Seat No. _____ Enrolment No.: _____

Gujarat Technological University

Diploma Engineering C to D Bridge Course Examination

Subject Code: C300006 **Date: 06-06-2015**

Subject Name: Engineering Chemistry (Group-2)

Time: 10:30 AM TO 12:00 PM **Total Marks: 70**

Instructions:

1. Attempt all questions.
2. Make suitable assumption wherever necessary.
3. Each question is of 1 mark.
4. Use of SIMPLE CALCULATOR is permissible. (Scientific/Higher Version not allowed)
5. English version is authentic.

No. Question Text and Option. પ્રશ્ન અને વિકલ્પો.

1. The atomic number of Argon is …… .
   A. 2 B. 8
   C. 10 D. 18

   આર્ગોનનો પરમાણુક્રમાંક ..... છે.

૧. A. 2 B. 8
   C. 10 D. 18

2. The bond formed between atoms by the mutual sharing of electrons is called a …… bond.
   A. Ionic B. Covalent
   C. Co-ordinate covalent D. Metallic

   પરમાણુઓ વચ્ચે પરસ્પર ઈલેક્ટ્રોનની ભાગીદારીથી બનતા બંધને ..... કહે છે.

૨. A. આયોનિક B. સહસંયોજક
   C. સવર્ગ સહસંયોજક D. ધાત્વિક

3. Which of the following metal possesses BCC arrangement?
   A. Al B. Mg
   C. Fe D. Zn

   નીચેનામાથી કઈ ધાતુ BCCરચના ધરાવે છે?

૩. A. Al B. Mg
   C. Fe D. Zn

4. On which of the following factors van der Waals' force of attraction does not depend on?
   A. Types of molecules B. Number of electrons in molecules
   C. Contact surface of molecules D. Average intermolecular distance

   નીચેનામાથી કયા પરિબળ પર વાન્ડર વાલ્સ આકર્ષણ બળ આધાર રાખતું નથી?

૪. A. અણુઓના પ્રકાર B. અણુમાના ઈલેક્ટ્રોનની સંખ્યા
   C. અણુઓની સંપર્ક સપાટી D. અણુઓ વચ્ચેનું સરેરાશ અંતર

5. ……. compounds are solid, crystalline and soluble in water.
   A. Ionic B. Covalent

C. Co-ordinate covalent D. Metallic

..... સયોજનો ઘન, સ્ફટિકમય અને પાણીમાં દ્રાવ્ય હોય છે.

૫. A. આયોનિક B. સહસંયોજક

C. સવર્ગ સહસંયોજક D. ધાત્વિક

Which of the following is a network solid?

6. A. NaCl B. Phosphorous
C. Graphite D. Cu

નીચેનામાથી કયું એક જાળીદાર ઘન છે?

૬. A. NaCl B. ફોસ્ફોરસ

C. ગ્રેફાઈટ D. Cu

The strength of cement concrete is due to …… bond.

7. A. Ionic B. Covalent
C. Co-ordinate covalent D. Hydrogen

સિમેન્ટ કોંકરીટની મજબૂતાઈ ..... બંધને આભારી છે.

૭. A. આયોનિક B. સહસંયોજક

C. સવર્ગ સહસંયોજક D. હાઈડ્રોજન

Which catalyst increases the rate of a reaction?

8. A. Negative B. Positive
C. Auto D. Inhibitor

કયો ઉદ્દીપક પ્રક્રિયાનો વેગ વધારે છે?

૮. A. ધન B. ઋણ

C. સ્વયં D. વિષ

…… ionizes almost completely in its aqueous solution.

9. A. Weak electrolyte B. Non-electrolyte
C. Insoluble substance D. Strong electrolyte

..... નું જલીય દ્રાવણમાં લગભગ સંપૂર્ણ આયનીકરણ થાય છે.

૯. A. નિર્બળ વિદ્યુતવિભાજ્ય B. અવિદ્યુતવિભાજ્ય

C. અદ્રાવ્ય પદાર્થ D. પ્રબળ વિદ્યુતવિભાજ્ય

The value of degree of ionisation is always …… .

10. A. > 1 B. ≥ 1
C. < 1 D. ≤ 1

આયનીકરણ અંશની કિમ્મત હંમેશા ..... હોય છે.

૧૦. A. > 1 B. ≥ 1
C. < 1 D. ≤ 1

If $[H_3O^+]$ …… $[OH^-]$, then the solution is acidic.

11. A. $=$ B. $>$
C. $<$ D. $\neq$

જો $[H_3O^+]$ …… $[OH^-]$,તો દ્રાવણ એસિડિક છે.

૧૧. A. $=$ B. $>$
C. $<$ D. $\neq$

pH + pOH = …… .

12. A. 0 B. 7
C. 14 D. 28

pH + pOH = …… .

૧૨. A. 0 B. 7
C. 14 D. 28

The vaule of ionic product of water is …… at 25° C.

13. A. 1.0×10^{-14} M^2 B. 1.0×10^{-28} M^2
C. 1.0×10^{-7} M^2 D. 1.0×10^{-8} M^2

પાણીના આયોનિક ગુણકારની કિમ્મત 25° Cતાપમાને ..... છે.

૧૩. A. 1.0×10^{-14} M^2 B. 1.0×10^{-28} M^2
C. 1.0×10^{-7} M^2 D. 1.0×10^{-8} M^2

pH of pure water is …… .

14. A. 0 B. 7
C. 14 D. 28

શુદ્ધ પાણીની pH..... છે.

૧૪. A. 0 B. 7
C. 14 D. 28

What is used to get accurate value of pH of an aqueous solution?

15. A. pH paper B. Litmus paper
C. pH meter D. Universal indicator

જલીય દ્રાવણની pHનું ચોક્કસ મૂલ્ય મેળવવા શું વપરાય છે?

૧૫. A. pHકાગળ B. લિટમસ પેપર
C. pH મીટર D. રંગમિતિય સૂચક

The mixture of Acetic acid and …… is an acidic buffer solution.

16. A. Oxalic acid B. Sodium borate
C. Sodium acetate D. Potassium oxalate

અસિટિક એસિડ અને ..... નું મિશ્રણ એ એક અસિડિક બફર દ્રાવણ છે.

૧૬. A. ઓકજાલીક એસિડ B. સોડિયમ બોરેટ
C. સોડિયમ એસિટેટ D. પોટેશિયમ ઓકજાલેટ

The cell in which chemical energy is converted into electrical energy is called a/an …… .

17. A. Electrolytic B. Electrochemical
C. Electrical D. Half-cell

જે કોષમાં રાસાયણિક શક્તિનું વિદ્યુતશક્તિમાં રૂપાંતરણ થાય તેને ..... કહે છે.

૧૭. A. વિદ્યુતવિભાજન કોષ B. વિદ્યુતરાસાયણિક કોષ
C. વિદ્યુત D. અર્ધ-કોષ

The reaction in which gaining of electron/s takes place is called …… reaction.

18. A. Oxidation B. Redox
C. Reduction D. Addition

જે પ્રક્રિયામાં ઈલેક્ટ્રોન ઉમેરાય તેને ..... કહે છે.

૧૮. A. ઓક્સિડેશન B. રેડોક્ષ

C. રીડકશન D. યોગશીલ

What is obtained at cathode in electrolysis?

19. A. Metal B. Non-metal
C. Gas D. None of these

વિદ્યુતવિભાજનમાં કેથોડ પર શું મળે છે?

૧૯. A. ધાતુ B. અધાતુ
C. વાયુ D. આમાથી એક પણ નહીં

Which of the following is correct for electrical resistance?

20. A. $R = l/A$ B. $G = K \times A / l$
C. $G = A/l$ D. $R = \rho \times l / A$

વાહકના અવરોધ માટે નીચેનામાથી કયું સાચું છે?

૨૦. A. $R = l/A$ B. $G = K \times A / l$
C. $G = A/l$ D. $R = \rho \times l / A$

Which of the following is an oxidising agent?

21. A. $KMnO_4$ B. Al
C. $LiAlH_4$ D. $NaBH_4$

નીચેનામાથી કયો ઓક્સિડેશન કર્તા છે?

૨૧. A. $KMnO_4$ B. Al
C. $LiAlH_4$ D. $NaBH_4$

Which type of corrosion takes place when metal is exposed to air?

22. A. Electrochemical corrosion B. Atmospheric corrosion
C. Pitting corrosion D. Waterline corrosion

જ્યારે ધાતુને હવાના સંપર્કમાં રાખવામા આવે ત્યારે કયું ક્ષારણ થાય?

૨૨. A. વીજરાસાયણિક ક્ષારણ B. વાતાવરણથી થતું ક્ષારણ
C. પિટિંગ ક્ષારણ D. પાણીની સપાટી નીચે થતું ક્ષારણ

If corrosion takes place on the major surface of the metal at the same rate then it is called …… .

23. A. Pitting corrosion B. Crevice corrosion
C. Electrochemical corrosion D. Uniform corrosion

જો ધાતુની મોટા ભાગની સપાટી પર એક જ દરથી ક્ષારણ થતું હોય તો તેને ..... કહે છે.

૨૩. A. પિટિંગ ક્ષારણ B. તડમાં થતું ક્ષારણ
C. વીજરાસાયણિક ક્ષારણ D. સમાન ક્ષારણ

Which of the following forms a porous layer over the respective metal?

24. A. Al_2O_3 B. ZnO
C. Fe_2O_3 D. Cr_2O_3

નીચેનામાથી ધાતુ પર કયું અનુરૂપ છિદ્રાળુ પડ બનાવે છે?

૨૪. A. Al_2O_3 B. ZnO
C. Fe_2O_3 D. Cr_2O_3

25. Which type of process $Fe \rightarrow Fe^{2+} + 2e^-$ is this?
A. Oxidation B. Redox

C. Reduction D. Addition

$Fe \rightarrow Fe^{2+} + 2e^-$એ કયા પ્રકારની પ્રક્રિયા છે?

૨૫. A. ઓક્સિડેશન B. રેડોક્ષ

C. રીડકશન D. યોગશીલ

Which type of corrosion takes place when a metal has impurity of other metal?

26. A. Pitting corrosion B. Crevice corrosion

C. Electrochemical corrosion D. Uniform corrosion

ધાતુમાં બીજી ધાતુની અશુદ્ધિ હોય તો કયુ ક્ષારણ થાય?

૨૬. A. પિટિંગ ક્ષારણ B. તડમાં થતું ક્ષારણ

C. વીજરાસાયણિક ક્ષારણ D. સમાન ક્ષારણ

Which of the following is opted to reduce corrosion?

27. A. Temperature B. Dehumidification

C. Porous oxide layer D. Impure metal

ક્ષારણ દર ઘટાડવા માટે નીચેનામાથી કયું અપનાવવામાં આવે છે?

૨૭. A. તાપમાન B. ભેજ દૂર કરીને

C. છિદ્રાળુ પડ D. અશુદ્ધ ધાતુ

In water line corrosion, the part of metal which is less in contact with oxygen experiences …… .

28. A. Oxidation B. Redox

C. Reduction D. Addition

પાણીની સપાટી નીચે થતાં ક્ષારણમાં ધાતુનો જે ભાગ ઓક્સિજનના ઓછા સંપર્કમાં હોય એ ..... અનુભવે છે.

૨૮. A. ઓક્સિડેશન B. રેડોક્ષ

C. રીડકશન D. યોગશીલ

…… is a secondary fuel.

29. A. Charcoal B. Dung

C. Impure oil D. Wood

..... એ દ્વિતીયક બળતણ છે.

૨૯. A. કોલસો B. છાણા

C. અશુદ્ધ તેલ D. લાકડું

1 B.T.U. = …… cal.

30. A. 1.8 B. 252

C. 2.2 D. 0.252

1 B.T.U. = …… કેલરી.

૩૦. A. 1.8 B. 252

C. 2.2 D. 0.252

For which type of fuel the calorific value can be obtained by Bomb calorimeter?

31. A. Solid B. Liquid

C. Gas D. Solid and Liquid

બોમ્બ કેલરીમિટરથી કયા પ્રકારના બળતણ ની કેલરીફીક કિમ્મત મેળવી શકાય?

૩૧. A. ઘન B. પ્રવાહી
C. વાયુ D. ઘન અને પ્રવાહી

Which of the following is having maximum moisture?

32. A. Peat B. Lignite
C. Bituminous coal D. Anthracite coal

નીચેનામાથી શેમાં મહત્તમ ભેજ હોય છે?

૩૨. A. પિટ B. લિગ્નાઈટ
C. બિટુમીનસ કોલસો D. એન્થ્રેસાઈટ કોલસો

What is first removed during fractional distillation of petroleum?

33. A. Water and sulphur compounds B. Petrol
C. Asphalt D. Gas

પેટ્રોલીયમના વિભાગીય નિસ્યંદન દરમિયાન પ્રથમ શું દૂર કરવામાં આવે છે?

૩૩. A. પાણી અને સલ્ફરયુક્ત સંયોજનો B. પેટ્રોલ
C. ડામર D. વાયુ

Cetane value is used to know the property of …… fuel.

34. A. Petrol B. Deisel
C. Kerosene D. Oil

..... બળતણના ગુણધર્મો જાણવા સિટેન આંક વપરાય છે.

૩૪. A. પેટ્રોલ B. ડિજલ
C. કેરોસીન D. તેલ

Methyl ester of fatty acid is called …… .

35. A. Deisel B. Petrol
C. Biodeisel D. Glycerol

..... ને મિથાઈલ એસ્ટરનો ફેટિ એસિડ કહે છે.

૩૫. A. ડિજલ B. પેટ્રોલ
C. બાયોડિજલ D. ગ્લિસરોલ

Which of the following is having high octane numer?

36. A. LPG B. CNG
C. LNG D. Petrol

નીચેનામાથી કોનો ઓકટેન આંક ઊંચો છે?

૩૬. A. LPG B. CNG
C. LNG D. Petrol

The molecular weight of vegetable oil is …… molecular weight of diesel.

37. A. Less than B. Equal to
C. More than D. None of these

વનસ્પતિ તેલનો અણૂભાર ડિજલના અણૂભાર ..... હોય છે.

૩૭. A. કરતાં ઓછો B. સમાન
C. કરતાં વધુ D. આમાથી એક પણ નહીં

C_3H_5 is the chemical formula of …… .

38. A. LPG B. CNG
C. LNG D. Petrol

C_3H_5એ ..... નું રાસાયણિક સૂત્ર છે.

૩૮. A. LPG B. CNG
C. LNG D. Petrol

Power alcohol is the mixture of …… .

39. A. 20-25% ethyl alcohol + petrol B. 20-25% methyl alcohol + petrol
C. 75-80% methyl alcohol + petrol D. 75-80% ethyl alcohol + petrol

પાવર આલ્કોહોલ એ ..... નું મિશ્રણ છે.

૩૯. A. 20-25% ઈથાઈલ આલ્કોહોલ + પેટ્રોલ B. 20-25% મિથાઈલ આલ્કોહોલ+ પેટ્રોલ
C. 75-80% મિથાઈલ આલ્કોહોલ + પેટ્રોલ D. 75-80% ઈથાઈલ આલ્કોહોલ + પેટ્રોલ

Which of the following has maximum percentage of carbon?

40. A. Peat B. Lignite
C. Bituminous coal D. Anthracite coal

નીચેનામાથી શેમાં મહત્તમ કાર્બનના ટકા હોય છે?

૪૦. A. પિટ B. લિગ્નાઈટ
C. બિટુમીનસ કોલસો D. એન્થ્રેસાઈટ કોલસો

The unit of viscosity is …… .

41. A. mg/l B. Poise
C. g/l D. Hz

સ્નિગ્ધતાનો એકમ ..... છે.

૪૧. A. મિગ્રા/લિ B. પોઈજ
C. ગ્રા/લિ D. Hz

The temperature at which when a flame is kept near to the vapour of fuel and it is burnt continuously then it is called …… of that fuel.

42. A. Flash point B. Cloud point
C. Fire point D. Pour point

જે તાપમાને પ્રવાહી સ્નેહકની બાષ્પ પાસે જ્યોત લાવતા બાષ્પ સળગવાનું સતત ચાલ્યા કરે તેને સ્નેહકનું ..... કહે છે.

૪૨. A. ભડકા બિંદુ B. ધૂમ્ર બિંદુ
C. આગ બિંદુ D. રેલા બિંદુ

The mixture of oil and water is called …… .

43. A. True solution B. Emulsion
C. Suspension solution D. Lubricant

તેલ અને પાણીના મિશ્રણને ..... કહે છે.

૪૩. A. સાચું દ્રાવણ B. પાયસ

C. આલંબિત દ્રાવણ D. સ્નેહક

The number of milligrams of KOH required to make soap from 1 gm of oil is called …… .

44. A. Saponificationnumber B. Emulsification number
C. Lubrication D. Distillation

1 ગ્રામ તેલમાથી સાબુ બનાવવા માટે જરૂરી KOH ના મિલિગ્રામને ..... કહે છે.

૪૪. A. સાબુનીકરણ આંક B. પાયસીકરણ આંક
C. સ્નેહન D. નિસ્યંદન

Which of the following is used as lubricant in bearings and vehicles?

45. A. Olive oil B. Caster oil
C. Palm oil D. Tallow oil

બેરિંગ અને વાહનોમાં સ્નેહક તરીકે શું વપરાય છે?

૪૫. A. ઓલિવ તેલ B. દિવેલનું તેલ
C. તાળફળીનું તેલ D. ચરબીનું તેલ

Which type of lubricants are Grease and Vaseline?

46. A. Solid B. Liquid
C. Gas D. Semi-solid

ગ્રીસ અને વાર્નિશ કયા પ્રકારના સ્નેહકો છે?

૪૬. A. ઘન B. પ્રવાહી
C. વાયુ D. અર્ધ-ઘન

Which type of lubricant is used for speedy, soft and light weight machines?

47. A. Solid B. Liquid
C. Gas D. Semi-solid

જડપી, નરમ અને ઓછા વજનવાળા મશીનોમાં કયા સ્નેહક વપરાય છે?

૪૭. A. ઘન B. પ્રવાહી
C. વાયુ D. અર્ધ-ઘન

The temperature at which the liquid can no longer flow is called …… .

48. A. Flash point B. Cloud point
C. Fire point D. Pour point

જે તાપમાને પ્રવાહી સ્નેહકનો રેલો ચાલતો અટકી જાય તેને સ્નેહકનું ..... કહે છે.

૪૮. A. ભડકા બિંદુ B. ધૂમ્ર બિંદુ
C. આગ બિંદુ D. રેલા બિંદુ

The molecular weight of monomer is …… molecular weight of polymer.

49. A. Less than B. Equal to
C. More than D. None of these

મોનોમરનો અણૂભાર બહુઘટકના અણૂભાર ..... હોય છે.

૪૯. A. કરતાં ઓછા B. સમાન
C. કરતાં વધુ D. આમાથી એક પણ નહીં

50. The monomer unit of P.V.C. is …… .

A. Propylene B. Styrene
C. Ethylene D. Vinyl chloride

P.V.C.નો મોનોમર એકમ ..... છે.

૫૦. A. પ્રોપીલીન B. સ્ટાયરિન
C. ઈથીલીન D. વિનાઈલ ક્લોરાઈડ

Which type of polymer is -A-A-A-A-A-A-A- ?

51. A. Linear polymer B. Branched polymer
C. Cross-linked polymer D. None of these

-A-A-A-A-A-A-A- એ કયા પ્રકારનો બહુઘટક છે?

૫૧. A. સાંકળ બહુઘટક B. શાખીય બહુઘટક
C. આંતરબંધિત બહુઘટક D. આમાથી એક પણ નહીં

…… is a co-polymer.

52. A. Polyethylene B. Polypropylene
C. Nylon D. P.V.C.

…… એ એક સહ-બહુઘટક છે

૫૨. A. પોલીઈથીલીન B. પોલીપ્રોપીલીન
C. નાઈલોન D. P.V.C.

Melamine is a …… polymer.

53. A. Thermoplastic B. Thermosetting plastic
C. Thermoplastic and thermosetting plastic D. None of these

મેલામાઈન એ ..... બહુઘટક છે.

૫૩. A. તાપસુનમ્ય B. તાપસ્થાપિત
C. તાપસુનમ્ય અને તાપસ્થાપિત D. આમાથી એક પણ નહીં

Nylon-66 is prepared by ……. polymerization.

54. A. Condensation B. Addition
C. Condensation and Addition D. None of these

નાઈલોન-66એ ..... બહુઘટક્તાથી બનાવાય છે.

૫૪. A. સંઘનન B. યોગશીલ
C. સંઘનન અને યોગશીલ D. આમાથી એક પણ નહીં

Which of the following is a natural fibre?

55. A. Nylon B. Cellulose nitrate
C. Terylene D. Silk

નીચેનામાથી કયો બહુઘટક કુદરતી બહુઘટક છે?

૫૫. A. નાઈલોન B. સેલ્યુલોજ નાઈટ્રેટ
C. ટેરિલીન D. રેશમ

Which of the following polymer is used for preparing rain-coats?

56. A. Polyethylene B. Polypropylene
C. Nylon D. P.V.C.

નીચેનામાથી કયુ બહુઘટક રેઈન–કોટ બનાવવા વપરાય છે?

૫૬. A. પોલીઈથીલીન B. પોલીપ્રોપીલીન
C. નાઈલોન D. P.V.C.

Which monomers are present in orlon?

57. A. Vinyl cyanide B. Vinyl chloride
C. Vinyl alcohol D. None of these

ઓરલોનમાં કયા મોનોમર હોય છે?

૫૭. A. વિનાઈલ સાઈનાઈડ B. વિનાઈલ ક્લોરાઈડ
C. વિનાઈલ આલ્કોહોલ D. આમાથી એક પણ નહીં

There no effect of acid, base and other solvents on …… .

58. A. Buna-S B. Orlon
C. Epoxy resins D. Terylene

..... પર એસિડ, બેઈજ અને બીજા દ્રાવકોની અસર થતી નથી.

૫૮. A. બુના-એસ B. ઓરલોન
C. એપોકસી રેજિન D. ટેરિલીન

What is used for the vulcanization of rubber?

59. A. Phosphorous B. Sulphur
C. Carbon D. Sodium

રબારના વલ્કેનાઈજેશન માટે શું વપરાય છે?

૫૯. A. ફોસ્ફોરસ B. સલ્ફર
C. કાર્બન D. સોડિયમ

What is GR-A?

60. A. Natural rubber B. Buna-S rubber
C. Vulcanized rubber D. Buna-N rubber

GR-A શું છે?

૬૦. A. કુદરતી રબર B. બુના-એસ રબર
C. વલ્કેનાઈજ્ડ રબર D. બુના-એન રબર

The density of thermocole is …… kg/m^3.

61. A. 22 B. 27
C. 65 D. 63

થરમોકોલની ઘનતા ..... kg/m^{3}છે.

૬૧. A. 22 B. 27
C. 65 D. 63

Which of the following is not an insulating material?

62. A. Asbestos B. Glass
C. Wood D. Metal

નીચેનામાથી કયું વિસંવાહી પદાર્થ નથી?

૬૨. A. એસબેસ્ટોસ B. કાચ
C. લાકડું D. ધાતુ

Who first prepared dry cell?

63. A. Daniel B. Leclanche
C. Galvani D. Volta

સૌપ્રથમ સૂકો કોષ કોણે બનાવ્યો હતો?

૬૩. A. ડેનિયલ B. લેકલેન્સ
C. ગેલ્વાની D. વોલ્ટા

Ni-Cd cell is a …… type of cell.

64. A. Primary B. Secondary
C. Primary and Secondary D. None of these

Ni-Cdકોષ એ ..... પ્રકારનો કોષ છે.

૬૪. A. પ્રાથમિક B. દ્વિતીયક
C. પ્રાથમિક અને દ્વિતીયક D. આમાથી એક પણ નહીં

What is the oxidation number of Mn in Mn_2O_3?

65. A. 1 B. 2
C. 3 D. 4

Mnનો Mn_2O_3માં ઓક્સિડેશન આંક શું છે?

૬૫. A. 1 B. 2
C. 3 D. 4

…… cells are having less efficiency.

66. A. Primary B. Secondary
C. Primary and Secondary D. None of these

..... કોષની કાર્યક્ષમતા ઓછી હોય છે.

૬૬. A. પ્રાથમિક B. દ્વિતીયક
C. પ્રાથમિક અને દ્વિતીયક D. આમાથી એક પણ નહીં

What potential is obtained from a lead storage cell?

67. A. 1.23 V B. 1.5 V
C. 1.4 V D. 2.0 V

લેડ સંગ્રાહક કોષનો પોટેન્શિયલ શું હોય છે?

૬૭. A. 1.23 V B. 1.5 V
C. 1.4 V D. 2.0 V

The efficiency of a fuel cell is …… .

68. A. 20-25% B. 30-35%
C. 70-75% D. 80-85%

બળતણ કોષની કાર્યક્ષમતા ..... હોય છે.

૬૮. A. 20-25% B. 30-35%
C. 70-75% D. 80-85%

Which of the following cannot be used as fuel in fuel cell?

69. A. H_2 B. CO
C. CO_2 D. CH_4

નીચેનામાથી કયું બળતણ બળતણ-કોષમાં વાપરી શકાય નહીં?

૬૯. A. H_2 B. CO
C. CO_2 D. CH_4

The efficiency of a solar cell is …… .

70. A. 20-25% B. 15-20%
C. 70-75% D. 35-40%

સૌર કોષની કાર્યક્ષમતા ..... હોય છે.

૭૦. A. 20-25% B. 15-20%
C. 70-75% D. 35-40%

****