

# 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
1.	કયા પદાર્થો વિદ્યુતના અવાહક હોય છે?			
	A. આયોનિક	B. સહસંયોજક	C. સર્વર્ગ-સહસંયોજક	D. ધાત્વિક
2.	$N_2$ molecule possesses ..... covalent bonds.			
	A. 1	B. 2	C. 3	D. 4
2.	$N_2$ 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
3.	લિથીયમની વિદ્યુતશક્તા ..... 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
4.	..... સંયોજનોના ગલન બિંદુ અને ઉત્કલન બિંદુ નીચા હોય છે.			
	A. આયોનિક	B. સહસંયોજક	C. સર્વર્ગ-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
5.	સિમેન્ટ કોન્કિટની 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.	D.

	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 $\text{H}_2\text{O}_2$ ?			
	A.	$\text{MnO}_2$	B.	Ni
	C.	$\text{H}_3\text{PO}_4$	D.	Fe
C.	$\text{H}_2\text{O}_2$ ના વિઘટનને અટકાવવા માટે કયો ઉદ્દીપક વપરાય છે?			
	A.	$\text{MnO}_2$	B.	Ni
	C.	$\text{H}_3\text{PO}_4$	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
C.	જળીય દ્રાવણમાં ધન આયન અને ઝણ આયન બનવાની કિયાને ..... કહે છે.			
	A.	આયનીકરણ	B.	વિચોજન
	C.	વિઘટન	D.	આમાંશી 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
10.	નીચેનામાંથી કયું પરિબળ આયનીકરણ અંશ પર અસર કરતું નથી?			
	A.	આયોનિક પદાર્થની પ્રકૃતિ પર	B.	તાપમાન
	C.	દ્રાવણના મંદન પર	D.	દબાણ
11.	$K_w = \dots$ .			
	A.	$1.0 \times 10^{-14} \text{ M}^2$	B.	$1.0 \times 10^{-4} \text{ M}^2$
	C.	$1.0 \times 10^4 \text{ M}^2$	D.	$1.0 \times 10^{14} \text{ M}^2$
11.	$K_w = \dots$ .			
	A.	$1.0 \times 10^{-14} \text{ M}^2$	B.	$1.0 \times 10^{-4} \text{ M}^2$
	C.	$1.0 \times 10^4 \text{ M}^2$	D.	$1.0 \times 10^{14} \text{ M}^2$
12.	If $[\text{H}_3\text{O}^+] < [\text{OH}^-]$ , then the solution is ..... in nature.			
	A.	Neutral	B.	Basic
	C.	Acidic	D.	None of these
12.	જો $[\text{H}_3\text{O}^+] < [\text{OH}^-]$ , તો દ્રાવણનો સ્વભાવ ..... હોય.			
	A.	તટસ્થ	B.	બેઝિક
	C.	એસિડિક	D.	આમાંશી એક પણ નહિ
13.	$\text{pH} + \text{pOH} = \dots$ .			
	A.	10	B.	14
	C.	-14	D.	-10
13.	$\text{pH} + \text{pOH} = \dots$ .			
	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
14.	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
15.	દ્રાવણના મંદન પછી પણ ..... દ્રાવણની pH અચળ રહે છે.			
	A. એક્સિડિક	B. બફર	C. બેઝિક	D. આમાંશી એક પણ નહિ
16.	Which of the following is a strong electrolyte?			
	A. HCOOH	B. Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	C. H <sub>2</sub> O	D. HCl
16.	નીચેનામાંથી ક્યું પ્રભળ વિદ્યુત વિભાજ્ય છે?			
	A. HCOOH	B. Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	C. H <sub>2</sub> 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
17.	જે કોષ્ઠમાં રાસાયણિક શક્તિનું વિદ્યુત શક્તિમાં રૂપાંતરણ થાય તેને ..... કોષ કહે છે.			
	A. વિદ્યુતરાસાયણિક	B. વિદ્યુતવિભાજ્ય	C. બળતણ	D. આમાંશી એક પણ નહિ
18.	The potential of standard hydrogen electrode is taken .....			
	A. 3	B. 2	C. 1	D. 0
18.	પ્રમાણિત હાઇડ્રોજન વિદ્યુતધૂલ નો પોટેન્શીયલ ..... છે.			
	A. 3	B. 2	C. 1	D. 0
19.	1 F = ..... Coulombs.			
	A. 9650	B. 96500	C. 96.5	D. 965
19.	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
20.	નીચેનામાંથી કઈ પ્રમાણિત શરત છે?			
	A. 25° C	B. 1 વાતાવરણ દબાણ	C. દ્રાવણની 1 M સંદ્રતા	D. આપેલ બધાં
21.	The process of removal of electron is called .....			
	A. Reduction	B. Oxidation	C. Reduction-Oxidation	D. None of these
21.	ઇલેક્ટ્રોન ગુમાવાની પ્રક્રિયાને ..... કહે છે.			

	A.	રીડક્શન	B.	ઓક્સિડેશન
	C.	રીડક્શન-ઓક્સિડેશન	D.	આમાંશી 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
22.	નીચેનામાંથી ક્યું ધાતુ તેની સપાટી પર ઓક્સાઈડનું અછીક્રાળું 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
23.	જો pHની કિંમત ઓછી હોય, તો ક્ષારણ .....			
	A.	વધે છે	B.	ઘટે છે
	C.	અચળ રહે છે	D.	આમાંશી એક પણ નહિ
24.	..... forms volatile oxide layer on its surface.			
	A.	Cu	B.	Pb
	C.	Sn	D.	Mo
24.	..... તેની સપાટી પર બાધ્યકાલ 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
25.	સ્કુ, નટ, બોલ્ટ, ખીલીઓ જેવી નાની વસ્તુઓને ક્ષારણથી બચાવવા કરી પદ્ધતિ વપરાય છે?			
	A.	શીરેડાઈઝિંગ	B.	ધાતુ છંટકાવ
	C.	ટીનિંગ	D.	ધાતુ ક્લેડિંગ
26.	For galvanization ..... metal is used.			
	A.	Sn	B.	Al
	C.	Cu	D.	Zn
26.	ગેલ્વનાઈઝિંગ 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
27.	વાતાવરણમાં ભેજ ..... ક્ષારણ વધે છે.			
	A.	વધતાં	B.	ઘટતાં
	C.	સરખો જ રહેતાં	D.	આમાંશી એક પણ નહિ
28.	In electroplating the base metal is taken as .....			
	A.	Anode	B.	Cathode
	C.	Hydrogen electrode	D.	None of these
28.	ઇલેક્ટ્રોપ્લેટિંગમાં બેઇઝ ધાતુને ..... તરીકે લેવામાં આવે છે.			
	A.	એનોડ	B.	કેથોડ

	C.	હાઇડ્રોજન વિદ્યુતધૂવ	D.	આમાંશી 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
30.	કચ્છા પ્રકારની અશુદ્ધિઓ પાણીમાં સામાન્ય રીતે રહેલી હોય છે?			
	A.	આલબિત અશુદ્ધિઓ	B.	પ્રાવ્ય 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
30.	$\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ 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
31.	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.	$\text{CaCl}_2$	B.	$\text{MgCl}_2$
	C.	$\text{MgSO}_4$	D.	All of these
32.	પાણીની કાચમી કઠીનતા ..... ને કારણે હોય છે.			
	A.	$\text{CaCl}_2$	B.	$\text{MgCl}_2$
	C.	$\text{MgSO}_4$	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
33.	પ્રાવ્ય કારોને કારણે બોઈલરમાં કઈ પ્રક્રિયા થાય છે?			
	A.	અવમલનું બનવું	B.	છારીનું બનવું
	C.	A. અને B. બંને	D.	આમાંશી એક પણ નહિ
34.	Caustic embrittlement causes due to presence of free ..... in water.			
	A.	$\text{NaOH}$	B.	$\text{Na}_2\text{CO}_3$
	C.	HCl	D.	$\text{NaHCO}_3$
34.	પાણીમાં રહેલ મુક્ત ..... ને કારણે કોસ્ટિક એમ્ફ્લોટિલ મેન્ટ થાય છે.			
	A.	$\text{NaOH}$	B.	$\text{Na}_2\text{CO}_3$
	C.	HCl	D.	$\text{NaHCO}_3$
35.	Which method is used to make hard water soft?			
	A.	Soda-Lime	B.	Permutit
	C.	Ion exchange	D.	All of these
35.	કઠીન પાણીને નરમ બનાવવા કઈ પ્રક્રિયા વપરાય છે?			
	A.	સોડા-લાઈમ	B.	પરમયુટિટ
	C.	આયન વિનિમય	D.	આપેલ બધાંજ
36.	Which of the following is used to refine zeolite?			
	A.	$\text{NaCl}$	B.	HCl

	C.	NaOH	D.	HNO <sub>3</sub>
36.	ઝીઓલાઈટને શુષ્ક કરવા નીચેનામાંથી શું વપરાય છે?			
	A.	NaCl	B.	HCl
	C.	NaOH	D.	HNO <sub>3</sub>
37.	..... has germicidal property.			
	A.	HOCl	B.	Cl <sub>2</sub>
	C.	A. and B. both	D.	None of these
38.	..... જીવાણુનાશક ગુણધર્મ ધરાવે છે.			
	A.	HOCl	B.	Cl <sub>2</sub>
	C.	A. અને B. બંને	D.	આમાંથી એક પણ નહિં
39.	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
40.	પાણીની કઠીનતા દુર કરવા ..... પદ્ધતિમાં એસ્ટિડીક અને બેઝિક રેઝીન વપરાય છે.			
	A.	સોડા-લાઈમ	B.	પરમયુટિટ
	C.	આથન વિનિમય	D.	ઉલ્ટા અભિસરણ
41.	..... compounds have characteristic odour.			
	A.	Organic	B.	A. and C. Both
	C.	Inorganic	D.	None of these
42.	..... લાક્ષણિક વાસ ધરાવે છે.			
	A.	કાર્బનિક	B.	A. અને C. બંને
	C.	અકાર્బનિક	D.	આમાંથી એક પણ નહિં
43.	Carbon of methane has ..... hybridization.			
	A.	sp	B.	No
	C.	sp <sup>2</sup>	D.	sp <sup>3</sup>
44.	મિથેનનો કાર્બન ..... સંકરણ ધરાવે છે.			
	A.	sp	B.	ના
	C.	sp <sup>2</sup>	D.	sp <sup>3</sup>
45.	Which is the most reactive functional group?			
	A.	-COOH	B.	-CO-
	C.	-CHO	D.	-OH
46.	સૌથી વધુ સક્રિય કિયાશીલ સમૂહ ક્યું છે?			
	A.	-COOH	B.	-CO-
	C.	-CHO	D.	-OH
47.	Which of the following is an aromatic compound?			
	A.	Ethene	B.	Ethyne
	C.	Benzene	D.	Cyclo propane
48.	નીચેનામાંથી ક્યું એરોમેટિક સંયોજન છે?			
	A.	ઇથીન	B.	ઇથાઇન
	C.	બેન્જીન	D.	સાઇક્લો પ્રોપેન
49.	Compound containing ..... bond has sp hybridization.			
	A.	Single	B.	Double
	C.	Triple	D.	None of these
50.	..... બંધ ધરાવતું સંયોજન sp સંકરણ ધરાવે છે.			
	A.	એક	B.	બે
	C.	બૃદ્ધિ	D.	બેન્જીન

	C.	ત્રણ	D.	આમાંશી એક પણ નહિ
44.	Which of the following is a soft coal?			
	A.	Peat	B.	Lignite
	C.	Bituminous	D.	Anthracite
44.	નીચેનામાંથી કયો કોલસો નરમ હોય છે?			
	A.	પીટ	B.	લીગ્નાઇટ
	C.	બિટુમીન્સ	D.	અન્થ્રાસાઇટ
45.	Sigma bond is ..... than pi bond.			
	A.	Weaker	B.	Stronger
	C.	A. and B. both	D.	None of these
45.	સિગ્મા બંધ એ પાઈ બંધ કરતાં ..... હોય છે.			
	A.	નિર્બળ	B.	પુષ્ટિ
	C.	A. અને B. બંને	D.	આમાંશી 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.	$C_nH_n$
46.	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
47.	કોલ ટારના વિભાગીય નિસ્યંદનથી 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
48.	..... અણુસુત્ર અને ..... બંધારણીય સુત્ર ધરાવતાં કાર્બનિક પદાર્થોને એકબીજાના સમઘટકો કહે છે.			
	A.	જુડા-જુડા, સમાન	B.	સમાન, જુડા-જુડા
	C.	જુડા-જુડા, જુડા-જુડા	D.	સમાન, સમાન
49.	..... is used to reduce friction in machines.			
	A.	Metal	B.	Lubricant
	C.	Water	D.	Air
49.	થત્રોમાં ધર્ષણ 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
50.	નીચેનામાંથી કયો સ્નેહનનો પ્રકાર છે?			

	A.	તરલ પડ સ્નેહન	B.	સીમાવતી સ્નેહન
	C.	A. અને B. બંને	D.	આમાંશી 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
51.	નીચેનામાંથી ક્યું સ્નેહન કાંડા ઘડિયાળ અને નાજુક યંત્રોમાં વપરાય છે?			
	A.	હેઝલ નટનું તેલ	B.	ડિવેલનું 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
52.	યંત્રોના ભાગોને ધસાતા અને તૂટતા અટકાવવા માટે ..... વપરાય છે.			
	A.	ઉદ્દીપક	B.	એકાંકી અણુ
	C.	બહુધટક	D.	સ્નેહન
53.	The unit of viscosity is .....			
	A.	Pascal	B.	Hertz
	C.	Poise	D.	m/s
53.	સ્નીધનતાનો એકમ ..... છે.			
	A.	પાસ્કલ	B.	હર્ટા
	C.	પોઇઝ	D.	m/s
54.	The mixture of oil and water is called .....			
	A.	Emulsion	B.	Demulsion
	C.	Viscosity	D.	Surface tension
54.	પાણી અને તેલના મિશ્રણને ..... કહે છે.			
	A.	પાયસીકરણ	B.	વિપાયસીકરણ
	C.	સ્નીધનતા	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
55.	જે તાપમાને પ્રવાહી સ્નેહક ઘન સ્વરૂપે ફેરવાય તેને ..... કહે છે.			
	A.	આગ બિંદુ	B.	મંડકા 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
56.	નીચેનામાંથી કોના માટે સ્નેહકોની પસંદગી કરવામાં આવે છે?			
	A.	ગીર્યાર્ડ	B.	કાપવાના સાધનો
	C.	સ્ટીમ ટર્બોઇન	D.	આપેલ બધાંજ
57.	The monomer of P.V.C. is .....			
	A.	Vinyl cyanide	B.	Vinyl chloride
	C.	Ethene	D.	Styrene
57.	P.V.C.નો એકાંકી અણુ ..... છે.			

	A.	વિનાઈલ સાયનાઈડ	B.	વિનાઈલ ક્લોરોઇડ
	C.	ઇથીન	D.	સ્ટાઇરીન
58.	Polythene is a ..... polymer.			
	A.	Linear	B.	Branched
	C.	Cross-linked	D.	None of these
59.	પોલીઇથીન ..... બહુધટક છે.			
	A.	રેખીય	B.	શાખીય
	C.	આડ-સાંકળ	D.	આમાંશી એક પણ નહિ
60.	Hexamethylene diamine and adipic acid are the monomers of .....			
	A.	Bakelite	B.	Nylon-6,6
	C.	Terylene	D.	Polypropylene
61.	હેકામીથીલીન ડાઇએમાઇન અને એડીપીક એસીડ ....., ના એકાંકી અણુઓ છે.			
	A.	બેકેલાઇટ	B.	નાયલોન-6,6
	C.	ટેરીલીન	D.	પોલીપ્રોપીલીન
62.	Thermosetting plastic polymer contains ..... structure.			
	A.	Linear	B.	Branched
	C.	Cross-linked	D.	None of these
63.	તાપસ્થાપિત પ્લાસ્ટિક બહુધટક ..... બંધારણ ધરાવે છે.			
	A.	રેખીય	B.	શાખીય
	C.	આડ-સાંકળ	D.	આમાંશી એક પણ નહિ
64.	..... is prepared from phenol and epichloro hydrin monomers.			
	A.	Phenol-formaldehyde resin	B.	Acidic resin
	C.	Epoxy resin	D.	Basic resin
65.	એપીક્લોરોહાઇડ્રીન અને ફિનોલ એકાંકી અણુઓમાંશી ..... બનાવાય છે.			
	A.	ફિનોલ-ફોર્માલ્ડીહાઇડ	B.	એસિડીક રેઝિન
	C.	એપોક્સી રેઝિન	D.	બેઝિક રેઝિન
66.	..... 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
67.	બુના-N રબર બનાવવા માટે ..... એકાંકી અણુ વપરાય છે.			
	A.	એડીપીક એસીડ અને HMDA	B.	વિનાઈલ સાયનાઈડ અને બ્યુટાડાઇન
	C.	સ્ટાઇરીન અને બ્યુટાડાઇન	D.	આમાંશી એક પણ નહિ
68.	The monomer of natural rubber is .....			
	A.	Chloroprene	B.	Isoprene
	C.	Styrene	D.	Benzene
69.	કુદરતી રબરનો એકાંકી અણુ ..... છે.			
	A.	ક્લોરોપ્રીન	B.	આઇસોપ્રીન
	C.	સ્ટાઇરીન	D.	બેન્જીન
70.	Which of the following is the monomer of Teflon?			
	A.	$\text{CH}_3\text{-CH}_3$	B.	$\text{CH}_2=\text{CH}_2$
	C.	$\text{CH}_2=\text{CH-CH}_3$	D.	$\text{CF}_2=\text{CF}_2$
71.	નીચેનામાંશી 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
66.	..... એ ફિનોલ-ફોર્માલડીહાઇડ રેઝિન છે.			
	A.	બુના-S	B.	નાયલો-6,6
	C.	PTFE	D.	બેકેલાઇટ
67.	What is obtained by heating natural rubber with sulphur?			
	A.	Vulcanized rubber	B.	Natural rubber
	C.	Neoprene rubber	D.	Synthetic rubber
68.	કુદરતી રબરને ગંધક સાથે ગરમ કરતાં શું મળે છે?			
	A.	વલ્કેનાઇડ રબર	B.	કુદરતી રબર
	C.	નીયોપ્રીન રબર	D.	ફ્લાયિં રબર
69.	જે પદાર્થ બે જુદી જુદી સપાટીઓને ચોટાડવા માટે વપરાય છે તેને ..... કહે છે.			
	A.	ઇલેસ્ટોમર	B.	સંસગ્રી પદાર્થો
	C.	પ્લાસ્ટિક	D.	રેસા
70.	..... is used for making buttons, tooth-brush, toys, handle, etc.			
	A.	Polythene	B.	P.V.C.
	C.	Polystyrene	D.	Melamine
71.	બટન, ટુથ-બુશ, રમકડાં, હેન્ડલ, વગેરે બનાવવા માટે ..... વપરાય છે.			
	A.	પોલીથીન	B.	P.V.C.
	C.	પોલીસ્ટાયરીન	D.	મેલામાઇન
72.	For the manufacture of tyres of vehicles ..... is used.			
	A.	Neoprene rubber	B.	Natural rubber
	C.	Buna-N	D.	Buna-S
73.	વાહનોના ટાયર બનાવવા માટે ..... વપરાય છે.			
	A.	નીયોપ્રીન રબર	B.	કુદરતી રબર
	C.	બુના-N	D.	બુના-S
74.	Polymers containing the same type of monomer units are called .....			
	A.	Co-polymers	B.	Elastomers
	C.	Homo polymers	D.	Adhesives
75.	સમાન પ્રકારના એકાંકી અણુ ધરાવતાં બહુઘટકોને ..... કહે છે.			
	A.	સહ-બહુઘટકો	B.	ઇલેસ્ટોમર્સ
	C.	સમાન બહુઘટકો	D.	સંસગ્રી પદાર્થો

\*\*\*\*\*