



## FICHA DE COMPONENTE CURRICULAR

<b>CÓDIGO:</b> FEQUI39103	<b>COMPONENTE CURRICULAR:</b> QUÍMICA TECNOLÓGICA	
<b>UNIDADE ACADÊMICA OFERTANTE:</b> FACULDADE DE ENGENHARIA QUÍMICA	<b>SIGLA:</b> FEQUI	
<b>CH TOTAL TEÓRICA:</b> 45 horas	<b>CH TOTAL PRÁTICA:</b> 15 horas	<b>CH TOTAL:</b> 60 horas

### 1. OBJETIVOS

A disciplina tem por objetivo

1. Introduzir os fundamentos teóricos da química dos materiais;
2. Identificar os fundamentos teóricos da decomposição dos materiais
3. Demonstrar conhecimento sobre os princípios físicos e químicos da constituição dos materiais elétricos;
4. Distinguir os diversos materiais utilizados em equipamentos e componentes elétricos e magnéticos;
5. Escolher e utilizar materiais em aplicações na área de engenharia elétrica, justificando o uso de cada material na respectiva aplicação.

Entre as competências a serem desenvolvidas no estudante destacam-se:

1. Ser capaz de modelar os fenômenos, os sistemas físicos e químicos, utilizando as ferramentas matemáticas, estatísticas, computacionais e de simulação, entre outras;
2. Prever os resultados dos sistemas por meio dos modelos;
3. Conceber experimentos que gerem resultados reais para o comportamento dos fenômenos e sistemas em estudo;
4. Verificar e validar os modelos por meio de técnicas adequadas;
5. Atuar, de forma colaborativa, ética e profissional em equipes multidisciplinares, tanto localmente quanto em rede;
6. Reconhecer e conviver com as diferenças socioculturais nos mais diversos níveis em todos os contextos em que atua (globais/locais);
7. Ser capaz de assumir atitude investigativa e autônoma, com vistas à aprendizagem contínua, à produção de novos conhecimentos e ao desenvolvimento de novas tecnologias;
8. Aprender a aprender.

## 2. EMENTA

Estrutura Atômica e ligação interatômica, Materiais metálicos, poliméricos, cerâmicos e compósitos. Corrosão. Propriedades Elétricas. Propriedades Térmicas. Propriedades Magnéticas. Propriedades Ópticas.

## 3. PROGRAMA

### 1. Estrutura Atômica e ligação interatômica

- 1.1 Estrutura atômica
- 1.2 Ligação atômica nos sólidos

### 2. Materiais metálicos, poliméricos e cerâmicos

- 2.1 ligações iônicas, covalentes e metálicas
- 2.2 Introdução à Estrutura dos Materiais
- 2.3 Classificação dos metais
- 2.4 Propriedades mecânicas físicas e químicas dos metais
- 2.5 Polímero – classificação, origem e nomenclatura.
- 2.6 Conceitos de Polímeros, monômero, mero, copolímeros.
- 2.7 Grau de polimerização.
- 2.8 Propriedades dos polímeros
- 2.9 Materiais cerâmicos – definição e características
- 2.10 Propriedades e classificação dos materiais cerâmicos
- 2.11 Principais aplicações dos materiais cerâmicos
- 2.12 Materiais compósitos – definição, propriedades e aplicações

### 3. Corrosão

- 3.1 Conceito de corrosão
- 3.2 Corrosão química e eletroquímica
- 3.3 Pilhas de corrosão eletroquímica
- 3.4 Meios corrosivos e respectivos eletrólitos
- 3.5 Velocidade de crescimento de corrosão
- 3.6 Formas e tipos de corrosão
- 3.7 Proteção contra a corrosão

### 4. Propriedades Elétricas

- 4.1 Condução elétrica
- 4.2 Semicondutividade
- 4.3 Comportamento Dielétrico
- 4.4 Outras características elétricas dos materiais

### 5. Propriedades ópticas

- 5.1 Conceitos Básicos
- 5.2 Propriedades ópticas nos metais
- 5.3 Propriedades ópticas nos não-metais

## 6. Seleção de Materiais e projeto

### 4. BIBLIOGRAFIA BÁSICA

1. BROWN, Lawrence S. **Química geral aplicada à Engenharia**. São Paulo: Cengage Learning, 2016.
2. CALLISTER, William D. **Ciência e Engenharia dos materiais**: uma introdução. 7.ed. Rio de Janeiro: LTC, 2008.
3. GENTIL, Vicente. **Corrosão**. 6. ed. Rio de Janeiro: LTC, 2011.
4. SCHMIDT, Walfredo. **Materiais elétricos**. V 1. 3. ed. São Paulo: Blücher, 2010. 3 v.

### 5. BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR

1. ATKINS, P. W. **Princípios da Química**: questionando a vida moderna e o meio ambiente. Porto Alegre: Bookman, 2012.
2. KASAP, S. O. **Principles of electronic materials and devices**, 3rd ed. Boston: Mc-Graw-Hill, 2006.
3. KOTZ, Jonh. C. **Química e reações químicas**. São Paulo: Cengage Learning, 2010. 2v.
4. MANO, Eloisa Biasotto. **Introdução à polímeros**. 2. ed. São Paulo: Blucher, 1999.
5. MANO, Eloisa Biasotto. **Polímeros como materiais de engenharia**. São Paulo: Blucher, 1991.
6. TYAGI, M. S. **Introduction to semiconductor materials and devices**. New York: John Wiley Et Sons, 1991.

### 6. APROVAÇÃO

Daniel Costa Ramos  
Coordenador(a) do Curso de Engenharia  
Eletrônica e de Telecomunicações  
Campus Patos de Minas

Luiz Gustavo Martins Vieira  
Diretor(a) da Faculdade de Engenharia  
Química



Documento assinado eletronicamente por **Luiz Gustavo Martins Vieira, Diretor(a)**, em 15/10/2025, às 13:10, conforme horário oficial de Brasília, com fundamento no art. 6º, § 1º, do [Decreto nº 8.539, de 8 de outubro de 2015](#).



Documento assinado eletronicamente por **Daniel Costa Ramos, Coordenador(a)**, em 11/11/2025, às 20:07, conforme horário oficial de Brasília, com fundamento no art. 6º, § 1º, do [Decreto nº 8.539, de 8 de outubro de 2015](#).



A autenticidade deste documento pode ser conferida no site  
[https://www.sei.ufu.br/sei/controlador\\_externo.php?  
acao=documento\\_conferir&id\\_orgao\\_acesso\\_externo=0](https://www.sei.ufu.br/sei/controlador_externo.php?acao=documento_conferir&id_orgao_acesso_externo=0), informando o código  
verificador **6464022** e o código CRC **8D69161B**.

---

**Referência:** Processo nº 23117.032403/2024-91

SEI nº 6464022