



QUESTION BANK

BASIC CHEMISTRY (DI01000161) / SEM-1 & 2

OBJECTIVE QUESTIONS

SR. NO.	QUESTION	BTL	CO
1	<p>Which of the following contains intra molecular hydrogen bonding</p> <p>A. Cl₂ B. NaCl</p> <p>C. O-chlorophenol D. P-chlorophenol</p> <p>નીચેનામાંથી કોણ આંતઃ આણ્વીય બંધ ધરાવે છે.</p> <p>A. Cl₂ B. NaCl</p> <p>C. O-ક્લોરોફિનોલ D. P- ક્લોરોફિનોલ</p>	U	1
2	<p>Which of the following contains ionic bonding</p> <p>A. Cl₂ B. NaCl</p> <p>C. CH₄ D. SO₃</p> <p>નીચેના માંથી કોણ આયોનિક બંધ ધરાવે છે.</p> <p>A. Cl₂ B. NaCl</p> <p>C. CH₄ D. SO₃</p>	U	1
3	<p>Crystal lattice arrangement of Al is _____ type.</p> <p>A. FCC B. BCC</p> <p>C. HCP D. None of the above</p> <p>Al ના સ્ફટિકમય પરમાણુની રચના _____ પ્રકારની હોય છે.</p> <p>A. FCC B. BCC</p> <p>C. HCP D. આપેલ વિકલ્પો માંથી એક પણ નથી</p>	R	1
4	<p>A substance that activates a slow acting catalyst is called</p> <p>A. Positive catalyst B. an initiator</p> <p>C. catalytic poison D. promoter</p> <p>જે પદાર્થ ધીમે કાર્ય કરતા ઉદ્દીપકની સફીયતામાં વધારો કરે તે કહેવાય છે.</p> <p>A. ધન ઉદ્દીપક B. પ્રારંભકો</p> <p>C. ઉદ્દીપક વિષ D. ઉદ્દીપક-ઉત્તેજક</p>	R	1
5	<p>Which of the following is the example of non-polar covalent bond</p> <p>A. HCl B. Cl₂</p> <p>C. NH₃ D. HF</p> <p>નીચેના માંથી અધુવીય સહસંયોજક બંધનું ઉદાહરણ શોધો.</p> <p>A. HCl B. Cl₂</p> <p>C. NH₃ D. HF</p>	R	1
6	<p>In the manufacture of H₂SO₄ in contact process, As₂O₃ acts as</p> <p>A. Promoter B. Negative catalyst</p> <p>C. Catalytic poison D. auto-catalyst</p> <p>H₂SO₄ ની બનાવટ માટેની સ્પંકે વિધિમાં As₂O₃ _____ તરીકે કાર્ય કરે છે</p> <p>A. ઉદ્દીપક-ઉત્તેજક B. ઋણ ઉદ્દીપક</p> <p>C. ઉદ્દીપક વિષ D. સ્વયં ઉદ્દીપક</p>	R	1
7	<p>The substance change the rate of chemical reaction is called _____.</p> <p>A. Catalogue B. Catalysis</p> <p>C. Chromophore D. Catalyst</p> <p>જે પદાર્થ વડે રાસાયણિક પ્રક્રિયા દરમાં ફેરફાર કરી શકાય તે પદાર્થને _____ કહેવાય.</p> <p>A. કેટલોગ B. ઉદ્દીપન</p> <p>C. ક્રોમોફોર D. ઉદ્દીપક</p>	R	1

8	Which of the following is the example of network solid?		R	1
	A. Diamond	B. P ₄		
	C. S ₈	D. None of the above		
	નીચેના માંથી જાળીદાર ઘન પદાર્થનું ઉદાહરણ જણાવો.			
A. હિરો	B. P ₄	R	1	
C. S ₈	D. આપેલ વિકલ્પો માંથી એક પણ નથી			
The catalyst which retards the rate of chemical reaction is known as				
A. auto-catalyst	B. negative catalyst			
9	C. catalytic poison	D. promoter	R	1
	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 _____		U	2
	A. >7	B. <7		
	C. =7	D. None of the above		
	એસિડિક દ્રાવણની pH _____			
A. >7	B. <7	U	2	
C. =7	D. None of the above			
The solution which resist change in pH by addition of small amount of acid or base is called				
A. Indicator solution	B. Buffer solution			
11	C. Reagent solution	D. None of the above	U	2
	જે દ્રાવણમાં થોડા પ્રમાણમાં એસિડ અથવા બેઇઝ ઉમેરવા છતાં pH માં ફેરફાર થતો નથી એવાં દ્રાવણને _____ કહેવાય.			
	A. સૂચક દ્રાવણ	B. બફર દ્રાવણ		
	C. પ્રક્રિયક દ્રાવણ	D. આપેલ વિકલ્પો માંથી એક પણ નથી		
12	The standard electrode potential of hydrogen electrode is		U	2
	A. 0 volt	B. 1 volt		
	C. 2 volt	D. None of the above		
	પ્રમાણિત હાઇડ્રોજન ધ્રુવના પ્રમાણિત પોટેન્શિયલ નું મૂલ્ય _____			
A. 0 volt	B. 1 volt	R	2	
C. 2 volt	D. આપેલ વિકલ્પો માંથી એક પણ નથી			
Value of ionization constant of water (K _w) at 25° C is				
A. 10 ⁻¹⁴	B. 10 ⁻⁷			
13	C. 14	D. 10 ⁻¹	R	2
	પાણીના આયનિક સંતુલન અચળાંક (K _w) નું મૂલ્ય ૨૫° સે _____ હોય છે.			
	A. 10 ⁻¹⁴	B. 10 ⁻⁷		
	C. 14	D. 10 ⁻¹		
14	The degree of ionization of a substance is depends upon _____		U	2
	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.			
A. દ્રાવ્યતા અણુ કદ	B. દ્રાવકના અણુની પ્રકૃતિ	U	2	
C. ઉપયોગમાં લેવાયેલ વાસણની પ્રકૃતિ	D. પસાર કરવામાં આવેલા વિદ્યુતપ્રવાહના જથ્થા			

15	If zinc is coated on base metal surface is called		A	3
	A. Tinning	B. Galvanizing		
	C. Gold plating	D. Chrome plating		
	મૂળ ધાતુના બચાવ માટે તેના ઉપર જસતના રક્ષિત પડ ચઢાવવાની પ્રક્રિયાને _____ કહેવાય			
A. ટીનીંગ	B. ગેલ્વેનાઇઝીંગ			
C. ગોલ્ડ પ્લેટીંગ	D. ક્રોમ પ્લેટીંગ			
16	100 ppm = _____ degree clark.		A	4
	A. 0.07 ° clark	B. 7 clark		
	C. 14.3 ° clark	D. None of the above		
	100 ppm = _____ ડીગ્રી ક્લાર્ક			
A. 0.07 ° ક્લાર્ક	B. 7° ક્લાર્ક			
C. 14.3° ક્લાર્ક	D. આપેલ વિકલ્પો માંથી એક પણ નથી			
17	Molecular weight of CaCl ₂ is _____ gm.		A	4
	A. 111	B. 120		
	C. 95	D. 100		
	CaCl ₂ નો અણુભાર _____ ગ્રામ છે.			
A. 111	B. 120			
C. 95	D. 100			
18	_____ indicator is used in water hardness measurement.		R	4
	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. ફિનોફ્થેલીન			
19	Water which does not produce good lather with soap readily but produce curdy Precipitates is termed as		U	4
	A. Soft water	B. Hard water		
	C. Acid water	D. Moderate hard water		
	જે પાણી સાબુ સાથે તરત જ સાકું ફીણ ઉત્પન્ન કરતું નથી પરંતુ દહી જેવા અવક્ષેપ ઉત્પન્ન કરે તે પાણી			
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		U	4
	A. Scale formation	B. Sludge formation		
	C. Caustic embrittlement	D. Foaming		
	જે ઘટનામાં પાણીમાં આલ્કલીની માત્રા વધતા બોઇલરની ધાતુંનું ક્ષારણ થાય તેને શું કહેવાય ?			
A. છારી બાઝવી	B. અવમલનું ઉત્પન્ન થવું			
C. કોસ્ટીક ઇમ્બ્રિટલમેન્ટ	D. ફીણ ઉત્પન્ન થવું			
21	Which solution is used to regenerate acidic resin in ion exchange process?		R	4
	A. Bromine solution	B. 10 % NaCl solution		
	C. NaOH solution	D. HCl solution		
	આયન વિનિમય પદ્ધતિમાં કયું દ્રાવણ એસિડ રેઝિનને 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		U	4
	A. Scaling	B. Sludge formation		
	C. Priming	D. Foaming		
	બોઇલરમાં પાણી ઝડપથી ઉકળે અને ભીની વરાળ ઉત્પન્ન થાય તેને શું કહેવાય ?			
A. છારી બાઝવી	B. અવમલનુ ઉત્પન્ન થવું			
C. સજળ બાષ્પ બનવી	D. ફીણ ઉત્પન્ન થવું			
23	Temporary hardness in water is caused by		R	4
	A. NaCl	B. MgCl ₂		
	C. KCl	D. None of the above		
	પાણીની ક્ષણિક 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 _____		U	2
	A. Increases	B. decreases		
	C. remains constant	D. None of above		
	જેમ જલીય દ્રાવણની મદંતા વધે તેમ આયનકરણ અંશનું મુલ્ય _____ છે			
A. વધે	B. ઘટે			
C. અચળ રહે	D. આપેલ વિકલ્પો માંથી એક પણ નથી			
25	Exhausted Zeolite is regenerated by passing		R	4
	A. NaOH	B. Brine solution		
	C. H ₂ O	D. HCl		
	_____ નું દ્રાવણ પસાર કરી ખવાઇ ગયેલા ઝીઓલાઇટને પુનઃ જીવિત કરવામાં આવે છે.			
A. NaOH	B. બ્રાઇન સોલ્યુશન			
C. H ₂ O	D. HCl			
26	Permanent hardness in water is caused by		R	4
	A. NaCl	B. KCl		
	C. CaCl ₂	D. Ca(HCO ₃) ₂		
	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		U	4
	A. Temporary hard water	B. Permanent Hard water		
	C. Soft water	D. Moderate hard		
	જે પાણી જ કેલ્શિયમ અને મેગ્નેશિયમ 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			
28	Molecular weight of Mg(HCO ₃) ₂ = _____		A	4
	A. 146	B. 95		
	C. 111	D. 140		
	Mg(HCO ₃) ₂ નો અણુભાર = _____			
A. 146	B. 95			
C. 111	D. 140			
29	1 degree clark = _____ degree french		A	4
	A. 146	B. 0.1		
	C. 1.43	D. 0.07		
	1 ડીગ્રી ક્લાર્ક = _____ ડીગ્રી ફ્રેંચ			
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		R	6
	A. Flash point	B. Pour point		
	C. Cloud point	D. Viscosity index		
	જે તાપમાને પ્રવાહીને 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			
31	Lubricant is use to reduce _____		U	6
	A. Conductivity	B. Surfacetension		
	C. Viscosity	D. Friction		
	સ્નેહકનો ઉપયોગ _____ ઘટાડવા માટે થાય છે.			
A. વાહકતા	B. પૃષ્ઠતાણ			
C. સ્નિગ્ધતા	D. ધરઘણ			
32	Fire point of good lubricant should be _____		R	6
	A. High	B. low		
	C. moderate	D. too low		
	સારા પ્રવાહીનું સ્નેહકનું આગ બિંદુ _____ હોવું જોઈએ.			
A. ઊંચું	B. નીચું			
C. પ્રમાણસર	D. તદ્દન નીચું			
33	Which apparatus is used to determine Viscosity of lubricating oil?		R	6
	A. Stalagmometer	B. Abbe viscometer		
	C. Redwood viscometer	D. Pensky Martin viscometer		
	સ્નેહકની સ્નિગ્ધતાના માપન માટે કયા સાધનનો ઉપયોગ થાય છે?			
A. સ્ટેલેગ્નોમિટર	B. એબ વિસ્કોમિટર			
C. રેડવુડ વિસ્કોમિટર	D. પેન્સકિ માર્ટિન વિસ્કોમિટર			
34	Repeating units of natural rubber is called _____		R	7
	A. Chloroprene	B. Neoprene		
	C. ethylene	D. Isoprene		
	કુદરતી રબર કયો આવેતનીય એકમ ધરાવે છે			
A. ક્લોરોપ્રીન	B. નિયોપ્રીન			
C. ઇથિલિન	D. આયસોપ્રીન			
35	The general formula of alkenes is _____		R	5
	A. C_nH_{2n+2}	B. C_nH_{2n-2}		
	C. C_nH_{2n}	D. C_nH_{2n+3}		
	આલ્કિનનું 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?		R	5
	A. CH_3-CH_3	B. $CH_2 = CH_2$		
	C. CH_4	D. C_6H_6		
	નીચેનામાંથી આલ્કીન 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		R	7
	A. Polyethylene	B. PVC		
	C. Teflon	D. Bakelite		
	નીચના માથી કોણ તાપસ્થાપિત બહુઘટક છે.			
A. પોલીઇથીલીન	B. પી.વી.સી			
C. ટેફ્લોન	D. બેકેલાઇટ			

38	Which of the following is aliphatic compound?		U	5
	A. Ethanol	B. Benzene		
	C. Benzoic acid	D. Phenol		
	નીચેનામાંથી એલીફેટીક પદાર્થ ઓળખી બતાવો.			
A. ઇથેનોલ	B. બેન્ઝીન			
C. બેન્ઝોઈક એસિડ	D. ફીનોલ			
39	The general formula of Alkane is _____		R	5
	A. C_nH_{2n+2}	B. C_nH_{2n-2}		
	C. C_nH_{2n}	D. C_nH_{2n+3}		
	આલકેનનું 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 used as monomer in the manufacture of PVC		R	7
	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. $CH_2=CH-CH_3$			
41	Thermo plastic polymer contains _____ structure.		U	7
	A. Cross linked	B. Branched		
	C. Linear	D. None of the above		
	થર્મોપ્લાસ્ટિક પોલિમર _____ બંધારણ ધરાવે છે.			
A. આંતરબંધીત	B. શાખિય			
C. રેખિય	D. આપેલ વિકલ્પો માંથી એક પણ નથી			
42	Which of the following is alcohol?		U	5
	A. CH_3COOH	B. CH_3OH		
	C. CH_3-CHO	D. $CH_3 O CH_3$		
	નીચનામાંથી આલ્કોહોલ શોધો.			
A. CH_3COOH	B. CH_3OH			
C. CH_3-CHO	D. $CH_3 O CH_3$			
43	Plastics which become soften on heating and rigid on cooling without any chemical change are called		R	7
	A. Thermosets	B. Thermoplastics		
	C. Adhesives	D. Elastomers		
	જે પ્લાસ્ટિકને ગરમ કરતા નરમ બને અને ઠંડું પડતા સખત બને કોઈપણ રાસાયણિક ફેરફાર વિના તે _____ કહેવાય.			
A. તાપ સ્થાપિત	B. તાપ સુનમ્ય			
C. એડહેસીવ	D. ઇલાસ્ટોમર			
44	Amount of KOH in milligram requires to neutralize one gram of an oil is called		R	6
	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. પાયસીકરણ આંક			
C. એસિડ આંક	D. આપેલ વિકલ્પો માંથી એક પણ નથી			
45	Grease is Example of		R	6
	A. Solid lubricant	B. Semi-solid lubricant		
	C. liquid lubricant	D. Adhesive		
	ગ્રીઝ એ _____ પ્રકારના સ્નેહકનું ઉદાહરણ છે			
A. ઘન સ્નેહક	B. અર્ધઘન સ્નેહક			
C. પ્રવાહી સ્નેહક	D. સંસર્ગી પદાર્થ			

46	Deterioration of metal due to atmospheric action is called _____ corrosion.			
	A. Pitting	B. Atmospheric		
	C. Waterline	D. Crevice		
	વાતાવરણની અસરને કારણે ધાતુના નાશ પામવાની ક્રિયાને _____ ક્ષારણ કહેવાય.			
A. પીટીંગ	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. $\text{CH}_2=\text{CH-CH}_3$			
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 વલ્કેનીકરણ કહેવાય છે.			
A. રાસેમાઈજેશન	B. ઓપ્ટિકલ રીજોલ્યુશન			
C. સમઘટકતા	D. આપેલ વિકલ્પો માંથી એક પણ નથી			
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	D. બેકેલાઇટ			
50	During _____ polymerization no side product is obtained.			
	A. Addition	B. Condensation		
	C. Sulphonation	D. Nitration		
	જે બહુલીકરણ પ્રક્રિયા દરમિયાન ગૌણ નિપજ પ્રાપ્ત ન થાય તેને કહેવાય			
A. યોગશીલ બહુઘટકતા	B. સંઘનન બહુઘટકતા			
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. $\text{CH}_2=\text{CH-CH}_3$		
	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		
	જે પદાર્થોના અણુસૂત્રો સમાન પરંતુ બંધારણીય સૂત્રો અલગ અલગ હોય તેને _____ કહેવાય.			
A. પોલીમર	B. મોનોમર			
C. સમઘટક	D. આપેલ વિકલ્પો માંથી એક પણ નથી			
53	Nylon6,6 is formed by			
	A. Condensation polymerization	B. Addition polymerization		
	C. Vulcanization	D. Cyclization		
	_____ દ્વારા નાયલોન ૬,૬ બનાવવામાં આવે છે			
A. સંઘનન બહુઘટકતા	B. યોગશીલ બહુઘટકતા			
C. વલ્કેનાઈઝેશન	D. ચક્રીકરણ			

54	The substance ionize 100 % in to the solution is called		R	2
	A. Weak electrolyte	B. Strong electrolyte		
	C. Medium electrolyte	D. None of the above		
	જે પદાર્થને જુદા દ્રાવણમાં 100% આયનીકરણ થાય તેને કહેવાય છે.			
A. નિબેળ વિદ્યુતવિભાજ્ય	B. પ્રબળ વિદ્યુતવિભાજ્ય	A	2	
C. મધ્યમ વિદ્યુતવિભાજ્ય	D. આપેલ વિકલ્પો માંથી એક પણ નથી			
pH of aqueous solution having concentration of 0.001M H ₃ O ⁺ , is				
A. 3	B. 7			
55	C. 14	D. 1	A	2
	0.001M H ₃ O ⁺ ની સાંદ્રતા ધરાવતા જલીય દ્રાવણની pH ____ છે			
	A. 3	B. 7		
	C. 14	D. 1		
56	_____ reaction occurs at anode in electrochemical cell.		U	5
	A. Reduction	B. Hydrolysis		
	C. Nitration	D. Oxidation		
	વિદ્યુત રાસાયણિક કોષ એનોડ ધ્રુવ ઉપર _____ પ્રક્રિયા થાય છે.			
A. રીડક્શન	B. હાઈડ્રોલિસીસ	R	2	
C. નાઈટ્રેશન	D. ઓક્સિડેશન			
Which of the following hydrocarbon is saturated				
A. CH ₃ -CH ₃	B. CH ₂ =CH ₂			
57	C. CH≡CH	D. CH ₂ =CH ₂ -CH ₃	U	5
	નીચના માંથી કોણ સંતૃપ્ત હાઈડ્રોકાર્બન કહેવાય છે.			
	A. CH ₃ -CH ₃	B. CH ₂ =CH ₂		
	C. CH≡CH	D. CH ₂ =CH ₂ -CH ₃		
58	E.M.F of Zn / Zn ⁺² electrode is _____ V.		R	2
	A. 0.34	B. 0.45		
	C. 0.67	D. 0.76		
	Zn / Zn ⁺² વિદ્યુત ધ્રુવનો E. M. F. _____ V.			
A. 0.34	B. 0.45	R	6	
C. 0.67	D. 0.76			
Graphite is _____ type of lubricant				
A. Solid lubricant	B. Semi-solid lubricant			
59	C. liquid lubricant	D. Synthetic lubricant	R	6
	ગ્રેફાઇટ _____ પ્રકારનો સ્નેહક છે.			
	A. ઘન સ્નેહક	B. અર્ધઘન સ્નેહક		
	C. પ્રવાહી સ્નેહક	D. સાંસ્લેષિક સ્નેહક		
60	Polymers containing the same type of monomeric units are called		R	7
	A. Homopolymer	B. Copolymer		
	C. Elastomers	D. Adhesives		
	એક સરખા મોનોમર એકમ ધરાવતા બહુઘટકને _____ કહે છે.			
A. હોમોપોલીમર	B. કો-પોલીમર	U	3	
C. ઇલાસ્ટોમર	D. એડહેસીવ			
Rate of corrosion depend heavily on the				
A. Wind Velocity	B. Viscosity			
61	C. Surfacentension	D. Moisture	U	3
	ક્ષારણનો દર _____ ઉપર સવિશેષ આધાર રાખે છે.			
	A. પવનની ઝડપ	B. સ્નિગ્ધતા		
	C. પૃષ્ઠતાણ	D. ભેજ		

62	Terylene is used as			U	7	
	A.	Plastics	B.			Synthetic fibres
	C.	Elastomers	D.			Adhesive
	ટેરીલીન _____ તરીકે વપરાય છે.					
A.	પ્લાસ્ટીક	B.	સાંસ્લેષિક રેસા			
C.	ઇલાસ્ટોમર (રબર)	D.	સંસર્ગી પદાર્થ			
63	The hybridization in which one s and two p orbitals take part is called			U	5	
	A.	sp hybridization	B.			sp ³ hybridization
	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?			U	5	
	A.	180 ⁰	B.			120 ⁰
	C.	109.5 ⁰	D.			360 ⁰
	મિથેનમાં રહેલી સંકર કક્ષકો વચ્ચે રચાતા બંધનો ખૂણો જણાવો.					
A.	180 ⁰	B.	120 ⁰			
C.	109.5 ⁰	D.	360 ⁰			
65	The substance used to stick two different surfaces firmly are called			R	7	
	A.	Plastics	B.			Synthetic fibres
	C.	Elastomers	D.			Adhesive
	બે જુદી-જુદી સપાટીને મજબૂત રીતે ચોટાડવા માટે વપરાતા પદાર્થને _____ કહે છે.					
A.	પ્લાસ્ટીક	B.	રેસા			
C.	ઇલાસ્ટોમર (રબર)	D.	સંસર્ગી પદાર્થ			
66	2-Pentenone & 3-Pentenone are the example of _____			U	5	
	A.	Metamerism	B.			Chain isomerism
	C.	Position isomerism	D.			Functional isomerism
	નીચેનામાંથી ૨-પેન્ટેનોન અને ૩-પેન્ટેનોન કોના ઉદાહરણ છે.					
A.	મેટામેરીઝમ	B.	શૃંખલા સમઘટકતા			
C.	સ્થાન સમઘટકતા	D.	સમૂહ સમઘટકતા			
67	Aldehyde consist which of the functional group			R	5	
	A.	-OH	B.			-O-
	C.	-CO-	D.			-CHO
	નીચેનામાંથી કયો વિકલ્પ આલ્ડિહાઈડ્સ સમૂહ દર્શાવે છે.					
A.	-OH	B.	-O-			
C.	-CO-	D.	-CHO			
68	The general formula of alkyne is			R	5	
	A.	C _n H _{2n+2}	B.			C _n H _{2n-2}
	C.	C _n H _{2n}	D.			C _n H _{2n+3}
	આલ્કાઈનનું સામાન્ય સૂત્ર _____ છે.					
A.	C _n H _{2n+2}	B.	C _n H _{2n-2}			
C.	C _n H _{2n}	D.	C _n H _{2n+3}			
69	Sodium silicate is example of _____			R	7	
	A.	Adhesive	B.			Elastomers
	C.	Thermoplastic	D.			Thermosetting Plastic
	સોડિયમ સિલિકેટ _____ નું ઉદાહરણ છે.					
A.	સંસર્ગી પદાર્થ	B.	ઇલાસ્ટોમર (રબર)			
C.	થર્મોપ્લાસ્ટીક	D.	થર્મોસેટિંગ પ્લાસ્ટીક			

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

79	<p>1F = _____ Columb</p> <p>A. 96500 B. 95600</p> <p>C. 96600 D. 95500</p> <p>1 ફેરડી = કુલંબ</p> <p>A. 96500 B. 95600</p> <p>C. 96600 D. 95500</p>	R	2
80	<p>The process of formation of positive and negative ions in aqueous solution is called.....</p> <p>A. Decomposition B. Dissociation</p> <p>C. Ionization D. None of these</p> <p>જલીય દ્રાવણમાં ધન આયન અને ઋણ આયન બનવાની ક્રિયાને કહે છે.</p> <p>A. વિઘટન B. વિયોજન</p> <p>C. આયનીકરણ D. આમાંથી એક પણ નહીં</p>	R	2
81	<p>$K_w = \dots\dots\dots$</p> <p>A. $1.0 \times 10^{14} M^2$ B. $1.0 \times 10^{-14} M^2$</p> <p>C. $1.0 \times 10^7 M^2$ D. $1.0 \times 10^{-7} M^2$</p> <p>$K_w = \dots\dots\dots$</p> <p>A. $1.0 \times 10^{14} M^2$ B. $1.0 \times 10^{-14} M^2$</p> <p>C. $1.0 \times 10^7 M^2$ D. $1.0 \times 10^{-7} M^2$</p>	A	2
82	<p>If $[H_3O^+] < [OH^-]$, then the solution is in nature.</p> <p>A. Acidic B. Basic</p> <p>C. Neutral D. None of these</p> <p>જો $[H_3O^+] < [OH^-]$, તો દ્રાવણનો સ્વભાવ હોય.</p> <p>A. એસિડિક B. બેઝિક</p> <p>C. તટસ્થ D. આમાંથી એક પણ નહીં</p>	U	2
83	<p>pH =</p> <p>A. $-\log [OH^-]$ B. $-\log [H_3O^+ + OH^-]$</p> <p>C. $-\log [H_3O^+]$ D. None of these</p> <p>pH =</p> <p>A. $-\log [OH^-]$ B. $-\log [H_3O^+ + OH^-]$</p> <p>C. $-\log [H_3O^+]$ D. આમાંથી એક પણ નહીં</p>	R	2
84	<p>Wax block are used for _____</p> <p>A. Electro plating B. Electro refining</p> <p>C. Metal extraction D. Electro typing</p> <p>મીણના બ્લોક માટે વપરાય છે</p> <p>A. ઇલેક્ટ્રોપ્લેટિંગ B. ધાતુ શુદ્ધિકરણ</p> <p>C. ધાતુના નિષ્કર્ષણ D. ઇલેક્ટ્રોટાઇપિંગ</p>	U	2
85	<p>What is the pH of Neutral solution?</p> <p>A. 0 B. 1</p> <p>C. 7 D. 14</p> <p>તટસ્થ દ્રાવણની pH કેટલી?</p> <p>A. 0 B. 1</p> <p>C. 7 D. 14</p>	R	2
86	<p>What is the pH of 0.01M HCl solution?</p> <p>A. 0.01 B. 0.1</p> <p>C. 1 D. 2</p> <p>0.01M HCl ના દ્રાવણ ની pH.....</p> <p>A. 0.01 B. 0.1</p> <p>C. 1 D. 2</p>	A	2
87	<p>Buffer solution is the solution whose pH.....</p> <p>A. Remain same B. Increase</p> <p>C. Decrease D. All of the above</p> <p>બફર દ્રાવણ એ એવું દ્રાવણ છે કે જેની pH.....</p> <p>A. સમાન રહે B. વધે</p> <p>C. ઘટે D. ઉપર ના બધા</p>	R	2

106	<p>Molecular weight of CaCl_2 isgm/mol</p> <p>A. 120 B. 95 C. 111 D. 100</p> <p>CaCl_2 નો આણુભાર..... છે.</p> <p>A. 120 B. 95 C. 111 D. 100</p>	A	4
107	<p>Water which does not produce good lather with soap readily but produce curdy Precipitates is termed as</p> <p>A. Hard water B. Soft water C. Acid water D. Basic water</p> <p>જે પાણી સાબુ સાથે તરત જ સારા ફીણ ઉત્પન્ન કરતા નથી પરંતુ દહી જેવા અવક્ષેપ ઉત્પન્ન કરે તે પાણી</p> <p>A. કઠીન પાણી B. નરમ પાણી C. એસિડ પાણી D. બેઝીક પાણી</p>	R	4
108	<p>The process of wet steam formation due to rapid boiling of water in boiler is known as</p> <p>A. Scaling B. Sludge formation C. Priming D. Foaming</p> <p>બોઈલરમાં પાણી ઝડપથી ઉકળે અને ભીની વરાળ ઉત્પન્ન થાય તેને શું કહેવાય ?</p> <p>A. છારી બાઝવી B. અવમલ ઉત્પન્ન થવું C. સજળ બાષ્પ બનવી D. ફીણ ઉત્પન્ન થવું</p>	U	4
109	<p>..... compounds burn with sooty flame.</p> <p>A. Metallic B. Aromatic C. Aliphatic D. Ionic</p> <p>..... સંયોજનો ધૂમાંડાવાળી જ્યોતથી બળે છે.</p> <p>A. ધાત્વિક B. એરોમેટિક C. એલિફેટિક D. આયોનિક</p>	U	5
110	<p>Carbon of methane molecule has hybridization.</p> <p>A. sp B. sp^2 C. sp^3 D. sp^4</p> <p>મિથેન આણુમાં રહેલ કાર્બન સંકરણ ધરાવે છે.</p> <p>A. sp B. sp^2 C. sp^3 D. sp^4</p>	R	5
111	<p>Regarding strength, σ-bond π-bond.</p> <p>A. > B. = C. < D. \geq</p> <p>મજબૂતાઈને અનુલક્ષીને, σ-બંધ π-બંધ.</p> <p>A. > B. = C. < D. \geq</p>	U	5
112	<p>The general formula of Alkynes is _____</p> <p>A. $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$ B. C_nH_{2n} C. $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$ D. $\text{C}_n\text{H}_{2n+4}$</p> <p>આલ્કાઈન નું સામાન્ય સૂત્ર છે</p> <p>A. $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$ B. C_nH_{2n} C. $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$ D. $\text{C}_n\text{H}_{2n+4}$</p>	R	5
113	<p>..... show aldehyde group</p> <p>A. -OH B. -CHO C. -COOH D. -COOR</p> <p>..... આલ્ડીહાઈડ સમુહ દર્શાવે છે</p> <p>A. -OH B. -CHO C. -COOH D. -COOR</p>	R	5
114	<p>Name of CH_4 is.....</p> <p>A. Butane B. Propane C. Ethane D. Methane</p> <p>CH_4 નું નામ..... છે</p> <p>A. બ્યુટેન B. પ્રોપેન C. ઈથેન D. મિથેન</p>	R	5
115	<p>Which of the following is alcohol?</p> <p>A. CH_3OH B. $\text{CH}_3\text{-CHO}$ C. CH_3COOH D. $\text{CH}_3 \text{ O } \text{CH}_3$</p> <p>નીચનામાંથી આલ્કોહોલ શોધો.</p> <p>A. CH_3OH B. $\text{CH}_3\text{-CHO}$ C. CH_3COOH D. $\text{CH}_3 \text{ O } \text{CH}_3$</p>	U	5

116	<p>What is the bond angle between the hybrid orbitals in Methane?</p> <p>A. 360° B. 120° C. 109.5° D. 180°</p> <p>મિથેનમાં રહેલી સંકર કક્ષકો વચ્ચે રચતાં બંધનો ખૂણો જણાવો.</p> <p>A. 360° B. 120° C. 109.5° D. 180°</p>		
117	<p>Organic compounds having molecular formula but structural formula are called isomers of each other.</p> <p>A. same, same B. same, different C. different, same D. different, different</p> <p>..... આણુસૂત્ર અને બંધારણીય સૂત્ર ધરાવતાં કાબનિક પદાર્થોને એકબીજાના સમઘટકો કહે છે.</p> <p>A. સમાન, સમાન B. સમાન, જુદા-જુદા C. જુદા-જુદા, સમાન D. જુદા-જુદા, જુદા-જુદા</p>	R	5
118	<p>Benzene is a/an compound.</p> <p>A. Aromatic B. Heterocyclic C. Aliphatic D. Acyclic</p> <p>બેનઝીન પદાર્થ છે.</p> <p>A. એરોમેટીક B. વિષમ ચક્રીય C. એલીફેટીક D. એલીસાયકલીક</p>	U	5
119	<p>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.</p> <p>A. Pour point B. Flash point C. Cloud point D. Fire point</p> <p>જે તાપમાને પ્રવાહી સ્નેહકની બાષ્પ પાસે જ્યોત લાવતા બાષ્પ સળગવાનું સતત ચાલ્યા કરે તેને સ્નેહકનું કહે છે.</p> <p>A. રેલા બિંદુ B. ભડકા બિંદુ C. ધૂમ્ર બિંદુ D. આગ બિંદુ</p>	R	6
120	<p>The number of milligrams of KOH required to make soap from 1 gm of oil is called</p> <p>A. Saponification number B. Lubrication C. Emulsification number D. Distillation</p> <p>1 ગ્રામ તેલમાથી સાબુ બનાવવા માટે જરી KOH ના િમિલગ્રામને કહે છે.</p> <p>A. સાબુનીકરણ આંક B. સ્નેહન C. પાયસીકરણ આંક D. નિસ્ચંદન</p>	R	6
121	<p>The temperature at which the liquid can no longer flow is called</p> <p>A. Pour point B. Flash point C. Cloud point D. Fire point</p> <p>જે તાપમાને પ્રવાહી સ્નેહકનો રેલો ચાલતો અટકી જાય તેને સ્નેહકનું કહે છે.</p> <p>A. રેલા બિંદુ B. ભડકા બિંદુ C. ધૂમ્ર બિંદુ D. આગ બિંદુ</p>	R	6
122	<p>Grease is Example of</p> <p>A. Adhesive B. liquid lubricant C. Semi-solid lubricant D. Solid lubricant</p> <p>ગ્રીઝ એ પ્રકારના સ્નેહકનું ઉદાહરણ છે.</p> <p>A. સંસર્ગી પદાર્થ B. પ્રવાહી સ્નેહક C. અર્ધઘન સ્નેહક D. ઘન સ્નેહક</p>	R	6
123	<p>Lubricant is use to reduce</p> <p>A. Surface tension B. Friction C. Conductivity D. Viscosity</p> <p>સ્નેહકનો ઉપયોગ ઘટાડવા માટે થાય છે.</p> <p>A. પુષ્ટતાણ B. ધર્ષણ C. વાહકતા D. સ્નિગ્ધતા</p>	R	6

124	<p>Fire point of good lubricant should be _____</p> <p>A. High B. moderate C. low D. too low</p> <p>સારા સ્નેહકનું આગબિંદુ _____ હોવું જોઈએ.</p> <p>A. ઊંચું B. પ્રમાણસર C. નીચું D. તદ્દન નીચું</p>	R	6
125	<p>Emulsification number of ideal lubricant is.....</p> <p>A. 0 B. 10 C. 50 D. 100</p> <p>આદર્શ સ્નેહક નો પાયસીકરણ આંક હોય.</p> <p>A. 0 B. 10 C. 50 D. 100</p>	R	6
126	<p>The mixture of oil and water is called.....</p> <p>A. Surface tension B. Demulsion C. Viscosity D. Emulsion</p> <p>પાણી અને તેલના મિશ્રણને કહે છે.</p> <p>A. પૃષ્ઠતાણ B. વિપાયસીકરણ C. સ્નિગ્ધતા D. પાયસીકરણ</p>	R	6
127	<p>The mixture of oil and water is called.....</p> <p>A. Surface tension B. Demulsion C. Viscosity D. Emulsion</p> <p>પાણી અને તેલના મિશ્રણને કહે છે.</p> <p>A. પૃષ્ઠતાણ B. વિપાયસીકરણ C. સ્નિગ્ધતા D. પાયસીકરણ</p>	R	6
128	<p>Polymers containing the same type of monomer units are called</p> <p>A. Copolymer B. Homopolymer C. Adhesive D. Elastomers</p> <p>એક સરખા મોનોમર એકમ ધરાવતા બહુધટકને _____ કહે છે.</p> <p>A. કો-પોલીમર B. હોમોપોલીમર C. એડહેસીવ D. ઈલાસ્ટોમર</p>	R	7
129	<p>Which of following is thermosetting polymer</p> <p>A. Polyethylene B. PVC C. Teflon D. Bakelite</p> <p>નીચના માથી કોણ તાપસ્થાપિત બહુધટક છે.</p> <p>A. પોલીઇથીલીન B. પી.વિ.સી C. ટેફ્લોન D. બેકેલાઈટ</p>	U	7
130	<p>The monomer of P.V.C. is.....</p> <p>A. Vinyl chloride B. Vinyl cyanide C. Ethene D. Styrene</p> <p>P.V.C.નો એકાંકી આણુ છે.</p> <p>A. વિનાઈલ ક્લોરાઈડ B. વિનાઈટ સાયનાઈડ C. ઈથીન D. સ્ટાઈરીન</p>	U	7
131	<p>Hexamethylene diamine and adipic acid are the monomers of</p> <p>A. Polypropylene B. Bakelite C. Terylene D. Nylon-6,6</p> <p>હેક્ષામીથિલીન ડાઈએમાઈન અને એડીપીક એસીડ ના એકાંકી આણુઓ છે.</p> <p>A. પોલીપ્રોપીલીન B. બેકેલાઈટ C. ટેરીલીન D. નાયલોન-6,6</p>	R	7

132	<p>Which type of polymer is -A-A-A-A-A-A-A- ?</p> <p>A. Linear polymer B. Branched polymer</p> <p>C. Cross-linked polymer D. None of these</p> <p>-A-A-A-A-A-A-A- એ કયા પ્રકારનો બહુઘટક છે?</p> <p>A. સાંકળ બહુઘટક B. શાખીય બહુઘટક</p> <p>C. આંતરબંધીત બહુઘટક D. આમાથી એક પણ નહીં</p>	U	7
133	<p>..... is a co-polymer.</p> <p>A. Polyethylene B. Nylon</p> <p>C. Polypropylene D. P.V.C.</p> <p>..... એ એક સહ-બહુઘટક છે.</p> <p>A. પોલીઇથીલીન B. નાયલોન</p> <p>C. પોલીપ્રોપીલીન D. P.V.C.</p>	U	7
134	<p>The monomer of natural rubber is</p> <p>A. Benzene B. Chloroprene</p> <p>C. Isoprene D. Styrene</p> <p>કુદરતી રબરનો એકાંકી આણુ છે.</p> <p>A. બેન્ઝીન B. ક્લોરોપ્રીન</p> <p>C. આઈસોપ્રીન D. સ્ટાઈરીન</p>	R	7
135	<p>For the manufacture of tyres of vehicles is used.</p> <p>A. Neoprene rubber B. Natural rubber</p> <p>C. Buna-N D. Buna-S</p> <p>વાહનોના ટાયર બનાવવા માટે વપરાય છે.</p> <p>A. નીયોપ્રીન રબર B. કુદરતી રબર</p> <p>C. બુના-N D. બુના-S</p>	A	7
136	<p>What is used for vulcanization of rubber</p> <p>A. Sulphur B. Phosphorous</p> <p>C. Oxygen D. Sodium</p> <p>રબર ના વલ્કેનાઈઝેશન માટે શુ વપરાય છે.</p> <p>A. સલ્ફર B. ફોસ્ફરસ</p> <p>C. ઓક્સિજન D. સોડીયમ</p>	R	7
137	<p>Which of following is used as Elastomer?</p> <p>A. Polyethylene B. PVC</p> <p>C. Buna-S D. Bakelite</p> <p>નીચના માંથી કોણ ઈલાસ્ટોમર તરીકે વપરાય છે.</p> <p>A. પોલીઇથીલીન B. પી.વી.સી</p> <p>C. બુના-S D. બેકેલાઈટ</p>	R	7
138	<p>Sodium silicate is example of _____</p> <p>A. Elastomers B. Thermoplastic</p> <p>C. Thermosetting Plastic D. Adhesive</p> <p>સોડિયમ સિલિકેટ _____ નું ઉદાહરણ છે.</p> <p>A. ઈલાસ્ટોમર B. થર્મોપ્લાસ્ટીક</p> <p>C. થર્મોસેટિંગ પ્લાસ્ટીક D. સંસર્ગી પદાર્થ</p>	R	7
139	<p>_____ is used for Book branding</p> <p>A. Casein glue B. Blood albumin glue</p> <p>C. Animal glue D. Vegetable glue</p> <p>બુક બાઈન્ડિંગ માટે ઊપયોગ થાય છે</p> <p>A. કેસીન ગુંદર B. રક્ત આલ્બ્યુમીન ગુંદર</p> <p>C. પ્રાણીજ ગુંદર D. વનસ્પતિજન્ય ગુંદર</p>	A	7

