Seat No. _____ Enrolment No.: _____

Gujarat Technological University

Diploma Engineering C to D Bridge Course Examination

Subject Code:C300006 **Date: 01 -06 -2016**

Subject Name: Engineering Chemistry (Group-2)

Time: 10.30 AM TO 12:00 PM **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.	The structure of NaCl is_____			
	A.	BCC	B.	FCC
	C.	HCP	D.	None
૧.	NaCl નુ બંધારણ _____છે.			
	A.	BCC	B.	FCC
	C.	HCP	D.	કોઈ પણ નહિ
2.	Which type of bond formation take place in diamond?			
	A.	Ionic bond	B.	Hydrogen bond
	C.	Metallic bond	D.	Covalent bond
૨.	હિરામા ક્યા પ્રકારનો બંધ આવેલ હોય છે?			
	A.	આયોનિક બંધ	B.	હાઈડ્રોજન બંધ
	C.	ધાત્વિક બંધ	D.	સહ સંયોજક બંધ
3.	The bond formed by transfer of electron is_____			
	A.	Covalent	B.	Mettalic
	C.	Ionic	D.	Hydrogen
૩.	ઈલેક્ટ્રોન ગુમાવાથી બનતો બંધ _____ છે.			
	A.	સહ સંયોજક બંધ	B.	ધાત્વિક બંધ
	C.	આયોનિક બંધ	D.	હાઈડ્રોજન બંધ
4.	Which of following catalyst is used in preparation of NH_3?			
	A.	Fe	B.	Ni
	C.	Cu	D.	Pt
૪.	નીચેનામાથી ક્યો ઉદ્દિપક એમોનીયાની બનાવટ્મા વપરાય છે?			
	A.	Fe	B.	Ni
	C.	Cu	D.	Pt
5.	Which of following catalyst is used in preparation of vegetable Ghee?			
	A.	$AlCl_3$	B.	SiO_2
	C.	Ni	D.	MnO_2
૫.	નીચેનામાથી ક્યો ઉદ્દિપક વનસ્પતી ઘીની બનાવટ્મા વપરાય છે?			
	A.	$AlCl_3$	B.	SiO_2
	C.	Ni	D.	MnO_2
6.	MnO_2 is _____ type of catalyst.			
	A.	Auto catalyst	B.	Catalytic inhibitior

	C.	Positive catalyst	D.	Negative catalyst
૬.	MnO_2_____પ્રકારનો ઉદ્દિપક છે.			
	A.	સ્વયં ઉદ્દિપક	B.	ઉદ્દિપક અવરોધક
	C.	ધન ઉદ્દિપક	D.	ઋણ ઉદ્દિપક
7.	The strength of cement concrete is due to_____ bond.			
	A.	Ionic bond	B.	Covalent bond
	C.	Mettalic bond	D.	Hydrogen bond
૭.	સિમેંટ કોંક્રિટની મજબુતાઈ _____બંધને આભારી છે.			
	A.	આયોનિક બંધ	B.	સહ સંયોજક બંધ
	C.	ધાત્વિક બંધ	D.	હાઈડ્રોજન બંધ
8.	Zigler-Natta catalyst is used in the manufacture of _____			
	A.	P.V.C.	B.	Polyethylene
	C.	Nylon	D.	Polypropylene
૮.	ઝિગલર-નાટા ઉદ્દિપક_____ના ઉત્પાદનમા વપરાય છે.			
	A.	P.V.C.	B.	પોલીઈથીલીન
	C.	નાયલોન	D.	પોલીપ્રોપીલીન
9.	pH of pure water at 25^0C is_____			
	A.	2	B.	9
	C.	14	D.	7
૯.	૨૫^{0}સે.તાપમાને શુધ્ધ પાણીની pH _____ હોય છે.			
	A.	૨	B.	૯
	C.	૧૪	D.	૭
10.	pH of 0.01M HCl solution is _____			
	A.	12	B.	7
	C.	2	D.	8
૧૦.	૦.૦૧ M HCl ના દ્રાવણની pH _____ છે.			
	A.	૧૨	B.	૭
	C.	૨	D.	૮
11.	Electrode potential of standard hydrogen electrode at 25^0C is_____Volt.			
	A.	0.0	B.	1.5
	C.	2.5	D.	3
૧૧.	૨૫^{0}સે.તાપમાને પ્રમાણીત હાઈડ્રોજન ધ્રુવનો પોટેંશિયલ ____વોલ્ટ હોય છે.			
	A.	૦.૦	B.	૧.૫
	C.	૨.૫	D.	૩
12.	The value of Kw at 25^0C is _____.			
	A.	10^{-12}	B.	10^{-14}
	C.	10^{-10}	D.	10^{-13}
૧૨.	૨૫^{0}સે.તાપમાને Kw નું મુલ્ય _____ હોય છે.			
	A.	10^{-12}	B.	10^{-14}
	C.	10^{-10}	D.	10^{-13}
13.	pH can be defined as the negative logarithm of _____ion concentration.			
	A.	H_3O^+	B.	OH^-
	C.	Na^+	D.	K^+

૧૩.	pH ને _____આયનની સાંદ્રતાના ઋણ લઘુગણક સ્વરુપે દર્શાવામા આવે છે.			
	A.	H_3O^+	B.	OH^-
	C.	Na^+	D.	K^+
14.	Solution which resist changes in pH are called_____.			
	A.	Acidic solution	B.	Basic solution
	C.	Buffer solution	D.	Neutral solution
૧૪.	જે દ્રાવણ pH મા ફેરફારનો પ્રતિકાર કરે તેને_____દ્રાવણ કહેવાય.			
	A.	એસિડિક દ્રાવણ	B.	બેઝીક દ્રાવણ
	C.	બફર દ્રાવણ	D.	તટસ્થ દ્રાવણ
15.	Which metals reactivity is least?			
	A.	Ni	B.	Cu
	C.	Fe	D.	Au
૧૫.	કઈ ધાતુની સક્રિયતા સૌથી ઓછી છે?			
	A.	Ni	B.	Cu
	C.	Fe	D.	Au
16.	Electrochemical cell converts chemical energy into_____.			
	A.	Electrical energy	B.	Mechanical energy
	C.	Kinetic energy	D.	All of the above
૧૬.	વીજરાસાયણિક કોષ રાસાયણિક ઉર્જાનું _____માં રૂપાંતર કરે છે.			
	A.	વિદ્યુત ઉર્જા	B.	યાંત્રિક ઉર્જા
	C.	ગતિ ઉર્જા	D.	ઉપરના બધાજ
17.	1 Faraday = _____ Coulomb.			
	A.	96400	B.	96300
	C.	96500	D.	96000
૧૭.	૧ ફેરેડે = _____કુલંબ			
	A.	96400	B.	96300
	C.	96500	D.	96000
18.	Strong electrolyte is having _____degree of ionization than weak electrolyte.			
	A.	Less	B.	More
	C.	Equal	D.	None
૧૮.	પ્રબળ વિદ્યુત વિભાજ્યનો આયનિકરણઅંશ નિર્બળ વિદ્યુત વિભાજ્ય કરતા_____હોય છે.			
	A.	ઓછો	B.	વધારે
	C.	સરખો	D.	કોઈ પણ નહિ
19.	In the electroplating the articles which require to be coated is connected at_____.			
	A.	Cathode	B.	Anode
	C.	Both	D.	None
૧૯.	ઈલેક્ટ્રોપ્લેટિંગમા જે વસ્તુ પર ઢોળ ચડાવવાનો હોય તેને_____સાથે જોડવામા આવે છે			
	A.	કેથોડ	B.	એનોડ
	C.	બંને	D.	કોઈ પણ નહિ
20.	HCl is _____type of electrolyte.			
	A.	Weak	B.	Intermediate
	C.	Strong	D.	Non-elctrolyte
૨૦.	HCl _____ પ્રકારનો વિદ્યુત વિભાજ્ય છે.			
	A.	નિર્બળ	B.	મધ્યમ

	C.	પ્રબળ	D.	વિદ્યુત અવિભાજ્ય
21.	Rusting of iron is _____process.			
	A.	Fast	B.	Slow
	C.	Medium	D.	None
૨૧.	લોખંડનુ કટાવુ એ _____પ્રક્રિયા છે.			
	A.	ઝડપી	B.	ધીમી
	C.	મધ્યમ	D.	કોઈ પણ નહિ
22.	Corrosion of metal is_____.			
	A.	Oxidation	B.	Reduction
	C.	Electrolysis	D.	Hydrolysis
૨૨.	ધાતુઓનુ ક્ષારણ એટલે _____			
	A.	ઓક્સિડેશન	B.	રીડક્શન
	C.	વિદ્યુત વિભાજન	D.	જળ વિભાજન
23.	Which type of corrosion occur in boiler?			
	A.	Uniform	B.	Concentration cell corrosion
	C.	Pitting	D.	Crevice
૨૩.	બોઈલરમા ક્યા પ્રકારનું ક્ષારણ જોવા મળે છે?			
	A.	એકસરખું	B.	સાંદ્રતા કોષ ક્ષારણ
	C.	પીટિંગ	D.	ક્રિવાઈસ
24.	Galvanizing means protective coating of _____ on Iron.			
	A.	Al	B.	Cu
	C.	Sn	D.	Zn
૨૪.	ગેલ્વેનાઈઝીંગ એટલે લોખંડ ઉપર _____નું સ્તર ચડાવવું.			
	A.	Al	B.	Cu
	C.	Sn	D.	Zn
25.	Which of the following factors are responsible for corrosion?			
	A.	Moisture	B.	Temperature
	C.	pH of solution	D.	All of the above
૨૫.	નીચેનામાથી ક્યા પરિબળો ક્ષારણ માટે જવાબદાર છે?			
	A.	ભેજ	B.	તાપમાન
	C.	દ્રાવણની pH	D.	ઉપરના બધા જ
26.	To reduce corrosion welding should be avoided at _____ places.			
	A.	L	B.	T
	C.	U	D.	All of the above
૨૬.	ક્ષારણ ઘટાડવા માટે _____ આગળના ભાગો ઉપર વેલ્ડિંગ ટાળવું.			
	A.	L	B.	T
	C.	U	D.	ઉપરના બધા જ
27.	Melting point of Zinc is_____ Fe.			
	A.	More than	B.	Less than
	C.	Equal to	D.	None.
૨૭.	ઝીંકનુ ગલનબીંદુ લોખંડ કરતા _____ છે.			
	A.	વધારે	B.	ઓછું
	C.	સરખું	D.	કોઈ પણ નહિ
28.	Steel is the alloy of _____.			

	A.	Ni	B.	Cr
	C.	Both A & B	D.	None
૨૮.	સ્ટીલ _____ની મિશ્ર ધાતું છે.			
	A.	Ni	B.	Cr
	C.	બંન્ને	D.	કોઈ પણ નહિ
29.	1 B.T.U. = _____Calorie.			
	A.	252	B.	300
	C.	200	D.	400
૨૯.	૧ B.T.U. = _____ કેલેરી.			
	A.	252	B.	300
	C.	200	D.	400
30.	Which coal contain maximum percentage of carbon?			
	A.	Lignite coal	B.	Bituminious coal
	C.	Peat coal	D.	Anthracite coal
૩૦.	ક્યા કોલસામાં કાર્બનનુ પ્રમાણ સૌથી વધારે હોય છે?			
	A.	લિગ્નાઈટ કોલસો	B.	બિટુમિનસ કોલસો
	C.	પીટ	D.	એન્થ્રેસાઈટ કોલસો
31.	Which instrument is used to measure the calorific value of solid& liquid fuel?			
	A.	Bomb calorimeter	B.	Thermometer
	C.	Wattmeter	D.	Ammeter
૩૧.	ઘન અને પ્રવાહી બળતણની કેલોરીફિક વેલ્યુ માપવા માટે ક્યું સાધન વપરાય છે?			
	A.	બોમ્બ કેલોરીમીટર	B.	થર્મોમીટર
	C.	વોટમીટર	D.	એમીટર
32.	In India lignite coal occurs in_____.			
	A.	Assam	B.	Delhi
	C.	Punjab	D.	Maharashtra
૩૨.	ભારતમા લિગ્નાઈટ કોલસો _____ માં મળી આવે છે.			
	A.	અસમ	B.	દિલ્હી
	C.	પંજાબ	D.	મહારાષ્ટ્ર
33.	Which major gas is found in L.P.G.?			
	A.	Methane	B.	Butane
	C.	Propane	D.	Ethane
૩૩.	L.P.G. માં મુખ્ય ક્યો વાયુ આવેલો હોય છે?			
	A.	મિથેન	B.	બ્યુટેન
	C.	પ્રોપેન	D.	ઈથેન
34.	Which process is used for the refining of petroleum?			
	A.	Fractional distillation	B.	Filteration
	C.	Distillation	D.	Crystallisation
૩૪.	પેટ્રોલીયમના શુધ્ધીકરણમા કઈ પધ્ધતી વપરાય છે?			
	A.	વિભાગીય નિસ્યંદન	B.	ગાળણ
	C.	નિસ્યંદન	D.	સ્ફટીકીકરણ
35.	Chemical formula of ethyl alcohol(ethanol) is_____.			
	A.	CH_3OH	B.	C_3H_7OH
	C.	C_2H_5OH	D.	C_4H_9OH

૩૫.	ઈથેનોલનુ રાસાયણીક સુત્ર _____ છે.			
	A.	CH_3OH	B.	C_3H_7OH
	C.	C_2H_5OH	D.	C_4H_9OH
36.	Major constitute of C.N.G. is _____.			
	A.	Methane	B.	Propane
	C.	Butane	D.	Ethane
૩૬.	C.N.G. વાયુનો મુખ્ય ઘટક _____ છે.			
	A.	મિથેન	B.	પ્રોપેન
	C.	બ્યુટેન	D.	ઈથેન
37.	Which is the first stage of the coalification of wood?			
	A.	Lignite	B.	Peat
	C.	Bituminous coal	D.	Anthracite
૩૭.	લાકડામાથી કોલસાના રૂપાંતરનો પ્રથમ તબક્કો ક્યો છે?			
	A.	લિગ્નાઈટ	B.	પીટ
	C.	બિટુમિનસ કોલસો	D.	એન્થ્રેસાઈટ
38.	From the following which is an example for secondary fuel?			
	A.	Crude oil	B.	Wood
	C.	Kerosene	D.	Natural gas
૩૮.	નીચેનામાંથી દ્વિતિયક બળતણ ક્યું છે?			
	A.	ક્રુડ ઓઈલ	B.	લાકડું
	C.	કેરોસીન	D.	કુદરતી વાયું
39.	Which of the following substance is mixed with L.P.G.to get odour to it?			
	A.	Propane	B.	Butane
	C.	Methane	D.	Mercaptans
૩૯.	નીચેનામાંથી ક્યો વાયુ L.P.G.માં ખાસ પ્રકારની વાસ માટે મિશ્ર કરવામા આવે છે?			
	A.	પ્રોપેન	B.	બ્યુટેન
	C.	મિથેન	D.	મરકેપ્ટન્સ
40.	Mixture of petrol and alcohol is known as_____.			
	A.	Power alcohol	B.	Gasoline
	C.	Methanol	D.	All of the above
૪૦.	પેટ્રોલ અને આલ્કોહોલનું મિશ્રણ _____ તરીકે ઓળખાય છે.			
	A.	પાવર આલ્કોહોલ	B.	ગેસોલીન
	C.	મિથેનોલ	D.	ઉપરના બધાં જ
41.	Select solid lubricant in below.			
	A.	Graphite	B.	Grease
	C.	Palm oil	D.	None
૪૧.	નીચેનામાથી ઘન સ્નેહક પસંદ કરો.			
	A.	ગ્રેફાઈટ	B.	ગ્રીઝ
	C.	પામ તેલ	D.	કોઈ પણ નહિં
42.	Viscosity of lubricating oil is determined by _____.			
	A.	pH meter	B.	Pensky martin apparatus
	C.	Red wood viscometer	D.	None
૪૨.	સ્નેહકની સ્નિગ્ધતા _____ દ્વારા માપવામા આવે છે.			

	A.	pH મીટર	B.	પેંસ્કી-માર્ટીન ઉપકરણ
	C.	રેડવુડ વિસ્કોમીટર	D.	કોઈ પણ નહિં
43.	The unit of viscosity is_____.			
	A.	Newton	B.	Poise
	C.	gm /litre	D.	All of the above
૪૩.	સ્નિગ્ધતાનો એકમ _____ છે.			
	A.	ન્યુટન	B.	પોઈઝ
	C.	ગ્રામ/લીટર	D.	ઉપરના બધાં જ
44.	The temperature at which oil becomes cloudy in appearance is called_____.			
	A.	Flash point	B.	Fire point
	C.	Cloud point	D.	None
૪૪.	જે તાપમાને સ્નેહકનો દેખાવ વાદળ જેવો દેખાય તે તાપમાનને _____ કહે છે.			
	A.	ભડકા બિંદુ	B.	આગ બિંદુ
	C.	વાદળ બિંદુ	D.	કોઈ પણ નહિં
45.	_____ is used to measure the Flash-Point & Fire –Point of Lubticants.			
	A.	Red wood viscometer	B.	Watt-meter
	C.	pH meter	D.	Pensky martin apparatus
૪૫.	સ્નેહક્નું ભડકાબિંદુ અને આગબિંદુ માપવા માટે_____ વપરાય છે.			
	A.	રેડવુડ વિસ્કોમીટર	B.	વોટમીટર
	C.	pH મીટર	D.	પેંસ્કી-માર્ટીન ઉપકરણ
46.	Lubricants are used to reduce the _____Resistance between two moving surfaces.			
	A.	Thermal	B.	Electrical
	C.	Rotational	D.	Frictional
૪૬.	સ્નેહકનો ઉપયોગ બે સરકતી સપાટીઓ વચ્ચેના_____અવરોધને ઘટાડવા માટે થાય છે.			
	A.	ઉષ્મીય	B.	વિદ્યુતિય
	C.	ચક્રીય	D.	ઘર્ષણ
47.	The temperature at which the liquid lubricant no longer flow is called_____.			
	A.	Pour point	B.	Cloud point
	C.	Flash point	D.	Fire point
૪૭.	જે તાપમાને પ્રવાહી સ્નેહકનો રેલો ચાલતો અટકી જાય તે તાપમાનને _____કહે છે.			
	A.	રેલા બિંદુ	B.	વાદળ બિંદુ
	C.	ભડકા બિંદુ	D.	આગ બિંદુ
48.	Which type of lubricant is used in heavy machineries?			
	A.	Solid	B.	Semi-solid
	C.	Both	D.	None
૪૮.	ભારે બોજ ધરાવતા મશીનોમાં ક્યાં પ્રકારનું સ્નેહક વપરાય છે?			
	A.	ઘન	B.	અર્ધ-ઘન
	C.	બંને	D.	કોઈ પણ નહિં
49.	Monomer of P.V.C. is _____.			
	A.	Vinyl Chloride	B.	Vinyl cyanide
	C.	Ethylene	D.	Propylene
૪૯.	P.V.C.માં _____ પ્રકારનો મોનોમર હોય છે.			

	A.	વિનાઈલ ક્લોરાઈડ	B.	વિનાઈલ સાઈનાઈડ
	C.	ઈથીલીન	D.	પ્રોપીલીન
50.	Ethylene is _____polymer.			
	A.	Linear	B.	Branched
	C.	Cross-linked	D.	None
૫૦.	ઈથીલીન _____પ્રકારનો મોનોમર છે.			
	A.	રેખીય	B.	શાખીય
	C.	આંતર બંધિત	D.	કોઈ પણ નહિં
51.	Monomer of polyethylene is _____.			
	A.	Ethane	B.	Propane
	C.	Propylene	D.	Ethylene
૫૧.	પોલીઈથીલીનમાં _____ પ્રકારનો મોનોમર હોય છે.			
	A.	ઈથેન	B.	પ્રોપેન
	C.	પ્રોપીલીન	D.	ઈથીલીન
52.	P.V.C. is _____plastic.			
	A.	Thermosetting	B.	Thermo plastic
	C.	Both A & B	D.	None
૫૨.	P.V.C. _____ પ્રકારનું પ્લાસ્ટીક છે.			
	A.	થર્મોસેટીંગ	B.	થર્મો પ્લાસ્ટીક
	C.	બંને	D.	કોઈ પણ નહિં
53.	What is monomer of Teflon?			
	A.	Propylene	B.	Phenol
	C.	Tetrafluoro ethylene	D.	Ethylene
૫૩.	ટેફ્લોનમા ક્યાં પ્રકારનો મોનોમર હોય છે?			
	A.	પ્રોપીલીન	B.	ફિનોલ
	C.	ટેટ્રાફ્લોરો ઈથીલીન	D.	ઈથીલીન
54.	Phenol Formaldehyde polymer is also known as_____.			
	A.	Orlon	B.	P.V.C.
	C.	Nylon	D.	Bakelite
૫૪.	ફિનોલ-ફોર્માલ્ડીહાઈડ પોલીમર _____તરીકે પણ ઓળખાય છે.			
	A.	ઓરલોન	B.	પી.વી.સી.
	C.	નાયલોન	D.	બેકેલાઈટ
55.	_____ is used for vulcanization of rubber.			
	A.	Si	B.	Cr
	C.	S	D.	Fe
૫૫.	રબરના વલ્કેનાઈઝેશનમાં _____ વપરાય છે.			
	A.	Si	B.	Cr
	C.	S	D.	Fe
56.	Monomer of natural rubber is_____.			
	A.	Ethylene	B.	Vinyl chloride
	C.	Propylene	D.	Isoprene
૫૬.	કુદરતી રબરમા_____ મોનોમર આવેલો હોય છે.			
	A.	ઈથીલીન	B.	વિનાઈલ ક્લોરાઈડ

	C.	પ્રોપીલીન	D.	આઈસોપ્રીન
57.	Select natural polymer in below.			
	A.	Cotton	B.	P.V.C.
	C.	Both A & B	D.	None
૫૭.	નીચેનામાંથી કુદરતી પોલીમર પસંદ કરો.			
	A.	રૂ	B.	પી.વી.સી.
	C.	બંને	D.	કોઈ પણ નહિ
58.	Which type of polymer is used in the manufacture of sweater?			
	A.	Bakelite	B.	Orlon
	C.	P.V.C.	D.	Teflon
૫૮.	સ્વેટરના ઉત્પાદનમાં ક્યા પ્રકારનું પોલીમર વપરાય છે?			
	A.	બેકેલાઈટ	B.	ઓરલોન
	C.	પી.વી.સી.	D.	ટેફ્લોન
59.	From the following which is an example for elastomer?			
	A.	Buna-S	B.	Polyester
	C.	Bakelite	D.	Melamine
૫૯.	નીચેનામાથી રબરનું ઉદાહરણ ક્યું છે?			
	A.	બુના- S	B.	પોલીએસ્ટર
	C.	બેકેલાઈટ	D.	મેલામાઈન
60.	The commercial name of epoxy resin is_____.			
	A.	Thermocol	B.	Fevicol
	C.	Araldite	D.	Rubber
૬૦.	ઈપોક્સી રેઝીનનું વ્યાપારી નામ _____ છે.			
	A.	થર્મોકોલ	B.	ફેવિકોલ
	C.	એરલડાઈટ	D.	રબર
61.	From the following which is the example for addition polymerization?			
	A.	Bakelite	B.	Polyethylene
	C.	Polyester	D.	Melamine Formaldehyde
૬૧.	નીચેનામાથી યોગશીલ બહુલીકરણનું ઉદાહરણ કયું છે?			
	A.	બેકેલાઈટ	B.	પોલીઈથીલીન
	C.	પોલીએસ્ટર	D.	મેલામાઈન ફોર્માલ્ડીહાઈડ
62.	Which type of polymer is used in the manufacture of tyre?			
	A.	Thermoplastic	B.	Thermosetting plastic
	C.	Rubber	D.	Epoxy Resin
૬૨.	ટાયરના ઉત્પાદનમાં ક્યાં પ્રકારનું પોલીમર વપરાય છે?			
	A.	થર્મોપ્લાસ્ટીક	B.	થર્મોસેટીંગ પ્લાસ્ટીક
	C.	રબર	D.	ઈપોક્ષી રેઝીન
63.	In Lead storage battery _____is used as a electrolyte.			
	A.	HCl	B.	HNO_3
	C.	H_2SO_4	D.	NaOH
૬૩.	લેડ સંગ્રાહક કોષમાં વિદ્યુત-વિભાજ્ય તરીકે _____નું દ્રાવણ વપરાય છે.			
	A.	HCl	B.	HNO_3
	C.	H_2SO_4	D.	NaOH

64.	The cell potential of dry cell is _____.			
	A.	4.0 Volt	B.	1.5 Volt
	C.	3.0 Volt	D.	6.0 Volt
૬૪.	સુકા કોષનો કોષ પોટેંશિયલ _____ હોય છે.			
	A.	4.0 વોલ્ટ	B.	1.5 વોલ્ટ
	C.	3.0 વોલ્ટ	D.	6.0 વોલ્ટ
65.	In the dry cell zinc container acts as _____.			
	A.	Anode	B.	Cathode
	C.	Bath A & B	D.	None
૬૫.	સુકાકોષમા ઝિંકનુ પાત્ર _____ તરીકે વર્તે છે.			
	A.	એનોડ	B.	કેથોડ
	C.	બંને	D.	કોઈ પણ નહિ
66.	_____ is used in torch.			
	A.	Fuel cell	B.	Dry cell
	C.	Lead storage cell	D.	All of the above
૬૬.	ટોર્ચમાં _____નો ઉપયોગ થાય છે.			
	A.	બળતણ કોષ	B.	સુકો કોષ
	C.	લેડ- સંગ્રાહક કોષ	D.	ઉપરના બધાં જ
67.	Which is an example for Primary cell?			
	A.	Ni-Cd cell	B.	Lead storage cell
	C.	Fuel cell	D.	Dry cell
૬૭.	પ્રાથમીક કોષનું ઉદાહરણ ક્યું છે?			
	A.	નિકલ-કેડમીયમ કોષ	B.	લેડ-સંગ્રાહક કોષ
	C.	બળતણ કોષ	D.	સુકો કોષ
68.	Which is the cathode part of dry cell?			
	A.	Zn	B.	Graphite
	C.	MnO_2	D.	NH_4Cl
૬૮.	સુકાકોષમા કેથોડ તરીકે શું વર્તે છે?			
	A.	Zn	B.	ગ્રેફાઈટ
	C.	MnO_2	D.	NH_4Cl
69.	The cell which converts solar energy into electrical energy is called_____.			
	A.	Dry cell	B.	Fuel cell
	C.	Solar cell	D.	none
૬૯.	સૌર-ઉર્જાનું વિદ્યુત ઉર્જામાં રૂપાંતર કરતા કોષને _____ કહે છે.			
	A.	સુકો કોષ	B.	બળતણ કોષ
	C.	સોલર કોષ	D.	કોઈ પણ નહિં
70.	Which type of material is used in solar cell?			
	A.	Conductor	B.	Semi-conductor
	C.	Insulator	D.	None
૭૦.	સૌર કોષમા ક્યાં પ્રકારનું મટીરીયલ વપરાય છે?			
	A.	વાહક	B.	અર્ધ-વાહક
	C.	અવાહક	D.	કોઈ પણ નહિં

****