

Bioquímica Metabólica. QBQ1252, 2018

Professores: Guilherme Menegon Arantes (garantes@iq.usp.br) Sala 915
Sayuri Miyamoto (miyamoto@iq.usp.br) Sala 1074

Monitores: ?

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	02	Introdução da disciplina, água e forças intermoleculares	Guilherme
	07	Termodinâmica bioquímica	"
	09	Proteínas: Aminoácidos e Estruturas 2ª, 3ª, 4ª	"
	14	Laboratório I Multimídia – visualização de estruturas proteicas	"
	16	Proteínas: Enovelamento e dinâmica conformacional	"
	21	Proteínas: Alosteria e Função	"
	23	Enzimas I – mecanismos	"
	28	Enzimas II – cinética	"
Setembro	30	Enzimas III – inibidores	"
	03-07	Semana da Pátria – Não haverá aula	
	11	Prova 1	Sayuri
	13	Lipídeos, Lipoproteínas e Transporte	"
	18	Introdução ao metabolismo	Guilherme
	20	Glicólise	"
	25	Ciclo de Krebs	"
	27	Fosforilação oxidativa	"
Outubro	01-05	Semana da Química - Não haverá aula	
	09	Laboratório II Multimídia - respiração e potencial eletroquímico	"
	11	Fotossíntese	"
	16	Neoglicogênese, lançadeiras, metabolismo do álcool	"
	18	Glicogênio: síntese e degradação	"
	23	Integração metabólica 1	"
	25	Prova 2	"
	30	Via das pentoses	"
Novembro	01	Metabolismo de lipídeos: Síntese e Degradação	Sayuri
	06	Corpos Cetônicos	"
	08	Metabolismo de aminoácidos, ciclo da uréia	"
	13	Ação Hormonal	"
	15	República - Não haverá aula	"
	20	Consciência Negra - Não haverá aula	"
	22	Especificidade teciduais do metabolismo, Diabetes	"
	27	Integração metabólica 2	"
Dezembro	29	Período de estudos	
	04	Prova 3	Guilherme
	06	SUB	"
	20	REC	"

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)
$$\text{Nota final} = (0,30) \times \text{Prova 1} + (0,30) \times \text{Prova 2} + (0,30) \times \text{Prova 3} + (0,10) \times \text{média dos exercícios.}$$

(b) Em cada semana o professor dará uma lista de exercícios para ser feita em grupo e entregue na semana seguinte. Os exercícios serão corrigidos e devolvidos aos alunos.
3. Alunos com 75% de frequência mínima e nota final igual ou superior a 5,0 serão aprovados.
4. Dentre os alunos com nota final menor que 5,0, aqueles com nota igual ou superior a 3,0 e 75% de frequência mínima poderão realizar a prova de recuperação.
5. A nota da recuperação será a média entre a nota final e a nota da prova de recuperação (com peso 2):
$$\text{Nota final} = (1a. \text{avaliação} \times 1) + (\text{Rec} \times 2) / 3$$

Alunos com nota de recuperação igual ou superior a 5,0 serão aprovados.
6. Qualquer ato desonesto praticado por um aluno durante o curso será punível com nota zero de média final e reprovação automática.
7. Os critérios de avaliação são idênticos para todos os alunos.
8. Provas substitutivas não fazem parte do calendário regular dessa disciplina, e somente serão negociadas, caso a caso, mediante justificativa circunstanciada. As provas substitutivas incluem matéria da disciplina completa.