

Campus: São José dos Campos		
Curso (s): Bacharelado em Ciência e Tecnologia		
Unidade Curricular (UC): Fundamentos de Biologia Moderna		
Unidade Curricular (UC): <i>Fundamentals of Modern Biology</i>		
Unidade Curricular (UC): <i>Fundamentos de la Biología Moderna</i>		
Código da UC: 5703		
Docente Responsável/Departamento: André Zelanis/ Ciência e Tecnologia		Contato (e-mail): <i>andre.zelanis@unifesp.br</i>
Docente (s) Colaborador/a (es/as)/Departamento (s):		Contato (e-mail): [opcional]
Ano letivo: 2024	Termo: 1	Turno: manhã
Nome do Grupo/Módulo/Eixo da UC (se houver):		Idioma predominante em que a UC será oferecida: <input checked="" type="checkbox"/> Português <input type="checkbox"/> English <input type="checkbox"/> Español <input type="checkbox"/> Français <input type="checkbox"/> Libras <input type="checkbox"/> Outro:
UC: <input checked="" type="checkbox"/> Fixa BCT <input type="checkbox"/> Eletiva <input type="checkbox"/> Optativa	Oferecida como: <input checked="" type="checkbox"/> Disciplina <input type="checkbox"/> Módulo <input type="checkbox"/> Estágio <input type="checkbox"/> Outro:	Oferta da UC: <input checked="" type="checkbox"/> Semestral <input type="checkbox"/> Anual
Ambiente Virtual de Aprendizagem: <input type="checkbox"/> Moodle <input checked="" type="checkbox"/> Classroom <input type="checkbox"/> Outro: <input type="checkbox"/> Não se aplica		
Pré-Requisito (s) - Indicar Código e Nome (s) da (s) UC:		
Carga horária total (em horas): 72h		
Carga horária teórica (em horas): 72	Carga horária prática (em horas):	Carga horária de extensão (em horas, se houver):
Se houver atividades de extensão, indicar código e nome do projeto ou programa vinculado na Pró-Reitoria de Extensão e Cultura		
Ementa: Introdução à Ciência da Biologia. Tópicos Introdutórios em Evolução, Diversidade e Bioética. Bases químicas. Estrutura e função das principais biomoléculas. Fundamentos do metabolismo energético. Replicação. Tradução e transcrição.		
<b>Conteúdo Programático</b>		
Este curso está dividido em <b>3 partes</b>		
<b>Parte 1: Água, ionização, forças intermoleculares, estrutura e função de biomoléculas (I)</b>		
<ol style="list-style-type: none"> <li>Perguntas relacionadas ao curso para avaliação do conhecimento preliminar/impressões dos alunos sobre o curso</li> <li>Fundamentos e princípios moleculares da vida</li> <li>Fundamentos de química/bioquímica (átomo, ligações químicas, forças intermoleculares, estereoquímica, principais reações químicas em sistemas biológicos);</li> <li>Água, ionização e sistemas-tampão, efeito hidrofóbico, solubilidade e constante dielétrica, equilíbrio químico, constante de equilíbrio, <math>K_a</math>, <math>pK_a</math>, <math>pH</math>;</li> <li>Aminoácidos e suas características físico-químicas, grupos ionizáveis, ponto isoelétrico e carga de aminoácidos, interações iônicas, peptídeos;</li> <li>A estrutura da ligação peptídica -ressonância, dobramento proteico, estrutura tridimensional e dobramento de proteínas, estrutura 1a,2a,3a e 4a, alfa-hélice e folhas beta;</li> <li>Introdução ao estudo de enzimas, catálise, co-fatores, sítio ativo, classes de enzimas, velocidade de reação, energia de ativação, influência do meio reacional na atividade de enzimas, o modelo de chave-fechadura vs. ajuste induzido</li> <li>Carboidratos: polihidroxi-aldeídos ou polihidroxi-cetonas, mono, di e polissacarídeos, nomenclatura, estereoisomeria de carboidratos (isômeros e anômeros), mutarrotação, ligação glicosídica e diversidade estrutural</li> </ol>		

## Parte 2: Estrutura e função de biomoléculas (II) e metabolismo energético

9. Lipídeos: conceitos, tipos e características físico-químicas e estruturais, lipídeos de membrana,
10. Biossinalização mediada por lipídeos;
11. Introdução ao metabolismo: princípios de termodinâmica, transformação de energia em sistemas biológicos, função do ATP, acoplamento de reações, relação entre constante de equilíbrio e DG;
12. Glicólise;
13. Ciclo dos ácidos tricarboxílicos;
14. Respiração celular - fosforilação oxidativa;

## Parte 3: Estrutura e função de ácidos nucleicos e tecnologia do DNA recombinante

15. Ácidos nucleicos: estrutura e função;
16. Metabolismo do DNA – I- Replicação;
17. Metabolismo do DNA – II- Reparo;
18. Metabolismo do DNA – III- Recombinação-I
19. Metabolismo do DNA – IV- Recombinação-II
20. Metabolismo de proteínas: tradução
21. Tecnologia do DNA recombinante: técnicas clássicas e contemporâneas em biologia molecular (enzimas de restrição, clonagem, PCR, CRISPR/Cas, etc)

Objetivos:

Gerais: Introduzir as bases bioquímicas, moleculares e fisiológicas da biologia moderna;

Específicos: desenvolver conceitos fundamentais em bioquímica, biologia molecular e fisiologia humana, bem como acerca da estrutura e função das principais biomoléculas e conceitos fundamentais de metabolismo e dos principais processos celulares envolvidos na fisiologia do organismo.

Metodologia de ensino:

Aulas semanais compreendendo a apresentação e discussão do conteúdo, bem como momentos para discussão de dúvidas;

O material a ser apresentado nas aulas (*slides*) e vídeos será disponibilizado aos alunos por meio da plataforma *google classroom*, para suporte constante pelo professor e monitores.

Avaliação:

Dois provas (P1 e P2) e estudos dirigidos (apresentados ao longo do semestre letivo e que contarão como ponto para a cada prova)

Bibliografia:

Básica:

1. ALBERTS, Bruce et al. Fundamentos da biologia celular. 2.ed. Porto Alegre: ARTMED, 2006.
2. NELSON, David L; COX, Michael M. Lehninger. Princípios de bioquímica. 5.ed. Porto Alegre: Artmed, 2011.
3. Silverthorn, Dee Unglaub. - Fisiologia Humana – Uma Abordagem Integrada. 5a ed., Ed. Artmed 2010.

Complementar:

1. LODISH, Harvey; KAISER, Chris A; BERK, Arnold; KRIEGER, Monty; MATSUDAIRA, Paul; SCOTT, Matthew P. Biologia celular e molecular. 5.ed. Porto Alegre: Artmed, 2005.
2. ALBERTS, Bruce; JOHNSON, Alexander; LEWIS, Julian; RAFF, Martin; ROBERTS, Keith; WALTER, Peter. Biologia molecular da célula. 5.ed. Porto Alegre: Artmed, 2010.
3. COOPER, Geoffrey M.; HAUSMAN, Robert E. A célula: uma abordagem molecular. 3.ed. Porto Alegre: Artmed, 2007.
4. Stryer, L., Tymoczko, J. L., Berg, J. M. Bioquímica. 5a ed., Ed. Guanabara-Koogan 2004.
5. CAMPBELL, Mary K.; FARRELL, Shawn O. Bioquímica. São Paulo: Heinle Cengage Learning, 2011.

Cronograma: [opcional]