



## Programa Analítico de Disciplina

### QUI132 Química Orgânica II

Departamento de Química - Centro de Ciências Exatas e Tecnológicas

Número de créditos:	4	Teóricas	Práticas	Total
Duração em semanas:	15	Carga horária semanal	4	0 4
Períodos - oferecimento:	I	Carga horária total	60	0 60

#### Pré-requisitos (Pré ou co-requisitos)\*

QUI131

#### Ementa

Alcoóis e Éteres. Alcoóis a partir de Compostos Carbonílicos, Oxidação-Redução e Compostos Organometálicos. Sistemas insaturados conjugados. Compostos aromáticos. Reações de compostos aromáticos. Aldeídos e cetonas: adição nucleofílica e reações aldólicas.

#### Oferecimento aos Cursos

Curso	Modalidade	Período
Bioquímica(BQI)	Obrigatória	3
Engenharia Química	Obrigatória	3
Licenciatura em Química(LIC)	Obrigatória	3
Química(BAC)	Obrigatória	3
Química(LIC)	Obrigatória	3



**UNIVERSIDADE FEDERAL DE VIÇOSA  
PRÓ REITORIA DE ENSINO  
DIRETORIA DE REGISTRO ESCOLAR**

**QUI132 Química Orgânica II**

<b>Seq</b>	<b>Aulas Teóricas</b>	<b>Horas/Aula</b>
1	<p>Alcoóis e Éteres</p> <p>1.1. Estrutura e nomenclatura</p> <p>1.2. Propriedades físicas dos alcoóis e dos éteres</p> <p>1.3. Alcoóis e éteres importantes</p> <p>1.4. Síntese dos alcoóis a partir dos alquenos: Oximercuração-Desmercuração, Hidroboração-Oxidação</p> <p>1.5. Reações dos alcoóis</p> <p>1.6. Conversão de alcoóis em mesilatos e tosilatos</p> <p>1.7. Conversão de alcoóis em haletos de alquila</p> <p>1.8. Haletos de alquila a partir da reação de alcoóis com haletos de hidrogênio</p> <p>1.9. Síntese de ésteres</p> <p>1.10. Reações dos ésteres</p> <p>1.11. Epóxidos</p> <p>1.12. Reações dos epóxidos</p> <p>1.13. Éteres de Coroa: reações de substituição nucleofílica nos solventes apróticos através de catálise por transferência de fase</p>	12
2	<p>Alcoóis a partir de Compostos Carbonílicos, Oxidação-Redução e Compostos Organometálicos</p> <p>2.1. Reações de Oxidação-Redução na química orgânica</p> <p>2.2. Obtenção de alcoóis pela redução de compostos carbonílicos</p> <p>2.3. Oxidação de álcoóis</p> <p>2.4. Compostos organometálicos</p> <p>2.5. Reações de compostos organolítio e organomagnésio</p> <p>2.6. Obtenção de alcoóis a partir de Reagentes de Grignard</p> <p>2.7. Dialquilcupratos de lítio: A síntese de Corey-Posner, Whitesides-House</p> <p>2.8. Grupos protetores</p>	8
3	<p>Sistemas insaturados conjugados</p> <p>3.1. Radical e cátion alílicos</p> <p>3.2. Substituição alílica</p> <p>3.3. Hidrocarbonetos poliinsaturados</p> <p>3.4. Buta-1,3-dieno: deslocalização de elétrons</p> <p>3.5. Estabilidade dos dienos e conjugados</p> <p>3.6. Ataque eletrolítico a dienos conjugados: Adição 1,4</p> <p>3.7. Reação de Diels-Alder</p>	5
4	<p>Compostos aromáticos</p> <p>4.1. Nomenclatura de derivados de benzeno</p> <p>4.2. Reações de benzeno</p>	5



**UNIVERSIDADE FEDERAL DE VIÇOSA  
PRÓ REITORIA DE ENSINO  
DIRETORIA DE REGISTRO ESCOLAR**

	4.3. Estrutura de Kekulé e estabilidade do benzeno 4.4. Teorias modernas para a estrutura do benzeno e a Regra de Hückel 4.5. Outros compostos aromáticos 4.6. Compostos aromáticos em bioquímica	
5	Reações de compostos aromáticos  5.1. Reações de substituição eletrofílica aromática 5.2. Halogenação do benzeno 5.3. Nitração do benzeno 5.4. Sulfonação do benzeno 5.5. Alquilação e acilação de Fridel-Crafts e suas limitações 5.6. Efeito dos substituintes sobre a reatividade e orientação em reação de substituição eletrolítica aromática 5.7. Teoria dos efeitos dos substituintes sobre a substituição eletrolítica aromática 5.8. Reações da cadeia lateral de alquilbenzenos 5.9. Haletos alílicos e benzílicos em reações de substituição nucleofílicas 5.10. Redução de compostos aromáticos	10
6	Aldeídos e cetonas: adição nucleofílica e reações aldólicas  6.1. Nomenclatura dos aldeídos e cetonas 6.2. Propriedades físicas 6.3. Síntese de aldeídos e cetonas 6.4. Adição nucleofílica à ligação dupla Carbono-Oxigênio 6.5. Adição de alcoóis: hemicetais e acetais 6.6. Adição de derivados de amônia 6.7. Adição de ácido cianídrico 6.8. Adição de ilídeos: Reação de Wittig 6.9. Adição de reagentes organometálicos: Reação de Reformatsky 6.10. Oxidação de aldeídos e cetonas 6.11. Acidez dos hidrogênios alfa e dos compostos carbonilados 6.12. Tautomeria Ceto-enólica 6.13. A reação aldólica 6.14. Ciclizações via condensação aldólica 6.15. Enolatos de lítio 6.16. Selenação alfa: Uma síntese dos compostos carbonilados alfa, beta-insaturados 6.17. Adição a aldeídos e cetonas alfa, beta-insaturadas	20



**QUI132 Química Orgânica II**

**Referências Bibliográficas**

**Bibliografia Básica:**

1 - SOLOMONS, T.W.G.; FRHYLE, C. B. Química orgânica. 9.ed. trad. Rio de Janeiro: Livros Técnicos e Científicos, 2009. 1048p. 2v. [Exemplares disponíveis: Não informado.]

**Bibliografia Complementar:**

2 - ALLINGER, N.L.; CAVA, M.P.; JONGH, D.C.; LEBEL, N.A.; STEVENS, C.L. Química orgânica. 2<sup>a</sup>ed. Trad. Rio de Janeiro: Guanabara Dois, 1978. 961p. [Exemplares disponíveis: Não informado.]

3 - BARBOSA, L.C.A. Introdução a Química Orgânica. São Paulo: Ed. Pearson Prentice Hall, 2004, 311p. [Exemplares disponíveis: Não informado.]

4 - BRUICE, P.Y. Química orgânica. 5.ed. trad. São Paulo: Pearson, 2005. 1007p. 2v. [Exemplares disponíveis: Não informado.]

5 - McMURRY, J. Química orgânica. 6.ed. trad. São Paulo: Thomson, 2005. 1417p. 2v. [Exemplares disponíveis: Não informado.]

6 - MORRISON, R.; BOYD, R. Química orgânica. 7.ed. Trad. Lisboa: Fundação Calouste Gulbekian, 1981. 1498p. [Exemplares disponíveis: Não informado.]

7 - VOLKHARDT, K.P.C.; SCHORE, N.E. Química Orgânica: estrutura e função. 4.ed. trad. Porto Alegre: Bookman, 2004. 1112p. [Exemplares disponíveis: Não informado.]