

## PLANO INSTRUCIONAL

<b>TURMA:</b> 20221.1.874.1N <b>CURSO:</b> Licenciatura em Química <b>COMPONENTE CURRICULAR:</b> Química Experimental I <b>PROFESSOR(A) FORMADOR(A):</b> Lech Walesa Oliveira Soares	<b>PERÍODO:</b> 2022.1 <b>CARGA HORÁRIA (100%):</b> 60 h/a
---	---

TÓPICO	UNIDADE	AULA	TEMA	OBJETIVOS	RECURSOS DIDÁTICO-PEDAGÓGICOS	INSTRUMENTO DE AVALIAÇÃO	PERÍODO	ATIVIDADE INDIVIDUAL/PONTUAÇÃO	ATIVIDADE COLABORATIVA/PONTUAÇÃO	CARGA HORÁRIA
1	1	1	Apresentação do plano instrucional; Noções de Higiene.	Empregar as noções de higiene dentro de um laboratório.	Vidrarias, reagentes, artigos científicos, slides, material escrito com os procedimentos para a realização dos experimentos, projetor, computador, quadro branco, pincéis.	Participação nas aulas práticas.	30/03/2022 (REMOTA)	Não se aplica	Não se aplica	3 h/a
2	1	2	Segurança no laboratório	Aplicar as normas de segurança no laboratório.	Vidrarias, reagentes, artigos científicos, slides, material escrito com os procedimentos para a realização dos experimentos, projetor, computador, quadro branco, pincéis.	Participação nas aulas práticas.	06/04/2022 (REMOTA)	Não se aplica	Não se aplica	3 h/a
3	1	3	Equipamentos básicos de laboratório	Entender o funcionamento dos equipamentos básicos de laboratório.	Vidrarias, reagentes, artigos científicos, slides, material escrito com os procedimentos para a realização dos experimentos, projetor, computador, quadro branco, pincéis.	Participação nas aulas práticas.	13/04/2022 (REMOTA)	Não se aplica	Não se aplica	3 h/a

4	1	4	Noções de descarte de resíduos	Empregar o correto descarte para os diferentes tipos de resíduos que há em um laboratório.	Vidrarias, reagentes, artigos científicos, slides, material escrito com os procedimentos para a realização dos experimentos, projetor, computador, quadro branco, pincéis.	Participação nas aulas práticas.	20/04/2022 (PRESENCIAL)	Não se aplica	Não se aplica	3 h/a
5	1	5	Sistema internacional de unidades (SI)	Usar os diferentes tipos de unidades do sistema internacional de unidades.	Vidrarias, reagentes, artigos científicos, slides, material escrito com os procedimentos para a realização dos experimentos, projetor, computador, quadro branco, pincéis.	Participação nas aulas práticas.	27/04/2022 (REMOTA)	Não se aplica	Não se aplica	3 h/a
6	1	6	Tratamento de dados experimentais	Empregar de forma adequada os diferentes tratamentos de dados experimentais.	Vidrarias, reagentes, artigos científicos, slides, material escrito com os procedimentos para a realização dos experimentos, projetor, computador, quadro branco, pincéis.	Relatório. Questões subjetivas. Participação nas aulas práticas.	04/05/2022 (REMOTA)	100	Não se aplica	3 h/a
7	2	7	Operações básicas de laboratório	Demonstrar as operações básicas de um laboratório.	Vidrarias, reagentes, artigos científicos, slides, material escrito com os procedimentos para a realização dos experimentos, projetor, computador, quadro branco, pincéis.	Participação nas aulas práticas.	11/05/2022 (PRESENCIAL)	Não se aplica	Não se aplica	3 h/a

8	2	8	Pesagem	Usar uma balança de forma adequada para a pesagem de diferentes materiais em um laboratório.	Vidrarias, reagentes, artigos científicos, slides, material escrito com os procedimentos para a realização dos experimentos, projetor, computador, quadro branco, pincéis.	Participação nas aulas práticas.	18/05/2022 (PRESENCIAL)	Não se aplica	Não se aplica	3 h/a
9	2	9	Medidas de temperatura	Usar termômetros para aferir a medida de temperatura de ambientes diversos.	Vidrarias, reagentes, artigos científicos, slides, material escrito com os procedimentos para a realização dos experimentos, projetor, computador, quadro branco, pincéis.	Participação nas aulas práticas.	25/05/2022 (PRESENCIAL)	Não se aplica	Não se aplica	3 h/a
10	2	10	Manuseio com recipientes volumétricos e equipamentos básicos de laboratórios.	Demonstrar o manuseio de recipientes volumétricos e equipamentos básicos de laboratórios.	Vidrarias, reagentes, artigos científicos, slides, material escrito com os procedimentos para a realização dos experimentos, projetor, computador, quadro branco, pincéis.		01/06/2022 (PRESENCIAL)	Não se aplica	Não se aplica	3 h/a
11	2	11	Técnicas de aquecimento	Explicar as diferentes técnicas de aquecimento de um sistema.	Vidrarias, reagentes, artigos científicos, slides, material escrito com os procedimentos para a realização dos experimentos, projetor, computador, quadro branco, pincéis.	Participação nas aulas práticas.	08/06/2022 (PRESENCIAL)	Não se aplica	Não se aplica	3 h/a

12	2	12	Técnicas de filtração	Aplicar corretamente diferentes técnicas de filtração para o determinado fim desejado.	Vidrarias, reagentes, artigos científicos, slides, material escrito com os procedimentos para a realização dos experimentos, projetor, computador, quadro branco, pincéis.	Relatório. Questões subjetivas. Participação nas aulas práticas.	15/06/2022 (PRESENCIAL)	100	Não se aplica	3 h/a
-	-	-	Férias docentes	-	-	-	20/06/2022 até 04/07/2022	-	-	-
13	3	13	Teste de chama – Parte I	Discutir todos os fundamentos teóricos envolvidos no teste de chama.	Vidrarias, reagentes, artigos científicos, slides, material escrito com os procedimentos para a realização dos experimentos, projetor, computador, quadro branco, pincéis.	Participação nas aulas práticas.	06/07/2022 (PRESENCIAL)	Não se aplica	Não se aplica	3 h/a
14	3	14	Teste de chama – Parte II	Demonstrar o experimento do teste de chama para diversos elementos químicos diferentes.	Vidrarias, reagentes, artigos científicos, slides, material escrito com os procedimentos para a realização dos experimentos, projetor, computador, quadro branco, pincéis.	Participação nas aulas práticas.	13/07/2022 (PRESENCIAL)	Não se aplica	Não se aplica	3 h/a
15	3	15	Reações químicas	Definir o que são reações químicas e suas evidências.	Vidrarias, reagentes, artigos científicos, slides, material escrito com os procedimentos para a realização dos experimentos, projetor,	Participação nas aulas práticas.	20/07/2022 (PRESENCIAL)	Não se aplica	Não se aplica	3 h/a

					computador, quadro branco, pincéis.					
16	3	16	Reações químicas	Manipular várias reações químicas dentro de um laboratório.	Vidrarias, reagentes, artigos científicos, slides, material escrito com os procedimentos para a realização dos experimentos, projetor, computador, quadro branco, pincéis.	Participação nas aulas práticas.	27/07/2022 (PRESENCIAL)	Não se aplica	Não se aplica	3 h/a
17	3	17	Separação de misturas	Entender o que são misturas e os métodos utilizados para separá-las.	Vidrarias, reagentes, artigos científicos, slides, material escrito com os procedimentos para a realização dos experimentos, projetor, computador, quadro branco, pincéis.	Participação nas aulas práticas.	03/08/2022 (PRESENCIAL)	Não se aplica	Não se aplica	4 h/a
18	3	18	Separação de misturas	Demonstrar vários métodos de separação para separar os componentes de diversos tipos de misturas.	Vidrarias, reagentes, artigos científicos, slides, material escrito com os procedimentos para a realização dos experimentos, projetor, computador, quadro branco, pincéis.	Participação nas aulas práticas.	10/08/2022 (PRESENCIAL)	Não se aplica	Não se aplica	4 h/a
19	3	19	Polaridade e solubilidade	Entender os princípios de polaridade e solubilidade nas substâncias químicas.	Vidrarias, reagentes, artigos científicos, slides, material escrito com os procedimentos para a realização dos experimentos, projetor, computador,	Relatório. Questões subjetivas. Participação nas aulas práticas.	17/08/2022 (PRESENCIAL)	100	Não se aplica	4 h/a

					quadro branco, pincéis.					
-	-	-	Prova final	-	-	-	23, 24 e 25/08/2022	-	-	-

\* Planejamento do semestre 2022.1.

<b>Pontuação das atividades individuais e colaborativas realizadas no Ambiente Virtual de Aprendizagem</b>	<b>300 pontos</b>
A nota final (NF) de cada semestre será dada pela média aritmética entre as três avaliações (A1, A2 e A3) realizadas no semestre.	$Nota\ final = \frac{A1 + A2 + A3}{3}$ <p>Onde,  A1 = Avaliação 1;  A2 = Avaliação 2;  A3 = Avaliação 3.</p>

*Lech Walesa Oliveira Soares*

---

Professor Lech Walesa Oliveira Soares

## PLANO INSTRUCIONAL

<b>TURMA: 3º Período</b> <b>CURSO: Licenciatura em Química</b> <b>COMPONENTE CURRICULAR: Química Experimental I</b> <b>PROFESSOR(A) FORMADOR(A): Geórgia Batista Vieira de Lima</b>	<b>PERÍODO: 2022.1</b> <b>CARGA HORÁRIA (33%): 20 h/a</b>
--	--

TÓPICO	UNIDADE	TEMA	OBJETIVOS	RECURSOS DIDÁTICO-PEDAGÓGICOS	INSTRUMENTO DE AVALIAÇÃO	PERÍODO	ATIVIDADE INDIVIDUAL/PONTUAÇÃO	ATIVIDADE COLABORATIVA/PONTUAÇÃO	CARGA HORÁRIA
1	1	Apresentação da disciplina e do Plano Instrucional. Instruções de laboratório de química.	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Apresentar o componente curricular Química Experimental I.</li> <li>• Apresentação do Plano Instrucional.</li> <li>• Instrumentar para o uso seguro das instalações dos laboratórios de Química.</li> </ul>	Webaula síncrona com apresentação de Slides e aplicação de exercícios de fixação.	-	29/03	Sem pontuação.	Sem pontuação.	2 h/a
1	1	Instruções de laboratório de química.	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Instrumentar para o uso seguro das instalações dos laboratórios de Química.</li> </ul>	Webaula assíncrona com Sugestão de textos complementares.	-	01/04	Sem pontuação.	Sem pontuação.	1 h/a
2	1	Normas para apresentação de relatório.	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Tomar conhecimento da escrita científica;</li> <li>• Aprender a usar o caderno de laboratório;</li> <li>• Aprender a tratar os dados dos experimentos.</li> </ul>	Webaula síncrona com apresentação de Slides e sugestão de textos complementares.	-	05/04	Sem pontuação.	Sem pontuação.	2 h/a
2	1	Normas para apresentação de relatório.	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Tomar conhecimento da escrita científica;</li> <li>• Aprender a usar o caderno de laboratório;</li> <li>• Aprender a tratar os dados dos experimentos.</li> </ul>	Webaula assíncrona com Sugestão de textos complementares.	-	08/04	Sem pontuação.	Sem pontuação.	1 h/a
2	1	Normas para apresentação de relatório.	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Tomar conhecimento da escrita científica;</li> <li>• Aprender a usar o caderno de laboratório;</li> <li>• Aprender a tratar os dados dos experimentos.</li> </ul>	Webaula assíncrona com Sugestão de textos complementares.	-	09/04	Sem pontuação.	Sem pontuação.	1 h/a
3	1	Instruções gerais para aulas de laboratório.	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Conhecer as normas de segurança e relacionar acidentes comuns em laboratórios de química.</li> </ul>	Webaula síncrona com apresentação de Slides e sugestão de textos complementares.	-	12/04	Sem pontuação.	Sem pontuação.	2 h/a

-	-	-	FERIADO	-	-	15/04	-	-	-
4	1	Material básico de laboratório.	<ul style="list-style-type: none"> <li>Conhecer os equipamentos básicos de laboratório, seu manuseio, suas regras de limpeza e conservação assim como as principais operações realizadas em laboratório de Química.</li> </ul>	Webaula síncrona com apresentação de Slides e aplicação de exercícios de fixação.	Exercícios de fixação.	19/04	Sem pontuação.	Sem pontuação.	2 h/a
5	1	Medidas de volume, de temperatura e de massa.	<ul style="list-style-type: none"> <li>Conhecer as principais unidades de medidas;</li> <li>Praticar as conversões de unidades.</li> </ul>	Webaula assíncrona com aplicação de exercícios de fixação e textos recomendados.	Exercícios de fixação.	22/04	Sem pontuação.	Sem pontuação.	1 h/a
5	1	Aula prática 01: Medidas de volume, de temperatura e de massa.	<ul style="list-style-type: none"> <li>Treinar as habilidades no manuseio de vidrarias e equipamentos do laboratório de química.</li> </ul>	Aula presencial no laboratório de química.	Participação na aula prática de laboratório.	26/04	Sem pontuação.	Sem pontuação.	2 h/a
-	1	Aula prática 02: Determinação da densidade de líquidos e só	<ul style="list-style-type: none"> <li>Treinar as habilidades no manuseio de vidrarias e equipamentos do laboratório de química.</li> </ul>	Aula presencial no laboratório de química.	Participação na aula prática de laboratório.	29/04	Sem pontuação.	Sem pontuação.	1 h/a
6	2	Determinação da densidade de líquidos e sólidos.	<ul style="list-style-type: none"> <li>Conhecer a densidade de diferentes objetos e substâncias.</li> </ul>	Webaula assíncrona com aplicação de exercícios de fixação e textos recomendados.	Exercício de fixação.	03/05	Sem pontuação.	Sem pontuação.	2 h/a
6	2	Determinação da densidade de líquidos e sólidos.	<ul style="list-style-type: none"> <li>Conhecer a densidade de diferentes objetos e substâncias.</li> </ul>	Webaula assíncrona com aplicação de exercícios de fixação e textos recomendados.	Exercício de fixação.	06/05	Sem pontuação.	Sem pontuação.	1 h/a
-	1	Exercício de verificação da aprendizagem (A1).	<ul style="list-style-type: none"> <li>Diagnosticar a situação de aprendizagem de cada aluno, em relação à programação curricular.</li> </ul>	Webaula assíncrona com aplicação do primeiro exercício de verificação da aprendizagem (A1).	Exercício de verificação da aprendizagem.	07/05	100	Sem pontuação.	2 h/a
-	-	Avaliação Final	<ul style="list-style-type: none"> <li>Verificar o quanto do conteúdo ensinado foi absorvido pelo aluno.</li> </ul>	Avaliação Final aplicada de forma presencial.	Avaliação Final	23/08	100	Sem pontuação.	-



**Pontuação das Atividades Individuais e Colaborativas realizadas na Ambiente Virtual de Aprendizagem *Moodle***

100 pontos

Assinatura do Docente: *Geângia Batista Vieira de Lima*

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

Local/Data da Aprovação:

## PLANO INSTRUCIONAL

<b>TURMA: 61118 - LIC.0677 - Química Experimental I, 1º Período – OFERTA EXTRA PARA O 5º PERÍODO</b> <b>CURSO: Licenciatura em Química</b> <b>COMPONENTE CURRICULAR: Química Experimental I</b> <b>PROFESSOR(A) FORMADOR(A): Higo de Lima Bezerra Cavalcanti</b>	<b>PERÍODO: 2022.1</b> <b>CARGA HORÁRIA (100%): 50 h/r</b> Presencial: 50 h/r (100%) Remota: 0 h/r
---	---

TÓPICO	UNIDADE	AULA	TEMA	OBJETIVOS	RECURSOS DIDÁTICO-PEDAGÓGICOS	INSTRUMENTO DE AVALIAÇÃO	PERÍODO	ATIVIDADE INDIVIDUAL/PONTUAÇÃO	ATIVIDADE COLABORATIVA/PONTUAÇÃO	CARGA HORÁRIA
			Apresentação da disciplina	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Introduzir o plano de disciplina e apresentar o planejamento semestral;</li> </ul>	Webaula síncrona;	-	28/03 a 01/04	-	Sem pontuação	Presencial : 1 h Remota: 0 h
1	1	1	Normas de segurança do laboratório de Química	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Conhecer os cuidados essenciais para o bom uso das instalações do laboratório de Química.</li> </ul>	Laboratório de Química: equipamentos e reagentes.	-	04/04 a 08/04	-	Sem pontuação	Presencial : 3 h Remota: 0 h
1	1	2	Normas de segurança: uso dos reagentes e descarte de resíduos	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Conhecer os cuidados essenciais para o bom uso das instalações do laboratório de Química no que diz respeito a uso de reagentes e como descartá-los.</li> </ul>	Laboratório de Química: equipamentos e reagentes.	-	11/04 a 14/04	-	Sem pontuação	Presencial : 3 h Remota: 0 h
1	2	1	Coleta e Análise de Dados experimentais	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Analisar dados obtidos a partir de experimentos aplicando modelos e testes estatísticos.</li> </ul>	Laboratório de Química: equipamentos e reagentes.	-	18/04 a 20/04	-	Sem pontuação	Presencial : 3 h Remota: 0 h
1	3	1	Produção de Caderno de laboratório e relatório de aula prática	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Realizar a preparação para a aula prática de laboratório de Química;</li> <li>• Aplicar as normas vigentes para a produção de um relatório formal.</li> </ul>	Laboratório de Química: equipamentos e reagentes.	-	25/04 a 29/04	-	Sem pontuação	Presencial : 3 h Remota: 0 h
2	1	1	Materiais de laboratório: vidros, metais e porcelana	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Identificar os equipamentos comuns de laboratório de Química</li> <li>• Associar corretamente cada material a sua aplicação adequada.</li> </ul>	Laboratório de Química: equipamentos e reagentes.	Avaliação prática em laboratório: proficiência na atividade prática	02/05 a 06/05	100	Sem pontuação	Presencial : 3 h Remota: 0 h
2	1	2	Medidas Volumétricas	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Aferir e transferir líquidos em equipamentos apropriados.</li> </ul>	Laboratório de Química: equipamentos e reagentes.	-	09/05 a 13/05	-	Sem pontuação	Presencial : 3 h Remota: 0 h

2	1	3	Medidas de massa e uso da balança analítica.	<ul style="list-style-type: none"> <li>Utilizar apropriadamente a balança analítica e realizar medidas exatas de massa;</li> </ul>	Laboratório de Química: equipamentos e reagentes.	-	16/05 a 20/05		Sem pontuação	Presencial : 3 h Remota: 0 h
2	1	4	Densidade de sólidos e líquidos	<ul style="list-style-type: none"> <li>Aplicar processos para mensurar a densidade de materiais no estado sólido e no estado líquido;</li> </ul>	Laboratório de Química: equipamentos e reagentes.	-	23/05 a 27/05		Sem pontuação	Presencial : 3 h Remota: 0 h
2	1	5	Técnicas de Filtração	<ul style="list-style-type: none"> <li>Realizar filtração simples e filtração à vácuo.</li> </ul>	Laboratório de Química: equipamentos e reagentes.	-	30/05 a 03/02		Sem pontuação	Presencial : 3 h Remota: 0 h
2	1	6	Técnicas de Aquecimento	<ul style="list-style-type: none"> <li>Utilizar o bico de Bunsen;</li> <li>Realizar diferentes aquecimentos.</li> </ul>	Laboratório de Química: equipamentos e reagentes.	-	06/06 a 10/06		Sem pontuação	Presencial : 3 h Remota: 0 h
2	1	7	Teste da Chama	<ul style="list-style-type: none"> <li>Identificar elementos químicos de maneira qualitativa através do teste da chama.</li> </ul>	Laboratório de Química: equipamentos e reagentes.	-	13/06 a 15/06		Sem pontuação	Presencial : 3 h Remota: 0 h
2	1	8	Polaridade e Solubilidade	<ul style="list-style-type: none"> <li>Verificar experimentalmente as propriedades da polaridade e da solubilidade.</li> </ul>	Laboratório de Química: equipamentos e reagentes.	-	05/07 a 08/07		Sem pontuação	Presencial : 3 h Remota: 0 h
2	1	9	Separação de misturas	<ul style="list-style-type: none"> <li>Aplicar técnicas comuns de separação de misturas.</li> </ul>	Laboratório de Química: equipamentos e reagentes.	-	11/07 a 15/07		Sem pontuação	Presencial : 3 h Remota: 0 h
3	1	1	Avaliação II		Webaula síncrona; Slides; Vídeos recomendados	Realização de aula prática por parte dos discentes	18/07 a 22/07		100	Presencial : 3 h Remota: 0 h
3	1	2	Avaliação II		Webaula síncrona; Textos selecionados	Realização de aula prática por parte dos discentes	25/07 a 29/07		100	Presencial : 3 h Remota: 0 h
3	1	3	Avaliação II		Webaula síncrona; Textos selecionados	Realização de aula prática por parte dos discentes	01/08 a 04/08 08/08 a 12/08		100	Presencial : 2 h Remota: 0 h
3	1	4	Avaliação II		Webaula síncrona;	Realização de aula prática por	15/08 a 19/08		100	Presencial : 2 h Remota:

				Textos selecionados	parte dos discentes				0 h
			Avaliação Final	Atividade no sistema Moodle (assíncrona)	Atividade no sistema Moodle	23/08 a 25/08	100		

<p><b>Pontuação das Atividades Individuais e Colaborativas realizadas Presencialmente</b></p>	<p>100 pontos para cada avaliação; Total de 200 pontos.</p>
<p>A Nota 1 será obtida de maneira individual (máximo de 100 pontos)</p> <p>A Nota 2 será obtida através de realização da atividade em grupo (cada discente avaliado de maneira individual, obtendo o máximo de 100 pontos)</p> <p>A Nota da disciplina será calculada considerando a média aritmética das 2 avaliações.</p> <p>A Prova final consiste de uma única avaliação, com pontuação máxima de 100 pontos.</p>	

Assinatura do Docente: *Rigo de Loima B. Cavalcanti*

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

Local/Data da Aprovação:

## PLANO INSTRUCIONAL

<b>TURMA: 1º Período</b> <b>CURSO: Licenciatura em Química</b> <b>COMPONENTE CURRICULAR: Química Geral I</b> <b>PROFESSOR(A) FORMADOR(A): Geórgia Batista Vieira de Lima</b>	<b>PERÍODO: 2022.1</b> <b>CARGA HORÁRIA (30%): 30 h/a</b>
---	--

TÓPICO	UNIDADE	TEMA	OBJETIVOS	RECURSOS DIDÁTICO-PEDAGÓGICOS	INSTRUMENTO DE AVALIAÇÃO	PERÍODO	ATIVIDADE INDIVIDUAL/PONTUAÇÃO	ATIVIDADE COLABORATIVA/PONTUAÇÃO	CARGA HORÁRIA
1	1	Apresentação da disciplina e do Plano Instrucional. A matéria e suas transformações.	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Apresentar a disciplina.</li> <li>• Apresentar o Plano Instrucional.</li> <li>• Compreender as propriedades gerais da matéria e as transformações que as mesmas sofrem.</li> </ul>	Webaula assíncrona com aplicação de exercícios de fixação e textos recomendados.	Exercício de fixação.	30/03	Sem pontuação.	Sem pontuação.	2 h/a
1	1	A matéria e suas transformações. Propriedades físicas da matéria.	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Compreender as propriedades gerais da matéria e as transformações que as mesmas sofrem.</li> </ul>	Webaula síncrona com apresentação de Slides e aplicação de exercícios de fixação.	Exercício de fixação.	01/04	Sem pontuação.	Sem pontuação.	3 h/a
1	1	Energia, calor e temperatura. As transformações da matéria e as Leis das transformações Químicas.	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Capacidade de operar com os conceitos das propriedades gerais e específicas da matéria, conhecendo sua importância.</li> </ul>	Webaula assíncrona com aplicação de exercícios de fixação e textos recomendados.	Exercício de fixação.	06/04	Sem pontuação.	Sem pontuação.	2 h/a
1	1	Energia, calor e temperatura. As transformações da matéria e as Leis das transformações Químicas.	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Conceituar energia, calor e temperatura;</li> <li>• Conhecer as Leis das transformações químicas.</li> </ul>	Webaula síncrona com apresentação de Slides e aplicação de exercícios de fixação.	Exercício de fixação.	08/04	Sem pontuação.	Sem pontuação.	3 h/a
1	1	Substâncias puras e métodos de identificação. Misturas e processos de separação.	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Conhecer as Leis das transformações químicas.</li> </ul>	Webaula assíncrona com aplicação de exercícios de fixação e textos recomendados.	Exercício de fixação.	09/04	Sem pontuação.	Sem pontuação.	3 h/a

1	1	Substâncias puras e métodos de identificação. Misturas e processos de separação.	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Conceituar substâncias simples e compostas;</li> <li>• Conceituar e distinguir misturas homogêneas e heterogêneas;</li> <li>• Identificar os processos mais comuns de separação de misturas.</li> </ul>	Webaula assíncrona com aplicação de exercícios de fixação e textos recomendados.	Exercício de fixação.	13/04	Sem pontuação.	Sem pontuação.	2 h/a
-	-	-	FERIADO	-	-	15/04	-	-	-
2	1	Histórico e composição do átomo.	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Compreender as diferentes espécies de matéria e sua constituição em unidade básica, denominada de átomo.</li> </ul>	Webaula assíncrona com aplicação de exercícios de fixação e textos recomendados.		20/04	Sem pontuação.	Sem pontuação.	2 h/a
2	1	Histórico e composição do átomo. Massa atômica e isótopos.	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Compreender as diferentes espécies de matéria e sua constituição em unidade básica, denominada de átomo.</li> </ul>	Webaula síncrona com apresentação de Slides e aplicação de exercícios de fixação.		22/04	Sem pontuação.	Sem pontuação.	3 h/a
2	1	Massa atômica e isótopos.	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Conhecer o significado de massa atômica e isótopos.</li> </ul>	Webaula assíncrona com aplicação de exercícios de fixação e textos recomendados.		27/04	Sem pontuação.	Sem pontuação.	2 h/a
2	1	Modelos atômicos. A visão moderna da estrutura atômica.	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Conhecer as diversas teorias atômicas.</li> </ul>	Webaula síncrona com apresentação de Slides e aplicação de exercícios de fixação.		29/04	Sem pontuação.	Sem pontuação.	3 h/a
2	1	Modelos atômicos. A visão moderna da estrutura atômica.	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Conhecer as diversas teorias atômicas.</li> </ul>	Webaula assíncrona com aplicação de exercícios de fixação e textos recomendados.		04/05	Sem pontuação	Sem pontuação.	2 h/a
-	1	Exercício de verificação da aprendizagem (A1).	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Diagnosticar a situação de aprendizagem de cada aluno, em relação à programação curricular.</li> </ul>	Webaula assíncrona com aplicação do primeiro exercício de verificação da aprendizagem (A1).	Exercício de verificação da aprendizagem.	06/05	100	Sem pontuação.	3 h/a
-	-	Avaliação Final	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Verificar o quanto do conteúdo ensinado foi absorvido pelo aluno.</li> </ul>	Avaliação Final aplicada de forma presencial.	Avaliação Final	26/08	100	Sem pontuação.	-

**Pontuação das Atividades Individuais e Colaborativas realizadas na Ambiente Virtual de Aprendizagem *Moodle***

100 pontos

Assinatura do Docente: *Geângia Batista Vieira de Lima*

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

Local/Data da Aprovação: