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 - 2025.1

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	02503B	0	2	36 horas/aula

II. PROFESSOR(ES) MINISTRANTE(S)/E-MAIL	III. DIAS E HORÁRIOS DAS AULAS
Laís Truzzi Silva (lais.truzzi@ufsc.br)	Terça 10h10 – 11h50, Lab. 108
Horário de atendimento: Quarta-feira 13h30 – 15h00, departamento de química, sala 317.	

IV. PRÉ-REQUISITO(S)

CÓDIGO	NOME DA DISCIPLINA
Não há	-

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

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-v2023-2/.

IX. METODOLOGIA DE ENSINO / DESENVOLVIMENTO DO PROGRAMA

As aulas serão realizadas nos laboratórios de ensino de química básica do Departamento de Química. O conteúdo programático consiste em experimentos envolvendo os temas citados na ementa da disciplina. Ao todo no semestre 2025.1 serão realizados 12 experimentos. Exercícios dos finais de cada capítulo, relacionado ao assunto em andamento constante da bibliografia oficial deste curso, serão considerados como lista de exercícios. É obrigatório o uso de jaleco, calças compridas e sapatos fechados para a realização das aulas práticas.

X. METODOLOGIA DE AVALIAÇÃO

Serão realizadas 2 (duas) avaliações, na forma de exames escritos. Além disso, serão realizados pré-testes dos experimentos via plataforma moodle, sempre com 24 horas de antecedência ao início das aulas. 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 35% da nota final. Data definida pelo calendário do laboratório.
c) Média dos pré-testes (MPT) vai compor 30% da nota final. Realizados durante o semestre letivo.

A média final (MF) será obtida a partir da equação:
MF = (P1*0,35) + (P2*0,35) + (MPT*0,30)

• A ausência (caracterizada pela não participação) nas atividades avaliativas implicará em nota zero.

• Os pré-teste serão avaliados levando-se em consideração o sistema N-1, no qual nota mais baixa relativa aos pré-testes será desconsiderada.

• O aluno que faltar em 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 uteis 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 será reposta.

• Os resultados das avaliações serão expressos em valores de 0,0 (zero) a 10,0 (dez), exigindo média mínima igual ou superior a 6,0 (seis) e frequência mínima de 75% (Resolução Normativa 017/CUn/97).

XI. NOVA AVALIAÇÃO

Esta disciplina não dispõe de nova avaliação.

XII. CRONOGRAMA

O cronograma é entregue no primeiro dia de aula e é definido pelo laboratório da química básica.

XIII. BIBLIOGRAFIA

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-v2023-2/
2. Atkins, P. e Jones, L. Princípios de Química. Artmed Editora Ltda – Bookman, 2001.
3. Russel, J. B. “Química Geral” Makron Books do Brasil. Ed. Ltda, 1994.
4. Mahan, B. H. e Myers, R. J. “Química: Um Curso Universitário” Editora Edgard Blücher Ltda., 4ª Edição, 1995.

XIV. BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR

1. Brown, T. L.; Lemay H. E.; Buestwn, B. E. “Química a Ciência Central”. Pearson Prentice Hall, 6ª edição, 2005.
2. Kotz, J. C. e Treichel Jr., P. “Química e Reações Químicas” 3ª Edição Trad. H. Macedo, Vol.1 e 2, Editora LTC, 1998.
3. Chang, R. “Química Geral – Conceitos Essenciais”. McGraw-Hill, 4ª edição, 2006.
4. Masterton, W. L. “Princípios de Química”. LTC, 6ª edição, 1990.
5. Atkins, P. W. “Físico-química: fundamentos”. Rio de Janeiro (RJ): LTC, 3ª edição, 2003.

XV. OBSERVAÇÕES

Este plano de ensino contempla uma previsão das atividades que serão realizadas. As atividades poderão sofrer alterações em função de questões de cunho técnico ou administrativo. Possíveis alterações serão devidamente informadas com a máxima antecedência aos estudantes matriculados.

gov.br
Documento assinado digitalmente
LAIS TRUZZI SILVA
Data: 02/01/2025 14:21:14-0300
Verifique em https://validar.iti.gov.br

Assinatura do Professor

ICP-Edu
Documento assinado digitalmente
Valdir Rosa Correia
Data: 03/01/2025 09:12:20-0300
CPF: ***.244.539-**
Verifique as assinaturas em https://v.ufsc.br

Assinatura do Chefe do Departamento

Aprovado no Colegiado do Depto._____/Centro_____

Em: _____/_____/_____