

CONCURSO DE BOLSAS 2018**Conteúdos Curriculares para a prova de 2^a série – Ensino Médio****BIOLOGIA**

- Bioquímica celular (água, sais minerais, carboidratos, proteínas, lipídios e ácidos nucleicos).
- Citologia – Envoltórios celulares e organelas citoplasmáticas.
- Núcleo celular.

FÍSICA

- Vetores
- Movimento Circular
- Transmissão de movimento
- Cinemática vetorial
- Movimento vertical no vácuo
- Lançamentos horizontal e oblíquo no vácuo
- Leis de Newton
- Forças em trajetórias curvilíneas
- Trabalho e energia
- Equilíbrio do ponto material
- Equilíbrio do corpo extenso
- Hidrostática

GEOGRAFIA

- Sistemas de coordenadas geográficas.
- Estrutura interna da Terra.
- Climatologia mundial.

INGLÊS

- Reading Comprehension
- Present Perfect Tense (affirmative, negative and interrogative forms)
- Adverbs (just/ever/never/already/yet)
- Present Perfect Tense x Simple Past Tense

HISTÓRIA

- Mundo greco-romano
- Idade Média europeia
- Idade Moderna:
 - Estado Nacional Moderno
 - Absolutismo
- Reforma
- Renascimento
- Expansão Marítima e o Mercantilismo
- América Colonial espanhola

LÍNGUA PORTUGUESA

- Gramática e Redação:
 - Acentuação gráfica
 - Morfologia (Classes de palavras)
 - Sintaxe dos termos da oração
 - Tipologia textual
 - Elementos de textualidade:
 - ◆ Coesão e Coerência
 - ◆ Interpretação de texto
- Literatura:
 - Versificação
 - Textos literários/não literários
 - Gêneros Literários
 - Estilos de época e estado de alma
 - Figuras e funções de linguagem
 - Funções da literatura
 - Trovadorismo
 - Classicismo Europeu
 - Arcadismo, características e autores
 - Barroco, características e autores

MATEMÁTICA

- Função do 1^o grau
- Função do 2^o grau
- Sequências (P.A.)
- Prismas
- Pirâmides

QUÍMICA

- Propriedades físicas das substâncias (solubilidade, densidade, ponto de fusão e ponto de ebulição).
- Fenômenos físicos e químicos.
- Leis ponderais.
- Balanceamento de equações.
- Evolução dos modelos atômicos: Dalton, Thomson, Rutherford e Böhr.
- Principais características do átomo (prótons, elétrons e nêutrons, número atômico, número de massa) e suas relações.
- Semelhanças atômicas (isótopos, isótonos, isóbaros e isoeletrônicos).
- Tabela Periódica e Propriedades periódicas.
- Relações de massa: massa atômica, massa molecular, constante de Avogadro, quantidade de matéria (mol) e massa molar.