



CONCURSO DE BOLSAS 2019

Conteúdos Curriculares – Prova de 1ª Série – Ensino Médio

BIOLOGIA

- Níveis de organização dos seres vivos
- Características gerais dos seres vivos
- Água – propriedades biológicas e físico-químicas
- Carboidratos – caracterização e importância biológica

FÍSICA

- Conceitos básicos da Cinemática
- Movimento Uniforme e Uniformemente Variado
- Vetores
- Movimento vertical no vácuo
- Leis de Newton

GEOGRAFIA

- Ordenamentos geopolíticos
- Anomalias de mercado
- Globalização
- Regionalizações mundiais
- A velha e a nova DIT (Divisão Internacional do Trabalho)

HISTÓRIA

- Mundo contemporâneo:
 - Primeira Guerra Mundial
 - Período entreguerras
 - Totalitarismo
- Segunda Guerra Mundial
- Brasil contemporâneo:
 - República Velha

INGLÊS

- Reading Comprehension
- Indefinite articles: A/AN
- There is/There are
- Countable and uncountable nouns
- SOME/ANY
- Modal Verbs: HAVE TO/DON'T HAVE TO/SHOULD/SHOULDN'T/COULD/CAN/MAY/WOULD

LÍNGUA PORTUGUESA

- Gramática e Redação:
 - Sintaxe do período simples
 - Transitividade verbal
 - Tipologia e gêneros textuais
 - Pessoas do discurso
 - Elementos de textualidade: coesão e coerência
 - Intertextualidade
- Interpretação de textos
- Literatura:
 - Gêneros literários
 - Funções e figuras de linguagem
 - Funções da literatura
 - Versificação

MATEMÁTICA

- Semelhança de triângulos
- Teorema de Pitágoras
- Relações trigonométricas do triângulo retângulo
- Relações métricas do triângulo retângulo
- Lei dos senos e cossenos
- Radicais, simplificação, operações e racionalização
- Equação do 2º grau

QUÍMICA

- A matéria – suas propriedades e transformações:
 - Matéria, corpo e objeto – conceitos
 - Propriedades gerais e específicas da matéria
 - Densidade
 - Fenômenos físicos e químicos
 - Estado de agregação da matéria e mudanças de estado
 - Substâncias e misturas
 - Gráficos de mudanças de estado de substâncias e misturas
 - Sistemas homogêneos e heterogêneos
 - Métodos de separação de misturas homogêneas e heterogêneas
- Leis ponderais (Lavoisier e Proust)
- Modelo atômico de Dalton: conceito e representação de elemento químico, substância simples e composta
- Reações químicas: classificação e balanceamento de equações
- Evolução histórica do conceito de átomo: modelos atômicos de Thomson e Rutherford
- Características dos átomos (número atômico, número de massa, prótons, nêutrons e elétrons)
- Semelhanças atômicas (isótopos, isótonos, isóbaros e isoeletrônicos)