Seat No.:	Enrolment No
-----------	--------------

GUJARAT TECHNOLOGICAL UNIVERSITY

DIPLOMA ENGINEERING - SEMESTER-I/II • EXAMINATION-SUMMER - 2017

Subject Code: 3310501 Date: 09-06 -2017

Subject Name: Physical Analytical & Inorganic Chemistry

Time: 02:30 AM TO 05:00 PM **Total Marks: 70**

Instructions:

- Attempt all questions. 1.
- Make Suitable assumptions wherever necessary. 2.
- Figures to the right indicate full marks. 3.

4. 5. 6.		Use of programmable & Communication aids are strictly prohibited. Use of only simple calculator is permitted in Mathematics. English version is authentic.	
Q.1		Answer any seven of following. (કોઇ પણ સાત સવાલોના જવાબો લખો)	14
	1.	·	
	٠٩.		
	2.		
	₹.		
	3.		
	З.		
	4.		
	ેં.	•	
	5.		
	ч,	•	
	6.	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	
	۶.	**	
	7.	Define- Solute and solvent.	
	ඉ.		
	8.		
	۷.	-	
	9.	What are colloids? Give the types of colloids.	
	Ŀ.	કલીલ કોને કહેવાય? તેના પ્રકારો જણાવો.	
	10	. What is Emulsion? Give the types of emulsions.	
	90	. પાયસ એટલે શું? તેના પ્રકારો જણાવો.	- 1

- Give three statements of first law of thermodynamics. Give its mathematical Q.2 (a)
 - ઉખ્માગતિ શાસ્ત્રના પ્રથમ નિયમના ત્રણ કઠનો આપો અને તેનુ ગાણિતિક સ્વરૂપ વર્ણવો. (અ)

Give the difference between physical adsorption and chemical adsorption.

ભૌતિક અધિશોષણ અને રાસાયણિક અધિશોષણ વચ્ચેનો તફાવત જણાવો.

Explain Hess's law of constant heat summation with suitable example. 05

હેસનો ઉખ્મા સંકલન અંગેનો નિયમ ઉદાહરણ આપી સમજાવો.

OR

Give seven statements of second law of thermodynamics.

ઉષ્માગતિ શાસ્ત્રના બીજા નિયમના સાત કઠનો આપો.

- What is rate of reaction? Give the difference between Molecularity and Order 05 of reaction.
- પ્રક્રિયા વેગ એટલે શુ? આણ્વિકતા અને પ્રક્રિયાક્રમ વચ્ચેનો તફાવત આપો. (٤)

04

05

		OR	
	(c) (<u>s</u>)	Derive the rate equation for first order reaction. પ્રથમક્રમની પ્રક્રિયા માટે પ્રક્રિયા વેગનું સૂત્ર તારવો.	05
Q.3	(a) (અ)	Explain dispersion methods use to prepare colloidal solution. કલિલ દ્રાવણો બનાવવા માટેની વિક્ષેપન પધ્ધતિઓ વર્જાવો. OR	05
	(a)	Describe drop number stalagmometer method use to determine surface tension of liquid.	05
	(અ)	પ્રવાહીનું પૃષ્ઠતાલ માપવા માટેની ટીપાની ગલતરી વાળી સ્ટેલેગ્મોમિટર પધ્ધતિ વર્લવો.	
	(b) (બ)	Give short note on- Electrophoreses and Electro Osmosis. ઈલેક્ટ્રોફોરેસીસ અને ઈલેક્ટ્રોઓસ્મોસીસ વિશે ટૂંકનોધ લખો. OR	05
	(b)	What is molar heat capacity at constant pressure and constant volume? Derive the equation: $Cp - Cv = R$.	05
	(et)	અચળ દબાણે અને અચળ કદે મોલાર ઉખ્મા ક્ષમતા એટલે શું? સમી કરણ તારવોઃ Cp – Cv = R.	
	(c)	Give the applications of colloids.	04
	(٤)	કલિલોની ઉપયોગીતા વર્શવો.	
		OR	04
	(c) (s)	Give the difference between Lyophobic sol and Lyophilic sol. દ્રાવકનિંદક કલિલ દ્રાવજ્ઞ અને દ્રાવકચાહક કલિલ દ્રાવજા વચ્ચેનો તક્ષવત આપો.	U4
Q.4	(a) (અ)	Explain Ostwald's viscometer method use to determine viscosity of liquid. ઓસ્ટવાલ્ડ સ્નિગ્ધતામાપકનો ઉપયોગ કરી સ્નિગ્ધતા માપનની રીત વર્ણવો. OR	03
	(a) (અ)	Explain Kohlrausch's law of independent migration of ions. આયનોની સ્વતંત્ર વાહકતા માટેનો કોલરાસનો નિયમ લખી સમજાવો.	03
	(b)	Explain W/W methods use to express concentration.	04
	(બ)	સાંદ્રતા દર્શાવવા માટે વપરાતી W/W પધ્ધતિઓ વર્જાવો. OR	
	(b) (બ)	Explain- Manufacturing process, characteristics and applications of Ammonia. એમોનિયાની બનાવટ, ગુજ્ઞધર્મો અને ઉપયોગો વર્જાવો.	04
	(c)	What is adiabatic process? Derive the equation for adiabatic expansion of an	07
	(ક)	ideal gas PV^{γ} = Constant. સમોષ્મી પ્રક્રિયા કોને કહેવાય? આદર્શ વાયુના સમોષ્મી પ્રસરણ માટે નું સૂત્ર (PV^{γ} = અચળ) તારવો.	
Q.5	(a)	Describe the application of common ion effects in inorganic qualitative analysis.	04
	(અ)		
	(b)	Give the construction and working of Hydrogen electrode.	04
	(બ)	હાઇપ્રોજન વિધુતધુવ ની રચના અને કાર્ય પધ્ધતિ વર્જાવો.	0.2
	(c)		03
	(٤) (d)		03
	(s)	પ્રથમક્રમની પ્રક્રિયા માટે પ્રક્રિયા વેગનું સૂત્ર તારવો. ************************************	