

GUJARAT TECHNOLOGICAL UNIVERSITY

Diploma Engineering – SEMESTER – 1/ 2(CtoD) New – EXAMINATION – Summer-2024

Subject Code: C4300011**Date: 20-06-2024****Subject Name: Basic Chemistry****Time: 10:30 AM TO 12:00 PM****Total Marks: 70****Instructions:**

1. Attempt all questions.
2. Make Suitable assumptions wherever necessary.
3. Figures to the right indicate full marks.
4. Use of programmable & Communication aids are strictly prohibited.
5. Use of non-programmable scientific calculator is permitted.
6. English version is authentic.
7. Use only OMR to answer this question paper.

No.	Question Text and Option. પ્રશ્ન અને વિકલ્પો.			
1.	Which type of bond is observed in Methane (CH ₄)?			
	A	Covalent bond	B	Ionic bond
	C	Metallic bond	D	Hydrogen bond
૧.	મીથેનમાં કયા પ્રકારનો બંધ જોવા મળે છે?			
	A	સહસંયોજક બંધ	B	આયોનીક બંધ
	C	ધાત્વિક બંધ	D	હાઇડ્રોજન બંધ
2.	The chemical bond formed by sharing the pair of electron called.....			
	A.	Ionic bond	B.	Covalent bond
	C.	Hydrogen bond	D.	Metallic bond
૨.	ઇલેક્ટ્રોનની ભાગીદારીથી રચાતા બંધ ને કહે છે.			
	A.	આયોનિકબંધ	B.	સહસંયોજકબંધ
	C.	હાઇડ્રોજનબંધ	D.	ધાત્વિકબંધ
3.	Molecule of S ₈ containatoms			
	A.	4	B.	8
	C.	1	D.	2
૩.	S ₈ અણુ.....પરમાણુ ધરાવે છે.			
	A.	4	B.	8
	C.	1	D.	2
4.	Which of the following is not a method to express concentration?			
	A.	Mole fraction	B.	Molarity
	C.	Normality	D.	Millilitre
૪.	નીચેના માથી કઈ પદ્ધતિ દ્વારા દ્રાવણની સાંદ્રતાનું માપન થઈ શકે નહીં?			
	A.	મોલ અંશ	B.	મોલારિટી
	C.	સપ્રમાણતા	D.	મિલી લિટર
5.	Which is the symbol of Co ordination covalent bond?			
	A.	-	B.
	C.	→	D.	:
૫.	સંવર્ગ સહસંયોજક બંધની સંજ્ઞા કઈ છે?			
	A.	-	B.

	C.	→	D.	:
6.	Standard Atmospheric Temperature is °C			
	A.	100	B.	25
	C.	50	D.	10
૬. °C તાપમાન એ પ્રમાણિત તાપમાન છે.			
	A.	100	B.	25
	C.	50	D.	10
7.	Which method is used for Softening of water?			
	A.	Ion exchange	B.	Soda-lime
	C.	Permutit	D.	All of these
૭.	કઠિનપાણીને નરમ બનાવા માટે કઈ પધ્ધતિ વપરાય છે?			
	A.	આયનવિનિમય	B.	સોડલાઇમ
	C.	પરમીટ્યુટ	D.	આપેલબધી
8.	-M-M-M-M-M- is Polymers.			
	A.	Linear polymers	B.	Branched polymers
	C.	A & B both	D.	None of these
૮.	-M-M-M-M-M-એ.....બહુઘટક છે.			
	A.	રેખીયબહુઘટક	B.	શાખીયબહુઘટક
	C.	A & B બન્ને	D.	કોઇપણનહિ.
9.	1 F = Coulombs			
	A.	96.5	B.	9650
	C.	96500	D.	965000
૯.	1 F = કુલંબ			
	A.	96.5	B.	9650
	C.	96500	D.	965000
10.	Which of the following symbol is used to show first orbit of an atom?			
	A.	L	B.	K
	C.	M	D.	S
૧૦.	પરમાણુ ની પહેલી કક્ષા માટે કઈ સંજ્ઞા વાપરવામાં આવે છે?			
	A.	L	B.	K
	C.	M	D.	S
11.	Destruction or decay of metal by chemical or electrochemical reaction is known as			
	A.	oxidation	B.	Reduction
	C.	Corrosion	D.	Redox
૧૧.	રાસાયણિક અથવા વિદ્યુત રાસાયણિક પ્રક્રિયા દ્વારા ધાતુના નાશ પામવાની પ્રક્રિયાને..... કહે છે.			
	A.	ઓક્સિડેશન	B.	રિડક્શન
	C.	ક્ષારણ	D.	રેડોક્ષ
12.	The potential of standard electrode hydrogen electrode is volt			
	A.	100	B.	0
	C.	50	D.	25
૧૨.	પ્રમાણિત હાઇડ્રોજન ધ્રુવનો પોટેન્શિયલ વોલ્ટ હોય છે.			
	A.	100	B.	0
	C.	50	D.	25
13.	pH + pOH =			

	A.	14	B.	7
	C.	10	D.	0
૧૩.	pH + pOH =			
	A.	14	B.	7
	C.	10	D.	0
14.	According faraday's 1 st law			
	A.	$m \propto Q$	B.	$Z \propto E$
	C.	A & B	D.	None of these
૧૪.	ફેરાડે ના પ્રથમ નિયમ મુજબ			
	A.	$m \propto Q$	B.	$Z \propto E$
	C.	A & B	D.	આમાંથી કયું પણ નહીં
15.	Which of the following is not a factor affecting on rate of corrosion?			
	A.	pH	B.	Temperature
	C.	Moisture	D.	Polymer
૧૫.	નીચેમાંથી ક્ષારણનાદર ને અસર કરનાર પરિબલ નથી.			
	A.	pH	B.	તાપમાન
	C.	ભેજ	D.	બહુધટક
16. has FCC arrangement.			
	A.	Fe	B.	Cd
	C.	Cr	D.	Au
૧૬. ની રચના FCC હોય છે.			
	A.	Fe	B.	Cd
	C.	Cr	D.	Au
17.	pH of Acidic solutions _____			
	A.	<7	B.	=7
	C.	>7	D.	14
૧૭.	એસિડિક દ્રાવણની pH.....			
	A.	<7	B.	=7
	C.	>7	D.	14
18.	pH =			
	A.	$-\log [H_3O^+]$	B.	$-\log [OH^-]$
	C.	$-\log [H_3O^+ + OH^-]$	D.	None of these
૧૮.	pH =			
	A.	$-\log [H_3O^+]$	B.	$-\log [OH^-]$
	C.	$-\log [H_3O^+ + OH^-]$	D.	એકપણ નહીં
19. Metal is used in galvanizing.			
	A.	Zn	B.	Tn
	C.	Sn	D.	Fe
૧૯.	ગેલ્વેનાઇઝિંગમાં ધાતુ વપરાય છે.			
	A.	Zn	B.	Tn
	C.	Sn	D.	Fe
20.	Corrosion increases with in pH.			
	A.	Increase	B.	Decrease
	C.	remains same	D.	None of these
૨૦.	pH થતાં ક્ષારણ વધે છે.			
	A.	વધતી	B.	ઘટતી
	C.	એકસરખોરહે છે.	D.	એકપણ નહીં.
21.	$1^{\circ} \text{clark} = \text{_____ ppm}$			

	A.	14.3	B.	1.43
	C.	143	D.	0.143
૨૧.	1°clark = _____ ppm			
	A.	14.3	B.	1.43
	C.	143	D.	0.143
22.	Chemical formula of Zeolite is..... XH ₂ O.			
	A.	Na ₂ .Al ₂ .	B.	Na ₂ .Si ₂ .O ₈ .
	C.	Na ₂ .Al ₂ .Si ₂ .O ₈ .	D.	Na ₂ .
૨૨.	ઝીઓલાઇટનું રાસાયણિક સૂત્ર XH ₂ O છે.			
	A.	Na ₂ .Al ₂ .	B.	Na ₂ .Si ₂ .O ₈ .
	C.	Na ₂ .Al ₂ .Si ₂ .O ₈ .	D.	Na ₂ .
23. Is used for Estimation of hardness of water.			
	A.	EDTA	B.	DDT
	C.	COOH	D.	EBT
૨૩.નો ઉપયોગ પાણીની કઠિનતા માપવા માટે થાય છે.			
	A.	EDTA	B.	DDT
	C.	COOH	D.	EBT
24.	The water which does not produce lather with soap readily is called.....water.			
	A.	Soft	B.	Hard
	C.	Pure	D.	Impure
૨૪.	જે પાણી સાબુ સાથે તુરંત ફીણ ન આપે તેને પાણી કહે છે.			
	A.	નરમ	B.	કઠિન
	C.	શુદ્ધ	D.	અશુદ્ધ
25.	Monomer of PVC is			
	A.	CH ₄	B.	CH ₂ =CH ₂
	C.	CH ₃	D.	CH ₂ =CHCl
૨૫.	PVC નો એકાંકી અણુ છે.			
	A.	CH ₄	B.	CH ₂ =CH ₂
	C.	CH ₃	D.	CH ₂ =CHCl
26.	Hardness of Hard water/Saline water isPPM			
	A.	10	B.	50
	C.	100	D.	Above 250
૨૬.	કઠિનપાણીની કઠિનતા..... PPM હોય.			
	A.	10	B.	50
	C.	100	D.	250 થી વધુ
27.	Chemical formula of Ethane is			
	A.	CH ₄	B.	CH ₆
	C.	C ₂ H ₆	D.	C ₆ H ₆
૨૭.	ઇથેનનું રાસાયણિક સૂત્ર			
	A.	CH ₄	B.	CH ₆
	C.	C ₂ H ₆	D.	C ₆ H ₆
28.	Molecular weight of MgSO ₄ isgm/mole			
	A.	100	B.	136
	C.	95	D.	120
૨૮.	MgSO ₄ નો અણુભાર છે.			
	A.	100	B.	136
	C.	95	D.	120
29.	Pi bond isthan sigma bond			
	A.	Weaker	B.	Stronger
	C.	Equal	D.	None of These

૨૯.	Pi બંધ એ સિગ્મા બંધ કરતા હોય છે.			
	A.	નબળ	B.	પ્રબળ
	C.	સમાન	D.	આમાથી એક પણ નહિ
૩૦.	Lubricant is used to reduce the in machine.			
	A.	Friction	B.	Rate of reaction
	C.	Strength	D.	None of these
૩૦.	સ્નેહકનો ઉપયોગ મશીનનાં..... ઘટાડવા થાય છે.			
	A.	ઘસારો	B.	પ્રાક્રિયાવગ
	C.	મજબૂતાઈ	D.	એક પણ નહિ
૩૧.	What is the bond angle between the hybrid orbitals in sp^3 ?			
	A.	180°	B.	120°
	C.	109.5°	D.	360°
૩૧.	sp^3 સંકર કક્ષકોમાં બંધકોણ કેટલો હોય છે?			
	A.	180°	B.	120°
	C.	109.5°	D.	360°
૩૨.	Fire point of good lubricant should be			
	A.	Moderate	B.	High
	C.	Low	D.	Zero
૩૨.	સારા સ્નેહકનું ભડકાબિંદુ હોવું જોઈએ.			
	A.	પ્રમાણસર	B.	ઉચ્ચ
	C.	નીચું	D.	શૂન્ય
૩૩.	Viscosity decreases with of Temperature			
	A.	Increase	B.	Decrease
	C.	Remain same	D.	None of all
૩૩.	તાપમાનના સાથે સ્નિગ્ધતા ઘટે છે.			
	A.	વધારા	B.	ઘટાડા
	C.	ફરફાર થતો નથી.	D.	એકપણનાહિ
૩૪.	Permanent hardness in water is caused by			
	A.	$Ca(HCO_3)_2$	B.	$Mg(HCO_3)_2$
	C.	$CaSO_4$	D.	None of these
૩૪.	પાણીની કાયમી કઠિનતા કારણે ઉદભવે છે.			
	A.	$Ca(HCO_3)_2$	B.	$Mg(HCO_3)_2$
	C.	$CaSO_4$	D.	આમાથીએક પણ નહિ
૩૫.	Compound containing Double bond has Hybridization.			
	A.	sp	B.	sp^2
	C.	sp^3	D.	None of these
૩૫.	ધ્વીબંધ ધરાવતું સંયોજનસંકરણ ધરાવે છે.			
	A.	sp	B.	sp^2
	C.	sp^3	D.	એકપણનાહિ.
૩૬.	Unit of Viscosity is			
	A.	Pascal	B.	Poise
	C.	Ohm	D.	volt
૩૬.	સ્નિગ્ધતાનો એકમ.....છે.			
	A.	પાસ્કલ	B.	પોઇઝ
	C.	ઓહમ	D.	વોલ્ટ
૩૭.	C_nH_{2n+2} is general formula ofseries			
	A.	Alkyne	B.	Alkene
	C.	Alkane	D.	Aromatic
૩૭.	C_nH_{2n+2} એ..... શ્રેણીનું સામાન્ય સૂત્ર છે.			
	A.	આલ્કાઇન	B.	આલ્કીન

	C.	આલ્કન	D.	અરોમટિક
38.	Which type of lubricants are Grease?			
	A.	Solid	B.	Semi solid
	C.	Liquid	D.	Gaseous
36.	ગ્રીઝ એ કયા પ્રકારનું સ્નેહક છે?			
	A.	ઘનસ્નેહક	B.	અર્ધ ઘન સ્નેહક
	C.	પ્રવાહીસ્નેહક	D.	વાયુસ્નેહક
39.	Valency of carbon is			
	A.	1	B.	2
	C.	3	D.	4
3૯.	કાર્બનની સંયોજકતા છે.			
	A.	1	B.	2
	C.	3	D.	4
40.	Which of the following is aliphatic compound?			
	A.	Methane	B.	Benzene
	C.	Phenol	D.	Benzoic acid
૪૦.	નીચેના માંથી કયો એલીફેટીક પદાર્થ છે?			
	A.	મિથેન	B.	બેન્ઝીન
	C.	ફીનોલ	D.	બેન્ઝોઇક એસિડ
41.	Which of the following is not a type of lubricant?			
	A.	Solid lubricants	B.	Semi solid lubricants
	C.	Liquid lubricants	D.	Gaseous lubricants
૪૧.	નીચેના માંથી કયો સ્નેહકનો પ્રકાર નથી ?			
	A.	ઘનસ્નેહક	B.	અર્ધઘનસ્નેહક
	C.	પ્રવાહી સ્નેહક	D.	વાયુસ્નેહક
42.	The process of addition of electron is called.....			
	A.	Redox	B.	Oxidation
	C.	Reduction	D.	Corrosion
૪૨.	ઇલેક્ટ્રોન ઉમેરવાની પ્રક્રિયાને કહે છે.			
	A.	રેડોક્ષ	B.	ઓક્સિડેશન
	C.	રિડક્શન	D.	ક્ષારણ
43.	The substance used to stick two different surfaces firmly are called			
	A.	Elastomers	B.	Fibers
	C.	Adhesives	D.	Metal
૪૩.	બે સપાટીને મજબૂત રીતે ચોટડવા માટે વપરાતા પદાર્થને..... કહે છે.			
	A.	રબર	B.	રેષા
	C.	સંસર્ગીપદાર્થ	D.	ધાતુ
44. show carboxylic acid group			
	A.	- CHO	B.	-COOH
	C.	-OH	D.	-COOR
૪૪. કાર્બોઝિલિક એસિડ દર્શાવે છે.			
	A.	- CHO	B.	-COOH
	C.	-OH	D.	-COOR
45.is used in vulcanization of Rubber.			

	A.	S	B.	C
	C.	Al	D.	N
૪૫.	રબરના વલ્કેનાઇઝેશન માં નો ઉપયોગ થાય છે.			
	A.	S	B.	C
	C.	Al	D.	N
46.	Nylon 6-6 is formed by			
	A.	Vulcanization	B.	Condensation polymerization
	C.	Addition polymerization	D.	Galvanization
૪૬.	નાયલોન 6-6 દ્વારા બને છે.			
	A.	વલ્કેનાઇઝેશન	B.	સંઘનન બહુઘટકતા
	C.	યોગશીલબહુઘટકતા	D.	ગલ્વનાઇઝેશન
47.	Which of following is not used as Elastomer?			
	A.	Neoprene	B.	Buna-S
	C.	PVC	D.	Buna-N
૪૭.	નીચેનામાંથી કયુ રબર નથી?			
	A.	નીઓપ્રીન	B.	બુના-S
	C.	PVC	D.	બુના-N
48.	Bakelite is a polymer			
	A.	Thermoplastic	B.	Thermosetting
	C.	A & B Both	D.	None of these
૪૮.	બેકેલાઇટ એ બહુઘટક છે.			
	A.	તાપસુનમ્ય	B.	તાપસ્થાપિત
	C.	A&B બન્ને	D.	આમાંથીએક પણ નહીં
49.	Which substance Molecular formula C ₂ H ₆ is			
	A.	Styrene	B.	Isoprene
	C.	Chloroprene	D.	Ethane
૪૯.	C ₂ H ₆ એનું અણુસૂત્ર છે.			
	A.	સ્ટાયરીન	B.	આઇસોપ્રીન
	C.	ક્લોરોપ્રીન	D.	ઇથેન
50.	Which of the following is Alkane?			
	A.	C ₂ H ₆	B.	CH ₂ = CH ₂
	C.	C ₆ H ₆	D.	All of these
૫૦.	નીચેનામાંથી કયુ આલ્કેન છે?			
	A.	C ₂ H ₆	B.	CH ₂ = CH ₂
	C.	C ₆ H ₆	D.	ઉપરોક્તબધા
51.	What is the pH of 0.001 M HCl solution?			
	A.	4	B.	3
	C.	2	D.	1
૫૧.	0.001 M HClનાદ્રાવણનીકેટલી છે?			
	A.	4	B.	3
	C.	2	D.	1
52. is used for measurement of viscosity.			
	A.	Red wood Viscometer	B.	Voltmeter
	C.	Pensky marten	D.	Barometer
૫૨.નો ઉપયોગ સ્નિગ્ધતા માપવા થાય છે.			
	A.	રેડવુડ વિસ્કોમીટર	B.	વોલ્ટમીટર

	C.	પેન્શકીમાટીન	D.	બેરોમીટર
53.is an aromatic compound?			
	A.	Methane	B.	Ethane
	C.	Benzene	D.	Ethyne
૫૩. એ એરોમેટીક સંયોજન છે.			
	A.	મિથેન	B.	ઇથેન
	C.	બેન્ઝીન	D.	ઇથીન
54. Is method for prevention of corrosion?			
	A.	Galvanizing	B.	Metal cladding
	C.	Metal spraying	D.	All of these
૫૪. એ ક્ષારણ અટકાવવાની પધ્ધતિ છે.			
	A.	ગેલ્વેનાઇઝિંગ	B.	મેટલક્લેડિંગ
	C.	ધાતુ છંટકાવ	D.	આપેલ બધી
55. Is used as anode in Electrochemical cell.			
	A.	Zn	B.	Cu
	C.	Mg	D.	H ₂
૫૫.	વિદ્યુત રાસાયણિક કોષમાં નો ઉપયોગ એનોડ તરીકે થાય છે.			
	A.	Zn	B.	Cu
	C.	Mg	D.	H ₂
56.	What is reduction?			
	A.	Gaining of electrons	B.	Losing of electrons
	C.	It can either gain or lose electrons	D.	None of above
૫૬.	રીડક્શન એટ્વે શું?			
	A.	ઇલેક્ટ્રોનને મેળવવા	B.	ઇલેક્ટ્રોનને ગુમાવવા
	C.	ઇલેક્ટ્રોનને મેળવવા અથવા ગુમાવવા	D.	ઉપરના માથી એક પણ નહીં
57. corrosion is observed in Boiler.			
	A.	Water-line	B.	Pitting
	C.	Crevice	D.	Atmospheric
૫૭.	બોઇલરમાં ક્ષારણ જોવા મળે છે.			
	A.	પાણીની સપાટીનીચે થતું	B.	પિટિંગ
	C.	તડમાં થતું	D.	વાતવરણથી થતું
58.	Which type of bond formation takes place in p-chloro phenol?			
	A	Intermolecular H-bond	B	Intramolecular H-bond
	C	Ionic bond	D	None of the above
૫૮.	p-ક્લોરો ફીનોલમાં કયો બંધ જોવા મળે છે?			
	A	આંતર આણ્વીય બંધ	B	આંત:આણ્વીય બંધ
	C	આયોનિક બંધ	D	ઉપરમાંથી કોઈ નહિ
59.	Electrical conductivity of metals are due to -----.			
	A	Protons	B	Free electrons
	C	Kernels	D	Neutrons
૫૯.	ધાતુમાં વિદ્યુત વાહકતા _____ કારણે હોય છે.			
	A	પ્રોટોન	B	મુક્ત ઇલેક્ટ્રોન
	C	કરનેલ	D	ન્યુટ્રોન
60.	Which type of bond formed by sharing of pair of electron between two atom ?			
	A	Covalent bond	B	Ionic bond

	C	Metallic bond	D	. Hydrogen bond
૬૦.	કયા પ્રકારનો બંધ બે પરમાણુ વચ્ચે બે ઇલેક્ટ્રોનની ભાગીદારી થી બને છે ?			
	A	સહસંયોજક બંધ	B	આયોનિક બંધ
	C	ધાત્વિક બંધ	D	હાઇડ્રોજન બંધ
61.	0.1 N NaOH is prepared by dissolving _____ gm in one liter solution.			
	A	4	B	0.4
	C	2	D	40
૬૧.	0.1 N NaOH નું એક લીટર દ્રાવણ બનાવવા માટે _____ ગ્રામ NaOH જોઈએ.			
	A	4	B	0.4
	C	2	D	40
62.	what is electronics configuration of Nitrogen?			
	A	1S ² 2S ² 2P ³	B	1S ² 2S ² 2P ² 3S ¹
	C	1S ² 2S ⁴ 2P ¹	D	1S ² 2S ² 2P ¹ 3S ²
૬૨.	નાઇટ્રોજનની ઇલેક્ટ્રોનિક રચના શું છે?			
	A	1S ² 2S ² 2P ³	B	1S ² 2S ² 2P ² 3S ¹
	C	1S ² 2S ⁴ 2P ¹	D	1S ² 2S ² 2P ¹ 3S ²
63.	Which of the following factor does not affect degree of ionization?			
	A	Temperature	B	Dilution of solution
	C	Pressure	D	Nature of ionic compound
૬૩.	નીચેનામાંથી કયું પરીબળ આયનીકરણ અંશને અસર કરતું નથી?			
	A	તાપમાન	B	દ્રાવણની મંદતા
	C	દબાણ	D	આયનીક સંયોજનની પ્રકૃતિ ઉપર
64.	If [H ₃ O ⁺] > [OH ⁻] then solution will become _____.			
	A	Acidic	B	Basic
	C	Neutral	D	None
૬૪.	જો [H ₃ O ⁺] > [OH ⁻] હોયતો દ્રાવણ _____ બને.			
	A	એસીડ	B	બેઇઝ
	C	તટસ્થ	D	કોઈ પણ નહિ
65.	Stainless steel does not rust due to the presence of _____.			
	A	Carbon	B	Copper
	C	Zinc	D	Chromium
૬૫.	_____ ને હાજરીને લીધે સ્ટેનલેસ સ્ટીલનું ક્ષારણ થતું નથી.			
	A	કાર્બન	B	તાંબુ
	C	ઝસત	D	ક્રોમિયમ
66.	_____ is Hot dipping process			
	A	Galvanizing	B	Metal cladding
	C	Metal spraying	D	Electroplating
૬૬.	_____ એ હોટ ડીપિંગ પધ્ધતિ છે.			
	A	ગેલ્વેનાઇઝીંગ	B	મેટલ ક્લેડીંગ
	C	મેટલ સ્પ્રેઇંગ	D	ઇલેક્ટ્રોપ્લેટીંગ
67.	Standard Atmospheric pressure is atm.			
	A	100	B	1
	C	50	D	10
૬૭.	_____ atm દબાણ એ પ્રમાણિત દબાણ છે.			
	A	100	B	1
	C	50	D	10
68.	_____ solution is used in salt bridge.			
	A	NaCl	B	KCl
	C	HCl	D	NaOH
૬૮.	ક્ષારસેતુમાં _____ દ્રાવણનો ઉપયોગ કરવામાં આવે છે.			
	A	NaCl	B	KCl
	C	HCl	D	NaOH
69.	Which of the following is not a type of corrosion?			
	A	Waterline	B	Crevice

	C	Pitting	D	Oxidation
૬૯.	A	પાણીની સપાટી પર થતું ક્ષારણ	B	તડ માં થતું ક્ષારણ
	C	પીટીંગ	D	ઑક્સીડેશન
70.	Water exists in soil due to which type of bond?			
	A	Covalent bond	B	Ionic bond
	C	Metallic bond	D	Hydrogen bond
૭૦.	કયા બંધના કારણે પાણી જમીનમાં જળવાઈ રહે છે?			
	A	સહસંયોજક બંધ	B	આયોનિક બંધ
	C	ધાત્વિક બંધ	D	હાઈડ્રોજન બંધ
