

## 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 2 <sup>a</sup> , 3 <sup>a</sup> , 4 <sup>a</sup>	"
	14	<b>Laboratório I Multimídia – visualização de estruturas proteicas</b>	"
	16	Proteínas: Enovelamento e dinâmica conformacional	"
	21	Proteínas: Alosteria e Função	"
	23	Enzimas I – mecanismos	"
	28	Enzimas II – cinética	"
Setembro	30	Enzimas III – inibidores	"
	<b>03-07</b>	<b>Semana da Pátria – Não haverá aula</b>	
	<b>11</b>	<b>Prova 1</b>	Sayuri
	13	Lipídeos, Lipoproteínas e Transporte	"
	18	Introdução ao metabolismo	Guilherme
	20	Glicólise	"
	25	Ciclo de Krebs	"
	27	Fosforilação oxidativa	"
Outubro	<b>01-05</b>	<b>Semana da Química - Não haverá aula</b>	
	09	<b>Laboratório II Multimídia - respiração e potencial eletroquímico</b>	"
	11	Fotossíntese	"
	16	Neoglicogênese, lançadeiras, metabolismo do álcool	"
	18	Glicogênio: síntese e degradação	"
	23	Integração metabólica 1	"
	25	<b>Prova 2</b>	"
	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	<b>República - Não haverá aula</b>	"
	20	<b>Consciência Negra - Não haverá aula</b>	"
	22	Especificidade teciduais do metabolismo, Diabetes	"
	27	Integração metabólica 2	"
Dezembro	29	Período de estudos	
	04	<b>Prova 3</b>	Guilherme
	06	<b>SUB</b>	"
	20	<b>REC</b>	"

### **Bibliografia recomendada:**

1. Biochemistry, 6<sup>th</sup> edition,  
[Lubert Stryer](#)  
W. H. Freeman Company, 2006
2. Lehninger Principles of Biochemistry  
David L. Nelson, [Michael M. Cox](#), 4<sup>th</sup> edition  
Worth Publishers, Incorporated, 2004
3. Fundamentals of Biochemistry, 2<sup>st</sup> 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) 
$$\text{Nota final} = (0,30) \times \text{Prova 1} + (0,30) \times \text{Prova 2} + (0,30) \times \text{Prova 3} + (0,10) \times \text{m\u00e9dia dos exerc\u00edcios}.$$
  - (b) Em cada semana o professor dar\u00e1 uma lista de exerc\u00edcios para ser feita em grupo e entregue na semana seguinte. Os exerc\u00edcios s\u00e3o corrigidos e devolvidos aos alunos.
3. Alunos com 75% de frequ\u00eancia m\u00ednima e nota final igual ou superior a 5,0 s\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 s\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. Provas substitutivas n\u00e3o fazem parte do calend\u00e1rio regular dessa disciplina, e somente s\u00e3o negociadas, caso a caso, mediante justificativa circunstanciada. As provas substitutivas incluem mat\u00e9ria da disciplina completa.