CURSO: Farmácia	Turno: Integral
Ano: 2022	Semestre: 2
Docente Responsável: Rafael César Russo Chagas	

INFORMAÇÕES BÁSICAS				
Currículo 2014	**Unidade curricular** Química Geral Experimental			**Departamento** CCO
Período 1º	**Carga Horária**			
	Teórica -	**Prática** 36	**Total** 36	
Tipo Optativa	**Habilitação / Modalidade** Bacharelado		**Pré-requisito** -	**Co-requisito** FA007

EMENTA

Técnicas de laboratório, englobado alguns métodos comumente empregados em experimentos de química, bem como a maneira correta de expressar os resultados de uma análise.

OBJETIVOS

As atividades propostas na disciplina de Química Fundamental Prática têm como objetivo proporcionar ao aluno a oportunidade de trabalhar em um laboratório de química, com autonomia e segurança. Neste sentido, não serão desenvolvidos apenas a habilidade no manuseio de reagentes e aparelhagens, mas também serão criadas condições para uma avaliação crítica dos experimentos realizados.

CONTEÚDO PROGRAMÁTICO

1) Medidas, Algarismos significativos
2) Vidrarias e materiais de Laboratório
3) Reações Químicas

4) Cinética Química
5) Equilíbrio Químico

METODOLOGIA DE ENSINO

Serão empregadas as seguintes metodologias de ensino:

1) Aulas práticas: práticas referentes ao conteúdo supracitado. O roteiro será encaminhado aos alunos com tempo suficiente para lerem antes da prática. Os roteiros serão explicados no início da aula e, após finalizar a prática, os experimentos e observações serão discutidos.

2) Aulas expositivas: exposição de alguns conteúdos referentes a práticas que envolvem cálculos e/ou reações mais complexas.

CONTROLE DE FREQUÊNCIA E CRITÉRIOS DE AVALIAÇÃO

Ao término das aulas práticas, o aluno deverá realizar atividades no portal didático. Estas atividades terão valor de 10 pontos. A nota final será a média aritmética de todas as atividades. O aluno terá direito a segunda chamada a qualquer uma das avaliações, conforme resolução 012/2018 do CONEP. O aluno que não for aprovado por nota, mas obtiver mais de 75 % de frequência e nota igual a 4,0 terá direito a uma avaliação substitutiva, com todo o conteúdo do semestre, que substituirá a nota do aluno caso a nota da substitutiva seja maior que a média das avaliações normais

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.