



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

DISCIPLINA: Química I	
Vigência: a partir de 2020/1	Período letivo: 3º ano
Carga horária total: 90h	Código: TEC.3842
Ementa: Definição dos princípios básicos da Química Geral e da Química Orgânica e suas respectivas aplicações na química. Estudo da matéria, estrutura atômica, ligações químicas e das principais funções inorgânicas e orgânicas.	

Conteúdos

UNIDADE I – Sistemas Materiais

- 1.1 Propriedades da matéria
- 1.2 Transformações
- 1.3 Substâncias
- 1.4 Misturas e processos de separação

UNIDADE II – Atomística

- 2.1 Estrutura atômica
- 2.2 Isótopos, isóbaros, isótonos, isoeletrônicos
- 2.3 Evolução dos modelos atômicos
- 2.4 Distribuição eletrônica – Diagrama de Pauling

UNIDADE III – Tabela Periódica

- 3.1 Estrutura da Tabela Periódica
- 3.2 Configuração Eletrônica e Tabela Periódica
- 3.3 Propriedades Periódicas

UNIDADE IV – Ligações Químicas

- 4.1 Ligação Iônica
- 4.2 Ligação Covalente
- 4.3 Polaridade das ligações
- 4.4 Geometria Molecular e Polaridade das Moléculas
- 4.5 Interações Intermoleculares
- 4.6 Polaridade e Solubilidade
- 4.7 Ligação Metálica

UNIDADE V – Princípios de Química Inorgânica

- 5.1 Caracterização, classificação e propriedades das funções inorgânicas
- 5.2 Ácidos
- 5.3 Bases
- 5.4 Sais
- 5.5 Óxidos



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

UNIDADE VI – Introdução à Química Orgânica

- 6.1 Caracterização dos Compostos Orgânicos
- 6.2 Cadeias carbônicas
- 6.3 Classificação dos carbonos na cadeia carbônica

UNIDADE VII – Hidrocarbonetos

- 7.1 Alcanos
- 7.2 Alcenos
- 7.3 Alcadienos
- 7.4 Hidrocarbonetos aromáticos

UNIDADE VIII – Funções Oxigenadas

- 8.1 Álcool, éter e fenóis
- 8.2 Aldeídos e cetonas
- 8.3 Ácidos carboxílicos

UNIDADE IX – Funções Nitrogenadas

- 9.1 Aminas e Amidas
- 9.2 Nitrocompostos

Bibliografia básica

FELTRE, R. **Química Geral** – v.1. São Paulo: Ed. Moderna, 2010.
FELTRE, R. **Química Orgânica** – v. 3. São Paulo: Ed. Moderna, 2010.
ATKINS, P.; JONES, L.; tradução ALENCASTRO, R. B. de. **Princípios de Química**. Porto Alegre: Editora Bookman, 2006.
PERUZZO, T., M.; CANTO, E. L. do. **Química Na Abordagem do Cotidiano**. v. 1. São Paulo: Editora Moderna, 2007.
PERUZZO, T., M.; CANTO, E. L. do. **Química Na Abordagem do Cotidiano**. v. 3. São Paulo: Editora Moderna, 2007.
PERUZZO, T., M.; CANTO, E. L. do. **Química na Abordagem do Cotidiano - Vol. Único**. São Paulo: Editora Moderna, 2007.

Bibliografia complementar

MORTIMER, E. F.; MACHADO, A. H. **Química para o ensino médio**. Volume único. São Paulo: Scipione, 2002.
ROMANELLI, L. I.; JUSTI, R. da S. **Aprendendo química**. Ijuí: Editora Unijuí, 1997.
USBERCO, J.; SALVADOR, E. **Química** – v. 1. São Paulo: Saraiva, 2014.
USBERCO, J.; SALVADOR, E. **Química** – v. 3. São Paulo: Saraiva, 2014.
SARDELLA, A. **Química** – Vol. Único. São Paulo: Ática, 2005.