

AVALIAÇÃO 1º TRIMESTRE LETIVO 2026 - (AV2)

- Dia 22/05 os estudantes pegam às 10h05 min para fazer as duas provas.
- dia 23 há aula e prova das 8 às 12h uniforme livre, cantina aberta

2º ANO DO ENSINO MÉDIO (2EM)		
DISCIPLINA	DATA	CONTEÚDO
LÍNGUA PORTUGUESA	22/05	Tipos de predicado. Verbo transitivo e intransitivo. Objeto direto e indireto. Adjunto adverbial. Adjunto adnominal. Complemento nominal. Aposto. Vocativo. Interpretação de texto.
FILOSOFIA	20/05 (antecipada)	Vol 7 até página 39
INGLÊS	25/05	Unidade 5 Pág. 42 – Present perfect continuous Unidade 6 Págs. 40 e 41 – Past Perfect Pág. 42 – Modal Verbs e exercícios
ARTES	25/05	Capítulo 8
MATEMÁTICA		Livro 6 Cap. 2 - Função Logarítmica - Logaritmos.

		<ul style="list-style-type: none"> - Condições para a existência de um logaritmo. - Propriedades operatórias dos logaritmos. - Mudança de base. - Função logarítmica. - Valor da função. - Gráfico da função. - Domínio da função. (Pág. 22 a 35)
		- Resumos do caderno.
HISTÓRIA	26/05	Livro 8 - Capítulo 2 - O Iluminismo e a Independência dos Estados Unidos. (todo o capítulo).
GEOGRAFIA	22/05	Volume 8 4-33
PRODUÇÃO T.	23/05	Redação modelo ENEM.
ED. FÍSICA	25/05	https://canva.link/he6lzp_g2jo2rzm5
PROJETO DE V.	Não faz prova	
BIOLOGIA	27/05	Livro 10. Algas. Pág. 3 a 6. Protozoários. Pág. 9 a 12. Fungos. Pág. 13 a 19. Livro 11. Características gerais dos grandes grupos de plantas. Pág. 4 a 14.
QUÍMICA	28/05	→ Módulo 05 – A tabela periódica <ul style="list-style-type: none"> ↪ Capítulo 2: A organização atual da tabela periódica <ul style="list-style-type: none"> - A organização pelo número atômico - Representação do elemento químico na tabela periódica - A massa atômica - Grupos e períodos - Metais e não metais ↪ Capítulo 4: Configuração eletrônica

		<ul style="list-style-type: none"> - A distribuição eletrônica por níveis de energia e a tabela periódica - Configuração eletrônica de íons e valência ↪ Capítulo 5: Os subníveis e os orbitais - Os subníveis de energia e a distribuição eletrônica - Distribuição em subníveis eletrônicos para íons ↪ Capítulo 6: Propriedades periódicas - Raio atômico - Energia de ionização - Afinidade eletrônica → Módulo 06 – Ligações químicas ↪ Capítulo 1: Fundamentos das ligações químicas - Estabilidade energética - O átomo de Lewis e a regra do octeto ↪ Capítulo 2: Ligações iônicas - Átomos e íons - Fórmula e nomenclatura dos compostos iônicos ↪ Capítulo 3: Ligações covalentes - Compartilhamento de elétrons - Símbolos e fórmulas de Lewis - Polaridade das ligações covalentes
FÍSICA	27/05	<p>Livro – Calor e mudança de estado Página 3–15 Listas de exercícios</p>
IFA	Atividade prática em andamento	
SOCIOLOGIA	23/05	<p>Livro 7 - Sociologia e o estudo do trabalho. Capítulo 1. (todo o capítulo).</p>
LITERATURA	26/05	<p>Unidade 10 Págs. 4, 5. 6 e 7 – Romantismo com liberalismo em Portugal.</p>

		Págs 5. 6 e 7 – Viagens na minha terra Pág. 10 – Romantismo brasileiro Pág. 11 e 12 – Gonçalves Dias Págs. 12, 13 e 14 – Álvares de Azevedo. Págs. 15, 16 e 17 – Castro Alves
--	--	--

*Segunda chamada: As justificativas para a segunda chamada devem acontecer na secretaria da escola **até o dia 27/05** e estas serão aplicadas nos dias 28 e 29 de maio, no contraturno. A distribuição das disciplinas será feita em “canhoto” entregue ao estudante durante o agendamento na secretaria