

Bioquímica Metabólica. QBQ1252, 2019

Professores: Daniela Truzzi <dtruzzi@iq.usp.br> Sala 1058
 Guilherme Menegon Arantes <garantes@iq.usp.br> Sala 915

Monitores: Everton Gonzaga de Melo <everton.gonzaga.melo@usp.br>

Website: <http://gaznevada.iq.usp.br/cursos/qbq1252/>
<http://agora.tidia-ae.usp.br/portal>

Calendário: Terças-feiras e Quintas-feiras, 10-11:40h, sala 767 (Bloco 7)

Mês	Dia	Assunto	Professor
Agosto	01	Introdução da disciplina, água e forças intermoleculares	Guilherme
	06	Termodinâmica bioquímica	Guilherme
	08	Proteínas: Aminoácidos e Estruturas 2 ^a , 3 ^a , 4 ^a	Guilherme
	13	Laboratório I Multimídia – visualização de estruturas proteicas	Guilherme
	15	Discussão e correção de exercícios	Guilherme
	20	Enzimas I – mecanismos	Guilherme
	22	Enzimas II – cinética	Guilherme
	27	Enzimas III – inibidores	Guilherme
	29	Discussão e correção de exercícios	Guilherme
Setembro	02-06	Semana da Pátria – Não haverá aula	
	10	Prova 1	Guilherme
	12	Proteínas: Enovelamento e dinâmica conformacional	Guilherme
	17	Proteínas: Alostéria e Função	Guilherme
	19	Lipídeos, proteínas membranares e transporte	Guilherme
	24	Discussão e correção de exercícios	Guilherme
	26	Introdução ao metabolismo e Glicólise	Guilherme
Outubro	01-04	Semana da Química - Não haverá aula	
	08	Ciclo de Krebs	Daniela
	10	Fosforilação oxidativa I	Daniela
	15	Discussão e correção de exercícios	Daniela
	17	Laboratório II Multimídia - respiração e potencial eletroquímico	Daniela
	22	Prova 2	Daniela
	24	Neoglicogênese e lançadeiras	Daniela
	29	Glicogênio: síntese e degradação	Daniela
	31	Estratégias de regulação metabólica	Daniela
Novembro	05	Discussão e correção de exercícios	Daniela
	07	Via das pentoses	Daniela
	12	Metabolismo de lipídeos: Síntese e Degradação	Daniela
	14	Ação Hormonal	Daniela
	19	Integração Metabólica	Daniela
	21	Especificidade teciduais do metabolismo, Diabetes	Daniela
	26	Discussão e correção de exercícios	Daniela
	28	Prova 3	Daniela
Dezembro	03	Sub	
	17	REC	Guilherme

Bibliografia recomendada:

1. Biochemistry, 6th edition,
[Lubert Stryer](#)
W. H. Freeman Company, 2006
2. Lehninger Principles of Biochemistry
David L. Nelson, [Michael M. Cox](#), 4th edition
Worth Publishers, Incorporated, 2004
3. Fundamentals of Biochemistry, 2st edition
Donald Voet, [Judith G. Voet](#), [Charlotte Pratt](#)
Wiley, John & Sons, Incorporated, 2005

Observações:

1. A avaliação será feita por meio de três provas escritas, com pesos iguais, e os exercícios.
2. O cálculo da média final será feito da seguinte forma:
 - (a)
$$\text{Nota final} = (0,333) \times \text{Prova 1} + (0,333) \times \text{Prova 2} + (0,333) \times \text{Prova 3} + (0,10) \times \text{m\u00e9dia dos exerc\u00edcios. Ou seja, os exerc\u00edcios adicionam 1 ponto na m\u00e9dia.}$$
 - (b) Em cada semana o professor dar\u00e1 uma lista de exerc\u00edcios para ser feita individualmente e entregue na data combinada.
3. Alunos com 75% de frequ\u00eancia m\u00ednima e nota final igual ou superior a 5,0 ser\u00e3o aprovados.
4. Dentre os alunos com nota final menor que 5,0, aqueles com nota igual ou superior a 3,0 e 75% de frequ\u00eancia m\u00ednima poder\u00e3o realizar a prova de recupera\u00e7\u00e3o.
5. A nota da recupera\u00e7\u00e3o ser\u00e1 a m\u00e9dia entre a nota final e a nota da prova de recupera\u00e7\u00e3o (com peso 2):
$$\text{Nota final} = (1a. \text{avalia\u00e7\u00e3o} \times 1) + (\text{Rec} \times 2) / 3$$

Alunos com nota de recupera\u00e7\u00e3o igual ou superior a 5,0 ser\u00e3o aprovados.
6. Qualquer ato desonesto praticado por um aluno durante o curso ser\u00e1 pun\u00edvel com nota zero de m\u00e9dia final e reprova\u00e7\u00e3o autom\u00e1tica.
7. Os crit\u00e9rios de avalia\u00e7\u00e3o s\u00e3o id\u00eanticos para todos os alunos.
8. A prova substitutiva n\u00e3o \u00e9 aberta e somente ser\u00e1 oferecida, caso a caso, mediante justificativa circunstanciada. A prova substitutiva inclui a mat\u00e9ria da disciplina completa.