



PROVA GLOBAL/ROTEIRO 1ª SERIE/EM

2º TRIMESTRE/2018

DATA	DISCIPLINA	PROFESSOR	CONTEÚDOS
17/08	Educação Física	Liane	COLUNA VERTEBRAL VÍCIOS POSTURAIIS L.E.R
17/08	Ensino Religioso	Yves	* CAP 5 UMA FOME QUE NOS LEVA ALÉM. - Transcendência - A Dimensão da transcendência * CAP 6 COMO EXPLICAR O MUNDO? - O mito - as narrativas na tradição religiosa * CAP 7 ECISTE UM SENTIDO PRA TUDO ISSO? - os totens - Exemplos , conceito - os totens na atualidade
18/08	CIÊNCIAS HUMANAS		
	HISTÓRIA HISTÓRIA DA ARTE	Sandro	<ul style="list-style-type: none"> • História: Capítulos 6, 7 e 8. • História da Arte: Capítulo 3. • Vídeos e músicas trabalhados.
	GEOGRAFIA	Willen	Cap. 6 - O Estudo das Populações. Cap. 7 - O Espaço Rural Caps. 8 e 9 - O Espaço Urbano. Cap 10 - O Estudo das Industrias
	SOCIOLOGIA	Eva	- A revolução industrial (p. 31-38 e anotações de aula) - Cidadania (anotações de aula , p. 284-286 e 301-303) - Declaração Universal dos Direitos Humanos (p.285-286, slides no Portal Edebê e anotações de aula) - Minorias (Vídeo de Gilberto Rodrigues "Quais são os direitos das minorias?" com link no Portal Edebê, p. 294 – 324 e anotações de aula) - Violências (anotações de aula e p. 364-369) - Movimento Hip Hop (anotações de aula e p. 381-383) - Produção e trabalho (p.285-286, slides no Portal Edebê e anotações de aula) - Fordismo e Taylorismo (Vídeo "Tempos Modernos", com link no Portal Edebê, p. 107 e anotações de aula) - Instituições sociais (p.287-292, slides no Portal Edebê e anotações de aula).
	FILOSOFIA	Yama	SÓCRATES - capítulo 2 PLATÃO - capítulo 3 ESTÉTICA - capítulo 19
20/08	LINGUAGENS E CÓDIGOS		
	PORTUGUÊS	Arivânia	História da arte e da literatura. - Estilo de época e estilo individual. - A Língua Portuguesa no Brasil. - O português europeu e o português brasileiro. - Figuras de linguagem: Metáfora – Comparação – Antítese – Paradoxo – Metonímia - Pleonasmos. - Era medieval 1º época medieval - Trovadorismo. As cantigas medievais. Prosa medieval: as novelas de cavalaria. 2º era medieval – Humanismo. Livro – Capítulo 4 – A partir da página 2.4.5-1 até o final. Capítulo 5 – Todo. Caderno – Resumos.
	INGLÊS	Wilton	Unidades 3 e 4 do livro Four Corners L2A Condições Climáticas, Temperaturas e Climas Estações do ano. Meses do ano. Advérbio de intensidade. Quantifier + verbos.

			<p>Would like + verbos com ING e no Infinitivo com TO. Substantivos Contáveis e Incontáveis. Quantifier + Substantivos. Artigos. Presente Simples Interpretação textual</p>
	ESPAÑHOL	Bárbara	<p>- Las horas - Rutina: días de la semana y meses - La familia - Las profesiones - Estar + gerúndio - Ir + a + infinitivo - Los artículos</p>
21/08	CIÊNCIAS DA NATUREZA		
	BIOLOGIA	wendell	<p>Cap. 7 - Fatores que afetam o equilíbrio ambiental Cap. 8 - Organização da diversidade biológica Cap. 9 - Os vírus Cap. 10 - Os procariontes Cap. 11 - Reino Protocista</p>
	QUÍMICA	Edilzo	<p>❖ Tabela Periódica ou Classificação Periódica dos Elementos Químicos:</p> <ul style="list-style-type: none"> ○ Elementos representativos e de transição (interna e externa); ○ Propriedades da tabela periódica: <ul style="list-style-type: none"> ▪ <u>Raio atômico ou tamanho do átomo:</u> <ul style="list-style-type: none"> • <i>Raio iônico;</i> ▪ <u>Energia de ionização e afinidade eletrônica;</u> ▪ <u>Eletropositividade e Eletronegatividade;</u> ▪ <u>Reatividade química;</u> ○ Características dos metais, ametais, semimetais e gases nobres. <p>❖ Ligações Químicas</p> <ul style="list-style-type: none"> ○ Teoria/ Regra do Octeto; ○ Estrutura de Lewis; ○ Ligação Iônica: <ul style="list-style-type: none"> ▪ <u>Fórmula iônica (ion-fórmula);</u> ▪ <u>Compostos iônicos e suas propriedades;</u> ○ Ligação Covalente ou Molecular: <ul style="list-style-type: none"> ▪ <u>Fórmula estrutural e molecular;</u> ▪ <u>Ligação covalente dativa ou coordenada;</u> ▪ <u>Ligação covalente apolar e polar;</u> ▪ <u>Compostos covalentes e suas propriedades;</u> ○ Ligação Metálica: <ul style="list-style-type: none"> ▪ <u>Propriedades.</u> <p>❖ Geometria Molecular</p> <ul style="list-style-type: none"> ○ VSEPR; ○ Tipos: <ul style="list-style-type: none"> ▪ <u>Linear, angular, triangular ou trigonal plana, piramidal;</u> ▪ <u>Tetraédrica, bipirâmide trigonal ou bipiramidal trigonal e octaédrica;</u> ○ Polaridade de moléculas (apolar e polar); <p>❖ Teoria da hibridização e exceção à regra do octeto</p> <ul style="list-style-type: none"> ○ Ligação sigma (σ) e pi (π): <ul style="list-style-type: none"> ▪ <u>Tipos de ligação sigma e pi;</u> ○ Tipos de hibridização dos átomos e exceções à regra do octeto; <p>❖ Forças intermoleculares</p> <ul style="list-style-type: none"> ○ Forças de Van der Waals: <ul style="list-style-type: none"> ▪ <u>Dispersão de London ou Dipolo induzido – dipolo induzido;</u> ▪ <u>Dipolo permanente – dipolo permanente;</u> ○ Ligações de hidrogênio; ○ Propriedades da água, tensão superficial dos líquidos, viscosidade, ponto de fusão e ebulição e solubilidade; ○ Tensoativos, surfactantes e micelas/moléculas anfífilas; <p>❖ Oxidação e Redução:</p> <ul style="list-style-type: none"> ○ Conceito de oxidação e redução; ○ Número de oxidação (NOx): <ul style="list-style-type: none"> ▪ <u>Regras para determinação do NOx dos elementos;</u> ▪ <u>NOx em compostos e NOx de espécies iônicas (íons poliatômicos);</u> <p>❖ Reações Químicas Inorgânicas:</p>

			<ul style="list-style-type: none"> ○ Classificação das equações químicas: <ul style="list-style-type: none"> ▪ <u>Quanto à complexidade das substâncias:</u> <ul style="list-style-type: none"> • Síntese ou adição e análise ou decomposição; • Simples troca ou deslocamento e dupla troca ou metátese; ▪ <u>Reações de combustão:</u> <ul style="list-style-type: none"> • Completa e incompleta; ❖ Laboratório de Química <ul style="list-style-type: none"> ○ Geometria molecular; ○ Polaridade de substâncias; ○ Ocorrência de reações químicas. <p>FONTES DE ESTUDO:</p> <ul style="list-style-type: none"> ❖ Apontamentos do caderno e slides; ❖ Aulas expositivas em sala; ❖ Exercícios: caderno, livro, aula experimental e listas. ❖ Livro do aluno (Cap. 7: 2.7.3, 2.7.4, 2.7.5, 2.7.6 e 2.7.7; Cap. 8: completo; Cap. 9: completo).
	FÍSICA	Gustavo	<p>As três leis de Newton Máquina de Atwood/ combinação de roldanas e a vantagem mecânica Atrito cinético. Atrito estático. Planos inclinados. Aplicação das leis de Newton. Força Elástica. Trabalho Energia cinética. Energia potencial gravitacional. Energia mecânica e sua conservação.</p>
22/08	MATEMÁTICA E SUAS TECNOLOGIAS		
	MATEMÁTICA	Elke	<p>CAPÍTULO 4: INTRODUÇÃO ÀS FUNÇÕES</p> <ul style="list-style-type: none"> * Ideia de função * Domínio, contradomínio e imagem * Plano cartesiano * Representação gráfica de uma função * Função injetora, bijetora e sobrejetora * Função composta <p>CAPÍTULO 5: FUNÇÃO AFIM E FUNÇÃO CONSTANTE</p> <ul style="list-style-type: none"> * Função afim * Função afim: coeficientes, raízes e gráficos * Função constante, crescente ou decrescente <p>CAPÍTULO 6: FUNÇÃO QUADRÁTICA</p> <ul style="list-style-type: none"> * Definição de função quadrática * Gráfico de função quadrática * Estudo do vértice da função quadrática – máximo e mínimo <p>CAPÍTULO 7: PROGRESSÃO ARITMÉTICA</p> <ul style="list-style-type: none"> * Termo geral * Soma dos termos de uma PA <p>CAPÍTULO 11:</p> <ul style="list-style-type: none"> * Lei dos senos * Lei dos cossenos