉપર છિદ્રાળુ ઓક્સાઈડ પોપડી બનાવે છે.
- A. Fe B. Al
C. Sn D. Cu
22. Which metal does not get corroded?
- A. Mg B. Au
C. Cu D. Al
૨૨. કઈ ધાતુનું ક્ષારણ થતું નથી?
- A. Mg B. Au
C. Cu D. Al
23. Non-electrolytes electricity.
- A. do not conduct B. Affects
C. Conduct D. None of these
૨૩. વિદ્યુત-અવિભાજ્ય વિદ્યુતપ્રવાહનું
- A. વહન કરતા નથી B. અસર કરે છે
C. વહન કરે છે D. આમાંથી કોઈ નહિ

24. Which factor does not affect the rate of corrosion?
 A. Nature of film B. Pressure
 C. Purity of the Metal D. pH of solution
૨૪. કયુ પરિબલ ક્ષારણના દર પર અસર કરતું નથી?
 A. પોપડીનો પ્રકાર B. દબાણ
 C. ધાતુની શુદ્ધતા D. દ્રાવણની pH
25. Which metal is used for the galvanization of iron?
 A. Fe B. Cr
 C. Sn D. Zn
૨૫. લોખંડના ગેલ્વેનાઇઝેશન માટે કઈ ધાતુનો ઉપયોગ થાય છે?
 A. Fe B. Cr
 C. Sn D. Zn
26. $\frac{1}{2}O_2 + \dots e^- \rightarrow O^{2-}$
 A. 1 B. 2
 C. 3 D. 4
૨૬. $\frac{1}{2}O_2 + \dots e^- \rightarrow O^{2-}$
 A. 1 B. 2
 C. 3 D. 4
27. Corrosion of metal due to decreases in moisture.
 A. Increases B. doesn't take place
 C. decreases D. None of these
૨૭. ભેજ ઘટવાથી ધાતુનું ક્ષારણ
 A. વધે છે B. થતું નથી
 C. ઘટે છે D. આમાંથી કોઈ નહિ
28. metal forms a porous oxide layer over its surface.
 A. Mg B. Cu
 C. Al D. Sn
૨૮. ધાતુ તેની સપાટી ઉપર છિદ્રાળુ ઓક્સાઇડ પોપડી બનાવે છે.
 A. Mg B. Cu
 C. Al D. Sn
29. Which of the following is not a solid artificial fuel?
 A. Coal B. Coke
 C. Charcoal D. Briquette
૨૯. નીચેનામાંથી કયુ ઘન કૃત્રિમ બળતણ નથી?
 A. કોલસો-પથ્થરિયો B. કોક
 C. કોલસો D. બ્રીક્વેટ
30. In which unit is calorific value of fuel expressed?
 A. B.T.U. B. C.H.U.
 C. k cal D. All of these
૩૦. બળતણનું ઉષ્મીય મૂલ્ય કયા એકમમાં દર્શાવવામાં આવે છે?
 A. B.T.U. B. C.H.U.
 C. k cal D. આપેલ તમામ
31. Which of the following coal has lowest moisture content?
 A. Anthracite B. Lignite
 C. Bituminous D. Peat
૩૧. નીચેનામાંથી કયા કોલસામાં સૌથી ઓછો ભેજ હોય છે?
 A. એન્થ્રાસાઇટ B. લિગ્નાઇટ
 C. બિટુમીનીયસ D. પીટ
32. The calorific value of a fuel is usually found from the
 A. Thermometer B. Bomb calorimeter
 C. Colorimeter D. Viscometer
૩૨. બળતણનું ઉષ્મીય મૂલ્ય સામાન્ય રીતે થી શોધવામાં આવે છે.
 A. થર્મોમીટર B. બોમ્બ કેલરીમીટર
 C. કલરીમીટર D. વિસ્કોમીટર

33. substance is used to increase the octane number of gasoline.
 A. Tetra ethyl lead B. Di ethyl telluride
 C. Tetra ethyl lead or Di ethyl telluride D. None of these
33. ગેસોલીનનો ઓક્ટેન આંક વધારવા માટે પદાર્થનો ઉપયોગ થાય છે.
 A. ટેટ્રા ઇથાઇલ લેડ B. ડાઇઇથાઇલ ટેલ્યુરાઇડ
 C. ટેટ્રા ઇથાઇલ લેડ અથવા D. આમાંથી કોઈ નહિ
 ડાઇઇથાઇલ ટેલ્યુરાઇડ
34. Which physical state of fuel has high calorific value?
 A. Solid B. Liquid
 C. Gas D. None of these
34. કઈ ભૌતિક સ્થિતિના બળતણનું ઉષ્મીય મૂલ્ય ઊંચું હોય છે?
 A. ઘન B. પ્રવાહી
 C. વાયુ D. આમાંથી કોઈ નહિ
35. For a fuel, Gross Calorific Value Net Calorific Value.
 A. = B. ≤
 C. < D. >
35. બળતણ માટે, કુલ ઉષ્મીય મૂલ્ય ચોખ્ખું ઉષ્મીય મૂલ્ય.
 A. = B. ≤
 C. < D. >
36. Primary fuels are also called
 A. Natural fuels B. Semi-synthetic fuels
 C. Artificial fuels D. None of these
36. પ્રાથમિક બળતણોને પણ કહેવામાં આવે છે.
 A. કુદરતી બળતણો B. અર્ધ-સાંશ્લેષિક બળતણો
 C. સાંશ્લેષિક બળતણો D. આમાંથી કોઈ નહિ
37. Which information is obtained by the proximate analysis of fuel?
 A. Constituents B. Moisture content
 C. % of oxygen D. None of these
37. ઇંધણના અંદાજી પૃથક્કરણ દ્વારા કઈ માહિતી મેળવવામાં આવે છે?
 A. ઘટકો B. ભેજનું પ્રમાણ
 C. ઓક્સિજનના % D. આમાંથી કોઈ નહિ
38. is used to denote the knocking property of diesel.
 A. Octane number B. Saponification number
 C. Cetane number D. Acid value
38. ડિઝલના અપસ્ફોટનના ગુણધર્મને દર્શાવવા માટે નો ઉપયોગ થાય છે.
 A. ઓક્ટેન આંક B. સાબુકરણ આંક
 C. સિટેન આંક D. એસિડ મૂલ્ય
39. Which of the following is gaseous fuel?
 A. LPG B. CNG
 C. PNG D. All of these
39. નીચેનામાંથી કયું વાયુયુક્ત બળતણ છે?
 A. LPG B. CNG
 C. PNG D. આપેલ તમામ
40. Coal is classified into how many types?
 A. 1 B. 4
 C. 3 D. 2
40. કોલનું વર્ગીકરણ કેટલા પ્રકારમાં કરવામાં આવે છે?
 A. 1 B. 4
 C. 3 D. 2
41. The unit of viscosity is
 A. Siemens B. B.Th.U.
 C. g/l D. Poise

૪૧. સ્નિગ્ધતાનો એકમ છે.
 A. સાયમન્સ B. B.Th.U.
 C. ગ્રા/લિ D. પોઈઝ
42. Soaps made from oils, oils containing fatty acids, etc. are used in which lubrication?
 A. Fluid film lubrication B. Extreme lubrication
 C. Boundary lubrication D. Thin film lubrication
૪૨. તેલમાંથી બનાવેલ સાબુ, ચરબીયુક્ત એસિડ ધરાવતાં તેલ, વગેરે કયા સ્નેહનમાં વપરાય છે?
 A. તરલ પડ સ્નેહન B. અતિ સ્નેહન
 C. સીમાવર્તી સ્નેહન D. પાતળા સ્તર સ્નેહન
43. The mixture of and fatty acid is called blended oil.
 A. Mineral oil B. Vegetable oil
 C. Synthetic oil D. Animal oil
૪૩. અને ચરબીયુક્ત એસિડના મિશ્રણને મિશ્રિત તેલ કહેવામાં આવે છે.
 A. ખનિજ તેલ B. વનસ્પતિ તેલ
 C. સાંશ્લેષિક તેલ D. પ્રાણીજ તેલ
44. Which of the following is a chemical property of lubricants?
 A. Emulsification number B. Acid value
 C. Saponification number D. All of these
૪૪. નીચેનામાંથી સ્નેહકનો રાસાયણિક ગુણધર્મ કયો છે?
 A. પાયસીકરણ આંક B. એસિડ મૂલ્ય
 C. સાબુકરણ આંક D. આપેલ તમામ
45. Which instrument is used to measure viscosity of a liquid lubricant?
 A. Bomb Calorimeter B. Redwood viscometer
 C. Colorimeter D. None of these
૪૫. પ્રવાહી સ્નેહકની સ્નિગ્ધતા માપવા માટે કયા સાધનનો ઉપયોગ થાય છે?
 A. બોમ્બ કેલરીમીટર B. રેડવુડ વિસ્કોમીટર
 C. કલરીમીટર D. આમાંથી કોઈ નહીં
46. In how many types lubricants can be classified?
 A. 1 B. 3
 C. 4 D. 2
૪૬. સ્નેહકોને કેટલા પ્રકારોમાં વર્ગીકૃત કરી શકાય છે?
 A. 1 B. 3
 C. 4 D. 2
47. Which of the following is a physical property of lubricants?
 A. Flash point B. Cloud point
 C. Viscosity index D. All of these
૪૭. નીચેનામાંથી સ્નેહકનો ભૌતિક ગુણધર્મ કયો છે?
 A. પાયસીકરણ આંક B. એસિડ મૂલ્ય
 C. સાબુકરણ આંક D. આપેલ તમામ
48. Which type of lubricant is vaseline?
 A. Solid B. Semi-solid
 C. Liquid D. Synthetic
૪૮. વેસેલીન કયા પ્રકારનું સ્નેહક છે?
 A. ઘન B. અર્ધ-ઘન
 C. પ્રવાહી D. સાંશ્લેષિક
49. Which of the following is the monomer of PVC?
 A. Vinyl chloride B. Styrene
 C. Ethene D. Propylene
૪૯. નીચેનામાંથી કયો PVCનો એકાંકી અણુ છે?
 A. વિનાઇલ ક્લોરાઇડ B. સ્ટાઇરીન
 C. ઇથીન D. પ્રોપીલીન
50. Which of the following is not a classification of a polymer based on their molecular structure?

- A. Linear polymer
C. Interlinked polymer
- B. Branched polymer
D. None of these
૫૦. બહુઘટકનું તેના આણ્વીય બંધારણને આધારે શેમા વર્ગીકરણ કરવામાં નથી આવતું?
A. રેખીય બહુઘટક
B. બહુઘટક
C. આંતરબંધિત બહુઘટક
D. આમાંથી કોઈ નહીં
51. Which of the following is a homo polymer?
A. Nylon
B. Dacron
C. Polythene
D. None of these
૫૧. નીચેનામાંથી કયું સમાન (હોમો) બહુઘટક છે?
A. નાયલોન
B. ડેક્રોન
C. પોલીથીન
D. આમાંથી કોઈ નહીં
52. Which of the following is a natural plastic?
A. Resin
B. Sealing wax
C. Amber
D. None of these
૫૨. નીચેનામાંથી કયું કુદરતી પ્લાસ્ટિક છે?
A. રેઝિન
B. લાખ
C. અંબર
D. આમાંથી કોઈ નહીં
53. is an example of linear polymer.
A. Nylon
B. Bakelite
C. PVC
D. Polystyrene
૫૩. એ રેખીય બહુઘટકનું ઉદાહરણ છે.
A. નાયલોન
B. બેકેલાઈટ
C. PVC
D. પોલીસ્ટાઈરીન
54. Which of the following is not a thermoplastic?
A. PVC
B. Nylon
C. Melamine
D. Polythene
૫૪. નીચેનામાંથી કયું થર્મોપ્લાસ્ટિક નથી?
A. PVC
B. નાયલોન
C. મેલામાઈન
D. પોલીથીન
55. In condensation polymerisation, which of the following is obtained as by-product?
A. CH₄
B. H₂
C. NH₃
D. H₂O
૫૫. સંઘનન બહુઘટકતામાં, નીચેનામાંથી કયું ઉપનીપજ તરીકે મેળવવામાં આવે છે?
A. CH₄
B. H₂
C. NH₃
D. H₂O
56. Which is a natural fibre?
A. Nylon
B. Jute
C. Terylene
D. Orlon
૫૬. કુદરતી રેષા કયું છે?
A. નાયલોન
B. શણ
C. ટેરીલિન
D. ઓરલોન
57. Which of the following is not a biodegradable polymer?
A. Nylon-66
B. Nylon-2-Nylon-6
C. PHBV
D. Dextran
૫૭. નીચેનામાંથી કયું જૈવવિઘટનીય પોલિમર નથી?
A. નાયલોન-66
B. નાયલોન-2-નાયલોન -6
C. PHBV
D. ડેક્સ્ટ્રાન
58. What is the monomer of natural rubber?
A. Neoprene
B. Chloroprene
C. Isoprene
D. 1,3-butadiene and Styrene
૫૮. કુદરતી રબરનું એકાંકી અણુ શું છે?
A. નીઓપ્રીન
B. ક્લોરોપ્રીન
C. આઈસોપ્રીન
D. 1,3-બ્યુટાડાઈન અને સ્ટાઈરીન

59. Which is a synthetic fibre?
 A. Orlon
 B. Terylene
 C. Nylon
 D. All of these
૫૯. કૃત્રિમ રેષા કયા છે?
 A. ઓરલોન
 B. ટેરીલેન
 C. નાયલોન
 D. આપેલ તમામ
60. Which of the following is a Co-polymer?
 A. Nylon
 B. Polypropylene
 C. Polythene
 D. None of these
૬૦. નીચેનામાંથી કયું સહ-બહુઘટક છે?
 A. નાયલોન
 B. પોલીપ્રોપીલીન
 C. પોલીથીન
 D. આમાંથી કોઈ નહીં
61. Which is the type of insulating material?
 A. Electrical insulating materials
 B. Sound insulating materials
 C. Thermal insulating materials
 D. All of these
૬૧. અવાહક પદાર્થોનો પ્રકાર કયો છે?
 A. વિદ્યુતીય અવાહક પદાર્થો
 B. ધ્વનિ અવાહક પદાર્થો
 C. ઉષ્મીય અવાહક પદાર્થો
 D. આપેલ તમામ
62. Which is/are a polymer?
 A. Fibres
 B. Elastomers
 C. Plastics
 D. All of these
૬૨. પોલિમર શું છે?
 A. રેષાઓ
 B. ઇલાસ્ટોમર્સ
 C. પ્લાસ્ટિક
 D. આપેલ તમામ
63. What is the potential of a lead storage cell?
 A. 1.4 V
 B. 1.5 V
 C. 2.0 V
 D. 1.1 V
૬૩. લેડ સંગ્રાહક કોષની સંભવિતતા શું છે?
 A. 1.4 V
 B. 1.5 V
 C. 2.0 V
 D. 1.1 V
64. Which of the following is not an electrochemical cell?
 A. Lead storage cell
 B. H₂-O₂ cell
 C. Dry cell
 D. Ni-Cd cell
૬૪. નીચેનામાંથી કયો વિદ્યુત રાસાયણિક કોષ નથી?
 A. લેડ સંગ્રાહક કોષ
 B. H₂-O₂ કોષ
 C. સૂકો કોષ
 D. Ni-Cd કોષ
65. What is applicable to primary cells?
 A. It does not have a reversible process.
 B. The price is cheap.
 C. Has less weight.
 D. All of these
૬૫. પ્રાથમિક કોષોને શું લાગુ પડે છે?
 A. તેમાં પ્રતિવર્તી પ્રક્રિયા થતી નથી.
 B. કિંમતમાં સસ્તા હોય છે.
 C. ઓછું વજન ધરાવે છે.
 D. આપેલ તમામ
66. Which of the following cell can be recharged?
 A. Lead storage cell
 B. H₂-O₂ cell
 C. Dry cell
 D. None of these
૬૬. નીચેનામાંથી કયો કોષ રિચાર્જ કરી શકાય છે?
 A. લેડ સંગ્રાહક કોષ
 B. H₂-O₂ કોષ
 C. સૂકો કોષ
 D. આમાંથી કોઈ નહીં
67. Which gas is entered from anode side in a fuel cell?
 A. O₂
 B. Cl₂
 C. H₂
 D. None of these
૬૭. બળતણ કોષમાં એનોડ બાજુથી કયો વાયુ દાખલ થાય છે?

- A. O_2 B. Cl_2
C. H_2 D. આમાંથી કોઈ નહીં
68. The efficiency of a fuel cell is %.
A. 90-95 B. 70-75
C. 40-45 D. 50-55
૬૮. બળતણ કોષની કાર્યક્ષમતા% છે.
A. 90-95 B. 70-75
C. 40-45 D. 50-55
69. substance is used in solar cell.
A. Conductor B. Non-conductor
C. Semi-conductor D. None of these
૬૯. સૌર કોષમાં પદાર્થનો ઉપયોગ થાય છે.
A. વાહક B. અવાહક
C. અર્ધ-વાહક D. આમાંથી કોઈ નહીં
70. Which electrolyte is used in a fuel cell?
A. H_2SO_4 solution B. $NaOH$ solution
C. NH_4Cl solution D. $ZnCl_2$ solution
૭૦. બળતણ કોષમાં કયા વિદ્યુતવિભાજ્યનો ઉપયોગ થાય છે?
A. H_2SO_4 દ્રાવણ B. $NaOH$ દ્રાવણ
C. NH_4Cl દ્રાવણ D. $ZnCl_2$ દ્રાવણ
