



A6 – 1º ANO EM - 2024
1ª E 2ª CHAMADAS

FICHA DE ORIENTAÇÃO AOS ALUNOS CIÊNCIAS DA NATUREZA E SUAS TECNOLOGIAS

Orientação para Estudo

Ler:	Estudar com atenção os capítulos do livro didático referentes aos objetos de conhecimento descritos abaixo.
Refazer:	Fazer, refazer ou revisar os exercícios propostos pelos professores durante o trimestre.
Resolver:	Exercícios do livro didático adotado pelo colégio e listas de exercícios.
Rever:	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

- Livro adotado no respectivo CM. - Anotações das aulas. - Videoaulas.	- Notas de aula. - Listas de exercícios.
--	---

CIÊNCIAS DA NATUREZA E SUAS TECNOLOGIAS

Disciplina	SD (nº e título, conforme PED FGB)	Detalhamento do Objeto do Conhecimento (conforme PED FGB)
Biologia (Itens 61 a 70)	SD09 – Metabolismo energético	- Catabolismo: Respiração celular aeróbia e fermentação. - Anabolismo: Fotossíntese.
	SD10 - Núcleo e Síntese Proteica	- Estrutura do Núcleo. - Replicação, Transcrição e Tradução. - DNA, RNA transportador, ribossômico, mensageiro. - Mutações gênicas e cromossômicas.
	SD11 - Ciclo Celular: intérfase e divisão celular	- Ciclo celular. - Mitose. - Meiose.

<p>Física (Itens 71 a 80)</p>	<p>SD05 – Princípios de Conservação</p>	<ul style="list-style-type: none"> - Trabalho de força constante e de força variável; - Energia mecânica: cinética, potencial gravitacional e potencial elástica; - Potência mecânica e rendimento; - Teorema Trabalho-Energia cinética; - Conservação de energia - Teorema do Impulso - Conservação da Quantidade de movimento de um sistema de corpos
<p>Química (Itens 81 a 90)</p>	<p>SD05 – Ligações Químicas.</p>	<p>-Ligação covalente (conceito, propriedades, fórmula molecular, fórmula eletrônica, fórmula estrutural, polaridade das ligações, geometria molecular, alotropia e polaridade das moléculas).</p>
	<p>SD06 – Forças de interação entre unidades constituintes da matéria e propriedades das substâncias.</p>	<p>-Relação entre as interações intermoleculares e as propriedades físicas das substâncias.</p>
	<p>SD07 – Óxidos, Ácidos, Bases, Sais.</p>	<ul style="list-style-type: none"> - Ácidos (conceito segundo Arrhenius, classificações, nomenclatura, propriedades e ácidos importantes); - Bases (conceito segundo Arrhenius, classificações, nomenclatura, propriedades e bases importantes); - Sais (conceito segundo Arrhenius, classificações, nomenclatura, propriedades e sais importantes); - Óxidos (conceito, classificações, nomenclatura, propriedades e óxidos importantes); - Reações: reação de neutralização total e parcial, reações de óxidos ácidos e básicos com água e reações neutralização envolvendo óxidos; - Óxidos e problemas ambientais (efeito estufa e chuva ácida).