

**PLANO INSTRUCIONAL PARA DESENVOLVIMENTO DAS ATIVIDADES NÃO PRESENCIAIS**

**TURMA: 33529 - TEC.0987**

**PERÍODO: 1º**

**CURSO: ENGENHARIA MECÂNICA**

**COMPONENTE CURRICULAR: QUÍMICA GERAL**

**CARGA HORÁRIA: 75%  
(50 h/a - 60 horas relógio)**

**PROFESSOR(A): FRANCISCO EMANOEL FERREIRA DE ALMEIDA**

TÓPICO	UNIDADE	AULA	TEMA	OBJETIVOS	RECURSOS DIDÁTICOS PEDAGÓGICOS	INSTRUMENTO DE AVALIAÇÃO	PERÍODO (semana)	ATIVIDADE INDIVIDUAL/ PONTUAÇÃO	ATIVIDADE COLABORATIVA/ PONTUAÇÃO	CARGA - HORÁRIA (H/a)
1	1	1	Revisão: Estudo dos gases.	- Compreender os conceitos e fórmulas envolvidos no estudo dos gases	Encontro síncrono no Google Meet; Videoaulas; Texto base em PDF.	Formulário na plataforma Google; Exercícios (upload de arquivos)	08/09 a 12/09	20		5
2	1	2	Revisão: Estudo da Termodinâmica	- Aplicar os conceitos e fórmulas no estudo da primeira lei da termodinâmica	Encontro síncrono no Google Meet; Videoaulas; Texto base em PDF.	Formulário na plataforma Google Exercícios (upload de arquivos)	14/09 a 19/09	10		5

3	1	3	Continuidade do Estudo da Termoquímica	- Dominar os conceitos de entalpia de ligação	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Encontro síncrono no Google Meet;</li> <li>▪ Videoaulas;</li> <li>▪ Texto base em PDF.</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Formulário na plataforma Google;</li> <li>▪ Exercícios (upload de arquivos).</li> </ul>	21/09 a 26/09	10	-	5
4	1	4	Continuidade do Estudo da Termoquímica	- Aplicar a lei de Hess	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Encontro síncrono no Google Meet;</li> <li>▪ Videoaulas;</li> <li>▪ Texto base em PDF.</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Formulário na plataforma Google;</li> <li>▪ Exercícios (upload de arquivos)</li> </ul>	28/09 a 03/10	20	10	5
5	1	5	Continuidade do Estudo da Termoquímica	- Dominar a segunda lei da termodinâmica	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Encontro síncrono no Google Meet;</li> <li>▪ Videoaulas;</li> <li>▪ Texto base em PDF.</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Formulário na plataforma Google;</li> <li>▪ Exercícios (upload de arquivos).</li> </ul>	05/10 a 10/10	10	-	5
6	1	6	Continuidade do Estudo da Termoquímica	- Relacionar os conceitos envolvidos na energia de Gibbs	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Encontro síncrono no Google Meet;</li> <li>▪ Videoaulas;</li> <li>▪ Texto base em PDF.</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Formulário na plataforma Google;</li> <li>▪ Exercícios (upload de arquivos)</li> </ul>	13/10 a 17/10	10	-	5
7	1	7	Continuidade do Estudo da Termoquímica	- Determinar a espontaneidade das reações	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Encontro síncrono no Google Meet;</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Formulário na plataforma Google;</li> </ul>	19/10 a 24/10	10	-	5

				<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Videoaulas;</li> <li>▪ Texto base em PDF</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Exercícios (upload de arquivos).</li> </ul>					
8	II	8	Cinética Química	- Entender o significado de velocidade de reação	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Encontro síncrono no Google Meet;</li> <li>▪ Videoaulas;</li> <li>▪ Texto base em PDF</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Formulário na plataforma Google;</li> <li>▪ Exercícios (upload de arquivos)</li> </ul>	26/10 a 31/10	30	10	5
9	II	9	Cinética Química	- Compreender o mecanismo de reação	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Encontro síncrono no Google Meet;</li> <li>▪ Videoaulas;</li> <li>▪ Texto base em PDF</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Formulário na plataforma Google;</li> <li>▪ Exercícios (upload de arquivos)</li> </ul>	03/11 a 09/11	20	-	5
10	II	10	Cinética Química	- Entender a teoria das colisões e o estudo dos catalisadores e inibidores	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Encontro síncrono no Google Meet;</li> <li>▪ Videoaulas;</li> <li>▪ Texto base em PDF</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Formulário na plataforma Google;</li> <li>▪ Exercícios (upload de arquivos)</li> </ul>	09/11 a 14/11	30	10	5
11	III	11	Eletroquímica	- Combinar as reações de oxirredução	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Encontro síncrono no Google Meet;</li> <li>▪ Videoaulas;</li> <li>▪ Texto base em PDF</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Formulário na plataforma Google;</li> <li>▪ Exercícios (upload de arquivos)</li> </ul>	16/11 a 21/11	20	-	5
12	III	12	Eletroquímica	- Compreender o potencial de eletrodo e pilhas	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Encontro síncrono no Google Meet;</li> <li>▪ Videoaulas;</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Formulário na plataforma Google;</li> </ul>	23/11 a 28/11	30	10	5

13	III	13	Eletroquímica	- Entender pilhas eletroquímicas	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Texto base em PDF</li> <li>▪ Encontro síncrono no Google Meet;</li> <li>▪ Videoaulas;</li> <li>▪ Texto base em PDF</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Exercícios (upload de arquivos)</li> <li>▪ Formulário na plataforma Google;</li> <li>▪ Exercícios (upload de arquivos)</li> </ul>	30/11 a 05/12	20		5
14	III	14	Eletroquímica	- Compreender eletrólise e proteção catódica	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Encontro síncrono no Google Meet;</li> <li>▪ Videoaulas;</li> <li>▪ Texto base em PDF</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Formulário na plataforma Google;</li> <li>▪ Exercícios (upload de arquivos)</li> </ul>	07/12 a 12/12	20		5
15		15	Reposição		<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Texto base em PDF</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Exercícios (upload de arquivos)</li> </ul>				
			Avaliação Final			<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Formulário na plataforma Google;</li> <li>▪ Exercícios (upload de arquivos)</li> </ul>	14/12 a 18/12	100	-	5
								100		

**\*Planejamento de 1 semestre**

**OBSERVAÇÃO:** De um total de 100 horas/aula (83,3 horas), foram ministradas 25 horas/aula (20,83 horas) presenciais, antes da interrupção pela pandemia, correspondentes a 25% da carga horária total.

**PONTUAÇÃO POR UNIDADE (PU):**

A pontuação por unidade corresponde a soma das atividades individuais e colaborativas específicas da unidade.

**MÉDIA SEMESTRAL PARCIAL (MSP):**

A nota semestral parcial corresponde à média aritmética das pontuações por unidade.

**AValiação FINAL (AF) (Para os alunos que não obtiverem média semestral parcial maior ou igual a 70)**

A avaliação final tem valor máximo de 100 pontos.

**MÉDIA FINAL (MF):**

A média final será calculada de acordo com os seguintes critérios:

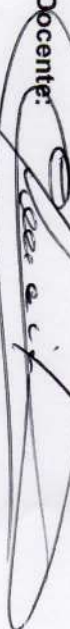
Se a média semestral parcial for maior ou igual a 70, a média final será igual à média semestral parcial, ou seja:  $MF = MSP$ .

Se a média semestral parcial for menor do que 70, a média final será calculada de acordo com a seguinte fórmula:  $MF = 0,6 \times MSP + 0,4 \times AF$ .

**OBSERVAÇÃO:**

Será considerado aprovado a aluno que obtiver média final, MF, maior ou igual a 50.

**Assinatura do Docente:**



**Assinatura da Subcomissão Local de Acompanhamento das atividades não presenciais do curso:**

**Local/Data da Aprovação:**

*J. P. Barbosa*      *Setembro/2020*