

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	
2.	નીચેનામાંથી કોણ આંતઃ આણવીય બંધ ધરાવે છે.			
A.	Cl ₂	B.	NaCl	
C.	O-ક્લોરોફિનોલ	D.	P- ક્લોરોફિનોલ	
3.	Which of the following contains ionic bonding			
A.	Cl ₂	B.	NaCl	
C.	CH ₄	D.	SO ₃	
4.	નીચેના માંથી કોણ આયોનિક બંધ ધરાવે છે.			
A.	Cl ₂	B.	NaCl	
C.	CH ₄	D.	SO ₃	
5.	Crystal lattice arrangement of Al is _____ type.			
A.	FCC	B.	BCC	
C.	HCP	D.	None of the above	
6.	Al ના સ્ફ્રેક્ટિકમય પરમાણુંની રયના _____ પ્રકારની હોય છે.			
A.	FCC	B.	BCC	
C.	HCP	D.	આપેલ વિકલ્પો માંથી એક પણ નથી	
7.	A substance that activates a slow acting catalyst is called			
A.	Positive catalyst	B.	an initiator	
C.	catalytic poison	D.	promoter	
8.	જો પદાર્થ ધીમે કાર્ય કરતા ઉદ્દીપકની સફીયતામાં વધારો કરે તે કહેવાય છે.			
A.	ધન ઉદ્દીપક	B.	પ્રારંભકો	
C.	ઉદ્દીપક વિષ	D.	ઉદ્દીપક-ઉત્તેજક	
9.	Which of the following is the example of non-polar covalent bond			
A.	HCl	B.	Cl ₂	
C.	NH ₃	D.	HF	
10.	નીચેના માંથી અધૂર્વીય સહસંયોજક બંધનું ઉદાહરણ શોધો.			
A.	HCl	B.	Cl ₂	
C.	NH ₃	D.	HF	
11.	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	

	H_2SO_4 ની ભનાવટ માટેની સ્પંક વિધિમાં As_2O_3 _____ તરીકે કાર્ય કરે છે			
5.	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
9.	જે પદાર્થે વડે રાસાયણિક પ્રક્રિયા દરમાં ફેરફાર કરી શકાય તે પદાર્થને _____ 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
c.	નીચેના માંથી જાળીદાર ધન પદાર્થનું 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
6.	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
10.	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
11.	જે દ્રાવણમાં શોડા પ્રમાણમાં એસિડ અથવા બેઇઝ ઉમેરવા છતાં pH માં ફેરફાર થતો નથી એવાં દ્રાવણને _____ કહેવાય.			
	A. સૂર્યક દ્રાવણ	B. બફર દ્રાવણ	C. પ્રકિયક 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
12.	પ્રમાણિત હાઇડ્રોજન ધૂવના પ્રમાણિત પોટેન્શિયલ નું મુલ્ય _____			
	A. 0 volt	B. 1 volt	C. 2 volt	D. આપેલ વિકલ્પો માંથી એક પણ નથી
13.	Value of ionization constant of water (K_w) at 25° C is			
	A. 10^{-14}	B. 10^{-7}	C. 14	D. 10^{-1}

૧૩.	પાણીના આયિનક સંતુલન અચળાક (Kw) નું મુલ્ય ૨૫ સે _____ હોય છે.			
	A. 10^{-14}	B. 10^{-7}	C. 14	D. 10^{-1}
	The degree of ionization of a substance is depends upon _____			
૧૪.	A. Size of solute molecules B. Nature of solute molecules C. Nature of vessel used D. Quantity of electricity passed			
	પદાર્થનો આયનિકરણ અંશ _____ ઉપર આધાર રાખે છે.			
૧૪.	A. દ્રાવ્યના અણુ કણ	B. દ્રાવકના અણુની પ્રકૃતિ	C. ઉપયોગમાં લેવાચેલ વાસ્તવાની પ્રકૃતિ	D. પસાર કરવામાં આવેલા વિધૂતપ્રવાહના જથ્થા
	If zinc is coated on base metal surface is called _____			
૧૫.	A. Tinning	B. Galvanizing	C. Gold plating	D. Chrome plating
	મૂળ ધાતુના બચાવ માટે તેના ઉપર જસ્તના રક્ષિત પડ યઢાવવાની પ્રક્રિયાને _____ કહેવાય			
૧૫.	A. ટીનીંગ	B. ગેલ્વેનાઇઝિંગ	C. ગોલ્ડ પ્લેટીંગ	D. ક્રોમ પ્લેટીંગ
	100 ppm = _____ degree clark.			
૧૬.	A. 0.07 ° clark	B. 7 clark	C. 14.3 ° clark	D. None of the above
	100 ppm = _____ ડીગ્રી કલાક્ઝ			
૧૬.	A. 0.07 ° કલાક્ઝ	B. 7 ° કલાક્ઝ	C. 14.3 ° કલાક્ઝ	D. આપેલ વિકલ્પો માંથી એક પણ નથી
	Molecular weight of CaCl_2 is _____ gm.			
૧૭.	A. 111	B. 120	C. 95	D. 100
	CaCl_2 નો અણુભાર _____ ગ્રામ છે.			
૧૭.	A. 111	B. 120	C. 95	D. 100
	_____ indicator is used in water hardness measurement.			
૧૮.	A. EDTA	B. Methyl Orange	C. Eriochrome Black-T	D. Phenolphthalein
	પાણીની કઠિનતાના માપનમાં _____ સૂચક વપરાય છે.			
૧૮.	A. EDTA	B. મિથાઇલ ઓરેન્જ	C. EBT	D. ફિનોફ્થેલીન
	Water which does not produce good lather with soap readily but produce curdy Precipitates is termed as			
૧૯.	A. Soft water	B. Hard water	C. Acid water	D. Moderate hard water
	જે પાણી સાખુ સાથે તરત જ સાદું ફીણ ઉત્પન્ન કરતું નથી પરંતુ દર્દી જીવા અવક્ષેપ ઉત્પન્ન કરે તે પાણી			
૧૯.	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
20.	જે ઘટનામાં પાણીમાં આલ્કલીની માત્રા વધતા બોઇલરની ઘાતુંનું ક્ષારણ થાય તેને શું કહેવાય ?			
	A. છારી બાજવી	B. અવમલનું ઉત્પન્ન થવું	C. કોસ્ટીક ઇમ્ફીટલમેન્ટ	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
21.	આયન વિનિમય પદ્ધતિમાં કયું દ્રાવણ એસિડ રેજિનને 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
22.	બોઇલરમાં પાણી ઝડપથી ઉકળે અને ભીની વરાળ ઉત્પન્ન થાય તેને શું કહેવાય ?			
	A. છારી બાજવી	B. અવમલનું ઉત્પન્ન થવું	C. સજળ બાધ્ય 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
23.	પાણીની ક્ષાણિક 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
24.	જેમ જલીય દ્રાવણની મંદતા વધે તેમ આધિનકરણ 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 ₂ O	D. HCl
25.	_____ નું દ્રાવણ પસાર કરી ખવાઈ ગયેલા ઝીયોલાઇટને પુનઃ જીવિત કરવામાં આવે છે.			
	A. NaOH	B. બ્રાઇન સોલ્યુશન	C. H ₂ O	D. HCl
26.	Permanent hardness in water is caused by _____			
	A. NaCl	B. KCl	C. CaCl ₂	D. Ca(HCO ₃) ₂
26.	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
29.	જે પાણી જ કેલ્શિયમ અને મેઝનિયમ ના કલોરાઇડ અને સલ્ફેટ ના ક્ષારો ધરાવતું હોય તે પાણી _____ કહેવાય	
	A. ક્ષારિક 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
28.	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
26.	1 ડીગ્રી કલાક્સ = _____ ડીગ્રી ફ્રેચ	
	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
30.	જે તાપમાને પ્રવાહીને સ્નેહકની બાધ્ય બને અને બાધ્ય પાસે જ્યોત લાવતા બાધ્યનો ક્ષારિક ભડકો થાય તે તાપમાનને _____ કહેવાય છે.	
	A. ભડકા બિંદુ	B. રેલા બિંદુ
	C. વાદળ બિંદુ	D. સ્નેઘતા આંક
31.	Lubricant is use to reduce _____	
	A. Conductivity	B. Surfacetension
	C. Viscosity	D. Friction
31.	સ્નેહકનો ઉપયોગ _____ ઘટાડવા માટે થાય છે.	
	A. વાહકતા	B. પૃષ્ઠતાણ
	C. સ્નેઘતા	D. ઘરખણ
32.	Fire point of good lubricant should be _____	
	A. High	B. low
	C. moderate	D. too low
32.	સારા પ્રવાહીનું સ્નેહકનું આગ બિંદુ _____ હોવું જોઈએ.	
	A. ઊર્ધ્વ	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
33.	સ્નેહકની સ્નેઘતાના માપન માટે કયા સાધનનો ઉપયોગ થાય છે?	

	A. સ્ટેલેઝોમિટર	B. એબ વિસ્કોમિટર	
	C. રેડવુડ વિસ્કોમિટર	D. પેન્સાર્કિ માર્ટિન વિસ્કોમિટર	
34.	Repeating units of natural rubber is called _____		
	A. Chloroprene	B. Neoprene	
	C. ethylene	D. Isoprene	
34.	કુદરતી રખર કયો આવેતનીય એકમ ધરાવે છે		
	A. ક્લોરોપ્રીન	B. નિયોપ્રીન	
	C. ઇથિલિન	D. આયસોપ્રીન	
35.	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}	
35.	આલ્કેનનું સામાન્ય સૂત્ર _____ છે.		
	A. C_nH_{2n+2}	B. C_nH_{2n-2}	
	C. C_nH_{2n}	D. C_nH_{2n+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	
36.	નીચેનામાંથી આલ્કેન 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	
37.	નીચેના માથી કોણ તાપસ્થાપિત બહુધટક છે.		
	A. પોલીઇથીલીન	B. પી.વી.સી	
	C. ટેફ્લોન	D. બેકેલાઇટ	
38.	Which of the following is aliphatic compound?		
	A. Ethanol	B. Benzene	
	C. Benzoic acid	D. Phenol	
38.	નીચેનામાંથી એલીફેટિક પદાર્થે ઓળખી બતાવો.		
	A. ઇથેનોલ	B. બેન્જિન	
	C. બેન્જોઇલ એસિડ	D. ફીનોલ	
39.	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.	આલ્કેનનું સામાન્ય સૂત્ર _____ છે.		
	A. C_nH_{2n+2}	B. C_nH_{2n-2}	
	C. C_nH_{2n}	D. C_nH_{2n+3}	
40.	Which of the following is alcohol?		
	A. CH_3COOH	B. CH_3OH	
	C. CH_3-CHO	D. CH_3OCH_3	
40.	નીચેનામાંથી આલ્કોહોલ શોધો.		
	A. CH_3COOH	B. CH_3OH	
	C. CH_3-CHO	D. CH_3OCH_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. $\text{CH} \equiv \text{CH}$	D. $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_3$	
41.	નીચનામાંથી 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. $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_3$	
42.	Thermo plastic polymer contains _____ structure.	A. Crass linked	B. Branched
	C. Linear	D. None of the above	
43.	થ્રોપ્લાટિક પોલિમર _____ બંધારણ ધરાવે છે.	A. આંતરબંધીત	B. શાખિય
	C. રેઝિય	D. આપેલ વિકલ્પો માંથી એક પણ નથી	
44.	Plastics which become soften on heating and rigid on cooling without any chemical change are called _____	A. Thermosets	B. Thermoplastics
	C. Adhesives	D. Elastomers	
45.	જે પ્લાસ્ટિકને ગરમ કરતા નરમ બને અને ઠંડુ પડતા સખત બને કોઇપણ રાસાયણિક ફેરફાર વિના તે _____ કહેવાય.	A. તાપ સ્થાપિત	B. તાપ સુનાય
	C. એડહેસીવ	D. ઇલાસ્ટોમર	
46.	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	
47.	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	
48.	Grease is Example of _____	A. Solid lubricant	B. Semi-solid lubricant
	C. liquid lubricant	D. Adhesive	
49.	ગ્રીઝ એ _____ પ્રકારના સ્નેહકનું ઉદાહરણ છે	A. ઘન સ્નેહક	B. અધેઘન સ્નેહક
	C. પ્રવાહી સ્નેહક	D. સંસર્ગી પદાર્થે	
50.	Deterioration of metal due to atmospheric action is called _____ corrosion.	A. Pitting	B. Atmospheric
	C. Waterline	D. Crevice	
51.	વાતાવરણની અસરને કારણે ધાતુના નાશ પામવાની કિયાને _____ ક્ષારણ કહેવાય.	A. પીટિંગ	B. વાતાવરણથી થતુ
	C. પાણીની સપાટી નીચે થતુ	D. તડમાં થતુ	
52.	Which of the following is used as monomer in the manufacture of Polyethylene	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.	નીચના 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. $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_3$	

	Introduction of _____ in to the natural rubber is called Vulcanization.			
48.	A. Sulphur	B. Oxygen	C. Nitrogen	D. Phosphorous
૪૮.	કુદરતી રબરની અંદર _____ દાખલ કરવાની પ્રક્રિયાને વલ્કેનીકરણ કહેવાય છે.			
	A. રાસેમાઇઝેશન	B. ઓપ્ટિકલ રીજોલ્યુશન	C. સમધટકતા	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 દરમાન ગૌણ નિપજ પ્રાપ્ત ન થાય તેને કહેવાય			
	A. યોગશીલ બહુધટકતા	B. સંધનન બહુધટકતા	C. સલ્ફોનેશન	D. નાઈટ્રેશન
51.	Which of the following is monomer Teflon			
	A. $\text{CH}_3\text{-CH}_3$	B. $\text{CH}_2=\text{CH}_2$	C. $\text{CF}_2=\text{CF}_2$	D. $\text{CH}_2=\text{CH-CH}_3$
૫૧.	નીચના માંથી કોણ ટેફ્લોનના મોનોમર તરીકે વપરાય છે			
	A. $\text{CH}_3\text{-CH}_3$	B. $\text{CH}_2=\text{CH}_2$	C. $\text{CF}_2=\text{CF}_2$	D. $\text{CH}_2=\text{CH-CH}_3$
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. સમધટક	D. આપેલ વિકલ્પો માંથી એક પણ નથી
53.	Nylon6,6 is formed by			
	A. Condensation polymerization	B. Addition polymerization	C. Vulcanization	D. Cyclization
૫૩.	દારા નાયલોન ૬,૬ બનાવવામાં આવે છે			
	A. સંધનન બહુધટકતા	B. યોગશીલ બહુધુટકતા	C. વલ્કેનાઇઝેશન	D. ચક્કિકરણ
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 કાવણીમાં 100% આયનીકરણ થાય તેને _____ કહેવાય છે.			
	A. નિયેળ વિધૃતવિભાજ્ય	B. પ્રબળ વિધૃતવિભાજ્ય	C.	D.

	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
55.		0.001M H_3O^+ ની સાંક્રતા 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
56.		વિધૃત રાસાયણિક કોષ એનોડ ધૂવ ઉપર _____ પ્રક્રિયા થાય છે.		
	A.	રીડક્શન	B.	હાઇડ્રોલિસીસ
	C.	નાઈટ્રેશન	D.	ઓક્સિડેશન
57.		Which of the following hydrocarbon is saturated		
	A.	$\text{CH}_3\text{-CH}_3$	B.	$\text{CH}_2=\text{CH}_2$
	C.	$\text{CH}=\text{CH}$	D.	$\text{CH}_2=\text{CH}_2\text{-CH}_3$
57.		નીચના માંથી કોણ સંતૃપ્ત હાઇડ્રોકાર્બન કહેવાય છે.		
	A.	$\text{CH}_3\text{-CH}_3$	B.	$\text{CH}_2=\text{CH}_2$
	C.	$\text{CH}=\text{CH}$	D.	$\text{CH}_2=\text{CH}_2\text{-CH}_3$
58.		E.M.F of Zn / Zn^{+2} electrode is _____ V.		
	A.	0.34	B.	0.45
	C.	0.67	D.	0.76
58.		Zn / Zn^{+2} વિધૃત ધૂવનો 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
59.		ગ્રેફાઇટ _____ પ્રકારનો સ્નેહક છે.		
	A.	ધન સ્નેહક	B.	અધોધન સ્નેહક
	C.	પવાઈ સ્નેહક	D.	સાંસ્લેષિક સ્નેહક
60.		Polymers containing the same type of monomeric units are called		
	A.	Homopolymer	B.	Copolymer
	C.	Elastomers	D.	Adhesives
60.		એક સરખા મોનોમર એકમ ધરાવતા બહુધટકને _____ 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
61.		ક્ષારણનો દર _____ ઉપર સંવિશેષ આધાર રાખે છે.		
	A.	પવનની ઝડપ	B.	સ્નીગ્ધતા
	C.	પૃષ્ઠતાણ	D.	લેજ
62.		Terylene is used as		
	A.	Plastics	B.	Synthetic fibres

	C.	Elastomers	D.	Adhesive
52.	ટેરીલીન _____ તરીકે વપરાય છે.			
	A. પ્લાસ્ટિક	B. સાંસ્લેષિક રેસા		
	C. ઇલાસ્ટોમર (રબર)	D. સંસગી 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		
53.	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°	B. 120°		
	C. 109.5°	D. 360°		
54.	મિશ્રનમાં રહેલી સંકર કક્ષકો વચ્ચે રચાતા બંધનો ખૂણો જણાવો.			
	A. 180°	B. 120°		
	C. 109.5°	D. 360°		
65.	The substance used to stick two different surfaces firmly are called			
	A. Plastics	B. Synthetic fibres		
	C. Elastomers	D. Adhesive		
55.	બે જુડી-જુડી સપાટીને મજબુત રીતે ચોટાડવા માટે વપરાતા પદાર્થેને _____ કહે છે.			
	A. પ્લાસ્ટિક	B. રેસા		
	C. ઇલાસ્ટોમર (રબર)	D. સંસગી પદાર્થે		
66.	2-Pentenone & 3-Pentenone are the example of _____.			
	A. Metamerism	B. Chain isomerism		
	C. Position isomerism	D. Functional isomerism		
56.	નીચેનામાંથી 2-પેન્ટેનોન અને 3-પેન્ટેનોન કોના ઉદાહરણ છે.			
	A. મેટામેરીઝમ	B. શુંખલા સમઘટકતા		
	C. સ્થાન સમઘટકતા	D. સમૂહ સમઘટકતા		
67.	Aldehyde consist which of the functional group			
	A. -OH	B. -O-		
	C. -CO-	D. -CHO		
58.	નીચેનામાંથી કોણો વિકલ્પ આંદ્રિફોર્મ સમૂહ દેશોવે છે.			
	A. -OH	B. -O-		
	C. -CO-	D. -CHO		
68.	The general formula of alkyne is			
	A. C_nH_{2n+2}	B. C_nH_{2n-2}		
	C. C_nH_{2n}	D. C_nH_{2n+3}		
59.	આલ્કાઈનનું સામાન્ય સૂત્ર _____ છે.			
	A. C_nH_{2n+2}	B. C_nH_{2n-2}		
	C. C_nH_{2n}	D. C_nH_{2n+3}		
69.	Sodium silicate is example of _____.			
	A. Adhesive	B. Elastomers		
	C. Thermoplastic	D. Thermosetting Plastic		
60.	સોડિયમ સિલિકેટ _____ નું ઉદાહરણ છે.			
	A. સંસગી પદાર્થે	B. ઇલાસ્ટોમર (રબર)		

	C.	શ્રમોપલાસ્ટીક	D.	શ્રમોસેટીંગ પ્લાસ્ટીક
70.		Which rubber formed by Co-polymerisation of butadiene and styrene		
	A.	Buna-S	B.	Buna-N
	C.	Neoprene	D.	Isoprene
70.		બ્યુટાડાઇન અને સ્ટાયરીનના બહુસંયોજીકરણથી કચ્ચા પ્રકારનું રબર બને છે.		
	A.	બ્યુના-એસ	B.	બ્યુના-એન
	C.	નિયોપ્રીન	D.	આઈસોપ્રીન
