

Seat No.: _____

Enrolment No. _____

GUJARAT TECHNOLOGICAL UNIVERSITY**Diploma Engineering – SEMESTER – 3 (NEW) – EXAMINATION – Summer-2023****Subject Code: 4335201****Date: 18-07-2023****Subject Name: Advance Chemistry****Time: 02:30 PM TO 05:00 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.

		QUESTIONS	Marks
Q.1	(a)	Which are the Physical states of matter? Write the characteristics of Liquid State.	03
પ્રશ્ન.1	(અ)	પદાર્થની ભૌતિક અવસ્થાઓ કઈ કઈ છે? પ્રવાહી પદાર્થની લાક્ષણિકતાઓ જણાવો.	૦૩
	(b)	Explain the Process during the Inter-conversion of matter with example.	04
	(બ)	પદાર્થનાં આંતરરૂપાંતરણ દરમિયાન થતી પ્રક્રિયાઓ સવિસ્તાર સમજાવો.	૦૪
	(c)	Discuss the Industrial Applications of Catalyst.	07
	(ક)	ઉદ્દિપકની ઔદ્યોગિક ઉપયોગિતા સમજાવો. સમજાવો.	૦૭
		OR	
	(c)	Illustrate Freundlich Adsorption Isotherm and State it's Limitation	07
	(ક)	ફ્રુન્ડલિચ અધિશોષણ સમતાપી સમજાવી તેની મર્યાદાઓ જણાવો.	૦૭
Q.2	(a)	Define: Adsorption, Adsorbate and Absorbent.	03
પ્રશ્ન.2	(અ)	વ્યાખ્યા આપો: અધિશોષણ, અવશોષીત અને અપશોષક.	૦૩
	(b)	Describe Boyle's Law in detail.	04
	(બ)	બોઈલનો નિયમ સમજાવો.	૦૪
	(c)	Illustrate the Peptization and Electrodialysis Methods.	07
	(ક)	પેપ્ટિકરણ અને ઇલેક્ટ્રોડાયલીસીસ પદ્ધતિ વર્ણવો.	૦૭
		OR	
Q.2	(a)	Define: Catalytic Promoter and Catalytic Inhibitor	03
પ્રશ્ન.2	(અ)	વ્યાખ્યા આપો: ઉદ્દિપક ઉત્તેજક અને ઉદ્દિપક વિષ.	૦૩
	(b)	Describe Atomic Mass and Molecular Mass.	04
	(બ)	પરમાણ્વિક ભાર અને આણ્વિક ભાર સમજાવો.	૦૪
	(c)	Elaborate Tyndall effect and Brownian Movement of Colloids.	07
	(ક)	કલીલની ટિંડલ અસર અને બ્રાઉનિયન ગતિ વર્ણવો.	૦૭
Q. 3	(a)	What is Titration? Give it's Types.	03
પ્રશ્ન.3	(અ)	ટાઇટ્રેશન એટલે શું? તેના પ્રકાર જણાવો.	૦૩
	(b)	Give the Difference Chemisorption and Physisorption.	04

	(બ)	રાસાયણિક અધિશોષણ અને ભૌતિક અધિશોષણ વચ્ચેનું તફાવત સમજાવો.	૦૪
	(c)	Describe Lyophilic and Lyophobic Colloids with Example.	07
	(ક)	લાયોફિલિક અને લાયોફોબિક કલોઈડ કલોઈડ ઉદાહરણ સાથે સમજાવો.	૦૭
		OR	
Q. 3	(a)	What is Spectrophotometer? Give brief idea about it's parts.	03
પ્રશ્ન.3	(અ)	સ્પેક્ટ્રોફોટોમીટર એટલે શું? તેના વિવિધ ભાગોનું વર્ણન કરો.	૦૩
	(b)	Describe the Applications of Adsorption.	04
	(બ)	અધિશોષણની ઉપયોગિતા સમજાવો.	૦૪
	(c)	Describe Hardy-Schulze rule for Coagulation.	07
	(ક)	હાર્ડી અને સુલ્જના સ્કંદનના નિયમ વર્ણવો.	૦૭
Q. 4	(a)	Differentiate Single Beam and Double Beam Spectrophotometer.	03
પ્રશ્ન.4	(અ)	સિંગલ બીમ અને ડબલ બીમ સ્પેક્ટ્રોફોટોમીટર વચ્ચેનું તફાવત લખો.	૦૩
	(b)	Differentiate True Solution and Colloids.	04
	(બ)	સાચા દ્રાવણો અને કલોઈડ વચ્ચેનું તફાવત સમજાવો.	૦૪
	(c)	What is System? Explain it's types with examples.	07
	(ક)	પ્રણાલી એટલે શું? તેના પ્રકાર ઉદાહરણ આપી સમજાવો.	૦૭
		OR	
Q. 4	(a)	Explain the Application of Lambert-Beer's Law.	03
પ્રશ્ન.4	(અ)	બીયર-લેમ્બર્ટ નિયમની ઉપયોગિતા સમજાવો.	૦૩
	(b)	What is Micelle? Explain the Cleansing Action of Soap.	04
	(બ)	મીસેલ એટલે શું? સાબુની મેલ દૂર કરવાની પ્રક્રિયાવિધિ સમજાવો.	૦૪
	(c)	Illustrate 1 st Law of Thermodynamics with mathematical expression and state its Limitations.	07
	(ક)	ઉષ્માગતિશાસ્ત્રનો પ્રથમ નિયમ તેના ગાણિતિક સ્વરૂપ સાથે વર્ણવી તેની મર્યાદાઓ જણાવો.	૦૭
Q.5	(a)	What is AAS? State its Applications.	03
પ્રશ્ન.5	(અ)	AAS નું સિદ્ધાંત લખી તેની ઉપયોગિતા વર્ણવો.	૦૩
	(b)	Explain Entropy and 2 nd Law of Thermodynamics.	04
	(બ)	એન્ટ્રોપી અને ઉષ્માગતિશાસ્ત્રનો બીજો નિયમ સમજાવો.	૦૪
	(c)	Describe Hess's Law of Constant Heat Summation.	07
	(ક)	હેસનો અચળ ઉષ્મા સંકલનનો નિયમ સમજાવો.	૦૭
		OR	
Q.5	(a)	Explain the principle and applications of X-Ray diffraction.	03
પ્રશ્ન.5	(અ)	X-રે વિવર્તનનું સિદ્ધાંત લખી તેની ઉપયોગિતા સમજાવો.	૦૩
	(b)	Describe Zeroth Law and state its Limitations.	04
	(બ)	ઉષ્માગતિશાસ્ત્રનો શૂન્યનો નિયમ સમજાવી તેની મર્યાદાઓ લખો.	૦૪
	(c)	Explain Absolute Entropy and 3 rd Law Of Thermodynamics.	07
	(ક)	નિરપેક્ષ એન્ટ્રોપી અને ઉષ્માગતિશાસ્ત્રનો ત્રીજો નિયમ સમજાવો.	૦૭