

Unidade Curricular	Química e Materiais	Área Científica	Construções Mecânicas
Licenciatura em	Engenharia Mecânica	Escola	Escola Superior de Tecnologia e de Gestão de Bragança
Ano Letivo	2022/2023	Ano Curricular	1
Nível	1-1	Créditos ECTS	6.0
Tipo	Semestral	Semestre	1
Código	9123-759-1105-00-22		
Horas totais de trabalho	162	Horas de Contacto	T - - TP 60 PL - TC - S - E - OT - O -

T - Ensino Teórico; TP - Teórico Prático; PL - Prático e Laboratorial; TC - Trabalho de Campo; S - Seminário; E - Estágio; OT - Orientação Tutoria; O - Outra

Nome(s) do(s) docente(s) Alexandra Sofia Rosa Jeronimo, João da Rocha e Silva

Resultados da aprendizagem e competências

No fim da unidade curricular o aluno deve ser capaz de:

1. Ter conhecimentos e compreender as propriedades dos vários materiais usados em engenharia,
2. Relacionar propriedades e estrutura dos materiais,
3. Ter conhecimentos sobre os mais recentes materiais e suas aplicações,
4. Relacionar os materiais e as suas propriedades de forma a propor novos materiais e novas aplicações em engenharia.

Pré-requisitos

Antes da unidade curricular o aluno deve ser capaz de:
Não aplicável

Conteúdo da unidade curricular

Introdução à ciência e engenharia dos materiais. Estrutura e ligação atómica. Estruturas cristalinas e geometria dos cristais. Solidificação, defeitos cristalinos e difusão em sólidos. Propriedades mecânicas dos materiais metálicos. Propriedades eléctricas dos materiais. Propriedades ópticas. Diagramas de fase. Corrosão e degradação dos materiais. Metais e Ligas metálicas. Materiais poliméricos. Materiais cerâmicos. Materiais compósitos.

Conteúdo da unidade curricular (versão detalhada)

1. Introdução à ciência e engenharia dos materiais.
 - Ciência e engenharia de materiais. Tipos de materiais. Tendências futuras na utilização de materiais.
2. Estrutura e ligação atómica.
 - Estrutura dos átomos. Números atómicos e massas atómicas.
 - Estrutura electrónica dos átomos. Tipos de ligação atómica e molecular.
 - Ligação iónica, covalente e metálica. Ligações secundárias e ligações mistas.
3. Estruturas cristalinas e geometria dos cristais.
 - Rede espacial e células unitárias. Sistemas cristalográficos e redes de Bravais.
 - Principais estruturas cristalinas dos metais. Comparação entre as estruturas CCC, CFC e HC.
 - Cálculo da densidade volumétrica. Polimorfismo ou alotropia.
 - Solidificação, defeitos cristalinos e difusão em sólidos.
 - Aplicações industriais de processos de difusão. Efeito da temperatura na difusão em sólidos.
4. Propriedades mecânicas dos materiais metálicos.
 - Processamento de metais e ligas. Tensão de deformação em materiais metálicos.
 - Ensaio de tracção e diagrama tensão nominal-extensão nominal. Dureza e ensaio de dureza.
 - Deformação plástica de monocristais metálicos. Deformação plástica de metais policristalinos.
 - Recuperação e recristalização de metais deformados plasticamente.
 - Fratura de metais. Fadiga de metais. Fluência e rutura sob tensão de metais.
5. Propriedades eléctricas e Propriedades ópticas dos materiais.
 - Condução eléctrica em metais. Modelo de bandas de energia da condução eléctrica.
 - A luz e o espectro electromagnético. Refracção da luz.
 - Absorção, transmissão e reflexão da luz. Emissão estimulada de radiação e lasers. Fibras ópticas.
6. Diagramas de fase.
 - Diagramas de fase de substâncias puras. Regra das fases de Gibbs. Sistemas binários isomorfos.
 - Regra da alavanca. Solidificação de não equilíbrio de ligas metálicas.
 - Sistemas binários eutéticos. Sistemas binários peritéticos. Sistemas binários monotéticos.
7. Corrosão e degradação dos materiais.
 - Corrosão de metais. Corrosão electroquímica de metais. Séries galvânicas.
 - Velocidade (cinética) da corrosão. Tipos de corrosão.
 - Oxidação de metais. Controlo da corrosão.
8. Metais e Ligas metálicas.
 - Ligas Ferro-Carbono. Aços. Ligas de alumínio. Ligas de cobre. Aços inoxidáveis.
 - Seleção de ligas metálicas para aplicação em engenharia.
9. Materiais poliméricos.
 - Reacções de polimerização. Processos industriais de polimerização.
 - Cristalinidade e estereoisomorfismo em alguns termoplásticos.
 - Processamento de plásticos. Termoplásticos. Plásticos termoendurecíveis. Elastómeros.
 - Deformação e reforço de plásticos. Seleção de materiais plásticos.
10. Materiais cerâmicos.
 - Estrutura cristalinas simples de cerâmicos. Processamento de cerâmicos.
 - Propriedades mecânicas e eléctricas dos cerâmicos. Vidros.
11. Materiais compósitos.
 - Fibras para reforço de materiais plásticos. Estudo dos tipos de compósitos.

Bibliografia recomendada

1. Smith, William F. Princípios de Ciência e Engenharia de Materiais, 3ª Edição, McGraw-Hill, 1996.
2. Chang, R. Química, 5ª Edição, McGraw-Hill.
3. Pinto Soares, Aços Características e Tratamentos, Pinto Soares, 1992.
4. ASM International Handbook Committee; Engineered materials handbook.
5. Apontamentos do docente

Métodos de ensino e de aprendizagem

São utilizadas aulas teórico práticas com uma componente expositiva e uma componente prática de resolução de problemas e análise de casos práticos e trabalhos

Métodos de ensino e de aprendizagem

laboratoriais. É utilizado o método interrogativo, questionando os alunos para que os próprios descubram os pontos considerados importantes. Em ambiente não presencial resolução de problemas e realização de trabalhos.

Alternativas de avaliação

1. Avaliação distribuída ao longo do semestre - (Ordinário, Trabalhador) (Final)
 - Prova Intercalar Escrita - 30%
 - Prova Intercalar Escrita - 30%
 - Prova Intercalar Escrita - 30%
 - Trabalhos Práticos - 10%
2. Alunos sem aprovação por avaliação continua - (Ordinário, Trabalhador) (Final, Recurso, Especial)
 - Exame Final Escrito - 100%

Língua em que é ministrada

1. Português, com apoio em inglês para alunos estrangeiros
2. Espanhol

Validação Eletrónica

Alexandra Sofia Rosa Jeronimo, João da Rocha e Silva	João Eduardo Pinto Castro Ribeiro	Paulo Alexandre Vara Alves
12-10-2022	12-10-2022	24-10-2022