



UNIVERSIDADE FEDERAL DO VALE DO SÃO FRANCISCO
PROGRAMA DE DISCIPLINA

NOME				COLEGIADO	CÓDIGO	SEMESTRE
QUIMÍCA GERAL PRÁTICA				CPROD	QUIM 0018	2019.1
CARGA HORÁRIA	TEÓR: 0	PRÁT: 30 h	HORÁRIOS: QN 14:00 – 16:00 h			
CURSOS ATENDIDOS					SUB-TURMAS	
TODOS OS CURSOS DE ENGENHARIA					PA	
PROFESSOR (ES) RESPONSÁVEL (EIS)					TITULAÇÃO	
LUCIMAR PACHECO GOMES DA ROCHA					DOUTORA	
EMENTA						
Segurança no laboratório. Algarismo significativos. Manuseio de vidrarias e aferição. Preparo de soluções. Relações estequiométricas. Termoquímica. Equilíbrio químico. Cinética. Eletroquímica.						
OBJETIVOS						
<ul style="list-style-type: none">– Familiarizar o aluno com o laboratório;– Ensinar algumas técnicas básicas de manuseio e execução de maneira correta a leitura em instrumentos de medidas de massa, volume e temperatura;– Comparar a sensibilidade de diferentes equipamentos de mesma capacidade;– Fixar a teoria vista em sala de aula com experimentos realizados em laboratório.						
METODOLOGIA (recursos, materiais e procedimentos)						
A disciplina será ministrada através da realização de aulas práticas, experimentação e elaboração de caderno de laboratório. Os recursos utilizados serão o quadro branco, projetor multimídia e materiais de uso em laboratórios.						
FORMAS DE AVALIAÇÃO						
A avaliação será realizada mediante 7 (sete) testes que serão aplicados na semana seguinte após a realização da aula prática e duas avaliações individuais. A nota final da disciplina será composta pela média aritmética de 3(três notas), que serão lançadas no sistema SIGA: 1) nota média obtida nos testes; 2) nota obtida na avaliação I e 3) nota obtida na avaliação II. O aluno que faltou prova poderá solicitar a realização da segunda chamada que será escrita.						

CONTEÚDO PROGRAMÁTICO	
	TEMAS ABORDADOS/DETALHAMENTO DA EMENTA
01	Apresentação do PD, ementa, critérios de avaliação e modelo do caderno de laboratório. Segurança no laboratório.
02	Precisão e exatidão. Algarismos significativos e exercícios. Vidrarias e equipamentos. Técnicas de lavagem e secagem de vidrarias. Cuidados e uso da balança.
03	Metodologia Científica
04	Aferição de Vidrarias
05	Propriedades dos Materiais
06	Preparação de soluções
07	Volumetria de Neutralização
08	Avaliação I (turma I)
09	Avaliação I (turma II)
10	Estequiometria
11	Calorimetria
12	Equilíbrio Químico
13	Cinética
14	Avaliação II (turma I)
15	Avaliação II (turma II)
	Avaliação escrita (Segunda Chamada)
	Prova Final
REFERÊNCIAS BIBLIOGRÁFICAS	
BÁSICA	
<ol style="list-style-type: none"> 1. Brady, J. E. & Humiston, G. E. Química Geral. Vol 1 e 2, LTC, RJ, 1996. 2. Brown, T.L. & Lemay Jr & Bursten, B.E. Química: A ciência central. 7ª edição, LTC. RJ, 1999. 3. Bessler, K. E., Química em tubos de ensaio - uma abordagem para principiantes, Edgard Blücher, 1ª edição. 	

COMPLEMENTAR

1. Vogel, A. I., Química Analítica Qualitativa, tradução da 5ª ed., Editora Mestre Jou, São Paulo, 1981.

2. Mendham; Vogel, A., Análise Química Quantitativa.

____/____/____	_____	____/____/____	_____
DATA	ASSINATURA DO PROFESSOR	HOMOLOGADO NO COLEGIADO	COORD. DO COLEGIADO