



**MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO**  
**SECRETARIA DE EDUCAÇÃO PROFISSIONAL E TECNOLÓGICA**  
**INSTITUTO FEDERAL DE EDUCAÇÃO, CIÊNCIA E TECNOLOGIA DA PARAÍBA**

PLANO DE DISCIPLINA		
IDENTIFICAÇÃO		
CURSO: BACHARELADO EM ENGENHARIA CIVIL		
DISCIPLINA: QUÍMICA APLICADA À ENGENHARIA		CÓDIGO DA DISCIPLINA:
PRÉ-REQUISITO: NÃO REQUER		
UNIDADE CURRICULAR: Obrigatória [ X ] Optativa [ ] Eletiva [ ]		SEMESTRE: 1
CARGA HORÁRIA		
TEÓRICA: 33 h/a	PRÁTICA: 17 h/a	EaD:
CARGA HORÁRIA SEMANAL: 3	CARGA HORÁRIA TOTAL: 50 h/a	
DOCENTE RESPONSÁVEL: CLEDUALDO SOARES DE OLIVEIRA		

EMENTA
Ligações Químicas. Reações Químicas. Cálculo Estequiométrico de Reações Químicas. Corrosão e Proteção. Características químicas de materiais utilizados na Engenharia Civil.
OBJETIVOS

**Geral**

- Aprender as aplicações práticas da disciplina, em especial com as de interesse tecnológico atual e que possam ser planejadas, otimizadas e controladas com auxílio da comparação, além de capacitar o aluno com conhecimentos teóricos básicos que lhe possibilitará futuramente, se revistos e aprofundados, atuar na automação de processos químicos através do entendimento do comportamento dos sistemas em reação.

**Específicos**

- Explicar o conhecimento teórico das ligações químicas;
- Explicar o conhecimento teórico de algumas funções orgânicas e inorgânicas;
- Mostrar o conhecimento teórico das reações químicas;
- Apresentar o conhecimento teórico sobre cálculo estequiométrico de reações químicas;
- Indicar conhecimento sobre corrosão e proteção;
- Aplicar conhecimento teórico-prático de algumas características químicas de materiais utilizados na Engenharia Civil.

CONTEÚDO PROGRAMÁTICO
I. Ligações químicas Introdução. Ligações Iônicas. Ligações covalentes. Ligações metálicas.
II. Reações químicas Introdução. Leis fundamentais da Química. Reações químicas. Classificação das reações químicas.
III. Cálculos estequiométricos Exemplos de fórmulas químicas e cálculos estequiométricos. Reagente limitante e reagente em excesso. Rendimento de uma reação. Reações consecutivas. Misturas.
IV. Corrosão Fundamentos sobre corrosão e oxidação. Tipos de corrosão. Mecanismos de corrosão. Métodos de controle da corrosão. Monitoramento da corrosão.
V. Características químicas de materiais utilizados na Engenharia Civil Tipos de materiais da Engenharia Civil. Características químicas dos materiais. Fundamentos sobre corrosão e oxidação.

METODOLOGIA DE ENSINO
A apresentação do conteúdo dar-se-á mediante aulas teóricas em sala e práticas de laboratório. Discussões em sala. Estudos de caso. Trabalhos individuais.





**MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO**  
**SECRETARIA DE EDUCAÇÃO PROFISSIONAL E TECNOLÓGICA**  
**INSTITUTO FEDERAL DE EDUCAÇÃO, CIÊNCIA E TECNOLOGIA DA PARAÍBA**

**RECURSOS DIDÁTICOS**

- ☒ Quadro
- ☒ Projetor
- ☒ Vídeos/DVDs
- ☐ Periódicos/Livros/Revistas/Links
- ☐ Equipamento de Som
- ☒ Laboratório
- ☐ Softwares:
- ☐ Outros:

**CRITÉRIOS DE AVALIAÇÃO**

- Provas individuais: domínio do conteúdo, capacidade de análise crítica, raciocínio lógico e organização;
- O processo de avaliação considera: participação efetiva do aluno - frequência, pontualidade e participação, revisão de literatura e análise;
- Relatórios de algumas atividades práticas.

**BIBLIOGRAFIA**

**Bibliografia Básica:**

ATKINS, P. W.; JONES, L. *Princípios de química: questionando a vida moderna e o meio ambiente*. 5.ed. Porto Alegre: Bookman, 2014.

BRADY, J. E.; HUMISTON, G. E. *Química geral*. Vol. 1. Rio de Janeiro: Livros Técnicos e Científicos, 1986.

BRADY, J. E.; HUMISTON, G. E. *Química geral*. Vol. 2. Rio de Janeiro: Livros Técnicos e Científicos, 1986.

**Bibliografia Complementar:**

ATKINS, P. W. *Físico-química: fundamentos*. 3. ed. LTC, 2003.

GAUTO, M.; ROSA, G. *Química industrial*. Porto Alegre: Bookman, 2013.

LEMAY JR., H. E.; BURSTEN, B. E.; BROWN, T. L.; MURPHY, C. J.; WOODWARD P. M;

STOLTZFUS, M. W. *Química: a ciência central*. 13. ed. Editora Pearson, 2017.

ROSA, G.. *Química analítica: práticas de laboratório*. Porto Alegre: Bookman, 2013.

SHRIVER & ATKINS. *Química inorgânica*. 4. ed. Guanabara Koogan, 2008.

**OBSERVAÇÕES**

