



Serviço Público Federal
Instituto Federal de Educação, Ciência e Tecnologia Sul-rio-grandense
Pró-Reitoria de Ensino

DISCIPLINA: Química II	
Vigência: a partir de 2015/1	Período letivo: 4º ano
Carga horária total: 60h	Código: SL.DE.236
Ementa: Busca de compreensão de fundamentos de química orgânica. Aplicação de cálculos estequiométricos. Estudo da termoquímica e balanço energético, de agentes oxidantes e redutores. Estudo do princípio de funcionamento de pilhas e baterias.	

Conteúdos

UNIDADE I - Cálculos Estequiométricos

- 1.1 Massa atômica - massa molecular - massa fórmula
- 1.2 Quantidade de matéria - massa molar - número de Avogadro – volume molar
- 1.3 Leis Ponderais: Lavoisier e Proust
- 1.4 Fórmulas: mínima, percentual e molecular
- 1.5 Cálculos estequiométricos

UNIDADE II- Termoquímica

- 2.1 Conceito
- 2.2 Entalpia: reações endotérmicas e exotérmicas
- 2.3 Fatores que influem na variação da entalpia
- 2.4 Calor de reação: formação, combustão e energia de ligação, neutralização e solução
- 2.5 Lei de Hess
- 2.6 Energia nuclear

UNIDADE III – Eletroquímica

- 3.1 Número de oxidação, NOX
- 3.2 Reações de oxirredução
- 3.3 Série de reatividade química
- 3.4 Pilhas
- 3.5 Eletrólise ígnea e em meio aquoso

UNIDADE IV- Introdução à Química dos Compostos de Carbono

- 4.1 Caracterização dos compostos de carbono ou compostos orgânicos
 - 4.1.1 A ligação covalente
 - 4.1.2 Hibridação do carbono, boro e berílio
 - 4.1.3 Cadeia carbônica
 - 4.1.4 Fórmulas estruturais simplificadas
 - 4.1.5 Classificação dos carbonos
 - 4.1.6 Benzeno e compostos aromáticos
 - 4.1.7 Classificação das cadeias carbônicas



Serviço Público Federal
Instituto Federal de Educação, Ciência e Tecnologia Sul-rio-grandense
Pró-Reitoria de Ensino

UNIDADE V– Principais Classes Funcionais e Ligações Intermoleculares na Química Orgânica

- 5.1 Caracterização e identificação da estrutura funcional
- 5.2 Geometria dos átomos de carbono
- 5.3 Representação da estereoquímica do carbono saturado
- 5.4 Polaridade de moléculas orgânicas
- 5.5 Tamanho da cadeia e solubilidade
- 5.6 Ponto de ebulição dos compostos orgânicos
- 5.7 Caráter ácido e básico e sua importância nas reações dos compostos orgânicos

Bibliografia básica

- PERUZZO, F.; CANTO, E. do. **Química na abordagem do cotidiano**. Volume 1. 3. ed. São Paulo: Moderna, 2007.
- _____. **Química na abordagem do cotidiano**. Volume 2. 3. ed. São Paulo: Moderna, 2006.
- _____. **Química na abordagem do cotidiano**. 3. ed. São Paulo: Moderna, 2003. V.3, Química Orgânica.
- USBERCO, J.; SALVADOR, E. **Química**. 11. ed. São Paulo: Saraiva, 2005. V.1, Química Orgânica.

Bibliografia complementar

- FELTRE, R. **Química**. 6. ed. São Paulo: Moderna, 2008. V.3, Química Orgânica.
- LEMBO, A. **Química – Realidade e Contexto**. 1. ed. São Paulo: Ática, 2001. Volume único.
- FERREIRA, M.; MORAIS, L.; NICHELE, T. Z.; DEL PINO, J. C. **Química orgânica, práticas pedagógicas para o ensino médio**. Porto Alegre: Artmed, 2007
- REIS, M. **Interatividade química**. São Paulo: FTD, 2003. Volume único, Cidadania, participação e transformação.
- _____. **Completamente Química**. São Paulo: FTD, 2001. Química Geral.