

Seat No./Enrollment No.: _____

GUJARAT TECHNOLOGICAL UNIVERSITY
DIPLOMA IN ENGINEERING – SEMESTER 3 – EXAMINATION – SUMMER 2026

Subject Code: 4335201

Date: 12/05/2026

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 simple calculators and non-programmable scientific calculators are permitted.
5. English version is authentic.

- Q.1** (a) What is matter? Classify the matter based on chemical properties. **03**
પ્રશ્ન ૧ (અ) દ્રવ્ય એટલે શું? તેનું રાસાયણિક ગુણધર્મોનાં આધારે વર્ગીકરણ કરો. **03**
- (b) Explain the reactions taking place during the Inter-conversion of matter with example. **04**
(બ) પદાર્થનાં આંતર-રૂપાંતરણ દરમિયાન થતી પ્રક્રિયાઓ ઉદાહરણ સાથે સમજાવો. **04**
- (c) What is catalyst? State any four Applications of Catalyst. **07**
(ક) ઉદ્વિપક એટલે શું? તેની કોઈ પણ ચાર ઉપયોગિતા લખો. **07**

અથવા

OR

- (c) Illustrate Freundlich Adsorption Isotherm and State it's Limitation. **07**
(ક) ફ્રુન્દ્લિય અધિશોષણ સમતાપી સમજાવી તેની મર્યાદાઓ જણાવો. **07**

- Q.2** (a) What is adsorption? Give two examples. **03**
પ્રશ્ન ૨ (અ) અધિશોષણ એટલે શું? તેના બે ઉદાહરણ જણાવો. **03**
- (b) Describe Charle's Law with mathematical form. **04**
(બ) ચાર્લ્સનો નિયમ તેનું ગાણિતિક સ્વરૂપ આપી સમજાવો. **04**
- (c) Illustrate the Dialysis and Electrodialysis Method. **07**
(ક) ડાયાલીસિસ અને ઇલેક્ટ્રોડાયાલીસિસ પદ્ધતિ વર્ણવો. **07**

અથવા

OR

- Q.2** (a) Define Catalysis and state it's types. **03**
પ્રશ્ન ૨ (અ) ઉદ્વિપનની વ્યાખ્યા આપી તેના પ્રકાર જણાવો. **03**
- (b) Define: Atomic Mass and Molar Mass. **04**
(બ) વ્યાખ્યા આપો: પરમાણ્વિક દળ અને મોલાર દળ. **04**
- (c) Describe Tyndall effect and Brownian Movement of Colloids. **07**
(ક) કલીલની ટિંડલ અસર અને બ્રાઉનિયન ગતિ વર્ણવો. **07**

Q.3	(a) What is Titration? Give it's Types.	03
પ્રશ્ન ૩	(અ) ટાઇટ્રેસન એટલે શું? તેના પ્રકાર જણાવો.	03
	(b) Differentiate between Chemisorption and Physisorption.	04
	(બ) રાસાયણિક અધિશોષણ અને ભૌતિક અધિશોષણ વચ્ચેનું તફાવત સમજાવો.	04
	(c) Classify the colloids based on interaction between dispersion phase and dispersion medium.	07
	(ક) વિદ્યેષિત કલા અને વિદ્યેષન માધ્યમ વચ્ચેનાં આકર્ષણના આધારે કલીલનું વર્ગીકરણ સમજાવો.	09

અથવા
OR

Q.3	(a) What is Spectrophotometer? Draw the labelled diagram of it's construction.	03
પ્રશ્ન ૩	(અ) સ્પેક્ટ્રોફોટોમીટર એટલે શું? તેની રચના દર્શાવતી નામ નિર્દેશક આકૃતિ દોરો.	03
	(b) Describe the Applications of Adsorption.	04
	(બ) અધિશોષણની ઉપયોગિતા સમજાવો	04
	(c) What is coagulation? State the Hardy-Schulze rule.	07
	(ક) સ્કંદન એટલે શું? હાર્ડિ અને સુલ્જનો નિયમ જણાવો.	09

Q.4	(a) How the Single Beam Spectrophotometer differs from Double Beam Spectrophotometer?	03
પ્રશ્ન ૪	(અ) સિંગલ બીમ અને ડબ્બલ બીમ સ્પેક્ટ્રોફોટોમીટર વચ્ચે શું તફાવત છે?	03
	(b) What is the difference between True Solution, Suspensions and Colloids?	04
	(બ) સાચા દ્રાવણો, સસ્પેન્સન્સ અને કલીલ વચ્ચે શું તફાવત છે?	04
	(c) What is System? Explain it's types with examples.	07
	(ક) પ્રણાલી એટલે શું? તેના પ્રકાર ઉદાહરણ આપી સમજાવો	09

અથવા
OR

Q.4	(a) Explain Lambert-Beer's law with it's mathematical formula.	03
પ્રશ્ન ૪	(અ) લેમ્બર્ટ-બીયરનું નિયમ તેનું ગાણિતિક સ્વરૂપ આપી સમજાવો.	03
	(b) What is emulsion? Explain the types of emulsion.	04
	(બ) ઇમલ્સન એટલે શું? તેનાં પ્રકાર સમજાવો.	04
	(c) Illustrate 1 st Law of Thermodynamics with mathematical expression and state it Limitations.	07
	(ક) ઉષ્માગતિશાસ્ત્રનો પ્રથમ નિયમ તેના ગાણિતિક સ્વરૂપ સાથે વર્ણવી તેની મર્યાદાઓ જણાવો.	09

Q.5	(a) What is AAS? State its Applications.	03
પ્રશ્ન ૫		

(અ) AAS શું છે? તેની ઉપયોગિતા વર્ણવો.	03
(b) Explain Entropy and 2 nd Law of Thermodynamics	04
(બ) એન્ટ્રોપી અને ઉષ્માગતિશાસ્ત્રનો બીજો નિયમ સમજાવો	0૪
(c) Explain extensive and intensive properties.	07
(ક) માત્રાત્મક અને તીવ્રતાત્મક ગુણધર્મો સમજાવો.	09

અથવા

OR

Q.5
પ્રશ્ન ૫

(a) Describe the principle of X-Ray diffraction	03
(અ) X-રે વિવર્તનનું સિદ્ધાંત લખી સમજાવો	03
(b) Describe Zeroth Law and state its Limitations	04
(બ) ઉષ્માગતિશાસ્ત્રનો શૂન્યનો નિયમ સમજાવી તેની મર્યાદાઓ લખો	0૪
(c) Explain Absolute Entropy and 3 rd Law Of Thermodynamics	07
(ક) નિરપેક્ષ એન્ટ્રોપી અને ઉષ્માગતિશાસ્ત્રનો ત્રીજો નિયમ સમજાવો	09
