Seat No. _____ Enrolment No.: _____

# Gujarat Technological University

## Diploma Engineering C to D Bridge Course Examination

**Subject Code: C300011** **Date: 26- 05-2015**

**Subject Name: Basic Chemistry (Group-4)**

**Time: 02:30 PM TO 04:00 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.

…… electron/s of atoms take part for the formation of a chemical bond.

1. A. Innermost B. Outermost
C. Almostall D. Few

રાસાયણિક બંધ બનાવવા માટે ..... ઈલેક્ટ્રોન ભાગ લે છે.

૧. A. અંદરના B. બહારના
C. લગભગ બધા D. થોડા

During formation of an ionic bond between Na and Cl, Cl …… electrons.

2. A. gains B. Looses
C. shares D. None of these

Na અને Clવચ્ચે આયોનિક બંધ બનતી વખતે, Clઈલેક્ટ્રોન ..... .

૨. A. મેળવે છે B. ગુમાવે છે
C. ભાગીદારી કરે છે D. આમાથી એકપણ નહીં

Which compounds have low melting points and boiling points?

3. A. Ionic B. Metallic
C. Covalent D. Molecular

કયા પદાર્થોના ગલનબિંદુ અને ઉત્કલનબિંદુ નીચા હોય છે?

૩. A. આયોનિક B. ધત્વિક
C. સહસંયોજક D. આણ્વિય

…… has FCC arrangement.

4. A. Iron B. Cadmium
C. Chromium D. Gold

..... ને FCCરચના હોય છે.

૪. A. લોખંડ B. કેડમિયમ
C. ક્રોમિયમ D. સોનુ

Graphite is an example of …… type of solids.

5. A. Network B. Molecular
C. Metallic D. Ionic

ગ્રેફાઈટ એ ..... પ્રકારનો ઘન છે.

૫. A. જાળીદાર B. આણ્વિય
C. ધાત્વિક D. આયોનિક

6. Which of the following has one Si attached with three O in its molecular structure?

A. Kwartz B. Mica
C. Asbestos D. None of these

નીચેનામાથી કોના આણ્વિય બંધારણમાં એક Si સાથે ત્રણ Oજોડાયેલા હોય છે?

૬. A. ક્વાર્ટ્જ B. મીકા
C. એસબેસ્ટોસ D. આમાથી એકપણ નહીં

Which catalyst is used for the manufacture of ammonia by Haber's process?

7. A. Fe B. Pt
C. NO D. $CuCl_2$

હેબરની અમોનિયા બનાવવાની વિધિમાં કયો ઉદ્દીપક વપરાય છે?

૭. A. Fe B. Pt
C. NO D. $CuCl_2$

For the formation of $SO_3$ gas from $SO_2$ gas which homogeneous catalyst is used?

8. A. Pt B. Fe
C. NO D. Anhydrous $AlCl_3$

$SO_2$વાયુમાથી $SO_3$વાયુ બનાવવાની વિધિમાં કયો સમાંગ ઉદ્દીપક વપરાય છે?

૮. A. Pt B. Fe
C. NO D. Anhydrous $AlCl_3$

On dilution of solution of an ionic compound, ionization …… .

9. A. Remains same B. Decreases
C. Stops D. Increases

આયોનિક પદાર્થના દ્રાવણનું મંદન કરતાં, આયનીકરણ ..... .

૯. A. જળવાય રહે છે B. ઘટે છે
C. બંધ થાય છે D. વધે છે

The degree of ionization for a …… electrolyte is less.

10. A. Strong B. Weak
C. Neutral D. Strong and Weak

..... વિદ્યુતવિભાજ્ય માટે આયનીકરણ અંશ ઓછો હોય છે.

૧૦. A. પ્રબળ B. નિર્બળ
C. તટસ્થ D. પ્રબળ અને નિર્બળ

- log $[H^+]$ = …… .

11. A. - log $[H_3O^+]$ B. pOH
C. - log $[OH^-]$ D. $H^+$

- log $[H^+]$ = …… .

૧૧. A. - log $[H_3O^+]$ B. pOH
C. - log $[OH^-]$ D. $H^+$

What is the pH of 0.01 M HCl solution?

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

0.01 M HClના દ્રાવણની pHશું છે?

૧૨. A. 1 B. 2
C. 3 D. 4

Buffer solution is the solution whose pH …… .

13. A. Increases B. Decreases
C. Remains constant D. None of these

બફર દ્રાવણ એવું દ્રાવણ છે કે જેની pH ..... .

૧૩. A. વધે છે B. ઘટે છે
C. અચળ રહે છે D. આમાથી એકપણ નહીં

14. Which of the following is a non-conductor of electricity?

A. Aqueous HCl B. Aqueous NaCl
C. $H_2O$ D. Sugar

નીચેનામાથી કયુ વિદ્યુતનું અવાહક છે?

૧૪. A. HClનું જલીય દ્રાવણ B. NaClનું જલીય દ્રાવણ
C. $H_2O$ D. ખાંડ

In an electrochemical cell, …… energy is converted into …… energy.

15. A. Electrical, Chemical B. Mechanical, Electrical
C. Chemical, Electrical D. Electrical, Mechanical

વિદ્યુતરાસાયણિક કોષમાં, ..... શક્તિનું ..... શક્તિમાં રૂપાંતર થાય છે.

૧૫. A. વિદ્યુત, રાસાયણિક B. યાંત્રિક, વિદ્યુતીય
C. રાસાયણિક, વિદ્યુત D. વિદ્યુતીય, યાંત્રિક

What is the function of a salt-bridge?

16. A. To maintain electro neutrality of the solutions. B. To transfer electrons.
C. To pass electric current. D. To remove solutions.

ક્ષાર-સેતુનું કાર્ય શું છે?

૧૬. A. દ્રાવણો ની વિદ્યુત તટસ્થતા જાળવવા B. ઈલેક્ટ્રોનના વિનિમય માટે
C. વિદ્યુતપ્રવાહ પસાર કરવા D. દ્રાવણો દૂર કરવા

Which of following is correct for standard conditions?

17. A. $25^o$ C temperature B. 1 atmospheric pressure
C. Solution of 1 M concentration D. A., B. and C. all

નીચેનામાથી પ્રમાણિત શરતો માટે કયું સાચું છે?

૧૭. A. $25^o$ C તાપમાન B. 1 વાતાવરણ દબાણ
C. 1 M સાંદ્રતાવાળું દ્રાવણ D. A., B. અને C. બધા

What is the potential of a standard hydrogen electrode?

18. A. 0.0 V B. 1.0 V
C. 1.23 V D. 1.5 V

પ્રમાણિત હાઈડ્રોજન ધ્રુવ માટેનો પોટેન્શિયલ શું છે?

૧૮. A. 0.0 V B. 1.0 V
C. 1.23 V D. 1.5 V

$m \propto I \times t$ indicates which law?

19. A. Modernized Faraday's law B. Faraday's first law
C. Faraday's second law D. A., B. and C. all

$m \propto I \times t$ એ કયો નિયમ સૂચવે છે?

૧૯. A. ફેરાડેનો આધુનિક નિયમ B. ફેરાડેનો પ્રથમ નિયમ
C. ફેરાડેનો દ્વિતીય નિયમ D. A., B. અને C. બધા

Wax blocks are used for …… .

20. A. Electroplating B. Electro refining
C. Electrotyping D. Metal extraction

મીણના બ્લોક ..... માટે વપરાય છે.

૨૦. A. ઈલેક્ટ્રોપ્લેટિંગ B. ઈલેક્ટ્રો રિફાઈનિંગ
C. ઈલેક્ટ્રોટાઈપિંગ D. ધાતુના નિષ્કર્ષણ માટે

21. Rate of corrosion $\propto$ …… .

A. Moisture content in atmosphere B. Temperature
C. 1 / Moisture content in atmosphere D. None of these

૨૧. ક્ષારણનો દર ∝ ..... .

A. વાતાવરણમાના ભેજના પ્રમાણ B. તાપમાન
C. 1 / વાતાવરણમાના ભેજના પ્રમાણ D. આમનું એકપણ નહીં

22. Which of the following is not a type of corrosion?
A. Direct corrosion B. Anodic corrosion
C. Galvanic corrosion D. Cathodic corrosion

૨૨. નીચેનામાથી કયો ક્ષારણનો પ્રકાર નથી?

A. સીધું ક્ષારણ B. એનોડિક ક્ષારણ
C. ગેલ્વેનિક ક્ષારણ D. કેથોડિક ક્ષારણ

23. In water-line corrosion, the metallic portion which remains in contact with atmosphere acts as …… .
A. Anode B. Cathode
C. Electrode D. None of these

૨૩. પાણીની નીચે થતાં ક્ષારણમાં, ધાતુનો જે ભાગ વાતાવરણના સંપર્કમાં રહે તે ..... તરીકે વર્તે છે.

A. એનોડ B. કેથોડ
C. ઈલેક્ટ્રોડ D. આમાનું એકપણ નહીં

24. If pH < 7, then metallic corrosion …… .
A. Increases B. Decreases
C. Remains same D. Stops

૨૪. જો pH < 7,તો ધાત્વિય ક્ષારણ ..... .

A. વધે છે B. ઘટે છે
C. એમનું એમ રહે છે D. અટકે છે

25. …… method is used to make coating over small things like bolts, screws.
A. Galvanizing B. Sherardizing
C. Tinning D. Metal spraying

૨૫. નાની વસ્તુઓ જેવી કે બોલ્ટ્સ, સ્ક્રૂ ઉપર કોટિંગ કરવા ..... પધ્ધતિ વપરાય છે.

A. ગેલવેનાઈજિંગ B. શિરેડાઈજીંગ
C. ટીનિંગ D. ધાતુ છંટકાવ

26. A non-porous layer of oxide …… metal corrosion.
A. Increases B. Decreases
C. Remains same D. Stops

૨૬. ઓકસાઈડનું અછિદ્રાળુ પડ ધાતુનું ક્ષારણ .....

A. વધારે છે B. ઘટાડે છે
C. એમનું એમ રહે છે D. અટકાવે છે

27. …… corrosion is observed in rivets and bolts.
A. Atmospheric B. Water-line
C. Crevice D. Pitting

૨૭. રિવેટ અને બોલ્ટમાં ..... ક્ષારણ જોવા મળે છે.

A. વાતાવરણથી B. પાણીની નીચે થતું
C. તડમાં થતું D. પિટિંગ

A layer of zinc metal is coated over iron to prevent corrosion by ……. process.

28. A. Galvanizing B. Sherardizing
C. Tinning D. Metal spraying

લોખંડને ક્ષારણથી બચાવવા માટે જિંક ધાતુનું પડ ..... પધ્ધતિથી ચડાવવામાં આવે છે.

૨૮. A. ગેલવેનાઈજિંગ B. શિરેડાઈજીંગ
C. ટીનિંગ D. ધાતુ છંટકાવ

Which type of impurities are generally present in water?

29. A. Physical impurities B. Chemical impurities
C. Biological impurities D. A., B. and C. all

કયા પ્રકારની અશુદ્ધિઓ સામાન્ય રીતે પાણીમાં હોય છે?

૨૯. A. ભૌતિક અશુધ્ધિઓ B. રાસાયણિક અશુધ્ધિઓ
C. જૈવિક અશુધ્ધિઓ D. A., B. અને C. બધા

The water which does not give lather with soap is called a …… water.

30. A. Soft B. Pure
C. Hard D. Impure

જે પાણી સાબુ સાથે ફીણ ન આપે તેને ..... પાણી કહેવાય.

૩૦. A. નરમ B. શુદ્ધ
C. કઠિન D. અશુદ્ધ

Temporary hardness of water is due to the presence of …… .

31. A. $Ca(HCO_3)_2$ B. $Mg(HCO_3)_2$
C. A. and B. D. None of these

પાણીની ક્ષણિક કઠિનતા ..... ને આભારી છે.

૩૧. A. $Ca(HCO_3)_2$ B. $Mg(HCO_3)_2$
C. A. અને B. D. આમાનું એકપણ નહીં

The molecular weight of $CaSO_4$ is …… g/mol.

32. A. 111 B. 136
C. 95 D. 120

$CaSO_4$નો અણુભાર ..... ગ્રામ/મોલ છે.

૩૨. A. 111 B. 136
C. 95 D. 120

1 ppm = …… $^o$ Franch

33. A. 0.1 B. 0.7
C. 0.01 D. 0.07

1 ppm = …… $^o$ ફ્રેંચ.

૩૩. A. 0.1 B. 0.7
C. 0.01 D. 0.07

If temporary hardness of water is 30 ppm and total hardness of water is 80 ppm, then permanent hardness of water is …… ppm.

34. A. 30 B. 110
C. 80 D. 50

જો પાણીની ક્ષણિક કઠિનતા 30 ppmહોય અને પાણીની કુલ કઠિનતા 80 ppmહોય, તો પાણીની કાયમી કઠિનતા ..... ppmછે.

૩૪. A. 30 B. 110

C. 80 D. 50

Which compound causes caustic embrittlement?

35. A. NaOH B. NaCl
C. $Na_2CO_3$ D. $NaHCO_3$

કયા સંયોજનને કારણે કોસ્ટિક એંબ્રિટલ્મેંટ થાય છે?

૩૫. A. NaOH B. NaCl
C. $Na_2CO_3$ D. $NaHCO_3$

CaO and $Na_2CO_3$ are used in …… method to make hard water soft.

36. A. Soda lime B. Permutit
C. Ion-exchange D. Reverse osmosis

……પધ્ધતિમાં કઠિન પાણીને નરમ બનાવવા CaO અને $Na_2CO_3$વપરાય છે.

૩૬. A. સોડા લાઈમ B. પર્મ્યુટિટ
C. આયન-વિનિમય D. રિવર્સ ઑસ્મોસિસ

In chlorination of water, …… formed kills the pathogenic bacteria.

37. A. $Cl_2$ B. HOCl
C. HCl D. $H^+$

પાણીના ક્લોરીનેશનમાં બનતો ..... પરાવલંબી બેક્ટેરિયાનો નાશ કરે છે.

૩૭. A. $Cl_2$ B. HOCl
C. HCl D. $H^+$

Acidic resins and basic resins are used in …… method to make hard water soft.

38. A. Soda lime B. Permutit
C. Ion-exchange D. Reverse osmosis

……પધ્ધતિમાં કઠિન પાણીને નરમ બનાવવા એસિડિક રેજિન અને બેજિક રેજિન વપરાય છે.

૩૮. A. સોડા લાઈમ B. પર્મ્યુટિટ
C. આયન-વિનિમય D. રિવર્સ ઑસ્મોસિસ

…… compounds burn with sooty flame.

39. A. Ionic B. Aliphatic
C. Metallic D. Aromatic

..... સંયોજનો ધૂમડાવાળી જ્યોતથી બળે છે.

૩૯. A. આયોનિક B. એલિફેટિક
C. ધાત્વિક D. એરોમેટિક

Carbon of methane molecule has …… hybridization.

40. A. sp B. $sp^2$
C. $sp^3$ D. No

મિથેન અણુમાં રહેલ કાર્બન ..... સંકરણ ધરાવે છે.

૪૦. A. sp B. $sp^2$
C. $sp^3$ D. No

Regarding strength, σ-bond …… π-bond.

41. A. = B. >
C. < D. ≥

મજબૂતાઈને અનુલક્ષીને, σ-બંધ …… π-બંધ.

૪૧. A. = B. >
C. < D. ≥

…… is the most reactive functional group.

42. A. - COOH B. - OH
C. - CO - D. - CHO

..... એ સૌથી સક્રિય ક્રિયાશીલ સમૂહ છે.

૪૨. A. - COOH B. - OH
C. - CO - D. - CHO

The IUPAC name of $CH_3$-O-$CH_3$ is ……

43. A. Dimethyl ether B. Methoxy methane
C. Ethoxy ethane D. Methyl ethyl ether

$CH_3$-O-$CH_3$નું IUPACનામ ..... છે.

૪૩. A. ડાઈમિથાઈલ ઈથર B. મીથોકસી મિથેન
C. ઈથોકસી ઈથર D. મિથાઈલ ઈથાઈલ ઈથર

n-butane and iso-butane exhibits …… isomerism.

44. A. Chain B. Position
C. Functional group D. Metamerism

n–બ્યુટેન અને આઈસો–બ્યુટેન ..... સમઘટકતા દર્શાવે છે.

૪૪. A. શૃંખલા B. સ્થાન
C. ક્રિયાશીલ સમૂહ D. મેટામેરીજમ

A mixture containing 50 % dextro and 50 % laevo isomers is shown as …… .

45. A. d - B. l -
C. dl - D. ld -

50 %ડેક્સ્ટ્રો અને 50 %લીવો સમઘટકના મિશ્રણને ..... થી દર્શાવાય.

૪૫. A. d - B. l -
C. dl - D. ld -

Cis- and trans- isomerism is also known as …… isomerism.

46. A. Optical B. Chain
C. Tautomerism D. Geometrical

સિસ- અને ટ્રાન્સ-સમઘટકતાને ..... પણ કહે છે.

૪૬. A. પ્રકાશીય B. શૃંખલા
C. ટોટોમેરીજમ D. ભૌમિતિક

Which of the following has the highest reactivity?

47. A. Alkane B. Alkene
C. Alkyne D. A., B. and C. all

નીચેનામાથી કોની સક્રિયતા સૌથી વધુ હોય છે?

૪૭. A. આલ્કેન B. આલ્કિન
C. આલ્કાઈન D. A., B. અને C. બધા

At the end of distillation of coal tar, …… is obtained.

48. A. Asphalt B. Heavy oil
C. Anthracene oil D. Light oil

કોલટારના નિસ્યંદનમાં છેલ્લે ..... મળે છે.

૪૮. A. ડામર B. ભારે તેલ
C. એન્થ્રાસીન તેલ D. હલકું તેલ

The unit of viscosity is …… .

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

સ્નિધ્નતાનો એકમ ..... છે.

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

50. 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.

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

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

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

51. The mixture of oil and water is called …… .

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

૫૧. તેલ અને પાણીના મિશ્રણને ..... કહે છે.

A. સાચું દ્રાવણ B. પાયસ
C. આલંબિત દ્રાવણ D. સ્નેહક

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

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

૫૨. 1 ગ્રામ તેલમાથી સાબુ બનાવવા માટે જરૂરી KOH ના મિલિગ્રામને ..... કહે છે.

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

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

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

૫૩. બેરિંગ અને વાહનોમાં સ્નેહક તરીકે શું વપરાય છે?

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

54. Which type of lubricants are Grease and Vaseline?

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

૫૪. ગ્રીસ અને વાર્નિશ કયા પ્રકારના સ્નેહકો છે?

A. ઘન B. પ્રવાહી
C. વાયુ D. અર્ધ-ઘન

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

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

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

A. ઘન B. પ્રવાહી
C. વાયુ D. અર્ધ-ઘન

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

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

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

A. ભડકા બિંદુ B. ધૂમ્ર બિંદુ

C. આગ બિંદુ D. રેલા બિંદુ

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

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

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

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

The monomer unit of P.V.C. is …… .

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

P.V.C.નો મોનોમર એકમ ..... છે.

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

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

59. 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?

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

…… is a co-polymer.

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

…… એ એક સહ-બહુઘટક છે

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

Melamine is a …… polymer.

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

મેલામાઈન એ ..... બહુઘટક છે.

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

Nylon-66 is prepared by ……. polymerization.

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

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

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

Which of the following is a natural fibre?

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

નીચેનામાથી કયો બહુઘટક કુદરતી બહુઘટક છે?

૬૩. A. નાઈલોન B. સેલ્યુલોજ નાઈટ્રેટ

C. ટેરિલીન D. રેશમ

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

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

નીચેનામાથી કયુ બહુઘટક રેઈન–કોટ બનાવવા વપરાય છે?

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

Which monomers are present in orlon?

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

ઓરલોનમાં કયા મોનોમર હોય છે?

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

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

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

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

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

What is used for the vulcanization of rubber?

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

રબરના વલ્કેનાઈજેશન માટે શું વપરાય છે?

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

What is GR-A?

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

GR-A શું છે?

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

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

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

થરમોકોલની ઘનતા ..... $kg/m^3$છે.

૬૯. A. 22 B. 27
C. 65 D. 63

Which of the following is not an insulating material?

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

નીચેનામાથી કયું વિસંવાહી પદાર્થ નથી?

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

**********