



QUESTION BANK

BASIC CHEMISTRY (3300011) / SEM-1

OBJECTIVE QUESTIONS

SR. NO.	QUESTION				BTL	CO
1	Which of the following contains intra molecular hydrogen bonding A. Cl_2 B. NaCl C. O-chlorophenol D. P-chlorophenol નીચેના માંથી કોણા આંતઃ આણવીય બંધ ધરાવે છે. A. Cl_2 B. NaCl C. O-ક્લોરોફીનોલ D. P- ક્લોરોફીનોલ				U	1
2	Which of the following contains ionic bonding A. Cl_2 B. NaCl C. CH_4 D. SO_3 નીચેના માંથી કોણા આયોનિક બંધ ધરાવે છે. A. Cl_2 B. NaCl C. CH_4 D. SO_3				U	1
3	Crystal lattice arrangement of Al is _____ type. A. FCC B. BCC C. HCP D. None of the above Al ના સ્ફટિકમય પરમાણુંની રચના પ્રકારની હોય છે. A. FCC B. BCC C. HCP D. આપેલ વિકલ્પો માંથી એક પણ નથી				R	1
4	A substance that activates a slow acting catalyst is called A. Positive catalyst B. an initiator C. catalytic poison D. promoter જે પદાર્થ ધીમે કાર્ય કરતા ઉદ્દીપકની સફીયતામાં વધારો કરે તે કહેવાય છે. A. ધન ઉદ્દીપક B. પ્રારંભકો C. ઉદ્દીપક વિષ D. ઉદ્દીપક-ઉત્તેજક				R	1
5	Which of the following is the example of non-polar covalent bond A. HCl B. Cl_2 C. NH_3 D. HF નીચેના માંથી અધૂરીય સહસંયોજક બંધનું ઉદાહરણ શોધો. A. HCl B. Cl_2 C. NH_3 D. HF				R	1
6	In the manufacture of H_2SO_4 in contact process, As_2O_3 acts as A. Promoter B. Negative catalyst C. Catalytic poison D. auto-catalyst H_2SO_4 ની બનાવટ માટેની સ્પંક વિધિમાં As_2O_3 _____ તરીકે કાર્ય કરે છે A. ઉદ્દીપક-ઉત્તેજક B. આણ ઉદ્દીપક C. ઉદ્દીપક વિષ D. સ્વયં ઉદ્દીપક				R	1
7	The substance change the rate of chemical reaction is called _____. A. Catalogue B. Catalysis C. Chromophore D. Catalyst જે પદાર્થે વડે રાસાયણિક પ્રક્રિયા દરમાં ફેરફાર કરી શકાય તે પદાર્થેને _____ કહેવાય. A. કેટલોગ B. ઉદ્દીપન C. કોમોફેર D. ઉદ્દીપક				R	1

	Which of the following is the example of network solid?			
8	A. Diamond B. P_4 C. S_8 D. None of the above		R	1
	નીચેના માંથી જાળીદાર ઘન પદાર્થેનું 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 known as A. auto-catalyst B. negative catalyst C. catalytic poison D. promoter		R	1
	જે ઉદ્દીપક રાસાયણિક પ્રક્રિયાના વેગમાં ઘટાડો કરે તે _____ કહેવાય છે. A. સ્વયં ઉદ્દીપક B. ઝાણ ઉદ્દીપક C. ઉદ્દીપક વિષ D. ઉદ્દીપક-ઉત્તેજક			
10	pH of acidic solution is A. >7 B. <7 C. $=7$ D. None of the above		U	2
	એસિડિક ક્રાવણની pH _____ A. >7 B. <7 C. $=7$ D. None of the above			
11	The solution which resists 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		U	2
	જે ક્રાવણમાં થોડા પ્રમાણમાં એસિડ અથવા બેઇન્ટ ઉમેરવા છતા પણ માં ફેરફાર થતો નથી એવાં ક્રાવણ _____ કહેવાય.			
	A. સ્યુચક ક્રાવણ B. બફર ક્રાવણ C. પ્રકિયક ક્રાવણ 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		U	2
	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}		R	2
	પાણીના આયનિક સંતુલન અયળાક (Kw) નું મુલ્ય 25° સે _____ હોય છે. A. 10^{-14} B. 10^{-7} C. 14 D. 10^{-1}			
14	The degree of ionization of a substance depends upon A. Size of solute molecules B. Nature of solute molecules C. Nature of vessel used D. Quantity of electricity passed		U	2
	પદાર્થનો આયનિકરણ અંશ _____ ઉપર આધાર રાખે છે. A. ક્રાવણના અણુ કણ B. ક્રાવકના અણુની પ્રકૃતિ C. ઉપયોગમાં લેવાયેલ વાસણની પ્રકૃતિ D. પસાર કરવામાં આવેલા વિધુતપ્રવાહના જથ્થા			

	If zinc is coated on base metal surface is called A. Tinning B. Galvanizing C. Gold plating D. Chrome plating		
15	મૂળ ધાતુના બચાવ માટે તેના ઉપર જસ્તના રક્ષિત પડ ચઢાવવાની પ્રક્રિયાને _____ કહેવાય A. ટીનીંગ B. ગેલ્વેનાઇઝિંગ C. ગોલ્ડ પ્લેટિંગ D. ક્રોમ પ્લેટિંગ	A	3
16	100 ppm = _____ degree clark. A. 0.07 ° clark B. 7 clark C. 14.3 ° clark D. None of the above 100 ppm = _____ ડીગ્રી કલાકે A. 0.07 ° કલાકે B. 7 ° કલાકે C. 14.3 ° કલાકે D. આપેલ વિકલ્પો માંથી એક પણ નથી	A	4
17	Molecular weight of CaCl ₂ is _____ gm. A. 111 B. 120 C. 95 D. 100 CaCl ₂ નો અણુભાર _____ ગ્રામ છે. A. 111 B. 120 C. 95 D. 100	A	4
18	_____ indicator is used in water hardness measurement. A. EDTA B. Methyl Orange C. Erio chrome Black- T D. Phenolphthalein પાણીની કઠિનતાના માપનમાં _____ સૂચક વપરાય છે. A. EDTA B. મિથાઇલ ઓરેન્જ C. EBT D. ફિનોફેલીન	R	4
19	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 D. Moderate hard water જ પાણી સાબુ સાથે તરત જ સાંકે ફીણ ઉત્પન્ન કરતુ નથી પરંતુ દહી જવા અવક્ષેપ ઉત્પન્ન કરે તે પાણી A. નરમ પાણી B. કઠિન પાણી C. એસિડ પાણી D. પ્રમાણસર કઠિન પાણી	U	4
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 જ ઘટનામાં પાણીમાં આટકલીની માત્રા વધતા બોઇલરની ધાતુનું ક્ષારણ થાય તેને શું કહેવાય ? A. છારી બાજવી B. અવમલનું ઉત્પન્ન થવું C. કોસ્ટીક ઇન્ડ્યુસ્ટ્રીલ્મેન્ટ D. ફીણ ઉત્પન્ન થવું	U	4
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 આયન વિનિમય પદ્ધતિમાં કચું દ્રાવણ એસિડ રેજિનને પુનઃજીવિત કરવા માટે વપરાય છે. A. બ્રોમિન દ્રાવણ B. 10 % NaCl દ્રાવણ C. NaOH દ્રાવણ D. HCl દ્રાવણ	R	4

	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 બાજાવી B. અવમલનું ઉત્પન્ન થવું C. સજળ બાધ્ય બનાવી D. ફીણા ઉત્પન્ન થવું	U	4
23	Temporary hardness in water is caused by A. NaCl B. MgCl ₂ C. KCl D. None of the above પાણીની ક્ષણિક કઠિનતા નીચેનામાંથી ક્યા ક્ષારને આભારી છે? A. NaCl B. MgCl ₂ C. KCl D. આપેલ વિકલ્પો માંથી એક પણ નથી	R	4
24	As dilution of aqueous solution increase, the degree of ionization _____ A. Increases B. decreases C. remains constant D. None of above જેમ જલીય દ્રાવણની મંદતા વધે તેમ આધેનકરણ અંશનું મુલ્ય _____ છે A. વધે B. ઘટે C. અચળ રહે D. આપેલ વિકલ્પો માંથી એક પણ નથી	U	2
25	Exhausted Zeolite is regenerated by passing A. NaOH B. Brine solution C. H ₂ O D. HCl નું દ્રાવણ પસાર કરી ખવાઈ ગયેલા જીયોલાઇટને પુનઃ જીવિત કરવામાં આવે છે. A. NaOH B. બ્રાઇન સોલ્યુશન C. H ₂ O D. HCl	R	4
26	Permanent hardness in water is caused by A. NaCl B. KCl C. CaCl ₂ D. Ca(HCO ₃) ₂ પાણીની કાયમી કઠિનતા નીચેનામાંથી ક્યા ક્ષારને આભારી છે? A. NaCl B. KCl C. CaCl ₂ D. Ca(HCO ₃) ₂	R	4
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 જે પાણી જ કેલ્લિયમ અને મેઝિલિયમ ના કલોરાઇડ અને સલ્ફેટ ના ક્ષારો ધરાવતું હોય તે પાણી _____ કહેવાય A. ક્ષણિક કઠિન પાણી B. કાયમી કઠિન પાણી C. નરમ પાણી D. કાયમી નરમ પાણી	U	4
28	Molecular weight of Mg(HCO ₃) ₂ = _____ A. 146 B. 95 C. 111 D. 140 Mg(HCO ₃) ₂ નો અણુભાર = _____ A. 146 B. 95 C. 111 D. 140	A	4
29	1 degree clark = _____ degree french A. 146 B. 0.1 C. 1.43 D. 0.07 1 ડીગ્રી કલાક = _____ ડીગ્રી ફેન્ચ A. 146 B. 0.1 C. 1.43 D. 0.07	A	4

	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 ક્ષણિક ભડકો થાય તે તાપમાનને _____ કહેવાય છે. A. ભડકા બિંદુ B. રેલા બિંદુ C. વાદળ બિંદુ D. સ્નેગ્ધતા આંક	R	6
31	Lubricant is use to reduce _____ A. Conductivity B. Surfacetension C. Viscosity D. Friction સ્નેહકનો ઉપયોગ _____ ઘટાડવા માટે થાય છે. A. વાહકતા B. પૃષ્ઠતાણ C. સ્નેગ્ધતા D. ઘરખણ	U	6
32	Fire point of good lubricant should be _____ A. High B. low C. moderate D. too low સારા પ્રવાહીનું સ્નેહકનું આગ બિંદુ _____ હોવું જોઈએ. A. ઊચું B. નીચું C. પ્રમાણસર D. તદ્દન નીચું	R	6
33	Which apparatus is used to determine Viscosity of lubricating oil? A. Stalagmometer B. Abbe viscometer C. Redwood viscometer D. Pensky Martin viscometer સ્નેહકની સ્નેગ્ધતાના માપન માટે કયા સાધનનો ઉપયોગ થાય છે? A. સ્ટેલેઝોમિટર B. એબ વિસ્કોમિટર C. રેડવુડ વિસ્કોમિટર D. પેન્સ્કિ માર્ટિન વિસ્કોમિટર	R	6
34	Repeating units of natural rubber is called A. Chloroprene B. Neoprene C. ethylene D. Isoprene કુદરતી રબર કયો આવેતનીય એકમ ધરાવે છે A. ક્લોરોપ્રીન B. નિયોપ્રીન C. ઇથિલિન D. આય્સોપ્રીન	R	7
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} આલ્કેનનું સામાન્ય સૂત્ર _____ છે. A. C_nH_{2n+2} B. C_nH_{2n-2} C. C_nH_{2n} D. C_nH_{2n+3}	R	5
36	Which of the following is alkene? A. CH_3-CH_3 B. $CH_2 = CH_2$ C. CH_4 D. C_6H_6 નીચેના માંથી આલ્કેન ઓળખી બતાવો. A. CH_3-CH_3 B. $CH_2 = CH_2$ C. CH_4 D. C_6H_6	R	5
37	Which of following is thermosetting polymer A. Polyethylene B. PVC C. Teflon D. Bakelite નીચના માથી કોણ તાપસ્થાપિત બહુઘટક છે. A. પોલીઇથીલીન B. પી.વી.સી C. ટેફ્લોન D. બેકેલાઇટ	R	7

	Which of the following is aliphatic compound? A. Ethanol B. Benzene C. Benzoic acid D. Phenol		
38	નીચનામાંથી એલીફેટિક પદાર્થોળખી બતાવો. A. ઇથેનોલ B. બેન્જિન C. બેન્જોઇક એસિડ D. ફીનોલ	U	5
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} આલ્કેનનું સામાન્ય સૂત્ર છે. A. C_nH_{2n+2} B. C_nH_{2n-2} C. C_nH_{2n} D. C_nH_{2n+3}	R	5
40	Which of the following is used as monomer in the manufacture of PVC A. CH_3-CH_3 B. $CH_2=CH-Cl$ C. $CH \equiv CH$ D. $CH_2=CH-CH_3$ નીચનામાંથી કોણ પી.વી.સી ની બનાવટમાં મોનોમર તરીકે વપરાય છે. A. CH_3-CH_3 B. $CH_2=CH-Cl$ C. $CH \equiv CH$ D. $CH_2=CH-CH_3$	R	7
41	Thermo plastic polymer contains _____ structure. A. Cross linked B. Branched C. Linear D. None of the above થર્મોપ્લાટિક પોલિમર _____ બંધારણ ધરાવે છે. A. આંતરબંધીત B. શાખીય C. રેખીય D. આપેલ વિકલ્પો માંથી એક પણ નથી	U	7
42	Which of the following is alcohol? A. CH_3COOH B. CH_3OH C. CH_3-CHO D. CH_3OCH_3 નીચનામાંથી આલ્કોહોલ શોધો. A. CH_3COOH B. CH_3OH C. CH_3-CHO D. CH_3OCH_3	U	5
43	Plastics which become soft on heating and rigid on cooling without any chemical change are called A. Thermosets B. Thermoplastics C. Adhesives D. Elastomers જે પ્લાસ્ટિકને ગરમ કરતા નરમ બને અને ઠંડુ પડતા સખત બને કોઈપણ રાસાયણિક ફેરફાર વિના તે _____ કહેવાય. A. તાપ સ્થાપિત B. તાપ સુનાર્ય C. એડહેસીવ D. ઇલાસ્ટોમર	R	7
44	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 એક ગ્રામ તેલમાં રહેલા મુક્ત એસિડને તટસ્થ કરવા માટે જરૂરી KOH નું મિલિગ્રામમાં વજનને _____ કહેવાય. A. સાબુકરણ આંક B. પાચસીકરણ આંક C. એસિડ આંક D. આપેલ વિકલ્પો માંથી એક પણ નથી	R	6
45	Grease is Example of A. Solid lubricant B. Semi-solid lubricant C. liquid lubricant D. Adhesive ગ્રીઝ એ _____ પ્રકારના સ્નેહકનું ઉદાહરણ છે. A. ધન સ્નેહક B. અધેધન સ્નેહક C. પ્રવાહી સ્નેહક D. સંસર્ગી પદાર્થ	R	6

	Deterioration of metal due to atmospheric action is called corrosion. A. Pitting B. Atmospheric C. Waterline D. Crevice		
46	વातावरणની અસરને કારણે ધાતુના નાશ પામવાની કિયાને ક્ષારણ કહેવાય. A. પીટિંગ B. વાતાવરણથી થતું C. પાણીની સપાટી નીચે થતું D. તડમાં થતું		
47	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. $\text{CH}_2=\text{CH-CH}_3$ નીચના માંથી કોણ પોલીઇથીલીનની બનાવટમાં મોનોમર તરીકે વપરાય છે. A. $\text{CH}_3\text{-CH}_3$ B. $\text{CH}_2=\text{CH}_2$ C. $\text{CH} \equiv \text{CH}$ D. $\text{CH}_2=\text{CH-CH}_3$	R	7
48	Introduction of _____ in to the natural rubber is called Vulcanization. A. Sulphur B. Oxygen C. Nitrogen D. Phosphorous કુદરતી રબરની અંદર _____ દાખલ કરવાની પ્રક્રિયાને વલ્કેનોનિકરણ કહેવાય છે. A. રાસેમાઇઝેશન B. ઓફિકલ રીજોલ્યુશન C. સમઘટકતા D. આપેલ વિકલ્પો માંથી એક પણ નથી	R	7
49	Which of following is used as elastomer? A. Polyethylene B. PVC C. Buna-S D. Bakelite નીચના માંથી કોણ ઇલાસ્ટોમર(રબર) તરીકે વપરાય છે. A. પોલીઇથીલીન B. પી.વી.સી C. બ્યુના-એસ	R	7
50	During _____ polymerization no side product is obtained. A. Addition B. Condensation C. Sulphonation D. Nitration જે બહુલીકરણ પ્રક્રિયા દરમયાન ગૌણ નિપજ પ્રાપ્ત ન થાય તેને કહેવાય A. યોગશીલ બહુઘટકતા B. સંધનન બહુઘટકતા C. સલ્ફોનેશન	R	7
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. $\text{CH}_2=\text{CH-CH}_3$ 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. $\text{CH}_2=\text{CH-CH}_3$	U	7
52	The substance have same molecular formula but different structural formula is called A. Polymers B. Monomers C. Isomers D. None of the above જે પદાર્થોના અણુસ્ત્રો સમાન પરંતુ બંધારણીય સ્ત્રો અલગ અલગ હોય તેને _____ કહેવાય. A. પોલીમર B. મોનોમર C. સમઘટક	R	5
53	Nylon6,6 is formed by A. Condensation polymerization B. Addition polymerization C. Vulcanization D. Cyclization દ્રારા નાયલોન 6,6 બનાવવામાં આવે છે A. સંધનન બહુઘટકતા B. યોગશીલ બહુઘટકતા C. વલ્કેનાઇઝેશન	R	7

54	The substance ionize 100 % in to the solution is called <table border="1"> <tr><td>A.</td><td>Weak electrolyte</td><td>B.</td><td>Strong electrolyte</td></tr> <tr><td>C.</td><td>Medium electrolyte</td><td>D.</td><td>None of the above</td></tr> </table>				A.	Weak electrolyte	B.	Strong electrolyte	C.	Medium electrolyte	D.	None of the above	R	2
A.	Weak electrolyte	B.	Strong electrolyte											
C.	Medium electrolyte	D.	None of the above											
જે પદાર્થનું દ્રાવણમાં 100% આયનિકરણ થાય તેને _____ કહેવાય છે. <table border="1"> <tr><td>A.</td><td>નિયેળ વિધૃતવિભાજ્ય</td><td>B.</td><td>પુષ્ટ વિધૃતવિભાજ્ય</td></tr> <tr><td>C.</td><td>મધ્યમ વિધૃતવિભાજ્ય</td><td>D.</td><td>આપેલ વિકલ્પો માંથી એક પણ નથી</td></tr> </table>					A.	નિયેળ વિધૃતવિભાજ્ય	B.	પુષ્ટ વિધૃતવિભાજ્ય	C.	મધ્યમ વિધૃતવિભાજ્ય	D.	આપેલ વિકલ્પો માંથી એક પણ નથી		
A.	નિયેળ વિધૃતવિભાજ્ય	B.	પુષ્ટ વિધૃતવિભાજ્ય											
C.	મધ્યમ વિધૃતવિભાજ્ય	D.	આપેલ વિકલ્પો માંથી એક પણ નથી											
55	pH of aqueous solution having concentration of 0.001M H_3O^+ , is <table border="1"> <tr><td>A.</td><td>3</td><td>B.</td><td>7</td></tr> <tr><td>C.</td><td>14</td><td>D.</td><td>1</td></tr> </table>				A.	3	B.	7	C.	14	D.	1	A	2
A.	3	B.	7											
C.	14	D.	1											
0.001M H_3O^+ ની સાંક્રતા ધરાવતા જલીય દ્રાવણની pH _____ છે. <table border="1"> <tr><td>A.</td><td>3</td><td>B.</td><td>7</td></tr> <tr><td>C.</td><td>14</td><td>D.</td><td>1</td></tr> </table>						A.	3	B.	7	C.	14	D.	1	
A.	3	B.	7											
C.	14	D.	1											
56	reaction occurs at anode in electrochemical cell. <table border="1"> <tr><td>A.</td><td>Reduction</td><td>B.</td><td>Hydrolysis</td></tr> <tr><td>C.</td><td>Nitration</td><td>D.</td><td>Oxidation</td></tr> </table>				A.	Reduction	B.	Hydrolysis	C.	Nitration	D.	Oxidation		
A.	Reduction	B.	Hydrolysis											
C.	Nitration	D.	Oxidation											
વિધૃત રાસાયનિક કોષ એનોડ ધૂવ ઉપર _____ પ્રક્રિયા થાય છે. <table border="1"> <tr><td>A.</td><td>રીડક્શન</td><td>B.</td><td>હાઇડ્રોલિસિસ</td></tr> <tr><td>C.</td><td>નાઈટ્રેશન</td><td>D.</td><td>ઓક્સિડેશન</td></tr> </table>						A.	રીડક્શન	B.	હાઇડ્રોલિસિસ	C.	નાઈટ્રેશન	D.	ઓક્સિડેશન	
A.	રીડક્શન	B.	હાઇડ્રોલિસિસ											
C.	નાઈટ્રેશન	D.	ઓક્સિડેશન											
57	Which of the following hydrocarbon is saturated <table border="1"> <tr><td>A.</td><td>$\text{CH}_3\text{-CH}_3$</td><td>B.</td><td>$\text{CH}_2=\text{CH}_2$</td></tr> <tr><td>C.</td><td>$\text{CH}\equiv\text{CH}$</td><td>D.</td><td>$\text{CH}_2=\text{CH}_2\text{-CH}_3$</td></tr> </table>				A.	$\text{CH}_3\text{-CH}_3$	B.	$\text{CH}_2=\text{CH}_2$	C.	$\text{CH}\equiv\text{CH}$	D.	$\text{CH}_2=\text{CH}_2\text{-CH}_3$	U	5
A.	$\text{CH}_3\text{-CH}_3$	B.	$\text{CH}_2=\text{CH}_2$											
C.	$\text{CH}\equiv\text{CH}$	D.	$\text{CH}_2=\text{CH}_2\text{-CH}_3$											
નીચના માંથી કોણ સંતૃપ્ત હાઇડ્રોકાર્બન કહેવાય છે. <table border="1"> <tr><td>A.</td><td>$\text{CH}_3\text{-CH}_3$</td><td>B.</td><td>$\text{CH}_2=\text{CH}_2$</td></tr> <tr><td>C.</td><td>$\text{CH}\equiv\text{CH}$</td><td>D.</td><td>$\text{CH}_2=\text{CH}_2\text{-CH}_3$</td></tr> </table>						A.	$\text{CH}_3\text{-CH}_3$	B.	$\text{CH}_2=\text{CH}_2$	C.	$\text{CH}\equiv\text{CH}$	D.	$\text{CH}_2=\text{CH}_2\text{-CH}_3$	
A.	$\text{CH}_3\text{-CH}_3$	B.	$\text{CH}_2=\text{CH}_2$											
C.	$\text{CH}\equiv\text{CH}$	D.	$\text{CH}_2=\text{CH}_2\text{-CH}_3$											
58	E.M.F of Zn / Zn^{+2} electrode is _____ V. <table border="1"> <tr><td>A.</td><td>0.34</td><td>B.</td><td>0.45</td></tr> <tr><td>C.</td><td>0.67</td><td>D.</td><td>0.76</td></tr> </table>				A.	0.34	B.	0.45	C.	0.67	D.	0.76	R	2
A.	0.34	B.	0.45											
C.	0.67	D.	0.76											
Zn / Zn^{+2} વિધૃત ધૂવનો E. M. F. _____ V. <table border="1"> <tr><td>A.</td><td>0.34</td><td>B.</td><td>0.45</td></tr> <tr><td>C.</td><td>0.67</td><td>D.</td><td>0.76</td></tr> </table>						A.	0.34	B.	0.45	C.	0.67	D.	0.76	
A.	0.34	B.	0.45											
C.	0.67	D.	0.76											
59	Graphite is _____ type of lubricant <table border="1"> <tr><td>A.</td><td>Solid lubricant</td><td>B.</td><td>Semi-solid lubricant</td></tr> <tr><td>C.</td><td>liquid lubricant</td><td>D.</td><td>Synthetic lubricant</td></tr> </table>				A.	Solid lubricant	B.	Semi-solid lubricant	C.	liquid lubricant	D.	Synthetic lubricant	R	6
A.	Solid lubricant	B.	Semi-solid lubricant											
C.	liquid lubricant	D.	Synthetic lubricant											
ગ્રાફાઇટ _____ પ્રકારનો સ્નેહક છે. <table border="1"> <tr><td>A.</td><td>ધન સ્નેહક</td><td>B.</td><td>અધેઘન સ્નેહક</td></tr> <tr><td>C.</td><td>પ્રવાહી સ્નેહક</td><td>D.</td><td>સાંસ્લેષિક સ્નેહક</td></tr> </table>						A.	ધન સ્નેહક	B.	અધેઘન સ્નેહક	C.	પ્રવાહી સ્નેહક	D.	સાંસ્લેષિક સ્નેહક	
A.	ધન સ્નેહક	B.	અધેઘન સ્નેહક											
C.	પ્રવાહી સ્નેહક	D.	સાંસ્લેષિક સ્નેહક											
60	Polymers containing the same type of monomeric units are called <table border="1"> <tr><td>A.</td><td>Homopolymer</td><td>B.</td><td>Copolymer</td></tr> <tr><td>C.</td><td>Elastomers</td><td>D.</td><td>Adhesives</td></tr> </table>				A.	Homopolymer	B.	Copolymer	C.	Elastomers	D.	Adhesives	R	7
A.	Homopolymer	B.	Copolymer											
C.	Elastomers	D.	Adhesives											
એક સરખા મોનોમર એકમ ધરાવતા બહુઘટકને _____ કહે છે. <table border="1"> <tr><td>A.</td><td>હોમોપોલીમર</td><td>B.</td><td>કો-પોલીમર</td></tr> <tr><td>C.</td><td>ઇલાસ્ટોમર</td><td>D.</td><td>એડહેસીવ</td></tr> </table>						A.	હોમોપોલીમર	B.	કો-પોલીમર	C.	ઇલાસ્ટોમર	D.	એડહેસીવ	
A.	હોમોપોલીમર	B.	કો-પોલીમર											
C.	ઇલાસ્ટોમર	D.	એડહેસીવ											
61	Rate of corrosion depend heavily on the <table border="1"> <tr><td>A.</td><td>Wind Velocity</td><td>B.</td><td>Viscosity</td></tr> <tr><td>C.</td><td>Surfacetension</td><td>D.</td><td>Moisture</td></tr> </table>				A.	Wind Velocity	B.	Viscosity	C.	Surfacetension	D.	Moisture	U	3
A.	Wind Velocity	B.	Viscosity											
C.	Surfacetension	D.	Moisture											
ક્ષારણનો દર _____ ઉપર સાંબંધિક આધાર રાખે છે. <table border="1"> <tr><td>A.</td><td>પવનની ઝડપ</td><td>B.</td><td>સ્નેચતા</td></tr> <tr><td>C.</td><td>પૃષ્ઠતાણ</td><td>D.</td><td>મેજ</td></tr> </table>						A.	પવનની ઝડપ	B.	સ્નેચતા	C.	પૃષ્ઠતાણ	D.	મેજ	
A.	પવનની ઝડપ	B.	સ્નેચતા											
C.	પૃષ્ઠતાણ	D.	મેજ											

	Terylene is used as	A. Plastics	B. Synthetic fibres		
		C. Elastomers	D. Adhesive		
62	ટેરીલીન _____ તરીકે વપરાય છે.	A. પ્લાસ્ટિક	B. સાંસ્લેષિક રેસા	U	7
		C. ઇલાસ્ટોમર (રબર)	D. સંસગ્રી પદાર્થ		
63	The hybridization in which one s and two p orbitals take part is called _____.	A. sp hybridization	B. sp^3 hybridization	U	5
		C. sp^2 hybridization	D. None of the above		
	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°	U	5
		C. 109.5°	D. 360°		
	મિથનમાં રહેતી સંકર કક્ષકો વચ્ચે ર્યાતા બંધનો ખૂલ્લો 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	R	7
		C. Elastomers	D. Adhesive		
	બે જુદી-જુદી સપાટીને મજબૂત રીતે ચોટાડવા માટે વપરાતા પદાર્થે _____ કહે છે.	A. પ્લાસ્ટિક	B. રેસા		
		C. ઇલાસ્ટોમર (રબર)	D. સંસગ્રી પદાર્થ		
66	2-Pentenone & 3-Pentenone are the example of _____.	A. Metamerism	B. Chain isomerism	U	5
		C. Position isomerism	D. Functional isomerism		
	નીચેનામાંથી 2-પેન્ટેનોન અને 3-પેન્ટેનોન કોના ઉદાહરણ છે.	A. મેટામેરીઝમ	B. શૃંખલા સમઘટકતા		
		C. સ્થાન સમઘટકતા	D. સમૂહ સમઘટકતા		
67	Aldehyde consist which of the functional group	A. -OH	B. -O-	R	5
		C. -CO-	D. -CHO		
	નીચેનામાંથી ક્રો વિકલ્પ આલ્ડિહાઇડ સમુહ દર્શાવે 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}	R	5
		C. C_nH_{2n}	D. C_nH_{2n+3}		
	આલકાઈનનું 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	R	7
		C. Thermoplastic	D. Thermosetting Plastic		
	સોડિયમ સિલિકેટ _____ નું ઉદાહરણ છે.	A. સંસગ્રી પદાર્થ	B. ઇલાસ્ટોમર (રબર)		
		C. થમોપ્લાસ્ટિક	D. થમોસેટિંગ પ્લાસ્ટિક		

	Which rubber formed by Co-polymerisation of butadiene and styrene			
70	A. Buna-S C. Neoprene	B. Buna-N D. Isoprene		R 7
	બ્યુટાડાઇન અને સ્ટાયરીનના બહુસંયોજકરણથી ક્રા પ્રકારનું રબર બને છે.			
	A. બ્યુના-એસ C. નિયોપ્રીન	B. બ્યુના-એન D. આઈસોપ્રીન		
71	The chemical bond formed by transfer of electrons is called A. hydrogen bond C. metallic bond	B. Covalent bond D. ionic bond		R 1
	ઈલેક્ટ્રોનના વિનિમય દ્વારા બનતા રાસાયણિક બધાને _____ કહેવાય.			
	A. હાઇડ્રોજન બધાન C. ધાત્વિક બધાન	B. સહસંયોજક બધાન D. આયોનિક બધાન		
72	Which of the following contains Intermolecular Hydrogen bonding? A. o-Chlorophenol C. Cl ₂	B. p-Chlorophenol D. NaCl		U 1
	નીચેના માંથી કોણ આત્માણવિય હાઇડ્રોજન બધાન ધરાવે છે?			
	A. o-ક્લોરો ફ્રિનોલ C. Cl ₂	B. p-ક્લોરો ફ્રિનોલ D. NaCl		
73	Which of the following is the example of non-polar covalent bond? A. HF C. HCl	B. NH ₃ D. Cl ₂		U 1
	નીચેના માથી અધ્યૂત્ત્વિય સહસંયોજક બધાન ઉદાહરણ શોધો.			
	A. HF C. HCl	B. NH ₃ D. Cl ₂		
74	Aluminium contains structure. A. BCC C. HCP	B. FCC D. Simple cubic		R 1
	ઓદ્યુમી-નીયમ બંધારણ ધરાવે છે.			
	A. BCC C. HCP	B. FCC D. સાદા ઘન		
75	Graphite is an example of type of solids. A. Ionic C. Molecular	B. Network D. Metallic		R 1
	ગ્રેફાઇટ એ પ્રકારનો ઘન છે.			
	A. આયોનિક C. આણવિય	B. જળીદાર D. ધાત્વિક		
76	Which catalyst is used for the manufacture of ammonia? A. Fe C. Mo	B. Ni D. Pt		R 1
	અમોનિયાના ઉત્પાદન માટે ક્યો ઉદ્દીપક વપરાય છે?			
	A. Fe C. Mo	B. Ni D. Pt		
77	In the manufacture of H ₂ SO ₄ in contact process, As ₂ O ₃ acts as A. Negative catalyst C. Catalytic poison	Promoter auto-catalyst		R 1
	H ₂ SO ₄ ની બનાવટ માટેની સંપર્કવિભિન્નાં As ₂ O ₃ _____ તરીકે કાર્ય કરે છે.			
	A. ઋણ ઉદ્દીપક C. ઉદ્દીપક વિષ	B. ઉદ્દીપક - ઉત્તેજક D. સ્વયં ઉદ્દીપક		
78	N ₂ molecule possesses covalent bonds. A. 1 C. 3	B. 2 D. 4		A 1
	N ₂ આણુ સહસંયોજક બધાન ધરાવે છે.			
	A. 1 C. 3	B. 2 D. 4		

	1F = Columb A. 96500 C. 96600 1 ફોરેઅ = કુલંબ A. 96500 C. 96600	B. 95600 D. 95500 B. 95600 D. 95500		
79	The process of formation of positive and negative ions in aqueous solution is called..... A. Decomposition C. Ionization જવીય દ્રાવણમાં ધન આયન અને ઋણ આયન બનવાની હિયાને કહે શકે છે. A. વિઘટન C. આયનીકરણ	B. Dissociation D. None of these B. વિયોજન D. આમાંથી એક પણ નહીં	R	2
80	K _w = A. 1.0 X 10 ¹⁴ M ² C. 1.0 X 10 ⁷ M ² K _w = A. 1.0 X 10 ¹⁴ M ² C. 1.0 X 10 ⁷ M ²	B. 1.0 X 10 ⁻¹⁴ M ² D. 1.0 X 10 ⁻⁷ M ² B. 1.0 X 10 ⁻¹⁴ M ² D. 1.0 X 10 ⁻⁷ M ²	R	2
81	If [H ₃ O ⁺] < [OH ⁻], then the solution is in nature. A. Acidic C. Neutral જો [H ₃ O ⁺] < [OH ⁻], તો દ્રાવણનો સ્વભાવ હોય. A. એસિડિક C. નટક્ષય	B. Basic D. None of these B. બેઝિક D. આમાંથી એક પણ નહીં	U	2
82	pH = A. - log [OH ⁻] C. - log [H ₃ O ⁺] pH = A. - log [OH ⁻] C. - log [H ₃ O ⁺]	B. - log [H ₃ O ⁺ + OH ⁻] D. None of these B. - log [H ₃ O ⁺ + OH ⁻] D. આમાંથી એક પણ નહીં	R	2
83	Wax block are used for A. Electro plating C. Metal extraction મીણુના જ્વોક માટે વપરાય છે A. ઈલેક્ટોપ્લેટિંગ C. ધાતુના નિષ્કર્ષણ	B. Electro refining D. Electro typing B. ધાતુ શુદ્ધિકરણ D. ઈલેક્ટોટાઈપિંગ	U	2
84	What is the pH of Neutral solution? A. 0 C. 7 તટસ્થ દ્રાવણની pH કેટલી? A. 0 C. 7	B. 1 D. 14 B. 1 D. 14	R	2
85	What is the pH of 0.01M HCl solution? A. 0.01 C. 1 0.01M HCl ના દ્રાવણ ની pH..... A. 0.01 C. 1	B. 0.1 D. 2 B. 0.1 D. 2	A	2
86	Buffer solution is the solution whose pH..... A. Remain same C. Decrease બદ્દર દ્રાવણ એ ઓન્ટું દ્રાવણ છે કે જેની pH..... A. સમાન રહે C. ઘટે	B. Increase D. All of the above B. ઉંઘે D. ઉપર ના ભધા	R	2
87				

	The electrode potential of standard hydrogen electrode is A. 0 V B. 1.0 V C. 10 V D. 100 V પ્રમાણભૂત હાઇડ્રોજન ધૂવ નો પોટેન્શિયલ હોય છે. A. 0 V B. 1.0 V C. 10 V D. 100 V	R	2
88	In an electrochemical cell _____ energy is converted into _____ energy. A. Chemical, Electrical B. Electrical, Mechanical C. Electrical, Chemical D. Mechanical, Electrical વિધુતરાસાયણક કોપમાં, શક્તિનું શક્તિમાં રૂપાંતર થાય છે. A. રાસાયણક, વિધુત B. વિધુત, યાંત્રિક C. વિધુત, રાસાયણક D. યાંત્રિક, વિધુત Which of following is correct for standard conditions?	R	2
89	Which of following is correct for standard conditions? A. 1 atmospheric pressure B. 25° C temperature C. Solution of 1 M concentration D. A., B. and C. all નીચેનામાથી પ્રમાણિત શરતો માટે કયું સાચું છે? A. 1 વાતાવરણ દ્વારાણ B. 25° C તાપમાન C. 1 M સાંદ્રતાવાળું દ્વારાણ D. A., B. અને C. બધા	R	2
90	If zinc is coated on base metal surface is called _____ A. Buffering B. Tinning C. Inhibitors D. Galvanizing મૂળ ધાર્તને બચાવા માટે તેના ઉપર જસતના રક્ષિત પડ ચઢાવવાની પ્રક્રિયાને _____ કહેવાય A. બફરિંગ B. ટીનિંગ C. નિરોધકો D. ગેલ્વેનાઇઝિંગ	R	2
91	Corrosion is a process of A. Oxidation B. Reduction C. Electrolysis D. Ozonolysis શારણ એ _____ ની પ્રક્રિયા છે. A. ઓક્સિડેશન B. રીડક્ષન C. વિધુત વિભાજન D. ઓઝોનોલીસીસ	R	3
92	The corrosion will be rapid when A. pH<7 B. pH = 7 C. pH>7 D. None શારણ જડપથી થાય છે જ્યારે A. pH <7 B. pH = 7 C. pH >7 D. કોઈ પણ નહિ	R	3
93	In pitting corrosion, area of cathode is very large as compared to area of anode, So rate of corrosion is A. moderate B. slow C. fast D. none of these પીટા શારણમાં કેથોડનાં ક્ષેત્રકળ એનોડ કરતા વધારે હોવાથી શારણ નો દર હોય છે. A. પ્રમાણસર B. ધીમો C. જડપી D. કોઈપણ નહ	U	3
94	Which method is used to protect the small things like screw, nut, bolt and nails from corrosion? A. Sherardising B. Tinning C. Metal cladding D. Metal spraying સ્ક્રુ, નાટ, બોલ્ટ, ધીલીઓ જેવી નાની વસ્તુઓને શારણથી બચાવવાં કરી પદ્ધતિ વપરાય છે? A. શીર્ડાઇન્ડિંગ B. ટીનીંગ C. ધાતુ ક્રોકિંગ D. ધાતુ ઇંટકાવ	A	3
95	This is not a factor affecting corrosion A. Nature of film B. Nature of solvent C. pH of solution D. Moisture શારણ પર અસર કરતું પરિબળ નથી A. પોપડી નો પ્રકાર B. દ્રાવક ની પ્રકૃતિ C. દ્રાવણ ની pH D. બેજ	U	3
96			

	Destruction or decay of metal by chemical or electrochemical reaction is known as A. Oxidation B. Reduction C. Redox D. Corrosion રાસાયણિક અથવા વિધૂતરાસાયણિક પ્રક્રિયાથી ધાતુના નાશ થવાની હિયાને ... કહેવાય A. ઓક્સિડેશન B. રિડક્ષન C. રૈઝોન D. કારણ		
97	As impurity of metal increases, the rate of corrosion A. Increases B. decreases C. remains constant D. None of above જેમ ધાતુ માં અશુભી વધે છે તેમ કારણનો દર _____ છે. A. વધે B. ઘટે C. અચળ રહે D. કોઈપણ નહિ	R	3
98	1 ppm = ----- Degree French. A. 0.07 B. 7 C. 0.01 D. 0.1 1 ppm = ----- ડિગ્રી ફ્રેન્ચ A. 0.07 B. 7 C. 0.01 D. 0.1	U	3
99	Temporary hardness in water is caused by A. KCl B. NaCl C. MgCl ₂ D. None of the above નીચેના માંથી કોણ અસ્થાયી કઠિનતા કોના દ્વારા થાય છે? A. KCl B. NaCl C. MgCl ₂ D. કોઈ પણ નહિ	A	4
100	----- Indicator is used in water hardness measurement. A. Phenolphthalein B. EDTA C. Erio chrome Black- T D. Methyl Orange પાણીની કઠિનતા માપવા માટે ----- સૂચક વપરાય છે. A. ફ્ફોફ્ફ્ફ્ફ્લેન B. EDTA C. એરીઓ કોમ બ્લેક- T D. મિથાઇલ ઓરેન્જ	U	4
101	Which of the following buffer solution is used in water hardness measurement? A. NH ₄ Cl + NH ₄ OH B. CH ₃ COOH + CH ₃ COONa C. NaOH + HCl D. None of the above પાણીની કઠિનતા માપવા માટે નીચેના પૈકી ક્યા બદ્દ દ્વારાનો ઉપયોગ થાય છે. A. NH ₄ Cl + NH ₄ OH B. CH ₃ COOH + CH ₃ COONa C. NaOH + HCl D. None of the above	R	4
102	1 ppm = _____ mg/liter A. 1 B. 10 C. 100 D. 1000 1 ppm = _____ મિલી/લિટર A. 1 B. 10 C. 100 D. 1000	U	4
103	Which compound causes caustic embrittlement? A. HCl B. H ₂ O C. NaCl D. NaOH ક્રાં સંયોજન ને લીધે ક્રોસ્ટીક ઇંગ્રીટલમેન્ટ થાય છે? A. HCl B. H ₂ O C. NaCl D. NaOH	R	4
104	Acidic resins and basic resins are used in method to make hard water soft. A. Permutit B. Ion exchange C. Chlorination D. Soda lime સખત પાણી ને નરમ બનાવવાની પદ્ધતિમાં એસીડીક અને બેઝીક રેસીન વપરાય છે. A. પરમ્પુરીટ બ. આયન વિનિમય C. કલોરીનેશન D. સોડાલાઈમ	R	4

106	Molecular weight of CaCl_2 isgm/mol A. 120 B. 95 C. 111 D. 100 CaCl_2 નો આગુભાર..... છ. A. 120 B. 95 C. 111 D. 100	A	4
107	Water which does not produce good lather with soap readily but produce curdy precipitates is termed as A. Hard water B. Soft water C. Acid water D. Basic water જે પાણી સાખુ સાચે તરત જ સારા ફીલ્ડ ઉત્પન્ન કરતા નથી પરંતુ દાહી જેવા અવક્ષેપ ઉત્પન્ન કરે તે પાણી A. કાર્બિન પાણી B. નરમ પાણી C. એક્સિડ પાણી D. બેર્જિક પાણી	R	4
108	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 બોર્ડલરમા પાણી જરૂરી ઉકળે અને ભીની વરાળ ઉત્પન્ન થાય તેને શું કહેવામ ? A. છારી બાજવી B. અવમલ ઉત્પન્ન થવું C. સંજળ બાધ્ય બનવી D. ફીલ્ડ ઉત્પન્ન થવું	U	4
109 compounds burn with sooty flame. A. Metallic B. Aromatic C. Aliphatic D. Ionic સંયોજનો ધૂમાંડવાળી જયોતથી બળે છે. A. ધાત્રિક B. એરોમેટિક C. એલિફ્ટિક D. આયોનિક	U	5
110	Carbon of methane molecule has hybridization. A. sp B. sp^2 C. sp^3 D. sp^4 મિથેન આગુમાં રહેલ કાર્બન સંકરણ ધરાવે છે. A. sp B. sp^2 C. sp^3 D. sp^4	R	5
111	Regarding strength, σ -bond π -bond. A. $>$ B. $=$ C. $<$ D. \geq મજભૂતાઈને અનુલક્ષીને, ટ-બંધ π -બંધ. A. $>$ B. $=$ C. $<$ D. \geq	U	5
112	The general formula of Alkynes is A. C_nH_{2n-2} B. C_nH_{2n} C. C_nH_{2n+2} D. C_nH_{2n+4} આલ્કાઈન નું સામાન્ય સૂત્ર છ. A. C_nH_{2n-2} B. C_nH_{2n} C. C_nH_{2n+2} D. C_nH_{2n+4}	R	5
113 show aldehyde group A. -OH B. -CHO C. -COOH D. -COORઆલ્ડીહાઈડ સમૃહ દર્શાવે છે A. -OH B. -CHO C. -COOH D. -COOR	R	5
114	Name of CH_4 is..... A. Butane B. Propane C. Ethane D. Methane CH_4 નું નામ..... છ. A. બૂટન B. પ્રોપેન C. ઈથેન D. મિથેન	R	5
115	Which of the following is alcohol? A. CH_3OH B. $\text{CH}_3\text{-CHO}$ C. CH_3COOH D. CH_3OCH_3 નીચનામાથી આલ્કોહોલ થોડો. A. CH_3OH B. $\text{CH}_3\text{-CHO}$ C. CH_3COOH D. CH_3OCH_3	U	5

	What is the bond angle between the hybrid orbitals in Methane? A. 360° B. 120° C. 109.5° D. 180° મિથેનમાં રહેલી સંકર કક્ષકો વચ્ચે રચનાં બંધનો ખૂણો જાણાવો. A. 360° B. 120° C. 109.5° D. 180°		
116	Organic compounds having molecular formula but structural formula are called isomers of each other. A. same, same B. same, different C. different, same D. different, different આગુસુત્ર અને બંધારણીય સુત્ર ધરાવતાં કાબનિક પદાર્થને એકબીજાના સમઘટકો કહે છે. A. સમાન, સમાન B. સમાન, જુદા-જુદા C. જુદા-જુદા, સમાન D. જુદા-જુદા, જુદા-જુદા		
117	Benzene is a/an compound. A. Aromatic B. Heterocyclic C. Aliphatic D. Acyclic બેન્જીન પદાર્થ છે. A. એરોમેટીક B. વિપમ ચક્કીય C. એલીફ્ટિક D. એલીસાયક્લિક	R	5
118	The temperature at which when a flame is kept near to the vapour of fuel and it is burnt continuously then it is called of that fuel. A. Pour point B. Flash point C. Cloud point D. Fire point જે તાપમાને પ્રવાહી સ્નેહકની બાધ્ય પાસે જ્યોત લાવતા બાધ્ય સંગ્રહાનું સતત ચાલ્યા કરે તેને સ્નેહકનું કહે છે. A. રેલા બિંદુ B. ભડકા બિંદુ C. ધૂમ બિંદુ D. આગ બિંદુ	U	5
119	The number of milligrams of KOH required to make soap from 1 gm of oil is called A. Saponification number B. Lubrication C. Emulsification number D. Distillation 1 ગ્રામ તેલમાથી સાબુન બનાવવા માટે જરી KOH ના મિલિગ્રામને કહે છે. A. સાબુનીકરણ આંક B. સ્નેહન C. પાયસીકરણ આંક D. નિરયંદન	R	6
120	The temperature at which the liquid can no longer flow is called A. Pour point B. Flash point C. Cloud point D. Fire point જે તાપમાને પ્રવાહી સ્નેહકનો રેલો ચાલતો અટકી જાય તેને સ્નેહકનું કહે છે. A. રેલા બિંદુ B. ભડકા બિંદુ C. ધૂમ બિંદુ D. આગ બિંદુ	R	6
121	Grease is Example of A. Adhesive B. liquid lubricant C. Semi-solid lubricant D. Solid lubricant ગ્રીઝ એ પ્રકારના સ્નેહકનું ઉદાહરણ છે. A. સંસગી પદાર્થ B. પ્રવાહી સ્નેહક C. અધેધન સ્નેહક D. ધન સ્નેહક	R	6
122	Lubricant is use to reduce A. Surface tension B. Friction C. Conductivity D. Viscosity સ્નેહકનો ઉપયોગ ઘટાડવા માટે થાય છે. A. પુષ્ટાણુ B. ધર્પણ C. વાહકતા D. રિનાંધતા	R	6
123			

	Fire point of good lubricant should be _____ A. High B. moderate C. low D. too low		
124	સારા સ્નેહકનું આગબિંદુ _____ હોવું જોઈએ. A. ઊંચું B. પ્રમાણસર C. નીચું D. તદ્દન નીચું	R	6
125	Emulsification number of ideal lubricant is..... A. 0 B. 10 C. 50 D. 100 આદર્શ સ્નેહક નો પાયસીકરણ આંક હોય. A. 0 B. 10 C. 50 D. 100	R	6
126	The mixture of oil and water is called..... A. Surface tension B. Demulsion C. Viscosity D. Emulsion પાણી અને તેલના મિશ્રણને કહે છે. A. પૂછતાણું B. વિપાયસીકરણ C. સ્થિરધતા D. પાયસીકરણ	R	6
127	The mixture of oil and water is called..... A. Surface tension B. Demulsion C. Viscosity D. Emulsion પાણી અને તેલના મિશ્રણને કહે છે. A. પૂછતાણું B. વિપાયસીકરણ C. સ્થિરધતા D. પાયસીકરણ	R	6
128	Polymers containing the same type of monomer units are called A. Copolymer B. Homopolymer C. Adhesive D. Elastomers એક સરખા મોનોમર એકમ ધરાવતા બહુધટકને કહે છે. A. ક્રો-પોલીમર B. હોમોપોલીમર C. એડહેસીવ ડીલાસ્ટોમર	R	7
129	Which of following is thermosetting polymer A. Polyethylene B. PVC C. Teflon D. Bakelite નીચના માથી કોણ તાપસ્થાપિત બહુધટકછે. A. પોલીઈથીલીન B. પી.વિ.સી C. ટેફ્લોન D. બેકેલાઇટ	U	7
130	The monomer of P.V.C. is..... A. Vinyl chloride B. Vinyl cyanide C. Ethene D. Styrene P.V.C.નો એકાંકી આગુ છે. A. વિનાઇલ ક્લોરાઇડ B. વિનાઇટ સાયનાઇડ C. ઇથેન ડાયારીન	U	7
131	Hexamethylene diamine and adipic acid are the monomers of A. Polypropylene B. Bakelite C. Terylene D. Nylon-6,6 હેક્સામીથિલીન ડાઇઅમાઇન અને એડિપીક એસીડ ના એકાંકી આગુઓ છે. A. પોલીપ્રોપીલીન B. બેકેલાઇટ C. ટેરીલીન D. નાયલોન-6,6	R	7

132	Which type of polymer is -A-A-A-A-A-A-A- ? A. Linear polymer B. Branched polymer C. Cross-linked polymer D. None of these -A-A-A-A-A-A-A- એ ક્યા પ્રકારનો બહુધટક છે? A. સંકળ બહુધટક B. શાખીય બહુધટક C. આંતરભંધીત બહુધટક D. આમાથી એક પણ નહીં	U	7
133 is a co-polymer. A. Polyethylene B. Nylon C. Polypropylene D. P.V.C. એ એક સહ-બહુધટક છે. A. પોલીઇથીલીન B. નાયલોન C. પોલીપ્રોપીલીન D. P.V.C.	U	7
134	The monomer of natural rubber is A. Benzene B. Chloroprene C. Isoprene D. Styrene કુદરતી રબરનો એકંકી આણુ છે. A. બેનજીન B. ક્લોરોપ્રૈન C. આઇસોપ્રૈન D. સ્ટાઇરીન	R	7
135	For the manufacture of tyres of vehicles is used. A. Neoprene rubber B. Natural rubber C. Buna-N D. Buna-S વાહનોના ટાયર બનાવવા માટે વપરાય છે. A. નીયોપ્રૈન રબર B. કુદરતી રબર C. બુના-N D. બુના-S	A	7
136	What is used for vulcanization of rubber A. Sulphur B. Phosphorous C. Oxygen D. Sodium રબર ના વલ્કનાઈઝેશન માટે શુ વપરાય છે. A. સફ્ટર B. ફોસ્ફરસ C. ઓક્સિજન D. સોડિયમ	R	7
137	Which of following is used as Elastomer? A. Polyethylene B. PVC C. Buna-S D. Bakelite નીચના માંથી કોણ ઈલાસ્ટોમર તરીકે વપરાય છે. A. પોલીઇથીલીન B. પી.વી.સી C. બુના-S D. બેક્લાઈટ	R	7
138	Sodium silicate is example of A. Elastomers B. Thermoplastic C. Thermosetting Plastic D. Adhesive સોડિયમ સિલિકેટ નું ઉદાહરણ છે. A. ઈલાસ્ટોમર B. થમોસેટિંગ પ્લાસ્ટિક C. થમોસેટિંગ પ્લાસ્ટિક D. સંસગી પદાર્થ	R	7
139	is used for Book branding A. Casein glue B. Blood albumin glue C. Animal glue D. Vegetable glue બુક બાઈલજારિંગ માટે ઊપ્યોગ થાય છે. A. કેસીન ગુંદર B. રક્ત આલ્બુમીન ગુંદર C. પ્રાણીજ ગુંદર D. વનસ્પતિજન્ય ગુંદર	A	7

140	Which chemical used to binding two surfaces? A. Adhesive B. Insulator C. Refractory D. Lubricant બે સપાટીઓને જોડવા માટે ક્યો પદાર્થ વપરાય છે. A. સંસગી પદાર્થો C. રેફ્રાક્ટરી	R	7
141			
142			
143			