

GUJARAT TECHNOLOGICAL UNIVERSITY
Diploma Engineering C to D Bridge Course Examination – WINTER 2013

Subject Code: C300011**Date: 21-12-2013****Subject Name: Basic Chemistry****Time: 02:30 pm - 04:00 pm****Total Marks: 70****Instructions:**

1. Attempt all questions.
2. Make suitable assumptions wherever necessary.
3. Each Question is of 1 Mark.
4. English version is considered to be Authentic.
5. Use of Simple Calculator is permissible. (Scientific / Higher Version not allowed)
- 6.

No.	Question Text and Option			
1.	The chemical bond formed by transfer of electrons is called			
	A.	Covalent bond	B.	ionic bond
	C.	metallic bond	D.	hydrogen bond
2.	The chemical bond formed by equal sharing of electrons is called			
	A.	Covalent bond	B.	ionic bond
	C.	metallic bond	D.	co-ordinate bond
3.	Which of the following contains Intermolecular Hydrogen bonding			
	A.	Cl ₂	B.	NaCl
	C.	p-Chlorophenol	D.	o- Chlorophenol
4.	Which of the following contains ionic bonding			
	A.	Cl ₂	B.	NaCl
	C.	CH ₄	D.	SO ₃
5.	Which of the following bond exists among the metal atoms			
	A.	Covalent bond	B.	ionic bond
	C.	metallic bond	D.	co-ordinate bond
6.	The catalyst which retards the rate of chemical reaction is know as			
	A.	auto-catalyst	B.	negative catalyst
	C.	catalytic poison	D.	promoter
7.	A substance that activates a slow acting catalyst is called			
	A.	Positive catalyst	B.	an initiator
	C.	catalytic poison	D.	promoter
8.	In the manufacture of H ₂ SO ₄ in contact process,As ₂ O ₃ acts as			
	A.	Promoter	B.	Negative catalyst
	C.	Catalytic poison	D.	auto-catalyst
9.	The decomposition of H ₂ O ₂ can be retarded by the addition of little Phosphoric acid. This is an example of			
	A.	Auto- catalysis	B.	Negative catalysis
	C.	Catalytic poison	D.	Catalytic-promoter
10.	PH + POH =			
	A.	14	B.	7
	C.	12	D.	1
11.	pH of neutral solution is equal to			
	A.	0	B.	7
	C.	1	D.	2
12.	The process of decomposition of an electrolyte by passing an electric current is called			
	A.	Hydrolysis	B.	Electrolysis
	C.	Pyrolysis	C.	Cracking

13.	Galvanizing is _____ coating on iron surface			
	A.	lead	B.	Zinc
	C.	Gold	D.	Silver
14.	The aqueous solution of substance that can conduct electricity is called			
	A.	Non-electrolyte	B.	Electrolyte
	C.	Insulator	D.	Refractory
15.	Pensky marten Apparatus is used to measure _____ of lubricants			
	A.	Viscosity	B.	Flash and Fire point
	C.	Cloud point	D.	Acid value
16.	Value of ionization constant of water (K_w) at 25°C is			
	A.	10^{-14}	B.	10^{-7}
	C.	14	D.	10^{-1}
17.	The solution which resists the change in Hydrogen ion concentration is called			
	A.	Acidic solution	B.	Basic solution
	C.	Buffer solution	D.	Colloidal solution
18.	The standard electrode potential of hydrogen electrode is			
	A.	0 volt	B.	1 volt
	C.	2 volt	D.	None of above
19.	Salt bridge contains			
	A.	Calomel	B.	AgCl
	C.	H_2O	D.	agar-agar paste
20.	Exhausted Cation Exchanger bed is regenerated by passing a solution			
	A.	NaOH	B.	Brine solution
	C.	H_2O	D.	HCl
21.	Exhausted Zeolite is regenerated by passing			
	A.	NaOH	B.	Brine solution
	C.	H_2O	D.	HCl
22.	Which of the following is used as indicator in estimation of hardness by EDTA method			
	A.	EBT	B.	Methyl Orange
	C.	Phenolphthalein	D.	Diphenyl Amine
23.	Temporary hardness in water is caused by			
	A.	NaCl	B.	$\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$
	C.	CaCl_2	D.	CaSO_4
24.	100 ppm = _____ degree clark.			
	A.	0.07 clark	B.	7
	C.	14.3 clark	D.	None of above
25.	As dilution of aqueous solution increase, the degree of ionization			
	A.	Increases	B.	decreases
	C.	remains constant	D.	None of above
26.	1 ppm is equal to			
	A.	0.07 clark	B.	0.7 clark
	C.	14.3 clark	D.	None of above
27.	The process of removing colloidal particles from water by using coagulant is known as			
	A.	Sedimentation	B.	Coagulation
	C.	Sterilization	C.	Screening
28.	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	C.	Moderate hard water

29.	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	C.	Moderate hard
30.	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
31.	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
32.	Any substance used to reduce frictional resistance between two sliding surfaces is called			
	A.	Polymer	B.	Insulator
	C.	lubricant	D.	Adhesive
33.	Grease is Example of			
	A.	Solid lubricant	B.	Semi-solid lubricant
	C.	liquid lubricant	D.	Adhesive
34.	Graphite is _____ type of lubricant			
	A.	Solid lubricant	B.	Semi-solid lubricant
	C.	liquid lubricant	D.	Synthetic lubricant
35.	The rate of change of viscosity of liquid lubricant with change in temperature is called			
	A.	Flash point	B.	Fire point
	C.	Cloud point	D.	Viscosity index
36.	Fire point of good lubricant should be			
	A.	High	B.	low
	C.	moderate	D.	too low
37.	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
38.	The general formula of Alkane is _____			
	A.	C_nH_{2n+2}	B.	C_nH_{2n-2}
	C.	C_nH_{2n}	D.	C_nH_{2n+3}
39.	Which of the following is also referred to as Paraffins			
	A.	Alkane	B.	Alkene
	C.	Alkynes	D.	Aldehyde
40.	Which of the following is called Saturated Hydrocarbons			
	A.	Alkane	B.	Alkene
	C.	Alkynes	D.	Aromatic hydrocarbons
41.	The general formula of alkenes is			
	A.	C_nH_{2n+2}	B.	C_nH_{2n-2}
	C.	C_nH_{2n}	D.	C_nH_{2n+3}
42.	A series of compounds in which adjacent members differ by a CH_2 unit is called			
	A.	Electrochemical series	B.	Homologous series
	C.	Activity series	D.	Galvanic series
43.	Which of the following hydrocarbon is saturated			
	A.	CH_3-CH_3	B.	$CH_2=CH_2$
	C.	$CH\equiv CH$	D.	$CH_2=CH_2-CH_3$
44.	Compounds which consist of open-chain of carbon atoms are called			
	A.	Aliphatic compounds	B.	Aromatic compounds
	C.	Alicyclic compounds	D.	Heterocyclic compounds

45.	Compounds having the same molecular formula but differing from each other in physical and chemical properties are			
	A.	Isotopes	B.	Isobars
	C.	Isomers	D.	None of these
46.	Benzene & toluene are obtained in which of following fractions of coal – tar			
	A.	Light oil	B.	Middle oil
	C.	Heavy oil	C.	Anthracene oil
47.	During vulcanization process, Natural rubber is heated with			
	A.	Sulphur	B.	Carbon
	C.	Silicone	D.	Graphite
48.	Polyethylene is obtained by			
	A.	Condensation polymerization	B.	Addition polymerization
	C.	Vulcanization	D.	Cyclization
49.	Nylon 6,6 is formed by			
	A.	Condensation polymerization	B.	Addition polymerization
	C.	Vulcanization	D.	Cyclization
50.	pH of aqueous solution having concentration of 0.001M H_3O^+ , is			
	A.	3	B.	7
	C.	14	D.	1
51.	Which of the following is used as monomer in the manufacture of PVC			
	A.	$\text{CH}_3\text{-CH}_3$	B.	$\text{CH}_2\text{=CH-Cl}$
	C.	$\text{CH}\equiv\text{CH}$	D.	$\text{CH}_2\text{=CH-CH}_3$
52.	Which of the following is used as monomer in the manufacture of Polyethylene			
	A.	$\text{CH}_3\text{-CH}_3$	B.	$\text{CH}_2\text{=CH}_2$
	C.	$\text{CH}\equiv\text{CH}$	D.	$\text{CH}_2\text{=CH-CH}_3$
53.	Polymers containing the same type of monomeric units are called			
	A.	Homopolymer	B.	Copolymer
	C.	Elastomers	D.	Adhesives
54.	Plastics which become soften on heating and rigid on cooling without any chemical change are called			
	A.	Thermosets	B.	Thermoplastics
	C.	Adhesives	D.	Elastomers
55.	Thermoplastic polymers are			
	A.	Cross-linked polymers	B.	Linear polymers
	C.	Elastomers	D.	None of these
56.	Which of following is thermosetting polymer			
	A.	Polyethylene	B.	PVC
	C.	Teflon	D.	Bakelite
57.	Which of following is used as elastomer?			
	A.	Polyethylene	B.	PVC
	C.	Buna-S	D.	Bakelite
58.	Terylene is used as			
	A.	Plastics	B.	Synthetic fibres
	C.	Elastomers	D.	Adhesive
59.	Repeating unit of Natural rubber is			
	A.	Isoprene	B.	Vinyl chloride
	C.	Chloroprene	D.	Butadiene
60.	The substance used to stick two different surfaces firmly are called			
	A.	Plastics	B.	Fibers
	C.	Elastomers	D.	Adhesive
61.	Phenol-formaldehyde resin is commercially known as			
	A.	Bakelite	B.	PVC
	C.	Nylon	D.	Teflon

62.	One of the important uses of Bakelite is for making			
	A.	Cables	B.	Cloth
	C.	Electrical switches	D.	Conveyor belt
63.	Corrosion is a process of			
	A.	Reduction	B.	Oxidation
	C.	Electrolysis	D.	Ozonolysis
64.	The corrosion will be rapid when			
	A.	pH = 7	B.	pH < 7
	C.	pH > 7	D.	(d) None
65.	When a buried pipeline is protected from corrosion by connecting to Mg block, it is called			
	A.	Sacrificial anodic protection	B.	Sacrificial cathodic protection
	C.	Impressed Current cathodic protection	D.	None of these
66.	The process of heating base metal with Zinc powder in closed drum is called			
	A.	Metal spraying	B.	Metal cladding
	C.	Sheradizing	D.	Electroplating
67.	The method to prevent corrosion of iron by Zinc coating is called			
	A.	Galvanization	B.	Tinning
	C.	Cathodic protection	D.	Electrolysis
68.	In pitting corrosion, area of cathode is very large as compared to area of anode, So rate of corrosion is			
	A.	fast	B.	slow
	C.	moderate	D.	none of these
69.	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
70.	As impurity of metal increases, the rate of corrosion			
	A.	Increases	B.	decreases
	C.	remains constant	C.	None of above

ગુજરાતી

નં.	પ્રશ્ન તેમજ વિકલ્પ			
1.	ઇલેક્ટ્રોનના વિનિમય દ્વારા બનતા રાસાયનિક બંધને _____ કહેવાય			
	A.	સહસંયોજક બંધ	B.	આયોનિક બંધ
	C.	ધાત્વિક બંધ	D.	હાઇડ્રોજન બંધ
2.	ઇલેક્ટ્રોનની સમાન ભાગીદારી દ્વારા બનતા રાસાયનિક બંધને _____ કહેવાય			
	A.	સહસંયોજક બંધ	B.	આયોનિક બંધ
	C.	ધાત્વિક બંધ	D.	હાઇડ્રોજન બંધ
3.	નીચેના માંથી કોણ આતંરઆણ્વિક બંધ ધરાવે છે			
	A.	Cl ₂	B.	NaCl
	C.	p-કલોરો ફિનોલ	D.	o-કલોરો ફિનોલ
4.	નીચેના માંથી કોણ આયોનિક બંધ ધરાવે છે.			
	A.	Cl ₂	B.	NaCl
	C.	CH ₄	D.	SO ₃

5.	નીચેના માંથી કયો રાસાયણિક બંધ ધાતુઓના પરમાણુ વચ્ચે અસ્તિત્વ ધરાવે છે			
	A.	સહસંયોજક બંધ	B.	આયોનિક બંધ
	C.	ધાત્વિક બંધ	D.	સવર્ગ સહસંયોજક બંધ
6.	જે ઉદ્દીપક રાસાયણિક પ્રક્રિયાના વેગમાં ઘટાડો કરે તે _____ કહેવાય છે.			
	A.	સ્વયં ઉદ્દીપક	B.	ઋણ ઉદ્દીપક
	C.	ઉદ્દીપક વિષ	D.	ઉદ્દીપક-ઉત્તેજક
7.	જે પદાર્થ ધીમે કાર્ય કરતા ઉદ્દીપકની સક્રીયતામાં વધારો કરે તે કહેવાય છે.			
	A.	ઘન ઉદ્દીપક	B.	પ્રારંભકો
	C.	ઉદ્દીપક વિષ	D.	ઉદ્દીપક-ઉત્તેજક
8.	H_2SO_4 ની બનાવટ માટેની સ્પંક વિધિમાં As_2O_3 _____ તરીકે કાર્ય કરે છે			
	A.	ઉદ્દીપક-ઉત્તેજક	B.	ઋણ ઉદ્દીપક
	C.	ઉદ્દીપક વિષ	D.	સ્વયં ઉદ્દીપક
9.	થોડા ફોસફરિક એસિડના ટીપા ઉમેરી H_2O_2 નું વિઘટન અટકાવવાની પ્રક્રિયા શેનું ઉદાહરણ છે.			
	A.	સ્વયં ઉદ્દીપક	B.	ઋણ ઉદ્દીપક
	C.	ઉદ્દીપક વિષ	D.	ઉદ્દીપક-ઉત્તેજક
10.	$PH + POH =$			
	A.	14	B.	7
	C.	12	D.	1
11.	તટસ્થ દ્રાવણની pH _____ બરાબર હોય છે			
	A.	0	B.	7
	C.	1	D.	2
12.	વિદ્યુત વિભાજનના જલીય દ્રાવણમાં વિદ્યુત પ્રવાહ પ્રસાર કરી વિદ્યુત વિભાજનનું વિઘટન કરવાની પ્રક્રિયાને _____ કહેવાય છે			
	A.	જળ વિભાજન	B.	વિદ્યુત વિભાજન
	C.	પાયરોલિસીસ	D.	કેકિંગ
13.	લોખંડની સપાટી ઉપર _____ ના પડને ગેલ્વેનાઇઝેશન કહેવાય છે.			
	A.	સીસું	B.	જસત
	C.	સોનું	D.	ચાંદી
14.	જે પદાર્થના જલીય દ્રાવણ વિદ્યુત પ્રવાહનું વહન કરી શકે તે કહેવાય છે.			
	A.	વિદ્યુત અવિભાજ્ય	B.	વિદ્યુત વિભાજ્ય
	C.	વિસંવાહી પદાર્થ	D.	ઉષ્માસહ

15.	પેન્ક્રી માર્ટીન સાધન સ્નેહકનું _____ માપવા વપરાય છે.			
	A.	સ્નિગ્ધતા	B.	ભડકા બિંદુ અને આગ બિંદુ
	C.	વાદળ બિંદુ	D.	એસિડ આંક
16.	પાણીના આયનિક સંતુલન અચળાંક (Kw) નું મુલ્ય રૂપે _____ હોય છે.			
	A.	10^{-14}	B.	10^{-7}
	C.	14	D.	10^{-1}
17.	જે દ્રાવણ હાઇડ્રોજન આયનની સાંદ્રતામાં થતા ફેરફારનો પ્રતિકાર કરે તે _____ કહેવાય છે.			
	A.	એસિડિક દ્રાવણ	B.	બેઝિક દ્રાવણ
	C.	બફર દ્રાવણ	D.	કલિલિય દ્રાવણ
18.	પ્રમાણિત હાઇડ્રોજન ધ્રુવના પ્રમાણિત પોટેન્શિયલનું મુલ્ય _____			
	A.	0 volt	B.	1 volt
	C.	2 volt	D.	આમાંથી કોઇપણ નથી
19.	ક્ષારસેતુ _____ ધરાવે છે.			
	A.	કેલોમલ	B.	AgCl
	C.	H ₂ O	D.	અગર-અગર પેસ્ટ
20.	_____ નું દ્રાવણ પસાર કરી ખલાસ થઇ ગયેલા ધન આયન વિનિમય કરતા રેઝીનના થરને પુનઃજીવિત કરવામાં આવે છે.			
	A.	NaOH	B.	બ્રાઇન સોલ્યુશન
	C.	H ₂ O	D.	HCl
21.	_____ નું દ્રાવણ પસાર કરી ખવાઇ ગયેલા ઝીયોલાઇટને પુનઃજીવિત કરવામાં આવે છે.			
	A.	NaOH	B.	બ્રાઇન સોલ્યુશન
	C.	H ₂ O	D.	HCl
22.	પાણીની કઠિનતા નક્કી કરવા માટેની EDTA રીતમાં નીચેના માંથી કયો સૂચક વપરાય છે.			
	A.	ઇ.બી.ટી	B.	મિથાઇલ ઓરેન્જ
	C.	ફિનોલ્ફથેલિન	D.	ડાયફિનાઇલ એમાઇન
23.	પાણીમાં ક્ષણિક કઠિનતા કયા ક્ષાર ધ્વારા ઉદભવે છે.			
	A.	NaCl	B.	Ca(HCO ₃) ₂
	C.	CaCl ₂	D.	CaSO ₄

	100 ppm = _____ ડીગ્રી ક્લાક			
24.	A.	0.07° ક્લાક	B.	7° ક્લાક
	C.	14.3° ક્લાક	D.	આમાંથી કોઇપણ નહિ.
	જેમ જલીય દ્રાવણની મંદતા વધે તેમ આયનિકરણ અંશનું મુલ્ય _____ છે			
25.	A.	વધે	B.	ઘટે
	C.	અચળ રહે	D.	આમાંથી કોઇપણ નથી
	1 ppm = _____ છે			
26.	A.	0.07° ક્લાક	B.	0.7° ક્લાક
	C.	14.3° ક્લાક	D.	આમાંથી કોઇપણ નથી
	સ્કંદન પદાર્થોનો ઉપયોગ કરી પાણીમાંથી કલિલીય અશુદ્ધિ દૂર કરવાની ક્રિયા ને _____ કહેવાય			
27.	A.	ઠારણ	B.	સ્કંદન
	C.	જીવાણુનાશન	D.	ચાળણ
	જે પાણી સાબુ સાથે તરત જ સાંડું ફીણ ઉત્પન્ન કરતું નથી પરંતુ દહી જેવા અવક્ષેપ ઉત્પન્ન કરે તે પાણી			
28.	A.	નરમ પાણી	B.	કઠિન પાણી
	C.	એસિડ પાણી	D.	પ્રમાણસર કઠિન પાણી
	જે પાણી જ કેલ્શિયમ અને મેગ્નેશિયમ ના ક્લોરાઇડ અને સલ્ફેટ ના ક્ષારો ધરાવતું હોય તે પાણી _____ કહેવાય			
29.	A.	ક્ષણિક કઠિન પાણી	B.	કાયમી કઠિન પાણી
	C.	નરમ પાણી	D.	પ્રમાણસર કઠિન
	બોઇલરમાં પાણી ઝડપથી ઉકળે અને ભીની વરાળ ઉત્પન્ન થાય તેને શું કહેવાય ?			
30.	A.	છારી બાઝવી	B.	અવમલનું ઉત્પન્ન થવું
	C.	સજળ બાષ્પ બનવી	D.	ફીણ ઉત્પન્નથવું
	જે ઘટનામાં પાણીમાં આલ્કલીની માત્રા વધતા બોઇલરની ધાતુનું ક્ષારણ થાય તેને શું કહેવાય ?			
31.	A.	છારી બાઝવી	B.	અવમલનું ઉત્પન્ન થવું
	C.	કોસ્ટીક ઇમ્પ્રીટલમેન્ટ	D.	ફીણ ઉત્પન્નથવું
	જે પદાર્થનો ઉપયોગ બે સરકતી સપાટી વચ્ચેના ઘર્ષણ દૂર કરવા માટે થતો હોય તેને _____ કહેવાય છે			
32.	A.	બહુઘટક	B.	વિસંવાહી પદાર્થ
	C.	સ્નેહક	D.	સંસર્ગી પદાર્થ

33.	ગ્રીઝ એ _____ પ્રકારના સ્નેહકનું ઉદાહરણ છે			
	A.	ઘન સ્નેહક	B.	અર્ધઘન સ્નેહક
	C.	પ્રવાહી સ્નેહક	D.	સંસર્ગી પદાર્થ
34.	ગ્રેફાઇટ _____ પ્રકારનો સ્નેહક છે.			
	A.	ઘન સ્નેહક	B.	અર્ધઘન સ્નેહક
	C.	પ્રવાહી સ્નેહક	D.	સાંસ્લેષિક સ્નેહક
35.	તાપમાનના ફેરફાર સાથે સ્નિગ્ધતામાં થતા ફેરફારના દરને _____ કહે છે			
	A.	ભડકા બિંદુ	B.	આગ બિંદુ
	C.	વાદળ બિંદુ	D.	સ્નિગ્ધતા આંક
36.	સારા પ્રવાહી સ્નેહક નું આગ બિંદુ _____ હોવું જોઈએ.			
	A.	ઊંચું	B.	નીચું
	C.	પ્રમાણસર	D.	તદ્દન નીચું
37.	જે તાપમાને પ્રવાહી સ્નેહકની બાષ્પ બને અને બાષ્પ પાસે જ્યોત લાવતા બાષ્પનો ક્ષણિક ભડકો થાય તે તાપમાનને _____ કહેવાય છે.			
	A.	ભડકા બિંદુ	B.	રેલા બિંદુ
	C.	વાદળ બિંદુ	D.	સ્નિગ્ધતા આંક
38.	આલ્કેનનું સામાન્ય સૂત્ર _____ છે.			
	A.	C_nH_{2n+2}	B.	C_nH_{2n-2}
	C.	C_nH_{2n}	D.	C_nH_{2n+3}
39.	નીચેના પૈકી કોણ પેરાફીન તરીકે પણ ઓળખાય છે			
	A.	આલ્કેન	B.	આલ્કિન
	C.	આલ્કાઇન	D.	આલ્કિહાઇડ
40.	નીચેના માંથી કોણ સંતૃપ્ત હાઇડ્રોકાર્બન કહેવાય છે.			
	A.	આલ્કેન હાઇડ્રોકાર્બન	B.	આલ્કિન
	C.	આલ્કાઇન	D.	એરોમેટીક
41.	આલ્કિનનું સામાન્ય સૂત્ર _____ છે.			
	A.	C_nH_{2n+2}	B.	C_nH_{2n-2}
	C.	C_nH_{2n}	D.	C_nH_{2n+3}
42.	જે સંયોજનોની શ્રેણીમાં પડોશી સભ્યો એક-બીજાથી CH_2 એકમ ધ્વારા જુદા પડતા હોય તે _____ કહેવાય છે			
	A.	વિદ્યુત રાસાયણિક શ્રેણી	B.	સમાનધર્મી શ્રેણી
	C.	સક્રિયતા શ્રેણી	D.	ગેલ્વેનિક શ્રેણી

43.	નીચેના માંથી કોણ સંતૃપ્ત હાઇડ્રોકાર્બન કહેવાય છે.			
	A.	CH_3-CH_3	B.	$\text{CH}_2=\text{CH}_2$
	C.	$\text{CH}\equiv\text{CH}$	D.	$\text{CH}_2=\text{CH}_2-\text{CH}_3$
44.	કાર્બન પરમાણુઓની ખુલ્લી શ્રુખંલા ધરાવતા સંયોજનો ને _____ કહેવાય છે			
	A.	એલિફેટિક સંયોજનો	B.	એરોમેટિક સંયોજનો
	C.	એલિસાયકલીક સંયોજનો	D.	હીટરોસાયકલીક સંયોજનો
45.	જે સંયોજનો સમાન અણુ સૂત્ર ધરાવતા હોય પરંતુ ભૌતિક તેમજ રસાયણિક ગુણધર્મોમાં અલગ પડતા હોય તે સંયોજનો _____ કહેવાય છે			
	A.	આઇસોટોપ	B.	આઇસોબાર
	C.	આઇસોમર	D.	કોઇપણ નહિ
46.	કોલટારના નીચેમાંથી કયા ફેક્સનમાંથી બેઝિન અને ટોલ્યુઇન મેળવવામાં આવે છે.			
	A.	હલકું તેલ	B.	મધ્ય તેલ
	C.	ભારે તેલ	D.	એન્થ્રેસીન તેલ
47.	વલ્કેનાઇઝેશન ની પ્રક્રિયા દરમિયાન, કુદરતી રબરને _____ સાથે ગરમ કરવા માં આવે છે			
	A.	સલ્ફર	B.	કાર્બન
	C.	સિલિકોન	D.	ગ્રેફાઇટ
48.	_____ દ્વારા પોલીઇથીલીન મેળવવામાં આવે છે.			
	A.	સંઘનન બહુઘટકતા	B.	યોગશીલ બહુઘટકતા
	C.	વલ્કેનાઇઝેશન	D.	ચક્રીયકરણ
49.	_____ દ્વારા નાયલોન ૬,૬ બનાવવામાં આવે છે			
	A.	સંઘનન બહુઘટકતા	B.	યોગશીલ બહુઘટકતા
	C.	વલ્કેનાઇઝેશન	D.	ચક્રીયકરણ
50.	$0.001\text{M H}_3\text{O}^+$ ની સાંદ્રતા ધરાવતા જલીય દ્રવણની pH ____ છે			
	A.	3	B.	
	C.	14	D.	1
51.	નીચેના માંથી કોણ પી.વી.સી ની બનાવટમાં મોનોમર તરીકે વપરાય છે.			
	A.	CH_3-CH_3	B.	$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{Cl}$
	C.	$\text{CH}\equiv\text{CH}$	D.	$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_3$
52.	નીચેના માંથી કોણ પોલીઇથીલીનની બનાવટમાં મોનોમર તરીકે વપરાય છે.			
	A.	CH_3-CH_3	B.	$\text{CH}_2=\text{CH}_2$
	C.	$\text{CH}\equiv\text{CH}$	D.	$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_3$

53.	એક સરખા મોનોમર એકમ ધરાવતા બહુઘટકને _____ કહે છે.			
	A.	હોમોપોલીમર	B.	કો-પોલીમર
	C.	ઇલાસ્ટોમર	D.	એડહેસીવ
54.	જે પ્લાસ્ટીકને 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
55.	તાપ સુનમ્ય બહુઘટકો _____ હોય છે			
	A.	આંતરબંધિત બહુઘટકો	B.	રેખીય બહુઘટકો
	C.	ઇલાસ્ટોમર	D.	કોઇપણ નહિ
56.	નીચેના માંથી કોણ તાપસ્થાપિત બહુઘટક છે..			
	A.	પોલીઇથીલીન	B.	પી.વી.સી
	C.	ટેફ્લોન	D.	બેકેલાઇટ
57.	નીચેના માંથી કોણ ઇલાસ્ટોમર(રબર) તરીકે વપરાય છે.			
	A.	પોલીઇથીલીન	B.	પી.વી.સી
	C.	બ્યુના-એસ	D.	બેકેલાઇટ
58.	ટેરીલીન _____ તરીકે વપરાય છે.			
	A.	પ્લાસ્ટીક	B.	સાંસ્લેસિક રેસા
	C.	ઇલાસ્ટોમર (રબર)	D.	સંસર્ગી પદાર્થ
59.	કુદરતી રબરનો આવર્તનીય એકમ _____ છે			
	A.	આઇસોપ્રીન	B.	વિનાઇલ ક્લોરાઇડ
	C.	ક્લોરોપ્રીન	D.	બ્યુટાડાઇન
60.	બે જુદી-જુદી સપાટીને મજબુત રીતે ચોટાડવા માટે વપરાતા પદાર્થ ને _____ કહે છે.			
	A.	પ્લાસ્ટીક	B.	રેસા
	C.	ઇલાસ્ટોમર (રબર)	D.	સંસર્ગી પદાર્થ
61.	ફિનોલ ફોર્માલ્ડીહાઇડનું કોમર્સિયલી _____ તરીકે ઓળખાય છે.			
	A.	બેકેલાઇટ	B.	પી.વી.સી
	C.	નાયલોન	D.	ટેફ્લોન
62.	બેકેલાઇટના અગત્યના ઉપયોગો માંથી એક _____ બનાવવા માટે થાય છે			
	A.	વાયર	B.	કાપડ
	C.	ઇલેક્ટ્રીકલ સ્વીચ	D.	કન્વેયર બેલ્ટ

63.	ક્ષારણ એ _____ ની પ્રક્રિયા છે.			
	A.	રીડક્શન	B.	ઓક્સિડેશન
	C.	વિદ્યુત વિભાજન	D.	ઓઝોનોલીસીસ s
64.	ક્ષારણ ઝડપથી થાય છે જ્યારે			
	A.	pH = 7	B.	pH <7
	C.	pH >7	D.	કોઇપણ નહિ
65.	Mg ધાતુના બ્લોક સાથે જમીનમાં દટાયેલ પાઇપ લાઇનને જોડી ક્ષારણ અટકાવવાની રીતને _____ કહેવાય છે.			
	A.	આત્મભોગી ધનધ્રુવીય રક્ષણ	B.	આત્મભોગી ઋણધ્રુવીય રક્ષણ
	C.	ઇમ્પ્રેસડ વિદ્યુત પ્રવાહ ઋણધ્રુવીય રક્ષણ	D.	કોઇપણ નહિ
66.	બંધ વાસણમાં ઝીંકના બારીક ભૂકા સાથે બેઇઝ મેટલને ગરમ કરી ઝીંકનું રક્ષિત પડ ચઢાવવાની રીતને _____ કહેવાય છે			
	A.	ધાતું છંટકાવ	B.	મેટલ ક્લેડિંગ
	C.	સીરેડાઇઝિંગ	D.	વિદ્યુત ઢોળ
67.	ઝીંકનું રક્ષિત પડ લોખંડ પર ચઢાવી ક્ષારણ અટકાવવાની રીતને _____ કહેવાય છે.			
	A.	ગેલ્વેનાઇઝિંગ	B.	ટીનીંગ
	C.	ઋણધ્રુવીય રક્ષણ	D.	વિદ્યુત વિભાજન
68.	પીટીંગ ક્ષારણમાં ,કેથોડનું ક્ષેત્રફળ એનોડ કરતા ઘણું વધારે હોવાથી ક્ષારણનો દર _____ હોય છે.			
	A.	ઝડપી	B.	ધીમો
	C.	પ્રમાણસર	D.	કોઇપણ નહિ
69.	નીચેના માંથી કોણ ટેફ્લોનના 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
70.	જેમ ધાતુમાં અશુદ્ધિ વધે છે તેમ ક્ષારણનો દર _____ છે.			
	A.	વધે	B.	ઘટે
	C.	અચળ રહે	D.	કોઇપણ નહિ
