

CONTEÚDO PROGRAMÁTICO ENSINO TÉCNICO CONCOMITANTE – VERÃO/2010

LÍNGUA PORTUGUESA

1. Leitura e Interpretação de Texto - Semântica: Sinonímia e Antonímia, Homônima e Paronímia, Polissêmia, Denotação e Conotação, Figuras de Linguagem: metáfora, metonímia, ironia, eufemismo, antítese, paradoxo. Textualidade: Textos literários e não-literários, Níveis de linguagem, Tipos de discurso

2. Gramática - Ortografia, Acentuação, Pontuação, Crase, Verbos: modos verbais e formas nominais, Verbos regulares, Verbos irregulares: ser, estar, haver, fazer, pôr, Correlação verbal, Concordância nominal e verbal

MATEMÁTICA

1. Conjuntos numéricos (Intervalos Reais) - Notação, Operações

2. Funções – Sistemas de coordenadas Cartesianas, Definição, Domínio, Contradomínio e Imagem, Valor Numérico, Intervalos de crescimento e decrescimento, Análise de gráficos (domínio, imagem, valor numérico)

3. Função do 1.^º grau – Definição, Gráfico, Função Crescente e decrescente, Zeros, Estudo do Sinal, Problemas de Aplicação

4. Progressão Aritmética – Definição, Classificação, Fórmula do termo geral, Soma dos termos de uma P.A. finita, Aplicações

5. Função do 2º grau – Definição, Gráfico, Zeros, Estudo do Sinal, Problemas de aplicação

6. Função Exponencial – Definição, Gráficos, Equações Exponenciais, Problemas de Aplicação

7. Progressão Geométrica – Definição, Classificação, Fórmula do termo geral, Soma dos termos de uma P.G. finita, Soma dos termos de uma P.G. infinita, Aplicações

QUÍMICA

1. A Matéria e suas transformações

- 1.1. Conceitos fundamentais
- 1.2. Estados físicos
- 1.3. Propriedades
- 1.4. Substâncias e misturas
- 1.5. Processos de separação de misturas

2. Estrutura atômica

- 2.1 Modelos atômicos

- 2.2 Partículas fundamentais
- 2.3 Número atômico e número de massa
- 2.4 Elementos Químicos
- 2.5 Semelhanças atômicas
- 2.6 Números Quânticos
- 2.7 Distribuição eletrônica – Diagrama de Linus Pauling

3. Classificação periódica dos elementos químicos

- 3.1. Localização e classificação dos elementos na Tabela Periódica
- 3.2. Propriedades periódicas

4. Ligações químicas

- 4.1 Ligação Iônica
- 4.2 Ligação Covalente
- 4.3 Ligação Coordenada
- 4.4 Ligação Metálica
- 4.5 Geometria e Polaridade
- 4.6 Interações intermoleculares

5. Funções Inorgânicas

Conceito, classificação, nomenclatura, propriedades físicas e reações.

6. Cálculos Químicos

- 6.1. Massa atômica, molecular e molar
- 6.2. Volume molar
- 6.3. Número de Avogadro
- 6.4. Leis das combinações químicas
- 6.5. Cálculos estequimétricos, reagente limitante, pureza e rendimento

FÍSICA

1. TERMOLOGIA

- 1.1 Termometria
 - 1.1.1 Temperatura
 - 1.1.2 Equilíbrio Térmico
 - 1.1.3 Termômetros
 - 1.1.4 Escalas Termométricas
 - 1.1.5 Conversão de Escalas
- 1.2 Transmissão do Calor
 - 1.2.1 Condução
 - 1.2.2 Convecção
 - 1.2.3 Irradiação
- 1.3 Calorimetria
 - 1.3.1 Capacidade Térmica e Calor Específico
 - 1.3.2 Equação Fundamental da Calorimetria
 - 1.3.3 Princípio das Trocas de Calor
- 1.4 Mudanças de Estado Físico
 - 1.4.1 Estados Físicos da Matéria
 - 1.4.2 Mudança de Estado Físico: Calor Latente
 - 1.4.3 Diagrama de Fases
 - 1.4.4 Influência da Pressão nas Mudanças de Estado Físico

- 1.5 Dilatação Térmica
 - 1.5.1 Dilatação dos Sólidos
 - 1.5.2 Dilatação dos Líquidos
 - 1.5.3 Dilatação dos Gases

2. MOVIMENTO ONDULATÓRIO

- 2.1 Conceito de Onda
- 2.2 Classificação das Ondas
- 2.3 Elementos de uma Onda
- 2.4 Velocidade de uma Onda
- 2.5 Fenômenos Ondulatórios
- 2.6 Ondas Sonoras

3. ÓPTICA GEOMÉTRICA

- 3.1 Conceitos Fundamentais
 - 3.1.1 Comportamento da luz
 - 3.1.2 Corpo luminoso e iluminado
 - 3.1.3 Princípios da Ótica Geométrica
- 3.2 Reflexão da Luz
 - 3.2.1 Tipos de reflexão
 - 3.2.2 Leis da reflexão
 - 3.2.3 Espelhos planos
 - 3.2.4 Espelhos esféricos
- 3.3 Refração da Luz
 - 3.3.1 Leis da refração
 - 3.3.2 Índice de refração absoluto e relativo
 - 3.3.3 Reflexão Total
 - 3.3.4 Lentes esféricas delgadas
 - 3.3.5 Olho Humano e defeitos da visão