



DISCIPLINA: Química I	
Vigência: a partir de 2023/2	Período letivo: 1º semestre
Carga horária total: 60 h	Código: BGS.A1
CH Extensão: NSA	CH Pesquisa: NSA
CH Prática:	% EaD: NSA
Ementa: Estudo da estrutura atômica e da tabela periódica. Identificação e caracterização das diferentes funções químicas formadas através das ligações químicas, assim como a transformação em outras substâncias através das reações químicas. Estudo da oxidação e redução. Análise quantitativa da decomposição química das substâncias e de suas transformações	

Conteúdos

UNIDADE I – Estrutura Atômica

- 1.1 Os modelos atômicos de Dalton, Thomson, Rutherford e Bohr
- 1.2 Caracterização das partículas
- 1.3 Características elétricas da matéria; íons
- 1.4 Níveis e subníveis de energia
- 1.5 Estruturas eletrônicas e tabela periódica

UNIDADE II – Ligações Químicas

- 2.1 Modelos de ligações iônica e covalente
- 2.2 Propriedades dos compostos iônicos, moleculares e covalentes
- 2.3 Geometria molecular
- 2.4 Eletronegatividade. Polaridade das ligações e moléculas
- 2.5 Modelos de ligações intermoleculares: forças de Vander Waals (dipolo-dipolo/dipolo-permanente e dipolo induzido/dispersão de London) e ligações de hidrogênio

UNIDADE III – Compostos Inorgânicos

- 3.1 Ácidos e bases (Teorias de Arrhenius, Bronsted-Lowry e Lewis)
- 3.2 Reações de neutralização e formação de sais
- 3.3 Óxidos
- 3.4 Compostos inorgânicos: classificações, propriedades gerais, nomenclatura dos principais compostos

UNIDADE IV – Reações Químicas Envolvendo Compostos Inorgânicos



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

4.1 Representações de reações químicas através de equações; ajuste de coeficientes

4.2 Reações de oxirredução: cálculos e significado do número de oxidação; identificação de oxidante, redutor

UNIDADE V – Cálculos Estequiométricos

5.1 Massa atômica e molecular; conceito de mol, massa molar e volume molar

5.2 Determinação de fórmulas percentuais e mínimas; relações quantitativas para espécies químicas



5.3 Relações quantitativas ponderais e volumétricas em reaçõesquímicas

UNIDADE VI – Estrutura e Propriedades dos Compostos Orgânicos

- 6.1 Características gerais dos compostos de carbono e cadeias carbônicas
- 6.2 Polaridade dos compostos orgânicos
- 6.3 Propriedades físicas e forças intermoleculares
- 6.4 Identificação e nomenclatura das funções orgânicas e aplicabilidade das mesmas em alimentos

Bibliografia básica

- ATKINS, Peter; JONES, Loretta. **Princípios de química:** questionando a vidamoderna e o meio ambiente. 5. 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.
- 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.
- FONSECA, Martha Reis Marques da **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, E. P.; SERAVALLI, E. A. G. **Química de Alimentos.** 2. ed. São Paulo: Blucher, 2007. 184 p.
- BROWN, T.L.; LEMAY Jr., H.E.; BURSTEN, B.E.; MURPHY, C.J.; WOODWARD, P.M.; STOLTZFUS, M.W. **Química: a ciência central,** 13^a ed. Editora Pearson 2017, 1218 p.



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