

Gujarat Technological University

Diploma Engineering C to D Bridge Course Examination

Subject Code: C310501

Date: 03-06-2016

Subject Name: Physical, Analytical and Inorganic Chemistry

Time: 02:30 PM TO 04:00 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.	What is the symbol of surface tension?			
	A. γ	B. [P]		
	C. η	D. μ		
2.	પૃષ્ઠતાણની સંસા કઈ છે?			
	A. γ	B. [P]		
	C. η	D. μ		
3.	Liquid state has definite , but does not have definite			
	A. Shape, Volume	B. Rigidity, Volume		
	C. Volume, Shape	D. Non-compressibility, Rigidity		
4.	પ્રવાહી અવસ્થાને નિશ્ચિત હોય છે, પણ ચોક્કસ હોતો નથી.			
	A. આકાર, કદ	B. કઠીનતા, કદ		
	C. કદ, આકાર	D. અસંકોચનીયતા, કઠીનતા		
5.	If temperature , viscosity of the liquid			
	A. decreases, decreases	B. increases, decreases		
	C. decreases, does not increase	D. increases, increases		
6.	જો તાપમાન , તો સ્નેઇનતા			
	A. ઘટે, ઘટે	B. વધે, ઘટે		
	C. ઘટે, વધે નહિ	D. વધે, વધે		
7.	Molar refractivity is property.			
	A. Additive and Constitutive	B. Constitutive		
	C. Additive	D. None of these		
8.	મોલર વકીભવનતા એ ગુણધર્મ છે.			
	A. યોગાત્મક અને બંધારણીય	B. બંધારણીય		
	C. યોગાત્મક	D. આપેલ એક પણ નહિ.		
9.	Which method is used to measure surface tension of a liquid?			
	A. Capillary rise method	B. Drop formation method		
	C. Ring detachment method	D. All of these		
10.	પૃષ્ઠતાણ માપવા માટે કઈ પદ્ધતિ વપરાય છે?			
	A. કેપીલરી રાઇઝ પદ્ધતિ	B. ટીપા બનવાની પદ્ધતિ		
	C. રીંગ ડિટેચમેન્ટ પદ્ધતિ	D. આપેલ બધાંજ		

	Which instrument is used to find the refractive index of a liquid?			
6.	A. Pyknometer	B. Spectrometer	C. Abbe's instrument	D. Stalgmometer
	પ્રવાહીનો વક્તિબનાંક શોધવા માટે કઈ પદ્ધતિ વપરાય છે?			
5.	A. પ્યાક્નોમિટર	B. સ્પેક્ટ્રોમિટર	C. અબ્બેનું સાધન	D. સ્ટાલ્ગ્મોમિટર
	At a given temperature if $\gamma = 1$, then $V = \dots$ for a liquid.			
7.	A. γ	B. [P]	C. η	D. μ
	પ્રવાહી માટે જો આપેલ તાપમાને $\gamma = 1$, તો $V = \dots$.			
9.	A. γ	B. [P]	C. η	D. μ
	The inverse of fluidity is called			
8.	A. Viscosity	B. Surface tension	C. Refractive index	D. Vapour pressure
	વધનશીલતાના વ્યસ્તને કહે છે.			
6.	A. સ્નિધનતા	B. પૃષ્ઠતાણ	C. વક્તિબનાંક	D. બાધ્ય દબાણ
	$\sin i / \sin r = \dots$.			
9.	A. γ	B. [P]	C. η	D. μ
	$\sin i / \sin r = \dots$.			
6.	A. γ	B. [P]	C. η	D. μ
	The unit of parachor is			
10.	A. Poise	B. N/m	C. cm^3	D. Bar
	પેરાકોરનો એકમ છે.			
10.	A. પોઇઝ	B. N/m	C. સેમી ³	D. બાર
	The decrease in concentration of reactants or increase in concentration of products in unit time is called			
11.	A. Rate of reaction	B. Rate constant	C. Specific rate constant	D. Order of the reaction
	એકમ સમયમાં પ્રક્રિયકોની સાંક્રતામાં થતા ઘટાડાના દરને અથવા નીપજોની સાંક્રતામાં થતા વધારાના દરને કહે છે.			
11.	A. પ્રક્રિયા વેગ	B. વેગ અચળાંક	C. વિક્રિય વેગ અચળાંક	D. પ્રકમ
	$t_{1/2} = 0.693/K$ equation is for order reaction.			
12.	A. Zero	B. First	C. Second	D. Third
	$t_{1/2} = 0.693/K$ સમીકરણ પ્રકમનું છે.			
12.	A. શૂન્ય	B. પ્રથમ	C. દ્વિતીય	D. તૃતીય

	Order of the reaction			
13.	A. can be obtained theoretically	B. is equal to stoichiometric co-efficient	C. Cannot be obtained	D. can be obtained experimentally
	પ્રકમ			
13.	A. સૈધાંતિક રીતે મેળવી શકાય	B. એ ગાણિતીય સહગુણાંક બરાબર છે.	C. મેળવી શકાય નહિ	D. પ્રાચોરિક રીતે મેળવી શકાય
	For reaction, the molecularity and order of the reaction are same.			
14.	A. Bimolecular	B. Trimolecular	C. Bimolecular and Trimolecular	D. None of these
 પ્રકિયા માટે, આખ્યીયતા અને પ્રકમ સરખા હોય છે.			
14.	A. દ્વિઆખ્યીય	B. ત્રિઆખ્યીય	C. દ્વિઆખ્યીય અને ત્રિઆખ્યીય	D. આમાંથી એક પણ નહિ
	The unit of rate of reaction is			
15.	A. Concentration	B. Time	C. Molar	D. Concentration/time
	પ્રકિયા વેગનો એકમ છે.			
15.	A. સાંક્રતા	B. સમય	C. મોલર	D. સાંક્રતા/સમય
	As the temperature increases, the rate of the reaction			
16.	A. Increases	B. Remains same	C. Decreases	D. None of these
	જેમ તાપમાન વધે, તેમ પ્રકિયા વેગ			
16.	A. વધે છે	B. સરખો રહે છે	C. ઘટે છે	D. આમાંથી એક પણ નહિ
	Which type of reaction is $A + B \rightarrow$ Products ?			
17.	A. Elementary	B. Bimolecular	C. Trimolecular	D. Heterogeneous
	$A + B \rightarrow$ નીપજો એ કયા પ્રકારની પ્રકિયા છે?			
17.	A. તત્ત્વીય	B. દ્વિઆખ્યીય	C. ત્રિઆખ્યીય	D. વિષમાંગ
	When initial concentration of reactant is M, then K is called specific rate constant.			
18.	A. 0.1	B. 0.01	C. 1	D. 10
	જ્યારે પ્રકીયકની શરૂઆતની સાંક્રતા M હોય, ત્યારે Kને વિશિષ્ટ વેગ અચળાંક કહે છે.			
18.	A. 0.1	B. 0.01	C. 1	D. 10
	$r_{av} = + d[P]/dt$ indicates of product.			
19.	A. increase in concentration	B. decrease in concentration	C. equal concentration	D. None of these
	$r_{av} = + d[P]/dt$ એ નીપજો એવું દર્શાવે છે .			
19.	A. ની સાંક્રતા વધે છે	B. ની સાંક્રતા ઘટે છે.	C. સમાન સાંક્રતા	D. આપેલ એક પણ નહિ

	The unit of K for first order reaction is			
20.	A. Mole lit ⁻¹ s ⁻¹	B. s ⁻¹	C. (Mole/lit) ⁻¹	D. Mole lit ⁻¹
20.	પ્રથમ ક્રમની પ્રક્રિયા માટે Kનો એકમ છે.			
21.	For endothermic reaction			
21.	A. Chemical bonds break	B. Chemical bonds reform	C. Chemical bonds break and does not reform	D. Bonds do not break
21.	ઉત્થાશોષક પ્રક્રિયા માટે			
21.	A. રાસાયણિક બંધ તૂટે છે	B. રાસાયણિક બંધ ફરી બને છે	C. રાસાયણિક બંધ તૂટે અને ફરી બને નહિએ	D. બંધ તૂટતાં નથી બને નહિએ
22.	Ice cube kept in a dish is the example of system.			
22.	A. Closed	B. Open	C. Isolated	D. New
22.	ડિશમાં રાખેલ બરફનો ટુકડો એ પ્રણાલીનું ઉદાહરણ છે.			
22.	A. બંધ	B. ખુલ્લી	C. નિરાળી	D. નવી
23.	The conversion of one state of the system into another state is called			
23.	A. State function	B. Enthalpy	C. Internal energy	D. Process
23.	પ્રણાલીના એક અવસ્થામાંથી બીજી અવસ્થામાં થતા પરીવર્તનને કહે છે.			
23.	A. અવસ્થા વિધેય	B. એન્થાલ્પી	C. આંતરિક શક્તિ	D. પ્રકમ
24. = q + w			
24.	A. ΔS	B. ΔH	C. ΔU	D. ΔG
24. = q + w			
24.	A. ΔS	B. ΔH	C. ΔU	D. ΔG
25.	The properties of the substance which do not depend on the quantity of the matter is called			
25.	A. State function	B. Extensive properties	C. Specific properties	D. Quantitative properties
25.	પદાર્થના જે ગુણધર્મો દ્રવ્યના જથ્થા ઉપર આધાર રાખતા નથી તેને કહે છે.			
25.	A. અવસ્થા વિધેય	B. જથ્થાત્મક ગુણધર્મો	C. વિશિષ્ટ ગુણધર્મો	D. માત્રાત્મક ગુણધર્મો
26.	The process in which there is no exchange of heat during the change of state of the system is called process.			
26.	A. Isothermal	B. Adiabatic	C. Isochoric	D. Isobaric
26.	જો પ્રણાલીમાં થતાં ફેરફાર દરમાન પ્રણાલી ઉર્જા ગુમાવે પણ નહિ અને મેળવે પણ			

	નહિ તો તે પ્રકમને પ્રકમ કહે છે.			
	A. સમતાપી	B. સમોષી		
	C. સમકદી	D. સમદાબી		
27.	Melting point is			
	A. State function	B. Quantitative property		
	C. Specific property	D. Extensive property		
29.	ગાળન બિંદુ એ છે.			
	A. અવસ્થા વિધેય	B. જથ્થાત્મક ગુણધર્મ		
	C. વિશ્લિષ્ટ ગુણધર્મ	D. માત્રાત્મક ગુણધર્મ		
28.	The reaction taking place is reaction.			
	A. Reversible	B. Irreversible		
	C. A. and B. both	D. None of these		
26.	બંધ પાત્રમાં થતી પ્રક્રિયાઓ હોય છે.			
	A. પ્રતિવર્તી	B. અપ્રતિવર્તી		
	C. A. અને B. બંને	D. આમાંથી એક પણ નહિ		
29. is the unit of heat capacity.			
	A. Joule	B. Joule/Kelvin		
	C. Kelvin	D. None of these		
26.	ઉષ્ણાક્ષમતાનો એકમ છે.			
	A. જુલ	B. જુલ/કેલ્વિન		
	C. કેલ્વિન	D. આમાંથી એક પણ નહિ		
30. = $U + PV$			
	A. T	B. S		
	C. G	D. H		
30. = $U + PV$			
	A. T	B. S		
	C. G	D. H		
31.	$C_p - C_v = \dots$			
	A. P	B. T		
	C. R	D. γ		
31.	$C_p - C_v = \dots$			
	A. P	B. T		
	C. R	D. γ		
32.	The entropy of the universe in all spontaneous processes.			
	A. Increases	B. Remains same		
	C. Decreases	D. None of these		
32.	આપમેળે થતા બધાં પ્રકમોમાં વિશ્વની એન્ઝોપી			
	A. વધે છે	B. સરખી રહે છે		
	C. ઘટે છે	D. આમાંથી એક પણ નહિ		
33.	$PV^\gamma = \dots$			
	A. Increases	B. Constant		
	C. Decreases	D. None of these		
33.	$PV^\gamma = \dots$			
	A. વધે છે	B. અચળ		

	C.	ઘેરે છે	D.	આમાંશી એક પણ નહિ
34.		$C_p / C_v = \dots\dots\dots$		
	A.	P	B.	T
	C.	R	D.	γ
34.		$C_p / C_v = \dots\dots\dots$		
	A.	P	B.	T
	C.	R	D.	γ
35.		What is added to aqueous CH_3COOH solution to get common ion effect?		
	A.	NaCl	B.	NaOH
	C.	HCl	D.	HCOOH
34.		સમાન આયન અસર મેળવવા CH_3COOH માં શું ઉમેરાય છે?		
	A.	NaCl	B.	NaOH
	C.	HCl	D.	HCOOH
36.		Acid + Base = Salt +		
	A.	Water	B.	SO_2
	C.	Acid	D.	Base
35.		એસીડ + બેઇઝ = ક્ષાર +,		
	A.	પાણી	B.	SO_2
	C.	એસીડ	D.	બેઇઝ
37.		If $I_p \dots\dots\dots K_{sp}$, the precipitation occurs.		
	A.	=	B.	<
	C.	>	D.	\neq
39.		જો $I_p \dots\dots\dots K_{sp}$, તો અવક્ષેપન થાય.		
	A.	=	B.	<
	C.	>	D.	\neq
38.		If concentration of a salt in its aqueous solution is less than 0.1 M, then the salt is called		
	A.	Soluble salt	B.	Sparingly soluble salt
	C.	Insoluble salt	D.	None of these
36.		જો ક્ષારના દ્રાવણમાં તે ક્ષારની દ્રાવ્યતા 0.1 M કરતાં ઓછી હોય તેવા ક્ષારોને કહે છે.		
	A.	દ્રાવ્ય ક્ષાર	B.	અદ્રાવ્ય દ્રાવ્ય ક્ષાર
	C.	અદ્રાવ્ય ક્ષાર	D.	આપેલ એક પણ નહિ
39.	 salt is insoluble in water.		
	A.	PbSO_4	B.	CaSO_4
	C.	SrSO_4	D.	Given All
36.	 ક્ષાર પાણીમાં અદ્રાવ્ય છે.		
	A.	PbSO_4	B.	CaSO_4
	C.	SrSO_4	D.	આપેલ બધાંજ
40.		Which is included in volumetric analysis?		
	A.	Complex metric titration	B.	Redox titration
	C.	Precipitation titration	D.	All of these
40.		કદમાપક પૃથક્કરણમાં શેનો સમાવેશ થાય છે?		
	A.	સંકીર્ણ માપન અનુમાપન	B.	રેડોક્ષ અનુમાપન
	C.	અવક્ષેપન અનુમાપન	D.	આપેલ બધાંજ
41.		For PbCl_2 salt $K_{sp} = \dots\dots\dots$		

	A. S^2 C. $27S^4$	B. $4S^3$ D. $108S^5$
૪૧.	PbCl ₂ કાર માટે K_{sp} =	
	A. S^2 C. $27S^4$	B. $4S^3$ D. $108S^5$
૪૨.	Which of the following is the type of chromatography?	
	A. Adsorption chromatography C. Paper chromatography	B. Gas chromatography D. All of these
૪૩.	નીચેનામાંથી કયો ક્રોમેટોગ્રાફીનો પ્રકાર છે?	
	A. અધિશોષણ ક્રોમેટોગ્રાફી C. કાગળ ક્રોમેટોગ્રાફી	B. વાયુ ક્રોમેટોગ્રાફી D. આપેલ બધાંજ
૪૪.	The branch of chemistry in which boundary separating two bulk phases is studied is called chemistry.	
	A. Surface C. Phase	B. Organic D. Inorganic
૪૫.	બે જથ્થામય કલાઓ ને અલગા કરતી હદ અંગેના રસાયણ શાસ્ત્રના અભ્યાસને રસાયણશાસ્ત્ર કહે છે.	
	A. પૃષ્ઠ C. કલા	B. કાર્બનિક D. અકાર્બનિક
૪૬.	If the adsorbed molecules from the surface of the bulk phase is removed or added to the air is called	
	A. Absorption C. Desorption	B. Adsorption D. Sorption
૪૭.	કોઈ સપાટી પર અધિશોષણ થયેલા અણુઓ કોઈ કારણસર છુટા પડી જાય કે હવામાં જાય તેને કહે છે.	
	A. અવશોષણ C. અપશોષણ	B. અધિશોષણ D. શોષણ
૪૮.	Physical adsorption is process.	
	A. Irreversible C. Irreversible and Reversible	B. Reversible D. None of these
૪૯.	ભૌતિક અધિશોષણ એ પ્રક્રિયા છે.	
	A. અપ્રતિવર્તી C. અપ્રતિવર્તી અને પ્રતિવર્તી	B. પ્રતિવર્તી D. આપેલ એક પણ નહિ
૫૦.	Chemical adsorption	
	A. is a fast process C. is not a specific process	B. is a specific process D. takes place at low temperature
૫૧.	રાસાયણિક અધિશોષણ	
	A. એ એક ઝડપી પ્રક્રિયા છે C. એ એક વિશિષ્ટ પ્રક્રિયા નથી	B. એ એક વિશિષ્ટ પ્રક્રિયા છે D. નીચા તાપમાને થાય છે
૫૨.	We can not get the colloid of	
	A. Gas + Solid C. Liquid + Gas	B. Solid + Liquid D. Gas + Gas
૫૩.	આપણે કલીલ મેળવી શકીએ નહિ.	

	A. વાયુ + ધન	B. ધન + પ્રવાહી	
	C. પ્રવાહી + વાયુ	D. વાયુ + વાયુ	
48.	Miscelle is also called colloid.		
	A. Multimolecular	B. Macromolecular	
	C. Associated	D. Lyophilic	
48.	મિસેલને પણ કહે છે.		
	A. બહુ આણ્ણીય	B. વિરાટ આણ્ણીય	
	C. સંગૃષિત	D. લાયોફિલિક	
49.	Lyophobic colloids can be prepared by		
	A. Condensation methods	B. Dispersion methods	
	C. A. and B. both	D. None of these	
49.	લાયોફિલિક કલીલ થી બનાવાય છે.		
	A. સંઘનન પદ્ધતિઓ	B. વિક્ષેપન પદ્ધતિઓ	
	C. A. અને B. બંને	D. આમાંથી એક પણ નહિ	
50.	Lyophobic colloid is		
	A. Irreversible	B. Reversible	
	C. Irreversible and Reversible	D. None of these	
50.	લાયોફિલિક કલીલ છે.		
	A. અપ્રતિવર્તી	B. પ્રતિવર્તી	
	C. અપ્રતિવર્તી અને પ્રતિવર્તી	D. આપેલ એક પણ નહિ	
51.	Sol of gold, silver and platinum can be prepared by method.		
	A. Mechanical dispersion	B. Electrical dispersion	
	C. Peptization	D. Excessive cooling	
51.	સોનું, ચાંદી અને પ્લેટિનમના સોલ પદ્ધતિથી બનાવી શકાય.		
	A. ધાર્ત્રિક વિક્ષેપન	B. વિદ્યુતીય વિક્ષેપન	
	C. પેપ્ટિકરણ	D. અતિશાય ઠારણ	
52. shows zig-zag motion in colloid.		
	A. Coagulation	B. Precipitation	
	C. Tyndall effect	D. Brownian movement	
52. કલીલમાં વાકા-યુકી ગતિ બતાવે છે.		
	A. સ્કેંડન	B. અવક્ષેપન	
	C. ટીંડલ અસર	D. ભૂઅનીયન ગતિ	
53.	If pH = 5, then pOH =		
	A. 5	B. 7	
	C. 9	D. 14	
53.	જો pH = 5, તો pOH =		
	A. 5	B. 7	
	C. 9	D. 14	
54.	Which of the following is reference electrode?		
	A. Hydrogen electrode	B. Calomel electrode	
	C. Quinhydrone electrode	D. Given all A., B. and C	
54.	નીચેનામાંથી કયો સંદર્ભ ધૂવ છે?		
	A. હાઇડ્રોજન વિદ્યુતધૂવ	B. કેલોમલ વિદ્યુતધૂવ	

	C.	ક્રીન હાઈડ્રોન વિદ્યુતધૂવ	D.	આપેલ બધાંજ A., B. અને C	
55.		Kohlrausch law of independent migration of ions is applicable to			
	A.	Strong electrolyte	B.	Weak electrolyte	
	C.	Non-electrolyte	D.	None of these	
55.		સ્વતંત્ર રીતે સ્થળાંતરિત થતા આયનો માટે કોહલરોશનો નિયમને લાગુ પડે છે.			
	A.	પ્રબળ વિદ્યુતવિભાજ્ય	B.	નિર્બળ વિદ્યુતવિભાજ્ય	
56.		C.	વિદ્યુત-અવિભાજ્ય	D.	આમાંથી એક પણ નહિ
		Zinc is electrode.			
	A.	Active metal	B.	Inert	
56.	C.	Gas	D.	Reference	
		ઝિક વિદ્યુતધૂવ છે.			
	A.	સફીય ધાતુ	B.	નિર્જિય	
57.	C.	વાયુ	D.	સંદર્ભ	
		The accurate pH of a dilute aqueous solution can be obtained by			
	A.	pH paper	B.	Universal indicator	
57.	C.	pH meter	D.	Litmus paper	
		મંદ જલીય દ્રાવણ માટે pHની ચોક્કસ કિંમત થી મેળવી શકાય.			
	A.	pH કાગળ	B.	યુનિવર્સલ સૂચક	
58.	C.	pH મીટર	D.	લીટમસ કાગળ	
		The pH of solution remains constant even after adding small amount of acid or base.			
	A.	Acidic	B.	Basic	
58.	C.	Neutral	D.	Buffer	
	 દ્રાવણમાં શોડા પ્રમાણમાં એસીડ અથવા બેઇઝ ઉમેરવા છતાં pH અચળ રહે છે.			
	A.	એસીડીક	B.	બેઝિક	
59.	C.	તટસ્થ	D.	બફર	
		Hg ₂ Cl ₂ is used in			
	A.	Glass electrode	B.	Calomel electrode	
59.	C.	Quinhydrone electrode	D.	Given A., B. and C. all	
		Hg ₂ Cl ₂ માં વપરાય છે.			
	A.	કાય વિદ્યુતધૂવ	B.	કેલોમલ વિદ્યુતધૂવ	
60.	C.	ક્રીન હાઈડ્રોન વિદ્યુતધૂવ	D.	આપેલ A., B. and C. બધાં	
		Solvent + Solute =			
	A.	Water	B.	Solution	
60.	C.	Gas	D.	Liquid	
		દ્રાવક + દ્રાવય =			
	A.	પાણી	B.	દ્રાવણ	
60.	C.	વાયુ	D.	પ્રવાહી	
		To express concentration of the solution of ionic compounds is used.			
	A.	Formality	B.	Molarity	
61.	C.	Normality	D.	Molality	
		આયોનિક પદાર્થોના દ્રાવણોની સાંક્રતા દર્શાવવા વપરાય છે.			

	A. ફોર્મલિટી	B. મોલારીટી	
	C. નોર્મલિટી	D. મોલાલિટી	
62.	Mole-fraction of solute + Mole-fraction of solvent =		
	A. 0	B. 1	
	C. 2	D. 3	
62.	દ્રાવ્યના મોલ-અંશ + દ્રાવકના મોલ-અંશ =		
	A. 0	B. 1	
	C. 2	D. 3	
63.	The solution obtained by dissolving 1 gm-mole of a substance in 1 liter solution at normal temperature is called solution.		
	A. 1 m	B. 1 N	
	C. 1 M	D. 1 F	
63.	સામાન્ય તાપમાને એક લિટર દ્રાવણમાં પદાર્થના એક ગ્રામ મોલ જેટલું વજન ઓગાળતા બનતા દ્રાવણને દ્રાવણ કહે છે.		
	A. 1 m	B. 1 N	
	C. 1 M	D. 1 F	
64.	For the standardization of KMnO ₄ solution is used.		
	A. NaCl	B. KCl	
	C. CaCl ₂	D. Oxalic acid	
64.	KMnO ₄ ના દ્રાવણને પ્રમાણિત કરવા માટે વપરાય છે.		
	A. NaCl	B. KCl	
	C. CaCl ₂	D. Oxalic acid	
65.	The formula of potassium dichromate is		
	A. Cr ₂ O ₃	B. K ₂ Cr ₂ O ₇	
	C. K ₂ CrO ₄	D. K ₂ O	
65.	પોટેશિયમ ડાઇક્રોમેટનું સુત્ર છે.		
	A. Cr ₂ O ₃	B. K ₂ Cr ₂ O ₇	
	C. K ₂ CrO ₄	D. K ₂ O	
66.	Sulphuric acid is manufactured by process		
	A. Contact	B. Haber	
	C. Ostwald	D. Chloralkali	
66.	સલફ્યુરિક એસીડ પ્રક્રિયાથી બનાવાય છે.		
	A. કોન્ટ૆ક્ટ	B. હેબર	
	C. ઓસ્વાલ્ડ	D. કલોરાફલી	
67.	Which catalyst is used in the manufacture of ammonia?.		
	A. Mo	B. V ₂ O ₅	
	C. Fe	D. Ni	
67.	અમોનિયાની બનાવટમાં કયો ઉદ્દીપક વપરાય છે?		
	A. Mo	B. V ₂ O ₅	
	C. Fe	D. Ni	
68.	Caustic soda is also called		
	A. Sodium carbonate	B. Sodium nitrate	
	C. Sodium bicarbonate	D. Sodium hydroxide	
68.	કોસ્ટિક સોડાને પણ કહે છે.		
	A. સોડીયમ કાર્બોનેટ	B. સોડીયમ નાઈટ્રેટ	
	C. સોડીયમ બાયકાર્બોનેટ	D. સોડીયમ હાઇડ્રોક્સાઇડ	

69. is called King of chemicals.			
	A.	Caustic soda	B.	Ammonia
	C.	Sulphuric acid	D.	Potassium dichromate
66. રસાયણનો રાજા કહેવાય છે.			
	A.	કોસ્ટિક સોડા	B.	અમોનિયા
	C.	સલ્ફ્યુરિક એસિડ	D.	પોટેશિયમ ડાઇક્રોમેટ
70.	Ammonia is manufactured by process.			
	A.	Contact	B.	Haber
	C.	Ostwald	D.	Chloralkali
70.	અમોનિયા પ્રક્રિયાથી બનાવાય છે.			
	A.	કોન્ટ૆ક્ટ	B.	હેબર
	C.	ઓસ્વાલ્ડ	D.	ક્લોરાલ્કાલી
