Seat No. _____ Enrolment No.: _____

Gujarat Technological University

Diploma Engineering C to D Bridge Course Examination

Subject Code: C300009 **Date:14-06-2017**

Subject Name: Applied Chemistry (Group-I)

Time: 10.30AM TO 12.00PM **Total Marks: 70M**

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.	Electronic configuration of Argon is_____			
	A.	$[Ne]3S^2 3P^6$	B.	$[Ne]3P^6 3S^2$
	C.	$[Ne]3S^2 3P^5$	D.	$[Ne]3S^2 3P^7$
૧.	આર્ગોનની ઈલેકટ્રોન સંરચના _____			
	A.	$[Ne]3S^2 3P^6$	B.	$[Ne]3P^6 3S^2$
	C.	$[Ne]3S^2 3P^5$	D.	$[Ne]3S^2 3P^7$
2.	The substance which accelerates the rate of reaction is called_____			
	A.	Positive catalyst	B.	Negative catalyst
	C.	Neutral catalyst	D.	None of the above
૨.	જે પદાર્થ રીએકશન ને પ્રવેગીત કરે તેને કહે છે?			
	A.	ધન કેટાલીસ્ટ	B.	ઋણ કેટાલીસ્ટ
	C.	તટસ્થ કેટાલીસ્ટ	D.	આમાં થી એક પણ નહી
3.	Which type of bond is observed in Methane (CH_4)?			
	A.	Covalent bond	B.	Ionic bond
	C.	Metallic bond	D.	Hydrogen bond
૩.	મિથેન માં ક્યા પ્રકાર નો બંધ જોવા મળે છે?			
	A.	સહસંયોજક બંધ	B.	આયોનિક બંધ
	C.	ધાત્વિક બંધ	D.	હાઈડ્રોજન બંધ
4.	Which of the following catalytic inhibitor in Haber process of Ammonia?			
	A.	Pt	B.	CO
	C.	Fe	D.	Mn
૪.	નીચેનામાંથી ક્યો પદાર્થ હેબર પ્રક્રિયા માં ઉદીપક તરીકે ઉપયોગ થાય છે?			
	A.	Pt	B.	CO
	C.	Fe	D.	Mn
5.	Which of the following catalyst is used in preparation of vegetable ghee?			
	A.	Ni	B.	Fe
	C.	Cu	D.	Pt
૫.	વનસ્પતી ઘી ની બનાવટ માં ક્યો ઉદીપક વપરાય છે?			
	A.	Ni	B.	Fe
	C.	Cu	D.	Pt
6.	_____is an example of polar covalent compound			
	A.	H_2	B.	HBr
	C.	Cl_2	D.	O_2

૬.	_____એ ધ્રુવીય સહસંયોજક સંયોજનનું ઉદાહરણ છે?			
	A.	H_2	B.	HBr
	C.	Cl_2	D.	O_2
7.	How many phosphorous-phosphorous bonds are present in P_4 molecule?			
	A.	4	B.	5
	C.	6	D.	8
૭.	અણુમાં કેટલા ફોસ્ફરસ-ફોસ્ફરસ બંધ હાજર હોય છે?			
	A.	4	B.	5
	C.	6	D.	8
8.	Intra –molecular hydrogen bonding is possible in _____			
	A.	Para-chlorophenol	B.	Ortho-chlorophenol
	C.	Water	D.	Ammonia
૮.	_____માં આંતઃ આણ્વીય હાઈડ્રોજન બંધ શક્ય છે?			
	A.	પેરા-ક્લોરોફીનોલ	B.	ઓર્થો-ક્લોરોફીનોલ
	C.	પાણી	D.	એમોનિયા
9.	PH of Acid is_____			
	A.	Greater than 7	B.	Greater than 14
	C.	Less than 7	D.	Between 8 to 10
૯.	એસીડ નો PH _____છે?			
	A.	7 કરતા વધારે	B.	14 કરતા વધારે
	C.	7 કરતા ઓછો	D.	8 થી 10 વચ્ચે
10.	Find the PH of solution of $4.9*10^{-4}$N HCl .(log49=1.6902)			
	A.	4.3098	B.	3.3098
	C.	5.3098	D.	2.3098
૧૦.	$4.9*10^{-4}$N HCl દ્રાવણ ની PH શોધો .(log49=1.6902)			
	A.	4.3098	B.	3.3098
	C.	5.3098	D.	2.3098
11.	What is the PH value of 0.2 M HCl. (log2=0.3010)			
	A.	0.6990	B.	1.6990
	C.	2.6990	D.	3.6990
૧૧.	0.2 M HCl દ્રાવણ ની PH શું થશે .(log2=0.3010)			
	A.	0.6990	B.	1.6990
	C.	2.6990	D.	3.6990
12.	Which of the following does not affect degree of ionization?			
	A.	Temperature	B.	Dilution of solution
	C.	Pressure	D.	Nature of ionic compound
૧૨.	નીચેનામાંથી ક્યો પરીબળ આયનીકરણ અંશ ને અસર કરતું નથી?			
	A.	તાપમાન	B.	દ્રાવણ ની મંદતા
	C.	દબાણ	D.	આયોનીક પદાર્થનો પ્રકાર
13.	_____ions are responsible for acidic nature of solution			
	A.	H_3O^+	B.	OH^-
	C.	Na^+	D.	Cl^-
૧૩.	_____આયોની દ્રાવણની એસિડીકતા માટે જવાબદાર છે?			
	A.	H_3O^+	B.	OH^-
	C.	Na^+	D.	Cl^-
14.	If $[H_3O^+]<[OH^-]$then solution will become_____			

	A.	Acidic	B.	Basic
	C.	Neutral	D.	None
૧૪.	જો $[H_3O^+]<[OH^-]$ હોય તો દ્રાવણ_____બને			
	A.	એસિડ	B.	બેઝિક
	C.	તટસ્થ	D.	કોઈ પણ નહી
15.	Which of the following does not have PH importance?			
	A.	Chemical industries	B.	Pharmaceutical
	C.	Computer laboratory	D.	Agriculture
૧૫.	નીચેનામાંથી કયા ક્ષેત્રમાં PH ઉપયોગ નથી?			
	A.	રાસાયણીક ઉધોગ	B.	ફાર્માસ્યુટીકલ
	C.	કોમ્પયુટર લેબ	D.	ખેતીવાડી
16.	For pure water, PH+POH=_____			
	A.	10^{-14}	B.	0 to 14
	C.	7	D.	14
૧૬.	શુધ્ધ પાણી માટે, PH+POH=_____			
	A.	10^{-14}	B.	0 થી 14
	C.	7	D.	14
17.	What will be the PH of 0.001M H_2SO_4 (aq) Solution? (log 2= 0.3010)			
	A.	0.05	B.	2.6990
	C.	0.6990	D.	1
૧૭.	0.001M H_2SO_4(aq) દ્રાવણ ની PH કેટલી હશે . (log 2= 0.3010)			
	A.	0.05	B.	2.6990
	C.	0.6990	D.	1
18.	What is the value of ionic product (K_w) of pure water at 25°C temperature?			
	A.	10^{-14} mol^2 liter^{-2}	B.	10^{-7} mol liter^{-1}
	C.	10^{-14} mol^2 liter^2	D.	10^{-14} mol liter^{-2}
૧૮.	25°C તાપમાને પાણીના આયોનીક ગુણાકાર (K_w) ની કિંમત કેટલી હોય છે?			
	A.	10^{-14} મોલ^2 લિટર$^{-2}$	B.	10^{-7} મોલ લિટર$^{-1}$
	C.	10^{-14} મોલ^2 લિટર^2	D.	10^{-14} મોલ લિટર$^{-2}$
19.	$Mg(s) \rightarrow Mg^{++} + 2e^-$ is			
	A.	Oxidation process	B.	Reduction process
	C.	Catalysis process	D.	Homogeneous process
૧૯.	$Mg(s) \rightarrow Mg^{++} + 2e^-$ એ			
	A.	ઓક્સીડેશન પ્રક્રિયા	B.	રીડકશન પ્રક્રિયા
	C.	કેટાલીસ્સીસ પ્રક્રિયા	D.	હોમોઝીનીયસ પ્રક્રિયા
20.	The following factors play vital role in corrosion process			
	A.	Temperature	B.	PH solution
	C.	Both	D.	None
૨૦.	ક્ષારણ પ્રક્રિયામાં અગત્યનો ભાગ ભજવે છે.			
	A.	તાપમાન	B.	PH દ્રાવ્ય
	C.	અ અને બ	D.	એક પણ નહી
21.	Which metal is used as cathode in galvanic cell			
	A.	Zn	B.	Cu
	C.	Al	D.	U

૨૧.	ગેલ્વેનીક શેલમાં કેથોડ તરીકે કઈ ધાતુનો ઉપયોગ થાય છે?			
	A.	Zn	B.	Cu
	C.	Al	D.	U
22.	Reduction means _____ of electrons			
	A.	Gain	B.	Loss
	C.	Transfer	D.	None
૨૨.	ઈલેક્ટ્રોન _____ એટલે રીડકશન કહેવાય.			
	A.	મેળવવા	B.	ગુમાવવા
	C.	હેરફેર	D.	એક પણ નહી
23.	_____is an example of organic inhibitor			
	A.	NH_4OH	B.	Thiourea
	C.	$CA(OH)_2$	D.	Alumina
૨૩.	_____ એ કાર્બનીક નિરોધક નું ઉદાહરણ છે.			
	A.	NH_4OH	B.	થાયો યુરીયા
	C.	$CA(OH)_2$	D.	એલ્યુમિના
24.	The substance which reduces reduction of oxygen is known as_____			
	A.	Anodic inhibitor	B.	Organic inhibitor
	C.	Catalytic inhibitor	D.	Cathodic inhibitor
૨૪.	ઓક્સિજન નું રીડક્શન ઘટાડે તેને_____કહે છે.			
	A.	એનોડીક નિરોધક	B.	કાર્બનીક નિરોધક
	C.	ઉદીપક વિષ	D.	કેથોડીક નિરોધક
25.	Destroy of metal by electrochemical reaction is known as_____			
	A.	Corrosion	B.	Hot dipping
	C.	Galvanizing	D.	Tinning
૨૫.	વિજરાસાયણીક પ્રક્રિયને કારણે થતું ધાતુનું વિનાશ_____ તરીકે ઓળખાય છે.			
	A.	ક્ષારણ	B.	હોટ ડીપિંગ
	C.	ગેલ્વેનાઈઝીંગ	D.	ટીનિંગ
26.	Stainless steel does not rust due to the presence of_____			
	A.	Carbon	B.	Copper
	C.	Zinc	D.	Chromium
૨૬.	_____ને હાજરીને લીધે સ્ટેનલેસ સ્ટીલનું ક્ષારણ થતું નથી.			
	A.	કાર્બન	B.	કોપર
	C.	ઝીંક	D.	ક્રોમિયમ
27.	Full name of EDTA is			
	A.	Ethylene diamine tetra acetic acid	B.	Ether diatonic tetra acetic acid
	C.	Ethel diatonic tetra acetic acid	D.	Ethylene diatonic tetra acetic acid
૨૭.	EDTA નું પુરૂ નામ આપો.			
	A.	ઈથીલીન ડાઈએમાઈન ટેટ્રા એસિટિક એસિડ	B.	ઈથર ડાઈએટોનિક ટેટ્રા એસિટિક એસિડ
	C.	ઈથેલ ડાઈએટોનિક ટેટ્રા એસિટિક એસિડ	D.	ઈથીલીન ડાઈએટોનિક ટેટ્રા એસિટિક એસિડ
28.	1° clerks is equal to			

	A.	15.3 ppm	B.	14.3 ppm
	C.	13.3 ppm	D.	12.3 ppm
૨૮.	1° ક્લાર્ક બરાબર			
	A.	15.3 પી.પી.એમ	B.	14.3 પી.પી.એમ
	C.	13.3 પી.પી.એમ	D.	12.3 પી.પી.એમ
29.	What is the chemical equation of permutit process			
	A.	$Na_2,Al_2Si_2O_8,XH_2O$	B.	$XH_2O\ Na_2,\ Al_2Si_2O_8$
	C.	$Si_2O_8XH_2O\ Na_2,Al_2$	D.	$Al_2Si_2O_8\ XH_2O\ Na_2$
૨૯.	પરમ્યુટીટ પધ્ધતિ નું રાસાયણિક સુત્ર ક્યું છે.			
	A.	$Na_2,Al_2Si_2O_8,XH_2O$	B.	$XH_2O\ Na_2,\ Al_2Si_2O_8$
	C.	$Si_2O_8XH_2O\ Na_2,Al_2$	D.	$Al_2Si_2O_8\ XH_2O\ Na_2$
30.	Water which does not produce foam with water easily is known as_____			
	A.	Hard water	B.	Soft water
	C.	Heavy water	D.	Impure water
૩૦.	_____પાણી સાબુ સાથે સહેલાય થી ફિણ આપતું નથી.			
	A.	સખત પાણી	B.	નરમ પાણી
	C.	ભારે પાણી	D.	અશુધ્ધ પાણી
31.	Which of the following salt is responsible for temporary hardness?			
	A.	Calcium chloride	B.	Magnesium chloride
	C.	Calcium bicarbonate	D.	Calcium sulphate
૩૧.	નીચેનામાંથી ક્યો ક્ષાર ક્ષણીક કઠિનતા માટે જવાબદાર છે?			
	A.	કેલ્સિયમ ક્લોરાઈડ	B.	મેગ્નેસિયમ ક્લોરાઈડ
	C.	કેલ્સિયમ બાય કાર્બોનેટ	D.	કેલ્સિયમ સલ્ફેટ
32.	Which indicator is used in hardness measurement of EDTA?			
	A.	Phenolphthalein	B.	Methyl Orange
	C.	E B T	D.	Methyl red
૩૨.	EDTA દ્વારા પાણીની કઠીનતા માપનમાં ક્યો સૂચક વપરાય છે?			
	A.	ફિનોલ્ફથેલિન	B.	મીથાઈલ ઓરેંજ
	C.	ઈ.બી.ટી.	D.	મીથાઈલ રેડ
33.	Reverse Osmosis is use____ type of membrane			
	A.	Semi permeable	B.	Permeable
	C.	Non permeable	D.	None
૩૩.	ઊલટા અભિસરણની પ્રક્રિયા માં____પ્રકાઅર નો પડદો વપરાય છે?			
	A.	અર્ધ પારગમ્ય	B.	સંપૂણ પારગમ્ય
	C.	અપારગમ્ય	D.	કોઈ પણ નહી
34.	In electro dialysis, negative ions travels towards_____			
	A.	Cathode	B.	Anode
	C.	Both A & B	D.	Either A or B
૩૪.	ઈલેક્ટ્રોડાયાલીસીસ માં ઋણ આયનો_____ તરફ ગતિ કરે છે.			
	A.	કેથોડ	B.	એનોડ
	C.	અ અને બ	D.	અ અથવા બ
35.	What is the proportion of chlorine in potable water			
	A.	0.1 to 0.2 ppm	B.	0.1 to 0.4 ppm
	C.	More than 0.4 ppm	D.	1 to 4 ppm

૩૫.	પીવાલાયક પાણીમાં ક્લોરીનનું પ્રમાણ કેટલું હોય છે?			
	A.	0.1 થી 0.2 પી.પી.એમ	B.	0.1 થી 0.4 પી.પી.એમ
	C.	0.4 પી.પી.એમ થી વધુ	D.	1 થી 4 પી.પી.એમ
36.	_____is an example of coagulant			
	A.	Fe_2O_3	B.	$FeCl_3$
	C.	Alum	D.	Alloy
૩૬.	_____એ સ્કંદકનું ઉદાહરણ છે.			
	A.	Fe_2O_3	B.	$FeCl_3$
	C.	ફટકડી	D.	મીશ્ર ધાતું
37.	Which of the following is raw material to make cement			
	A.	Lime stones	B.	Iron
	C.	Coal	D.	Sand
૩૭.	સીમેંટ બનાવવા માટેનુ કાચુ મટેરીયલ ક્યું છે.			
	A.	ચુનાનો પથ્થર	B.	આર્યન
	C.	કોલસો	D.	રેતી
38.	After 3 days the compressive strength of port land cement is			
	A.	11.5 N/mm^2	B.	12.5 N/mm^2
	C.	13.5 N/mm^2	D.	14.5 N/mm^2
૩૮.	સીમેંટ બનાવ્યા પછી આશરે ત્રણ દિવસ પછી પોર્ટલેંડ સીમેંટની કોમ્પ્રેસીવ સ્ટ્રેંથ			
	A.	11.5 ન્યુટન/મીમી^{2}	B.	12.5 ન્યુટન/મીમી^{2}
	C.	13.5 ન્યુટન/મીમી^{2}	D.	14.5 ન્યુટન/મીમી^{2}
39.	Chemical formula of potash led glass is			
	A.	K_2O PbO $6SiO_2$	B.	$6SiO_2$ K_2O PbO
	C.	K_2O $6SiO_2$ PbO	D.	$6SiO_2$ PbO K_2O
૩૯.	પોટાસ લેડ કાચ નું રાસાયણિક સુત્ર ક્યું છે.			
	A.	K_2O PbO $6SiO_2$	B.	$6SiO_2$ K_2O PbO
	C.	K_2O $6SiO_2$ PbO	D.	$6SiO_2$ PbO K_2O
40.	Which of the following is the constituent of cement?			
	A.	SiO_2	B.	Al_2O_3
	C.	NaOH	D.	Both A & B
૪૦.	નીચેનામાંથી ક્યો પદાર્થ સિમેંટ ના બંધારણ માં હોય છે?			
	A.	SiO_2	B.	Al_2O_3
	C.	NaOH	D.	અ અને બ
41.	_____is not a step of manufacturing of glass			
	A.	Melting	B.	Forming & Shaping
	C.	Hardening	D.	Annealing
૪૧.	_____ કાચ ઉત્પાદન પ્રક્રિયનો ભાગ નથી.			
	A.	પીગલન	B.	સ્વરુપ અને આકાર આપવો
	C.	સખતાઈ	D.	તાપનુ શીતન
42.	Thermal expansion number of refractories should be_____			
	A.	High	B.	Low
	C.	Intermediate	D.	None
૪૨.	ઉષ્માસહ નો ઉષ્મા પ્રસારણ આંક _____હોવો જોઈએ.			
	A.	ઊંચો	B.	નીચો

	C.	મધ્યમ	D.	કોઈ પણ નહી
43.	Soda lime glass is chemically			
	A.	Na_2O CaO $6SiO_2$	B.	K_2O CaO $6SiO_2$
	C.	K_2O PbO $6SiO_2$	D.	B_2O_3
૪૩.	સોડા લાઈમ કાચ રાસાયણિક રીતે_____ છે.			
	A.	Na_2O CaO $6SiO_2$	B.	K_2O CaO $6SiO_2$
	C.	K_2O PbO $6SiO_2$	D.	B_2O_3
44.	Which is known as flint glass?			
	A.	Potash lead glass	B.	Boro silicate glass
	C.	Silica glass	D.	Potash lime glass
૪૪.	ક્યું ફ્લીંટ કાચ તરીકે ઓળખાય છે?			
	A.	પોટાસ લેડ કાચ	B.	બોરોસિલિકેટ કાચ
	C.	સિલિકા કાચ	D.	પોટાસ લાઈમ કાચ
45.	_____is an example of neutral refractory			
	A.	SiC	B.	SiO_2
	C.	CaO	D.	None of the above
૪૫.	_____એ તટસ્થ ઉષ્માસહનું ઉદાહરણ છે.			
	A.	SiC	B.	SiO_2
	C.	CaO	D.	કોઈ પણ નહી
46.	Magnesia is an example of _____			
	A.	Neutral refractory	B.	Acidic refractory
	C.	Basic refractory	D.	All of the above
૪૬.	મેગ્નેશિયા એ_____ નું ઉદાહરણ છે.			
	A.	તટસ્થ ઉષ્માસહ	B.	એસિડિક ઉષ્માસહ
	C.	બેઝિક ઉષ્માસહ	D.	ઉપરોક્ત બધાજ
47.	Generally density of glass wool is			
	A.	65 kg/m^3	B.	70 kg/m^3
	C.	50 kg/m^3	D.	80 kg/m^3
૪૭.	સામાન્ય રીતે ગ્લાસવુલ ની ઘનતા કેટલી હોય છે.			
	A.	65 કિલોગ્રામ/મી^{3}	B.	70 કિલોગ્રામ/મી^{3}
	C.	50 કિલોગ્રામ/મી^{3}	D.	80 કિલોગ્રામ/મી^{3}
48.	Generally density of thermocole is			
	A.	22 kg/m^3	B.	44 kg/m^3
	C.	66 kg/m^3	D.	56 kg/m^3
૪૮.	સામાન્ય રીતે થર્મોકોલ ની ઘનતા કેટલી હોય છે.			
	A.	22 કિલોગ્રામ/મી^{3}	B.	44 કિલોગ્રામ/મી^{3}
	C.	66 કિલોગ્રામ/મી^{3}	D.	56 કિલોગ્રામ/મી^{3}
49.	Which of the following is not a purpose of using paints?			
	A.	To prevent corrosion	B.	To decorate surface
	C.	Both A & B	D.	None
૪૯.	નીચેનામાંથી ક્યો તૈલી રંગ વપરાશનો ઉદેશ નથી?			
	A.	ક્ષારણ થી રક્ષણ	B.	સપાટી ને સુશોભન
	C.	અ અને બ	D.	કોઈ પણ નહી
50.	Which of the following are constituents of paints?			

	A.	Vehicle	B.	Drier
	C.	Filler	D.	All of the Above
૫૦.	નીચેનામાંથી કયા તૈલી રંગના ઘટકો છે?			
	A.	સૂકવન તેલ	B.	સૂકવના દ્રવ્ય
	C.	પૂરક	D.	ઉપરોક્ત બધાજ
51.	_____is used as thinner in paints			
	A.	Turpentine	B.	Water
	C.	Alcohol	D.	Chloroform
૫૧.	_____ એ તૈલી રંગમાં તરલક તરીકે વપરાય છે.			
	A.	ટર્પેન્ટાઈન	B.	પાણી
	C.	આલ્કોહોલ	D.	ક્લોરોફોમ
52.	When resin dissolves in methylated spirit is known as_____			
	A.	Oil varnish	B.	Natural varnish
	C.	Spirit varnish	D.	None
૫૨.	જયારે મિથીલેટેડ સ્પિરિટ માં રેઝિન ઓગાળવામાં આવે ત્યારે _____ બને છે.			
	A.	તેલ વાર્નિસ	B.	કુદરતી વાર્નિસ
	C.	સ્પિરિટ વાર્નિસ	D.	કોઈ પણ નહી
53.	Which of the following is used as insulating materials?			
	A.	Glass wool	B.	Thermo Cole
	C.	Both A & B	D.	Either A & B
૫૩.	નીચેનામાંથી ક્યો પદાર્થ વિસંવાહી પદાર્થ છે?			
	A.	ગ્લાસ વુલ	B.	થર્મોકોલ
	C.	અ અને બ	D.	અ અથવા બ
54.	_____ is/are used as drying oils in paint			
	A.	Linseed oil	B.	Fish oil
	C.	Soya bean oil	D.	All of the above
૫૪.	પેઈન્ટમાં સૂકવન તેલ તરીકે _____ વપરાય છે.			
	A.	અળસીનું તેલ	B.	માછલીનું તેલ
	C.	સોયાબીન તેલ	D.	ઉપરોક્ત બધાજ
55.	_____is an example of white pigment			
	A.	Pb_3O_4	B.	Fe_2O_3
	C.	Prussian blue	D.	ZnO
૫૫.	_____ એ સફેદ વર્ણકનું ઉદાહરણ છે.			
	A.	Pb_3O_4	B.	Fe_2O_3
	C.	પ્રુસિયન બ્લૂ	D.	ZnO
56.	Triphenyl phosphate is an example of _____			
	A.	Thinner	B.	Plasticizer
	C.	Pigment	D.	Filler
૫૬.	ટ્રાયફિનાઈલ ફોસ્ફેટ એ_____ નું ઉદાહરણ છે.			
	A.	તરલક	B.	સુઘટ્યકારક
	C.	વર્ણક	D.	પુરક દ્રવ્ય
57.	Bakelite is obtained from phenol by reacting with_____			
	A.	HCHO	B.	HCL

	C.	$(CH_2OH)_2$	D.	CH_3CHO
૫૭.	બેકેલાઈટ ને ફીનોલમાંથી બનાવવામાં આવે ત્યારે કયા સમૂહ સાથે પ્રક્રિયા કરશો.			
	A.	HCHO	B.	HCL
	C.	$(CH_2OH)_2$	D.	CH_3CHO
58.	The monomer of Buna-S rubber are_____			
	A.	Styrene and butadiene	B.	Isoprene and butadiene
	C.	Vinyl chloride and sulphur	D.	Sulphur
૫૮.	બુન- એસ રબરમાં ક્યો મોનોમર હોય છે.			
	A.	સ્ટીરીન અને બ્યુટાડાઈન	B.	આઈસોપ્રિન અને બ્યુટાડાઈન
	C.	વિનાઈલ ક્લોરાઈડ અને ગંધક	D.	ગંધક
59.	Which of the following polymers is prepared by condensation polymerization?			
	A.	Teflon	B.	Rubber
	C.	Nylon -6,6	D.	Buna-S rubber
૫૯.	નિચેનામાંથી ક્યું પોલીમર કંડેનશેસન પોલીમરાઈઝેશનથી બનાવાય છે.			
	A.	ટેફલોન	B.	રબર
	C.	નાયલોન-6,6	D.	બુન-એસ રબર
60.	The monomer of polyvinyl chloride (PVC) is_____			
	A.	Vinyl chloride	B.	Ethylene dichloride
	C.	Chloroform	D.	Ethyl chloride
૬૦.	(PVC)પોલી વિનાઈલ ક્લોરાઈડ એ ક્યો મોનોમર હોય છે.			
	A.	વિનાઈલ ક્લોરાઈડ	B.	ઈથીલીન ડાઈક્લોરાઈડ
	C.	ક્લોરોફોમ	D.	ઈથાઈલ ક્લોરાઈડ
61.	_____is used as catalyst in preparation of polypropylene			
	A.	Pt	B.	Ni
	C.	Ziglar	D.	None
૬૧.	પોલીપ્રોપીલીન ના ઉત્પાદન માં_____ ઉદીપક વપરાય છે.			
	A.	Pt	B.	Ni
	C.	ઝિગલર	D.	કોઈ પણ નહી
62.	Full form of PTFE is_____			
	A.	Polymer try fluoro ethylene	B.	Poly try fluoro ethylene
	C.	Poly tetra fluoro ethylene	D.	None
૬૨.	PTFE નું પૂરું નામ _____ છે.			
	A.	પોલીમર ટ્રાય ફ્લોરો ઈથીલીન	B.	પોલી ટ્રાય ફ્લોરો ઈથીલીન
	C.	પોલી ટેટ્રા ફ્લોરો ઈથીલીન	D.	કોઈ પણ નહી
63.	Monomer of orlon is _____			
	A.	Ethylene	B.	Vinyl cyanide
	C.	Vinyl chloride	D.	Vinyl bromide
૬૩.	ઓરલોન નો મોનોમર____ છે.			
	A.	ઈથીલીન	B.	વિનાઈલ સાઈનાઈડ
	C.	વિનાઈલ ક્લોરાઈડ	D.	વિનાઈલ બ્રોમાઈડ
64.	_____is used for vulcanization of rubber			
	A.	S	B.	Se
	C.	Fe	D.	Cr

૬૪.	રબર ના વલ્કેનાઈઝેશન માં _____ વપરાય છે.			
	A.	S	B.	Se
	C.	Fe	D.	Cr
65.	_____is an example of natural adhesive.			
	A.	Starch	B.	Phenol formaldehyde resin
	C.	Epoxy resin	D.	Sodium silicate
૬૫.	_____એ કુદરતી સંસર્ગી પદાર્થ છે.			
	A.	સ્ટાર્ચ	B.	ફીનોલ ફોર્મોએલ્ડીહાઈડ રેઝિન
	C.	ઈપોક્સી રેઝિન	D.	સોડિયમ સિલીકેટ
66.	Which of the following is a thermoplastic?			
	A.	PVC	B.	Bakelite
	C.	Melamine	D.	Epoxy resin
૬૬.	નીચેના પૈકી ક્યું તાપ સૂનમ્ય છે?			
	A.	પી.વી.સી.	B.	બેકેલાઈટ
	C.	મેલેમાઈન	D.	ઈપોક્સી રેઝિન
67.	_____is an example of synthetic adhesive			
	A.	Epoxy resin	B.	Buna-N
	C.	Buna-S	D.	Isoprene
૬૭.	____એ સાંક્લેષિત સંસર્ગીનું ઉદાહરણ છે.			
	A.	ઈપોક્સી રેઝિન	B.	બુના- N
	C.	બુના- એસ	D.	આઈસોપ્રિન
68.	Natural rubber is a polymer of _____			
	A.	Isoprene	B.	Chloroprene
	C.	Caprolactam	D.	Styrene
૬૮.	કુદરતી રબર એ____નો પોલીમર છે.			
	A.	આઈસોપ્રિન	B.	ક્લોરોપ્રિન
	C.	કેપ્રોલેકટામ	D.	સ્ટાયરિન
69.	_____is an example of addition polymer			
	A.	Nylon-6,6	B.	Polyethylene
	C.	Buna-S rubber	D.	Melamine
૬૯.	____ એ યોગશીલ પોલીમરનું ઉદાહરણ છે.			
	A.	નાયલોન-6,6	B.	પોલીઈથીલીન
	C.	બુન- S રબર	D.	મેલામાઈન
70.	Hexamethylenediamine and adipic acid are used as monomers in manufacturing of_____			
	A.	Nylon-6	B.	Nylon-6,6
	C.	Buna-N rubber	D.	None of the above
૭૦.	હેક્ઝામીથીલીનડાયએમાઈન અને એડીપીક એસિડ મોનોમર્સ _____ના ઉત્પાદન માં વપરાય છે			
	A.	નાયલોન-6	B.	નાયલોન-6,6
	C.	બુન- N રબર	D.	કોઈ પણ નહી

****