



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	EXTENSÃO	
QMC5125	Química Geral Experimental A	02503C	-	2 h/a	-	36 h/a

II. PROFESSOR(ES) MINISTRANTE(S)

Prof. Dra. Michele Stefani Peters enders
e-mail: michele.enders@ufsc.br

III. DIAS E HORÁRIOS DAS AULAS

Terça-feira 10h10min – 2 aulas

IV. PRÉ-REQUISITO(S)

CÓDIGO	NOME DA DISCIPLINA
QMC5150	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

Matéria. Conceitos gerais. Teoria atômica. Estrutura atômica. Configuração Eletrônica. Orbital atômico. Ligações químicas: iônicas, covalentes, metálicas. Leis dos gases. Conceito de Mol. Funções químicas. Misturas. Soluções. Concentração de soluções. Equações químicas. Reações redox. Introdução ao Equilíbrio químico; ácidos e bases; pH. Calor de reação. Introdução à Termoquímica

VII. OBJETIVOS

GERAL: Desenvolver no aluno habilidades procedimentais em um laboratório químico comum. Correlacionar a experimentação aos conteúdos conceituais desenvolvidos nas disciplinas teóricas de Química Geral e Inorgânica, bem como desenvolver a capacidade de resolver problemas neste mesmo âmbito.

VIII. CONTEÚDO PROGRAMÁTICO

1. PROGRAMA TEÓRICO: Não se aplica.

2. PROGRAMA PRÁTICO:

01. Medidas. Algarismos significativos. Calibração de instrumentos de medidas: termômetros, pipetas, balança e outros;
02. Determinação do ponto de fusão de substâncias. Curvas de aquecimento e resfriamento;
03. Termoquímica. Determinação de calor de reação e de calor de solidificação;
04. Solubilidade;
05. Cromatografia;
06. Determinação da massa molar de um gás. Efeito da pressão no ponto de ebulição;
07. Reações de oxidação e redução;
08. Titulação ácido-base. Uso de indicadores ácido-base;
09. Síntese e aplicação do alúmen de alumínio e potássio;
10. Princípio de Le Chatelier e equilíbrio químico;
11. Cinética de reações químicas;
12. Da água turva à água clara: o papel do coagulante;

3. ATIVIDADES DE EXTENSÃO: Não se aplica.

IX. METODOLOGIA DE ENSINO / DESENVOLVIMENTO DO PROGRAMA

As aulas serão realizadas nos laboratórios de ensino de Química Básica do Departamento de Química – Laboratórios 106 ou 108. O conteúdo programático consiste de experimentos envolvendo os temas citados na ementa da disciplina. Ao todo no semestre 2025.1 serão realizados 12 experimentos. É obrigatório o uso de jaleco, calças compridas e sapatos fechados para a realização das aulas práticas. O semestre 2025.1 terá 18 semanas letivas presenciais, iniciando-se em 10/03/2025.

X. METODOLOGIA DE AVALIAÇÃO

A avaliação dos estudantes será realizada a partir de:

- **Relatórios ou Questionários** ao final da experiência (**RQ**) **PESO (40%)**
Obs.: Quando da execução de relatórios, estes deverão ser entregues através das respostas a um questionário feito pelo professor a partir dos dados obtidos dos experimentos realizados. A entrega deverá ocorrer sempre no início da próxima aula.
- **Dois Avaliações (Av)** referentes aos conteúdos programáticos dos **Blocos 1 e 2** do conteúdo programático, respectivamente. **PESO (60%)**
Obs.: As provas serão aplicadas presencialmente, com duração de 2,0 h/a. A sala onde serão realizadas as provas serão determinadas seguindo a disponibilidade de espaço físico.

Todas as avaliações serão coerentemente desenvolvidas levando-se em consideração conteúdos conceituais e procedimentais trabalhados nos experimentos que envolvem as práticas desta disciplina.

A média final (**MF**) será obtida a partir da seguinte equação:

$$MF = (0,6 \times M_{Av}) + (0,4 \times M_{RQ})$$

M_{Av} Média das Avaliações

M_{RQ} Média dos Relatórios e/ou Questionários (n-1)

A ausência na aula prática implicará em nota zero ao relatório/questionário. Quanto ao relatório ou questionário, ficará a critério do professor definir a melhor forma de avaliação para cada experimento.

- O aluno que faltar alguma avaliação por motivo de saúde terá o direito de fazer a Avaliação Substitutiva mediante pedido a Secretária do Departamento de Química com apresentação de atestado médico dentro do prazo de 3 (três) dias úteis após a data da mesma (Art. 74, da Resolução no 017/CUn/1997). Essa avaliação será realizada no final do semestre, no dia **01 de julho de 2025**, com o conteúdo correspondente a prova que estará sendo reposta.

XI. NOVA AVALIAÇÃO

De acordo com o Art. 70, § 2º, da Resolução nº 017/CUn/1997 (Regulamento dos Cursos de Graduação da UFSC) não haverá nova avaliação.

XII. CRONOGRAMA

1. CRONOGRAMA TEÓRICO: não se aplica

2. CRONOGRAMA PRÁTICO: Estudar na apostila, a parte teórica do experimento. Fazer o experimento. Responder o relatório/questionário. O cronograma pode sofrer eventuais mudanças de acordo com a disponibilidade do material/espço para cada aula prática, já que estas seguem cronograma conjunto com todas as disciplinas QMC5125.

	Data	Conteúdo	H/A
1	11/03	Apresentação do plano de ensino e orientações sobre o comportamento em laboratório de ensino. Orientações de segurança.	2
2	18/03	Experimento 1: Medidas e Tratamento de Dados.	2

3	25/03	Experimento 2: Determinação do ponto de fusão de substâncias.	2
4	01/04	Experimento 3: Determinação de calor de reação e de calor de solidificação.	2
5	08/04	Experimento 4: Solubilidade.	2
6	15/04	Experimento 5: Cromatografia.	2
7	22/04	Experimento 8: Titulação ácido-base e o uso de indicadores ácido- base.	2
8	29/10	Atividades a definir	2
9	06/05	Avaliação 1 (P1)	2
10	13/05	Experimento 9: Alúmen	2
11	20/05	Experimento 11: Cinética Química	2
12	27/05	Experimento 10: Equilíbrio Químico	2
13	03/06	Experimento 7: Reações oxidação-redução.	2
14	10/06	Experimento 12: Água turva	2
15	17/06	Experimento 6: Massa molar gás; Efeito pressão ponto de ebulição	2
16	24/06	Avaliação 2 (P2)	2
17	01/07	Avaliação Substitutiva	2

XIII. BIBLIOGRAFIA BÁSICA

1. Apostila de experimentos da disciplina de QMC5125 – Química Geral Experimental A. Disponível em: <https://qmcbasica.paginas.ufsc.br/files/2022/11/Apostila-QMC5125-v2023-2.pdf>
2. BROWN, T.L.; LEMAY Jr, H.E.; BURSTEN, B.E. **Química A Ciência Central**. 9ª ed. Editora Pearson, 2005.
3. KOTZ, J.; TREICHEL, P.M. **Química Geral e Reações Químicas**. vol. 1 e 2. Tradução da 6ª ed., Editora Cengage Learning, 2010.
4. RUSSELL, J.B.; **Química Geral**. MacGraw Hill, 2a ed., Editora Pearson, 1994.

XIV. BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR

1. ATKINS, P.; JONES, L. **Princípios de Química**. 3a ed., Editora Bookman, 2006.
2. LEE, J.D. **Química Inorgânica**. Edgard Blucher Ltda, 1996.

Documento assinado digitalmente
 MICHELE STEFANI PETERS ENDERS
 Data: 03/01/2025 11:40:32-0300
 Verifique em <https://validar.iti.gov.br>

Assinatura do Professor



Documento assinado digitalmente
 Valdir Rosa Correia
 Data: 03/01/2025 13:41:52-0300
 CPF: ***.244.539-**
 Verifique as assinaturas em <https://v.ufsc.br>

Assinatura do Chefe do Departamento

Aprovado no Colegiado do Depto. _____ / Centro _____

Em: ____ / ____ / ____