

GUJARAT TECHNOLOGICAL UNIVERSITY**Diploma Engineering – SEMESTER – I, II (CtoD) – EXAMINATION – Winter-2025****Subject Code: C300006****Date: 16-01-2026****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 assumptions wherever necessary.
3. Use of simple calculators and non-programmable scientific calculators are permitted.
4. English version is authentic.
5. Use only OMR to answer this question paper.
6. Each question is of 1 mark.
7. There is No negative marking.

1.	The Strength of Cement-Concrete is because of _____ bond.			
	A.	Covalent	B.	Hydrogen
	C.	Ionic	D.	Metallic
૧.	સિમેન્ટ- કોન્ક્રીટની મજબુતાઈ _____ બંધને કારણે છે.			
	A.	સહસંયોજક	B.	હાઈડ્રોજન
	C.	આયોનિક	D.	ધાત્વીક
2.	H ₂ O is having _____ type of bond.			
	A.	Polar covalent	B.	Non polar covalent
	C.	Ionic	D.	Co ordination Covalent
૨.	પાણીમાં _____ પ્રકારનો બંધ આવેલો છે.			
	A.	ધ્રુવિય સહસંયોજક	B.	અધ્રુવિય સહસંયોજક
	C.	આયોનિક	D.	સવર્ગ સહસંયોજક
3.	The bond present in Diamond is _____.			
	A.	Ionic	B.	Metallic
	C.	Coordination Covalent	D.	Covalent
૩.	હીરામાં _____ બંધ આવેલ હોય છે.			
	A.	આયોનિક	B.	ધાત્વીક
	C.	સવર્ગ સહસંયોજક	D.	સહસંયોજક
4.	Ammonium ion (NH ₄ ⁺) is having _____ type of bond.			
	A.	Hydrogen	B.	Coordination Covalent
	C.	Ionic	D.	Metallic
૪.	એમોનિયમ આયન(NH ₄ ⁺) માં _____ પ્રકારનો બંધ આવેલ હોય છે.			
	A.	હાઈડ્રોજન	B.	સવર્ગ સહસંયોજક
	C.	આયોનિક	D.	ધાત્વીક
5.	Intra-molecular hydrogen bonding is possible in _____.			
	A.	Water	B.	Ammonia
	C.	Para-chlorophenol	D.	Ortho-chlorophenol
૫.	આંતઃઆણ્વિક હાઈડ્રોજન બંધ _____ માં શક્ય છે.			

	A.	પાણી	B.	એમોનિયા
	C.	પેરા ક્લોરો ફિનોલ	D.	ઓર્થો ક્લોરો ફિનોલ
6.	Which type of atomic arrangement shown in Iron?			
	A.	FCC	B.	BCC
	C.	HCP	D.	None of these
૬.	લોખંડમાં પરમાણુની ગોઠવણી કયા પ્રકારની હોય છે?			
	A.	FCC	B.	BCC
	C.	HCP	D.	આમાં થી એકપણ નહી
7.	Which of the following is catalytic inhibitor in haber process of ammonia production?			
	A.	CO	B.	Pt
	C.	Fe	D.	Mn
૭.	હેબર પ્રક્રિયાથી એમોનીયાની બનાવટ માં નિચેનાંમાંથી કયો ઉદ્દિપકવિષ હોય છે.			
	A.	CO	B.	Pt
	C.	Fe	D.	Mn
8.	If product formed during reaction works as catalyst, then it is known as			
	A.	Positive catalyst	B.	Negative catalyst
	C.	Auto catalyst	D.	Catalytic Promoter
૮.	જો પ્રક્રિયામાં નિપજ તરીકે મળતો પદાર્થ જ ઉદ્દિપક તરીકે કામ કરે તો તેને _____ તરીકે ઓળખવામાં આવે છે.			
	A.	ધન ઉદ્દિપક	B.	ઋણ ઉદ્દિપક
	C.	સ્વયં ઉદ્દિપક	D.	ઉદ્દિપક ઉત્તેજક
9.	Which of following catalyst is used in preparation of vegetable ghee?			
	A.	Fe	B.	Pt
	C.	Ni	D.	Cu
૯.	વનસ્પતિ ઘી ની બનાવટમાં કયો ઉદ્દિપક વપરાય છે?			
	A.	Fe	B.	Pt
	C.	Ni	D.	Cu
10.	Vander wall's forces of attraction depends on .			
	A.	Intermolecular distance	B.	No. Of electrons
	C.	Shape of molecules	D.	All of the above
૧૦.	વાન્ડરવાલ્સ ના આકર્ષણબળો _____ પર આધાર રાખે છે.			
	A.	આંતઃ આણ્વીક અંતર	B.	ઈલેક્ટ્રોનની સંખ્યા
	C.	અણુનો આકાર	D.	ઉપરનાં બધા જ
11.	HCl is a _____ electrolyte.			
	A.	Strong	B.	Weak
	C.	Neutral	D.	Intermediate
૧૧.	HCl એ _____ વિદ્યુત વિભાજ્ય છે			
	A.	પ્રબળ	B.	નિર્બળ
	C.	તટસ્થ	D.	વચગાળાનો
12.	The value of ionic equilibrium constant of water at 25°C is			
	A.	1×10^{-7}	B.	1×10^{-14}
	C.	10×10^{-7}	D.	10×10^{-14}
૧૨.	૨૫ °C એ પાણીનાં આયનીકરણ અચળાંક ની કિંમત _____ હોય છે.			
	A.	1×10^{-9}	B.	1×10^{-14}
	C.	10×10^{-9}	D.	10×10^{-14}
13.	The extent of ionization of solute is express by _____			

	A.	Ionic factor	B.	Ionization factor
	C.	Degree of ionization	D.	None of these
૧૩.	દ્રાવ્યનાં આયનીકરણ ની માત્રા _____ વડે દર્શાવાય છે.			
	A.	આયોનિક ફેક્ટર	B.	આયનીકરણ ફેક્ટર
	C.	આયનિકરણઅંશ	D.	આમાં થી એકપણ નહી
14.	If more Water is added to aqueous solution, then ionization of solute is _____.			
	A.	Increase	B.	Decrease
	C.	Constant	D.	None of the above
૧૪.	જલીય દ્રાવણમાં, વધુ પાણી ઉમેરવામાં આવે તો, દ્રાવ્યનું આયનીકરણ_____.			
	A.	વધે છે	B.	ઘટે છે
	C.	અચળ રહે	D.	આમાં થી એકપણ નહી
15.	On increasing temperature, Degree of ionization _____			
	A.	Increase	B.	Decrease
	C.	Constant	D.	None of these
૧૫.	તાપમાન વધારતા, આયનિકરણઅંશ _____			
	A.	વધે	B.	ઘટે
	C.	સ્થિર રહે	D.	આમાં થી એકપણ નહી
16.	What is the PH of 0.001 M aqueous solution of HCl?			
	A.	1	B.	2
	C.	3	D.	4
૧૬.	HCl નાં 0.00૧ M જલીય દ્રાવણની PH કેટલી હશે?			
	A.	૧	B.	૨
	C.	૩	D.	૪
17.	Electrical conductivity of solution is depending on _____.			
	A.	Density	B.	Pressure
	C.	Number of ions	D.	None of above
૧૭.	દ્રાવણની વિદ્યુત વાહકતા _____ પર આધારીત છે.			
	A.	ઘનતા	B.	દબાણ
	C.	આયનોની સંખ્યા	D.	આમાં થી એકપણ નહી
18.	What is the PH of Blood?			
	A.	7.23	B.	7.00
	C.	0.0	D.	7.35
૧૮.	રૂધિરની PH કેટલી હોય છે?			
	A.	૭.૨૩	B.	૭.૦૦
	C.	૦.૦	D.	૭.૩૫
19.	The unit of conductance is _____.			
	A.	Ohm	B.	Ohm cm ⁻¹
	C.	Mho	D.	Mho cm ⁻¹
૧૯.	વાહકતાનો એકમ _____ છે.			
	A.	Ohm	B.	Ohm cm ⁻¹
	C.	Mho	D.	Mho cm ⁻¹
20.	The standard condition of pressure and temperature for electrochemical cell are _____.			
	A.	1atm, 25 ⁰ C	B.	25atm, 1 ⁰ C
	C.	0atm, 0 ⁰ C	D.	25atm, 25 ⁰ C

૨૦.	વીજરાસાયણીક કોષ માટે પ્રમાણિત દબાણ અને તાપમાન_____ છે.			
	A.	1atm, 25 ⁰ C	B.	25atm, 1 ⁰ C
	C.	0atm, 0 ⁰ C	D.	25atm, 25 ⁰ C
૨૧.	The solution which resists the change in PH is called _____ solution.			
	A.	Electro chemical	B.	Electrolyte
	C.	Buffer	D.	Polar
૨૧.	જે દ્રાવણ માં થતા PH નાં ફેરફારનો અવરોધ કરે તેને _____ દ્રાવણ કહે છે.			
	A.	વિજ રાસાયણીક	B.	વિદ્યુત વિભાજ્ય
	C.	બફર	D.	ધ્રુવિય
૨૨.	The device which converts chemical energy into electrical energy is known as,			
	A.	A meter	B.	Potential meter
	C.	Standard Hydrogen Electrode	D.	Electrochemical cell
૨૨.	જે સાધન, રાસાયણીક ઉર્જા ને ઇલેક્ટ્રીક ઉર્જા માં રૂપાંતરીત કરે તેને,			
	A.	એ મીટર	B.	પોટેન્શીયો મીટર
	C.	પ્રમાણિત હાઈડ્રોજન કોષ	D.	વીજરાસાયણીક કોષ
૨૩.	Chemically Corrosion is a _____ process.			
	A.	Reduction	B.	Oxidation
	C.	Ionisation	D.	Redox
૨૩.	રસાયણીક રીતે, ક્ષારણએ _____ ની પ્રક્રિયા છે.			
	A.	રીડક્શન	B.	ઓક્સીડેશન
	C.	આયોનાઈઝેશન	D.	રેડોક્સ
૨૪.	In concentration cell, the half cell containing less concentration of electrolyte acts as _____.			
	A.	Cathode	B.	Anode
	C.	Either Cathode or Anode	D.	None of above
૨૪.	સાંદ્રતા કોષમાં, વિદ્યુત વિભાજ્યની ઓછી સાંદ્રતા ધરાવતો અર્ધકોષ _____ તરીકે વર્તે છે.			
	A.	કેથોડ	B.	એનોડ
	C.	કેથોડ અથવા એનોડ	D.	આમાં થી એકપણ નહીં
૨૫.	Stainless steel does not rust due to the presence of _____.			
	A.	Zinc	B.	Copper
	C.	Chromium	D.	Carbon
૨૫.	સ્ટેઈનલેસ સ્ટીલ ને _____ ની હાજરી ને કારણે કાટ લાગતો નથી.			
	A.	ઝીંક	B.	તાંબુ
	C.	ક્રોમિયમ	D.	કાર્બન
૨૬.	If cathodic area is more than anodic area in metal then rate of anodic corrosion will be _____.			
	A.	Less	B.	More
	C.	No effect	D.	Can't say anything
૨૬.	ઘાતુમાં જો કેથોડીક વિસ્તાર એનોડીક વિસ્તાર કરતા વધારે હોય તો, ક્ષારણનો દર _____.			
	A.	ઓછો	B.	વધારે
	C.	કોઈ અસર નહીં	D.	કંઈ કહી શકાય નહીં
૨૭.	Oxidation means _____ of Electrons.			
	A.	Gain	B.	Loss
	C.	Transfer	D.	None of above
૨૭.	ઓક્સીડેશન એટલે ઇલેક્ટ્રોન _____.			

	A.	ઉમેરાવા	B.	ગુમાવવા
	C.	સ્થાનાંતર	D.	આમાં થી એકપણ નહી
28.	Galvanization of Ferrous is done by using _____ metal.			
	A.	Cu	B.	Zn
	C.	Cr	D.	Sn
૨૮.	લોખંડનાં ગેલ્વેનાઈઝેશનમાં _____ ધાતુ નો ઉપયોગ થાય છે.			
	A.	Cu	B.	Zn
	C.	Cr	D.	Sn
29.	When two metal plates are joined by same metal bolt, the type of corrosion to occur between plates is _____.			
	A.	pitting	B.	Crevice
	C.	Waterline	D.	None of above
૨૯.	જ્યારે બે ધાતુની પટ્ટીઓને તે જ ધાતુનાં બોલ્ટથી જોડવામાં આવે તો પટ્ટીઓ વચ્ચે _____ પ્રકાર નું ક્ષારણ જોવા મળશે.			
	A.	પિટિંગ ક્ષારણ	B.	તડમાં થતુ ક્ષારણ
	C.	પાણીની સપાટી નીચે થતુ ક્ષારણ	D.	આમાં થી એકપણ નહી
30.	Which of the following metal is used as sacrificial anode?			
	A.	Zn	B.	Fe
	C.	Ag	D.	Au
૩૦.	નીચે પૈકી કઈ ધાતુ નો આત્મભોગી એનોડ તરીકે ઉપયોગ થાય છે?			
	A.	Zn	B.	Fe
	C.	Ag	D.	Au
31.	Select the natural fuel from the following			
	A.	Coke	B.	Tar
	C.	Peat	D.	All of the above
૩૧.	નીચેના માંથી કુદરતી બળતણ પસંદ કરો.			
	A.	કોક	B.	ડામર
	C.	પીટ	D.	ઉપરનાં બધાજ
32.	Full name of LNG is _____.			
	A.	Liquid Petroleum Gas	B.	Liquid Natural Gas
	C.	Liquid Compressed Gas	D.	Liquid Synthetic Gas
૩૨.	LNG નું પૂરું નામ _____ છે.			
	A.	પ્રવાહિ પેટ્રોલીયમ ગેસ	B.	પ્રવાહિ કુદરતી ગેસ
	C.	પ્રવાહિ કોમ્પ્રેસ ગેસ	D.	પ્રવાહિ કૃત્રિમ ગેસ
33.	The knocking property of Diesel is represented in,			
	A.	Octane number	B.	Citen number
	C.	Both A & B	D.	None of these
૩૩.	ડીઝલનાં અપસ્ફોટન નાં ગુણધર્મને દર્શાવાય છે,			
	A.	ઓકટેનઆંક	B.	સીટેનઆંક
	C.	બન્ને A & B	D.	એકપણ નહી
34.	The unit of Calorific value is,			
	A.	Kilo Joule/Kilogram	B.	Kilo calorie/Kilogram
	C.	Kilogram/ Kilo Joule	D.	Kilogram / Kilo calorie
૩૪.	ઉષ્મીય મુલ્યનો એકમ,			
	A.	Kilo Joule/Kilogram	B.	Kilo calorie/Kilogram
	C.	Kilogram/ Kilo Joule	D.	Kilogram / Kilo calorie
35.	1 B.T.U = _____ Calorie			

	A.	3.96	B.	2.2
	C.	252	D.	0.252
૩૫.	૧ બી.ટી.યુ. = _____ કેલરી			
	A.	૩.૯૬	B.	૨.૨
	C.	૨૫૨	D.	૦૨૫૨
૩૬.	Which coal contains maximum percentage of carbon?			
	A.	Peat	B.	Lignite
	C.	Bituminous	D.	Anthracite
૩૬.	કયો કોલસો મહત્તમ કાર્બનનું પ્રમાણ ધરાવે છે?			
	A.	પીટ	B.	લિગ્નાઈટ
	C.	બીટુમિનિયસ	D.	એન્થ્રેસાઈટ
૩૭.	Gross calorific value is _____ than Net calorific value of a fuel			
	A.	More	B.	Less
	C.	Equal	D.	Not related
૩૭.	બળતણ નું કુલ ઉષ્મીય મુલ્ય એ ચોખ્ખા ઉષ્મીય મુલ્ય કરતાં _____ હોય છે.			
	A.	વધુ	B.	ઓછી
	C.	સમાન	D.	સંબંધ નથી
૩૮.	Calorific values of _____ and _____ fuels can be obtained by Bomb calorimeter.			
	A.	Solid, Liquid	B.	Liquid, Gas
	C.	Solid, Gas	D.	Gas, Plasma
૩૮.	બોમ્બ કેલોરીમીટર ની મદદથી _____ અને _____ બળતણનાં ઉષ્મીય મુલ્ય મેળવી શકાય.			
	A.	ઘન, પ્રવાહિ	B.	પ્રવાહિ, વાયુ
	C.	ઘન, વાયુ	D.	વાયુ, પ્લાઝમા
૩૯.	Which major gas is found in LPG?			
	A.	Methane	B.	Butane
	C.	Propane	D.	Ethane
૩૯.	LPG માં મહદઅંશે કયો ગેસ જોવા મળે છે?			
	A.	મિથેન	B.	બ્યુટેન
	C.	પ્રોપેન	D.	ઈથેન
૪૦.	Mixture of Petrol and alcohol is known as _____.			
	A.	Methanol	B.	Power alcohol
	C.	Gasoline	D.	All of the above
૪૦.	પેટ્રોલ અને આલ્કોહોલનું મિશ્રણ _____ તરીકે ઓળખાય છે.			
	A.	મીથેનોલ	B.	પાવર આલ્કોહોલ
	C.	ગેસોલીન	D.	ઉપરના બધા જ
૪૧.	The unit of viscosity is _____.			
	A.	Newton	B.	Poise
	C.	gm/litre	D.	All of the above
૪૧.	સ્નિગ્ધતાનો એકમ _____ છે.			
	A.	ન્યુટન	B.	પોઈઝ
	C.	ગ્રામ/લીટર	D.	ઉપરના બધા જ
૪૨.	Viscosity of lubricant oil is determined by _____.			
	A.	PH meter	B.	Pensky martin apparatus
	C.	Redwood viscometer	D.	Bomb calorimeter
૪૨.	પ્રવાહી સ્નેહક ની સ્નિગ્ધતા _____ દ્વારા માપવામાં આવે છે.			

	A.	PH મીટર	B.	પેન્ડી-માર્ટીન ઉપકરણ
	C.	રેડવુડ વિસ્કોમીટર	D.	બોમ્બ કેલોરીમીટર
43.	The temperature at which the flow of liquid lubricant is no longer is called _____ .			
	A.	Fire point	B.	Pour point
	C.	Cloud point	D.	Flash point
૪૩.	જે તાપમાને પ્રવાહિ સ્નેહકનો રેલો ચાલતો અટકી જાય તે તાપમાનને _____ કહે છે.			
	A.	આગ બિંદુ	B.	રેલા બિંદુ
	C.	વાદળ બિંદુ	D.	ભડકા બિંદુ
44.	Silicones are _____ lubricants.			
	A.	Solid	B.	Liquid
	C.	Gaseous	D.	Synthetic
૪૪.	સિલીકોન્સ એ _____ સ્નેહકો છે.			
	A.	ઘન	B.	પ્રવાહી
	C.	વાયુ	D.	સાંજોષિત
45.	The mixture of oil and water is called _____ .			
	A.	True solution	B.	Emulsion
	C.	Suspension solution	D.	Lubricant
૪૫.	તેલ અને પાણી નાં મિશ્રણને _____ કહે છે.			
	A.	સાયુ દ્રાવણ	B.	પાયસ
	C.	આલંબીત દ્રાવણ	D.	સ્નેહક
46.	_____ is used to saponify the fatty material present in lubricating oil.			
	A.	NH ₄ OH	B.	Ca(OH) ₂
	C.	KOH	D.	Al(OH) ₃
૪૬.	સ્નેહકતેલમાં રહેલ ચરબીયુક્ત પદાર્થનું સાબુનીકરણ કરવા _____ વપરાય છે.			
	A.	NH ₄ OH	B.	Ca(OH) ₂
	C.	KOH	D.	Al(OH) ₃
47.	The rate of change of viscosity of a liquid with temperature is known as _____ .			
	A.	Viscosity index	B.	Acid value
	C.	Saponification number	D.	Viscosity
૪૭.	તાપમાનની સાથે પ્રવાહિની સ્નિગ્ધતામાં થતા ફેરફારને _____ કહે છે.			
	A.	સ્નિગ્ધતા આંક	B.	એસિડ આંક
	C.	સાબુનીકરણ આંક	D.	સ્નિગ્ધતા
48.	In which of the following instrument fluid film lubrication is applicable?			
	A.	Heavy load machine	B.	Cutting tools
	C.	Gears	D.	Sewing machine
૪૮.	નીચે જણાવેલ પૈકી કયા ઉપકરણમાં તરલ પડ સ્નેહન થાય છે?			
	A.	ભારે મશીન	B.	કટીંગ ટૂલ્સ
	C.	ગીયર્સ	D.	સીવવાનો સંચો
49.	_____ is an example of homo polymer.			
	A.	Nylone-6,6	B.	Polyethylene
	C.	Melamine	D.	Buna-S rubber
૪૯.	_____ એ સમાન બહુઘટક નું ઉદાહરણ છે.			
	A.	નાયલોન-૬,૬	B.	પોલી ઈથીલીન
	C.	મેલામાઈન	D.	બુના એસ રબ્બર
50.	F ₂ C=CF ₂ is a monomer of _____ .			

	A.	Orlon	B.	Teflon
	C.	Buna-n rubber	D.	Natural rubber
૫૦.	F ₂ C=CF ₂ એ _____ નો સાદો ઘટક છે.			
	A.	ઓરલોન	B.	ટેફલોન
	C.	બુના એન રબ્બર	D.	કુદરતી રબ્બર
51.	Bakelite is manufactured from _____.			
	A.	Phenol and formaldehyde	B.	Bis phenol and epichlorohydrine
	C.	Isoprene	D.	Caprolactam
૫૧.	બેકેલાઈટનું ઉત્પાદન _____ માંથી કરવામાં આવે છે.			
	A.	ફિનોલ અને ફોર્માલ્ડીહાઈડ	B.	બીસ ફિનોલ અને ઈપી ક્લોરો હાઈડ્રીન
	C.	આઈસોપ્રીન	D.	કેપરોલેક્ટમ
52.	Nylon-6,6 is an example of _____.			
	A.	Semi synthetic fiber	B.	Homo polymer
	C.	Thermosetting polymer	D.	Synthetic fiber
૫૨.	નાયલોન-૬,૬ એ _____ નું ઉદાહરણ છે.			
	A.	અર્ધ સંશ્લેષિત રેસા	B.	સમાન બહુઘટક
	C.	તાપસ્થાપિત પોલીમર	D.	સંશ્લેષિત રેસા
53.	Monomer of orlon is _____.			
	A.	Ethylene	B.	Vinyl cyanide
	C.	Vinyl chloride	D.	Vinyl bromide
૫૩.	ઓરલોનનો સાદો ઘટક _____ છે.			
	A.	ઈથીલીન	B.	વિનાઈલ સાયનાઈડ
	C.	વીનાઈલ ક્લોરાઈડ	D.	વિનાઈલ બ્રોમાઈડ
54.	Monomer(s) of buna-S rubber is/are _____.			
	A.	Butadiene	B.	Chloroprene
	C.	Butadiene and Styrene	D.	Butadiene and Acrylonitrile
૫૪.	બુના એસ રબ્બર નાં સાદા ઘટક _____ છે.			
	A.	બ્યુટાડાઈન	B.	ક્લોરોપ્રીન
	C.	બ્યુટાડાઈન અને સ્ટાઈરીન	D.	બ્યુટાડાઈન અને એકીલોનાઈટ્રાઈલ
55.	In vulcanization of rubber _____ is added.			
	A.	Nitrogen	B.	Sulphur
	C.	Oxygen	D.	Carbon
૫૫.	રબ્બરનાં વલ્કેનાઈઝેશનમાં _____ ઉમેરાય છે.			
	A.	નાઈટ્રોજન	B.	સલ્ફર
	C.	ઓક્સીજન	D.	કાર્બન
56.	Isoprene is chemically _____.			
	A.	2-methyl 1,3-butadiene	B.	2-chloro 1,3-butadiene
	C.	2-methyl 1,2-butadiene	D.	2-chloro 1,2-butadiene
૫૬.	રાસાયણીક રીતે આઈસોપ્રીન એ _____ છે.			
	A.	૨-મીથાઈલ ૧,૩- બ્યુટાડાઈન	B.	૨-ક્લોરો ૧,૩- બ્યુટાડાઈન
	C.	૨-મીથાઈલ ૧,૨- બ્યુટાડાઈન	D.	૨-ક્લોરો ૧,૨- બ્યુટાડાઈન
57.	Ebonite contains _____.			
	A.	35% Sulphur	B.	5% Sulphur
	C.	35% Natural rubber	D.	5% Natural rubber
૫૭.	ઈબોનાઈટ _____ ધરાવે છે.			

	A.	૩૫% સલ્ફર	B.	૫% સલ્ફર
	C.	૩૫% કુદરતી રબ્બર	D.	૫% કુદરતી રબ્બર
58.	Monomer of rubber is _____			
	A.	Propylene	B.	Butadiene
	C.	Isoprene	D.	Isobutylene
૫૮.	રબ્બર નો સાદો ઘટક _____ છે.			
	A.	પ્રોપીલીન	B.	બ્યુટાડીન
	C.	આઈસોપ્રીન	D.	આઈસોબ્યુટીલીન
59.	Glass wool is prepared from _____			
	A.	Acidic glass	B.	Neutral glass
	C.	Alkaline glass	D.	Alkali free glass
૫૯.	ગ્લાસવુલ _____ માંથી તૈયાર કરવામાં આવે છે.			
	A.	એસીડીક કાચ	B.	તટસ્થ કાચ
	C.	આલ્કલી કાચ	D.	આલ્કલી મુક્ત કાચ
60.	Which of the following is used as insulating material?			
	A.	Glass wool	B.	Thermocol
	C.	Both A & B	D.	Either A or B
૬૦.	નીચેના માંથી કયું વિસંવાહી પદાર્થ તરીકે વપરાય છે?			
	A.	ગ્લાસવુલ	B.	થર્મોકોલ
	C.	A અને B બન્ને	D.	A અથવા B
61.	Which of the following is a thermoplastic?			
	A.	PVC	B.	Bakelite
	C.	Melamine	D.	Epoxy resin
૬૧.	નીચેના માંથી કયું તાપસુનમ્ય પ્લાસ્ટીક છે?			
	A.	પીવીસી	B.	બેકેલાઈટ
	C.	મેલામાઈન	D.	ઈપોક્સી રેઝીન
62.	_____ is an insulator.			
	A.	Graphite	B.	Phosphorus
	C.	Aluminium	D.	Lead
૬૨.	_____ એ વિસંવાહી પદાર્થ છે.			
	A.	ગ્રેફાઈટ	B.	ફોસ્ફરસ
	C.	એલ્યુમિનિયમ	D.	લેડ
63.	Cell potential of dry cell is _____ volt.			
	A.	0.5	B.	1.0
	C.	1.5	D.	2.0
૬૩.	સુકાકોષનું કોષ પોટેન્શિયલ _____ વોલ્ટ છે.			
	A.	0.૫	B.	૧.૦
	C.	૧.૫	D.	૨.૦
64.	How much is the work efficiency of solar cell?			
	A.	10 - 15%	B.	15 - 20%
	C.	20 - 25%	D.	45 - 50%
૬૪.	સોલારસેલની કાર્ય ક્ષમતા કેટલી હોય છે?			
	A.	૧૦- ૧૫%	B.	૧૫- ૨૦%
	C.	૨૦- ૨૫%	D.	૪૫- ૫૦%

65.	In lead storage battery grid of Pb alloy coated with PbO_2 act as _____.			
	A.	Anode	B.	Cathode
	C.	Electrolyte	D.	None of the above
૬૫.	લેડ સંગ્રાહક કોષમાં PbO_2 નું પડ લગાડેલ Pb ની પ્લેટ શું કામ કરે છે.			
	A.	એનોડ	B.	કેથોડ
	C.	વિદ્યુતવિભાજ્ય	D.	ઉપરમાંથી એકપણ નહીં
66.	In lead storage battery _____ solution is used.			
	A.	H_2SO_4	B.	$PbSO_4$
	C.	H_2O	D.	$NaOH$
૬૬.	લેડ સંગ્રાહક કોષમાં _____ દ્રાવણનો ઉપયોગ થાય છે.			
	A.	H_2SO_4	B.	$PbSO_4$
	C.	H_2O	D.	$NaOH$
67.	Electrolyte used in Ni-Cd battery is _____.			
	A.	$NiSO_4$	B.	$CdSO_4$
	C.	KOH	D.	$NaOH$
૬૭.	Ni-Cd બેટરીમાં વપરાતો વિદ્યુતવિભાજ્ય _____ છે.			
	A.	$NiSO_4$	B.	$CdSO_4$
	C.	KOH	D.	$NaOH$
68.	What is cathode in dry cell?			
	A.	Zn	B.	C
	C.	MnO_2	D.	NH_4Cl
૬૮.	સુકા કોષમાં કેથોડ તરીકે શું હોય છે?			
	A.	Zn	B.	C
	C.	MnO_2	D.	NH_4Cl
69.	Chemical reaction is not reversible in _____ cell.			
	A.	Primary	B.	Secondary
	C.	lead storage	D.	Fuel
૬૯.	_____ કોષમાં રાસાયણિક પ્રક્રિયા પ્રતિવર્તિ નથી.			
	A.	પ્રાથમિક	B.	દ્વિતીયક
	C.	લેડ સંગ્રાહક	D.	બળતણ
70.	The efficiency of fuel cell is _____.			
	A.	20-25%	B.	45-50%
	C.	70-75%	D.	80-85%
૭૦.	બળતણ કોષની કાર્યક્ષમતા _____ હોય છે.			
	A.	૨૦-૨૫%	B.	૪૫-૫૦%
	C.	૭૦-૭૫%	D.	૮૦-૮૫%
