

Gujarat Technological University

Diploma Engineering C to D Bridge Course Examination

Subject Code: C310501

Date: 06-01-2016

Subject Name: PAIC

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.

1. Range of pH from _____ to _____
 A. 0 to 7 B. 7 to 14
 C. 0 to 14 D. 2 to 9
 pH ની મર્યાદા _____ થી _____ સુધીની છે.
 ૧. A. ૦ થી ૭ B. ૭ થી ૧૪
 C. ૦ થી ૧૪ D. ૨ થી ૯
2. Entropy cannot be explained by _____
 A. First law of thermodynamics B. zero law of thermodynamics
 C. Third law of thermodynamics D. All of these
 એન્ટ્રોપી _____ દ્વારા સમજાવી શકાતી નથી.
 ૨. A. થર્મોડાયનેમિક્સ ના પ્રથમ નિયમ B. થર્મોડાયનેમિક્સ ના શૂન્ય નિયમ
 C. થર્મોડાયનેમિક્સ ના ત્રીજો નિયમ D. ઉપર ના બધા જ
3. Drop pipette method correlate with _____
 A. Surface tension B. Viscosity
 C. Concentration D. All of these
 ડ્રોપ પિપેટ પદ્ધતિ _____ સાથે સંકળાયેલ છે.
 ૩. A. પૃષ્ઠતાણ B. સ્નિગ્ધતા
 C. સાંદ્રતા D. ઉપરના બધા જ
4. pH meter is used for measurement of _____
 A. Viscosity B. Surface tension
 C. pH D. Pressure
 pH મીટર _____ ના માપન માટે વપરાય છે.
 ૪. A. સ્નિગ્ધતા B. પૃષ્ઠતાણ
 C. pH D. દબાણ
5. Corrosion of metal is _____ process.
 A. Exothermic B. Spontaneous
 C. Non spontaneous D. Endothermic
 ધાતુની કટાવાની પ્રક્રિયા _____ છે.
 ૫. A. આપમેળે ન થતી B. આપમેળે થતી
 C. ઉષ્માક્ષેપક D. ઉષ્માશોષક
6. Heat capacity at constant volume symbolized as

- A. Cv B. Cp
C. Hp D. Hv

અચળ કદએ ઉષ્માક્ષમતા ને _____ દ્વારા દર્શાવાય છે.

5. A. Cv B. Cp
C. Hp D. Hv

Ostwald viscometer used for measurement of _____

7. A. Refractive index B. Viscosity
C. Surface tension D. All of these

ઓસવાલ્ડવિસ્કોમીટર _____ નાં માપન માટે વપરાય છે.

9. A. વક્રીભવનાંક B. સ્નિગ્ધતા
C. પૃષ્ઠતાણ D. ઉપરના બધા જ

The emf of Hydrogen electrode is _____

8. A. 0 B. 1
C. 2.1 D. 2.0

હાઇડ્રોજન ધ્રુવ નો emf _____ હોય છે.

6. A. 0 B. 1
C. 2.1 D. 2.0

Which factor increase the solubility of solute?

9. A. Temperature B. enthalpy
C. Entropy D. None of these

દ્રાવ્ય ની દ્રાવ્યતા _____ પરિબળ થી વધે છે.

૯. A. તાપમાન B. એન્થાલ્પી
C. એન્ટ્રોપી D. એક પણ નહિ

Adsorption is classified in _____ types.

10. A. One B. Two
C. Three D. Four

અધિશોષણ _____ પ્રકારે વર્ગીકૃત કરી શકાય.

૧૦. A. એક B. બે
C. ત્રણ D. ચાર

In acid base titration, _____ is taken in the flask.

11. A. Acid B. Base
C. Water D. Indicator

એસીડ બેઇઝ અનુમાપન માં, ફ્લાસ્કમાં _____ ભરવામાં આવે છે.

૧૧. A. એસીડ B. બેઇઝ
C. સુચક D. પાણી

Carnot cycle proceeds through _____ Step.

12. A. One B. Two
C. Three D. Four

કર્નોટ ચક્રમાં _____ તબક્કા હોય છે.

૧૨. A. એક B. બે
C. ત્રણ D. ચાર

Entropy always remain _____

13. A. Positive/zero B. Negative
C. Negative/Zero D. All of these

૧૩. એન્ટ્રોપી હમેશા _____ હોય.

- A. ધન/શૂન્ય
C. ઋણ/શૂન્ય
Cp - Cv = _____
14. A. P
C. T
Cp - Cv = _____
૧૪. A. P
C. T
H = E + _____
15. A. PQ
C. PV
H = E + _____
૧૫. A. PQ
C. PV
Kinetic energy + potential energy = _____
16. A. Enthalpy
C. Internal energy
ગતિ ઉર્જા + સ્થિતી ઉર્જા = _____
૧૬. A. એન્થાલ્પી
C. આંતરિક ઉર્જા
B. એન્ટ્રોપી
D. ગિબ્સ ઉર્જા
- Closed cup filled with water is an example of _____ system.
17. A. Open
C. Isolated
B. Closed
D. None of these
બંધ પાણી ભરેલો ઝાસ _____ પ્રણાલીનું ઉદાહરણ છે.
૧૭. A. ખુલ્લી
C. નિરાલી
B. બંધ
D. એક પણ નહિ
- _____ is a unit of concentration
18. A. Litre/mole
C. Mole⁻¹
B. Mole/litre
D. Mole litre
સાંદ્રતા નો એકમ _____ છે.
૧૮. A. Litre/mole
C. Mole⁻¹
B. Mole/litre
D. Mole litre
- _____ is used for determination of surface tension.
19. A. Pensky martin instrument
C. Stalagnometer
B. Able's instrument
D. Ostwald viscometer
પૃષ્ઠતાણ માપવા માટે _____ સાધન વપરાય છે.
૧૯. A. પેન્સ્કી માર્ટીન
C. સ્ટેલેગ્નો મીટર
B. એબલ્સ
D. ઓસ્વાલ્ડ વિસ્કોમીટર
- Caustic soda manufactured by electrolysis of _____
20. A. KCl
C. H2O
B. NaCl
D. HCl
કોસ્ટિક સોડાની બનાવટ _____ નાં વિદ્યુત વિભાજનથી થાય છે.
૨૦. A. Al₂O₃
C. Fe
B. V₂O₅
D. Zn
_____ catalyst used in manufacturing of sulphuric acid.
21. A. Al₂O₃
C. Fe
B. V₂O₅
D. Zn
૨૧. સલ્ફ્યુરિક એસીડ ની બનાવટમાં _____ ઉદીપક વપરાય છે.

- A. Al_2O_3 B. V_2O_5
C. Fe C. Zn
Ammonia is manufactured by _____ method
22. A. Contact B. Habber
C. Electric D. None of these
એમોનિયા ની બનાવટ _____ પદ્ધતિથી થાય છે.
૨૨. A. સંપર્ક B. હેબર
C. વિદ્યુતીય D. એક પણ નહિ
_____ catalyst used in manufacturing of ammonia.
23. A. Fe B. Zn
C. Mg D. Al
એમોનિયાની બનાવટમાં _____ ઉદીપક વપરાય છે.
૨૩. A. Fe B. Zn
C. Mg D. Al
Ammonia is a _____
24. A. Gas B. Liquid
C. Solid D. Solution
એમોનીયા _____ છે
૨૪. A. વાયુ B. પ્રવાહી
C. ઘન D. દ્રાવણ
We can make primary standard solution of _____
25. A. NaOH B. Na_2CO_3
C. Benzoic acid D. Succinic acid
_____ નું પ્રાથમિક પ્રમાણિત દ્રાવણ બનાવી શકાય.
૨૫. A. NaOH B. Na_2CO_3
C. Benzoic acid C. Succinic acid
The number of moles of a solute per liter of the solvent is called
26. A. Formality B. Normality
C. Molarity D. Molality
એક લીટર દ્રાવક માં દ્રાવ્ય થયેલા મોલ ની સંખ્યા એટલે _____
૨૬. A. ફોર્માલીટી B. નોર્માલીટી
C. મોલારીટી D. મોલાલીટી
Normality of a solution is the number of _____ of solute per litre of solution.
27. A. Moles B. Equivalentweight
C. Formula weight D. Mole fraction
દ્રાવણ ની નોર્માલીટી એટલે એક લીટર દ્રાવણમાં દ્રાવ્ય થયેલા _____ ની સંખ્યા.
૨૭. A. મોલ B. તુલ્યભાર
C. સુત્રભાર D. મોલ અંશ
The molality of solution is defined as number of moles of solute present in
28. A. One litre of solvent B. One litre of solution
C. One kilogram of solvent D. One kilogram of solution
દ્રાવણની મોલાલીટી એટલે _____ માં દ્રાવ્ય થયેલા દ્રાવ્ય નાં મોલ ની સંખ્યા.
૨૮. A. એક લીટર દ્રાવક B. એક લીટર દ્રાવણ
C. એક કિલોગ્રામ દ્રાવક D. એક કિલોગ્રામ દ્રાવણ
In conductometry titration, end point determined by change of _____
29. A. Potential B. pH

- C. Concentration D. None of these
કન્સક્ટોમેટ્રિક અનુમાપન માં _____ માં ફેરફાર થવાથી અંતિમ બિંદુ નક્કી થાય છે.
૨૯. A. પોટેન્શિયલ B. pH
C. સાંદ્રતા D. એક પણ નહિ
- pH + pOH = _____
30. A. 7 B. 0
C. 14 D. 5
- pH + pOH = _____
30. A. 7 B. 0
C. 14 D. 5
- _____ Electrode used in measurement of pH.
31. A. Hydrogen B. Calomel
C. Glass D. All of these
- _____ ધ્રુવ pH નાં માપન માટે વપરાય છે.
૩૧. A. હાઈડ્રોજન B. કેલોમલ
C. ગ્લાસ D. ઉપરના બધા જ
- In calomel electrode, glass tube filled with _____
32. A. KCl solution B. HCl solution
C. Hg D. Pt
- કેલોમલ ધ્રુવમાં કાયની નળીમાં _____ ભરેલ હોય છે.
૩૨. A. KCl નું દ્રાવણ B. HCl નું દ્રાવણ
C. Hg D. Pt
- Standard hydrogen electrode immersed in _____ HCl solution
33. A. 2M B. 5M
C. 1M D. 0M
- પ્રમાણિત હાઈડ્રોજન ધ્રુવ _____ HCl ના દ્રાવણ માં ડૂબાડવામાં આવે છે.
33. A. 2M B. 5M
C. 1M D. 0M
- _____ Electrode having a known potential.
34. A. Working B. Reference
C. Inert D. All of these
- _____ ઇલેક્ટ્રોડ જાણીતો પોટેન્શિયલ ધરાવે છે.
૩૪. A. વર્કિંગ B. સંદર્ભ
C. નિષ્ક્રિય D. ઉપરના બધા જ
- Milk is an example of
35. A. Sol B. Gel
C. Emulsion D. True solution
- દૂધ _____ નું ઉદાહરણ છે.
૩૫. A. સોલ B. જેલ
C. ઈમલ્ઝન D. સાચું દ્રાવણ
- The movement of sol particles under an applied electric potential is called
36. A. Electrophoresis B. Electro osmosis
C. Electrofiltration D. None of these
- વિદ્યુત પોટેન્શિયલ ની હાજરીમાં થતી સોલ કણોની ગતિ ને _____ કહે છે.
૩૬. A. વિદ્યુત ડાયાલીસીસ B. ઇલેક્ટ્રો ઓસ્મોસીસ
C. વિદ્યુતીય ગાળણ D. એક પણ નહિ

- The explanation of Brownian movement was given by
37. A. Robert brown B. Robert boyle
C. Albert Einstein D. Tyndall
- બ્રાઉનિયન ગતિ ની સમજ _____ દ્વારા અપાઈ હતી.
3૭. A. રોબર્ટ બ્રાઉન B. રોબર્ટ બોઈલ
C. આલ્બર્ટ આઈન્સ્ટાઈન D. ટીડલ
- The scattering of light by the dispersed phase is called
38. A. Brownian movement B. Tyndall effect
C. Adsorption D. Electrophoresis
- વિક્ષેપિત કલા દ્વારા થતા પ્રકાશના પ્રકીર્ણન ને _____ કહે છે.
૩૮. A. બ્રાઉનિયન ગતિ B. ટીડલ અસર
C. અધિશોષણ D. વિદ્યુત ડાયાલીસીસ
- A colloidal solution consist of
39. A. A dispersed phase B. A dispersion medium
C. A dispersed phase in a dispersion medium D. A dispersion medium in a dispersed phase
- કલીલ દ્રાવણ ધરાવે છે
૩૯. A. વિક્ષેપિત કલા B. વિક્ષેપન માધ્યમ
C. વિક્ષેપન માધ્યમમાં વિક્ષેપિત કલા D. એક પણ નહિ
- The process of adsorption is
40. A. Exothermic B. Endothermic
C. Sometime exothermic, some time endothermic D. None of the above
- અધિશોષણ ની પ્રક્રિયા
૪૦. A. ઉષ્માક્ષેપક છે B. ઉષ્માશોષક છે
C. ક્યારેક ઉષ્માક્ષેપક અને ક્યારેક ઉષ્માશોષક D. એક પણ નહિ
- Adsorbent is that substance
41. A. Which concentrate on the surface B. Where adsorption take place
C. Which evaporates from the surface of metals D. None of these
- અધીશોષક પદાર્થ
૪૧. A. સપાટી પર સાંદ્રિત થાય છે B. જ્યાં અધિશોષણ થાય છે
C. કે જે ધાતુની સપાટી પરથી D. એક પણ નહિ
- બાષ્પીભવન પામે છે
- In gas chromatography _____ Is used as mobile phase.
42. A. Gas B. Liquid
C. Solid D. All of these
- ગેસ ક્રોમેટોગ્રાફી માં _____ સ્ટેશનરી ફેઝ તરીકે વપરાય છે.
૪૨. A. વાયુ B. પ્રવાહી
C. ઘન D. ઉપરના બધા જ
- _____ is used in analysis of calcium and magnesium.
43. A. H₂S B. EDTA
C. PABA D. HA

કેલ્શિયમ અને મેગ્નેશીયમ ના પૃથ્થકરણ માં _____ વપરાય છે.

૪૩. A. H_2S B. EDTA
C. PABA C. HA

When indicator changes a colour in titration?

44. A. At the end point of reaction B. At half concentration of reaction
C. At starting point D. None of these

અનુમાપનમાં સૂચક ક્યારે રંગ દર્શાવે?

૪૪. A. પ્રક્રિયાના અંતિમ બિંદુ એ B. પ્રક્રિયા ની સાંદ્રતા અડધી થાય ત્યારે
C. શરૂઆત ના તબ્બકે D. એક પણ નહિ

Which salt is useful in inorganic qualitative analysis?

45. A. NH_4Cl B. H_2O
C. HCl D. NaOH

કયો ક્ષાર અકાર્બનિક પૃથ્થકરણ માં વપરાય છે?

૪૫. A. NH_4Cl B. H_2O
C. HCl C. NaOH

When water is cooled to ice, its entropy

46. A. Increase B. Becomes zero
C. Remains the same D. Decrease

પાણી ઠંડુ પડી બરફ બનતા તેની એન્ટ્રોપી _____

૪૬. A. વધે B. શૂન્ય બને
C. સમાન રહે D. ઘટે

The cycle of processes which occurs under reversible condition is referred to as

47. A. Cyclic process B. Closed process
C. Carnot cycle D. Reversible process

એવી ચક્રીય પ્રક્રિયા કે જે પ્રતિવર્તી પરિસ્થિતિમાં થાય છે તેને _____ કહે છે.

૪૭. A. ચક્રીય પ્રક્રિયા B. બંધ પ્રક્રિયા
C. કર્નોટ ચક્ર D. અપ્રતિવર્તી પ્રક્રિયા

Entropy is a measure of _____ of the molecules of the system.

48. A. Concentration B. Velocity
C. Zig-zag motion D. Randomness

એન્ટ્રોપી એ પ્રણાલીના અણુઓની _____ નું માપદંડ છે.

૪૮. A. સાંદ્રતા B. વેગ
C. ઝીગ-ઝેગ ગતિ D. અવ્યવસ્થા

Mixing of two or more gases is a

49. A. Non spontaneous process B. Spontaneous process
C. Reversible process D. Irreversible process

બે કરતા વધુ વાયુ ને ભેગા કરવા તે

૪૯. A. આપમેળે ન થતી પ્રક્રિયા B. આપમેળે થતી પ્રક્રિયા
C. પ્રતિવર્તી પ્રક્રિયા D. અપ્રતિવર્તી પ્રક્રિયા

A process which proceeds of its own accord, without any outside assistance is called

50. A. Non spontaneous process B. Spontaneous process
C. Reversible process D. Irreversible process

એવી પ્રક્રિયા કે જે પોતાની રીતે થાય છે જેને બાહ્ય બળ ની જરૂર નથી તેવી પ્રક્રિયાને _____

૫૦. કહેવાય છે.

- A. આપમેળે ન થતી પ્રક્રિયા B. આપમેળે થતી પ્રક્રિયા

C. પ્રતિવર્તી પ્રક્રિયા

D. અપ્રતિવર્તી પ્રક્રિયા

For an exothermic reaction

51. A. ΔH is -ve
C. ΔE is -ve

- B. ΔH is +ve
D. ΔH is zero

ઉષ્માક્ષેપક પ્રક્રિયા માટે

૫૧. A. ΔH is -ve
C. ΔE is -ve

- B. ΔH is +ve
D. ΔH is zero

The change in enthalpy that takes place when one mole of the compound is formed from its elements is called

52. A. Heat of formation
C. Heat of combustion

- B. Heat of synthesis
D. Standard heat of formation

એક મોલ સંયોજન તેના તત્વમાંથી બને ત્યારે થતા એન્થાલ્પી ના ફેરફાર ને _____ કહે છે.

૫૨. A. સર્જન ઉષ્મા
C. દહન ઉષ્મા

- B. સંશ્લેષણ ઉષ્મા
D. પ્રમાણિત સર્જન ઉષ્મા

The branch of chemistry which deals with the heat change caused by chemical reaction is called

53. A. Thermodynamics
C. Thermochemistry

- B. Thermal chemistry
D. None of these

રાસાયણિક પ્રક્રિયા દરમિયાન થતો ઉષ્મા ના ફેરફાર નો અભ્યાસ રસાયણશાસ્ત્ર ની _____ શાખામાં કરવામાં આવે છે.

૫૩. A. ઉષ્માગતિ શાસ્ત્ર
C. થર્મો કેમિસ્ટ્રી

- B. ઉષ્મા રસાયણશાસ્ત્ર
D. એક પણ નહિ

The heat capacity at constant pressure is related to heat capacity at constant volume by the relation

54. A. $C_p - C_v = C_v$
C. $C_p - C_v = R$

- B. $C_p - R = C_p$
D. $R - C_p = C_v$

અચળ દબાણે ઉષ્મા ક્ષમતા અને અચળ કદે ઉષ્મા ક્ષમતા વચ્ચે નો સંબંધ

૫૪. A. $C_p - C_v = C_v$
C. $C_p - C_v = R$

- B. $C_p - R = C_p$
D. $R - C_p = C_v$

The amount of heat required to raise the temperature of one mole of the substance by 1K is called

55. A. Heat capacity
C. Molar heat

- B. Molar heat capacity
D. All of these

એક મોલ પદાર્થ નું તાપમાન 1 K વધારવા માટે જરૂરી ઉષ્મા ને _____ કહેવાય

૫૫. A. ઉષ્મા ક્ષમતા
C. મોલર ઉષ્મા

- B. મોલર ઉષ્મા ક્ષમતા
D. ઉપરના બધા જ

Which of the following properties is path function?

56. A. Concentration
C. Enthalpy

- B. Internal energy
D. Entropy

નીચેનામાંથી કયો ગુણધર્મ પથ વિધેય છે?

૫૬. A. સાંદ્રતા
C. એન્થાલ્પી

- B. આંતરિક ઊર્જા
D. એન્ટ્રોપી

For an adiabatic process, according to first law of thermodynamics

57. A. $\Delta E = -w$
C. $\Delta E = q - w$

- B. $\Delta E = w$
D. None of these

૫૭. થર્મોડાયનેમિક્સ નો પ્રથમ નિયમ પ્રમાણે, સમોષ્મી પ્રક્રિયા માટે

- A. $\Delta E = -w$ B. $\Delta E = w$
 C. $\Delta E = q-w$ C. None of these

An isothermal process takes place at constant _____

58. A. Temperature B. Pressure
 C. Volume D. Concentration

સમતાપી પ્રક્રિયા અચળ _____ થાય છે.

૫૮. A. તાપમાને B. દબાણે
 C. કદે C. સાંદ્રતાએ

The first law of thermodynamics is

59. A. The total energy of an isolated system remains constant through it may change from one form to another B. Total energy of a system and surrounding remains constant
 C. Whenever energy of one type disappear, equivalent amount of another type is produced D. All of the above

થર્મોડાયનેમિક્સ નો પ્રથમ નિયમ

૫૯. A. બંધ પ્રણાલીની કુલ ઉર્જા તેમાં ફેરફાર થવા છતાં અચળ રહે છે. B. પ્રણાલી અને પર્યાવરણની કુલ ઉર્જા અચળ હોય છે.
 C. ઉર્જા એક સ્વરૂપ માં નાશ પામે છે D. ઉપરના બધા જ ત્યારે બીજા સ્વરૂપમાં ઉત્પન્ન થાય છે

An intensive property does not depend upon

60. A. Nature of the substance B. Quantity of matter
 C. External temperature D. Atmospheric pressure

વિશિષ્ટ ગુણધર્મો _____ પર આધાર રાખતા નથી.

૬૦. A. પદાર્થની પ્રકૃતિ B. દ્રવ્યનો જથ્થો
 C. બાહ્ય તાપમાન D. વાતાવરણ નું દબાણ

A system that can transfer matter and energy to and from its surrounding is called

61. A. A closed system B. An isolated system
 C. An open system D. A homogeneous system

_____ પ્રણાલી પર્યાવરણમાંથી ઉર્જા કે દ્રવ્ય ની આપ લે કરે છે.

૬૧. A. બંધ B. નિરાલી
 C. ખુલ્લી D. સમાંગ

A -----> product is

62. A. Unimolecular B. Trimolecular
 C. Bimolecular D. Tetramolecular

A -----> નીપજ

૬૨. A. એક આણ્વીય B. ત્રિઆણ્વીય
 C. દ્વિઆણ્વીય D. ચતુર્થઆણ્વીય

As temperature increase, the reaction rate _____

63. A. Decrease than increase B. Decrease
 C. Increase D. Stay the same

તાપમાન વધવાથી પ્રક્રિયા વેગ _____

૬૩. A. ઘટીને વધે B. ઘટે

C. વધે D. સમાન રહે

For the first order reaction the rate constant k , has the unit

64. A. Mol^{-1} B. Time^{-1}
C. Mol time^{-1} D. Time mol l^{-1}

પ્રથમ ક્રમની પ્રક્રિયાનો વેગ અચળાંક K નો એકમ

૬૪. A. મોલ^{-1} B. સમય^{-1}
C. મોલ સમય^{-1} D. સમય મોલ લીટર^{-1}

Reaction rates can change with

65. A. Temperature B. The addition of catalyst
C. Reactant concentration D. All of these

પ્રક્રિયા વેગ _____ બદલવા થી બદલે છે.

૬૫. A. તાપમાન B. ઉદીપક ઉમેરવાથી
C. પ્રક્રીયકની સાંદ્રતા D. બધા જ

Small droplets are spherical in shape. It is due to

66. A. High viscosity B. Their tendency to acquire minimum surface area
C. Their tendency to acquire maximum surface area D. Less viscosity

પ્રવાહીના નાના ટીપા ગોળ હોય છે કારણ કે

૬૬. A. ઉંચી સ્નિગ્ધતા B. ઓછા માં ઓછું પૃષ્ઠતાણ રાખવાનું વલણ
C. વધુમાં વધુ સપાટીનું ક્ષેત્રફળ D. ઓછી સ્નિગ્ધતા

રાખવાનું વલણ

With the decreasing molecular mass of liquid, the viscosity

67. A. Increase B. Decrease
C. No effect D. None of the above

પ્રવાહીનો અણુભાર ઘટે તો, સ્નિગ્ધતા _____

૬૭. A. વધે B. ઘટે
C. અચળ રહે D. કોઈ પણ નહિ

Viscosity of a liquid is a measure of

68. A. Repulsive force between the liquid molecules B. Frictional resistance
C. Intermolecular forces between the molecules D. None of the above

પ્રવાહીની સ્નિગ્ધતા નું માપ _____

૬૮. A. પ્રવાહી અણુ વચ્ચેનું અપાકર્ષણ B. ઘર્ષણ અવરોધ
C. અણુ વચ્ચેનું આંતર આણ્વીય બળ D. કોઈ પણ નહિ

With decreasing temperature, the surface tension of a liquid

69. A. Increase B. Decrease
C. Remains the same D. None of the above

તાપમાન ઘટવાથી પ્રવાહી નું પૃષ્ઠતાણ _____

૬૯. A. વધે B. ઘટે
C. સમાન રહે D. કોઈ પણ નહિ

The force in dynes acting along the surface of a liquid at right angle to any line 1 cm in length is called _____

70. A. Viscosity B. Surface tension

C. Parachor

D. Refractive Index

પ્રવાહીની સપાટી પર કાટબુણે ૧ સે.મી. ની લીટી પર લાગતા બળ ને _____ કહે છે.

૭૦.

A. સ્નિગ્ધતા

B. પૃષ્ઠતાણ

C. પેરાકોર

D. વક્રીભવનાંક
