



UNIVERSIDADE FEDERAL DE SANTA CATARINA
CENTRO DE CIÊNCIAS FÍSICAS E MATEMÁTICAS
DEPARTAMENTO DE QUÍMICA

PLANO DE ENSINO - SEMESTRE 2021.1

I. IDENTIFICAÇÃO DA DISCIPLINA:			TURMA: 01501B
CÓDIGO	NOME DA DISCIPLINA	Nº de Horas-Aula Semanais	Total de Horas-Aula Semestrais
QMC 5115	Química Geral	06	108 horas/aula

II. HORÁRIO	
AULA TEÓRICA	AULA PRÁTICA
313303 e 613303	

III. PRÉ-REQUISITO (S)	
CÓDIGO	NOME DA DISCIPLINA
--	Sem pré-requisito. Disciplina de primeira fase.

IV. PROFESSORA MINISTRANTE	
Professora Cristine Saibert	e-mail: cristine.saibert@ufsc.br

V CURSO PARA O QUAL A DISCIPLINA É OFERECIDA
Curso de Graduação em Química – Bacharelado e Licenciatura

VI. EMENTA
Desenvolvimento de conceitos fundamentais de Química para o entendimento dos sistemas naturais e de processos simples. A tabela periódica e propriedades associadas. Ligação química e propriedades associadas. Estrutura molecular: VSEPR; teoria da ligação de valência; teoria dos orbitais moleculares; diagramas de orbitais para moléculas diatômicas. Forças intermoleculares, sólidos, líquidos.

VII. OBJETIVOS
Favorecer a apropriação de conhecimentos básicos de Química, tais como: <ul style="list-style-type: none">• Visualizar a constituição da matéria a nível atômico-molecular;• Relacionar aspectos macroscópicos das substâncias com suas respectivas estruturas moleculares;• Compreender processos de transformação da matéria via reações químicas;• Ter visão crítico-científica com aptidões que facilitem a compreensão dos assuntos abordados em disciplinas futuras do curso.

VIII. CONTEÚDO PROGRAMÁTICO
Unidade 1: modelos atômicos; tabela periódica; ligações químicas; teoria da ligação de valência, teoria do orbital molecular; geometria molecular. (36 h/a)
Unidade 2: interações intermoleculares; soluções; cálculos de concentração; estados físicos da matéria. (36h/a)

IX. METODOLOGIA DE ENSINO / DESENVOLVIMENTO DO PROGRAMA

- Realização de aulas síncronas via plataforma zoom ou webconferência (datas a serem definidas em conversa com os estudantes);
- Disponibilização de aulas assíncronas via plataforma moodle;
- Realização de atividades assíncronas via plataforma moodle;
- Leitura de textos e resolução de exercícios.

X. METODOLOGIA DE AVALIAÇÃO

A avaliação constará de nota cumulativa relativa à resolução de atividades via plataforma moodle.

XI. NOVA AVALIAÇÃO (RECUPERAÇÃO)

O aluno, com frequência suficiente (FS), que apresentar aproveitamento insuficiente (média menor que seis e maior ou igual a três), terá direito a fazer uma nova avaliação sobre todo o conteúdo ministrado (via plataforma moodle, apenas uma tentativa). A nota final será calculada a partir da seguinte expressão:

$$NF = (MF + NR)/2$$

Onde: NF = nota final; MF = média final antes da realização da recuperação; NR = nota na avaliação de recuperação.

Recuperação - Data: 28/09/2021

Observação: O aluno que faltar alguma avaliação por motivo de saúde terá o direito de fazer a avaliação mediante pedido de avaliação à Chefia do Departamento de Química com apresentação do atestado médico dentro do prazo de 3 (três) dias úteis após a realização da mesma (Art. 74 da Resolução no 017/CUn/97 – UFSC). Essa avaliação será realizada no final no semestre, antes da data da prova de recuperação, com o conteúdo correspondente a atividade que estará sendo reposta.

XII. BIBLIOGRAFIA BÁSICA

- Atkins, P. e Jones, L. *Princípios de Química: questionando a vida moderna e o meio ambiente* - 3ª ed. Bookman, 2006.
- Russel, J. B. *Química Geral*. Makron Books do Brasil. Ed. Ltda, 1994.
- Santos Filho, P. F. *Estrutura atômica e ligação química*. UNICAMP, 2007.
- Mahan, B. H. e Myers, R. J. *Química: Um Curso Universitário*. Editora Edgard Blücher Ltda., 4ª Edição, 1995.

XIII. BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR

Periódicos. Química Nova na Escola - Sociedade Brasileira de Química. Disponível em: <<http://qnesc.sbq.org.br>>



Documento assinado digitalmente

Cristine Saibert

Data: 21/05/2021 01:33:35-0300

CPF: 085.729.629-99

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