



PLANO DE DESENVOLVIMENTO DE DISCIPLINA

1º Semestre - 2019

Disciplina	
Código	Nome
QO327	Química Orgânica II (Engenharia Química)

Turmas	Horário	Local
A/B	Terça-Feira (19h-23h)	LQ71/LQ72
A/B	Quinta-Feira (19h-21h)	PB11
A/B	Sexta-Feira (21h-23h)	IQ05

Docentes

Prof. Dr. Emilio Carlos de Lucca Júnior, email: eluccajr@unicamp.br, sala: D-318
Prof. Dr. Paulo José Samenho Moran, email: moran@unicamp.br, sala: I-215

Critérios de Avaliação e Aprovação

O critério de avaliação é composto por média de laboratório (M_L), média de testes (M_T) e média de provas (M_P)

1. Se $M_L < 5,0$ → **Exame**

2. Se $M_L \geq 5,0$

$$M_F = [(M_L \times 3) + (M_T \times 2) + (M_P \times 5)] / 10$$

$M_F \geq 5,0$ → **Aprovado**

$M_F < 5,0$ → **Exame**

3. Ficando para **Exame**:

$$\text{Nota Final} = (M_F + \text{Exame}) / 2$$

Nota Final $\geq 5,0$ → **Aprovado**

Nota Final $< 5,0$ → **Reprovado**

Calendário

As provas serão realizadas nos dias: Prova 1: 23/04/19 e Prova 2: 27/06/19.
O Exame será realizado no dia 11/07/19

Outras informações relevantes

Os Relatórios serão entregues pelos alunos uma semana após a realização dos experimentos no laboratório.

Os testes semanais serão realizados às sextas-feiras anteriores à realização do experimento no laboratório.

Não haverá aula no dia 21/05 devido à avaliação de curso.

A disciplina contará com o apoio de 2 alunos PED:

Christian Leonardo Herrera (cleonardoh@uni.pe)

Pedro Henrique Vendramini (ph_vendramini@yahoo.com.br)

SEGUEM A EMENTA, PROGRAMA E BIBLIOGRAFIA



UNIVERSIDADE ESTADUAL DE CAMPINAS
INSTITUTO DE QUÍMICA

PROGRAMAS E BIBLIOGRAFIAS



Disciplina	
Código	Nome
QO327	Química Orgânica II (Engenharia Química)

Vetor
OF:S-1 T:004 P:000 L:004 O:000 D:000 HS:008 SL:008 C:008 AV:N EX:S FM:75%

Pré-Req
QO427

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 a espectroscopia de absorção.

Programa
<ol style="list-style-type: none">1. Segurança no laboratório2. Técnicas de laboratório usadas em Química Orgânica: recristalização, ponto de fusão, destilação, extração com solventes3. Diferenciação entre hidrocarbonetos4. Obtenção de alceno5. Obtenção de éter simétrico6. Obtenção de haleto de alquila7. Obtenção de éster8. Reações de caracterização9. Condensação aldólica10. Polímeros11. 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
- Vogel, 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)