

UNIVERSIDADE ESTADUAL DE CAMPINAS INSTITUTO DE QUÍMICA



PLANO DE DESENVOLVIMENTO DE ENSINO

2º Semestre - 2019

Disciplina		
Código	Nome	
Q0622	Química Orgânica Experimental II	

Turmas	Horário	Local
A,B	Terça-feira, 08:00-10:00	IQ-06
A,B	Terça-feira, 10:00-12:00	LQ-71/LQ-72
	Terça-feira, 14:00-18:00	

Docentes

Airton Gonçalves Salles Junior (**Coordenador**), hoffman@unicamp.br- Sala I-227; Julio Cezar Pastre, jpastre@unicamp.br- Sala I-224; João Guilherme de Moraes Pontes, jgguimico@yahoo.com.br

Critérios de Avaliação e Aprovação

Na avaliação do desempenho do aluno na disciplina QO622 serão considerados as notas de relatórios, testes, provas (P1 e P2) e seminários (S1 e S2).

A média das provas contempla a nota obtida nos seminários: NS = (S1 + S2)/2

MP = (P1x3) + (P2x3) + (NSx4)/10

Caso MP seja < 5,0, o aluno estará automaticamente convocado a realizar o Exame.

A **Média Final** para quem não ficar de exame será composta por:

Média dos Testes = MT (x1)

Média dos Relatórios = MR (x3).

Média das Provas e Seminários = MP (x6)

MÉDIA FINAL (MF) = [(MTx1) + (MRx3) + (MPx6)] / 10

Se MF < 5,0: o aluno fará Exame e a Nota Final será:

NF = (MP + Nota do Exame) / 2

Se NF \geq 5,0: o aluno será **aprovado**.

Se NF < 5,0: o aluno será reprovado.

Não haverá em nenhuma hipótese reposição de provas ou qualquer atividade prevista no calendário da disciplina, com exceção dos casos previstos no Regimento Geral da Graduação.

A presença mínima de 75% será exigida, conforme consta no regimento da UNICAMP. O abono de falta, de acordo com o Regimento Geral de Graduação, é previsto somente nos casos indicados abaixo:

Seção X - Do Abono de Faltas Artigo 72 - O abono de faltas está previsto nos casos descritos a seguir, mediante apresentação de documentos comprobatórios ao docente responsável pela disciplina, num prazo de 15 (quinze) dias após a ocorrência, durante a vigência do período letivo.

- Exercício de representação estudantil nos órgãos colegiados, durante os horários das reuniões;
- Convocação para cumprimento de serviços obrigatórios por lei;
- Falecimento do cônjuge, filho, inclusive natimorto, pais, irmãos e avós até 03 (três) dias;
- Falecimento de padrasto, madrasta, sogros e cunhados até 02 (dois) dias.

Calendário

Seminário 01: 24/09 Prova 1: 01/10 Seminário 02: 12/11 Prova 2: 19/11 Exame: 10/12

Não haverá aula no dia **06/08** (Semana da Química).

A primeira aula será realizada no dia 13/08.

O calendário completo, com data dos experimentos, será disponibilizado na apostila.

Outras informações relevantes

O trabalho dos alunos em laboratório será feito em duplas, se houver necessidade pode haver trio. Os seminários serão feitos em trios ou grupos maiores (a depender do tamanho da turma), e a composição dos grupos será definida pelos docentes.

SEGUEM A EMENTA, PROGRAMA E BIBLIOGRAFIA



UNIVERSIDADE ESTADUAL DE CAMPINAS INSTITUTO DE QUÍMICA



PROGRAMAS E BIBLIOGRAFIAS

Disciplina		
Código	Nome	
Q0622	Química Orgânica Experimental II	

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 QG564 QO423 QO424/ QG565 QO423 QO424

Ementa

Análise qualitativa de compostos orgânicos utilizando métodos químicos e físicos. Projetos de síntese orgânica e de produtos naturais.

Programa

- 1. Apresentação, objetivos e características da disciplina Q0622;
- Seguranca em laboratório;
- 3. Análise orgânica qualitativa;
- 4. Testes preliminares (fusão com sódio, ignição, Beilstein, solubilidade);
- 5. Testes específicos (insaturações, alcoois, haletos, grupo nitro, aldeídos e cetonas, ácidos carboxílicos e derivados, fenóis, aminas;
- Análise de amostras desconhecidas;
- 7. Projetos de síntese orgânica e de produtos naturais:
- 8. Síntese de 3-4 etapas de substâncias naturais, fármacos, substâncias biologicamente ativas ou de interesse para estudo espectroscópico;
- 9. Caracterização das substâncias sintetizadas utilizando espectroscopia no infravermelho, ressonância magnética nuclear de hidrogênio e de carbono-13 e espectrometria de massas.

Bibliografia

- 1. 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. 2. T. W. G. Solomons, C. B. Fryhle, "Química Orgânica", LTC grupo Gen, 10ª edição, 2012. 3. Vogel, A. I., Tatchell, A. R.; Furnis, B. S.; Hannaford, A. J.; Smith, P. W. G. "Textbook
- of Practical Organic Chemistry", Loqman, 4ª edição, 3ª impressão, Londres, (1981). 4. Lide, D.R. "Handbook of Chemistry and Physics", C.R.C. Press, 844 edition, Boca Raton,
- 5. National Research Council, "Prudent Practices in the Laboratory: Handling and Disposal of Chemicals", National Academy of Science, 1ª edição, 3ª impressão, Washington, D. C., 2000.

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)