

**GUJARAT TECHNOLOGICAL UNIVERSITY**  
**DIPLOMA VI- EXAMINATION MAY-2011**

**Subject code:362101**  
**Date:19/05/2011**

**Subject Name: Corrosion of Metals**  
**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. English version is Authentic

<b>Q.1</b>	<b>(a)</b> Write short note on EMF series.	<b>07</b>
	<b>(b)</b> Explain with neat diagram movement of filament in filiform corrosion.	<b>07</b>
<b>Q.2</b>	<b>(a)</b> Write short note (with neat diagram & suitable example)on Area effect in galvanic corrosion.	<b>07</b>
	<b>(b)</b> Explain electrochemical principle of corrosion with example of zinc in hydrochloric acid solution.	<b>07</b>
	<b>OR</b>	
	<b>(b)</b> Explain in detail importance of corrosion.	<b>07</b>
<b>Q.3</b>	<b>(a)</b> Write short note on passivity.	<b>07</b>
	<b>(b)</b> Explain mechanism of crevice corrosion.	<b>07</b>
	<b>OR</b>	
<b>Q.3</b>	<b>(a)</b> “Pitting is most dangerous form of corrosion” Discuss.	<b>07</b>
	<b>(b)</b> “Corrosion is reverse of extractive metallurgy” Discuss.	<b>07</b>
<b>Q.4</b>	<b>(a)</b> Explain intergranular corrosion of austenitic stainless steel.	<b>07</b>
	<b>(b)</b> Write short note on Dezincification.	<b>07</b>
	<b>OR</b>	
<b>Q. 4</b>	<b>(a)</b> Classify hydrogen damage, and explain any one in detail.	<b>07</b>
	<b>(b)</b> Write short note on coating as corrosion prevention technique.	<b>07</b>
<b>Q.5</b>	<b>(a)</b> Write short note on corrosion resistance materials.	<b>07</b>
	<b>(b)</b> Write short note on Inhibitors.	<b>07</b>
	<b>OR</b>	
<b>Q.5</b>	<b>(a)</b> Differentiate between Anodic & cathodic protection.	<b>07</b>
	<b>(b)</b> Write short note on alteration of environment for corrosion prevention.	<b>07</b>

\*\*\*\*\*

પ્રશ્ન-૧	અ	ટુક નોંધ લખો-ઇએમફ સીરીજ.	07
	બ	ફીલીફોર્મ કોરોજન મા ફીલામેન્ટ ની મુવમેંટ સ્વચ્છ આકૃતિ સાથે વર્ણવો.	07
પ્રશ્ન-૨	અ	ટુક નોંધ લખો(સ્વચ્છ આકૃતિ અને ઉદાહરણ સાથે) ગેલ્વેનિક ખવાણ ની એરીયા અસર.	07
	બ	ખવાણનો ઈલેક્ટ્રોક્ષિકલ સિધ્યાંત ટિંકના હાઈડ્રોક્લોરિક એસિડના દ્રાવણના ઉદાહરણ સાથે વર્ણવો.	07
		અથવા	
	બ	ખવાણનુ મહત્વ સમજાવો.	07
પ્રશ્ન-૩	અ	ટુક નોંધ લખો -- પેસિવિટી	07
	બ	કીવાઇસ ખવાણની મિકેનિઝમ વર્ણવો.	07
		અથવા	
પ્રશ્ન-૪	અ	પીટિંગ સૌથી ખતરનાક ખવાણ છે - ચર્ચો.	07
	બ	ખવાણ એ એક્સ્ટ્રેક્ટીવ ધાતુ શાસ્ત્રનુ વિરોધી છે ચર્ચો.	07
પ્રશ્ન-૫	અ	ઓસ્ટેનેટિક સ્ટેઇનલેસ સ્ટીલનુ ઇંટ્રર ગ્રેન્યુલર ખવાણ વર્ણવો..	07
	બ	ટુક નોંધ લખો- ડી ટિંકિફિકેશન	07
		અથવા	
પ્રશ્ન-૬	અ	હાઈડ્રોગન ડેમેજનુ વર્ગીકરણ કરી કોઈ એક વિસ્તારથી વર્ણવો.	07
	બ	ખવાણ અટકાવવાની કોટિંગ રીત ઉપર ટુક નોંધ લખો.	07
પ્રશ્ન-૭	અ	ખવાણ પ્રતિરોધક પદાર્થ પર ટુક નોંધ લખો	07
	બ	ટુક નોંધ લખો- ઇન્હીબીટર	07
		અથવા	
પ્રશ્ન-૮	અ	તફાવત લખો- એનોડિક અને કેથોડિક પ્રોટેક્શન.	07
	બ	ટુક નોંધ લખો- ખવાણ અટકાવવા માટે વાતાવરણમા ફેરફાર	07

\*\*\*\*\*