

GUJARAT TECHNOLOGICAL UNIVERSITY**Diploma Engineering - SEMESTER-I (CtoD) • EXAMINATION – WINTER • 2014****Subject Code: C300009****Date: 29-12-2014****Subject Name: Applied Chemistry****Time: 10:30 am - 12:00 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.				
1.	The bond formed by sharing of electron is _____			
	A.	Ionic	B.	Covalent
	C.	Coordinate Covalent	D.	Hydrogen
2.	Which type of bond is observed in Methane (CH ₄)?			
	A.	Covalent	B.	Ionic
	C.	Metallic	D.	Hydrogen
3.	Ammonium ion (NH ₄ ⁺) is having _____ type of bond.			
	A.	Metallic	B.	Hydrogen
	C.	Coordinate Covalent	D.	Ionic
4.	H ₂ O is having _____ type of bond.			
	A.	Polar covalent	B.	Non polar covalent
	C.	Ionic	D.	Coordinate Covalent
5.	Which of the following does not have network solid arrangement?			
	A.	Diamond	B.	Quartz
	C.	Graphite	D.	Sulphur
6.	Which of the following is catalytic inhibitor in haber process of ammonia?			
	A.	CO	B.	Pt
	C.	Fe	D.	Mn
7.	Which metal is having FCC type arrangement of solid?			
	A.	Fe	B.	W
	C.	Zn	D.	Al
8.	Product formed during reaction itself reacts as catalyst is known as _____			
	A.	Positive	B.	Auto
	C.	Negative	D.	Catalytic promotor
9.	The temperature at which rate of reaction is maximum is known as _____			
	A.	Highest temperature	B.	Maximum temperature
	C.	Optimum temperature	D.	Lowest temperature
10.	Which of the following catalyst is added in petrol?			
	A.	Alcohol	B.	Hydrogen peroxide
	C.	Acetic acid	D.	Tetra ethyl lead
11.	Which of following catalyst is used in preparation of vegetable ghee?			
	A.	Ni	B.	Fe
	C.	Cu	D.	Pt
12.	The extent of ionization express by _____			
	A.	Ionic factor	B.	Ionization factor
	C.	Degree of ionization	D.	None
13.	The value of ionic equilibrium constant of water is _____			
	A.	10 ⁻⁷	B.	10 ⁻⁴
	C.	10 ⁻⁹	D.	10 ⁻¹⁴
14.	Which of the following does not affect degree of ionization?			

	A.	Temperature	B.	Dilution of solution
	C.	Pressure	D.	Nature of ionic compound
15.	_____ ions are responsible for acidic nature of solution.			
	A.	H_3O^+	B.	OH^-
	C.	Na^+	D.	Cl^-
16.	If $[\text{H}_3\text{O}^+] < [\text{OH}^-]$ then solution will become _____			
	A.	Acidic	B.	Basic
	C.	Neutral	D.	None
17.	Which of the following does not have pH importance?			
	A.	Chemical industries	B.	Pharmaceutical
	C.	Computer laboratory	D.	Agriculture
18.	The solution having 0.0001 M H_3O^+ is having pH _____			
	A.	0.4	B.	1.4
	C.	7	D.	4.0
19.	NaCl is _____ type of electrolyte			
	A.	Weak	B.	Strong
	C.	Intermediate	D.	Non electrolyte
20.	Strong electrolyte is having _____ degree of ionization than weak electrolyte			
	A.	More	B.	Less
	C.	Equal	D.	None
21.	Chemically, Corrosion of metal is _____			
	A.	Reduction	B.	Electrolysis
	C.	Oxidation	D.	Hydrogenation
22.	Metallic corrosion means _____ in oxidation number of metal.			
	A.	Decrease	B.	Increase
	C.	No change	D.	Increase or decrease
23.	The corrosion takes place at particular point of the metal is known as _____			
	A.	Uniform	B.	Crevice
	C.	Concentration cell corrosion	D.	Pitting
24.	Reduction means _____ of electrons			
	A.	Gain	B.	Loss
	C.	Transfer	D.	None
25.	Which type of corrosion occurs when two metal joined by bolt?			
	A.	Pitting	B.	Direct chemical corrosion
	C.	Concentration cell corrosion	D.	Crevice
26.	If cathodic area is more than anodic area then corrosion will be _____			
	A.	Less	B.	More
	C.	No effect	D.	Can't say anything
27.	Which of the following does not have continuous corrosion in acid contact?			
	A.	Mg	B.	Zn
	C.	Al	D.	Fe
28.	Which of the following helps to prevent the corrosion of steel?			
	A.	Fe	B.	Mg
	C.	Al	D.	Cr
29.	_____ is an example of organic inhibitor.			
	A.	NH_4OH	B.	Thio urea
	C.	$\text{Ca}(\text{OH})_2$	D.	Alumina
30.	The substance which reduces reduction of oxygen is known as _____			
	A.	Anodic inhibitor	B.	Organic inhibitor
	C.	Catalytic inhibitor	D.	Cathodic inhibitor
31.	Water which does not produce foam with water easily is known as _____			
	A.	Hard water	B.	Soft water
	C.	Heavy water	D.	Impure water
32.	Which of the following salt is responsible for temporary hardness?			

	A.	Calcium chloride	B.	Magnesium chloride
	C.	Calcium bicarbonate	D.	Calcium sulphate
33.	The full name of EDTA is _____			
	A.	Ethyl diamine tetra acetic acid	B.	Ethylene diamine tri acetic acid
	C.	Ethylene diamino tri acetic acid	D.	Ethylene diamine tetra acetic acid
34.	1 part of CaCO_3 in 7×10^4 part of water hardness is known as _____			
	A.	French degree	B.	Degree clark
	C.	PPM	D.	French clark
35.	Which indicator is used in hardness measurement by EDTA?			
	A.	Phenolphthalein	B.	Methyl orange
	C.	E B T	D.	Methyl red
36.	Which of the following is used to remove scale in boiler?			
	A.	Sulphuric acid	B.	KMnO_4
	C.	Phosphoric acid	D.	Sodium di hydrogen phosphate
37.	Mixing of water droplets along with water vapour is known as _____			
	A.	Foaming	B.	Priming
	C.	Scale	D.	Caustic embrittlement
38.	Zeolite can be reactivated by _____			
	A.	NaOH	B.	KOH
	C.	NaCl	D.	KCl
39.	Acidic resin is having one of _____ group in it.			
	A.	COOH	B.	SO_3H
	C.	Both A & B	D.	Only A
40.	Which of following is used for coagulation?			
	A.	NH_4Cl	B.	NH_3
	C.	NH_4OH	D.	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
41.	Reverse osmosis is use _____ type of membrane			
	A.	Semi permeable	B.	Permeable
	C.	Non permeable	D.	None
42.	In electro dialysis, negative ions travels towards _____			
	A.	Cathode	B.	Anode
	C.	Both A & B	D.	Either A or B
43.	Which of following is the constituent of cement?			
	A.	SiO_2	B.	Al_2O_3
	C.	NaOH	D.	Both A & B
44.	The symbol of di calcium silicate is _____			
	A.	C_2A	B.	C_3S
	C.	C_2S	D.	C_3A
45.	Which of the following is not a part of cement manufacturing unit?			
	A.	Rotary clin	B.	Ball mill
	C.	Tube mill	D.	None
46.	Which of the following is known as soft glass?			
	A.	Soda lime glass	B.	Potash lime glass
	C.	Potash lead glass	D.	Silica glass
47.	_____ is used to low down the melting point of fundamental materials.			
	A.	Opucifiers	B.	Cullet
	C.	De colourisers	D.	Fluxes
48.	_____ is not a step of manufacturing of glass.			
	A.	Melting	B.	Forming & shaping
	C.	Hardening	D.	Annealing
49.	Which of following is basic refractory?			
	A.	Sand	B.	Graphite
	C.	Carborundum	D.	Dolomite
50.	Thermal expansion number of refractories should be _____			

	A.	High	B.	Low
	C.	Intermediate	D.	None
51.	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
52.	Good paint should be chemically_____			
	A.	Inert	B.	Active
	C.	Highly active	D.	None
53.	Which of the following are constituents of paints?			
	A.	Vehicle	B.	Drier
	C.	Filler	D.	All A,B & C
54.	_____ is not used for red pigmentation.			
	A.	Red lead	B.	Iron oxide
	C.	Carbon black	D.	Chrome red
55.	_____ is used as thinner in paints.			
	A.	Turpentine	B.	Water
	C.	Alcohol	D.	Chloroform
56.	Which of the following is not plasticiser?			
	A.	Calcium carbonate	B.	China clay
	C.	Asbestos	D.	Benzene
57.	When resin dissolves in methylated spirit is known as_____			
	A.	Oil varnish	B.	Natural varnish
	C.	Spirit varnish	D.	None
58.	Which of the following is not synthetic resin?			
	A.	Shellac	B.	Phenol formaldehyde
	C.	Nitro cellulose	D.	Terpene polymers
59.	Which of the following is used as insulating material?			
	A.	Glass wool	B.	Thermo Cole
	C.	Both A & B	D.	Either A or B
60.	Glass wool is prepared from _____			
	A.	Acidic glass	B.	Neutral glass
	C.	Alkaline glass	D.	Alkali free glass
61.	Monomer of PVC is _____			
	A.	Vinyl chloride	B.	Ethylene
	C.	Butadiene	D.	Vinyl cyanide
62.	When four monomer are joined known as _____			
	A.	Dimer	B.	Tetramer
	C.	Trimer	D.	Polymer
63.	_____ is a linear polymer			
	A.	PVC	B.	Bakelite
	C.	Nylon	D.	Melamine
64.	_____ is used as catalyst in preparation of polypropylene.			
	A.	Pt	B.	Ni
	C.	Ziglar	D.	None
65.	PTFE is _____			
	A.	Polymer try fluoro ethylene	B.	Poly try fluoro ethylene
	C.	Poly tetra fluoro ethylene	D.	None
66.	Monomer of orlon is _____			
	A.	Ethylene	B.	Vinyl cyanide
	C.	Vinyl chloride	D.	Vinyl bromide
67.	_____ is monomer of epoxy resin			
	A.	Bis phenol	B.	Epichloro hydrin
	C.	Both A & B	D.	Either A or B
68.	_____ is used for vulcanization of rubber			

	A.	S	B.	Se
	C.	Fe	D.	Cr
69.	Monomer of rubber is _____			
	A.	Propylene	B.	Butadiene
	C.	Isoprene	D.	Isobutylene
70.	_____ is an example of natural adhesive			
	A.	Starch	B.	Phenol formaldehyde resin
	C.	Epoxy resin	D.	Sodium silicate

ગુજરાતી

નં.	પ્રશ્ન તેમજ વિકલ્પ			
1.	ઈલેક્ટ્રોનની ભાગીદારી વડે બનતો બંધ _____ છે.			
	A.	આયોનિક	B.	સહસંયોજક
	C.	સવર્ગ સહસંયોજક	D.	હાઈડ્રોજન
2.	મિથેન માં કયા પ્રકાર નો બંધ જોવા મળે છે?			
	A.	સહસંયોજક	B.	આયોનિક
	C.	ધાત્વિય	D.	હાઈડ્રોજન
3.	એમોનિયમ આયન માં _____ પ્રકાર નો બંધ જોવા મળે છે.			
	A.	ધાત્વિય	B.	હાઈડ્રોજન
	C.	સવર્ગ સહસંયોજક	D.	આયોનિક
4.	પાણી માં _____ પ્રકાર નો બંધ જોવા મળે છે.			
	A.	ધ્રુવીય સહસંયોજક	B.	અધ્રુવીય સહસંયોજક
	C.	આયોનિક	D.	સવર્ગ સહસંયોજક
5.	નીચેના માથી કયો પદાર્થ જાળીદાર ઘન રચના ધરાવતો નથી?			
	A.	હિરો	B.	ક્વાર્ટઝ
	C.	ગ્રેફાઈટ	D.	સલ્ફર
6.	નીચેના માથી કયો પદાર્થ હેબર પ્રક્રિયા માં ઉદીપક તરીકે ઉપયોગ થાય છે?			
	A.	CO	B.	Pt
	C.	Fe	D.	Mn
7.	કઈ ધાતુમાં FCC પ્રકારની રચના જોવા મળે છે?			
	A.	Fe	B.	W
	C.	Zn	D.	Al
8.	પ્રક્રિયા દરમિયાન બનતી નિપજ જો ઉદીપક તરીકે કામ કરે તો તેને _____ ઉદીપક કહેવાય.			
	A.	ધન	B.	સ્વયં
	C.	ઋણ	D.	ઉદીપક ઉત્તેજક
9.	જે તાપમાને પ્રક્રિયા નો વેગ મહત્તમ હોય તેને _____ કહે છે.			

	A.	ઊંચુ તાપમાન	B.	મહત્તમ તાપમાન
	C.	ઓપ્ટીમમ તાપમાન	D.	લઘુતમ તાપમાન
10.	પેટ્રોલ માં વપરાતો ઉદીપક કયો?			
	A.	આલ્કોહોલ	B.	હાઈડ્રોજન પેરોક્સાઈડ
	C.	એસિટીક એસિડ	D.	ટેટ્રા ઈથાયલ લેડ
11.	વનસ્પતી ધી ની બનાવટ મા કયો ઉદીપક વપરાય છે?			
	A.	Ni	B.	Fe
	C.	Cu	D.	Pt
12.	આયનીકરણ ની માત્રા દર્શાવાતો આંક _____ છે.			
	A.	આયોનિક ફેક્ટર	B.	આયનીકરણ ફેક્ટર
	C.	આયનીકરણ અંશ	D.	કોઈ પણ નહી
13.	પાણીનો આયોનિક સંતુલન અચળાંક નુ મુલ્ય _____ છે.			
	A.	10^{-7}	B.	10^{-4}
	C.	10^{-9}	D.	10^{-14}
14.	નીચેના માંથી કયો પરીબળ આયનીકરણ અંશ ને અસર કરતુ નથી?			
	A.	તાપમાન	B.	દ્રાવણ ની મંદતા
	C.	દબાણ	D.	આયોનિક પદાર્થનો પ્રકાર
15.	_____ આયનો દ્રાવણની એસિડીકતા માટે જવાબદાર છે.			
	A.	H_3O^+	B.	OH^-
	C.	Na^+	D.	Cl^-
16.	જો $[H_3O^+] < [OH^-]$ હોય તો દ્રાવણ _____ બને.			
	A.	એસિડિક	B.	બેઝિક
	C.	તટસ્થ	D.	કોઈ પણ નહી
17.	નીચેના માંથી કયા ક્ષેત્રમાં pH ઉપયોગી નથી?			
	A.	રાસાયણિક ઉદ્યોગ	B.	ફાર્માસ્યુટિકલ
	C.	કોમ્પ્યુટર લેબ	D.	ખેતીવાડી
18.	0.0001 M H_3O^+ સાંદ્રતા ધરાવતા દ્રાવણની pH કેટલી?			
	A.	0.4	B.	1.4
	C.	7	D.	4.0
19.	NaCl _____ પ્રકારનો વિદ્યુતવિભાજ્ય છે.			
	A.	નિર્બળ	B.	પ્રબળ
	C.	મધ્યમ	D.	અવિભાજ્ય
20.	નિર્બળ કરતા પ્રબળ વિદ્યુત વિભાજ્યનો આયનીકરણ અંશ _____ હોય છે.			
	A.	વધારે	B.	ઓછો

	C.	સરખો	D.	કોઈ પણ નહી
21.	રાસાયણીક રીતે ધાતુનું ક્ષારણ_____ છે.			
	A.	રીડક્શન	B.	ઈલેક્ટ્રોલિસિસ
	C.	ઓક્સિડેશન	D.	હાઈડ્રોજનેશન
22.	ધાતુનું ક્ષારણ એટલે ધાતુના ઓક્સિડેશન આંક માં_____ થવું.			
	A.	ઘટાડો	B.	વધારો
	C.	કોઈ ફેરફાર નહી	D.	વધારો અથવા ઘટાડો
23.	કોઈ એક જગ્યાએ (બિંદુ) સતત થતું ક્ષારણ_____ કહેવાય છે.			
	A.	સમાન	B.	તડ
	C.	સાંદ્રતા કોષ	D.	પિટીંગ
24.	ઈલેક્ટ્રોન_____ એટલે રીડક્શન કહેવાય.			
	A.	મેળવવા	B.	ગુમાવવા
	C.	હેરફેર	D.	કોઈ પણ નહિ
25.	બોલ્ટ વડે જોડેલી બે ધાતુમાં કયા પ્રકારનું ક્ષારણ જોવા મળે છે?			
	A.	પિટીંગ	B.	સીધું વીજ રાસાયણીક ક્ષારણ
	C.	સાંદ્રતા કોષ	D.	તડ
26.	જો કેથોડનું ક્ષેત્રફળ એનોડ કરતા વધારે હોય તો ક્ષારણ_____ થાય.			
	A.	ઓછું	B.	વધારે
	C.	કોઈ અસર નહી	D.	કોઈ પણ નહિ
27.	એસિડ ના સંપર્કમાં નીચેના માથી કઈ ધાતુનું ક્ષારણ સતત થતું નથી?			
	A.	Mg	B.	Zn
	C.	Al	D.	Fe
28.	નીચેના માથી કયું સ્ટીલના ક્ષારણ અટકાવવા મદદ કરે છે?			
	A.	Fe	B.	Mg
	C.	Al	D.	Cr
29.	_____ એ કાર્બનિક નિરોધક નું ઉદાહરણ છે.			
	A.	એમોનિયમ હાઈડ્રોક્સાઈડ	B.	થાયો યુરીયા
	C.	કેલ્સિયમ હાઈડ્રોક્સાઈડ	D.	એલ્યુમિના
30.	ઓક્સિજન નું રીડક્શન ઘટાડે તેને_____ કહે છે.			
	A.	એનોડીક નિરોધક	B.	કાર્બનિક નિરોધક
	C.	ઉદીપક વિષ	D.	કેથોડીક નિરોધક
31.	_____ પાણી સાબુ સાથે સહેલાય થી ફિણ આપતું નથી.			
	A.	સખત પાણી	B.	નરમ પાણી
	C.	ભારે પાણી	D.	અશુદ્ધ પાણી

32.	નીચે ના માં થી કયો ક્ષાર ક્ષણિક કઠિનતા માટે જવાબદાર છે?			
	A.	કેલ્સિયમ ક્લોરાઈડ	B.	મેગ્નેસિયમ ક્લોરાઈડ
	C.	કેલ્સિયમ બાય કાર્બોનેટ	D.	કેલ્સિયમ સલ્ફેટ
33.	EDTA નું પુરું નામ_____ છે.			
	A.	ઈથાયલ ડાઈએમાઈન ટેટ્રા એસિટિક એસિડ	B.	ઈથીલિન ડાઈએમાઈન ટ્રાય એસિટિક એસિડ
	C.	ઈથાયલ ડાઈએમિનો ટેટ્રા એસિટિક એસિડ	D.	ઈથીલિન ડાઈએમાઈન ટેટ્રા એસિટિક એસિડ
34.	પાણી ના 9×10^4 ભાગમાં CaCO_3 ના એક ભાગ કઠિનતા ને_____ કહે છે.			
	A.	ફ્રેચ ડીગ્રી	B.	ડીગ્રી ક્લાર્ક
	C.	પીપીએમ	D.	ફ્રેચ ક્લાર્ક
35.	EDTA દ્વારા પાણીની કઠિનતા માપનમાં કયો સૂચક વપરાય છે?			
	A.	ફિનોલ્ફથેલિન	B.	મીથાયલ ઓરેંજ
	C.	ઈ.બી.ટી.	D.	મીથાયલ રેડ
36.	નીચેના માં થી કયો પદાર્થ બોઈલર માં થી સ્કેલ દૂર કરવા વપરાય છે?			
	A.	સલ્ફ્યુરીક એસિડ	B.	KMnO_4
	C.	ફોસ્ફોરીક એસિડ	D.	સોડીયમ ડાઈ હાઈડ્રોજન ફોસ્ફેટ
37.	પાણીની વરાળ સાથે પાણીના બિંદુઓ ભેગા થવાને_____ કહે છે.			
	A.	ફીણ ઉદભવવા	B.	સંજલીયન
	C.	છારી બાજવી	D.	કોસ્ટિક એમ્બ્રિટલમેંટ
38.	ઝિયોલાઈટ ને ફરીથી _____ દ્વારા સક્રિય કરી શકાય છે.			
	A.	NaOH	B.	KOH
	C.	NaCl	D.	KCl
39.	એસિડિક રેઝિન માં_____ સમૂહ આવેલ હોય છે.			
	A.	COOH	B.	SO_3H
	C.	A અને B	D.	ફક્ત A
40.	નીચે ના માં થી કયો પદાર્થ સ્કંદક છે?			
	A.	NH_4Cl	B.	NH_3
	C.	NH_4OH	D.	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
41.	ઊલટા અભિસરણની પ્રક્રિયા માં_____ પ્રકાર નો પડદો વપરાય છે.			
	A.	અર્ધ પારગમ્ય	B.	સંપૂર્ણ પારગમ્ય
	C.	અપારગમ્ય	D.	કોઈ પણ નહીં
42.	ઈલેક્ટ્રોડાયાલીસીસ માં ઋણ આયનો_____ તરફ ગતિ કરે છે.			
	A.	કેથોડ	B.	એનોડ

	C.	A અને B	D.	A અથવા B
43.	નીચે ના માં થી કયો પદાર્થ સિમેન્ટ ના બંધારણ માં હોય છે?			
	A.	SiO ₂	B.	Al ₂ O ₃
	C.	NaOH	D.	A અને B
44.	ડાઈ કેલ્સિયમ સિલિકેટ ની સંજ્ઞા _____ છે.			
	A.	C ₂ A	B.	C ₃ S
	C.	C ₂ S	D.	C ₃ A
45.	નીચે ના માં થી કયો સિમેન્ટ ઉત્પાદન યુનિટ નો ભાગ નથી?			
	A.	રોટરી ક્લીન	B.	બોલ મીલ
	C.	ટ્યુબ મીલ	D.	કોઈ પણ નહીં
46.	નીચેના માં થી કયો નરમ કાય છે?			
	A.	સોડાલાઈમ કાય	B.	પોટાશ લાઈમ કાય
	C.	પોટાશ લેડ કાય	D.	સિલિકા કાય
47.	કાય ના પાયા ના પદાર્થનું પીગાળબિંદુ નીચે લાવવા _____ વપરાય છે.			
	A.	અપારદર્શકો	B.	કુલેટ
	C.	રંગનાશકો	D.	પ્રદ્રાવકો
48.	_____ કાય ઉત્પાદન પ્રક્રિયાનો ભાગ નથી.			
	A.	પીગાળન	B.	સ્વરૂપ અને આકાર આપવો
	C.	સખતાઈ થવું	D.	તાપનું શીતન
49.	નીચેના માં થી કઈ બેઝિક ઉષ્માસહ નથી?			
	A.	રેતી	B.	ગેફાઈટ
	C.	કાર્બોરેન્ડમ	D.	ડોલોમાઈટ
50.	ઉષ્માસહ નો ઉષ્મા પ્રસરણ આંક _____ હોવો જોઈએ.			
	A.	ઊંચો	B.	નોચો
	C.	મધ્યમ	D.	કોઈ પણ નહીં
51.	નીચે ના માં થી કયો તૈલી રંગ વપરાશનો ઉદ્દેશ નથી?			
	A.	ક્ષારણ થી રક્ષણ	B.	સપાટી ને સુશોભન
	C.	A અને B	D.	કોઈ પણ નહિ
52.	સારો તૈલી રંગ રાસાયણિક રીતે _____ હોવો જોઈએ.			
	A.	નિષ્ક્રિય	B.	સક્રિય
	C.	ખુબ જ સક્રિય	D.	કોઈ પણ નહીં
53.	નીચેના માં થી કયા તૈલીરંગ ના ઘટકો છે?			
	A.	સૂકવન તેલ	B.	સૂકવના દ્રવ્ય
	C.	પૂરક	D.	A,B અને C

54.	_____ લાલ રંગદ્રવ્ય છે.			
	A.	રેડ લેડ	B.	આર્યન ઓક્સાઈડ
	C.	કાર્બન બ્લેક	D.	કોમ બ્લેક
55.	_____ એ તૈલીરંગ માં તરલક તરીકે વપરાય છે.			
	A.	ટર્પેન્ટાઈન	B.	પાણી
	C.	આલ્કોહોલ	D.	ક્લોરોફોર્મ
56.	નીચેના માં થી કયો સુઘટ્ય કારક નથી?			
	A.	કેલ્સિયમ કાર્બોનેટ	B.	ચાઈના ક્લે
	C.	એસ્બેસ્ટોસ	D.	બેન્ઝિન
57.	જ્યારે મિથીલેટેડ સ્પિરિટ માં રેઝિન ઓગાળવામાં આવે ત્યારે _____ બને છે.			
	A.	તેલ વાર્નિસ	B.	કુદરતી વાર્નિસ
	C.	સ્પિરિટ વાર્નિસ	D.	કોઈ પણ નહીં
58.	નીચેના માં થી કયો કૃત્રિમ રેઝિન નથી?			
	A.	શેલાક	B.	ફિનોલ ફોર્માલ્ડિહાઈડ
	C.	નાઈટ્રો સેલ્યુલોઝ	D.	ટર્પીન પોલીમર
59.	નીચેના માં થી કયો પદાર્થ વિસંવાહી પદાર્થ છે?			
	A.	ગ્લાસ વુલ	B.	થર્મોકોલ
	C.	A અને B	D.	A અથવા B
60.	_____ પ્રકાર ના કાચ માંથી ગ્લાસવુલ બને છે.			
	A.	એસિડિક	B.	તટસ્થ
	C.	આલ્કલી	D.	આલ્કલી મુક્ત
61.	PVC નો મોનોમર _____ છે.			
	A.	વિનાઈલ ક્લોરાઈડ	B.	ઈથીલીન
	C.	બ્યુટાડાઈન	D.	વિનાઈલ સાયનાઈડ
62.	જ્યારે ચાર મોનોમર જોડાઈ ત્યારે તેને _____ કહે છે.			
	A.	ડાઈમર	B.	ટેટ્રામર
	C.	ટ્રાઈમર	D.	પોલીમર
63.	_____ રેખીય પોલીમર છે.			
	A.	પી વી સી	B.	બેકેલાઈટ
	C.	નાયલોન	D.	મેલામાઈન
64.	પોલીપ્રોપીલીન ના ઉત્પાદન માં _____ ઉદ્દીપક વપરાય છે.			
	A.	Pt	B.	Ni
	C.	ઝિંકલર	D.	કોઈ પણ નહીં
65.	PTFE નું પૂરું નામ _____ છે.			

	A.	પોલીમર ટ્રાય ક્લોરો ઇથીલીન	B.	પોલી ટ્રાય ક્લોરો ઇથીલીન
	C.	પોલી ટેટ્રાક્લોરો ઇથીલીન	D.	કોઈ પણ નહી
66.	ઓરલોન નો મોનોમર _____ છે.			
	A.	ઇથીલીન	B.	વિનાઇલ સાઇનાઇડ
	C.	વિનાઇલ ક્લોરાઇડ	D.	વિનાઇલ બ્રોમાઇડ
67.	_____ એ ઇપોક્સી રેઝિન નો મોનોમર છે.			
	A.	બિસ ફીનોલ	B.	એપીક્લોરો હાઇડ્રીન
	C.	A અને B	D.	A અથવા B
68.	રબર ના વલ્કેનાઇઝેશન માં _____ વપરાય છે.			
	A.	S	B.	Se
	C.	Fe	D.	Cr
69.	રબર નો મોનોમર _____ છે.			
	A.	પ્રોપીલીન	B.	બ્યુટાડાઇન
	C.	આઇસોપ્રીન	D.	આઇસોબ્યુટીલીન
70.	_____ એ કુદરતી સંસર્ગી પદાર્થ છે.			
	A.	સ્ટાર્ચ	B.	ફીનોલ ફોર્માલ્ડીહાઇડ
	C.	એપોક્સી રેઝિન	D.	સોડીયમ સિલિકેટ
