

GUJARAT TECHNOLOGICAL UNIVERSITY
Diploma Semester –II Remedial Examination December - 2010

Subject code: 320002

Subject Name: Applied Science-II

Date: 13 /12 /2010

Time: 10.30 am – 01.00 pm

Total Marks: 70

Instructions:

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

Q.1

- (a) Explain auf-bau principle and give electronic configuration of following element. 05
(i) ${}_{26}\text{Fe}$ (ii) ${}_{14}\text{Si}$
- (b) Write the name of the salts producing hardness of water and calculate the pH of 0.005N H_2SO_4 solution. 05
- (c) Define: (i) Fire point (ii) saponification no. 04
(iii) Ionization energy (iv) electron affinity

Q.2

- (a) (i) Differentiate between orbit and orbital. 07
(ii) state the properties of insulating materials.
- (b) Define and explain electro chemical cell with construction and working. 07

OR

- (b) Write the type of chemical bond and explain Ionic bond. 07

Q.3

- (a) Define electro chemical series and importance of electro chemical series in understanding the corrosion of metals. 05
- (b) Explain in brief pH and its importance in various field. 05
- (c) Define Degree of ionization and explain what factor affect on Degree of ionization. 04

OR**Q.3**

- (a) Explain buffer solution ,give types of buffer solution and its importance. 05
- (b) Write short note on : (i)pitting corrosion 05
(ii) electro plating
- (c) Write short note on : N-type semi conductors. 04

Q.4

- (a) Explain in brief ion exchange process. 05
- (b) List the effect of hard water when used in boiler and explain the reason formation of scale and sludge and its prevention. 05
- (c) A sample of water on analysis gives the following results. Calculate temporary hardness, permanent hardness, total hardness . 04
 $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2 = 7.3 \text{ mg/lit.}$ $\text{CaSO}_4 = 27.2 \text{ mg/lit.}$
 $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2 = 81 \text{ mg/lit.}$ $\text{MgCl}_2 = 19.0 \text{ mg/lit.}$

OR**Q.4**

- (a) Explain three method of express the hardness of water. 05
- (b) Define lubrication and give the types of lubrication and explain fluid film lubrication. 05
- (c) What properties will you consider while selecting a lubricant for (i)cutting tools (ii) gears 04

- Q.5** (a) Explain polymerization with suitable example. **05**
 (b) What is paints? Explain constituents(ingredient) of paints and their function. **05**
 (c) Distinguish between thermo plastic polymer and thermo setting polymer. **04**

OR

- Q.5** (a) Define adhesive and give their types with suitable example. **05**
 (b) Write short note on : (i)refractory **05**
 (ii) vulcanization
 (c) Distinguish between paint and varnish **04**

- પ્રશ્ન-૧** અ આઉફબાઉ નો સિધ્ધાંત સમજાવી નીચેના તત્વોની ઈલેક્ટ્રોનિક રચના લખો. **05**
 (૧) 26 Fe (૨) 14 Si
 બ પાણીમાં કઠિનતા ઉત્પન્ન કરતાં ક્ષારોના નામ લખો. અને 0.005N H₂SO₄ ના ઢાવણની પીએચ શોધો. **05**
 ક વ્યાખ્યા આપો. **04**
 (૧) આગબિદું (૨) સાબુનીકરણ આંક (૩) આયનીકરણ શક્તિ (૪) ઈલેક્ટ્રોનબંધુતા

- પ્રશ્ન-૨** અ (૧)તફાવત આપો : કક્ષા અને કક્ષક (૨) અવાહક પદાર્થના ગુણધર્મો જણાવો. **07**
 બ વીજ રાસાયણિક કોષની વ્યાખ્યા આપી તેનું બંધારણ અને કાર્ય સમજાવો. **07**

અથવા

- બ રાસાયણિક બંધના પ્રકાર જણાવી આયોનિક બંધ સમજાવો. **07**

- પ્રશ્ન-૩** અ વીજ રાસાયણિક શ્રેણીની વ્યાખ્યા આપી ધાતુ ક્ષારણમાં તેનું શું મહત્વ છે તે સમજાવો. **05**
 બ પી એચ વિશે ટૂંકમાં સમજાવી તેનું જુદા જુદા ક્ષેત્રોમાં મહત્વ સમજાવો. **05**
 ક આયનીકરણ અંશની વ્યાખ્યા આપી કયા કયા પરિબલો આયનીકરણ અંશને અસર કરે છે તે સમજાવો. **04**

અથવા

- પ્રશ્ન-૩** અ બફર ઢાવણની વ્યાખ્યા આપી તેના પ્રકાર અને મહત્વ સમજાવો. **05**
 બ ટૂંકનોંધ લખો. (૧) પીટીંગ ક્ષારણ (૨) ઈલેક્ટ્રોપ્લેટીંગ **05**
 ક ટૂંકનોંધ લખો. એન-ટાઈપ અર્ધવાહક **04**

- પ્રશ્ન-૪** અ આયન એક્ષચેન્જ પદ્ધતિ વિશે ટૂંકમાં સમજાવો. **05**
 બ કઠિન પાણીના બોઈલરમાં ઉપયોગથી ઉત્પન્ન થતી અસરો જણાવો. સ્કેલ અને સ્લજ ઉત્પન્ન થવાના કારણો **05**
 અને રોકવા માટેના ઉપાય લખો.
 ક એક પાણીના નમૂનાનો પૃથ્થકરણ કરતાં નીચે મુજબના પરિણામ મળે છે. તો પાણીની ક્ષણિક કઠિનતા,કાયમી **04**
 કઠિનતા અને કુલ કઠિનતા શોધો.
 Mg(HCO₃)₂ = 7.3 mg/lit. CaSO₄ = 27.2 mg/lit.
 Ca(HCO₃)₂ = 81 mg/lit. MgCl₂ = 19.0 mg/lit.

અથવા

- પ્રશ્ન-૪** અ પાણીની કઠિનતાને દર્શાવવાની ત્રણ રીતો સમજાવો. **05**
 બ સ્નેહનની વ્યાખ્યા આપી સ્નેહનના પ્રકાર જણાવી તરલપડ સ્નેહન સમજાવો. **05**
 ક (૧)કટીંગ ટુલ્સ અને (૨)ગીયર્સ માટે તમે કયા પ્રકારના ગુણધર્મો વાળા સ્નેહકનો ઉપયોગ કરશો. **04**

- પ્રશ્ન-૫** અ યોગ્ય ઉદાહરણ આપી બહુલીકરણની પ્રક્રિયા સમજાવો. **05**
 બ પેઈન્ટ શું છે ? પેઈન્ટના બંધારણ (ઘટકો) અને તેઓના કાર્યો જણાવો. **05**
 ક તફાવત આપો. : થર્મોપ્લાસ્ટીક પોલીમર અને થર્મોસેટીંગ પોલીમર **04**

અથવા

- પ્રશ્ન-૫** અ આસંજકો (એડેસીવ)ની વ્યાખ્યા આપી તેમના યોગ્ય ઉદાહરણ સાથે પ્રકાર જણાવો. **05**
 બ ટૂંકનોંધ લખો. (૧) રીફ્રેક્ટરી (૨) વલ્કેનાઈઝેશન **05**
 ક તફાવત આપો : પેઈન્ટ અને વાર્નિસ **04**
