



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

DISCIPLINA: Química II	
Vigência: a partir de 2018/2	Período letivo: 2º semestre
Carga horária total: 30 h	Código: BGS.B7
Ementa: Estudo, análise e experimentação sobre concentração, preparo e equilíbrio químico das soluções. Desenvolvimento de noções básicas de laboratório.	

Conteúdos

UNIDADE I – Soluções

- 1.1 Expressões de concentração das soluções
- 1.2 Propriedades coligativas das soluções
- 1.3 Solubilidade e coeficiente de solubilidade
- 1.4 Diluição e mistura de soluções

UNIDADE II – Equilíbrio Químico

- 2.1 Introdução ao estudo do equilíbrio
- 2.2 Fatores que influem no equilíbrio químico
- 2.3 Equilíbrio Iônico: Constantes de Dissociação
- 2.4 Estudo do pH: Conceito de pH e Acidez
- 2.5 Hidrólise de sais
- 2.6 Soluções Tampão

UNIDADE III – Análise quantitativa

- 3.1 Análise volumétrica
 - 3.1.1 Principais operações e determinações volumétricas
- 3.2 Análise gravimétrica
 - 3.2.1 Principais operações e determinações gravimétricas
- 3.3 Potenciometria
 - 3.3.1- Principais operações e determinações potenciométricas
- 3.4 - Colorimetria
 - 3.4.1- Principais operações e determinações colorimétricas

UNIDADE IV – Noções básicas de laboratório

- 4.1 Regras de segurança em laboratórios de química.
- 4.2 Materiais gerais de laboratório químico.
- 4.3 Preparo de soluções padrões

Bibliografia básica

ATKINS, Peter; JONES, Loretta. **Princípios de química:** questionando a vida moderna e o meio ambiente. 5a. ed. Porto Alegre: Bookman, 2012. 922 p.
KOTZ, John C.; TREICHEL, Paul; VICHI, Flávio Maron; WEAVER, Gabriela. **Química geral e reações químicas.** 2.ed. v 1. São Paulo: Cengage Learning, 2012.- RR Donnelley (2012 printing) 712 p.



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

KOTZ, John C.; TREICHEL, Paul; VICHI, Flávio Maron; WEAVER, Gabriela. **Química geral e reações químicas**. 2.ed. v 2. São Paulo: Cengage Learning, 2012.- RR Donnelley (2012 printing). 650 p.

Bibliografia complementar

FONSECA, Martha Reis Marques da. **Química 1**: meio ambiente; cidadania; tecnologia. 1.ed. São Paulo: FTD, 2011. 447 p.

_____. **Química 2**: meio ambiente; cidadania; tecnologia. 1.ed. São Paulo: FTD, 2011. 448 p.

LEMBO, Antonio. **Química**. 1. ed. São Paulo: Ática, 1987.- W. Roth e Cia. Ltda. 408 p.

MAIA, Daltamir Justino; BIANCHI, J. C. de A. **Química geral**: fundamentos. São Paulo: Pearson, 2007- 436 p.

RIBEIRO, Eliana Paula; SERAVALLI, Elisena A. G. **Química de Alimentos**. 2. ed. São Paulo: Blucher, 2007. 184 p.