



NOME				COLEGIADO	CÓDIGO	SEMESTRE
QUIMÍCA GERAL PRÁTICA				CPROD	QUIM 0018	2019.1
CARGA HORÁRIA	TEÓR: 0	PRÁT: 30 h	HORÁRIOS: QN 16:00 – 18:00 h			
CURSOS ATENDIDOS					SUB-TURMAS	
TODOS OS CURSOS DE ENGENHARIA					PB	
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						
– 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 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