



PLANO DE DESENVOLVIMENTO DE DISCIPLINA

2º Semestre - 2019

Disciplina	
Código	Nome
QO422	Química Orgânica II (Engenharia Química)

Turmas	Horário	Local
A	3ª Feira: 16/18h	IQ01
	5ª Feira: 8/12h	LQ71
	5ª Feira: 16/18 h	IQ01
B	3ª Feira: 16/ 18h	IQ01
	5ª Feira: 8/12h	LQ72
	5ª Feira: 16/18 h	IQ01

Docentes
Prof. Dr. Fernando Antonio Santos Coelho – Coordenador – <a href="mailto:facelho@unicamp.br">facelho@unicamp.br</a> ; sala D 317; Prof. Dr. Carlos Roque Duarte Correia – <a href="mailto:roque@unicamp.br">roque@unicamp.br</a> ; Sala D314 Prof. Dr. Rodrigo Antonio Cormanich – <a href="mailto:cormanich@unicamp.br">cormanich@unicamp.br</a> ; Sala I223

Critérios de Avaliação e Aprovação
Média de Relatórios + Caderno: $M_R$ (50% Caderno + 50% Relatórios):
Média de Testes: $M_T$
Média de Provas + Seminário: $M_P = (P_1 + 2 \cdot P_2 + Sem) / 4$
Média Final: $M_F$
1. Se $M_R < 5,0$ <b>e/ou</b> $M_P < 5,0$ → <b>Exame</b>
2. Se $M_R$ <b>e</b> $M_P \geq \geq 5.0$
$M_F = [(M_R \times 3) + (M_T \times 2) + (M_P \times 5)] / 10$
$M_F \geq 5,0$ → <b>Aprovado</b>
$M_F < 5,0$ → <b>Exame</b>
3. Ficando para <b>Exame</b> :
<b>Nota Final = <math>(M_F + Exame) / 2</math></b>
Nota Final $\geq 5,0$ → <b>Aprovado</b>
Nota Final $< 5,0$ → <b>Reprovado</b>

Calendário
------------

(incluir todas as atividades avaliativas, inclusive exame)

**Outras informações relevantes**

Exemplo: recomendações para trabalho em laboratório, informações sobre avaliações substitutivas, caso sejam previstas, indicações de atividades extra-sala (importante quando a disciplina contém vetor O), etc.

SEGUEM A EMENTA, PROGRAMA E BIBLIOGRAFIA



UNIVERSIDADE ESTADUAL DE CAMPINAS  
INSTITUTO DE QUÍMICA

**PROGRAMAS E BIBLIOGRAFIAS**



Disciplina	
Código	Nome
QO422	Química Orgânica II (Engenharia Química)

**Vetor**

OF:S-2 T:002 P:000 L:006 O:000 D:000 HS:008 SL:008 C:008 AV:N EX:S FM:75%

**Pré-Req** | QO323/ QO421

**Ementa**

Técnicas de laboratório em Química Orgânica. Diferenciações entre hidrocarbonetos. Obtenção de alcenos, cetonas, ésteres, haletos de alquila, fenóis e aminas. Condensação aldólica. Polímeros. Corantes. Sabão. Introdução à cromatografia e à espectroscopia de absorção.

**Programa**

1. Segurança no laboratório
2. Técnicas de laboratório usadas em Química Orgânica: recristalização, ponto de fusão, destilação, extração com solventes
3. Diferenciação entre hidrocarbonetos
4. Obtenção de alceno
5. Obtenção de éter simétrico
6. Obtenção de Haleto de alquila
7. Obtenção de éster
8. Reações de caracterização
9. Condensação aldólica
10. Polímeros
11. Introdução à cromatografia: emprego na identificação e separação de compostos orgânicos.
12. Introdução à espectroscopia de absorção: emprego da espectroscopia no infravermelho para a caracterização de compostos orgânicos.

**Bibliografia**

- Voel, A. I., "Química Orgânica: Análise Orgânica Qualitativa", Ao Livro Técnico S/A, Rio de Janeiro, 1971.
- Merrison, R. & Boyd, R., "Química Orgânica", 3ª edição Trad. Fundação Calouste Gulberian, Lisboa.
- D. L. Pavia, G. M. Lampman, G. S. Kriz, R. G. Engel, "Introduction to Organic Laboratory Techniques: A Microscale Approach", Thompson Brooks/Cole, 4ª edição, 2007.

**Critérios de Avaliação**

Critérios de avaliação definidos pelo Professor, com base no disposto na Seção I – Normas Gerais, Capítulo V – Da Avaliação do Aluno na Disciplina, do Regimento Geral de Graduação. Frequência: 75 % (\* O abono de faltas será considerado dentro do previsto no capítulo VI, seção X, artigo 72 do Regimento Geral de Graduação)