



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

<b>DISCIPLINA:</b> Química II	
<b>Vigência:</b> a partir de 2016/1	<b>Período letivo:</b> 2º semestre
<b>Carga horária total:</b> 45h	<b>Código:</b> FG14201
<b>Ementa:</b> 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.