

 <p>INSTITUTO FEDERAL MINAS GERAIS Campus Ouro Branco</p>	<b>ROTEIRO DE ESTUDOS</b> <b>Recuperação Semestral</b>	
	<b>Turma 1,</b> MET 3 – 3º ano de metalurgia	<b>Professor</b> Carlos Roberto Ferreira
	<b>Etapa(s)</b> 1ª e 2ª	<b>Disciplina</b> Corrosão e proteção de superfícies

- Inserir conteúdos a serem estudados, capítulos de livro (s), referência às listas de exercícios, apresentações de PPT, *links* para vídeo aulas e textos, etc.

Fundamentos: conceitos de oxidação-redução, conceito e valores (tabela) de potencial de eletrodo (eletrodo padrão, eletrodo de referência, conceitos de eletroquímica (pilhas, cátodo, ânodo))

Conceituação da corrosão, formas e classificação de corrosão (foi revisto nas aulas de 30/08/2017) e meios corrosivos

Termodinâmica da corrosão (potencial eletroquímico, Equação de NERST, corrente anódica, corrente catódica, velocidade das reações de corrosão, sobretensão, resistividade e condutividade, mobilidade iônica, corrente elétrica, Lei de Faraday, corrente elétrica, potencial reversível, potencial de corrosão, transferência de cargas e fatores que influenciam na velocidade de corrosão)

- Inserir referências bibliográficas.

Todos os itens especificados acima foram expostos, em lousa, para os alunos. Assim sendo, os alunos terão o seu próprio caderno como material para estudo.

Pode-se usar a obra: GEMELLI, Enori. Corrosão de materiais metálicos e sua caracterização. Rio de Janeiro: LTC, 2001 (exemplares disponíveis na biblioteca do IFMG- Campus Ouro Branco)

- Informar a forma de avaliação (até dois instrumentos, valores, \*datas).

Serão realizadas 02 atividades sendo, uma avaliação individual extra - classe, sob consulta, mediante disponibilidade dos alunos com valor de 30 pontos e, outra, em data específica conforme calendário da Instituição, individual e escrita (prova em 26/09/2017) no valor de 35 pontos.

\*Caso um dos instrumentos de avaliação seja uma prova, a data será divulgada pela escola.