

### 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: qmc@contato.ufsc.br https://qmc.ufsc.br



### SEMESTRE - 2021.1

#### **PLANO DE ENSINO ADAPTADO**

Em caráter excepcional e transitório, para substituição de aulas presenciais por aulas em meios digitais, enquanto durar a pandemia do novo coronavírus (COVID-19), em atenção à Portaria MEC 544, de 16 de junho de 2020, à Resolução 140/2020/CUn, de 21 de julho de 2020 e ao Ofício 003/2021/PROGRAD, disponíveis para consulta no repositório institucional (http://repositorio.ufsc.br).

I. IDENTIFICAÇÃO DA DISCIPLINA:					
CÓDIGO	NOME DA DISCIPLINA	F DA DISCIPLINA TURMA SEMANAIS		TOTAL DE HORAS-	
			TEÓRICAS	PRÁTICAS	AULA SEMESTRAIS
QMC5120	Química Geral Experimental	02205 02003	0	03	54

#### II. PROFESSOR(ES) MINISTRANTE(S)

Anelise Maria Regiani (anelise.regiani@ufsc.br)

III. PRÉ-REQUISITO(S)		
CÓDIGO	NOME DA DISCIPLINA	
QMC5115	Química Geral	
QMC5119	Introdução ao Laboratório de Química	

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

Ouímica – Licenciatura e Bacharelado

#### V. EMENTA

Identificação de substâncias químicas através de medidas de grandezas físicas e de reações químicas. Preparação e padronização de soluções. Preparação de compostos inorgânicos. Métodos de purificação e caracterização de substâncias químicas orgânicas e inorgânicas. Proposição de procedimentos de descarte e tratamentos dos resíduos. Segurança no laboratório.

#### VI. OBJETIVOS

### **GERAL:**

Permitir ao estudante compreender a importância da experimentação na construção do conhecimento em química.

### **ESPECÍFICOS:**

Ao final do curso espera-se que o aluno tenha conhecimento para:

- Levantar, tratar e analisar dados experimentais;
- Manter registro de atividades experimentais;
- Trabalhar com segurança;

Durante o curso o estudante poderá desenvolver as habilidades:

- Raciocinar logicamente;
- Comunicar-se oralmente e por escrito
- Ter visão crítico-científica com aptidões que permitam abordar devidamente as futuras disciplinas do curso;

## VII. CONTEÚDO PROGRAMÁTICO

#### 1. PROGRAMA TEÓRICO:

Não há.

# 2. PROGRAMA PRÁTICO:

Lei de Lavoisier; coeficientes estequiométricos; solubilidade; reações de óxido-redução, cinética de reações.

# VIII. METODOLOGIA DE ENSINO / DESENVOLVIMENTO DO PROGRAMA

Serão disponibilizados no Ambiente Virtual de Aprendizagem Moodle a apostila da disciplina, bibliografia em formato digital, vídeo aulas e orientações gravadas pelos docentes e/ ou vídeo aulas disponíveis na internet. Conforme cronograma a seguir, as práticas experimentais serão assim desenvolvidas: (i) pelo discente, em sua própria casa, com roteiros experimentais adaptados; (ii) pelos docentes no laboratório da UFSC, sendo gravadas em vídeo para disponibilização aos discentes. As práticas a serem realizadas pelos discentes envolverão a manipulação de materiais domésticos. Serão sugeridos roteiros experimentais que poderão ser adaptados pelos próprios estudantes (sob a orientação dos docentes) conforme a disponibilidade de materiais em suas residências. Os roteiros e orientações para as práticas e para a confecção dos relatórios serão disponibilizados no Moodle. Durante os encontros síncronos, os docentes orientarão os estudantes conforme as atividades a serem realizadas, discutirão os resultados obtidos pelos estudantes e suas dúvidas com relação às práticas e aos conteúdos.

## IX. METODOLOGIA DE AVALIAÇÃO

Para cada prática experimental o estudante deverá preparar, individualmente, um relatório e postá-lo no Moodle. Cada relatório será valorado com nota de zero a dez atribuída conforme o atendimento das demandas apresentadas nas orientações (para as práticas realizadas em ambiente doméstico) e na apostila (para as práticas gravadas pelos docentes). Os relatórios deverão ser postados pelo estudante conforme cronograma abaixo. Serão 4 relatórios: **Relatório 1**, agrupando os resultados dos experimentos de 1 a 3; **Relatório 2**, referente ao experimento 4; **Relatório 3**, agrupando os resultados dos experimentos de 5 a 7; e **Relatório 4**, referente ao experimento 8.

Os estudantes também deverão realizar, individualmente, duas provas, cujo conteúdo envolverá os aspectos teóricos dos experimentos realizados. As provas serão realizadas no ambiente Moodle e serão valoradas com nota de zero a dez atribuída conforme quantidade de respostas certas fornecidas pelo estudante. Os conteúdos das provas serão os seguintes: **Prova 1** – experimentos 1 a 4; **Prova 2** – experimentos 5 a 8.

Outra atividade avaliativa será a proposta de um experimento. Grupos de 3 (três) a 4 (quatro) estudantes deverão preparar e executar uma prática experimental relacionada com os conteúdos da disciplina. A partir dessa experiência, apresentarão a prática proposta durante aula síncrona. As orientações para o desenvolvimento do trabalho e sua apresentação serão disponibilizadas no moodle e discutidas em aula síncrona. O trabalho será valorado com nota de zero a dez atribuída conforme o atendimento das demandas apresentadas nas orientações As datas de entrega de relatório, execução das provas e apresentação de trabalho estão indicadas no cronograma que segue.

A nota da disciplina será assim calculada:

NOTA = Média dos relatórios (peso 5) + Média das provas (peso 3) + Trabalho (peso 2)

A frequência na disciplina será verificada conforme a participação nas aulas síncronas, entrega das atividades e realização das provas. Para ser aprovado na disciplina, o estudante deve ter frequência igual ou maior do que 75%.

De acordo com a Resolução 17/CUn/97 – Capitulo IV – Seção I – Artigo 72 – A nota mínima de aprovação em cada disciplina é 6,0 (seis vírgula zero).

De acordo com a Resolução 17/CUn/97 – Capítulo IV – Seção I – Artigo 70 – § 40 – Ao aluno que não comparecer às avaliações ou não apresentar trabalhos no prazo estabelecido será atribuída nota 0 (zero). De acordo com a Resolução 17/CUn/97 – Capítulo IV – Seção I – Artigo 74. O aluno, que por motivo de força maior e plenamente justificado, deixar de realizar avaliações previstas no plano de ensino, deverá formalizar pedido de avaliação à Chefia do Departamento de Ensino ao qual a disciplina pertence, dentro do prazo de 2 (dois) dias úteis.

REVISÃO DA AVALIAÇÃO: Segundo a Resolução 017/CUn/97 em seu Art. 73, é facultado ao aluno requerer ao Chefe do Departamento a revisão da avaliação, mediante justificativa circunstanciada dentro de 02 (dois) dias úteis, após a divulgação do resultado.

### X. NOVA AVALIAÇÃO

Por se tratar de disciplina prática não haverá nova avaliação.

XI. CR	ONOGRAMA		
1. <u>CRO</u>	NOGRAMA TEÓRICO:		
Data	Conteúdo		H/A
Não há			
2. <u>CRO</u>	NOGRAMA PRÁTICO:		
Data	Conteúdo	Atividade	H/A
15/06	Apresentação da disciplina;	Moodle:	3
	Apresentação do plano de ensino;	Aula SÍNCRONA	
	Aula teórica e orientações para os experimentos		
	1 a 4		
	Orientações para escrita dos relatórios.		

22/06	Experimento 1 – Lei da conservação das	Moodle:	4
22/00	massas	Momento ASSÍCRONO:	4
	massas	Estudar o material bibliográfico	
		disponibilizado.	
		Assistir a vídeo aula sobre o	
		experimento.	
		<ul> <li>Realizar o experimento.</li> </ul>	
29/06	Experimento 2 – Reagentes limitantes	Moodle:	4
		Momento ASSÍCRONO	
	DATA LIMITE DE ENTREGA DO RELATÓRIO 1	<ul> <li>Estudar o material bibliográfico</li> </ul>	
		disponibilizado.	
		Assistir a vídeo aula sobre o	
		experimento.	
06/07	Evansimento 2 Determinação de coeficientos	Realizar o experimento.	4
06/07	Experimento 3 – Determinação de coeficientes estequiométricos	Moodle: Momento ASSÍCRONO	4
	estequiometricos	Estudar o material bibliográfico	
	DATA LIMITE DE ENTREGA DO RELATÓRIO 2	disponibilizado.	
	DATA EINTE DE ENTREGA DO RELATORIO 2	Assistir a vídeo aula sobre o	
		experimento.	
		<ul> <li>Processar os resultados do</li> </ul>	
		experimento gravado.	
13/07	Experimento 4 – Recuperação da aspirina do	Moodle:	4
	ácido acetilsalicílico	Momento ASSÍCRONO	
	, , , , , , , , , , , , , , , , , , , ,	Postar o Relatório 1	
	DATA LIMITE DE ENTREGA DO RELATÓRIO 3	Estudar o material bibliográfico	
		disponibilizado.	
		Assistir a vídeo aula sobre o	
		experimento.  Realizar o experimento.	
20/07	Avaliação/ discussão sobre os experimentos 1 a	Moodle:	3
	4: preparação para a prova.	Aula SÍNCRONA	-
		Postar o Relatório 2	
	DATA LIMITE DE ENTREGA DO RELATÓRIO 4		
27/07	PROVA 1	Moodle:	3
00/00		Resolver Prova 1	
03/08	Aula teórica e orientações para os experimentos	Moodle:	3
	5 a 8	Aula SÍNCRONA	
10/00	Orientações para escrita dos relatórios.	Mamanta ASSICDONO	4
10/08	Experimento 5 – Reações de óxido-redução	Momento ASSÍCRONO  • Estudar o material bibliográfico	4
		disponibilizado.	
		Assistir a vídeo aula sobre o	
		experimento.	
		Realizar o experimento.	
17/08	Experimento 6 – Pilhas	Momento ASSÍCRONO	4
,	·	Estudar o material bibliográfico	
	DATA LIMITE DE ENTREGA DO RELATÓRIO 5	disponibilizado.	
		<ul> <li>Assistir a vídeo aula sobre o</li> </ul>	
		experimento.	
		Realizar o experimento.	
24/08	Experimento 7 – Eletrólise	Momento ASSÍCRONO	4
	DATA LIMITE DE ENTRECA DO ESTA SE	Estudar o material bibliográfico	
	DATA LIMITE DE ENTREGA DO RELATÓRIO 6	disponibilizado.	
		Assistir a vídeo aula sobre o     Assistir a vídeo aula sobre o	
		experimento.	
		<ul> <li>Processar os resultados do experimento gravado.</li> </ul>	
1		experimento gravado.	

07/09 14/09	Experimento 8 – Velocidade de reação  DATA LIMITE DE ENTREGA DO RELATÓRIO 7  FERIADO  Avaliação/ discussão sobre os experimentos 5 a 8: preparação para a prova. Orientações para apresentação do trabalho.  DATA LIMITE DE ENTREGA DO RELATÓRIO 8	Momento ASSÍCRONO      Estudar o material bibliográfico disponibilizado.      Assistir a vídeo aula sobre o experimento.      Processar os resultados do experimento gravado.      Postar o relatório 3   Moodle:      Aula SÍNCRONA      Postar o Relatório 4	0 3
21/09	PROVA 2	Moodle: Resolver Prova 2	3
28/05	Apresentação do trabalho: experimentos propostos pelos estudantes	Moodle: Aula SÍNCRONA	4

### XII. BIBLIOGRAFIA BÁSICA (disponibilizadas no moodle pelos docentes)

VIEIRA, I. da. C. **Roteiros de experimentos**: química geral experimental – QMC 5120. Florianópolis, 2020. /Apostila/ (disponibilizada no moodle)

TRO, N. J. **Química uma abordagem molecular**. Rio de Janeiro: LTC, 2017.

JESPERSEN, N. D. Química: a natureza molecular da matéria. Rio de Janeiro: LTC, 2017

BRADY, J. E.; SENESE, F.; JESPERSEN, N. D. Química: a matéria e suas transformações. Trad Edilson Clemente da Silva [et al]. Rio de Janeiro: LTC, 2004.

#### XIII. BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR

FURTADO, F. N. Química Geral II. 2ª ed. Fortaleza: EdUECE, 2016. Disponível em:

<a href="https://educapes.capes.gov.br/handle/capes/431864">https://educapes.capes.gov.br/handle/capes/431864</a>

PASSOS, B. F. T.; SIEBALD, H. G. L. Química Geral Experimental. Belo Horizonte: Editora UFMG, 2007.

Disponível em: < <a href="https://www.ufjf.br/quimicaead/files/2013/05/PDFC-Qu%C3%ADmica-Geral-Experimental-EADQUI005.pdf">https://www.ufjf.br/quimicaead/files/2013/05/PDFC-Qu%C3%ADmica-Geral-Experimental-EADQUI005.pdf</a>-parte-1.pdf>

UNIVERSIDADE DE SÃO PAULO, USP - Instituto de Química. Vídeo aulas.

Disponível em:

<a href="https://eaulas.usp.br/portal/course.action;jsessionid=A520C88B7F64DF4BBD1C5481CCB39844?course=1180/6">https://eaulas.usp.br/portal/course.action;jsessionid=A520C88B7F64DF4BBD1C5481CCB39844?course=1180/6</a>

<a href="https://eaulas.usp.br/portal/course.action?course=203">https://eaulas.usp.br/portal/course.action?course=203</a>>

UNIVERSIDADE DO COLORADO (EUA). Simulações Phet.

Disponível em:

<a href="https://phet.colorado.edu/pt">https://phet.colorado.edu/pt</a> BR/simulations/filter?subjects=chemistry&sort=alpha&view=grid>

### XIV. REGRAS BÁSICAS DE CONDUTA no ENSINO REMOTO

Para o bom andamento da disciplina e melhor aproveitamento do conteúdo os alunos inscritos estão implicitamente sujeitos às seguintes regras de conduta:

- a) Espera-se dos(as) discentes condutas adequadas ao contexto acadêmico. Atos que sejam contra: a integridade física e moral da pessoa; o patrimônio ético, científico, cultural, material e, inclusive o de informática; e o exercício das funções pedagógicas, científicas e administrativas, poderão acarretar abertura de processo disciplinar discente, nos termos da Resolução nº 017/CUn/97, que prevê como penalidades possíveis a advertência, a repreensão, a suspensão e a eliminação (desligamento da UFSC).
- b) Devem ser observados os direitos de imagem tanto de docentes, quanto de discentes, sendo vedado disponibilizar, por quaisquer meios digitais ou físicos, os dados, a imagem e a voz de colegas e do(a) professor(a), sem autorização específica para a finalidade pretendida e/ou para qualquer finalidade estranha à atividade de ensino, sob pena de responder administrativa e judicialmente.
- c) Todos os materiais disponibilizados no ambiente virtual de ensino-aprendizagem são exclusivamente para fins didáticos e para uso exclusivo dos estudantes matriculados na disciplina nesse semestre letivo, sendo vedada a sua utilização para qualquer outra finalidade, sob pena de responder administrativa e judicialmente.
- d) Somente poderão ser gravadas pelos discentes as atividades síncronas propostas mediante concordância prévia dos docentes e colegas, sob pena de responder administrativa e judicialmente.
- e) A gravação das aulas síncronas pelo(a) docente será informada aos discentes, devendo ser respeitada a sua liberdade quanto à exposição da imagem e da voz.

- f) A liberdade de escolha de exposição da imagem e da voz não isenta o(a) discente de realizar as atividades avaliativas originalmente propostas ou alternativas, devidamente especificadas no plano de ensino.
- g) Os materiais disponibilizados no ambiente virtual possuem licenças de uso e distribuição específicas, a depender de cada situação, sendo vedada a distribuição do material cuja licença não o permita, ou sem a autorização prévia dos(as) professores(as) para o material de sua autoria. Ou seja, não está autorizado o compartilhamento ou a divulgação em quaisquer meios dos materiais disponibilizados pela docente.

Documento assinado digitalmente  Anelise Maria Regiani Data: 14/05/2021 16:15:39-0300 CPF: 186.547.848-22 Verifique as assinaturas em https://v.ufsc.br	
Assinatura dos Professores	Assinatura do Chefe do Departamento
	no Colegiado do Curso de Química m:/