

PROCESSO DE RECRUTAMENTO E SELEÇÃO – SESC/RR Nº 034/2018

1. CONTEÚDO PROGRAMÁTICO.

CONHECIMENTOS GERAIS

LÍNGUA PORTUGUESA: Compreensão e Interpretação de texto; Fonologia: divisão silábica e pontuação; Morfologia: Estrutura e formação das palavras, classes de palavras; Sintaxe: Termos da oração, período composto, conceito e classificação das orações, concordância verbal e nominal, regência verbal e nominal, crase, pontuação; Semântica e Estilística: A palavra e seu significado no texto. Ortografia. Acentuação gráfica.

MATEMÁTICA: Raciocínio Lógico – Quantitativo (Situações – Problemas). Operações e propriedades; problemas envolvendo as quatro operações fundamentais; regra de três simples; porcentagem e juros simples.

NOÇÕES DE INFORMÁTICA: conhecimento básico de operação de microcomputadores tipo PC, conhecimentos básicos de MSGDOS, Windows, Word for Windows, Excel; Intranet, Internet, correio eletrônico, backup de segurança, periféricos, atalhos de trabalhos, noções de hardware e de software.

CONHECIMENTOS DO SESC: disponível no site www.sescrr.com.br

CONHECIMENTO ESPECÍFICO: Conteúdo Programático:

Diagrama de L. Pauling e Distribuição Eletrônica; Números Quânticos Tabela Periódica; Periodicidade Química: Determinação de Períodos e Famílias dos Elementos Químicos; Propriedades Periódicas; Estado de Oxidação; Cálculos e Regras para a Determinação do Número de Oxidação dos Átomos; Oxirredução; Ligações Químicas: Iônica, Covalente e Metálica; Regra do Octeto; Ligação Covalente: Interpretação de Orbitais, Geometria Molecular, Polaridade e Forças Intermoleculares; Funções Inorgânicas: Ácidos e Bases de Arrhenius, Sais, Óxidos e Reações Inorgânicas; Métodos de Balanceamento de Equações Químicas: Tentativa, Algébrico e Oxirredução; Cálculos de Grandezas Químicas: Massa Atômica, Número de Mols, Massa Molar e Número de Avogadro; Determinação de Fórmulas: Percentual, Mínima e Molecular; Teoria dos Gases: Teoria Cinética dos Gases; Transformações Físicas Gasosas; Equação dos Gases Ideais e Densidade de um Gás Ideal; Misturas Gasosas; Difusão e Efunção de Gases; Cálculo Estequiométrico: Rendimento, Pureza, Reagentes em Excesso e Limitantes.

Soluções; Cálculos de concentrações das soluções; Diluição de Soluções; Misturas de Soluções; Análise Volumétrica: Titulação Ácido-Base; Propriedades Coligativas; Termoquímica; Variação de Entalpia e Classificação de Reações Termoquímicas: exotérmicas e endotérmicas; Gráficos de Reações Termoquímicas; Energia de ligação; Lei de Hess; Cinética Química; Teoria de colisões; Fatores que influenciam na Velocidade das Reações; Lei da Velocidade das Reações; Equilíbrio Químico em Sistemas Homogêneos e Heterogêneos; Equilíbrio Químico e Termoquímica; Equilíbrio Químico e Estequiometria; Deslocamento do Equilíbrio: Princípio de Le Chatellier; Equilíbrio Iônico: Produto Iônico da Água; Hidrólise de Sais; Produto de Solubilidade; Eletroquímica: Pilhas e Eletrólise.

Introdução à Química Orgânica; Características do átomo de carbono envolvendo a ligação covalente, a ligação sigma, a ligação pi e Hibridização do Carbono; Cadeias carbônicas; Cadeias fechadas e mistas e Aromáticas; Funções Químicas Orgânicas e suas respectivas nomenclaturas; Hidrocarbonetos; Funções oxigenadas; Funções nitrogenadas; Funções halogenadas; Funções sulfuradas; Isomeria; Isomeria plana; Isomeria espacial (estereoisomeria); Reações Orgânicas; Tipos de reações orgânicas; Reações de adição; Reações de substituição; Composto de Grignard; Reação de eliminação; Reações de oxidação; Reação de aldeído, cetona e ácido; Química Ambiental: Polímeros e Poluição Química; Poluição Química na Atmosfera, Litosfera e Hidrosfera.

Boa Vista-RR, 01 de junho de 2018.