CURSO: Farmácia	Turno: Integral
Ano: 2020	**Semestre:** 1
Docente Responsável: Rafael Cesar Russo Chagas	

INFORMAÇÕES BÁSICAS				
Currículo 2014	**Unidade curricular** Química Fundamental			**Departamento** CCO
Período 1	**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

A inserção de conteúdos teóricos de química, visando à relação com o meio ambiente, saúde e profissional, bem como a relação da química com o cotidiano. Além disso, oferecer aos alunos o conhecimento básico 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) Cinética Química

8) Equilíbrio Químico.

9) Ácidos e Bases de Bronsted ; Auto-ionização da Água ; Conceitos de pH ;

10) Constantes de Ionização para ácidos e bases fracos.

11) Soluções salinas.

12) Soluções tampão.

13) Ácidos e Bases Polipróticos.

14) Equilíbrio de solubilidade.

15) Estrutura Atômica.

16) Configuração Eletrônica dos Elétrons.

17) Propriedades Periódicas.

18) Ligações Químicas.

19) Propriedades e Geometria das Moléculas.

20) Teoria de Ligação de Valência.

21) Teoria dos Orbitais Moleculares.

22) Eletroquímica

METODOLOGIA DE ENSINO

Aulas expositivas utilizando o quadro e apresentação no data-show, além de materiais de apoio e exercícios no portal didático

CRITÉRIOS DE AVALIAÇÃO

Oito avaliações teóricas valendo 1,0 pontos cada e atividades no portal didático valendo 2,0 pontos. Alunos que alcançarem nota entre 4,0-5,9 e com frequência igual ou superior a 75 % ao final do semestre poderão fazer uma prova substitutiva, com a matéria toda, que substituirá todas as notas caso seja maior que as notas anteriores.

BIBLIOGRAFIA BÁSICA

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.

BROWN, Theodore L.; et al. **Química:** a ciência central. 9.ed. São Paulo: Pearson Prentice Hall, 2007. 972 p. 1ª reimpressão

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