



ROTEIRO 1ª SÉRIE/EM – TESTES – 3º TRIMESTRE/2018

Querido(a) aluno(a),

“Nenhum obstáculo é tão grande se sua vontade de vencer for maior”

Estamos aproximando-nos do período de realização das provas parciais(testes) referentes ao 3º trimestre. Para sua organização e planejamento quanto aos estudos, estamos enviando o cronograma e roteiros, pois acreditamos que você estará empenhado em alcançar sucesso nesta reta final de 2018.

DATA	DISCIPLINA	PROFESSOR	CONTEÚDOS
01/10	PORTUGUES	ARIVÂNIA	<p>Classicismo (Luís Vaz de Camões e William Shakespeare).</p> <ul style="list-style-type: none"> - Figuras de linguagem: anacoluto, anáfora, assíndeto, elipse, hipérbato/inversão, polissíndeto, silepse (de gênero, número e pessoa), zeugma. - Gêneros literários: dramático, épico e lírico. - Interpretação de texto. - Metrificação. - Quinhentismo. - Renascimento. <p>Livro: capítulo 6 - páginas 2.6.3-1 a 2.6.4-16 / 151 a 165. capítulo 7 - páginas 3.7-1 a 3.7.2-11 / 178 a 188 Caderno: resumos e análises.</p>
01/10	FÍSICA	GUSTAVO	<p>Conservação da energia mecânica. Trabalho. Teorema do trabalho com variação da energia cinética. Quantidade de movimento. Impulso. Conservação da quantidade de movimento. Coeficiente de restituição. Colisões.</p>
02/10	HISTÓRIA	SANDRO	<ul style="list-style-type: none"> • Capítulos 9 e 10 de História; • Capítulo 4 (temas 1 ao 3) de História da Arte; • Músicas e vídeos trabalhados.
02/10	QUÍMICA	EDILZO	<ul style="list-style-type: none"> ❖ Oxidação e Redução: <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 (ions poliatômicos);</u> ❖ Reações Químicas Inorgânicas: <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; ○ Ocorrência de reações de simples troca ou deslocamento: <ul style="list-style-type: none"> ▪ <u>Fila de reatividade dos metais;</u> ▪ <u>Fila de reatividade dos ametais;</u> ○ Balanceamento de equações químicas: <ul style="list-style-type: none"> ▪ <u>Método das tentativas;</u>

			<ul style="list-style-type: none"> ▪ <u>Método Algébrico:</u> ▪ <u>Método Redox:</u> <ul style="list-style-type: none"> ❖ Dissociação e Ionização: <ul style="list-style-type: none"> ○ Eletrólito e solução eletrolítica; ❖ Funções da Química Inorgânica: <ul style="list-style-type: none"> ○ Ácidos de Arrhenius: <ul style="list-style-type: none"> ▪ <u>Classificação, nomenclatura; força e pH;</u> ▪ <u>Grau de hidratação;</u> ○ Bases de Arrhenius: <ul style="list-style-type: none"> ▪ <u>Classificação, nomenclatura; força, solubilidade e pOH;</u> ○ Sais: <ul style="list-style-type: none"> ▪ <u>Reação de Neutralização:</u> <ul style="list-style-type: none"> • <i>Total e parcial;</i> ▪ <u>Classificação, nomenclatura e solubilidade;</u> ○ Teorias Modernas de Ácido e Base: <ul style="list-style-type: none"> ▪ <u>Teoria de Brønsted-Lowry;</u> ▪ <u>Teoria de Lewis;</u> ❖ Laboratório de Química: <ul style="list-style-type: none"> ○ Ocorrência de reações químicas. <p><u>FONTES DE ESTUDO:</u></p> <ul style="list-style-type: none"> ❖ Apontamentos do caderno e Slides; ❖ Aulas expositivas em sala; ❖ Materiais apresentados pelos grupos; ❖ Materiais complementares; ❖ Exercícios: caderno, livro, aula experimental e listas; ❖ Livro do aluno (Cap. 9 e Cap. 10).
04/10	BIOLOGIA	WENDELL	Cap. 12 - Reino Plantae; Cap. 13 - Reino Fungi; Cap. 14 - Reino Animalia: características gerais e embriológicas dos animais e Filo Porífera.
04/10	GEOGRAFIA	WILLEN	Cap. 12 - As Diversas Fontes Energéticas; Cap. 13 - Os Problemas Ambientais.
05/10	MATEMÁTICA	ELKE	<p>CAPÍTULO 7: PROGRESSÃO ARITMÉTICA * Termo geral * Soma dos termos de uma PA</p> <p>PROGRESSÃO GEOMÉTRICA * Termo geral * Soma dos termos de uma PG finita * Soma dos termos de uma PG infinita</p> <p>CAPÍTULO 8: FUNÇÃO EXPONENCIAL * Função exponencial * Gráfico e comportamento da função exponencial</p> <p>OBS: Revisar todas os exercícios do livro e listas de exercícios.</p>