



COLÉGIO SANTA EMÍLIA OLINDA-PE

1º ano - Ensino Médio

**Testes da 1ª Unidade
Conteúdo e Horário**

A suprema arte do professor é despertar a alegria na expressão criativa do conhecimento, dar liberdade para que cada estudante desenvolva sua forma de pensar e entender o mundo, assim criamos pensadores, cientistas e artistas que expressarão em seus trabalhos aquilo que aprenderam com seus mestres.

(Albert Einstein)

- **Horário:**

1º e 2º ano – Início – 7h30min

Término – 10h20min

Intervalo – 10h20min às 10h50min

Retorno para a sala de aula - às 10h50min

- O aluno que faltar a algum teste por motivo de doença, deve, no prazo máximo de 07 (sete) dias, apresentar atestado médico à coordenação pedagógica.
- Os estudantes só poderão se ausentar da sala de aula após 2h do início dos testes.
- **Os testes de Redação** serão agendados previamente em sala de aula, pelo professor, e serão aplicados nas aulas específicas da disciplina.

Calendário:

Data	1º Ano	2º Ano
02/03 Segunda-feira	Biologia 1, 2 Língua Portuguesa Língua Estrangeira	Biologia 1, 2 Língua Portuguesa Língua Estrangeira
03/03 Terça-feira	Matemática 1, 2 Filosofia	Matemática 1, 2 Filosofia
04/03 Quarta-feira	Química 1, 2 Literatura	Química 1, 2 Literatura
05/03 Quinta-feira	Sociologia Geografia 1, 2	Sociologia Geografia 1, 2
06/03 Sexta-feira	Física 1, 2 História 1, 2, 3	Física 1, 2 História 1, 2, 3, 4

2ª chamada - das 14 às 18h.

Data	1º Ano	2º Ano
09/03 Segunda-feira	Língua Portuguesa Literatura Língua Estrangeira Redação Matemática Filosofia	Língua Portuguesa Literatura Língua Estrangeira Redação Matemática Filosofia
10/03 Terça-feira	Física Química Biologia História Geografia Sociologia	Física Química Biologia História Geografia Sociologia

1. Conteúdo

BIOLOGIA – PROF^{es}. ANA KÁRITE e MIGUEL CRUZ

Biologia 1

- Níveis de organização dos seres vivos.
- Metodologia científica.
- Origem da vida.

Biologia 2

- Divisão celular.
- Gametogênese (espermatogênese e ovogênese).

LÍNGUA PORTUGUESA – PROF^a. LUANA MARTINS

- Estrutura das palavras - Os elementos mórficos, os diferentes tipos de morfema, os elementos mórficos formadores de palavras.
- Formação lexical de palavras - Palavras primitivas e derivadas.
- Formação de palavras - Composição por justaposição e aglutinação e o uso da composição.
- Outros processos de formação de palavras - Redução, abreviação, sigla/siglonimização, onomatopeia, neologismo e empréstimos lexicais.

REDAÇÃO – PROF^a. LUANA MARTINS

- Interlocução e contexto - leitores do texto – interlocutor universal; texto e contexto
- Discurso e texto - as marcas ideológicas em um texto
- Produção - adequação do texto a seus interlocutores
- Procedimentos de leitura

LÍNGUA ESTRANGEIRA

ESPAÑHOL – PROF^a. KARLA SIMONE

- Comprensión de texto
- Verbo SER
- Verbo ESTAR
- Pronombres de tratamiento formal e informal
- El voseo y el tuteo

INGLÊS – PROF^a. PATRICIA SOUZA

- Simple Present
- Present Continuous
- Exercícios do livro e do caderno – Fichas – Análise e interpretação textual

MATEMÁTICA – PROF^{es}. ANACLETO e EDSON

Matemática 1

Estatística e análise de gráficos

- População
- Amostra
- Frequência
- Gráficos (segmento, barras, setores, pictograma)

Medidas de tendência

- Moda
- Mediana
- Média

Matemática 2

1º ano A, B

- Triângulos: definição, elementos, condições de existência, classificação
- Relações métricas no triângulo retângulo

1º ano C, D, E

- Ângulos: definição, medida de ângulo (grau e radiano)
- Ângulos formados pelos ponteiros de um relógio
- Ângulos formados por retas concorrentes
- Ângulos formados por retas paralelas com uma transversal
- Ângulos complementares, suplementares e replementares

FILOSOFIA – PROF^a. SILVANA PEDROZA

- Capítulo 1 – A experiência filosófica.
- Capítulo 2 – Natureza e cultura.

QUÍMICA – PROF^{es}. NEÔNIO DUQUE e PAULA ALMEIDA

Química 1

TABELA PERIÓDICA

- ✓ Histórico
- ✓ Classificação (períodos e famílias)
- ✓ Propriedades físicas e químicas dos elementos: metais, semimetais, não metais e gases nobres;
- ✓ Elementos cismetálicos e transmetálicos;
- ✓ Naturais, artificiais e radioativos;
- ✓ Localização da família e período dos elementos químicos;
- ✓ Propriedades periódicas: raio atômico, eletropositividade, eletronegatividade, eletroafinidade, potencial de ionização e densidade

Química 2

- Constituição da matéria – Conceitos fundamentais / Modelo Atômico de Dalton – Lei de Lavoisier (Conservação das Massas) – Representações x Fórmulas químicas
- Sistemas químicos: Substâncias x Misturas / Fases (homogêneo e heterogêneo)
- Ponto de fusão e ebulição – Densidade
- Fenômenos físicos e químicos.

LITERATURA – PROF. HUGO RODRIGUES

- Conceitos, especificidades, características e funcionalidade da arte literária.
- Diferença entre o texto literário e o texto não literário.
- Plurissignificação da linguagem literária.
- Funções da linguagem.

SOCIOLOGIA – PROF^a. SILVANA PEDROZA

- Capítulo 1 – A sociedade humana.
- Capítulo 2 – Princípios de Sociologia.

GEOGRAFIA – PROF^{es}. MAURO ALESSANDRO e ANA MARIA

Geografia 1

- Planeta terra – Movimentos, coordenadas geográficas e fuso horário.
- Slides e anotações do caderno.

Geografia 2

- Introdução à Ciência Geográfica (Ficha de estudo).

FÍSICA – PROF^{es}. JOSÉ FENANDES BENTO e JOSÉ FELIPE

Física 1

- Notação científica
- Ordem de grandeza

Física 2

- Velocidade Média
- Movimento Uniforme: Função horária – Gráficos – Movimento relativo.

HISTÓRIA – PROF^{es}. MARLOS NOBRE, CAMILO e ULISSES FREITAS

História 1

- A arte na pré-história.
- A arte na pré-história do Brasil.
- A arte na civilização egípcia (tema do trabalho).

História 2

- A expansão marítima
- Descobrimento do Brasil.

História 3

- A introdução ao estudo da história.
- A evolução do homem.
- A pré-história.
- O Egito antigo.