

PLANO INSTRUCIONAL PARA DESENVOLVIMENTO DE ATIVIDADES NÃO PRESENCIAIS

TURMA: 2º Período	PERÍODO: 2021.1 (13/07 a 02/10/21)
CURSO: Licenciatura em Química	Atividade síncrona: sexta-feira (16:00 - 17:00). Atendimento aos discentes: sexta-feira (17:00 - 18:00),
COMPONENTE CURRICULAR: Química Experimental II	
PROFESSOR: Gesivaldo Jesus Alves de Figueirêdo	CARGA HORÁRIA: 40h/a

TÓPICO	UNIDADE (SEMESTRE)	AULA	TEMA	OBJETIVOS	RECURSO DIDÁTICO-PEDAGÓGICO	INSTRUMENTO DE AVALIAÇÃO	PERÍODO	ATIVIDADE INDIVIDUAL (Pontuação)	ATIVIDADE COLABORATIVA (Pontuação)	CARGA HORÁRIA (h. a.)
1	I	1	Preparação e Diluição de Soluções	<ul style="list-style-type: none"> • Discutir as propriedades das soluções e compreender suas composições; • Identificar a solubilidade de uma solução considerando o processo de dissolução; • Compreender a conversão de unidades referentes às concentrações. • Compreender a concentração de soluções pela adição ou evaporação de solvente e por misturas de soluções; • Preparar e classificar as soluções considerando o processo de dissolução; • Determinar as concentrações de soluções que apresentam as substâncias envolvidas em uma reação química; • Entender e determinar a concentração de uma solução utilizando a técnica de titulação ácido-base. 	<ul style="list-style-type: none"> - Encontro síncrono Web-aula (Google Meet) – 1h por semana; - Documento em PDF (texto base); - Chat “on line” no Google chat ou Mural do Google sala de aula (1h de atendimento ao estudante por semana); - Google Classroom 	Formulário do Google e/ou Questionário	09 a 14/08/21	50	50	5h

2	I	2	Reações químicas	<ul style="list-style-type: none"> • Identificar e classificar os diferentes tipos de reações químicas; • Compreender as velocidades das reações químicas; • Dominar aspectos qualitativos e quantitativos envolvendo as transformações químicas. Calcular a quantidade de participantes de uma reação química expressando em mol, massa, volume e número de átomos, íons e moléculas; • Compreender as propriedades substâncias químicas, eletrólitos fortes e fracos, compostos iônicos e moleculares em água; • Entender o comportamento das reações de oxidação e redução. 	<p>Encontro síncrono Web-aula (Google Meet) – 1h por semana;</p> <p>- Documento em PDF (texto base);</p> <p>- Chat “on line” no Google chat ou Mural do Google sala de aula (1h de atendimento ao estudante por semana);</p> <p>- Google Classroom</p>	Formulário do Google e/ou Questionário	16 a 21/08/21	-	-	5h
3	I	3	Estequiometria: Reagentes Limitantes e Rendimento de Reação de Precipitação	<ul style="list-style-type: none"> • Compreender a estequiometria e o rendimento das transformações químicas por meio de reações ou experimentos práticos; • Identificar o reagente em excesso e o limitante de uma reação química; • Estabelecer a relação entre os reagentes da reação e calcular o rendimento das transformações químicas; • Fazer experimentalmente a identificação de reagente em excesso e o limitante de uma reação química. 	<p>Encontro síncrono Web-aula (Google Meet) – 1h por semana;</p> <p>- Documento em PDF (texto base);</p> <p>- Chat “on line” no Google chat ou Mural do Google sala de aula (1h de atendimento ao estudante por semana);</p> <p>- Google Classroom</p>	Formulário do Google e/ou Questionário	23 a 28/08/21	50	50	5h
4	I	4	Estudo Cinético das Reações Químicas.	<ul style="list-style-type: none"> • Compreender e identificar os aspectos cinéticos das reações químicas a partir de experimentos práticos; • Discutir os fatores que afetam as velocidades das reações; • Compreender os efeitos catalíticos nas reações químicas; • Realizar experimentos para identificar os tipos de catalisadores (homogêneo e heterogêneo). 	<p>- Encontro síncrono Web-aula (Google Meet) – 1h por semana;</p> <p>- Documento em PDF (texto base);</p> <p>- Chat “on line” no Google chat ou Mural do Google sala de aula (1h de atendimento ao estudante);</p> <p>- Vídeo aula;</p> <p>- Google Classroom</p>	Formulário do Google e/ou Questionário	30/08 a 04/09/21	-	-	5h

5	I	5	Termodinâmica: Processos Exotérmicos e Endotérmicos.	<ul style="list-style-type: none"> Compreender os processos endotérmicos e exotérmicos a partir das mudanças físicas e químicas ocorridas por meio das reações; Compreender a variação de entalpia de uma reação química a partir de experimentos; Realizar os cálculos de entalpia e discutir as variações ocorridas na reação química; 	<p>Encontro síncrono Web-aula (Google Meet) – 2h por semana;</p> <p>- Documento em PDF (texto base);</p> <p>- Chat “on line” no Google chat ou Mural do Google sala de aula (2h de atendimento ao estudante);</p> <p>- Vídeo aula;</p> <p>- Google Classroom</p>	- Formulário do Google e/ou Questionário	06 a 11/09/21	-	-	5h
6	I	6	Estudo das Leis Gasosas e Misturas de Gases.	<ul style="list-style-type: none"> Conhecer as características gerais dos gases por meio d compreensão das leis e transformações gasosas; Entender as propriedades dos gases e o modelo ideal do comportamento dos gases; Compreender as leis gasosas a partir de experimentos. 	<p>Mural do Google sala de aula (2h de atendimento ao estudante);</p> <p>- Vídeo aula;</p> <p>- Google Classroom</p>	- Formulário do Google e/ou Questionário	20 a 25/09/21	50	50	5h
7	I	7	Estudo de Equilíbrio Químico e Equilíbrios em Solução Ácidos e Bases.	<ul style="list-style-type: none"> Identificar o equilíbrio químico em termos de uma reação química reversível. Compreender o Princípio de Le Chatelier a partir de pratica experimental. Determinar os valores das constantes de ionização de uma reação química Compreender os equilíbrios ácidos e bases experimentalmente. 	<p>- Encontro síncrono Web-aula (Google Meet) – 2h por semana;</p> <p>- Documento em PDF (texto base);</p> <p>- Chat “on line” no Google chat ou Mural do Google sala de aula (2h de atendimento ao estudante);</p> <p>-Vídeo aula;</p> <p>- Google Classroom</p>	Formulário do Google e/ou Questionário	13 a 18/09/21	-	-	5h
		8	Revisão de Conteúdos e Reposição de Atividades	<ul style="list-style-type: none"> Realizar revisão de conteúdos para melhorar a compreensão e fixação do conhecimento; Realizar atividade de reposição de avaliações quando necessário. 	<p>-Vídeo aula;</p> <p>- Google Classroom</p>	Formulário do Google e/ou Questionário	27/09 a 02/10/21	-	-	5h

Planejamento de 1 semestre.

Carga Horária Total da Disciplina: 40 h/a ministradas em 8 semanas de aulas.

OBSERVAÇÃO:

- A reposição das atividades avaliativas e avaliação final serão realizadas na última semana.

Pontuação das Atividades Individuais e Colaborativas realizadas no Ambiente Virtual de Aprendizagem	Pontos
AA - Atividades Avaliativas (até 100 pontos por atividade). O cálculo para obtenção da média da disciplina ocorrerá da seguinte forma: Média = Somatório das AA dividido pelo n° de Atividades Média = $\sum(AA_1 + AA_2 + AA_3)/3$	100

Assinatura do Docente:**Assinatura da Subcomissão Local de Acompanhamento das atividades não presenciais do curso:****Local/Data da Aprovação:**