



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

<b>DISCIPLINA:</b> Química Geral	
<b>Vigência:</b> a partir de 2015/1	<b>Período letivo:</b> 1º ano
<b>Carga horária total:</b> 60h	<b>Código:</b> CMQ.DE.280
<b>Ementa:</b> Introdução ao estudo da química e seus fenômenos químicos no que se refere à matéria, sua composição, suas transformações e sua classificação. Estudo do átomo e compreensão da tabela periódica.	

### Conteúdos

#### UNIDADE I – Composição e Transformação dos Sistemas Materiais

- 1.1 Principais processos de separação e fracionamento das misturas homogêneas e heterogêneas
- 1.2 Fenômenos físicos e químicos

#### UNIDADE II – Estrutura Atômica

- 2.1 Estudo do átomo

#### UNIDADE III – Classificação Periódica dos Elementos

- 3.1 Compreensão e utilização da tabela periódica

#### UNIDADE IV – Ligações Químicas

- 4.1 Formação dos compostos e suas propriedades físico-químicas

#### UNIDADE V – Reações e Funções Inorgânicas

- 5.1 Transformação química dos compostos e sua classificação

### Bibliografia básica

- SANTOS, Wildson; MOL, Gerson. **Química Cidadã**. Vol. 1. 2. ed. São Paulo: AJS, 2013.
- PERUZZO, Francisco; CANTO, Eduardo. **Química na Abordagem do Cotidiano**. Vol. 1. 4. ed. São Paulo: Saraiva, 2006.
- SARDELA, Antônio. **Química**. Volume Único. 6. ed. São Paulo: Ática, 2005.

### Bibliografia complementar

- USBERCO, João; SALVADOR, Edgard. **Química**. Volume Único. 8. ed. São Paulo: Saraiva, 2010.
- CARVALHO, Geraldo. **Química Moderna**. São Paulo: Editora Scipione, 1997.
- RUSSEL, J. B. **Química Geral**. Vol. 1. 2. ed. São Paulo: Makron Books, 1994.
- ATKINS, P; JONES, Loretta. **Princípios de Química: Questionando a Vida moderna e o meio ambiente**. 5. ed. Porto Alegre: Bookman, 2011.
- LEE, John David. **Química Inorgânica não tão concisa**. 1. ed. São Paulo: Edgard Blucher, 2003.