

Gujarat Technological University

Diploma Engineering C to D Bridge Course Examination

Subject Code: C300011

Date: 5-06-2017

Subject Name: Basic Chemistry (Group-4)

Time: 2.30 PM TO 4.00PM

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 compounds are non-conductor of electricity?			
	A.	Ionic	B.	Covalent
	C.	Co-ordinate	D.	Metallic
૧.	કયા પદાર્થો વિદ્યુતના અવાહક હોય છે?			
	A.	આયોનિક	B.	સહસંયોજક
	C.	સવર્ગ-સહસંયોજક	D.	ધાત્વિક
2.	N ₂ molecule possesses covalent bonds.			
	A.	1	B.	2
	C.	3	D.	4
૨.	N ₂ અણુ સહસંયોજક બંધ ધરાવે છે.			
	A.	1	B.	2
	C.	3	D.	4
3.	The electro negativity of lithium is considered as			
	A.	2.0	B.	1.0
	C.	2.5	D.	1.5
૩.	લિથીયમની વિદ્યુતઋણતા લેવામાં આવે છે.			
	A.	2.0	B.	1.0
	C.	2.5	D.	1.5
4.	The melting point and boiling point of compounds are low.			
	A.	Ionic	B.	Covalent
	C.	Co-ordinate	D.	Metallic
૪. સંયોજનોના ગલન બિંદુ અને ઉત્કલન બિંદુ નીચા હોય છે.			
	A.	આયોનિક	B.	સહસંયોજક
	C.	સવર્ગ-સહસંયોજક	D.	ધાત્વિક
5.	Which bond is responsible for the strength of cement concrete?			
	A.	Ionic bond	B.	Covalent bond
	C.	H-bond	D.	Metallic bond
૫.	સિમેન્ટ કોન્ક્રીટની મજબૂતાઈ માટે બંધ જવાબદાર હોય છે.			
	A.	આયોનિક બંધ	B.	સહસંયોજક બંધ
	C.	H-બંધ	D.	ધાત્વિક બંધ
6.	Aluminium contains structure.			
	A.	Simple cubic	B.	HCP

	C.	BCC	D.	FCC
5.	એલ્યુમીનીયમ બંધારણ ધરાવે છે.			
	A.	સાદા ધન	B.	HCP
	C.	BCC	D.	FCC
7.	Which catalyst is used for the manufacture of ammonia?			
	A.	Fe	B.	Ni
	C.	Pt	D.	Mo
9.	અમોનિયાના ઉત્પાદન માટે કયો ઉદ્દીપક વપરાય છે?			
	A.	Fe	B.	Ni
	C.	Pt	D.	Mo
8.	What is used as catalyst to stop the decomposition of H ₂ O ₂ ?			
	A.	MnO ₂	B.	Ni
	C.	H ₃ PO ₄	D.	Fe
૮.	H ₂ O ₂ ના વિઘટનને અટકાવવા માટે કયો ઉદ્દીપક વપરાય છે?			
	A.	MnO ₂	B.	Ni
	C.	H ₃ PO ₄	D.	Fe
9.	The process of formation of positive and negative ions in aqueous solution is called			
	A.	Ionization	B.	Dissociation
	C.	Decomposition	D.	None of these
૯.	જલીય દ્રાવણમાં ધન આયન અને ઋણ આયન બનવાની ક્રિયાને કહે છે.			
	A.	આયનીકરણ	B.	વિયોજન
	C.	વિઘટન	D.	આમાંથી એક પણ નહિ
10.	Which of the following factors does not affect degree of ionization?			
	A.	Nature of ionic compound	B.	Temperature
	C.	Dilution of solution	D.	Pressure
૧૦.	નીચેનામાંથી કયુ પરિબલ આયનીકરણ અંશ પર અસર કરતુ નથી?			
	A.	આયોનિક પદાર્થની પ્રકૃતિ પર	B.	તાપમાન
	C.	દ્રાવણના મંદન પર	D.	દબાણ
11.	$K_w = \dots\dots\dots$			
	A.	$1.0 \times 10^{-14} M^2$	B.	$1.0 \times 10^{-4} M^2$
	C.	$1.0 \times 10^4 M^2$	D.	$1.0 \times 10^{14} M^2$
૧૧.	$K_w = \dots\dots\dots$			
	A.	$1.0 \times 10^{-14} M^2$	B.	$1.0 \times 10^{-4} M^2$
	C.	$1.0 \times 10^4 M^2$	D.	$1.0 \times 10^{14} M^2$
12.	If [H ₃ O ⁺] < [OH ⁻], then the solution is in nature.			
	A.	Neutral	B.	Basic
	C.	Acidic	D.	None of these
૧૨.	જો [H ₃ O ⁺] < [OH ⁻], તો દ્રાવણનો સ્વભાવ હોય.			
	A.	તટસ્થ	B.	બેઝિક
	C.	એસિડીક	D.	આમાંથી એક પણ નહિ
13.	pH + pOH =			
	A.	10	B.	14
	C.	-14	D.	-10
૧૩.	pH + pOH =			
	A.	10	B.	14
	C.	-14	D.	-10

14.	What is the pH of 0.2 M HCl solution? ($\log 2 = 0.3010$)			
	A.	0.3010	B.	1.6990
	C.	0.6990	D.	1.3010
૧૪.	0.2 M HClના દ્રાવણની pH શું છે? ($\log 2 = 0.3010$)			
	A.	0.3010	B.	1.6990
	C.	0.6990	D.	1.3010
15.	pH of solution remains constant even after dilution.			
	A.	Acidic	B.	Buffer
	C.	Basic	D.	None of these
૧૫.	દ્રાવણના મંદન પછી પણ દ્રાવણની pH અચળ રહે છે.			
	A.	એસિડીક	B.	બફર
	C.	બેઝિક	D.	આમાંથી એક પણ નહિ
16.	Which of the following is a strong electrolyte?			
	A.	HCOOH	B.	Na ₂ CO ₃
	C.	H ₂ O	D.	HCl
૧૬.	નીચેનામાંથી કયુ પ્રબળ વિદ્યુત વિભાજ્ય છે?			
	A.	HCOOH	B.	Na ₂ CO ₃
	C.	H ₂ O	D.	HCl
17.	The cell in which chemical energy is converted into electrical energy is called cell.			
	A.	Electrochemical	B.	Electrolytic
	C.	Fuel	D.	None of these
૧૭.	જે કોષમાં રાસાયણિક શક્તિનું વિદ્યુત શક્તિમાં રૂપાંતરણ થાય તેને કોષ કહે છે.			
	A.	વિદ્યુતરાસાયણિક	B.	વિદ્યુતવિભાજ્ય
	C.	બળતણ	D.	આમાંથી એક પણ નહિ
18.	The potential of standard hydrogen electrode is taken			
	A.	3	B.	2
	C.	1	D.	0
૧૮.	પ્રમાણિત હાઇડ્રોજન વિદ્યુતધ્રુવ નો પોટેન્શીયલ છે.			
	A.	3	B.	2
	C.	1	D.	0
19.	1 F = Coulombs.			
	A.	9650	B.	96500
	C.	96.5	D.	965
૧૯.	1 F = Coulombs.			
	A.	9650	B.	96500
	C.	96.5	D.	965
20.	Which of the following is considered as standard conditions?			
	A.	25° C	B.	1 atmosphere pressure
	C.	1 M concentration of solution	D.	All of these
૨૦.	નીચેનામાંથી કઈ પ્રમાણિત શરત છે?			
	A.	25° C	B.	1 વાતાવરણ દબાણ
	C.	દ્રાવણની 1 M સાંદ્રતા	D.	આપેલ બધાં
21.	The process of removal of electron is called			
	A.	Reduction	B.	Oxidation
	C.	Reduction-Oxidation	D.	None of these
૨૧.	ઈલેક્ટ્રોન ગુમાવાની પ્રક્રિયાને કહે છે.			

	A.	રીડક્શન	B.	ઓક્સીડેશન
	C.	રીડક્શન-ઓક્સીડેશન	D.	આમાંથી એક પણ નહિ
22.	Which of the following forms non-porous layer of oxide on its surface?			
	A.	Fe	B.	Mg
	C.	Al	D.	Zn
૨૨.	નીચેનામાંથી કયુ ધાતુ તેની સપાટી પર ઓક્સાઈડનું અછીદ્રાણુ પડ બનાવે છે?			
	A.	Fe	B.	Mg
	C.	Al	D.	Zn
23.	If the value of pH is less, then the corrosion			
	A.	Increases	B.	Decreases
	C.	remains same	D.	None of these
૨૩.	જો pHની કિંમત ઓછી હોય, તો ક્ષારણ			
	A.	વધે છે	B.	ઘટે છે
	C.	અચળ રહે છે	D.	આમાંથી એક પણ નહિ
24. forms volatile oxide layer on its surface.			
	A.	Cu	B.	Pb
	C.	Sn	D.	Mo
૨૪. તેની સપાટી પર બાષ્પશીલ ઓક્સાઈડનું પડ બનાવે છે.			
	A.	Cu	B.	Pb
	C.	Sn	D.	Mo
25.	Which method is used to protect the small things like screw, nut, bolt, nails from corrosion?			
	A.	Sheradizing	B.	Metal spraying
	C.	Tinning	D.	Metal cladding
૨૫.	સ્ક્રુ, નટ, બોલ્ટ, ખીલીઓ જેવી નાની વસ્તુઓને ક્ષારણથી બચાવવા કઈ પદ્ધતિ વપરાય છે?			
	A.	શીરેડાઈઝીંગ	B.	ધાતુ છંટકાવ
	C.	ટીનીંગ	D.	ધાતુ ક્લેડીંગ
26.	For galvanization metal is used.			
	A.	Sn	B.	Al
	C.	Cu	D.	Zn
૨૬.	ગેલ્વેનાઈઝેશન માટે ધાતુ વપરાય છે.			
	A.	Sn	B.	Al
	C.	Cu	D.	Zn
27.	Corrosion increases with in moisture in atmosphere.			
	A.	Increase	B.	Decrease
	C.	remains same	D.	None of these
૨૭.	વાતાવરણમાં ભેજ ક્ષારણ વધે છે.			
	A.	વધતાં	B.	ઘટતાં
	C.	સરખો જ રહેતાં	D.	આમાંથી એક પણ નહિ
28.	In electroplating the base metal is taken as			
	A.	Anode	B.	Cathode
	C.	Hydrogen electrode	D.	None of these
૨૮.	ઈલેક્ટ્રોપ્લેટીંગમાં બેઈઝ ધાતુને તરીકે લેવામાં આવે છે.			
	A.	એનોડ	B.	કેથોડ

	C.	હાઈડ્રોજન વિદ્યુતધ્રુવ	D.	આમાંથી એક પણ નહિ
29.	Which type of impurities are generally present in water?			
	A.	Suspended impurities	B.	Dissolved impurities
	C.	Colloidal impurities	D.	All of these
૨૯.	કયા પ્રકારની અશુદ્ધિઓ પાણીમાં સામાન્ય રીતે રહેલી હોય છે?			
	A.	આલંબિત અશુદ્ધિઓ	B.	દ્રાવ્ય અશુદ્ધિઓ
	C.	કલીલ અશુદ્ધિઓ	D.	આપેલ બધાંજ
30.	What is the molecular mass of $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$? (Atomic mass : Ca = 40, H = 1, C = 12, O = 16)			
	A.	146	B.	111
	C.	162	D.	136
૩૦.	Ca(HCO ₃) ₂ નો અણુભાર શું છે? (પરમાણુભાર : Ca = 40, H = 1, C = 12, O = 16)			
	A.	146	B.	111
	C.	162	D.	136
31.	1 ppm =° French			
	A.	0.1	B.	0.07
	C.	1.43	D.	14.3
૩૧.	1 ppm =° French			
	A.	0.1	B.	0.07
	C.	1.43	D.	14.3
32.	The permanent hardness of water is due to presence of			
	A.	CaCl ₂	B.	MgCl ₂
	C.	MgSO ₄	D.	All of these
૩૨.	પાણીની કાયમી કઠીનતા ને કારણે હોય છે.			
	A.	CaCl ₂	B.	MgCl ₂
	C.	MgSO ₄	D.	આપેલ બધાંજ
33.	Which process takes place in boiler due to dissolved salts?			
	A.	Sludge formation	B.	Scale formation
	C.	A. and B. both	D.	None of these
૩૩.	દ્રાવ્ય ક્ષારોને કારણે બોઈલરમાં કઈ પ્રક્રિયા થાય છે?			
	A.	અવમલનું બનવું	B.	છારીનું બનવું
	C.	A. અને B. બંને	D.	આમાંથી એક પણ નહિ
34.	Caustic embrittlement causes due to presence of free in water.			
	A.	NaOH	B.	Na ₂ CO ₃
	C.	HCl	D.	NaHCO ₃
૩૪.	પાણીમાં રહેલ મુક્ત ને કારણે કોસ્ટિક એમ્પ્રીટલમેન્ટ થાય છે.			
	A.	NaOH	B.	Na ₂ CO ₃
	C.	HCl	D.	NaHCO ₃
35.	Which method is used to make hard water soft?			
	A.	Soda-Lime	B.	Permutit
	C.	Ion exchange	D.	All of these
૩૫.	કઠીન પાણીને નરમ બનાવવા કઈ પ્રક્રિયા વપરાય છે?			
	A.	સોડા-લાઈમ	B.	પરમ્યુટીટ
	C.	આયન વિનિમય	D.	આપેલ બધાંજ
36.	Which of the following is used to refine zeolite?			
	A.	NaCl	B.	HCl

	C.	NaOH	D.	HNO ₃
35.	ઝીઓલાઈટને શુદ્ધ કરવા નીચેનામાંથી શું વપરાય છે?			
	A.	NaCl	B.	HCl
	C.	NaOH	D.	HNO ₃
37. has germicidal property.			
	A.	HOCl	B.	Cl ₂
	C.	A. and B. both	D.	None of these
39. જીવાણુનાશક ગુણધર્મ ધરાવે છે.			
	A.	HOCl	B.	Cl ₂
	C.	A. અને B. બંને	D.	આમાંથી એક પણ નહિ
38.	Acidic resin and basic resin are used in method to remove hardness of water.			
	A.	Soda-Lime	B.	Permutit
	C.	Ion exchange	D.	Reverse osmosis
36.	પાણીની કઠીનતા દૂર કરવા પદ્ધતિમાં એસિડીક અને બેઝિક રેઝીન વપરાય છે.			
	A.	સોડા-લાઈમ	B.	પરમ્યુટીટ
	C.	આયન વિનિમય	D.	ઉલ્ટ્રા અભિસરણ
39. compounds have characteristic odour.			
	A.	Organic	B.	A. and C. Both
	C.	Inorganic	D.	None of these
36. લાક્ષણિક વાસ ધરાવે છે.			
	A.	કાર્બનિક	B.	A. અને C. બંને
	C.	અકાર્બનિક	D.	આમાંથી એક પણ નહિ
40.	Carbon of methane has hybridization.			
	A.	sp	B.	No
	C.	sp ²	D.	sp ³
40.	મિથેનનો કાર્બન સંકરણ ધરાવે છે.			
	A.	sp	B.	ના
	C.	sp ²	D.	sp ³
41.	Which is the most reactive functional group?			
	A.	-COOH	B.	-CO-
	C.	-CHO	D.	-OH
41.	સૌથી વધુ સક્રિય ક્રિયાશીલ સમૂહ કયુ છે?			
	A.	-COOH	B.	-CO-
	C.	-CHO	D.	-OH
42.	Which of the following is an aromatic compound?			
	A.	Ethene	B.	Ethyne
	C.	Benzene	D.	Cyclo propane
42.	નીચેનામાંથી કયુ એરોમેટિક સંયોજન છે?			
	A.	ઈથીન	B.	ઈથાઈન
	C.	બેન્ઝીન	D.	સાઈક્લો પ્રોપેન
43.	Compound containing bond has sp hybridization.			
	A.	Single	B.	Double
	C.	Triple	D.	None of these
43. બંધ ધરાવતું સંયોજન sp સંકરણ ધરાવે છે.			
	A.	એક	B.	બે

	C.	ત્રણ	D.	આમાંથી એક પણ નહિ
44.	Which of the following is a soft coal?			
	A.	Peat	B.	Lignite
	C.	Bituminous	D.	Anthracite
૪૪.	નીચેનામાંથી કયો કોલસો નરમ હોય છે?			
	A.	પીટ	B.	લીગ્નાઈટ
	C.	બીટુમીનસ	D.	એન્થ્રેસાઈટ
45.	Sigma bond is than pi bond.			
	A.	Weaker	B.	Stronger
	C.	A. and B. both	D.	None of these
૪૫.	સિગ્મા બંધ એ પાઈ બંધ કરતાં હોય છે.			
	A.	નિર્બળ	B.	પ્રબળ
	C.	A. અને B. બંને	D.	આમાંથી એક પણ નહિ
46.	The general formula of alkane series is			
	A.	C_nH_{2n-2}	B.	C_nH_{2n}
	C.	C_nH_{2n+2}	D.	C_nH_n
૪૬.	આલ્કેન શ્રેણીનું સામાન્ય સુત્ર છે.			
	A.	C_nH_{2n-2}	B.	C_nH_{2n}
	C.	C_nH_{2n+2}	D.	C_nH_n
47.	What is obtained by the destructive distillation of coal tar?			
	A.	Light oil	B.	Medium oil
	C.	Heavy oil	D.	All of these
૪૭.	કોલ ટારના વિભાગીય નિસ્કંદનથી શું મળે છે?			
	A.	હળવું તેલ	B.	મધ્યમ તેલ
	C.	ભારે તેલ	D.	આપેલ બધાંજ
48.	Organic compounds having molecular formula but structural formula are called isomers of each other.			
	A.	different, same	B.	same, different
	C.	different, different	D.	same, same
૪૮. અણુસુત્ર અને બંધારણીય સુત્ર ધરાવતાં કાર્બનિક પદાર્થોને એકબીજાના સમઘટકો કહે છે.			
	A.	જુદા-જુદા, સમાન	B.	સમાન, જુદા-જુદા
	C.	જુદા-જુદા, જુદા-જુદા	D.	સમાન, સમાન
49. is used to reduce friction in machines.			
	A.	Metal	B.	Lubricant
	C.	Water	D.	Air
૪૯.	ચંત્રોમાં ઘર્ષણ ઘટાડવા માટે વપરાય છે.			
	A.	ધાતુ	B.	સ્નેહન
	C.	પાણી	D.	હવા
50.	Which of the following is the type of lubrication?			
	A.	Film fluid lubrication	B.	Boundary lubrication
	C.	A. and B. both	D.	None of these
૫૦.	નીચેનામાંથી કયો સ્નેહનનો પ્રકાર છે?			

	A.	तरल पऽ स्नेहन	B.	सीमावर्ती स्नेहन
	C.	A. અને B. બંને	D.	આમાંથી એક પણ નહિ
51.	Which lubricant is used in wrist watch and in delicate machines?			
	A.	Hazel nut oil	B.	Caster oil
	C.	Olive oil	D.	Palm oil
૫૧.	નીચેનામાંથી કયુ સ્નેહન કાંડા ઘડિયાળ અને નાજુક યંત્રોમાં વપરાય છે?			
	A.	હેઝલ નટનું તેલ	B.	દિવેલનું તેલ
	C.	ઓલીવ તેલ	D.	પામ તેલ
52. is used to reduce wear and tear in machine tools.			
	A.	Catalyst	B.	Monomer
	C.	Polymer	D.	Lubricant
૫૨.	યંત્રોના ભાગોને ઘસાતા અને તૂટતા અટકાવવા માટે વપરાય છે.			
	A.	ઉદ્દીપક	B.	એકાંકી અણુ
	C.	બહુઘટક	D.	સ્નેહન
53.	The unit of viscosity is			
	A.	Pascal	B.	Hertz
	C.	Poise	D.	m/s
૫૩.	સ્નીઘ્નતાનો એકમ છે.			
	A.	પાસ્કલ	B.	હર્ટઝ
	C.	પોઈઝ	D.	m/s
54.	The mixture of oil and water is called			
	A.	Emulsion	B.	Demulsion
	C.	Viscosity	D.	Surface tension
૫૪.	પાણી અને તેલના મિશ્રણને કહે છે.			
	A.	પાયસીકરણ	B.	વિપાયસીકરણ
	C.	સ્નીઘ્નતા	D.	પૃષ્ઠતાણ
55.	The temperature at which liquid lubricant converts into solid state is called			
	A.	Fire point	B.	Flash point
	C.	Pour point	D.	Cloud point
૫૫.	જે તાપમાને પ્રવાહી સ્નેહક ઘન સ્વરૂપે ફેરવાય તેને કહે છે.			
	A.	આગ બિંદુ	B.	ભડકા બિંદુ
	C.	રેલા બિંદુ	D.	વાદળ બિંદુ
56.	For which of the following the selection of lubricants is done?			
	A.	Gears	B.	Cutting tools
	C.	Steam turbine	D.	All of these
૫૬.	નીચેનામાંથી કોના માટે સ્નેહકોની પસંદગી કરવામાં આવે છે?			
	A.	ગીયર્સ	B.	કાપવાના સાધનો
	C.	સ્ટીમ ટર્બાઈન	D.	આપેલ બધાંજ
57.	The monomer of P.V.C. is			
	A.	Vinyl cyanide	B.	Vinyl chloride
	C.	Ethene	D.	Styrene
૫૭.	P.V.C.નો એકાંકી અણુ છે.			

	A.	વિનાઈલ સાયનાઈડ	B.	વિનાઈલ ક્લોરાઈડ
	C.	ઈથીન	D.	સ્ટાઈરીન
58.	Polythene is a polymer.			
	A.	Linear	B.	Branched
	C.	Cross-linked	D.	None of these
૫૮.	પોલીથીન બહુઘટક છે.			
	A.	રેખીય	B.	શાખીય
	C.	આડ-સાંકળ	D.	આમાંથી એક પણ નહિ
59.	Hexamethylene diamine and adipic acid are the monomers of			
	A.	Bakelite	B.	Nylon-6,6
	C.	Terylene	D.	Polypropylene
૫૯.	હેક્ઝામીથીલીન ડાઈએમાઈન અને એડીપીક એસીડ ના એકાંકી અણુઓ છે.			
	A.	બેકેલાઈટ	B.	નાયલોન-6,6
	C.	ટેરીલીન	D.	પોલીપ્રોપીલીન
60.	Thermosetting plastic polymer contains structure.			
	A.	Linear	B.	Branched
	C.	Cross-linked	D.	None of these
૬૦.	તાપસ્થાપિત પ્લાસ્ટિક બહુઘટક બંધારણ ધરાવે છે.			
	A.	રેખીય	B.	શાખીય
	C.	આડ-સાંકળ	D.	આમાંથી એક પણ નહિ
61. is prepared from phenol and epichloro hydrin monomers.			
	A.	Phenol-formaldehyde resin	B.	Acidic resin
	C.	Epoxy resin	D.	Basic resin
૬૧.	એપીક્લોરોહાઈડ્રીન અને ફિનોલ એકાંકી અણુઓમાંથી બનાવાય છે.			
	A.	ફિનોલ-ફોર્માલ્ડીહાઈડ	B.	એસિડીક રેઝીન
	C.	એપોક્સી રેઝીન	D.	બેઝિક રેઝીન
62. monomer is used in the synthesis of Buna-N rubber.			
	A.	Adipic acid & HMDA	B.	Vinyl cyanide & Butadiene
	C.	Styrene & Butadiene	D.	None of the above
૬૨.	બુના-N રબર બનાવવા માટે એકાંકી અણુ વપરાય છે.			
	A.	એડીપીક એસીડ અને HMDA	B.	વિનાઈલ સાયનાઈડ અને વ્યુટાડાઈન
	C.	સ્ટાઈરીન અને વ્યુટાડાઈન	D.	આમાંથી એક પણ નહિ
63.	The monomer of natural rubber is			
	A.	Chloroprene	B.	Isoprene
	C.	Styrene	D.	Benzene
૬૩.	કુદરતી રબરનો એકાંકી અણુ છે.			
	A.	ક્લોરોપ્રીન	B.	આઈસોપ્રીન
	C.	સ્ટાઈરીન	D.	બેન્ઝીન
64.	Which of the following is the monomer of Teflon?			
	A.	CH ₃ -CH ₃	B.	CH ₂ =CH ₂
	C.	CH ₂ =CH-CH ₃	D.	CF ₂ =CF ₂
૬૪.	નીચેનામાંથી કયો ટેફ્લોનનો એકાંકી અણુ છે?			

	A.	$\text{CH}_3\text{-CH}_3$	B.	$\text{CH}_2=\text{CH}_2$
	C.	$\text{CH}_2=\text{CH-CH}_3$	D.	$\text{CF}_2=\text{CF}_2$
65. is a phenol-formaldehyde resin.			
	A.	Buna- S	B.	Nylon-6,6
	C.	PTFE	D.	Bakelite
૬૫. એ ફિનોલ-ફોર્માલ્ડીહાઇડ રેઝીન છે.			
	A.	બુના- S	B.	નાયલો-6,6
	C.	PTFE	D.	બેકેલાઇટ
66.	What is obtained by heating natural rubber with sulphur?			
	A.	Vulcanized rubber	B.	Natural rubber
	C.	Neoprene rubber	D.	Synthetic rubber
૬૬.	કુદરતી રબરને ગંધક સાથે ગરમ કરતાં શું મળે છે?			
	A.	વલ્કેનાઈઝડ રબર	B.	કુદરતી રબર
	C.	નીયોપ્રિન રબર	D.	કૃત્રિમ રબર
67.	The substance which is used to stick firmly two different surfaces is called			
	A.	Elastomer	B.	Adhesive
	C.	Plastic	D.	Fibre
૬૭.	જે પદાર્થ બે જુદી જુદી સપાટીઓને ચોટાડવા માટે વપરાય છે તેને કહે છે.			
	A.	ઇલેસ્ટોમર	B.	સંસર્ગી પદાર્થો
	C.	પ્લાસ્ટિક	D.	રેસા
68. is used for making buttons, tooth-brush, toys, handle, etc.			
	A.	Polythene	B.	P.V.C.
	C.	Polystyrene	D.	Melamine
૬૮.	બટન, ટુથ-બ્રશ, રમકડાં, હેન્ડલ, વગેરે બનાવવા માટે વપરાય છે.			
	A.	પોલીથીન	B.	P.V.C.
	C.	પોલીસ્ટાયરીન	D.	મેલામાઈન
69.	For the manufacture of tyres of vehicles is used.			
	A.	Neoprene rubber	B.	Natural rubber
	C.	Buna-N	D.	Buna-S
૬૯.	વાહનોના ટાયર બનાવવા માટે વપરાય છે.			
	A.	નિયોપ્રીન રબર	B.	કુદરતી રબર
	C.	બુના-N	D.	બુના-S
70.	Polymers containing the same type of monomer units are called			
	A.	Co-polymers	B.	Elastomers
	C.	Homo polymers	D.	Adhesives
૭૦.	સમાન પ્રકારના એકાંકી અણુ ધરાવતાં બહુઘટકોને કહે છે.			
	A.	સહ-બહુઘટકો	B.	ઇલેસ્ટોમર્સ
	C.	સમાન બહુઘટકો	D.	સંસર્ગી પદાર્થો
