

PLANO INSTRUCIONAL PARA DESENVOLVIMENTO DE ATIVIDADES NÃO PRESENCIAIS

TURMA: TÉCNICO EM MEIO AMBIENTE INTEGRADO AO ENSINO MÉDIO/ 33063 CURSO: 461TÉCNICO EM MEIO AMBIENTE INTEGRADO AO ENSINO MÉDIO COMPONENTE CURRICULAR: QUÍMICA II PROFESSOR: EMMANUELE MARIA BARBOSA ANDRADE	PERÍODO: 2020.1 CARGA HORÁRIA (35%): 28
---	--

TÓPICO	UNIDADE (BIMESTRE)	AULA	TEMA	OBJETIVOS	RECURSOS DIDÁTICOS PEDAGÓGICOS	INSTRUMENTO DE AVALIAÇÃO	PERÍODO	ATIVIDADE INDIVIDUAL/ PONTUAÇÃO	ATIVIDADE COLABORATIVA / PONTUAÇÃO	CARGA HORÁRIA (h/a)
1	1º	1 e 2	V SECITEC: Tecnologias no enfrentamento da pandemia: inclusão digital, relações sociais e impactos ambientais	<ul style="list-style-type: none"> • Participar da programação da V SECITEC 	Webconferências e apresentação de trabalhos de pesquisa e extensão	Participação	12/11	50	-	2
	1º	3	V SECITEC: Tecnologias no enfrentamento da pandemia: inclusão digital, relações sociais e impactos ambientais	<ul style="list-style-type: none"> • Participar da programação da V SECITEC 	Webconferências e apresentação de trabalhos de pesquisa e extensão	Participação	12/11		-	1
		4 e 5	Soluções	<ul style="list-style-type: none"> • Recordar a definição de Soluções; • Classificar 	Webaula	-	19/11	-	-	2

				soluções; • Interpretar as concentrações de soluções presentes no dia a dia.						
2	1º	6	Soluções	• Reconhecer a importância de respeitar as relações quantitativas nas soluções.	Webaula	-	20/11	-	-	1
		7, 8,9	Soluções	• Recordar a definição de Soluções; • Classificar soluções; • Interpretar as concentrações de soluções presentes no dia a dia; • Reconhecer a importância de respeitar as relações quantitativas nas soluções.			21 a 27/11	50	-	3
	Recuperação Bimestral			• Classificar soluções; • Interpretar as concentrações de soluções presentes no dia a dia.	Revisão no NAP	Questionário	28/11 a 04/12	100	-	4
	2º	10 e 11	Termoquímica	• Definir Entalpia; • Classificar as reações termoquímicas; • Calcular a entalpia de uma reação.	Webaula	-	26/11	-	-	2
		12	Termoquímica	• Aplicar os princípios da Lei de Hess.	Webaula	-	27/11	-	-	1
3	2º	13 e 14	Cinética química	• Definir cinética química; • Conhecer as condições para que uma reação ocorra.	Webaula	-	03/12	-	-	2

		15	Cinética química	<ul style="list-style-type: none"> Justificar as condições para uma dada reação ocorrer. 	Webaula	-	04/12	-	-	1
		16, 17 e 18		<ul style="list-style-type: none"> Definir cinética química; Conhecer as condições para que uma reação ocorra; Justificar as condições para uma dada reação ocorrer. 	Seneca (plataforma gratuita); livros em pdf e/ou, Textos e/ou; lista de exercício e/ou Vídeos e/ou apresentações em powerpoint e/ou simuladores	Lista de exercício	05 a 11/12	30	-	3
		19 e 20		<ul style="list-style-type: none"> Organizar as apresentações para roda de conversa 	Artigos e/ou reportagens da presença e importância da termoquímica e cinética no cotidiano.	Trabalho		-	-	2
4	2º	21 e 22	Termoquímica	<ul style="list-style-type: none"> Desenvolver argumentos sobre o artigo estudado sobre termoquímica. 	Webaula	Roda de conversa.	10/12	-	25	2
		23	Termoquímica	Desenvolver argumentos sobre o artigo estudado sobre termoquímica.		Roda de conversa	11/12	-		1
		24 e 25	Termoquímica e Cinética química	<ul style="list-style-type: none"> Avaliar o próprio desempenho acadêmico. 	Moodle	Autoavaliação	12 a 18/12	20	-	2
5	2º	26 e 27	Cinética química	<ul style="list-style-type: none"> Desenvolver argumentos sobre o artigo estudado sobre cinética química. 	Webaula	Roda de conversa	17/12	-	25	2
6	2º	28	Cinética química	<ul style="list-style-type: none"> Desenvolver argumentos sobre o artigo estudado sobre cinética química. 	Webaula	Roda de conversa	18/12	-		1
	Recuperação Bimestral			<ul style="list-style-type: none"> Classificar as reações termoquímicas; 	Revisão no NAP	Questionário	12 a 18/12	100	-	4

		<ul style="list-style-type: none"> • Calcular a entalpia de uma reação; • Aplicar os princípios da Lei de Hess; • Justificar as condições para uma dada reação ocorrer. 						
--	--	--	--	--	--	--	--	--

Pontuação das Atividades Individuais e Colaborativas realizadas na Ambiente Virtual de Aprendizagem Moodle	pontos
1º Bimestre (AV1 + AV2)	
2º Bimestre (AV1 + AV2 + AV3 +AV4)	100*
*A pontuação refere-se a cada bimestre.	

Emmanuelle Maria Barbon Andrade.

Assinatura do Docente:

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

Magdalena Buaticoste

Local/Data da Aprovação: Santa Rita, 06 de novembro de 2020.