

**SEGUNDO PERÍODO****TA 09 - Química Orgânica e Experimental**

Hora-aula (50 min)	Horas	Aula/Semana	Tipo (H, C, T, P)	Hora-aula Teórica	Hora-aula Prática	Hora-aula EaD
80	66,67	4	C	20	60	0

**EMENTA**

Teórica: reações ácido e bases na química orgânica; compostos do carbono e seus principais grupos funcionais, hidrocarbonetos, estereoisomeria, aromaticidade, funções orgânicas e suas reações. Prática: propriedades físico-químicas, extração e purificação de compostos orgânicos, técnicas de análise por cromatografia; e síntese e reação de compostos orgânicos.

**OBJETIVOS**

Fornecer os conceitos básicos sobre os princípios da química orgânica e a habilidade para relacioná-los com as aplicações na área de tecnologia em alimentos. Realizar experimentos em laboratório que demonstram os fenômenos estudados.

**CONTEÚDO PROGRAMÁTICO**

Reações ácido e bases na química orgânica;  
compostos do carbono e seus principais grupos funcionais,  
estereoisomeria,  
aromaticidade,  
funções orgânicas e suas reações.  
Práticas previstas para o laboratório  
propriedades físico-químicas dos compostos orgânicos,  
extração e purificação de compostos orgânicos,  
técnicas de análise por cromatografia;  
Síntese e reação de compostos orgânicos

**METODOLOGIA DE ENSINO**

Aulas teóricas com auxílio de recursos audiovisuais. Vídeos. Seminários. Aulas práticas realizadas nos laboratórios de análises físico-química 3, 4 ou 5 . Resolução de exercícios.

## **AValiação DO PROCESSO ENSINO APRENDIZAGEM**

O processo de avaliação será contínuo. Serão realizadas quatro avaliações. As avaliações do desempenho dos alunos se darão com a realização de no mínimo duas verificações de aprendizagem, que resultarão em duas notas de verificações de aprendizagem (VA1 e VA2) e será obtida a média semestral (MS), através da equação:

$$MS = (VA1 + VA2) / 2 = 7,0$$

O aluno será considerado aprovado se obtiver Média Semestral (MS) igual ou superior a 7,0 (sete), desde que tenha comparecido a 75% ou mais das aulas ministradas.

Será concedida apenas 01 (uma) avaliação substitutiva que versará sobre o conteúdo programático referente à avaliação não realizada pelo aluno e ocorrerá no período previsto no Calendário Letivo.

Será submetido à prova final (NPF), o aluno que obtiver média semestral (MS) maior ou igual a 4,0 (quatro) e menor que 7,0 (sete) e frequência mínima de 75% (setenta e cinco por cento).

O cálculo da Média Final (MF) dar-se-á através da seguinte equação:  $MF = (MS + NPF) / 2 = 5,0$

O aluno será considerado aprovado se obtiver Média Final (MF) igual ou superior a 5,0 (cinco), desde que tenha comparecido a 75% ou mais das aulas ministradas (Artigo 75, Capítulo IX das Normas de Organização Didáticas da Portaria N°424/GR, de 15 de abril de 2010 do Ifal).

## **RECURSOS NECESSÁRIOS**

Quadro Branco. Lápis. Apagador. Computador. Data Show. Laboratório para aulas experimentais.

## **BIBLIOGRAFIA BÁSICA**

1. SOLOMONS, T. W. Graham. **Guia de estudo e manual de soluções para acompanhar química orgânica**, volume 1 e 2. Rio de Janeiro: LTC. 202 p. ISBN: 9788521620303.
2. VOLLHARDT, Peter. **Química orgânica: estrutura e função**. Porto Alegre: Bookman. 1384 p. ISBN: 9788565837033.
3. MANO, Eloisa Biasotto. **Práticas de química orgânica**. São Paulo: Edgard Blucher, 111 p.

## **BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR**

1. MARQUES, J. A. **Práticas de Química Orgânica**. São Paulo: Átomo.
2. SOLOMONS, T. W. G. **Química Orgânica**. v. 1, 12. ed., Rio de Janeiro: LTC.
3. MCMURRY, John; NOGUEIRA, Ana Flávia; BAGATIN, Izilda Aparecida. **Química orgânica: combo**. São Paulo: Cengage Learning. 492 p. ISBN: 88522104158.
4. CAREY, F.A. **Química Orgânica**. Vol. 1 e 2. Porto Alegre: Bookman

