

GUJARAT TECHNOLOGICAL UNIVERSITY

Diploma Engineering – SEMESTER – I, II (CtoD)– EXAMINATION – Winter-2025

Subject Code: C4300006

Date: 16-01-2026

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. 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. Sharing of electrons between two atoms is known as _____.
A. Ionic Bond B. Covalent Bond
C. Metallic Bond D. Hydrogen Bond.
૧. બે પરમાણુઓ વચ્ચે ઇલેક્ટ્રોનની વહેંચણી _____ તરીકે ઓળખાય છે.
A. આયોનિક બંધ B. સહ-સંયોજક બંધ
C. ધાત્વિક બંધ D. હાઇડ્રોજન બંધ
2. Atomic arrangement in Aluminium metal is _____.
A. HCP B. FCC
C. FCP D. BCC
૨. એલ્યુમિનિયમ ધાતુમાં પરમાણુઓની ગોઠવણી _____ પ્રકારે થાય છે.
A. HCP B. FCC
C. FCP D. BCC
3. NaCl compound is having _____ bond.
A. Ionic Bond B. Covalent Bond
C. Metallic Bond D. Hydrogen Bond.
૩. NaCl સંયોજન માં _____ બંધ છે.
A. આયોનિક બંધ B. સહ-સંયોજક બંધ
C. ધાત્વિક બંધ D. હાઇડ્રોજન બંધ
4. _____ numbers of covalent bonds are there in N₂ molecule.
A. 1 B. 3
C. 2 D. 4
૪. N₂ અણુમાં સહસંયોજક બંધની સંખ્યા _____ છે.
A. 1 B. 3
C. 2 D. 4
5. Methane has _____ type of bond between carbon & hydrogen.
A. Ionic Bond B. Covalent Bond
C. Metallic Bond D. Hydrogen Bond.
૫. મિથેનમાં કાર્બન અને હાઇડ્રોજન વચ્ચે _____ પ્રકારનો બંધ છે.
A. આયોનિક બંધ B. સહ-સંયોજક બંધ
C. ધાત્વિક બંધ D. હાઇડ્રોજન બંધ
6. Electronic configuration 1S² 2S² 2p⁶ _____ is of atom.
A. Ne B. F
C. Fe D. Na

૬. ઇલેક્ટ્રોનિય રચના $1s^2 2s^2 2p^6$ _____ પરમાણુની છે
 A. Ne B. F
 C. Fe D. Na
7. The weakest chemical bond is _____.
 A. Ionic Bond B. Vander waal's attraction force
 C. Metallic Bond D. Hydrogen Bond.
૭. સૌથી નિર્બળ પ્રકારનો બંધ _____ છે.
 A. આયોનિક બંધ B. વાન્ડરવાલ્સ આકર્ષણબળ
 C. ધાત્વિક બંધ D. હાઇડ્રોજન બંધ
8. If 4.0 gm of NaOH is dissolved in water and 1 Liter solution is prepared. What is the Molarity of this solution?
 A. 0.1M B. 1.0M
 C. 0.01M D. 0.5M
૮. જો 4.0 gm NaOH ને પાણીમાં ઓગાળીને 1 લિટર દ્રાવણ તૈયાર કરવામાં આવે તો, દ્રાવણની મોલારીટી કેટલી થાય?
 A. 0.1M B. 1.0M
 C. 0.01M D. 0.5M
9. pH of neutral solution is _____.
 A. 1 B. 7
 C. 0 D. 14
૯. તટસ્થ દ્રાવણ ની pH _____ છે.
 A. 1 B. 7
 C. 0 D. 14
10. KCl is _____ compound.
 A. Electrolyte B. polar
 C. Non Electrolyte D. Non- polar
૧૦. KCl એ _____ પ્રકારનું સંયોજન છે.
 A. વિદ્યુત વિભાજ્ય B. ધ્રુવીય
 C. વિદ્યુત અવિભાજ્ય D. અધ્રુવીય
11. As temperature increases degree of ionization _____.
 A. Increases B. continuously changed
 C. Decreases D. Remain unchanged
૧૧. તાપમાનના વધારા સાથે આયનીકરણ અંશમાં _____ થાય છે.
 A. વધારો B. સતત બદલાય છે
 C. ઘટાડો D. બદલાતો નથી.
12. pH of 0.2 M HCl solution is _____.
 A. 0.59 B. 0.69
 C. 0.79 D. 0.89
૧૨. 0.2 M HCl નાં દ્રાવણ ની pH= _____.
 A. 0.59 B. 0.69
 C. 0.79 D. 0.89
13. The solution which resist the change in pH is called _____ Solution.
 A. Acidic B. Basic
 C. Neutral D. Buffer
૧૩. જે દ્રાવણ pH નાં ફેરફારનો પ્રતિકાર કરે તેને _____ દ્રાવણ કહેવાય.
 A. એસિડિક B. બેઝિક
 C. તટસ્થ D. બફર

14. _____ is Standard Concentration of Electrolytic solution for electrochemical cell.
 A. 1.5M B. 1.0M
 C. 0.5M D. 2.5M
૧૪. વીજ રસાયણિક કોષમાં વિદ્યુત વિભાજ્ય નાં દ્રાવણની પ્રમાણિત સાંદ્રતા _____ છે.
 A. 1.5M B. 1.0M
 C. 0.5M D. 2.5M
15. The device which converts chemical energy into electrical energy is known as,
 A. Standard Hydrogen Electrodes B. Ammeter
 C. Electrochemical cell. D. Potentiometer
૧૫. રસાયણિકઊર્જાનું વિદ્યુતઊર્જામાં રૂપાંતર કરતાં કોષને કઈ રીતે ઓળખવામાં આવે છે?
 A. પ્રમાણિતહાઇડ્રોજન ધ્રુવ B. એ મીટર
 C. વીજ રસાયણિક કોષ D. પોટેન્શીયો મીટર
16. $pH = -\log_{10}[A]$, in this replace A with right choice
 A. OH^- B. OH^+
 C. H_3O^+ D. H_3O^-
૧૬. $pH = -\log_{10}[A]$, માં A નાં બદલે યોગ્ય પસંદગી કરો.
 A. OH^- B. OH^+
 C. H_3O^+ D. H_3O^-
17. $Zn \rightarrow Zn^{2+} + n e^-$. What is 'n' in this chemical reaction?
 A. 0 B. 2
 C. 1 D. 3
૧૭. $Zn \rightarrow Zn^{2+} + n e^-$. રસાયણિકપ્રક્રિયામાં 'n' શું છે?
 A. 0 B. 2
 C. 1 D. 3
18. What is the pOH of pure water at 25°C?
 A. 1 B. 7
 C. 0 D. 14
૧૮. 25 ° સે તાપમાને શુદ્ધપાણીની pOH શું છે?
 A. 1 B. 7
 C. 0 D. 14
19. _____ buffer solution can be made from acetic acid and sodium acetate.
 A. Acidic B. Basic
 C. Neutral D. Acetate
૧૯. એસેટિકએસિડ અને સોડિયમએસીટેટ માંથી _____ બફર દ્રાવણ બનાવી શકાય છે.
 A. એસિડીક B. બેઝિક
 C. તટસ્થ D. એસીટેટ
20. Electrode potential of standard hydrogen electrode at 25°C is _____ V.
 A. 0.0 V B. 0.5 V
 C. 1.1 V D. 1.5 V
૨૦. 25 ° સે પર પ્રમાણભૂત હાઇડ્રોજન ઇલેક્ટ્રોડનો પોટેન્શિયલ _____ V છે.
 A. 0.0 V B. 0.5 V
 C. 1.1 V D. 1.5 V
21. What is Chemical formula of Rust ?
 A. $Fe_3O_4 \cdot x H_2O$ B. $FeO \cdot x H_2O$
 C. $Fe_2O_3 \cdot x H_2O$ D. $Fe \cdot x H_2O$
૨૧. કાટનું રસાયણિક અણુસૂત્ર શું છે?
 A. $Fe_3O_4 \cdot x H_2O$ B. $FeO \cdot x H_2O$
 C. $Fe_2O_3 \cdot x H_2O$ D. $Fe \cdot x H_2O$
22. Corrosion of metal is _____.
 A. Oxidation B. Reduction
 C. Hydrolysis D. Electrolysis

૨૨. ધાતુનું ક્ષારણ એ _____ છે.
 A. ઓક્સીડેશન B. રિડક્શન
 C. જળવિભાજન D. વિદ્યુત વિભાજન
23. Formation of which type of metal oxide film prevents corrosion.
 A. Porous B. Volatile
 C. Stable D. Un Stable
૨૩. ધાતુ ઓક્સાઈડની કયા પ્રકારની ફિલ્મની બનાવટ ક્ષારણ થી રક્ષણ આપે છે.
 A. છિદ્રાળુ B. બાષ્પશીલ
 C. સ્થિર D. અસ્થિર
24. Galvanizing means protective coating of _____ on iron.
 A. Al B. Mg
 C. Zn D. Sn
૨૪. ગેલ્વેનાઈઝીંગ એટલે લોખંડ ઉપર _____ ધાતુનું રક્ષિત પડ.
 A. Al B. Mg
 C. Zn D. Sn
25. The electrode which gains electrons is called _____.
 A. anode B. diode
 C. cathode D. triode
૨૫. જે વિદ્યુતઘ્રુવ ઇલેક્ટ્રોન મેળવે છે તેને _____ કહેવાય છે.
 A. એનોડ B. ડાયોડ
 C. કેથોડ D. ટ્રાયોડ
26. The holes occur on metal in _____ corrosion.
 A. atmospheric B. pitting
 C. electrochemical D. crevice
૨૬. _____ પ્રકારનાં ક્ષારણમાં ધાતુમાં કાણા પડી જાય છે.
 A. વાતાવરણથી થતું ક્ષારણમાં B. પીટીંગ ક્ષારણમાં
 C. વીજ રસાયણિક ક્ષારણમાં D. તડ માં થતાં ક્ષારણમાં
27. If metal strip dipped in water, then the type of corrosion is _____.
 A. atmospheric corrosion B. pitting corrosion
 C. Water line corrosion D. crevice corrosion
૨૭. જો ધાતુની પટ્ટીને પાણીમાં ડૂબાડવામાં આવે તો, _____ પ્રકારનું ક્ષારણ થાય છે.
 A. વાતાવરણથી થતું ક્ષારણ B. પીટીંગ ક્ષારણ
 C. પાણીની સપાટી નીચે થતું ક્ષારણ D. તડ માં થતાં ક્ષારણ
28. Rollers are used in _____ method for the protection of metal against corrosion.
 A. metal spraying B. metal cladding
 C. Sheradizing D. electroplating
૨૮. ધાતુને ક્ષારણ થી બચાવવા _____ પદ્ધતિમાં રોલર વપરાય છે.
 A. મેટલ સ્પ્રેયિંગ B. મેટલ ક્લેડિંગ
 C. સિરેડાઈઝિંગ D. ઇલેક્ટ્રોપ્લેટિંગ
29. Which of the following is natural fuel?
 A. Petrol B. Kerosene
 C. Diesel D. Crude oil
૨૯. નીચેનામાંથી કયું કુદરતી બળતણ છે?
 A. પેટ્રોલ B. કેરોસીન
 C. ડીઝલ D. ક્રૂડઓઈલ
30. _____ of the following class of coal has highest percentage of carbon.
 A. Peat B. Bituminous
 C. Lignite D. Anthracite
૩૦. કોલસાના કયા પ્રકારમાં કાર્બનનું ટકાવારી પ્રમાણ મહત્તમ હોય છે?
 A. પીટ B. બીટુમિનસ
 C. લિગ્નાઈટ D. એન્થ્રેસાઈટ

31. First product of fractional distillation of crude oil is,
 A. Petrol B. Kerosene
 C. Diesel D. Gas
31. ક્રુડઓઇલનાં વિભાગીય નીસ્યંદન દરમિયાન સૌ પ્રથમ મળતી નીપજ,
 A. પેટ્રોલ B. કેરોસીન
 C. ડીઝલ D. ગેસ-વાયુઓ
32. Name of compound added in petrol to make Power alcohol.
 A. Alcohol B. Kerosene
 C. Diesel D. Gas
32. પેટ્રોલમાંથી પાવર આલ્કોહોલ મેળવવા માટે ઉમેરવા પડતાં પદાર્થનું નામ,
 A. આલ્કોહોલ B. કેરોસીન
 C. ડીઝલ D. ગેસ-વાયુઓ
33. Burning of coal produce, what?
 A. Cl_2 B. O_2
 C. CO_2 D. H_2
33. કોલસા ના દહનથી શું પેદા થાય છે?
 A. Cl_2 B. O_2
 C. CO_2 D. H_2
34. 'Octane Number', the term used for _____ fuel.
 A. Petrol B. Kerosene
 C. Diesel D. Gas
34. 'ઓક્ટેન આંક' શબ્દ _____ બળતણ માટે વપરાય છે.
 A. પેટ્રોલ B. કેરોસીન
 C. ડીઝલ D. ગેસ-વાયુઓ
35. 1 Kcal = _____ cal.
 A. 100 B. 1000
 C. 10 D. 10000
35. 1 કિલોકેલરી = _____ કેલરી
 A. 100 B. 1000
 C. 10 D. 10000
36. 1 B.Th.U. = _____ cal.
 A. 252 B. 2.52
 C. 25.2 D. 0.252
36. 1 બ્રિટીશ થર્મલ યુનિટ. = _____ કેલરી
 A. 252 B. 2.52
 C. 25.2 D. 0.252
37. Which process is used for the refining of petroleum?
 A. Filtration B. Fractional distillation
 C. Sublimation D. Crystallization
37. પેટ્રોલિયમનાં શુદ્ધિકરણ માટે કઈ પદ્ધતિ વપરાય છે?
 A. ગાળણ B. વિભાગીય નીસ્યંદન
 C. ઉર્ધ્વપાતન D. સ્ફટિકીકરણ
38. Select solid fuel from the following.
 A. Coke B. Kerosene
 C. Diesel D. Gas
38. નીચેનામાંથી ઘન બળતણ પસંદ કરો.
 A. કોક B. કેરોસીન
 C. ડીઝલ D. ગેસ-વાયુઓ
39. _____ of the following class of coal has lowest percentage of carbon.
 A. Peat B. Bituminous
 C. Lignite D. Anthracite

૩૯. કોલસાના કયા પ્રકારમાં કાર્બનનું ટકાવારી પ્રમાણ વધુતમ હોય છે?
- A. પીટ B. બીટુમિનસ
C. લિગ્નાઈટ D. એન્થ્રેસાઈટ
40. Which of the following is artificial fuel?
- A. Wood B. Crude Oil
C. Dung D. Diesel
૪૦. નીચેનામાંથી કયું કૃત્રિમ બળતણ છે?
- A. લાકડું B. ક્રૂડઓઈલ
C. છાણા D. ડીઝલ
41. Select solid lubricants from the following.
- A. Grease B. Graphite
C. olive oil D. mineral oil
૪૧. નીચેનામાંથી ઘન સ્નેહક પસંદ કરો.
- A. ગ્રીઝ B. ગ્રેફાઈટ
C. ઓલીવ ઓઈલ D. ખનીજતેલ
42. Grease is the _____ type of Lubricant.
- A. Solid B. Liquid
C. Semi solid D. Synthetic
૪૨. ગ્રીઝ એ _____ પ્રકારનું સ્નેહક છે.
- A. ઘન B. પ્રવાહી
C. અર્ધ ઘન D. સંશ્લેષિત
43. The temperature at which lubricant becomes cloudy in appearance is called _____.
- A. Cloud point B. Flash point
C. Fire point D. None of these
૪૩. જે તાપમાને પ્રવાહી વાદળ જેવું લાગે છે તેને _____ કહે છે.
- A. વાદળબિંદુ B. ભડકાબિંદુ
C. આગબિંદુ D. એક પણ નહિ
44. _____ type of lubricant is used for delicate, light weight machines.
- A. Solid B. Liquid
C. Semi solid D. Synthetic
૪૪. _____ પ્રકાર નાં સ્નેહકોનો ઉપયોગ એ નાજુક, હલકાયંત્ર મા થાય છે.
- A. ઘન B. પ્રવાહી
C. અર્ધ ઘન D. સંશ્લેષિત
45. The amount of KOH required to neutralize the free acid in a unit amount of oil is called _____.
- A. Saponification number B. Cloud point
C. neutralization number D. Fire point
૪૫. 1 ગ્રામ તેલમાં રહેલાં મુક્ત એસિડને તટસ્થ કરવા માટે વપરાતાં KOH નાં એકમ જથ્થાને _____ કહે છે.
- A. સાબુનીકરણ આંક B. વાદળબિંદુ
C. તટસ્થીકરણ આંક D. આગબિંદુ
46. The mixture of Mineral oil and Fatty acid is called _____ oil.
- A. Blended oil B. Synthetic oil
C. Tallow oil D. Rapeseed oil
૪૬. ખનીજ તેલ અને ચરબીનાં મિશ્રણને _____ કહે છે.
- A. મિશ્રિત તેલ B. સંશ્લેષિત તેલ
C. ટેલો ઓઈલ D. અળસીનું તેલ
47. _____ is the number of milligrams of KOH required to saponify 1 g of oil.
- A. Saponification number B. Cloud point
C. neutralization number D. Fire point

૪૭. 1 ગ્રામ તેલમાંથી સાબુ બનાવવા માટે વપરાતાં KOH નાં મિલીગ્રામમાં જથ્થાને _____ કહે છે.
- A. સાબુનીકરણ આંક B. વાદળબિંદુ
C. તટસ્થીકરણ આંક D. આગબિંદુ
48. The unit of viscosity is _____.
A. Poise B. g/L
C. Newton D. None of these
૪૮. સ્નિગ્ધતાનો એકમ _____ છે.
- A. પોઈસ B. ગ્રામ/લિટર
C. ન્યુટન D. એક પણ નહિ
49. For polymer, in the word PVC, 'C' stand for _____.
A. Common B. Carbon
C. Chloride D. Chromium
૪૯. બહુઘટકો માટે, PVC શબ્દ માં 'C' એટલે _____.
A. Common B. Carbon
C. Chloride D. Chromium
50. Polyethylene-polymer is obtained by the polymerization of _____.
A. ethylene B. PVC
C. propylene D. PTFE
૫૦. પોલીઇથીલીન _____ ના પોલીમરાઇઝેશન દ્વારા મળે છે.
- A. ઇથીલીન B. PVC
C. પ્રોપાઇલીન D. PTFE
51. Monomer of Teflon is _____.
A. ethylene B. PVC
C. propylene D. Tetra fluoro ethylene
૫૧. ટેફલોનના મોનોમર નું નામ _____ છે.
- A. ઇથીલીન B. PVC
C. પ્રોપાઇલીન D. ટેટ્રા ફ્લોરો ઇથીલીન
52. Phenol- Formaldehyde polymer is also known as _____.
A. PVC B. Bakelite
C. PTFE D. Teflon
૫૨. ફિનોલ-ફોર્માલ્ડીહાઇડ પોલીમર _____ તરીકે પણ ઓળખાય છે.
- A. PVC B. બેકેલાઇટ
C. પોલી ટેટ્રા ફ્લોરો ઇથીલીન D. ટેફલોન
53. _____ is synthetic polymer.
A. Nylon-6,6 B. Silk
C. Wool D. cotton
૫૩. _____ એ સાંશ્લેષીત પોલીમર છે.
- A. નાયલોન ૬,૬ B. સિલ્ક
C. ઊન D. કોટન
54. _____ is thermosetting polymer.
A. Teflon B. Polypropylene
C. Polyethylene D. Bakelite
૫૪. _____ તાપસ્થાપિત પ્લાસ્ટિક છે.
- A. ટેફલોન B. પોલીપ્રોપાઇલીન
C. પોલીઇથીલીન D. બેકેલાઇટ
55. _____ is a copolymer of butadiene and acrylonitrile.
A. Buna-N B. Neoprene
C. Buna-S D. Polyethylene
૫૫. _____ એ બ્યુટાડાઇન અને એક્રીલોનાઇટ્રાઇલ નો કોપોલીમર છે.
- A. Buna-N B. નીઓપ્રીન
C. Buna-S D. પોલીઇથીલીન

56. Natural rubber is also known as _____.
 A. Poly isobutene B. Poly isoprene
 C. Poly isopropane D. Neoprene
૫૬. કુદરતી રબર _____ તરીકે પણ ઓળખાય છે.
 A. પોલી આઈસોબ્યુટીન B. પોલી આઈસોપ્રિન
 C. પોલી આઈસોપ્રોપેન D. નીઓપ્રીન
57. Thermoplastic polymers are formed mostly by _____ polymerization.
 A. Condensation B. Addition
 C. Elimination D. substitution
૫૭. થર્મોપ્લાસ્ટીક પોલીમર મુખ્યત્વે _____ પોલીમરાઈઝેશન દ્વારા મળે છે.
 A. સંઘનન B. યોગશીલ
 C. એલિમિનેશન D. વિસ્થાપન
58. Name the monomer, $\text{CH}_2=\text{CH}_2$.
 A. ethylene B. PVC
 C. propylene D. Tetra fluoro ethylene
૫૮. $\text{CH}_2=\text{CH}_2$ મોનોમર નું નામ _____ છે.
 A. ઇથીલીન B. PVC
 C. પ્રોપાઈલીન D. ટેટ્રા ફ્લોરો ઇથીલીન
59. Poly vinyl cyanide is also known as _____.
 A. Orlon B. PTFE
 C. PVC D. Tetra fluoro ethylene
૫૯. પોલી વિનાઈલ સાયનાઈડ _____ તરીકે પણ ઓળખાય છે.
 A. ઓરલોન B. PTFE
 C. PVC D. ટેટ્રા ફ્લોરો ઇથીલીન
60. For polymer, in the word PTFE, 'T' stands for
 A. Tetra B. The
 C. Tri D. Time
૬૦. પોલીમર માટે, PTFE શબ્દ મા, 'T' એટલે _____ છે.
 A. Tetra B. The
 C. Tri D. Time
61. monomer name of Natural rubber is _____ of the following.
 A. ethylene B. Tetra fluoro ethylene
 C. propylene D. isoprene
૬૧. નીચેનામાંથી કુદરતી રબ્બર ના મોનોમર નું નામ _____ છે.
 A. ઇથીલીન B. ટેટ્રા ફ્લોરો ઇથીલીન
 C. પ્રોપાઈલીન D. આઈસોપ્રિન
62. In the process of Vulcanisation of Rubber _____ is used.
 A. Sulphur B. SO_4 ion
 C. Sulphuric Acid D. sulphonamide
૬૨. રબ્બર ના વલ્કેનાઈઝેશનમાં _____ વપરાય છે.
 A. સલ્ફર B. SO_4 ion
 C. સલ્ફ્યુરિક એસીડ D. સલ્ફોનેમાઇડ
63. Laclenche cell is also known as _____.
 A. Dry cell B. Lead storage battery
 C. NiCad battery D. Solar cell
૬૩. લેક્લેન્ચે કોષ _____ તરીકે પણ ઓળખાય છે.
 A. સૂકો કોષ B. લેડ સંગ્રાહક કોષ
 C. NiCad બેટરી D. સોલાર કોષ
64. _____ acid is used in Lead storage battery.
 A. H_2SO_4 B. HNO_3
 C. H_2CO_3 D. H_3PO_4

૬૪. લેડ સંગ્રાહક કોષ માં _____ એસીડ વપરાય છે.
 A. H_2SO_4 B. HNO_3
 C. H_2CO_3 D. H_3PO_4
65. In NiCad cell Ni is _____.
 A. Neon B. Niobium
 C. Nickel D. Nitrogen
૬૫. NiCad બેટરીમાં Ni _____ છે.
 A. નિયોન B. નીઓબીયમ
 C. નિકલ D. નાઈટ્રોજન
66. _____ is used as anode in dry cell.
 A. Graphite B. Carbon
 C. Nickel D. Zinc
૬૬. સૂકો કોષ માં _____ એ એનોડ તરીકે વપરાય છે.
 A. ગ્રેફાઈટ B. કાર્બન
 C. નિકલ D. ઝીંક
67. Energy of sun is converted in to electrical energy by _____ cell.
 A. Dry cell B. Lead storage battery
 C. NiCad battery D. Solar cell
૬૭. _____ કોષ વડે સૂર્યશક્તિનું રૂપાંતર વિદ્યુતશક્તિમાં થાય છે.
 A. સૂકો કોષ B. લેડ સંગ્રાહક કોષ
 C. NiCad બેટરી D. સોલાર કોષ
68. The cell potential of dry cell is _____ V.
 A. 1.5 V B. 2.5 V
 C. 0.5 V D. 1.1 V
૬૮. સૂકાકોષનો કોષપોટેન્શિયલ _____ વોલ્ટ છે.
 A. 1.5 V B. 2.5 V
 C. 0.5 V D. 1.1 V
69. Electrochemical cell converts _____ energy into Electrical energy.
 A. Chemical B. Mechanical
 C. biological D. Kinetic
૬૯. વિદ્યુતરાસાયણિક કોષમાં _____ શક્તિનું વિદ્યુતશક્તિમાં રૂપાંતરણ થાય છે.
 A. રાસાયણિક B. મિકેનિકલ
 C. જૈવિક D. કાઈનેટીક
70. _____ is used as cathode in dry cell.
 A. Graphite B. Carbon
 C. Nickel D. Zinc
૭૦. સૂકો કોષ માં _____ એ કેથોડ તરીકે વપરાય છે.
 A. ગ્રેફાઈટ B. કાર્બન
 C. નિકલ D. ઝીંક
