



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

DISCIPLINA: Química Geral e Inorgânica II	
Vigência: a partir de 2015/1	Período letivo: 5º Semestre
Carga horária total: 60h	Código: CAVG_Diren.280
Ementa: Estudo teórico-prático da química dos elementos representativos e de transição. Compreensão da teoria do campo ligante. Estudo dos compostos de coordenação e compostos organometálicos.	

Conteúdo

UNIDADE I - Elementos Representativos

- 1.1 Hidrogênio
- 1.2 Metais alcalinos
- 1.3 Metais alcalinos terrosos
- 1.4 Boro, Alumínio e Gálio
- 1.5 Carbono, silício estanho e chumbo
- 1.6 Nitrogênio, fósforo, arsênio, antimônio e bismuto
- 1.7 Calcogênios
- 1.8 Halogênios
- 1.9 Gases nobres

UNIDADE II - Elementos de Transição

- 2.1 Características, propriedades e números de oxidação primários
- 2.2 Teoria do campo ligante
- 2.3 Propriedades dos compostos de coordenação dos metais de Transição.

UNIDADE III - Derivados Organometálicos dos Metais de Transição

UNIDADE IV - Importância Biológica dos Elementos Químicos

Bibliografia básica

ATKINS, Peter. **Princípios de Química:** questionando a vida moderna e o meio ambiente. 5. ed. Porto Alegre: BOOKMAN, 2012.

BROWN, Theodore. **Química:** a ciência central. 9. ed. São Paulo: Pearson Prentice Hall, 2005.

MASTERTON, William **Princípios de química.** 6. ed. Rio de Janeiro: LTC Editora, 2010.

Bibliografia complementar

BRADY, James. **Química Geral.** Vol. 1 e 2. Rio de Janeiro: LTC, 2011.

MAHAN, Bruce. **Química:** um curso universitário. 4. ed. São Paulo: Edgard Blücher, 1995.



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

MORTIMER, Eduardo. **Linguagem e formação de conceitos no ensino de ciências**. Belo Horizonte: Editora UFMG, 2000.

RUSSEL, John. **Química Geral**. V.1, 2. ed. São Paulo: Pearson Makron Books, 1994.

RUSSEL, John. **Química Geral**. v.2, 2. ed. São Paulo: Pearson Makron Books, 1994.