



**CONCURSO DE BOLSAS 2018**

**Conteúdos Curriculares para a 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.
- Fases de evolução do capitalismo.
- Anomalias de mercado.
- Globalização.
- Regionalizações mundiais.
- A velha e a nova DIT (Divisão Internacional do Trabalho).

**HISTÓRIA**

- Mundo contemporâneo:
  - I Guerra Mundial
  - Período entreguerras
  - Totalitarismo
  - II Guerra Mundial
- Brasil contemporâneo:
  - República Velha
  - Era Vargas

**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
  - Sintaxe do Período Composto
  - Emprego e função sintática do Pronome Relativo
  - Tipologia textual
  - 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**

- Teorema de Pitágoras
- Relações Trigonométricas do Triângulo Retângulo
- Relações Métricas do Triângulo Retângulo
- Área de Figuras Planas
- 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)