

Gujarat Technological University

Diploma Engineering C to D Bridge Course Examination

Subject Code: C310501

Date: 14-06-2017

Subject Name: Physical Analytical & Inorganic Chemistry

Time: 2.30 Pm to 4.00 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 force in dynes acting along the surface of a liquid at right angle to any line 1 cm in length is called _____			
	A.	Viscosity	B.	Parachore
	C.	Surface tension	D.	Density
૧.	પ્રવાહીની સપાટી પર એક સે.મી ની લીટી પર કાટબૂણે લાગતા બળ ને _____ કહે છે.			
	A.	સ્નિગ્ધતા	B.	પેરાકોર
	C.	પૃષ્ઠતાણ	D.	ઘનતા
2.	Caustic soda is obtained by			
	A.	Half-cell	B.	Electrical cell
	C.	Electrolytic cell	D.	Electrochemical cell
૨.	કોસ્ટિક સોડા _____ પદ્ધતિ થી મળે છે.			
	A.	અર્ધ કોષ	B.	વિદ્યુતીય કોષ
	C.	વિદ્યુત વિભાજ્ય કોષ	D.	વિજરાસાયણિક કોષ
3.	Which substance can be classified as an Arrhenius acid?			
	A.	HCl	B.	KCl
	C.	NaCl	D.	NaOH
૩.	કયો પદાર્થ અર્હેનીયસ એસીડ છે?			
	A.	HCl	B.	KCl
	C.	NaCl	D.	NaOH
4.	Law of energy conservation			
	A.	1 st law of thermodynamics	B.	2 nd law of thermodynamics
	C.	3 rd law of thermodynamics	D.	0 th law of thermodynamics
૪.	ઊર્જા સંરક્ષણ નો નિયમ _____ દ્વારા સમજાવી શકાય.			
	A.	થર્મોડાયનેમિક નો પ્રથમ નિયમ	B.	થર્મોડાયનેમિક નો બીજો નિયમ
	C.	થર્મોડાયનેમિક નો ત્રીજો નિયમ	D.	થર્મોડાયનેમિક નો શૂન્ય નિયમ
5.	A system that can transfer neither matter nor energy to and from its surrounding is called			
	A.	A closed system	B.	An open system
	C.	A homogeneous system	D.	An isolated
૫.	_____ પ્રણાલી દ્રવ્ય કે ઉષ્મા ની આપ લે વાતાવરણ સાથે કરતી નથી.			
	A.	બંધ પ્રણાલી	B.	ખુલ્લી પ્રણાલી

	C.	સમાંગ પ્રણાલી	D.	નિરાળી પ્રણાલી
6.	“Exothermic” processes:			
	A.	Have no energy change	B.	Absorb energy
	C.	Give off energy	D.	impossible to predict the energy change
૬.	ઉષ્માક્ષેપક પ્રક્રિયામાં			
	A.	ઉષ્મા નો ફેરફાર થતો નથી	B.	ઉષ્મા શોષે છે
	C.	ઉષ્મા આપે છે	D.	ઉષ્મા ના ફેરફાર ની ધારણા કરી શકાતી નથી
7.	On increasing temperature the rate of a reaction			
	A.	Increases	B.	Decrease
	C.	Remain constant	D.	Remain same
૭.	તાપમાન વધારવાથી પ્રક્રિયા વેગ			
	A.	વધે	B.	ઘટે
	C.	અચળ રહે	D.	સમાન રહે
8.	Range of pH from _____ to _____			
	A.	0 to 7	B.	7 to 14
	C.	0 to 14	D.	1 to 10
૮.	pH ની રેન્જ ____ થી ____ છે.			
	A.	૦ થી ૭	B.	૭ થી ૧૪
	C.	૦ થી ૧૪	D.	૧ થી ૧૦
9.	Corrosion of metal is _____ process.			
	A.	Exothermic	B.	Endothermic
	C.	Spontaneous	D.	Non-spontaneous
૯.	ઘાતુનું ક્ષારણ _____ પ્રક્રિયા છે.			
	A.	ઉષ્માક્ષેપક	B.	ઉષ્માશોષક
	C.	આપ મેળે થતી	D.	આપ મેળે ન થતી
10.	Ostwald viscometer used for measurement of _____			
	A.	Surface tension	B.	Refractive index
	C.	Viscosity	D.	None of these
૧૦.	ઓસવાલ્ડ વિસ્કોમીટર _____ ના માપન માટે વપરાય છે.			
	A.	પૃષ્ઠતાણ	B.	વક્રીભવનાંક
	C.	સ્નિગ્ધતા	D.	આમાં થી એક પણ નહિ
11.	Which factor increase the solubility of solute?			
	A.	Entropy	B.	Enthalpy
	C.	Temperature	D.	Free energy
૧૧.	કયું પરિબલ દ્રાવ્ય ની દ્રાવ્યતા વધારે છે?			
	A.	એન્ટ્રોપી	B.	એનથાલ્પી
	C.	તાપમાન	D.	મુક્ત ઉર્જા
12.	In acid base titration, _____ is taken in the burette.			
	A.	Acid	B.	Base
	C.	Water	D.	Indicator

૧૨.	એસીડ-બેઇઝ અનુમાપનમાં _____ બ્યુરેટમાં લેવામાં આવે છે.			
	A.	એસીડ	B.	બેઇઝ
	C.	પાણી	D.	સૂચક
13.	Cp-Cv = _____			
	A.	K	B.	R
	C.	P	D.	T
૧૩.	Cp-Cv = _____			
	A.	K	B.	R
	C.	P	D.	T
14.	_____ is a unit of concentration			
	A.	Liter/mole	B.	Mole liter
	C.	Mole/liter	D.	Mole
૧૪.	સાંદ્રતા નો એકમ			
	A.	લીટર/મોલ	B.	મોલ લીટર
	C.	મોલ/લીટર	D.	મોલ
15.	_____ catalyst used in manufacturing of sulphuric acid.			
	A.	Fe	B.	Al ₂ O ₃
	C.	V ₂ O ₅	D.	Al
૧૫.	સલ્ફ્યુરિક એસીડ ની બનાવટ માં _____ ઉદીપક વપરાય છે.			
	A.	Fe	B.	Al ₂ O ₃
	C.	V ₂ O ₅	D.	Al
16.	Ammonia is manufactured by _____ method			
	A.	Habber	B.	Contact
	C.	Electrolysis	D.	None of these
૧૬.	એમોનિયા _____ પદ્ધતિ થી બનાવાય છે.			
	A.	હેબર	B.	સંપર્ક
	C.	વિદ્યુત વિભાજ્ય	D.	આમાંથી એક પણ નહિ
17.	Ammonia is a _____			
	A.	Gas	B.	Liquid
	C.	Solid	D.	Solution
૧૭.	એમોનિયા એ _____ છે			
	A.	વાયુ	B.	પ્રવાહી
	C.	ઘન	D.	દ્રાવણ
18.	The number of moles of a solute per liter of the solvent is called			
	A.	Normality	B.	Molarity
	C.	Molality	D.	Formality
૧૮.	એક લીટર દ્રાવક માં રહેલા દ્રાવ્ય નાં મોલ ની સંખ્યા ને			
	A.	નોર્મલિટી	B.	મોલારિટી
	C.	મોલાલિટી	D.	ફોર્મલિટી
19.	In calomel electrode, glass tube filled with _____			
	A.	Hg	B.	Pt
	C.	KCl solution	D.	HCl solution
૧૯.	કેલોમલ ધ્રુવ માં, કાચ ની ટ્યુબ માં _____ ભરેલ હોય છે.			
	A.	Hg	B.	Pt

	C.	KCl દ્રાવણ	D.	HCl દ્રાવણ
20.	Milk is an example of			
	A.	Gel	B.	Emulsion
	C.	Sol	D.	Colloidal solution
૨૦.	દૂધ એ _____ નું ઉદાહરણ છે.			
	A.	જેલ	B.	પાયસ
	C.	સોલ	D.	કલીલ દ્રાવણ
21.	The scattering of light by the dispersed phase is called			
	A.	Brownian movement	B.	Tyndall effect
	C.	Scattering	D.	Electrophoresis
૨૧.				
	A.	બ્રાઉનીયન ગતિ	B.	ટીન્ડલ અસર
	C.	વ્યતીકરણ	D.	ઇલેક્ટ્રોફોરેસિસ
22.	Adsorbent is that substance			
	A.	Which concentrate on surface	B.	Where adsorption take place
	C.	Which evaporates from the surface of metals	D.	None of these
૨૨.	અધીશોષક એટલે			
	A.	જે સપાટી પર અધીશોષિત થાય છે.	B.	જ્યાં અધીશોષણ થાય છે
	C.	જે ધાતુની સપાટી પર થી વરાળ માં રૂપાંતર પામે છે	D.	આમાંથી એક પણ નહિ
23.	In gas chromatography _____ is used as mobile phase.			
	A.	Gas	B.	Solid
	C.	Liquid	D.	None of these
૨૩.	ગેસ ક્રોમેટોગ્રાફી માં _____ મોબાઇલ ફેઝ તરીકે વપરાય છે.			
	A.	ગેસ	B.	ઘન
	C.	પ્રવાહી	D.	આમાંથી એક પણ નહિ
24.	Which salt is useful in inorganic qualitative analysis?			
	A.	NaCl	B.	H ₂ O
	C.	NH ₄ Cl	D.	NaOH
૨૪.	અકાર્બનિક ગુણાત્મક પૃથ્થકરણ માં કયો ક્ષાર ઉપયોગી છે?			
	A.	NaCl	B.	H ₂ O
	C.	NH ₄ Cl	D.	NaOH
25.	Entropy is a measure of _____ of the molecules of the system.			
	A.	Randomness	B.	Concentration
	C.	Velocity	D.	Density
૨૫.	એન્ટ્રોપી એ પ્રણાલીની અણુઓની _____ નું માપદંડ છે.			
	A.	અવ્યવસ્થા	B.	સાંદ્રતા
	C.	વેગ	D.	ઘનતા
26.	The change in enthalpy that takes place when one mole of the compound is formed from its elements is called			
	A.	Heat of solution	B.	Heat of formation

	C.	Heat of combustion	D.	Heat of sublimation
૨૬.	જ્યારે એક મોલ સંયોજન તેના તત્વ માંથી બને ત્યારે થતા એન્થાલ્પી નાં ફેરફાર ને ____ કહે છે.			
	A.	દ્રાવણ ઉષ્મા	B.	સંયોજન ઉષ્મા
	C.	દહન ઉષ્મા	D.	ઉર્ધ્વપાતન ઉષ્મા
૨૭.	An isothermal process takes place at constant_____			
	A.	Pressure	B.	Volume
	C.	Temperature	D.	Concentration
૨૭.	સમતાપી પ્રક્રિયામાં _____ અચળ હોય છે.			
	A.	દબાણ	B.	કદ
	C.	તાપમાન	D.	સાંદ્રતા
૨૮.	A + B -----> product is			
	A.	Unimolecular	B.	Bimolecular
	C.	Trimolecular	D.	Tetramolecular
૨૮.	A + B -----> નીપજ એ			
	A.	એકઆણ્વીય	B.	દ્વિઆણ્વીય
	C.	ત્રિઆણ્વીય	D.	ચતુર્આણ્વીય
૨૯.	Reaction rates can change with			
	A.	Temperature	B.	Concentration
	C.	Addition of catalyst	D.	All of these
૨૯.	પ્રક્રિયા વેગ _____ થી બદલે છે.			
	A.	તાપમાન	B.	સાંદ્રતા
	C.	ઉદીપક ઉમેરવાથી	D.	ઉપર ના બધા
૩૦.	Small droplets are spherical in shape. It is due to			
	A.	Their tendency to acquire maximum surface area	B.	Their tendency to acquire minimum surface area
	C.	Lower viscosity	D.	High viscosity
૩૦.	નાના ટીપા ગોળ હોય છે કારણ કે			
	A.	તેની સપાટી નું ક્ષેત્રફળ મહત્તમ રાખવાનું વલણ	B.	તેની સપાટી નું ક્ષેત્રફળ ન્યૂનતમ રાખવાનું વલણ
	C.	ઓછી સ્નિગ્ધતા	D.	વધુ સ્નિગ્ધતા
૩૧.	With the decreasing molecular mass of liquid, the viscosity			
	A.	Increase	B.	Decrease
	C.	No effect	D.	None of these
૩૧.	પ્રવાહી નું આણ્વીય દળ વધવાની સાથે, સ્નિગ્ધતા			
	A.	વધે	B.	ઘટે
	C.	અસર થતી નથી	D.	આમાંથી એક પણ નહિ
૩૨.	$t_{1/2} = 0.693/K$ is an equation for order reaction.			
	A.	First	B.	Second
	C.	Third	D.	Zero
૩૨.	$t_{1/2} = 0.693/K$ એ _____ ક્રમ ની પ્રક્રિયાનું સમીકરણ છે.			

	A.	પ્રથમ	B.	બીજા
	C.	ત્રીજા	D.	શૂન્ય
33.	On which system there is no effect of temperature and pressure?			
	A.	Open	B.	Closed
	C.	Isolated	D.	None of these
33.	કઈ પ્રણાલી પર તાપમાન અને દબાણ ની અસર થતી નથી.			
	A.	ખુલ્લી	B.	બંધ
	C.	નિરાલી	D.	આમાંથી એક પણ નહિ
34.	The ratio of velocity of light in liquid to that of velocity of light in air is called			
	A.	Refractive index	B.	Surface tension
	C.	Viscosity	D.	Parachore
34.	હવામાં પ્રકાશનો વેગ અને પ્રવાહીમાં પ્રકાશનો વેગ ના ગુણોતર ને			
	A.	વક્રીભવનાંક	B.	પૃષ્ઠતાણ
	C.	સ્નિગ્ધતા	D.	પેરાકોર
35.	Which of the following is not a chromatography?			
	A.	Thin layer chromatography	B.	Liquid chromatography
	C.	Gas chromatography	D.	Vapour chromatography
35.	નીચેનામાંથી કઈ ક્રોમેટોગ્રાફી નથી?			
	A.	થીન લેયર	B.	પ્રવાહી
	C.	વાયુ	D.	બાષ્પ
36.	pH + pOH = _____			
	A.	0	B.	7
	C.	14	D.	9
36.	pH + pOH = _____			
	A.	0	B.	7
	C.	14	D.	9
37.	What is used to get accurate value of pH of an aqueous solution?			
	A.	pH paper	B.	pH meter
	C.	Litmus paper	D.	Universal indicator
37.	પ્રવાહી દ્રાવણ નું ચોક્કસ મુલ્ય મેળવવા શેનો ઉપયોગ થાય છે?			
	A.	pH પેપર	B.	pH મીટર
	C.	લિટમસ પેપર	D.	સાર્વત્રિક સૂચક
38.	Kohlrausch's law is useful for electrolytes.			
	A.	Strong	B.	Weak
	C.	Neutral	D.	None of these
38.	કોલરાસ નો નિયમ _____ વિદ્યુતવિભાજ્ય માટે ઉપયોગી છે.			
	A.	પ્રબળ	B.	નિર્બળ
	C.	તટસ્થ	D.	આમાંથી એક પણ નહિ
39.	20 ppm CaCO ₃ means 20 CaCO ₃ .			
	A.	Mg/litre	B.	Gm/litre
	C.	Mole/litre	D.	Molar
39.	20 ppm CaCO ₃ એટલે CaCO ₃			
	A.	Mg/litre	B.	Gm/litre

	C.	Mole/litre	D.	Molar
40. is known as king of chemicals.			
	A.	NaOH	B.	H ₂ SO ₄
	C.	NaCl	D.	HCl
૪૦. રસાયણો નો રાજા તરીકે ઓળખાય છે.			
	A.	NaOH	B.	H ₂ SO ₄
	C.	NaCl	D.	HCl
41.	Unit of viscosity is			
	A.	NM	B.	Poise
	C.	Joule	D.	Calorie
૪૧.	સ્નિગ્ધતા નો એકમ			
	A.	NM	B.	Poise
	C.	Joule	D.	Calorie
42.	Tindal effect is due to the			
	A.	Light refraction	B.	Light reflection
	C.	Light scattering	D.	Absorption
૪૨.	ટીન્ડલ અસર _____ ના કારણે થાય છે.			
	A.	પ્રકાશ રીફ્રેક્શન	B.	પ્રકાશ પરિવર્તન
	C.	પ્રકાશ વ્યતીકરણ	D.	અધીશોષણ
43.	Viscosity of a liquid is a measure of			
	A.	Repulsive force between liquid molecules	B.	Frictional resistance
	C.	Intermolecular force between the molecules	D.	None of these
૪૩.	પ્રવાહી ની સ્નિગ્ધતા એ _____ નું માપ છે.			
	A.	પ્રવાહીના અણુઓ વચ્ચે નું અપાકર્ષી બળ	B.	ઘર્ષણ બળ
	C.	આંતર આણ્વીય આકર્ષણ બળ	D.	આમાંથી એક પણ નહિ
44.	With the decreasing molecular mass of liquid, the viscosity			
	A.	Increase	B.	Decrease
	C.	Constant	D.	None of these
૪૪.	પ્રવાહીના આણ્વીય દળ ઘટવાની સાથે, સ્નિગ્ધતા			
	A.	વધે	B.	ઘટે
	C.	અચલ રહે	D.	આમાંથી એક પણ નહિ
45.	An intensive property does not depend upon			
	A.	Nature of substance	B.	Quantity of matter
	C.	Temperature	D.	Pressure
૪૫.	વિશિષ્ટ ગુણધર્મો _____ પર આધાર રાખતા નથી.			
	A.	પદાર્થ ની પ્રકૃતિ	B.	દ્રવ્ય ના જથ્થા પર
	C.	તાપમાન	D.	દબાણ
46.	The branch of chemistry which deals with the heat change caused by chemical reaction is called			
	A.	Thermodynamics	B.	Thermo chemistry
	C.	Thermal chemistry	D.	None of these

૪૬.	પ્રક્રિયા દરમિયાન થતા ઉષ્મા ના ફેરફાર નો અભ્યાસ રસાયણશાસ્ત્ર ની જે શાખા માં કરવામાં આવે છે તેને....			
	A.	ઉષ્માગતિ શાસ્ત્ર	B.	ઉષ્મારસાયણશાસ્ત્ર
	C.	થર્મલ કેમેસ્ટ્રી	D.	આમાંથી એક પણ નહિ
47.	For an exothermic reaction			
	A.	ΔH is -ve	B.	ΔH is +ve
	C.	ΔH is zero	D.	All of these
૪૭.	ઉષ્માક્ષેપક પ્રક્રિયા માટે....			
	A.	ΔH is -ve	B.	ΔH is +ve
	C.	ΔH is zero	D.	All of these
48.	When water is cooled to ice, its entropy			
	A.	Increase	B.	Decrease
	C.	Become zero	D.	Remain same
૪૮.	જ્યારે પાણી માંથી બરફ બને ત્યારે તેની એન્ટ્રોપી.....			
	A.	વધે	B.	ઘટે
	C.	શૂન્ય બને	D.	સમાન રહે
49.	When indicator changes a color in titration?			
	A.	At starting point	B.	At end point
	C.	At half concentration	D.	None of these
૪૯.	અનુંમાંપન માં સૂચક ક્યારે રંગ બદલે?			
	A.	શરૂઆત માં	B.	અંતિમ બિંદુ એ
	C.	અર્ધ સાંદ્રતા એ	D.	આમાંથી એક પણ નહિ
50.	In gas chromatography _____ Is used as stationary phase.			
	A.	Gas	B.	Liquid
	C.	Solid	D.	None of these
૫૦.	ગેસ ક્રોમેટોગ્રાફી માં _____ સ્ટેશનરી ફેઝ તરીકે વપરાય છે.			
	A.	વાયુ	B.	પ્રવાહી
	C.	ઘન	D.	આમાંથી એક પણ નહિ
51.	A colloidal solution consist of			
	A.	A dispersed phase	B.	A dispersed medium
	C.	A dispersed medium in dispersed phase	D.	A dispersed phase in dispersed medium
૫૧.	કલીલ દ્રાવણ _____ ધરાવે છે.			
	A.	વિકીર્ણ કલા	B.	વિકીર્ણ માધ્યમ
	C.	વિકીર્ણ કલામાં વિકીર્ણ માધ્યમ	D.	વિકીર્ણ માધ્યમ માં વિકીર્ણ કલા
52.	The movement of sol particles under an applied electric potential is called			
	A.	Electro osmosis	B.	Electro dialysis
	C.	Electro filtration	D.	Electrophoresis
૫૨.	વિજ ક્ષેત્ર ની અસર હેઠળ સોલ કણો ની ગતિ ને			
	A.	વિદ્યુતીય અભિસરણ	B.	વિદ્યુતીય ડાયાલીસીસ
	C.	વિદ્યુતીય ગાળણ	D.	ઇલેક્ટ્રોફોરેસીસ
53.	_____ Electrode used in measurement of pH.			
	A.	Calomel	B.	Glass

	C.	Hydrogen	D.	None of these
૫૩.	pH ના માપન માં _____ ઇલેક્ટ્રોડ વાપરવામાં આવે છે.			
	A.	કેલોમલ	B.	ગ્લાસ
	C.	હાઈડ્રોજન	D.	આમાંથી એક પણ નહિ
54.	The molality of solution is defined as number of moles of solute present in			
	A.	One litre of solvent	B.	One kilogram of solvent
	C.	One litre of solution	D.	One kilogram of solution
૫૪.	દ્રાવણ ની મોલાલીટી એટલે _____ માં રહેલા મોલ ની સંખ્યા.			
	A.	એક લીટર દ્રાવક	B.	એક કી.ગ્રા. દ્રાવક
	C.	એક લીટર દ્રાવણ	D.	એક કી.ગ્રા. દ્રાવણ
55.	We can make primary standard solution of _____			
	A.	HCl	B.	NaOH
	C.	Na ₂ CO ₃	D.	Benzoic acid
૫૫.	પ્રાથમિક દ્રાવણ _____ નું બનાવી શકાય			
	A.	HCl	B.	NaOH
	C.	Na ₂ CO ₃	D.	Benzoic acid
56.	_____ is used for determination of surface tension.			
	A.	Viscometer	B.	Stalagnometer
	C.	pH meter	D.	Able's instrument
૫૬.	પૃષ્ઠતાણ માપવા માટે _____ વપરાય છે.			
	A.	વિસ્કોમીટર	B.	સ્ટેલેગ્નોમીટર
	C.	pH મીટર	D.	એબલ સાધન
57.	H = E + _____			
	A.	P	B.	V
	C.	PT	D.	PV
૫૭.	H = E + _____			
	A.	P	B.	V
	C.	PT	D.	PV
58.	The emf of Hydrogen electrode is _____ V			
	A.	0	B.	1.2
	C.	2.0	D.	12
૫૮.	હાઈડ્રોજન ધ્રુવ નો ઈ.એમ.એફ			
	A.	0	B.	1.2
	C.	2.0	D.	12
59.	Heat capacity at constant volume symbolized as			
	A.	Cv	B.	Cp
	C.	Hp	D.	Hv
૫૯.	અચળ કદ એ ઉષ્માક્ષમતા ની સંજ્ઞા			
	A.	Cv	B.	Cp
	C.	Hp	D.	Hv
60.	Drop pipette method correlate with _____			
	A.	Viscosity	B.	pH
	C.	Parachore	D.	Surface tension
૬૦.	ડ્રોપ પિપેટપદ્ધતિ _____ સાથે સંલગ્ન છે.			
	A.	સ્નિગ્ધતા	B.	pH
	C.	પેરાકોર	D.	પૃષ્ઠતાણ

61.	Entropy cannot be explained by _____			
	A.	1 st law of thermodynamics	B.	3 rd law of thermodynamics
	C.	0 th law of thermodynamics	D.	All of these
૬૧.	એન્ટ્રોપી _____ થી સમજાવી શકાતી નથી.			
	A.	થર્મોડાયનેમિક નો પ્રથમ નિયમ	B.	થર્મોડાયનેમિક નો ત્રીજો નિયમ
	C.	થર્મોડાયનેમિક નો શૂન્ય નિયમ	D.	ઉપર ના બધા જ
62.	Always for an adiabatic process for an ideal gas _____			
	A.	$q = 0$	B.	$e = 0$
	C.	$w = 0$	D.	$H = 0$
૬૨.	આદર્શ વાયુ માટે સમોષ્મી પ્રક્રિયા માં.....			
	A.	$q = 0$	B.	$e = 0$
	C.	$w = 0$	D.	$H = 0$
63.	The inverse of viscosity is called _____			
	A.	Surface tension	B.	Fluidity
	C.	Viscosity	D.	None of these
૬૩.	સ્નિગ્ધતા ના વ્યસ્ત ને			
	A.	પૃષ્ઠતાણ	B.	ફ્લુડીટી
	C.	સ્નિગ્ધતા	D.	આમાંથી એક પણ નહિ
64.	Which of the following Acid-Base titration does not give accurate value?			
	A.	Strong acid-strong base	B.	Strong acid –weak base
	C.	Weak acid – weak base	D.	Weak acid – strong base
૬૪.	નીચેનામાંથી કયું એસીડ-બેઇઝ અનુમાપન માં ચોક્કસ મૂલ્ય મળતું નથી ?			
	A.	પ્રબળ એસીડ-પ્રબળ બેઇઝ	B.	પ્રબળ એસીડ- નિર્બળ બેઇઝ
	C.	નિર્બળ એસીડ- નિર્બળ બેઇઝ	D.	નિર્બળ એસીડ-પ્રબળ બેઇઝ
65.	Which of the following methods is used to get colloid of ice in chloroform or ether?			
	A.	Excessive cooling	B.	Solvent exchange
	C.	Oxidation	D.	Reduction
૬૫.	કઈ પદ્ધતિ થી ક્લોરોફોર્મ કે ઇથર માં બરફ ના કલીલ મેળવી શકાય?			
	A.	અતિશય ઠારણ	B.	દ્રાવક વિનિમય
	C.	ઓક્સીડેશન	D.	રીડક્શન
66.	pH of pure water is _____			
	A.	0	B.	7
	C.	9	D.	14
૬૬.	શુદ્ધ પાણી ની pH			
	A.	0	B.	7
	C.	9	D.	14
67. is a pungent smelling substance.			
	A.	Ammonia	B.	Caustic soda
	C.	Sulphuric acid	D.	Nitric acid
૬૭.	_____ પદાર્થ તીવ્ર વાસ ધરાવે છે?			
	A.	એમોનિયા	B.	કોસ્ટિક સોડા
	C.	સલ્ફ્યુરિક એસીડ	D.	નાઈટ્રિક એસીડ
68.	The formula of caustic soda is _____			
	A.	NH_3	B.	H_2SO_4
	C.	Na_2CO_3	D.	$NaOH$

૬૮.	કોસ્ટિક સોડા નું સૂત્ર			
	A.	NH_3	B.	H_2SO_4
	C.	Na_2CO_3	D.	NaOH
69.	Insects can walk on the surface of water due to			
	A.	Viscosity	B.	Surface tension
	C.	Density	D.	None of these
૬૯.	જંતુઓ પાણી ની સપાટી પર ચાલી શકે છે કારણ કે.....			
	A.	સ્નિગ્ધતા	B.	પૃષ્ઠતાણ
	C.	ઘનતા	D.	આમાંથી એક પણ નહિ
70.	A spontaneous change is accompanied by _____ of internal energy or enthalpy.			
	A.	Increase	B.	Decrease
	C.	Constant	D.	None of these
૭૦.	આપ મેળે થતી પ્રક્રિયા આંતરિક ઉર્જા કે એન્થાલ્પી ના _____ થી થાય છે.			
	A.	વધારા	B.	ઘટાડા
	C.	અચળતા	D.	આમાંથી એક પણ નહિ
