

\*\*\*  
FICHA DE ORIENTAÇÃO AOS ALUNOS - FOA

*Avaliação PRF / 2024*

*QUÍMICA – 1º ANO DO ENSINO MÉDIO*

<b>Data da aplicação:</b>	<b>Duração: 120 minutos</b>
1ªCH – /12/24 2ªCH – /12/24	

**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 e listas de exercícios.
<b>Rever:</b>	Revisar as atividades e materiais disponibilizados no AVA (slides, videoaulas, listas de exercícios, TDOMs, aulas práticas e etc).

**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.

**Fontes de Consulta para Estudo**

<ul style="list-style-type: none"> <li>- Livro didático.</li> <li>- Anotações das aulas.</li> <li>- TDOMs</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- Notas de aula.</li> <li>- Slides.</li> <li>- Listas de exercícios.</li> </ul>
--	--

**ÁREA: QUÍMICA**

<i>Disciplina</i>	<i>SD (nº e título, conforme PED BC)</i>	<i>Detalhamento do Objeto do Conhecimento (conforme PED BC)</i>
<i>QUÍMICA</i>	<i>Nº 02 – Estrutura Atômica</i>	2) <i>Evolução histórica dos Modelos Atômicos</i> 3) <i>Constituição do átomo;</i> 4) <i>Conceitos fundamentais (ion, número atômico, número de massa, conceito de elemento químico e isótopos);</i> 5) <i>Distribuição eletrônica (diagrama de Pauling).</i>
	<i>Nº 03 – Tabela periódica</i>	2) <i>Classificação Periódica Moderna;</i> 3) <i>Configuração eletrônica dos elementos ao longo da Tabela Periódica;</i>
	<i>Nº 05 – Ligações químicas</i>	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	<ol style="list-style-type: none"> <li>1) Forças de London (interações dipolo induzido-dipolo induzido);</li> <li>2) Interações dipolo-dipolo;</li> <li>3) Ligações de hidrogênio;</li> <li>4) Relação entre as interações intermoleculares e as propriedades físicas das substâncias;</li> <li>5) Comparação entre as propriedades físicas das substâncias iônicas, moleculares, metálicas e covalentes.</li> </ol>
Nº 07 – Óxidos, Ácidos, Bases, Sais	<ol style="list-style-type: none"> <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> </ol>
Nº 9 – Classificação e previsão da ocorrência das reações químicas	<ol style="list-style-type: none"> <li>1) Classificação (adição, decomposição, simples troca, dupla troca e oxirredução);</li> <li>3) Balanceamento pelo método das tentativas.</li> </ol>
Nº 10 – Grandezas químicas	<ol style="list-style-type: none"> <li>3) Massa atômica do elemento;</li> <li>4) Massa molecular e mínima;</li> <li>5) Conceito de mol;</li> <li>6) Massa Molar;</li> </ol>
Nº 11 – Estudo físico dos gases	<ol style="list-style-type: none"> <li>1) Conceito de gás ideal;</li> <li>2) Variáveis de estado;</li> <li>3) Equação geral dos gases e Equação de Clapeyron;</li> </ol>
Nº 12 – Relações quantitativas envolvidas na transformação química	<ol style="list-style-type: none"> <li>1) Cálculo de fórmulas (fórmula percentual, fórmula mínima e fórmula molecular);</li> <li>2) Casos gerais de cálculo estequiométrico;</li> <li>3) Casos específicos de cálculos estequiométricos (reagente limitante e reagente em excesso, pureza de reagentes e rendimento de reação).</li> </ol>

Professor(es) - Ass. / Nome por extenso:

Ten Felipe Afonso/Prof. Alex Fonseca

