

<b>FICHA DE ORIENTAÇÃO AOS ALUNOS - FOA</b>	
<i>Avaliação de Recuperação nº 02 / 2024</i> <b>QUÍMICA – 1º ANO DO ENSINO MÉDIO</b>	
<b>Data da aplicação:</b>  <div style="border: 1px solid black; width: 100%; height: 20px;"></div>	<b>Duração: 120 minutos</b>

#### Orientação para Estudo

<b>Ler:</b>	Estudar com atenção os capítulos do livro didático referentes aos objetos de conhecimento descritos abaixo.
<b>Refazer:</b>	Fazer, refazer ou revisar os exercícios propostos pelos professores durante o trimestre.
<b>Resolver:</b>	Exercícios do livro didático adotado pelo colégio e listas de exercícios.
<b>Rever:</b>	Revisar as atividades e materiais disponibilizados no AVA (slides, videoaulas, listas de exercícios etc).

#### Material a ser trazido pelo aluno

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

#### Não será permitido

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

#### Fontes de Consulta para Estudo

<ul style="list-style-type: none"> <li>- Livro adotado no respectivo CM.</li> <li>- Anotações das aulas.</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- Notas de aula.</li> <li>- Listas de exercícios.</li> </ul>
---	---

#### ÁREA: QUÍMICA

Disciplina	SD (nº e título, conforme PED BC)	Detalhamento do Objeto do Conhecimento (conforme PED BC)
Química	Nº 05 – Ligações Químicas	1) <i>Ligação iônica (conceito, propriedades, fórmula iônica e fórmula eletrônica);</i> 2) <i>Ligação covalente (conceito, propriedades, fórmula molecular, fórmula eletrônica, fórmula estrutural, polaridade das ligações, geometria molecular, alotropia e polaridade das moléculas);</i> 3) <i>Ligação metálica (conceito, propriedades e ligas metálicas).</i>
	Nº 06 – Forças de interação entre unidades constituintes da matéria e propriedades das substâncias	1) <i>Forças de London (interações dipolo induzido-dipolo induzido);</i> 2) <i>Interações dipolo-dipolo;</i> 3) <i>Ligações de hidrogênio;</i> 4) <i>Relação entre as interações intermoleculares e as propriedades físicas das substâncias;</i> 5) <i>Comparação entre as propriedades físicas das substâncias iônicas, moleculares, metálicas e covalentes.</i>

	Nº 07 – Óxidos, Ácidos, Bases, Sais	<ol style="list-style-type: none"><li>1) Conceito de número de oxidação (Nox);</li><li>2) Ácidos (conceito segundo Arrhenius, classificações, nomenclatura, propriedades e ácidos importantes);</li><li>3) Bases (conceito segundo Arrhenius, classificações, nomenclatura, propriedades e bases importantes);</li><li>4) Sais (conceito segundo Arrhenius, classificações, nomenclatura, propriedades e sais importantes);</li><li>5) Óxidos (conceito, classificações, nomenclatura, propriedades e óxidos importantes);</li><li>6) Reações: reação de neutralização total e parcial, reações de óxidos ácidos e básicos com água e reações neutralização envolvendo óxidos;</li><li>7) Óxidos e problemas ambientais (efeito estufa e chuva ácida).</li></ol>
Professor(es) - Ass. / Nome por extenso:  <p style="text-align: center;"><i>Valter Aparecido Soares Jr</i></p> <hr/>		