



<b>Descrição</b>	1. Discussão sobre a importância da Química Orgânica, grupos funcionais, nomenclatura e representação de moléculas orgânicas. 2. Ligações químicas localizadas em moléculas orgânicas ( $sp^3$ , $sp^2$ e $sp$ , orbitais moleculares). 3. Ligações químicas deslocalizadas em moléculas orgânicas (ressonância, tautomerismo, aromaticidade e anti-aromaticidade). 4. Espectroscopia. 5. Ácidos e bases em Química Orgânica. 6. Análise conformacional (acíclicos e cíclicos), 7. Estereoquímica (cis-trans, E/Z; quiralidade, estereoisômeros, configuração relativa e absoluta, nomenclatura). 8. Propriedades físicas (ligação de hidrogênio, ponto de fusão e de ebulição, momento dipolar, polaridade, solubilidade e densidade).		
<b>Docente</b>	Cassius V. Stevani <a href="mailto:stevani@iq.usp.br">stevani@iq.usp.br</a>	Bloco 8T	sala 809
<b>Monitores</b>	Raphael Gomes <a href="mailto:raphael.gomes@usp.br">raphael.gomes@usp.br</a> Monitoria: segundas-feiras: 18:00-19:00 quintas-feiras: 17:00-19:00	Bloco 12 B7 B6	1262 Sala 774 Sala 6
<b>Horário</b>	segundas-feiras quintas-feiras	19:00-20:40 21:00-22:40	B7 B7 Sala 774 Sala 774
<b>Critério de Aprovação</b>	$M = (p_1 + p_2 + p_3)/3$ M: nota final. Serão aprovados os alunos $c/ M \geq 5,0$ e $F \geq 70\%$ . $p_1$ : nota da primeira prova. $p_2$ : nota da segunda prova. F: frequência. A prova substitutiva é aberta para todos que tiraram nota menor que 5 e poderá substituir a prova de menor nota. A prova substitutiva não diminui a média final. Para recuperação: $M \geq 3,0$ e $F \geq 70\%$ . <b>A matéria é acumulativa ao longo do semestre.</b>		
<b>Provas:</b>	Prova 1 Prova 2 Prova 3 Prova Substitutiva	14/setembro 23/outubro 27/novembro 4/dezembro	
<b>Recuperação:</b>	fevereiro de 2018, 19:00 mesma sala		
<b>Bibliografia:</b>	1) Organic Chemistry, J. Clayden, N. Greeves, S. Warren, P. Wothers, Oxford. 2) Química Orgânica, John McMurry, 6 <sup>a</sup> - 8 <sup>a</sup> ed., Thomson. 3) Organic Chemistry, Paula Y. Bruice, 4 <sup>a</sup> ou 5 <sup>a</sup> ed., Prentice Hall. 4) Química Orgânica, G. Solomons e C. Fryhle, 7 <sup>a</sup> ou 8 <sup>a</sup> ed., LTC, Rio de Janeiro.		

Cronograma		
agosto	3	<b>Informações Gerais</b>
	7	<b>1. Representação de Moléculas Orgânicas e Grupos Funcionais</b>
	10	Continuação
	14	<b>3. Ligações Químicas Deslocalizadas em Moléculas Orgânicas</b>
	17	Continuação
	21	Continuação
	24	<b>4. Espectroscopia</b>
	28	Exercícios
setembro	31	Exercícios
	4	<b>Semana da Pátria: não haverá aula</b>
	7	<b>Semana da Pátria: não haverá aula</b>
	11	Continuação
	14	<b>Prova 1</b>
	18	<b>5. Ácidos e Bases</b>
	21	Continuação
	25	Continuação
outubro	28	Continuação
	2	<b>Semana da Química: não haverá aula</b>
	5	<b>Semana da Química: não haverá aula</b>
	9	<b>6. Análise Conformacional</b>
	12	<b>Nossa Senhora Aparecida: não haverá aula</b>
	16	Continuação
	19	Continuação
	23	<b>Prova 2</b>
novembro	26	<b>7. Estereoquímica</b>
	30	Continuação
	2	<b>Finados: não haverá aula</b>
	6	Continuação
	9	Continuação
	13	<b>8. Propriedades Físico-químicas</b>
	16	Continuação
	20	<b>Consciência Negra: não haverá aula</b>
dezembro	23	Continuação
	27	<b>Prova 3</b>
	30	Correção da prova/vistas
	4	<b>Prova sub</b>