CURSO: Farmácia	Turno: Integral
Ano: 2022	**Semestre: 2**
Docente Responsável: Beatriz Alves Ferreira	

INFORMAÇÕES BÁSICAS				
Currículo 2014	**Unidade curricular** Química Fundamental			**Departamento** CCO
Período 1º	**Carga Horária**			**Código CONTAC** FA007
	Teórica 72	**Prática** -	**Total** 72	
Tipo Obrigatória	**Habilitação / Modalidade** Bacharelado		**Pré-requisito** -	**Co-requisito** FA008

EMENTA

Reações e cálculos estequiométricos (incluindo reações em solução); Equilíbrio-Químico e reações em solução aquosa; Eletroquímica; Estrutura Atômica; Configuração Eletrônica; Propriedades Periódicas; Ligações Químicas (Iônicas e Covalentes) e Formas Moleculares (VSEPR, Hibridação, TCC e TOM).

OBJETIVOS

Conhecer conteúdos teóricos de química fundamental para relacionar com o meio ambiente, a saúde e a área de atuação profissional, bem como a relação da química com o cotidiano. Oferecer aos alunos ferramentas básicas para avaliação, atenção e procedimentos pertinentes das disciplinas da área de atuação deste futuro profissional.

CONTEÚDO PROGRAMÁTICO

1) Átomos, Íons e Mol.

2) Moléculas e íons moleculares.

3) Estequiometria
4) Reações em Solução Aquosa
5) Soluções e Concentração de compostos em solução.
6) Estequiometria das Reações em Solução Aquosa.
7) Equilíbrio Químico.
8) Equilíbrio Ácido-Base
9) Equilíbrio de solubilidade.
10) Estrutura Atômica.
11) Configuração Eletrônica dos Elétrons.
12) Propriedades Periódicas.
13) Ligações Químicas.
14) Propriedades e Geometria das Moléculas.

METODOLOGIA DE ENSINO

Aulas expositivas e dialogadas com projetor/quadro branco, uso do Portal Didático para desenvolvimento de atividades avaliativas diversas, seminários, fóruns de discussão e listas de exercícios.

CRITÉRIOS DE AVALIAÇÃO

- **Três avaliações teóricas**: 2,5 pontos cada (presencial e/ou Portal Didático).
- **Trabalhos em grupo**: 2,5 pontos (resenhas, seminários, mostra de painéis).
- **Avaliação substitutiva** de **uma** das avaliações que o discente **frequente** não tenha comparecido (independente do motivo) ou que tenha nota final entre 5,0-5,9 pontos. A avaliação substitutiva será aplicada em data prevista para a última semana de aula com todo o conteúdo do semestre.
- **Segunda chamada**: será aplicada conforme artigo 14 da seção V da Resolução12 de 06/10/2021 CONEP ou legislação vigente.
- **Observações**:
  1. As atividades avaliativas podem sofrer alteração de formato e/ou data em função da execução do cronograma.
  2. Não é permitida a gravação/filmagem/fotografia das aulas exceto com expressa autorização do responsável pela disciplina.

3. As notas distribuídas ao longo do semestre serão transformadas para 10,0 pontos ao final do mesmo no sistema oficial da UFSJ, SIGAA.

BIBLIOGRAFIA BÁSICA

1. KOTZ, John C; TREICHEL Jr., Paul M; WEAVER, Gabriela C. **Química geral e reações químicas.** 6.ed. São Paulo: Cengage Learning, 2010. v.1. 611 p.
2. BROWN, Theodore L.; et al. **Química:** a ciência central. 9.ed. São Paulo: Pearson Prentice Hall, 2007. 972 p. 1ª reimpressão
3. ATKINS, Peter; JONES, Loretta. **Princípios de química:** questionando a vida moderna, o meio ambiente. 3.ed. Porto Alegre: Bookman, 2007. 965 p.

BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR*

1. UCKO, David A. **Química para as ciências da saúde:** uma introdução à química geral, orgânica e biológica. 2.ed. São Paulo: Manole, 1992. 646 p.
2. RUSSELL, John B. **Quimica geral.** 2.ed. Sao Paulo: Pearson Makron Books, 2008. v.1. 621 p.
3. RUSSELL, John B. **Quimica geral.** 2.ed. São Paulo: Pearson: Makron Books, 2009. v.2. 623-1268 p.
4. KOTZ, John C; TREICHEL Jr., Paul M; WEAVER, Gabriela C. **Química geral e reações químicas.** 6.ed. São Paulo: Cengage Learning, 2010. v.2. 614--1018 p.
5. BRADY, James E; HUMISTON, Gerard E. **Química geral.** 2 ed. Rio de Janeiro: LTC, 2007. v. 1. 661 p.
6. BRADY, James E; HUMISTON, Gerard E. **Química geral.** 2 ed. Rio de Janeiro: LTC, 2007. v. 2. 661 p.

*artigos, vídeos e outros materiais didático-pedagógicos sobre temas correlatos ao conteúdo ministrado ao longo do semestre letivo.