

Unidade Curricular Química Orgânica II				Área Científica		Química		
Licenciatura em	Engenharia Química			Escola		Escola Superior de Tecnologia e de Gestão de Bragança		
Ano Letivo	2023/2024	Ano Curricular	2	Nível		1-2	Créditos ECTS	6.0
Tipo	Semestral	Semestre	1	Código		9125-755-2104-00-23		
Horas totais de traba	alho 162	Horas de Contacto			36 To		E - OT	- O - Orientação Tutórica; O - Outra
Nome(s) do(s) docer	nte(s) Maria Filome	ena Filipe Barreiro						

Resultados da aprendizagem e competências

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

- 1. Classificar aminoácidos, reconhecê-los como unidades estruturais de péptidos e proteínas, compreender o seu comportamento ácido-base e conhecer reações típicas.
- 2. Compreender a formação dos péptidos e proteínas. Identificar níveis estruturais das proteínas, caraterizar e determinar a sequência de aminoácidos numa
- proteína.
 3. Compreender o papel das enzimas como catalisadores bioquímicos. Entender a actividade, regulação e inibição enzimáticas.
 4. Conhecer a estrutura, função e classificação dos glúcidos. Estabelecer relações de isomeria e estereoquímica entre os principais monossacarídeos. Compreender a química dos glúcidos.

 5. Compreender a variedade estrutural e funcional das várias classes de lípidos. Conhecer as reações típicas dos lípidos e sua importância industrial.

 6. Executar experiências laboratoriais de Química Orgânica, analisar resultados e apresentá-los (relatórios).

Pré-requisitos

- Antes da unidade curricular o aluno deve ser capaz de:
 1. Compreender conceitos de Química Orgânica I.
 2. Compreender conceitos de Biologia (escola secundária).

Conteúdo da unidade curricular

Estudo dos principais grupos de constituintes químicos das células (Água, Glúcidos, Proteínas, Lípidos, Ácidos Nucleicos). Cinética Enzimática. Realização de trabalhos laboratoriais.

Conteúdo da unidade curricular (versão detalhada)

- 1. Glúcidos

 - Estrutura e função dos glúcidos.
 Estrutura e função dos glúcidos.
 Estereoquímica. Aldoses e cetoses. Estruturas cíclicas dos monossacarídeos.
 Reações de monossacarídeos. Ligação glicosídica.
 Monossacarídeos, dissacarídeos, oligossacarídeos e polissacarídeos. Açúcares redutores.
- Lípidos

 Principais grupos e variedade estrutural. Ácidos gordos. Triacilgliceróis. Ceras.
 Funções e classificação.
- 3. Proteínas

 - Aminoácidos e sua classificação. Comportamento ácido-base. Ponto isoelétrico.
 Reações de aminoácidos. Propriedades químicas. Separação e análise. Ligação peptídica.
 Proteínas. Características e propriedades ácido-base. Função e classificação.
 Estrutura tridimensional de proteínas (estrutura primária, secundária, terciária e quaternária).
 Métodos para quantificar e determinar a sequência dos aminoácidos numa proteína.
- Métodos para quantificar e determinar a sequencia dos diffinedades.
 4. Cinética Enzimática
 Características gerais das enzimas.
 Função, classificação e nomenclatura. Atividade e cinética enzimáticas.
 Equação de Michaelis-Menten e representação linear de Lineweaver-Burk.
 Poder catalítico de enzimas. Conhecimento das condições ótimas para a atividade catalítica.
 Inibição enzimática. Regulação da atividade enzimática. Identificação de cofatores e coenzimas.
- 5. Experiências laboratoriais
 TL1 Métodos de identificação e doseamento de açúcares.
 TL2 Síntese de um aroma.
 TL3 Isolamento e purificação da cafeína de folhas de chá.
 TL4 Titulação potenciométrica de aminoácidos e eletroforese em gel de agarose de DNA genómico.

Bibliografia recomendada

- A. Quintas, A. P. Freire, M. J. Halpern, Bioquímica Organização Molecular da Vida, 1ª edição, 2008.
 R. H. Garret, C. M. Grisham, Biochemistry, 4th edition, Saunders College Publishing, 2010.
 C. F. Most Jr., Experimental Organic Chemistry, 7th edition, John Wiley and Sons, 1998.
 G. Solomons, C. Fryle, Organic Chemistry, 12th edition, John Wiley and Sons, 2015.
 D. L. Nelson, M. M. Cox, Lehninger Principles of Biochemistry, 7th edition, W. H. Freeman and Company, 2017.

Métodos de ensino e de aprendizagem

Aulas teórico-práticas: Exposição dos princípios teóricos e resolução acompanhada de problemas. Período não-presencial: Estudo individual/grupo, acompanhado de leitura de bibliografia, resolução de exercícios de aplicação posteriormente analisados nas aulas práticas, preparação dos trabalhos laboratoriais e dos relatórios.

Alternativas de avaliação

- Método Universal. (Ordinário, Trabalhador) (Final, Recurso, Especial)
 Trabalhos Práticos 20% (Incluiu a realização de um trabalho prático por capítulo num total de quatro.)
 Exame Final Escrito 80%

Língua em que é ministrada

Inglês

Validação Eletrónica				
Maria Filomena Filipe Barreiro	Hélder Teixeira Gomes	Ramiro José Espinheira Martins	José Carlos Rufino Amaro	
13-10-2023	25-10-2023	25-10-2023	31-10-2023	