



<b>Plano de Curso:</b>	2009	<b>Área:</b>		<b>Curso Técnico:</b>	Química	<b>C. Horária:</b>	60
<b>Módulo/Disciplina:</b>	<b>CORROSAO</b>	<b>Professor:</b>	LUIS FERNANDO	<b>Período:</b>	4º	<b>Nº Aulas:</b>	04

<b>BASES TECNOLÓGICAS</b>	<b>COMPETÊNCIAS</b>	<b>HABILIDADES</b>
<p>. Pilhas Eletroquímicas. Taxa de corrosão e formas de expressão. Meios corrosivos. Processo de corrosão. Corrosão eletroquímica e microbiológica. Proteção.</p> <p>Fundamentos do fenômeno de Corrosão. Corrosão Galvânica. Corrosão seletiva. Corrosão por pites e por frestas. Corrosão sob tensão e fragilização por hidrogênio, Corrosão sob fadiga. Corrosão Intergranular. Corrosão atmosférica. Corrosão pelo solo. Corrosão no concreto. Aspectos gerais da proteção anticorrosiva. Proteção por revestimentos metálicos e por revestimentos orgânicos. Inibidores de Corrosão. Proteção Catódica.</p>	<ol style="list-style-type: none"><li>1. Interpretar processos físico-químicos relacionados às soluções aquosas .</li><li>2. Compreender os tipos de corrosão.</li><li>3. Aplicar os conceitos adquiridos da resolução de problemas práticos.</li></ol>	<ul style="list-style-type: none"><li>– Interpretar os fenômenos da corrosão.</li><li>– Identificar critérios básicos para a elaboração de estudos de seleção de processos, de localização e de viabilidade técnica e econômica.</li><li>– Escolher métodos mais adequados para aplicações específicas.</li></ul>

#### **BIBLIOGRAFIA BÁSICA**

GENTIL, Vicente. Corrosão.4. ed. Rio de Janeiro: LTC , 2003.

#### **BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR**

O`CONNOR, Rod. Fundamentos de Química .2.ed. São Paulo: Harper & Row do Brasil, 1997.

GEMELLI, Enori. Corrosão de materiais metálicos e sua caracterização. Rio de Janeiro: LTC, 2001.

RUSSELL, John Blair. Química geral.2.ed. Rio de Janeiro: Makron Books do Brasil,1994.