



COMPONENTE CURRICULAR					
BIOQUÍMICA					
SEMESTRE	TURNO	CARGA HORÁRIA (Horas)	CARGA HORÁRIA (Aulas)	TEÓRICA	PRÁTICA
3º		60	72	44	16

OBJETIVOS
Identificar as propriedades físicas e químicas da água importantes para as reações bioquímicas. Identificar os grupos funcionais que caracterizam as biomoléculas. Conhecer e compreender a função de cada biomolécula dentro da célula. Compreender o metabolismo das biomoléculas.

CONTEÚDO PROGRAMÁTICO
<ol style="list-style-type: none">1. Introdução à Bioquímica2. Água: características e importância.3. pH: significado e importância4. Tampão fisiológico: Efeitos sobre as biomoléculas em solução, Ionização da água, ácidos e bases fracas, constante de equilíbrio, pH e pKa, Ação tamponante, estudo dos tampões biológicos,5. Carboidratos: classificação, estrutura e funções biológicas; derivados dos açúcares; ligações glicosídicas; identificação e análise de carboidratos.6. Aminoácidos: características estruturais; aminoácidos essenciais e não essenciais; atividades biológicas dos aminoácidos.7. Peptídeos – ligação peptídica, oligo e polipeptídeos, a atividade biológica de peptídeos.8. Proteínas: classificação, propriedades, estrutura e funções biológicas; tipos de ligações; identificação e análise de proteínas.9. Enzimas: características e funções biológicas; reações enzimáticas10. Lipídios: classificação, estrutura e funções biológicas; reações envolvendo lipídios11. Metabolismo de carboidratos, proteínas e lipídeos. <p>ATIVIDADES PRÁTICAS- pH e sistema tampão- Reação de identificação de carboidratos- Inversão da sacarose- Identificação de amido- Reação de ninhidrina- Reação de biureto- Desnaturação de proteínas- Determinação da atividade de amilase salivar- Propriedades químicas de ácido graxo- Reação de saponificação</p>

RECURSOS FÍSICOS
Aulas teóricas expositivas com recursos audiovisuais e Aulas práticas em laboratório

RECURSOS DIDÁTICOS
Bibliografia recomendada, artigos científicos, artigos em revistas de atualidades.

CRITÉRIOS DE AVALIAÇÃO
Avaliações teóricas, atividades avaliativas, participação em aulas práticas no decorrer da disciplina. O aluno será aprovado, sem prova final se obtiver nota semestral superior a 6,0 (SEIS). A média bimestral é constituída pela média aritmética das notas obtidas nas atividades avaliativas,



avaliação mensal e avaliação bimestral, todas com valores de 0,0 a 10,0

Média Semestral = média entre as notas obtidas no primeiro e segundo bimestres.

DATAS DE AVALIAÇÃO			
Avaliação 1º B	Avaliação 2º B	Prova Final	Avaliação CPA
25/01	07/03	21/03	

BIBLIOGRAFIA BÁSICA
LEHNINGER, A.L. Princípios de Bioquímica. 4 ed. São Paulo: Sarvier, 2006. MARZZOCO, A.; TORRES, B.B. Bioquímica Básica. Rio de Janeiro: Guanabara Koogan, 1999. VOET, D.; VOET, J.G.; PRATT, C.W. Fundamentos de Bioquímica. Porto Alegre: Artes Médicas Sul Ltda., 2000.

BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR
MONTGOMERY, R.; CONWAY, T.W.; SPECTOR, A. A. Bioquímica: uma abordagem dirigida por casos. Porto Alegre: Artmed, 1994. CURTIS, H. Biologia. Rio de Janeiro: Guanabara Koogan, 1999. SOLOMONS, T. W. G. Química Orgânica. V.1, 2 ed. Rio de Janeiro: LTC. 2009. 698p. S OLOMONS, T. W. G. Química Orgânica, V.2. 9 ed. Rio de Janeiro: LTC, 2009. 494p. CAMPBELL, M. Bioquímica. Porto Alegre: Artmed, 2009.

OBSERVAÇÕES

APROVAÇÃO
Professor(a) responsável 1: _____
Professor(a) responsável 2: _____
Equipe Pedagógica: _____
Coordenador do Curso: _____
EMISSÃO Cuiabá – MT,

CÓDIGO DE AUTENTICAÇÃO
Verifique a autenticidade deste documento na página abaixo: