

GUJARAT TECHNOLOGICAL UNIVERSITY**Diploma Engineering – SEMESTER – 2(CtoD) – EXAMINATION – Winter-2024****Subject Code: C300009****Date: 13-01-2025****Subject Name: APPLIED CHEMISTRY (GROUP-1)****Time: 10:30 AM TO 12:00 PM****Total Marks: 70****Instructions:**

1. Attempt all questions.
2. Make Suitable assumptions wherever necessary.
3. Figures to the right indicate full marks.
4. Use of simple calculators and non-programmable scientific calculators are permitted.
5. English version is authentic.
6. Use only OMR to answer this question paper.

No.	Question Text and Option. પ્રશ્ન અને વિકલ્પો.			
	Valancy of Carbon is ____.			
1.	A.	1	B.	2
	C.	3	D.	4
૧.	કાર્બનની સંયોજકતા _____ છે.			
	A.	1	B.	2
	C.	3	D.	4
2.	The sharing of electrons between atoms is _____ type of chemical bond.			
	A.	Ionic	B.	Covalent
	C.	Metallic	D.	Hydrogen
૨.	પરમાણુઓ વચ્ચે ઇલેક્ટ્રોન ની ભાગીદારી વડે રચાતા રાસાયણિક બંધનો પ્રકાર _____ છે.			
	A.	આયોનીક	B.	સહ સંયોજક
	C.	ધાત્વીક	D.	હાઇડ્રોજન
3.	Which of the following catalytic promoter is used in Haber process of Ammonia?			
	A.	Pt	B.	Mo
	C.	CO	D.	Fe
૩.	નીચેનામાંથી કયો પદાર્થ એમોનીયા બનાવવાની હેબર પ્રક્રિયા માં ઉદ્દીપક ઉત્તેજક તરીકે વપરાય છે?			
	A.	Pt	B.	Mo
	C.	CO	D.	Fe
4.	_____ is an example of polar covalent compound.			
	A.	F ₂	B.	HCl
	C.	N ₂	D.	O ₂
૪.	_____ એ ધ્રુવીય સહ સંયોજક સંયોજનનું ઉદાહરણ છે.			
	A.	F ₂	B.	HCl
	C.	N ₂	D.	O ₂
5.	Which Compound have Intramolecular H-bond?			
	A.	p-chloro phenol	B.	H ₂ O
	C.	o-chloro phenol	D.	HF
૫.	નીચેના માંથી કયા પદાર્થમાં આંતર: આણ્વીય હાઇડ્રોજન બંધ હોય છે?			
	A.	p-ક્લોરો ફીનોલ	B.	H ₂ O
	C.	o- ક્લોરો ફીનોલ	D.	HF
6.	The substance which accelerates the rate of reaction is called _____			
	A.	Positive Catalyst	B.	Negative Catalyst
	C.	Auto Catalyst	D.	None of the above
૬.	જે પદાર્થ પ્રક્રિયાના વેગમાં વધારો કરે તેને _____ કહે છે.			

	A.	ધન ઉદ્દીપક	B.	ઋણ ઉદ્દીપક
	C.	સ્વયં ઉદ્દીપક	D.	ઉપરના માંથી કોઈ નહીં
7.	Which metal have BCC arrangement?			
	A.	Al	B.	Zn
	C.	Cu	D.	Fe
9.	નીચેના માંથી કઈ ધાતુમાં BCC પ્રકારની રચના જોવા મળે છે?			
	A.	Al	B.	Zn
	C.	Cu	D.	Fe
8.	In the following example which one is a ionic solid?			
	A.	P ₄	B.	CH ₄
	C.	KCl	D.	Na
૮.	નીચેના માંથી કયો પદાર્થ આયોનિક ધન છે?			
	A.	P ₄	B.	CH ₄
	C.	KCl	D.	Na
9.	pH of Base is _____.			
	A.	7	B.	Greater than 7
	C.	Less than 7	D.	Greater than 14
૯.	બેઇઝની pH _____ છે.			
	A.	7	B.	7 થી વધુ
	C.	7 થી ઓછી	D.	14 થી વધુ
10.	Which of the following is weak electrolyte?			
	A.	HCl	B.	NaOH
	C.	HCOOH	D.	NaCl
૧૦.	નીચેના માંથી કયો નિર્બળ વિદ્યુત વિભાજ્ય છે?			
	A.	HCl	B.	NaOH
	C.	HCOOH	D.	NaCl
11.	pH + pOH = _____			
	A.	-14	B.	14
	C.	10 ⁻¹⁴	D.	7
૧૧.	pH + pOH = _____			
	A.	-14	B.	14
	C.	10 ⁻¹⁴	D.	7
12.	pH of 0.01 M HCl solution is _____			
	A.	1	B.	2
	C.	3	D.	4
૧૨.	0.01 M HCl ના દ્રાવણની pH _____ છે.			
	A.	1	B.	2
	C.	3	D.	4
13.	pH of distilled water is _____			
	A.	4	B.	8
	C.	10	D.	7
૧૩.	નિસ્ચંદ્રિત પાણીની pH _____ છે.			
	A.	4	B.	8
	C.	10	D.	7
14.	Which of the following does not affect degree of ionization?			
	A.	Pressure	B.	Temperature
	C.	Nature of Ionic compound	D.	Dilution of solution
૧૪.	નીચેના માંથી કયું પરીબળ આયનીકરણ અંશને અસર કરતું નથી?			
	A.	દબાણ	B.	તાપમાન
	C.	આયોનિક પદાર્થની પ્રકૃતિ	D.	દ્રાવણની મંદતા
15.	pH of NaOH solution is 11, then pOH will be _____.			
	A.	2	B.	3
	C.	8	D.	11

૧૫.	NaOH ના દ્રાવણની pH 11 હોય તો આ દ્રાવણની pOH _____ હશે.			
	A.	2	B.	3
	C.	8	D.	11
16.	With rising in the temperature which type of effect is seen on Ionization ?			
	A.	Increase	B.	Decrease
	C.	Remain constant	D.	None of the above
૧૬.	તાપમાન વધતા આયનીકરણ પર શુ અસર થાય છે?			
	A.	વધે	B.	ઘટે
	C.	અચળ રહે છે	D.	ઉપરના માંથી કોઈ નહીં
17.	pH of 0.001 M OH ⁻ ion is _____.			
	A.	9	B.	10
	C.	11	D.	12
૧૭.	0.001 M OH ⁻ આયનની pH _____ હશે.			
	A.	9	B.	10
	C.	11	D.	12
18.	What is the value of ionic product (K _w) of pure water at 25 °C temperature?			
	A.	10 ¹⁴	B.	10 ⁷
	C.	10 ⁻¹⁴	D.	10 ⁻⁷
૧૮.	25 °C તાપમાને પાણીના આયોનિક ગુણાકાર (K _w) ની કિંમત કેટલી હોય છે?			
	A.	10 ¹⁴	B.	10 ⁷
	C.	10 ⁻¹⁴	D.	10 ⁻⁷
19.	Which factor is Responsible for the atmospheric corrosion?			
	A.	Moisture	B.	Smoke
	C.	Acid	D.	None of the above
૧૯.	વાતાવરણથી થતું ક્ષારણ કોના ઉપર આધારીત છે?			
	A.	ભેજ	B.	ધુમાડો
	C.	એસિડ	D.	ઉપરના માંથી કોઈ નહીં
20.	Which metal is used as cathode in galvanic cell ?			
	A.	Zn	B.	Cu
	C.	Al	D.	Sn
૨૦.	કઈ ધાતુ ગેલ્વેનીક કોષમાં કેથોડ તરીકે વર્તે છે?			
	A.	Zn	B.	Cu
	C.	Al	D.	Sn
21.	_____ is an example of organic inhibitor.			
	A.	NH ₄ OH	B.	Alumina
	C.	Ca(OH) ₂	D.	Thiourea
૨૧.	_____ એ કાર્બનીક નિરોધકનું ઉદાહરણ છે.			
	A.	NH ₄ OH	B.	Alumina
	C.	Ca(OH) ₂	D.	Thiourea
22.	Tinning is _____			
	A.	Coating of Al on Fe	B.	Coating of Zn on Fe
	C.	Coating of Sn on Fe	D.	Coating of Cr on Fe
૨૨.	ટીનીંગ એટલે _____ .			
	A.	Fe પર Al નું સ્તર ચઢાવવું	B.	Fe પર Zn નું સ્તર ચઢાવવું
	C.	Fe પર Sn નું સ્તર ચઢાવવું	D.	Fe પર Cr નું સ્તર ચઢાવવું
23.	Factor(s) affecting the rate of corrosion is/are _____.			
	A.	Moisture	B.	Temperature
	C.	Purity of Metal	D.	All of the above
૨૩.	ક્ષારણના દરને અસર કરતા પરીબળો કયા છે?			
	A.	ભેજ	B.	તાપમાન
	C.	ધાતુની શુદ્ધતા	D.	ઉપરના બધા જ
24.	As the moisture increases, the rate of corrosion on metals _____.			

	A.	Zero	B.	Decrease
	C.	Increase	D.	None of the above
૨૪.	લેજ વધતા ક્ષારણનો દર _____ થાય છે.			
	A.	શુન્ય	B.	ઘટે
	C.	વધે	D.	ઉપરના માંથી કોઈ નહીં
25.	Galvanizing is _____			
	A.	Coating of Al on Fe	B.	Coating of Zn on Fe
	C.	Coating of Sn on Fe	D.	Coating of Cr on Fe
૨૫.	ગેલ્વેનાઇઝીંગ એટલે _____ .			
	A.	Fe પર Al નું સ્તર ચઢાવવું	B.	Fe પર Zn નું સ્તર ચઢાવવું
	C.	Fe પર Sn નું સ્તર ચઢાવવું	D.	Fe પર Cr નું સ્તર ચઢાવવું
26.	Corrosion is the example of _____.			
	A.	Oxidation	B.	Reduction
	C.	Electrolysis	D.	neutralization
૨૬.	ક્ષારણ એ _____ નું ઉદાહરણ છે.			
	A.	ઓક્સીડેશન	B.	રીડક્શન
	C.	ઇલેક્ટ્રોલાઇસીસ	D.	તટસ્થીકરણ
27.	If soap is used more and lather formed is less in water, then such water referred as _____.			
	A.	Soft Water	B.	Dirty Water
	C.	Hard Water	D.	Acidic Water
૨૭.	જો પાણીમાં સાબુ વધારે વપરાય અને ફીણ ઓછું થાય, તો આવા પાણીને _____ કહેવાય.			
	A.	નરમ પાણી	B.	ગંદુ પાણી
	C.	કઠણ પાણી	D.	એસીડીક પાણી
28.	1°Clark =			
	A.	1.43 ppm	B.	14.3 ppm
	C.	143 ppm	D.	0.07 ppm
૨૮.	1°ક્લાર્ક =			
	A.	1.43 ppm	B.	14.3 ppm
	C.	143 ppm	D.	0.07 ppm
29.	Which of the following salt is responsible for temporary hardness?			
	A.	Calcium chloride	B.	Magnesium chloride
	C.	Magnesium sulphate	D.	Calcium bicarbonate
૨૯.	નીચેના માંથી કયો ક્ષાર ક્ષણિક કઠીનતા માટે જવાબદાર છે?			
	A.	કેલ્શીયમ ક્લોરાઇડ	B.	મેગ્નેશીયમ ક્લોરાઇડ
	C.	મેગ્નેશીયમ સલ્ફેટ	D.	કેલ્શીયમ બાયકાર્બોનેટ
30.	Temporary hardness of water can be removed by _____.			
	A.	Boiling	B.	Filtration
	C.	Adding NaOH	D.	Adding HCl
૩૦.	પાણીની અસ્થાયી કઠીનતા _____ દ્વારા દૂર કરી શકાય.			
	A.	ઉકાળીને	B.	ગાળણથી
	C.	NaOH ઉમેરીને	D.	HCl ઉમેરીને મેગ્નેશીયમ
31.	A water sample contain 81 mg/lit $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$, Hardness due to this salt in ppm is _____.			
	A.	10	B.	81
	C.	50	D.	20
૩૧.	પાણીના નમુનામાં 81 mg/lit $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ હોય તો આ ક્ષારના લીધે કઠીનતા _____ ppm હશે.			
	A.	10	B.	81
	C.	50	D.	20
32.	What should be the proportion of chlorine in drinking water?			

	A.	1 to 2 ppm	B.	0.1 to 0.2 ppm
	C.	More than 0.4 ppm	D.	More than 4 ppm
32.	પીવાલાયક પાણીમાં ક્લોરીનનું પ્રમાણ કેટલું હોવું જોઈએ?			
	A.	1 થી 2 ppm	B.	0.1 થી 0.2 ppm
	C.	0.4 ppm થી વધુ	D.	4 ppm થી વધુ
33.	In zeolite process of water softening, Na^+ ions are replaced by _____			
	A.	Al^{+3}	B.	K^+
	C.	NH_4^+	D.	Mg^{+2}
33.	પાણીને નરમ બનાવવાની ઝીઓલાઇટપદ્ધતિમાં Na^+ આયનને _____ વડે વિનિમય કરવામાં આવે છે.			
	A.	Al^{+3}	B.	K^+
	C.	NH_4^+	D.	Mg^{+2}
34.	10 ppm = _____ °French			
	A.	0.1	B.	10
	C.	1	D.	1.43
34.	10 ppm = _____ °ફ્રેન્ચ			
	A.	0.1	B.	10
	C.	1	D.	1.43
35.	_____ is an example of coagulant.			
	A.	Alum	B.	Soda lime
	C.	Alloy	D.	NaCl
35.	_____ એ સ્કંદનનું ઉદાહરણ છે.			
	A.	એલમ	B.	સોડા લાઇમ
	C.	મીશ્ર ધાતુ	D.	NaCl
36.	Reverse Osmosis is use _____ type of membrane.			
	A.	Semi permeable	B.	Permeable
	C.	Non permeable	D.	None
36.	ઊલટા અભિસરણની પદ્ધતિમાં _____ પ્રકારનો પડદો વપરાય છે?			
	A.	અર્ધ પારગમ્ય	B.	સંપૂર્ણ પારગમ્ય
	C.	અપારગમ્ય	D.	કોઈ નહીં
37.	Percentage composition of lime in cement should be _____.			
	A.	10 – 15 %	B.	40 – 45 %
	C.	60 – 65 %	D.	90 – 95 %
37.	સિમેન્ટમાં લાઇમનું પ્રતિશત પ્રમાણ _____ હોવું જોઈએ.			
	A.	10 – 15 %	B.	40 – 45 %
	C.	60 – 65 %	D.	90 – 95 %
38.	The chemical formula of Silica is _____.			
	A.	SiO	B.	SiO_2
	C.	Si_2O	D.	SiO_3
38.	સિલિકાનું રાસાયણિક સૂત્ર _____ છે.			
	A.	SiO	B.	SiO_2
	C.	Si_2O	D.	SiO_3
39.	The glass is _____.			
	A.	Non crystalline	B.	Brittle
	C.	Transparent	D.	All of the above
39.	કાચ એ _____ છે.			
	A.	અસ્ફટીકમય	B.	બરડ
	C.	પારદર્શક	D.	ઉપરના બધા જ
40.	The greenish grey colour of cement is due to _____.			
	A.	Fe_2O_3	B.	CaO
	C.	SO_3	D.	CaSO_4
40.	સિમેન્ટનો લીલાશ પડતો ભૂખરો રંગ _____ ને લીધે હોય છે			

	A.	Fe_2O_3	B.	CaO
	C.	SO_3	D.	CaSO_4
41.	The materials which react with bases but not affected by acids are known as _____.			
	A.	Acidic refractories	B.	Basic refractories
	C.	Neutral refractories	D.	None of the above
૪૧.	જે પદાર્થ બેઇઝ સાથે પ્રક્રિયા કરે પરંતુ તેના પર એસીડની અસર થતી ન હોય, તેવા પદાર્થને _____ કહેવાય.			
	A.	એસીડીક ઉષ્માસહ પદાર્થ	B.	બેઝીક ઉષ્માસહ પદાર્થ
	C.	તટસ્થ ઉષ્માસહ પદાર્થ	D.	ઉપરના માંથી કોઈ નહીં
42.	Name of the glass having chemical formula $\text{K}_2\text{O} \cdot \text{CaO} \cdot 6\text{SiO}_2$ is _____.			
	A.	Soda lime	B.	Potash lime
	C.	Lead glass	D.	Borosilicate
૪૨.	જે કાચનું રાસાયણીક સૂત્ર $\text{K}_2\text{O} \cdot \text{CaO} \cdot 6\text{SiO}_2$ છે, તેનું નામ _____ છે.			
	A.	સોડા લાઇમ	B.	પોટાશ લાઇમ
	C.	લેડ ગ્લાસ	D.	બોરોસીલીકેટ
43.	The maximum time for hardening of cement is _____.			
	A.	10 days	B.	15 days
	C.	21 days	D.	28 days
૪૩.	સિમેન્ટના સખતીકરણ માટે મહત્તમ _____ દિવસો લાગે છે.			
	A.	10 દિવસ	B.	15 દિવસ
	C.	21 દિવસ	D.	28 દિવસ
44.	Alumina is an example of _____.			
	A.	Acidic refractories	B.	Basic refractories
	C.	Neutral refractories	D.	None of the above
૪૪.	એલ્યુમીના એ _____ નું ઉદાહરણ છે.			
	A.	એસીડીક ઉષ્માસહ	B.	બેઝીક ઉષ્માસહ
	C.	તટસ્થ ઉષ્માસહ	D.	ઉપરના માંથી કોઈ નહીં
45.	Which is known as flint glass?			
	A.	Potash lead glass	B.	Boro silicate glass
	C.	Silica glass	D.	Potash lime glass
૪૫.	નીચેનાં માંથી કયું ફ્લિન્ટ કાચ તરીકે ઓળખાય છે?			
	A.	પોટાશ લેડ કાચ	B.	બોરો સીલીકેટ કાચ
	C.	સીલીકા કાચ	D.	પોટાશ લાઇમ કાચ
46.	Which of the following is the major component in Portland cement?			
	A.	SiO_2	B.	Al_2O_3
	C.	Fe_2O_3	D.	CaO
૪૬.	નીચેના પૈકી પોર્ટલેન્ડ સિમેન્ટનો મુખ્ય ઘટક કયો છે?			
	A.	SiO_2	B.	Al_2O_3
	C.	Fe_2O_3	D.	CaO
47.	The aim of paint is to _____.			
	A.	Protection against corrosion	B.	Protection against microorganism
	C.	Decoration	D.	All of the above
૪૭.	તૈલી રંગનો હેતુ _____ છે.			
	A.	ક્ષારણ સામે રક્ષણ	B.	સૂક્ષ્મ જીવો સામે રક્ષણ
	C.	સુશોભન	D.	ઉપરના બધા જ
48.	_____ is used as thinner in paints.			
	A.	Turpentine	B.	Water
	C.	Alcohol	D.	Chloroform
૪૮.	_____ એ તૈલી રંગ માં તરલક તરીકે વપરાય છે.			
	A.	ટર્પેન્ટાઇન	B.	પાણી
	C.	આલ્કોહોલ	D.	ક્લોરોફોર્મ

49.	When resin dissolves in methylated spirit is known as_____ .			
	A.	Oil varnish	B.	Spirit Varnish
	C.	Natural Varnish	D.	None of the above
૪૯.	જ્યારે મીથાઇલેટેડ સ્પિરિટમાં રેઝિન ઓગાળવામાં આવે છે ત્યારે _____ બને છે.			
	A.	તેલ વર્નિશ	B.	સ્પિરિટ વર્નિશ
	C.	કુદરતી વર્નિશ	D.	કોઇ નહીં
50.	Which of the following is used as insulating materials?			
	A.	Glass wool	B.	Thermocole
	C.	A & B	D.	None of the above
૫૦.	નીચેના માંથી કયો પદાર્થ વિસંવાદી પદાર્થ છે?			
	A.	ગ્લાસ વુલ	B.	થર્મોકોલ
	C.	A અને B	D.	કોઇ નહીં
51.	_____ is an example of white pigment.			
	A.	Pb ₃ O ₄	B.	ZnO
	C.	Cr ₂ O ₃	D.	Fe ₂ O ₃
૫૧.	_____ એ સફેદ વર્ણકનું ઉદાહરણ છે.			
	A.	Pb ₃ O ₄	B.	ZnO
	C.	Cr ₂ O ₃	D.	Fe ₂ O ₃
52.	The materials which do not allow electricity, heat and sound from itself is called_____.			
	A.	Insulating material	B.	Paint
	C.	Varnish	D.	None of the above
૫૨.	જે પદાર્થ પોતાનામાંથી વિદ્યુત, ઉષ્મા કે ધ્વનિ પસાર થવા દેતો નથી તેને ____ કહેવાય.			
	A.	વિસંવાદી પદાર્થ	B.	તૈલી રંગ
	C.	વર્નિશ	D.	કોઇ નહીં
53.	Saw dust & sand are the examples of _____types of insulating materials.			
	A.	Synthetic	B.	Natural
	C.	Insulating wools	D.	Insulating foils
૫૩.	લાકડાનો વેર અને રેતી એ _____ પ્રકારના વિસંવાદી પદાર્થો છે.			
	A.	કૃત્રીમ	B.	કુદરતી
	C.	વેસંવાદી ઊન	D.	વિસંવાદી વરખ
54.	Which of the following are constituents of paints?			
	A.	Vehicle	B.	Drier
	C.	Filler	D.	All of the above
૫૪.	નીચેનામાંથી કયા તૈલી રંગના ઘટકો છે?			
	A.	સૂકવન તેલ	B.	સૂકવન દ્રવ્ય
	C.	પૂરક	D.	ઉપરના બધા જ
55.	Which of the following is natural resin?			
	A.	Shellac	B.	Phenol formaldehyde
	C.	Nitro cellulose	D.	Terpene polymers
૫૫.	નીચેના માંથી કયુ કુદરતી રેઝીન છે?			
	A.	શેલાક	B.	ફીનોલ ફોર્માલ્ડીહાઇડ
	C.	નાઇટ્રો સેલ્યુલોઝ	D.	ટર્પેન પોલીમર
56.	Good paint should be chemically_____			
	A.	Inert	B.	Active
	C.	Highly active	D.	None of the above
૫૬.	સારો તૈલી રંગ રાસાયણીક રીતે _____ હોવો જોઈએ.			
	A.	નિષ્ક્રિય	B.	સક્રિય
	C.	ખુબ જ સક્રિય	D.	ઉપરના માંથી કોઇ નહીં
57.	If the structure of polymer is -A-A-A-A-A-, then type of polymer is_____.			
	A.	Linear	B.	Branched
	C.	Cross linked	D.	Co polymer

૫૭.	જો પોલીમરનું બંધારણ -A-A-A-A-A-A- જેવું હોય તો તેનો પ્રકાર ____ છે.			
	A.	રેખીય	B.	શાખીય
	C.	આંતર બંધિત	D.	સહ બહુઘટક
58.	Epoxy resin is the ____ polymer.			
	A.	Thermoplastic	B.	Thermosetting plastic
	C.	Thermo couple	D.	None of the above
૫૮.	ઇપોક્સી રેઝીન એ _____ પોલીમર છે.			
	A.	તાપ સુનમ્ય	B.	તાપ સ્થાપિત
	C.	થર્મો કપલ	D.	કોઇ નહીં
59.	Teflon is the commercial name of ____ polymer.			
	A.	Ethylene	B.	Poly vinyl chloride
	C.	Poly tetra fluoro ethylene	D.	Poly styrene
૫૯.	ટેફલોન એ _____ બહુઘટકનું વ્યાપારિક નામ છે.			
	A.	ઇથીલીન	B.	પોલી વિનાઇલ ક્લોરાઇડ
	C.	પોલી ટેટ્રા ફ્લોરો ઇથીલીન	D.	પોલી સ્ટાયરીન
60.	Hexamethylenediamine and adipic acid are used as monomers in manufacturing of _____.			
	A.	Nylon – 6,6	B.	Nylon – 6
	C.	Buna – S rubber	D.	Epoxy resin
૬૦.	હેક્ઝા મિથીલીન ડાય એમાઇન અને એડીપીક એસિડ મોનોમર _____ ના ઉત્પાદન માં વપરાય છે.			
	A.	નાઇલોન – 6,6	B.	નાઇલોન – 6
	C.	બુના – S રબર	D.	ઇપોક્સી રેઝીન
61.	Natural rubber is polymer of _____.			
	A.	Isoprene	B.	Neoprene
	C.	Styrene	D.	Caprolactum
૬૧.	કુદરતી રબર એ _____ નો પોલીમર છે.			
	A.	આઇસોપ્રીન	B.	નીયોપ્રીન
	C.	સ્ટાયરીન	D.	કેપ્રોલેક્ટમ
62.	Which of the following is thermo plastic?			
	A.	Epoxy resin	B.	Bakelite
	C.	PVC	D.	Melamine
૬૨.	નીચેનાં માંથી કયું તાપ સુનમ્ય બહુઘટકનું ઉદાહરણ છે?			
	A.	ઇપોક્સી રેઝીન	B.	બેકેલાઇટ
	C.	પી.વી.સી.	D.	મેલેમાઇન
63.	Monomer of Orlon is _____.			
	A.	Ethylene	B.	Propylene
	C.	Acrylo nitrile	D.	Styrene
૬૩.	ઓરલોન બનાવવા માટે મોનોમર _____ છે.			
	A.	ઇથીલીન	B.	પ્રોપીલીન
	C.	એક્રિલો નાઇટ્રાઇલ	D.	સ્ટાયરીન
64.	In Vulcanization of rubber, _____ is added.			
	A.	Carbon	B.	Sulphur
	C.	Resin	D.	Nitrogen
૬૪.	રબરના વલ્કેનાઇઝેશનમાં _____ ઉમેરવામાં આવે છે.			
	A.	કાર્બન	B.	સલ્ફર
	C.	રેઝીન	D.	નાઇટ્રોજન
65.	_____ substance is used to join the two different surface.			
	A.	Rubber	B.	Adhesive
	C.	Polymer	D.	None of the above
૬૫.	બે જુદી જુદી સપાટીઓને જોડવા માટે _____ પદાર્થનો ઉપયોગ થાય છે.			

	A.	રબર	B.	સંસર્ગી પદાર્થ
	C.	બહુઘટક	D.	કોઈ નહીં
66.	_____ is an example of synthetic adhesive.			
	A.	Epoxy resin	B.	Animal Glue
	C.	Starch Paste	D.	Casein Glue
૬૬.	_____ એ સાંસ્વેષિક સંસર્ગી પદાર્થનું ઉદાહરણ છે.			
	A.	ઇપોકસી રેઝીન	B.	વનસ્પતિજન્ય ગુંદર
	C.	સ્ટર્ચ પેસ્ટ	D.	કેસીન ગુંદર
67.	_____ monomer is used to make Buna-S-Rubber with butadiene monomer.			
	A.	Vinyl cyanide	B.	Styrene
	C.	Vinyl chloride	D.	Chloroprene
૬૭.	બુના – S રબર બનાવવા માટે બ્યુટાડાયન સાથે _____ મોનોમર વપરાય છે.			
	A.	વિનાઇલ સાઇનાઇડ	B.	સ્ટાયરીન
	C.	વિનાઇલ ક્લોરાઇડ	D.	ક્લોરોપ્રીન
68.	Which of the following polymers is prepared by condensation polymerization?			
	A.	Poly ethylene	B.	Poly styrene
	C.	PVC	D.	Nylon – 6, 6
૬૮.	નીચેના માંથી કયો બહુઘટક સંઘનન બહુઘટકતા દ્વારા બનાવવામાં આવે છે?			
	A.	પોલી ઇથીલીન	B.	પોલી સ્ટાયરીન
	C.	પી.વી.સી.	D.	નાયલોન – 6, 6
69.	Example of homo polymer is _____.			
	A.	Bakelite	B.	Epoxy resin
	C.	Nylon – 6, 6	D.	Poly propylene
૬૯.	સમાન બહુઘટકનું ઉદાહરણ _____ છે.			
	A.	બેકેલાઇટ	B.	ઇપોકસી રેઝીન
	C.	નાયલોન – 6, 6	D.	પોલી પ્રોપીલીન
70.	Which of the following polymers is prepared by addition polymerization?			
	A.	Orlon	B.	Bakelite
	C.	Epoxy resin	D.	Buna – S rubber
૭૦.	નીચેના માંથી કયો બહુઘટક યોગશીલ બહુઘટકતા દ્વારા બનાવવામાં આવે છે?			
	A.	ઓરલોન	B.	બેકેલાઇટ
	C.	ઇપોકસી રેઝીન	D.	બુના – S રબર
