



UNIVERSIDADE FEDERAL DE SANTA CATARINA
CENTRO DE CIÊNCIAS RURAIS - CAMPUS DE CURITIBANOS
DEPARTAMENTO DE CIÊNCIAS NATURAIS E SOCIAIS

PLANO DE ENSINO 2023-1

I. INFORMAÇÕES GERAIS

Código da disciplina	Nome da disciplina	Carga horária	Turmas
CNS7114	Química Geral e Orgânica	T = 4 créditos P = 0 créditos E = 0 créditos	553 – Quarta e quinta-feira das 15h10min às 16h50min. 555 - Quarta e quinta-feira das 13h10min às 15h10min.
Professor responsável: Cristian Soldi			

II. PROGRAMA DA DISCIPLINA

1) Modelos de constituição da matéria – o átomo de Bohr 2) Organização da tabela periódica e tendências nos grupos e períodos. 3) Reconhecimento das transformações químicas e suas relações quantitativas (estequiometria). 4) Ligações químicas e polaridade das ligações. 5) Geometria molecular. 6) Forças intermoleculares e polaridade de moléculas. 7) Estudo das soluções. 8) Acidez e basicidade de compostos orgânicos. 9) Introdução aos grupos funcionais orgânicos e aplicações de interesse ambiental e agroflorestal: hidrocarbonetos alifáticos, compostos aromáticos, haletos de alquila, álcoois, fenóis e éteres, aldeídos e cetonas, ácidos carboxílicos e derivados, aminas e amidas. 10) Introdução à química Orgânica Biológica: ácidos nucleicos, proteínas, carboidratos e polissacarídeos, lipídeos
--

III. CURRICULARIZAÇÃO DA EXTENSÃO

Não possui.

IV. METODOLOGIA DE ENSINO

Carga horária presencial nas aulas	68 horas-aula
---	---------------



UNIVERSIDADE FEDERAL DE SANTA CATARINA
CENTRO DE CIÊNCIAS RURAIS - CAMPUS DE CURITIBANOS
DEPARTAMENTO DE CIÊNCIAS NATURAIS E SOCIAIS

Carga horária de reposição em atividades	04 horas-aula																				
As 4 horas-aula referentes ao feriado do dia 08 de Junho (quinta-feira) serão recuperadas através de atividades extraclasse. Serão realizadas lições de uma hora-aula cada conforme cronograma abaixo:																					
	<table border="1"><thead><tr><th></th><th>Período para resolução</th><th>Tópico</th><th>Carga horária</th></tr></thead><tbody><tr><td>Lições 1, 2, 3 e 4.</td><td>Semana 1 (entre 09/03 e 14/03)</td><td>Partes básicas dos átomos</td><td>2 h.a.</td></tr><tr><td>Lição 5</td><td>Semana 3 (entre 23 e 28/03)</td><td>Cálculo estequiométrico</td><td>1 h.a.</td></tr><tr><td>Lição 6</td><td>Semana 11 (entre 18/05 e 23/05)</td><td>Forças intermoleculares/solubilidade</td><td>1 h.a.</td></tr><tr><td></td><td></td><td>total</td><td>4 h.a.</td></tr></tbody></table>		Período para resolução	Tópico	Carga horária	Lições 1, 2, 3 e 4.	Semana 1 (entre 09/03 e 14/03)	Partes básicas dos átomos	2 h.a.	Lição 5	Semana 3 (entre 23 e 28/03)	Cálculo estequiométrico	1 h.a.	Lição 6	Semana 11 (entre 18/05 e 23/05)	Forças intermoleculares/solubilidade	1 h.a.			total	4 h.a.
	Período para resolução	Tópico	Carga horária																		
Lições 1, 2, 3 e 4.	Semana 1 (entre 09/03 e 14/03)	Partes básicas dos átomos	2 h.a.																		
Lição 5	Semana 3 (entre 23 e 28/03)	Cálculo estequiométrico	1 h.a.																		
Lição 6	Semana 11 (entre 18/05 e 23/05)	Forças intermoleculares/solubilidade	1 h.a.																		
		total	4 h.a.																		
Atendimento ao aluno																					

V. METODOLOGIA DE AVALIAÇÃO

➤ **Avaliações parciais**

A avaliação de cada aluno será realizada através do desempenho em todas as atividades disponíveis no moodle. As atividades foram divididas da seguinte forma:

-Prova presencial (75% da nota final): duas provas escritas (P1 e P2) com peso de 37,5% cada. As datas das provas encontram-se no cronograma de atividades da disciplina.

-Questionários no moodle/sala de aula (25% da nota final): mínimo de 5 questionários serão realizadas de forma presencial ou via moodle. Cada atividade ficará disponível no moodle por uma semana para resolução. A média desses nove questionários (**MQ**) equivale à 25% da nota final.

A média das Avaliações Parciais (**AP**) será a soma das avaliações efetuadas:

$$\mathbf{AP} = (P1 \times 0,375) + (P2 \times 0,375) + (MQ \times 0,25)$$

➤ **Recuperação**



UNIVERSIDADE FEDERAL DE SANTA CATARINA
CENTRO DE CIÊNCIAS RURAIS - CAMPUS DE CURITIBANOS
DEPARTAMENTO DE CIÊNCIAS NATURAIS E SOCIAIS

O aluno com frequência suficiente (FS) e média das notas de avaliações do semestre entre 3,0 (três) e 5,5 (cinco vírgula cinco) terá direito a uma nova avaliação no final do semestre (Res. 017/Cun/97, art. 70, parágrafo 2º).

A prova de recuperação (REC) será realizada na última semana do semestre letivo, na qual será abordado todo o conteúdo ministrado ao longo do semestre. A avaliação apresenta peso 10,0.

➤ **Nota final**

A nota final será calculada através da média aritmética entre a média das notas das avaliações parciais e a nota obtida na avaliação de recuperação (Res. 017/Cun/97, art. 71, parágrafo 3º).

A Nota Final **(NF)** será calculada a soma das avaliações efetuadas:

$$\mathbf{NF = (AP + REC)/2}$$

- ✓ Será considerado aprovado o aluno que obtiver média final igual ou superior a seis vírgula zero (6,0), conforme o cálculo acima, e que tenha frequência, no mínimo, em 75 % das atividades da disciplina.
- ✓ Os alunos que faltarem à (s) prova(s) deverão proceder de acordo com a legislação vigente na UFSC.

VI. CRONOGRAMA

Turma 2553A (quarta-feira e quinta-feira)

Turma 2555A (quarta-feira e quinta-feira)

Aula	Semana	Data	Conteúdo / Atividade
1	1	08-03	Apresentação da disciplina. Importância da Química Orgânica para Ciências Agrárias.
2	1	09-03	Reconhecimento das funções orgânicas.
3	2	15-03	Estrutura eletrônica do átomo.
4	2	16-03	Relação dos conceitos básicos com a determinação de nutrientes do solo.
5	3	22-03	Relação dos conceitos básicos com a determinação de nutrientes do solo.
6	3	23-03	Relação dos conceitos básicos com a determinação de nutrientes do solo.
7	4	29-03	Os elementos e as tendências periódicas.
8	4	30-03	Relação de conceitos básicos com química de solo.



UNIVERSIDADE FEDERAL DE SANTA CATARINA
CENTRO DE CIÊNCIAS RURAIS - CAMPUS DE CURITIBANOS
DEPARTAMENTO DE CIÊNCIAS NATURAIS E SOCIAIS

9	5	05-04	O mol e os cálculos estequiométricos.
10	5	06-04	O mol e os cálculos estequiométricos.
11	6	12-04	O mol e os cálculos estequiométricos.
12	6	13-04	Ligações Químicas: ligação iônica.
13	7	19-04	Ligações Químicas: ligação covalente polar e apolar.
14	7	20-04	Ligações químicas: estruturas de Lewis.
15	8	26-04	Ligações químicas: estruturas de Lewis.
16	8	27-04	Geometria espacial
17	9	03-05	Polaridade de moléculas
18	9	04-05	Exercícios sobre geometria espacial e polaridade das moléculas.
19	10	10-05	Exercícios sobre geometria espacial e polaridade das moléculas.
20	10	11-05	(Prova 1).
21	11	17-05	Forças intermoleculares: previsão de ponto de fusão e ebulição de substâncias.
22	11	18-05	Forças intermoleculares: exercícios.
23	12	24-05	Estudo das soluções: Forças intermoleculares e previsão da solubilidade de substâncias.
24	12	25-05	Estudo das soluções: exercícios.
25	13	31-05	Ácidos, Bases, sais e óxidos.
26	13	01-06	Ácidos, Bases, sais e óxidos.
27	14	07-06	Ácidos, Bases, sais e óxidos.
28	14	08-06	(Feriado)
29	15	14-06	Noções básicas em química orgânica biológica
30	15	15-06	Noções básicas em química orgânica biológica
31	16	21-06	Noções básicas em química orgânica biológica
32	16	22-06	Química orgânica: aplicações em ciências agrárias
33	17	28-06	Química orgânica: aplicações em ciências agrárias
34	17	29-06	Química orgânica: aplicações em ciências agrárias
35	18	05-07	Química orgânica: aplicações em ciências agrárias
36	18	06-07	(Prova 2)
37	19	12-07	(Prova de recuperação)

VII. BIBLIOGRAFIA EXTRA

Apostilas oferecidas pelo Professor. Química para ciências Agrárias.

Química [recurso eletrônico] / Olga Maria Mascarenhas de Faria Oliveira, Klaus Schlünzen Junior [e] Elisa Tomoe Moriya Schlünzen (Coordenadores). – São Paulo: Cultura Acadêmica: Universidade Estadual Paulista: Núcleo de Educação à Distância, [2013]. – (Coleção Temas de Formação; v. 3)



**UNIVERSIDADE FEDERAL DE SANTA CATARINA
CENTRO DE CIÊNCIAS RURAIS - CAMPUS DE CURITIBANOS
DEPARTAMENTO DE CIÊNCIAS NATURAIS E SOCIAIS**

Costa, Leonardo Lopes da. Química I / Leonardo Lopes da Costa. Inhumas: IFG; Santa Maria: Universidade Federal de Santa Maria, 2012.

VIII. OBSERVAÇÕES GERAIS

Observar normas da Resolução 17/CUn/97.