

**UNIVERSIDADE FEDERAL DE SANTA CATARINA****CENTRO DE CIÊNCIAS AGRÁRIAS****Coordenadoria do Curso de Graduação em
Ciência e Tecnologia de Alimentos**

Rod. Admar Gonzaga, 1346 - Itacorubi - CEP 88034.001 - Florianópolis SC

Tel: 48 3721-6290

E-mail: cta.cca@contato.ufsc.br - Página do Curso: <http://www.cta.ufsc.br>**PLANO DE ENSINO
SEMESTRE - 2024.1****I. IDENTIFICAÇÃO DA DISCIPLINA:**

CÓDIGO	NOME DA DISCIPLINA	TURMA	Nº DE HORAS-AULA SEMANAIS		TOTAL DE HORAS-AULA SEMESTRAIS
			TEÓRICAS	PRÁTICAS	
QMC 5125	Química Geral Experimental	02503A	-	02	36 horas/aula

II. PROFESSOR(ES) MINISTRANTE(S)/E-MAIL

Mariele Paludetto Sanches

mariele.sanches@ufsc.br**III. DIAS E HORÁRIOS DAS AULAS**

quinta-feira 16:20 – 18:00

IV. PRÉ-REQUISITO(S)

CÓDIGO	NOME DA DISCIPLINA
QMC 5150	Química Geral e Inorgânica

V CURSO(S) PARA O(S) QUAL(IS) A DISCIPLINA É OFERECIDA

Curso de Graduação em Ciência e Tecnologia de Alimentos

VI. EMENTA

Normas de segurança no laboratório e Algarismos significativos. Matéria e energia. Estados da matéria e forças intermoleculares. Reações Químicas. Soluções, Solubilidade e Concentração. Ácidos, Bases e Sais. Termoquímica e físico-química. Estequiometria. Reações de oxirredução. Cinética. Equilíbrios químicos.

VII. OBJETIVOS

Desenvolver, reconhecer, compreender e estabelecer relações entre os conceitos de química vistos na teoria com a prática, e vice-versa.

VIII. CONTEÚDO PROGRAMÁTICO**1. PROGRAMA TEÓRICO:** -**2. PROGRAMA PRÁTICO:**

O conteúdo programático e cronograma são definidos pelo laboratório do departamento. Para mais informações, verificar a apostila desta disciplina disponível no site, lá contém todos os experimentos que serão realizados no semestre:

<https://qmcbasica.paginas.ufsc.br/roteiros-dos-experimentos-de-quimica-geral-experimental-a-qmc5125/apostila-qmc5125-2023-1/>

IX. METODOLOGIA DE ENSINO / DESENVOLVIMENTO DO PROGRAMA

Para a integralização dos créditos experimentais será feito uso de aulas expositivas e de recursos como quadro negro/giz e multimídia além de todos os recursos necessários para a execução dos experimentos.

X. METODOLOGIA DE AVALIAÇÃO

Serão realizadas 2 (duas) avaliações, na forma de exames escritos. Além disso, será realizado pré-testes em alguns experimentos nos 15 min iniciais de aula. Dessa forma, as notas serão definidas seguinte forma:

a) Exame escrito 1 (P1) vai compor 35% da nota final.

Data definida pelo calendário do laboratório.

b) Exame escrito 2 (P2) vai compor mais 35% da nota final.

Data definida pelo calendário do laboratório.

c) Médias dos pré-testes (M_{PT}) vai compor mais 30% da nota final.

Realizados durante o semestre letivo.

A média final (M_F) será obtida a partir da equação:

$$M_F = (P1 \cdot 0,35) + (P2 \cdot 0,35) + (M_{PT} \cdot 0,30)$$

- **A ausência (caracterizada pela não participação) nas atividades avaliativas implicará em nota zero.**
- O aluno que **faltar alguma avaliação por motivo de saúde** terá o direito de fazer a prova mediante pedido de avaliação ao professor com **apresentação de atestado médico dentro do prazo de 3 (três) dias úteis após a realização da mesma** (Art. 74, da Resolução no 017/CUn/97). Essa avaliação será realizada durante o semestre, antes da data da prova de recuperação (data a ser marcada previamente), com o conteúdo correspondente a prova que estará sendo reposta.

XI. NOVA AVALIAÇÃO

Recuperação:

Esta disciplina não dispõe de recuperação.

XII. CRONOGRAMA

1. CRONOGRAMA TEÓRICO:

Data	Conteúdo	H/A
------	----------	-----

2. CRONOGRAMA PRÁTICO:

Data	Conteúdo	H/A
14/03	- Introdução e Algarismos significativos	2
21/03	- Exp. 1 Medidas e tratamento de dados	2
28/03	- Exp. 2 Ponto de fusão	2
04/04	- Exp. 3 Calor de reação e solidificação	2
11/04	- Exp. 5 Cromatografia	2
18/04	- Exp. 8 Titulação ácido base	2
25/04	- Tira dúvidas para a prova combinar com a professora	2
02/05	P1 Avaliação – Experimentos 1, 2, 3, 4, 5 e 8 mais Algarismos significativos	2
09/05	- Exp. 11 Cinética	2
16/05	- Exp. 12 Água turva	2
23/05	- Exp. 6 Massa molar gás; Efeito pressão ponto de ebulição	2
30/05	Feriado	-
06/06	- Exp. 9 Síntese do Alúmen	2
13/06	- Exp. 10 Equilíbrio químico	2
20/06	- Exp. 7 Oxidação – Redução	2

27/06	- P2 Avaliação – Experimentos 6, 7, 9, 10, 11 e 12.	2
-------	---	----------

XIII. BIBLIOGRAFIA BÁSICA

- [1] Apostila de química experimental A – QMC5125: acesso no link:
<https://qmcbasica.paginas.ufsc.br/roteiros-dos-experimentos-de-quimica-geral-experimental-a-qmc5125/apostila-qmc5125-2022-2/>
- [2] Atkins, P. e Jones, L. Princípios de Química. Artmed Editora Ltda – Bookman, 2001.
- [2] Russel, J. B. "Química Geral" Makron Books do Brasil. Ed. Ltda, 1994.
- [3] Mahan, B. H. e Myers, R. J. "Química: Um Curso Universitário" Editora Edgard Blücher Ltda., 4ª Edição, 1995.

XIV. BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR

- [1] Atkins, P. e Jones, L. Princípios de Química. Artmed Editora Ltda – Bookman, 2001.
- [2] Russel, J. B. "Química Geral" Makron Books do Brasil. Ed. Ltda, 1994.
- [3] Mahan, B. H. e Myers, R. J. "Química: Um Curso Universitário" Editora Edgard Blücher Ltda., 4ª Edição, 1995.



Documento assinado digitalmente

MARIELE PALUDETTO SANCHES

Data: 29/11/2023 23:03:53-0300

CPF: ***.527.129-**

Verifique as assinaturas em <https://v.ufsc.br>

Assinatura do Professor



Documento assinado digitalmente

Valdir Rosa Correia

Data: 30/11/2023 13:25:56-0300

CPF: ***.244.539-**

Verifique as assinaturas em <https://v.ufsc.br>

Assinatura do Chefe do Departamento

Aprovado no Colegiado do Depto. ____/ Centro ____

Em: ____/ ____/ ____