

**FICHA DE ORIENTAÇÃO AOS ALUNOS - FOA**

*Avaliação AE1 / 2024 Ciências 9º ano*

**Duração:** 120 minutos  
**Professor(es):** Dr Ailton e Ten Anna Letícia

**Orientação para Estudo**

<b>Ler:</b>	Estudar com atenção os slides disponibilizados no AVA e capítulos (1,2,3,4,5) do livro didático do livro didático referentes aos objetos de conhecimento descritos abaixo.
<b>Refazer:</b>	Fazer, refazer ou revisar os exercícios propostos pelos professores durante o ano letivo.
<b>Resolver:</b>	Exercícios do livro didático adotado e listas de exercícios.
<b>Rever:</b>	Revisar os resumos e anotações no caderno.

**Material a ser trazido pelo aluno**


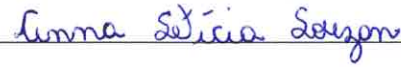
Caneta esferográfica com tinta azul ou preta, lápis e borracha.

**Não será permitido**

Material de consulta de qualquer natureza, corretivo, aparelho celular e empréstimo de material durante a realização da prova.

*CIÊNCIAS DA NATUREZA*

<i>SEQUENCIA DIDÁTICA</i>	<i>OBJETO DO CONHECIMENTO</i>	<i>Material de Consulta</i>
<i>Nº 01 – Matéria: átomos e moléculas</i>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- Estudo da matéria: conceitos e propriedades gerais e específicas.</li> <li>- Número atômico e número de massa específicas</li> <li>- Camadas eletrônicas.</li> <li>- Mudanças de estados físicos</li> <li>- Distribuição eletrônica por camadas.</li> <li>- Evolução dos modelos atômicos</li> <li>- Elementos químicos</li> <li>- Componentes do átomo</li> <li>- Íons: cátions e ânions.</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- Livro Didático.</li> <li>- Notas de Aula.</li> <li>- Roteiro de Aula Prática.</li> <li>- Power Points disponibilizados.</li> </ul>
<i>Nº 02 – Tabela Periódica.</i>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- Histórico da tabela periódica</li> <li>- Organização da tabela periódica</li> </ul>	
<i>Nº 03 – Ligações químicas.</i>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- Regra do Octeto</li> <li>- Tipos de ligação química: iônica, covalente e metálica</li> <li>- Fórmula eletrônica (ou de Lewis), estrutural e molecular.</li> </ul>	

<p>Nº 04 – Reações químicas.</p>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- Compreensão do conceito de equação e reação química.</li> <li>- Tipos de reação.</li> <li>- Balanceamento: método das tentativas.</li> <li>- Leis Ponderais.</li> <li>- Aplicações das reações químicas em tecnologias.</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- Livro Didático.</li> <li>- Notas de Aula.</li> <li>- Roteiro de Aula Prática.</li> <li>- Power Points disponibilizados.</li> </ul>
<p><i>Professor(es) - Ass. / Nome por extenso:</i></p> <p>Ailton Souza de Oliveira </p> <p>Anna Letícia Rigo Munhoz Louzan </p>		