



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

DISCIPLINA: Química II	
Vigência: a partir de 2019/2	Período letivo: 2º semestre
Carga horária total: 45h	Código: FG14201
Ementa: Estudo das funções inorgânicas, bem como das reações que ocorrem entre as mesmas. Introdução às relações matemáticas e químicas.	

Conteúdos

UNIDADE I – Funções Inorgânicas

- 1.1 Ácidos (Ionização, classificação e nomenclatura)
- 1.2 Bases (Dissociação, classificação e nomenclatura)
- 1.3 Sais (Classificação e nomenclatura)
- 1.4 Óxidos (Classificação e nomenclatura)

UNIDADE II – Reações Químicas

- 2.1 Tipos de reações
- 2.2 Oxidação e Redução
- 2.3 Balanceamento de equações

UNIDADE III – Cálculos Químicos

- 3.1 Massa atômica e molecular
- 3.2 Número de Avogadro
- 3.3 Mol e massa molar
- 3.4 Volume molar

Bibliografia básica

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

Bibliografia complementar

LEMBO, Antônio. **Química – Realidade e Contexto**. São Paulo: Ática, 2000.
REIS, Martha. **Química: Meio ambiente, cidadania e tecnologia**. 1. ed. São Paulo: FTD, 2010.
LISBOA, Julio C. F. **Química: Ensino Médio**. 1. ed. São Paulo: Edições SM, 2010.