



CONTEÚDO DE DEPENDÊNCIA / 2017

DISCIPLINA: Química I
PROFESSOR: Fernanda Costa
CURSO: TÉCNICOS INTEGRADOS AO ENSINO MÉDIO
TURMAS: Alunos Matriculados
SÉRIE: 1º ano

CONTEÚDOS:
<p>➤ PRIMEIRA ETAPA:</p> <ul style="list-style-type: none">- Conceitos Básicos (matéria, suas transformações e propriedades; átomo; elemento químico, molécula, substância pura, mistura e gráficos)- Análise Imediata (métodos de separação de misturas)- Atomística (evolução dos modelos atômicos, distribuição eletrônica em níveis e subníveis de átomos e íons)
<p>➤ SEGUNDA ETAPA:</p> <ul style="list-style-type: none">- Tabela Periódica (características gerais; propriedades periódicas: raio atômico, afinidade eletrônica e energia de ionização. Ver também raio iônico para entender a diferença para o raio atômico, mesmo não sendo uma propriedade periódica).- Ligações Químicas e Interações Intermoleculares (iônica covalente e metálica, geometria molecular, polaridade da ligação e da moléculas, interações entre moléculas)
<p>➤ TERCEIRA ETAPA:</p> <ul style="list-style-type: none">- Funções Inorgânicas: ácidos, bases, sais e óxidos (identificação, nomenclatura, formulação, classificações e propriedades)- Reações Químicas (Escrever a equação de uma reação e tipos de reação)
<p>➤ QUARTA ETAPA:</p> <ul style="list-style-type: none">- Balanceamento de equações químicas por tentativa- Estequiometria dos compostos (cálculo de massa atômica e molecular; conversão de fórmulas: mínima, percentual e molecular; mol; constante de Avogadro e volume molar)- Estequiometria das reações (casos gerais, reações consecutivas, rendimento, impureza e reagente limitante)
BIBLIOGRAFIA:
FELTRE, R. Química. Vol 1. Editora Moderna. 6ª edição. São Paulo.
INSTRUÇÕES:
O aluno deve utilizar a bibliografia recomendada para estudar e resolver exercícios. Deve procurar a professora para tirar dúvidas ao longo do bimestre. Não serão tiradas dúvidas nas vésperas de avaliação.

São João Evangelista, 17 de fevereiro de 2017

Assinatura do Professor