



CONTEÚDO DE DEPENDÊNCIA/2016

DISCIPLINA: QUÍMICA II
PROFESSOR (A): HEBERTON LUIS DA SILVA CORREA
CURSO: TÉCNICO INTEGRADO AO ENSINO MÉDIO
TURMAS: A3A, N3B
SÉRIE: 2ª SÉRIE

CONTEÚDO ANUAL
1ª Parte (1ª. Avaliação) TERMODINÂMICA • Concentração de soluções: Concentração comum (g/L); concentração molar; porcentagem em massa; porcentagem em volume. • Diluição de soluções.
2ª Parte (2ª. Avaliação) Termoquímica • Conceito de energia, calor. Unidades de calor e energia. • Calor em mudanças de fases. • Equações termoquímicas. Variação de entalpia (ΔH). • Cálculo da variação de entalpia (ΔH) de uma reação a partir de tabelas de variações de entalpia padrões de formação de substâncias (ΔH_f°). • Lei de Hess: Cálculo da variação de entalpia (ΔH) de uma reação a partir da soma de equações termoquímicas de outras reações. • Cálculo da variação de entalpia (ΔH) de uma reação a partir de tabelas de variações de entalpia padrões de ligações (ΔH_L°).
3ª Parte (3ª. Avaliação) Cinética Química • Fatores que afetam a velocidade de uma reação: estado físico dos reagentes, concentrações dos reagentes, temperatura, pressão, superfície de contato. • Teoria das colisões. • Catalisador. • Lei Cinética de uma reação.
4ª Parte (4ª. Avaliação) Equilíbrio químico. • Reações químicas reversíveis e o conceito de equilíbrio químico. • Princípio de Le Chatelier – Fatores que perturbam (“deslocam”) um equilíbrio: concentração (efeito do íon comum); temperatura; pressão. • Constante de equilíbrio químico (K_c).

São João Evangelista, 09 de junho de 2016

Assinatura do Professor