Seat No. _____ Enrolment No.: _____

Gujarat Technological University

Diploma Engineering C to D Bridge Course Examination - Summer 2016

Subject Code: C300011 **Date: 10/05/2016**

Subject Name: Basic Chemistry

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.	Which of the following contains intra molecular hydrogen bonding			
	A.	Cl_2	B.	NaCl
	C.	O-chlrophenol	D.	P-chlrophenol
૧.	નીચેનામાંથી કોણ આંતઃ આણ્વીય બંધ ધરાવે છે.			
	A.	Cl_2	B.	NaCl
	C.	O-ક્લોરોફિનોલ	D.	P- ક્લોરોફિનોલ
2.	Which of the following contains ionic bonding			
	A.	Cl_2	B.	NaCl
	C.	CH_4	D.	SO_3
૨.	નીચેના માંથી કોણ આયોનિક બંધ ધરાવે છે.			
	A.	Cl_2	B.	NaCl
	C.	CH_4	D.	SO_3
3.	Crystal lattice arrangement of Al is _____type.			
	A.	FCC	B.	BCC
	C.	HCP	D.	None of the above
૩.	Al ના સ્ફટિકમય પરમાણુંની રચના_____પ્રકારની હોય છે.			
	A.	FCC	B.	BCC
	C.	HCP	D.	આપેલ વિકલ્પો માંથી એક પણ નથી
4.	A substance that activates a slow acting catalyst is called			
	A.	Positive catalyst	B.	an initiator
	C.	catalytic poison	D.	promoter
૪.	જે પદાર્થ ધીમે કાર્ય કરતા ઉદ્દીપકની સક્રીયતામાં વધારો કરે તે કહેવાય છે.			
	A.	ધન ઉદ્દીપક	B.	પ્રારંભકો
	C.	ઉદ્દીપક વિષ	D.	ઉદ્દીપક-ઉત્તેજક
5.	Which of the following is the example of non-polar covalent bond			
	A.	HCl	B.	Cl_2
	C.	NH_3	D.	HF
૫.	નીચેના માંથી અધ્રુવીય સહસંયોજક બંધનુ ઉદાહરણ શોધો.			
	A.	HCl	B.	Cl_2
	C.	NH_3	D.	HF
6.	In the manufacture of H_2SO_4 in contact process, As_2O_3 acts as			
	A.	Promoter	B.	Negative catalyst
	C.	Catalytic poison	D.	auto-catalyst

૬.	H_2SO_4 ની બનાવટ માટેની સ્પર્કે વિધિમાં As_2O_3_____તરીકે કાર્ય કરે છે			
	A.	ઉદ્દીપક-ઉત્તેજક	B.	ઋણ ઉદ્દીપક
	C.	ઉદ્દીપક વિષ	D.	સ્વયં ઉદ્દીપક
7.	The substance change the rate of chemical reaction is called _____.			
	A.	Catalogue	B.	Catalysis
	C.	Chromophore	D.	Catalyst
૭.	જે પદાર્થે વડે રાસાયણિક પ્રક્રિયા દરમાં ફેરફાર કરી શકાય તે પદાર્થેને_____કહેવાય.			
	A.	કેટલોગ	B.	ઉદ્દીપન
	C.	ક્રોમોફોર	D.	ઉદ્દીપક
8.	Which of the following is the example of network solid?			
	A.	Diamond	B.	P_4
	C.	S_8	D.	None of the above
૮.	નીચેના માંથી જાળીદાર ઘન પદાર્થેનુ ઉદાહરણ જણાવો.			
	A.	હિરો	B.	P_4
	C.	S_8	D.	આપેલ વિકલ્પો માંથી એક પણ નથી
9.	The catalyst which retards the rate of chemical reaction is know as			
	A.	auto-catalyst	B.	negative catalyst
	C.	catalytic poison	D.	promoter
૯.	જે ઉદ્દીપક રાસાયણિક પ્રક્રિયાના વેગમાં ઘટાડો કરે તે _____ કહેવાય છે.			
	A.	સ્વયં ઉદ્દીપક	B.	ઋણ ઉદ્દીપક
	C.	ઉદ્દીપક વિષ	D.	ઉદ્દીપક-ઉત્તેજક
10.	pH of acidic solution is _____			
	A.	>7	B.	<7
	C.	=7	D.	None of the above
૧૦.	એસિડિક દ્રાવણની pH _____			
	A.	>7	B.	<7
	C.	=7	D.	None of the above
11.	The solution which resist change in pH by addition of small amount of acid or base is Called_____			
	A.	Indicator solution	B.	Buffer solution
	C.	Reagent solution	D.	None of the above
૧૧.	જે દ્રાવણમાં થોડા પ્રમાણમાં એસિડ અથવા બેઇh ઉમેરવા છતા pH માં ફેરફાર થતો નથી એવાં દ્રાવણને_____કહેવાય.			
	A.	સૂચક દ્રાવણ	B.	બફર દ્રાવણ
	C.	પ્રક્રિયક દ્રાવણ	D.	આપેલ વિકલ્પો માંથી એક પણ નથી
12.	The standard electrode potential of hydrogen electrode is			
	A.	0 volt	B.	1 volt
	C.	2 volt	D.	None of the above
૧૨.	પ્રમાણિત હાઇડ્રોજન ધ્રુવના પ્રમાણિત પોટેન્શિયલ નુ મુલ્ય_____			
	A.	0 volt	B.	1 volt
	C.	2 volt	D.	આપેલ વિકલ્પો માંથી એક પણ નથી
13.	Value of ionization constant of water (Kw) at 25˚ C is			
	A.	10^{-14}	B.	10^{-7}
	C.	14	D.	10^{-1}

૧૩.	પાણીના આયિનક સંતુલન અચળાંક (Kw) નુ મુલ્ય ૨૫˙ સે _____હોય છે.			
	A.	10^{-14}	B.	10^{-7}
	C.	14	D.	10^{-1}
14.	The degree of ionization of a substance is depends upon_____			
	A.	Size of solute molecules	B.	Nature of solute molecules
	C.	Nature of vessel used	D.	Quantity of electricity passed
૧૪.	પદાર્થેનો આયનિકરણ અંશ_____ઉપર આધાર રાખે છે.			
	A.	દ્રાવ્યના અણુ કદ	B.	દ્રાવકના અણુની પ્રકૃતિ
	C.	ઉપયોગમાં લેવાયેલ વાસણની પ્રકૃતિ	D.	પસાર કરવામાં આવેલા વિધુતપ્રવાહના જથ્થા
15.	If zinc is coated on base metal surface is called_____			
	A.	Tinning	B.	Galvanizing
	C.	Gold platting	D.	Chrome platting
૧૫.	મૂળ ધાતુના બચાવ માટે તેના ઉપર જસતના રક્ષિત પડ ચઢાવવાની પ્રક્રિયાને_____કહેવાય			
	A.	ટીનીંગ	B.	ગેલ્વેનાઇઝીંગ
	C.	ગોલ્ડ પ્લેટીંગ	D.	ક્રોમ પ્લેટીંગ
16.	100 ppm = _____ degree clark.			
	A.	0.07 ˙ clark	B.	7 clark
	C.	14.3 ˙ clark	D.	None of the above
૧૬.	100 ppm = _____ ડીગ્રી કલાર્ક			
	A.	0.07 ° કલાર્ક	B.	7° કલાર્ક
	C.	14.3° કલાર્ક	D.	આપેલ વિકલ્પો માંથી એક પણ નથી
17.	Molecular weight of $CaCl_2$ is_____gm.			
	A.	111	B.	120
	C.	95	D.	100
૧૭.	$CaCl_2$ નો અણુભાર_____ગ્રામ છે.			
	A.	111	B.	120
	C.	95	D.	100
18.	_____indicator is used in water hardness measurement.			
	A.	EDTA	B.	Methyl Orange
	C.	Erio chrome Black- T	D.	Phenolphthalein
૧૮.	પાણીની કઠિનતાના માપનમાં_____સૂચક વપરાય છે.			
	A.	EDTA	B.	મિથાઇલ ઓરેન્જ
	C.	EBT	D.	ફિનોફથેલીન
19.	Water which does not produce good lather with soap readily but produce curdy Precipitates is termed as			
	A.	Soft water	B.	Hard water
	C.	Acid water	D.	Moderate hard water
૧૯.	જે પાણી સાબુ સાથે તરત જ સારું ફીણ ઉત્પન કરતુ નથી પરંતુ દહી જેવા અવક્ષેપ ઉત્પન કરે તે પાણી			
	A.	નરમ પાણી	B.	કઠિન પાણી
	C.	એસિડ પાણી	D.	પ્રમાણસર કઠિન પાણી

20.	The phenomenon of becoming boiler material brittle due to accumulation of caustic Substance in water is called			
	A.	Scale formation	B.	Sludge formation
	C.	Caustic embrittlement	D.	Foaming
૨૦.	જે ઘટનામાં પાણીમાં આલ્કલીની માત્રા વધતા બોઇલરની ધાતુંનુ ક્ષારણ થાય તેને શું કહેવાય ?			
	A.	છારી બાઝવી	B.	અવમલનુ ઉત્પન્ન થવું
	C.	કોસ્ટીક ઇમ્બ્રીટલમેન્ટ	D.	ફીણ ઉત્પન્ન થવું
21.	Which solution is used to regenerate acidic resin in ion exchange process?			
	A.	Bromine solution	B.	10 % NaCl solution
	C.	NaOH solution	D.	HCl solution
૨૧.	આયન વિનિમય પધ્ધતિમા કયું દ્રાવણ એસિડ રેઝિનને પુનઃજીવિત કરવા માટે વપરાય છે.			
	A.	બ્રોમિન દ્રાવણ	B.	10 % NaCl દ્રાવણ
	C.	NaOH દ્રાવણ	D.	HCl દ્રાવણ
22.	The process of wet steam formation due to rapid boiling of water in boiler is known as			
	A.	Scaling	B.	Sludge formation
	C.	Priming	D.	Foaming
૨૨.	બોઇલરમાં પાણી ઝડપથી ઉકળે અને ભીની વરાળ ઉત્પન્ન થાય તેને શું કહેવાય ?			
	A.	છારી બાઝવી	B.	અવમલનુ ઉત્પન્ન થવું
	C.	સજળ બાષ્પ બનવી	D.	ફીણ ઉત્પન્ન થવું
23.	Temporary hardness in water is caused by			
	A.	NaCl	B.	$MgCl_2$
	C.	KCl	D.	None of the above
૨૩.	પાણીની ક્ષણિક કઠિનતા નીચેનામાંથી કયા ક્ષારને આભારી છે?			
	A.	NaCl	B.	$MgCl_2$
	C.	KCl	D.	આપેલ વિકલ્પો માંથી એક પણ નથી
24.	As dilution of aqueous solution increase, the degree of ionization _____			
	A.	Increases	B.	decreases
	C.	remains constant	D.	None of above
૨૪.	જેમ જલીય દ્રાવણની મદંતા વધે તેમ આયિનકરણ અંશનું મુલ્ય _____ છે			
	A.	વધે	B.	ઘટે
	C.	અચળ રહે	D.	આપેલ વિકલ્પો માંથી એક પણ નથી
25.	Exhausted Zeolite is regenerated by passing			
	A.	NaOH	B.	Brine solution
	C.	H_2O	D.	HCl
૨૫.	_____ નું દ્રાવણ પસાર કરી ખવાઇ ગયેલા ઝીયોલાઇટને પુનઃ જીવિત કરવામાં આવે છે.			
	A.	NaOH	B.	બ્રાઇન સોલ્યુશન
	C.	H_2O	D.	HCl
26.	Permanent hardness in water is caused by_____			
	A.	NaCl	B.	KCl
	C.	$CaCl_2$	D.	$Ca(HCO_3)_2$
૨૬.	પાણીની કાયમી કઠિનતા નીચેનામાંથી કયા ક્ષારને આભારી છે?			
	A.	NaCl	B.	KCl

	C.	$CaCl_2$	D.	$Ca(HCO_3)_2$
27.	Water Containing dissolved salts of chlorides and sulphates of calcium and Magnesium is called			
	A.	Temporary hard water	B.	Permanent Hard water
	C.	Soft water	D.	Moderate hard
૨૭.	જે પાણી જ કેલ્શિયમ અને મેગ્નેશિયમ ના કલોરાઇડ અને સલ્ફેટ ના ક્ષારો ધરાવતું હોય તે પાણી _____ કહેવાય			
	A.	ક્ષણિક કઠિન પાણી	B.	કાયમી કઠિન પાણી
	C.	નરમ પાણી	D.	કાયમી નરમ પાણી
28.	Molecular weight of $Mg(HCO_3)_2$ = _____			
	A.	146	B.	95
	C.	111	D.	140
૨૮.	$Mg(HCO_3)_2$ નો અણુભાર = _____			
	A.	146	B.	95
	C.	111	D.	140
29.	1 degree clark = _____ degree french			
	A.	146	B.	0.1
	C.	1.43	D.	0.07
૨૯.	1 ડીગ્રી કલાર્ક = _____ ડીગ્રી ફ્રેંચ			
	A.	146	B.	0.1
	C.	1.43	D.	0.07
30.	The temperature at which oil begins to give enough vapour which gives momentary flash of light when a flame is applied to it			
	A.	Flash point	B.	Pour point
	C.	Cloud point	D.	Viscosity index
૩૦.	જે તાપમાને પ્રવાહીને સ્નેહકની બાષ્પ બને અને બાષ્પ પાસે જયોત લાવતા બાષ્પનો ક્ષણિક ભડકો થાય તે તાપમાનને _____ કહેવાય છે.			
	A.	ભડકા બિંદુ	B.	રેલા બિંદુ
	C.	વાદળ બિંદુ	D.	સ્નિગ્ધતા આંક
31.	Lubricant is use to reduce_____			
	A.	Conductivity	B.	Surfacetension
	C.	Viscosity	D.	Friction
૩૧.	સ્નેહકનો ઉપયોગ_____ઘટાડવા માટે થાય છે.			
	A.	વાહકતા	B.	પૃષ્ઠતાણ
	C.	સ્નિગ્ધતા	D.	ઘરષણ
32.	Fire point of good lubricant should be _____			
	A.	High	B.	low
	C.	moderate	D.	too low
૩૨.	સારા પ્રવાહીનું સ્નેહકનું આગ બિંદુ _____હોવું જોઇએ.			
	A.	ઊંચું	B.	નીચું
	C.	પ્રમાણસર	D.	તદ્દન નીચું
33.	Which apparatus is used to determine Viscosity of lubricating oil?			
	A.	Stalagmometer	B.	Abbe viscometer
	C.	Redwood viscometer	D.	Pensky Martin viscometer
૩૩.	સ્નેહકની સ્નિગ્ધતાના માપન માટે કયા સાધનનો ઉપયોગ થાય છે?			

	A.	સ્ટેલેગ્નોમિટર	B.	એબ વિસ્કોમિટર
	C.	રેડવુડ વિસ્કોમિટર	D.	પેન્સકિ માર્ટિન વિસ્કોમિટર
34.	Repeating units of natural rubber is called_____			
	A.	Chloroprene	B.	Neoprene
	C.	ethylene	D.	Isoprene
૩૪.	કુદરતી રબર કયો આવેતનીય એકમ ધરાવે છે			
	A.	ક્લોરોપ્રીન	B.	નિયોપ્રીન
	C.	ઇથિલિન	D.	આયસોપ્રીન
35.	The general formula of alkenes is			
	A.	C_nH2_{n+2}	B.	C_nH2_{n-2}
	C.	C_nH2_n	D.	C_nH2_{n+3}
૩૫.	આલ્કિનનું સામાન્ય સૂત્ર _____ છે.			
	A.	C_nH2_{n+2}	B.	C_nH2_{n-2}
	C.	C_nH2_n	D.	C_nH2_{n+3}
36.	Which of the following is alkene?			
	A.	CH_3-CH_3	B.	$CH_2 = CH_2$
	C.	CH_4	D.	C_6H_6
૩૬.	નીચેનામાંથી આલ્કીન ઓળખી બતાવો.			
	A.	CH_3-CH_3	B.	$CH_2 = CH_2$
	C.	CH_4	D.	C_6H_6
37.	Which of following is thermosetting polymer			
	A.	Polyethylene	B.	PVC
	C.	Teflon	D.	Bakelite
૩૭.	નીચના માથી કોણ તાપસ્થાપિત બહુઘટક છે.			
	A.	પોલીઇથીલીન	B.	પી.વી.સી
	C.	ટેફલોન	D.	બેકેલાઇટ
38.	Which of the following is aliphatic compound?			
	A.	Ethanol	B.	Benzene
	C.	Benzoic acid	D.	Phenol
૩૮.	નીચેનામાંથી એલીફેટીક પદાર્થે ઓળખી બતાવો.			
	A.	ઈથેનોલ	B.	બેન્જિન
	C.	બેન્જોઈક એસિડ	D.	ફીનોલ
39.	The general formula of Alkane is _____			
	A.	C_nH2_{n+2}	B.	C_nH2_{n-2}
	C.	C_nH2_n	D.	C_nH2_{n+3}
૩૯.	આલ્કેનનું સામાન્ય સૂત્ર _____ છે.			
	A.	C_nH2_{n+2}	B.	C_nH2_{n-2}
	C.	C_nH2_n	D.	C_nH2_{n+3}
40.	Which of the following is alcohol?			
	A.	CH_3COOH	B.	CH_3OH
	C.	CH_3-CHO	D.	CH_3 O CH_3
૪૦.	નીચનામાંથી આલ્કોહોલ શોધો.			
	A.	CH_3COOH	B.	CH_3OH
	C.	CH_3-CHO	D.	CH_3 O CH_3
41.	Which of the following is used as monomer in the manufacture of PVC			
	A.	CH_3-CH_3	B.	CH_2=CH-Cl

	C.	CH≡ CH	D.	CH_2=CH-CH_3
૪૧.	નીચનામાંથી કોણ પી.વી.સી ની બનાવટમાં મોનોમર તરીકે વપરાય છે.			
	A.	CH_3-CH_3	B.	CH_2=CH-Cl
	C.	CH≡ CH	D.	CH_2=CH-CH_3
42.	Thermo plastic polymer contains_____structure.			
	A.	Crass linked	B.	Branched
	C.	Linear	D.	None of the above
૪૨.	થર્મોપ્લાટિક પોલિમર_____બંધારણ ધરાવે છે.			
	A.	આંતરબંધીત	B.	શાખિય
	C.	રેખિય	D.	આપેલ વિકલ્પો માંથી એક પણ નથી
43.	Plastics which become soften on heating and rigid on cooling without any chemical change are called			
	A.	Thermosets	B.	Thermoplastics
	C.	Adhesives	D.	Elastomers
૪૩.	જે પ્લાસ્ટિકને ગરમ કરતા નરમ બને અને ઠંડું પડતા સખત બને કોઇપણ રાસાયણિક ફેરફાર વિના તે _____કહેવાય.			
	A.	તાપ સ્થાપિત	B.	તાપ સુનમ્ય
	C.	એડહેસીવ	D.	ઇલાસ્ટોમર
44.	Amount of KOH in milligram requires to neutralize one gram of an oil is called_____			
	A.	Saponification Number	B.	Emulsification number
	C.	Acid value	D.	None of the above
૪૪.	એક ગ્રામ તેલમાં રહેલા મુક્ત એસિડને તટસ્થ કરવા માટે જરૂરી KOH નું મિલિગ્રામમાં વજનને_____કહેવાય.			
	A.	સાબુકરણ આંક	B.	પાયસીકરણ આંક
	C.	એસિડ આંક	D.	આપેલ વિકલ્પો માંથી એક પણ નથી
45.	Grease is Example of			
	A.	Solid lubricant	B.	Semi-solid lubricant
	C.	liquid lubricant	D.	Adhesive
૪૫.	ગ્રીઝ એ _____પ્રકારના સ્નેહકનું ઉદાહરણ છે			
	A.	ઘન સ્નેહક	B.	અર્ધઘન સ્નેહક
	C.	પ્રવાહી સ્નેહક	D.	સંસર્ગી પદાર્થે
46.	Deterioration of metal due to atmospheric action is called_____corrosion.			
	A.	Pitting	B.	Atmospheric
	C.	Waterline	D.	Crevice
૪૬.	વાતાવરણની અસરને કારણે ધાતુના નાશ પામવાની ક્રિયાને_____ક્ષારણ કહેવાય.			
	A.	પીટીંગ	B.	વાતાવરણથી થતુ
	C.	પાણીની સપાટી નીચે થતુ	D.	તડમાં થતુ
47.	Which of the following is used as monomer in the manufacture of Polyethylene			
	A.	CH_3-CH_3	B.	CH_2=CH_2
	C.	CH≡ CH	D.	CH_2=CH-CH_3
૪૭.	નીચના માંથી કોણ પોલીઇથીલીનની બનાવટમાં મોનોમર તરીકે વપરાય છે.			
	A.	CH_3-CH_3	B.	CH_2=CH_2
	C.	CH≡ CH	D.	CH_2=CH-CH_3

48.	Introduction of _____in to the natural rubber is called Vulcanization.			
	A.	Sulphur	B.	Oxygen
	C.	Nitrogen	D.	Phosphorous
૪૮.	કુદરતી રબરની અંદર_____દાખલ કરવાની પ્રક્રિયાને વલ્કેનીકરણ કહેવાય છે.			
	A.	રાસેમાઈજેશન	B.	ઓપ્ટિકલ રીજોલ્યુશન
	C.	સમઘટકતા	D.	આપેલ વિકલ્પો માંથી એક પણ નથી
49.	Which of following is used as elastomer?			
	A.	Polyethylene	B.	PVC
	C.	Buna-S	D.	Bakelite
૪૯.	નીચના માંથી કોણ ઇલાસ્ટોમર(રબર) તરીકે વપરાય છે.			
	A.	પોલીઇથીલીન	B.	પી.વી.સી
	C.	બ્યુના-એસ	D.	બેકેલાઇટ
50.	During_____polymerization no side product is obtained.			
	A.	Addition	B.	Condensation
	C.	Sulphonation	D.	Nitration
૫૦.	જે બહુલીકરણ પ્રક્રિયા દરમ્યાન ગૌણ નિપજ પ્રાપ્ત ન થાય તેને કહેવાય			
	A.	યોગશિલ બહુઘટકતા	B.	સંઘનન બહુઘટકતા
	C.	સલ્ફોનેશન	D.	નાઈટ્રેશન
51.	Which of the following is monomer Teflon			
	A.	CH_3-CH_3	B.	CH_2=CH_2
	C.	CF_2= CF_2	D.	CH_2=CH-CH_3
૫૧.	નીચના માંથી કોણ ટેફલોનના મોનોમર તરીકે વપરાય છે			
	A.	CH_3-CH_3	B.	CH_2=CH_2
	C.	CF_2= CF_2	D.	CH_2=CH-CH_3
52.	The substance have same molecular formula but different structural formula is called _____			
	A.	Polymers	B.	Monomers
	C.	Isomers	D.	None of the above
૫૨.	જે પદાર્થોના અણુસૂત્રો સમાન પરંતુ બંધારણીય સૂત્રો અલગ અલગ હોય તેને_____કહેવાય.			
	A.	પોલીમર	B.	મોનોમર
	C.	સમઘટક	D.	આપેલ વિકલ્પો માંથી એક પણ નથી
53.	Nylon6,6 is formed by			
	A.	Condensation polymerization	B.	Addition polymerization
	C.	Vulcanization	D.	Cyclization
૫૩.	_____દ્વારા નાયલોન ૬,૬ બનાવવામાં આવે છે			
	A.	સંઘનન બહુઘટકતા	B.	યોગશીલ બહુઘુટકતા
	C.	વલ્કેનાઇઝેશન	D.	ચક્રીકરણ
54.	The substance ionize 100 % in to the solution is called_____			
	A.	Weak electrolyte	B.	Strong electrolyte
	C.	Medium electrolyte	D.	None of the above
૫૪.	જે પદાર્થનું દ્રાવણમાં ૧૦૦% આયનીકરણ થાય તેને_____કહેવાય છે.			
	A.	નિર્બળ વિધૃતવિભાજ્ય	B.	પ્રબળ વિધૃતવિભાજ્ય

	C.	મધ્યમ વિધૃતવિભાજ્ય	D.	આપેલ વિકલ્પો માંથી એક પણ નથી
55.	pH of aqueous solution having concentration of 0.001M H_3O^+ , is			
	A.	3	B.	7
	C.	14	D.	1
૫૫.	0.001M H_3O^+ ની સાંદ્રતા ધરાવતા જલીય દ્રાવણની pH ____ છે			
	A.	3	B.	7
	C.	14	D.	1
56.	_____reaction occurs at anode in electrochemical cell.			
	A.	Reduction	B.	Hydrolysis
	C.	Nitration	D.	Oxidation
૫૬.	વિધુત રાસાયણિક કોષ એનોડ ધ્રુવ ઉપર_____પ્રક્રિયા થાય છે.			
	A.	રીડક્શન	B.	હાઈડ્રોલિસીસ
	C.	નાઈટ્રેશન	D.	ઓક્સિડેશન
57.	Which of the following hydrocarbon is saturated			
	A.	CH_3-CH_3	B.	CH_2=CH_2
	C.	CH≡ CH	D.	CH_2=CH_2-CH_3
૫૭.	નીચના માંથી કોણ સંતૃપ્ત હાઇડ્રોકાર્બન કહેવાય છે.			
	A.	CH_3-CH_3	B.	CH_2=CH_2
	C.	CH≡ CH	D.	CH_2=CH_2-CH_3
58.	E.M.F of Zn / Zn^{+2} electrode is_____V.			
	A.	0.34	B.	0.45
	C.	0.67	D.	0.76
૫૮.	Zn / Zn^{+2} વિધુત ધ્રુવનો E. M. F._____V.			
	A.	0.34	B.	0.45
	C.	0.67	D.	0.76
59.	Graphite is _____type of lubricant			
	A.	Solid lubricant	B.	Semi-solid lubricant
	C.	liquid lubricant	D.	Synthetic lubricant
૫૯.	ગ્રેફાઇટ _____પ્રકારનો સ્નેહક છે.			
	A.	ઘન સ્નેહક	B.	અર્ધઘન સ્નેહક
	C.	પ્રવાહી સ્નેહક	D.	સાંસ્લેષિક સ્નેહક
60.	Polymers containing the same type of monomeric units are called			
	A.	Homopolymer	B.	Copolymer
	C.	Elastomers	D.	Adhesives
૬૦.	એક સરખા મોનોમર એકમ ધરાવતા બહુઘટકને _____ કહે છે.			
	A.	હોમોપોલીમર	B.	કો-પોલીમર
	C.	ઇલાસ્ટોમર	D.	એડહેસીવ
61.	Rate of corrosion depend heavily on the_____			
	A.	Wind Velocity	B.	Viscosity
	C.	Surfacetension	D.	Moisture
૬૧.	ક્ષારણનો દર_____ઉપર સવિશેષ આધાર રાખે છે.			
	A.	પવનની ઝડપ	B.	સ્નિગ્ધતા
	C.	પૃષ્ઠતાણ	D.	ભેજ
62.	Terylene is used as			
	A.	Plastics	B.	Synthetic fibres

	C.	Elastomers	D.	Adhesive
૬૨.	ટેરીલીન _____ તરીકે વપરાય છે.			
	A.	પ્લાસ્ટીક	B.	સાંસ્લેષિક રેસા
	C.	ઇલાસ્ટોમર (રબર)	D.	સંસર્ગી પદાર્થે
63.	The hybridization in which one s and two p orbitals take part is called_____			
	A.	sp hybridization	B.	sp^3 hybridization
	C.	sp^2 hybridization	D.	None of the above
૬૩.	જે સંકરણમાં એક s અને બે p કક્ષકો ભાગ લે તેને_____કહેવાય છે.			
	A.	sp	B.	sp^3
	C.	sp^2	D.	આપેલ વિકલ્પો માંથી એક પણ નથી
64.	What is the bond angle between the hybrid orbitals in Methane?			
	A.	180^0	B.	120^0
	C.	109.5^0	D.	360^0
૬૪.	મિથેનમાં રહેલી સંકર કક્ષકો વચ્ચે રચાતા બંધનો ખૂણો જણાવો.			
	A.	180^0	B.	120^0
	C.	109.5^0	D.	360^0
65.	The substance used to stick two different surfaces firmly are called			
	A.	Plastics	B.	Synthetic fibres
	C.	Elastomers	D.	Adhesive
૬૫.	બે જુદી-જુદી સપાટીને મજબુત રીતે ચોંટાડવા માટે વપરાતા પદાર્થેને ____કહે છે.			
	A.	પ્લાસ્ટીક	B.	રેસા
	C.	ઇલાસ્ટોમર (રબર)	D.	સંસર્ગી પદાર્થે
66.	2-Pentenone & 3-Pentenone are the example of_____			
	A.	Metamerism	B.	Chain isomerism
	C.	Position isomerism	D.	Functional isomerism
૬૬.	નીચેનામાંથી ૨-પેન્ટેનોન અને ૩-પેન્ટેનોન કોના ઉદાહરણ છે.			
	A.	મેટામેરીઝમ	B.	શૃંખલા સમઘટકતા
	C.	સ્થાન સમઘટકતા	D.	સમૂહ સમઘટકતા
67.	Aldehyde consist which of the functional group			
	A.	-OH	B.	-O-
	C.	-CO-	D.	-CHO
૬૭.	નીચેનામાંથી ક્યો વિકલ્પ આલ્ડિહાઈડ સમુહ દર્શાવે છે.			
	A.	-OH	B.	-O-
	C.	-CO-	D.	-CHO
68.	The general formula of alkyne is			
	A.	C_nH2_{n+2}	B.	C_nH2_{n-2}
	C.	C_nH2_n	D.	C_nH2_{n+3}
૬૮.	આલ્કાઈનનું સામાન્ય સૂત્ર _____ છે.			
	A.	C_nH2_{n+2}	B.	C_nH2_{n-2}
	C.	C_nH2_n	D.	C_nH2_{n+3}
69.	Sodium silicate is example of _____			
	A.	Adhesive	B.	Elastomers
	C.	Thermoplastic	D.	Thermosetting Plastic
૬૯.	સોડિયમ સિલિકેટ_____નું ઉદાહરણ છે.			
	A.	સંસર્ગી પદાર્થે	B.	ઇલાસ્ટોમર (રબર)

	C.	થર્મોપ્લાસ્ટીક	D.	થર્મોસેટીંગ પ્લાસ્ટીક
70.	Which rubber formed by Co-polymerisation of butadiene and styrene			
	A.	Buna-S	B.	Buna-N
	C.	Neoprene	D.	Isoprene
૭૦.	બ્યુટાડાઈન અને સ્ટાયરીનના બહુસંયોજીકરણથી ક્યા પ્રકારનું રબર બને છે.			
	A.	બ્યુના-એસ	B.	બ્યુના-એન
	C.	નિયોપ્રિન	D.	આઈસોપ્રીન

****