



DISCIPLINA: Fundamentos de Química Inorgânica	
Vigência: a partir de 2016/1	Período letivo: 1º semestre
Carga horária total: 54h	Código: QUI.085
Ementa: Noções básicas das funções químicas inorgânicas, reações químicas e estequiometria.	

Conteúdos

UNIDADE I - Funções Químicas Inorgânicas

- 1.1 Revisão de conceitos e propriedades funcionais
- 1.2 Classificação e nomenclatura
 - 1.2.1 Ácidos
 - 1.2.2 Hidróxidos
 - 1.2.3 Sais
 - 1.2.4 Óxidos
 - 1.2.5 Hidretos e carbetos
 - 1.2.6 Compostos complexos

UNIDADE II - Reações Químicas

- 2.1 Identificação de reações químicas
 - 2.1.1 Síntese
 - 2.1.2 Análise
 - 2.1.3 Deslocamento
 - 2.1.4 Dupla-troca
 - 2.1.5 Reações iônicas
 - 2.1.6 Outros tipos de reações químicas
- 2.2 Métodos de balanceamento de reações químicas: tentativas e oxidação-redução

UNIDADE III - Estequiometria

- 3.1 Leis das reações e fórmulas químicas
- 3.2 Massas atômicas e moleculares: mol e volume molar
- 3.3 Relações entre massa, mol e volume
- 3.4 Reagente limitante
- 3.5 Pureza de reagentes
- 3.6 Rendimento de reação
- 3.7 Reações consecutivas
- 3.8 Misturas

Bibliografia básica

FELTRE, Ricardo. **Química**. 5. ed. São Paulo: Moderna, 2000.
PERUZZO, Francisco Miragaia; CANTO, Eduardo Leite do. **Química na abordagem do cotidiano**. 4. ed. São Paulo: Moderna, 2006.
USBERTO, João; SALVADOR, Edgard. **Química**. 11. ed. São Paulo: Saraiva, 2005.

Bibliografia complementar



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

LEMBO, Antonio. **Química – Realidade e Contexto**. São Paulo: Ática, 2000.

REIS, Martha. **Química: Meio ambiente, cidadania e tecnologia**. 1. ed. São Paulo: FTD, 2010.

LISBOA, Julio Cezar Foschini. **Química: Ensino Médio**. 1. ed. São Paulo: Edições SM, 2010.