



UNIVERSIDADE FEDERAL DE SANTA CATARINA
CENTRO DE CIÊNCIAS FÍSICAS E MATEMÁTICAS
Coordenadoria do Curso de Graduação em Química
Campus Universitário Reitor João David Ferreira Lima - Trindade
CEP 88040.900 -Florianópolis SC
Fone: (48) 3721-6853/2312
E-mail: quimica@contato.ufsc.br - <http://quimica.ufsc.br/>



PLANO DE ENSINO
SEMESTRE – 2025.2

I. IDENTIFICAÇÃO DA DISCIPLINA:

CÓDIGO	NOME DA DISCIPLINA	Nº de Horas-Aula Semanais	Total de Horas-Aula Semestrais
QMC5125	Química Geral Experimental	02	36 Horas/aula

II. HORÁRIO

01501A

AULA TEÓRICA

AULA PRÁTICA

- Terça 08h20 – 10h00, Lab. 108

III. PRÉ-REQUISITO (S)

CÓDIGO	NOME DA DISCIPLINA
-	Disciplina de primeira fase

IV. PROFESSOR MINISTRANTE

Lais Truzzi Silva
E-mail: lais.truzzi@ufsc.br

V CURSO PARA O QUAL A DISCIPLINA É OFERECIDA

Agronomia

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 que 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 2025.2 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:

- Primeira avaliação (P1) vai compor 35% da nota final. Data: 07/10/2025.
- Segunda avaliação (P2) vai compor 35% da nota final. Data: 02/12/2025.
- 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:

$$MF = (P1 \cdot 0,35) + (P2 \cdot 0,35) + (MPT \cdot 0,30)$$

- 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 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 será reposta.

XI. NOVA AVALIAÇÃO

Esta disciplina não dispõe de nova avaliação.

XII. CROMOGRAMA PREVISTO

12/08 - Introdução e algarismos significativos
19/08 - Medidas e tratamento de dados (experimento 1)
26/08 - Ponto de fusão (experimento 2)
02/09 - Calor de reação e solidificação (experimento 3)
09/09 - Solubilidade (experimento 4)
16/09 - Cromatografia (experimento 5)
23/09 - Titulação ácido base (experimento 8)
30/09 - Revisão teórica do primeiro bloco de experimentos
07/10 - Primeira avaliação (P1)
14/10 - Alúmen (experimento 9)
21/10 - Cinética (experimento 11)
28/10 – Feriado - Dia do Servidor público (Lei 8.112 – art 226)
04/11 - Reações oxidação redução (experimento 7)
11/11 - Massa molar de um gás; Efeito da pressão no ponto de ebulição (experimento 6)
18/11 - Água turva (experimento 12)
25/11 - Equilíbrio químico (experimento 10)
02/12 – Segunda avaliação (P2)

XII. 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-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.

XIII. 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.

Documento assinado digitalmente
 LAIS TRUZZI SILVA
Data: 09/07/2025 23:20:25-0300
Verifique em <https://validar.iti.gov.br>

Assinatura do Professor

Documento assinado digitalmente
 Valdír Rosa Correia
Data: 10/07/2025 11:19:54-0300
CPF: ***.244.539-**
Verifique as assinaturas em <https://v.ufsc.br>

Assinatura do Chefe do Departamento

Aprovado no Colegiado do Curso de Química

Em: ____/____/____