

ANEXO I: Modelo de Programa de Disciplina
(elaborar em conformidade com o Projeto Pedagógico do Curso)

		UNIVERSIDADE FEDERAL DO VALE DO SÃO FRANCISCO PROGRAMA DE DISCIPLINA		
NOME		COLEGIADO	CÓDIGO	SEMESTRE
QUÍMICA GERAL PRÁTICA		Engenharia de Produção	QUIM0018	2016.2
CARGA HORÁRIA	TEÓR: 00h	PRÁT: 30h	HORÁRIOS: PA: terça (08 às 10h)	
CURSOS ATENDIDOS				SUB-TURMAS
Engenharia de Produção				PA
PROFESSOR (ES) RESPONSÁVEL (EIS)				TITULAÇÃO
Adriana Moreno Costa Silva				Doutora
EMENTA				
Segurança, materiais e técnicas experimentais.				
OBJETIVOS				
Introduzir o acadêmico no ambiente de laboratório, conscientizá-lo sobre as normas de segurança, organização e limpeza, além das técnicas experimentais fundamentais para compreensão química.				
METODOLOGIA (recursos, materiais e procedimentos)				
<ul style="list-style-type: none"> • Aulas práticas experimentais; • Aulas práticas demonstrativas. Para essas aulas serão utilizados: <ul style="list-style-type: none"> • Materiais e vidrarias de laboratório • Quadro branco e pincel para quadro branco. 				
FORMAS DE AVALIAÇÃO				
- Avaliações individuais (2 avaliações individuais – sendo uma prática e uma teórica) - Avaliação prática (minitests sobre as práticas, totalizando 10 pontos, que corresponde a uma nota prática)				

CONTEÚDO PROGRAMÁTICO	
Numero	TEMAS ABORDADOS/DETALHAMENTO DA EMENTA
1	Apresentação
2	Identificação e utilização de vidrarias e balança
3	Prática 1: Metodologia Científica
4	Prática 2: Aferição de vidrarias
5	Teste de 10 minutos sobre assunto das aulas 1 e 2 Prática 3: Propriedades dos Materiais
6	Teste de 10 minutos sobre Propriedades dos Materiais (Prática 3) Prática 4: Preparo de soluções
7	Início: Teste de 10 minutos sobre Preparo de Soluções (Prática 4) Prática 5: Titulação
8	Prova Prática
9	Prática 6: Estequiometria
10	Início: Teste de 10 minutos sobre estequiometria (Prática 6) Prática 7: Calorimetria
11	Início: Teste de 10 minutos sobre Calorimetria (Prática 7) Prática 8: Equilíbrio
12	Início: Teste de 10 minutos sobre Calorimetria (Prática 8) Prática 9: Cinética Química
13	Início: Teste de 10 minutos sobre Cinética Química (Prática 9) Prática 10: Eletroquímica
14	Teste de 10 minutos sobre Eletroquímica (Prática 10) Revisão geral das práticas – Segunda chamada da I avaliação

REFERÊNCIAS BIBLIOGRÁFICAS

E. GIESBRECHT et al.; *Experiências de Química: técnicas e conceitos básico*; Editora Moderna; São Paulo.

E A. de OLIVEIRA; *Aulas Práticas de Química*; Editora Moderna Ltda.; São Paulo

RUSSEL, J.B.; *Química Geral*; McGraw-Hill; São Paulo, vol. 1 e 2, 1994.

ATKINS, P.; LORETTA, J.; *Princípios de Química*, Bookman Companhia editora, São Paulo, 2001.

BRADY, J.E.; HUMISTON, G.E.; *Química Geral*, Livros Técnicos e Científicos, Rio de Janeiro, 1996.

BROWN, T. L.; LEMAY, Jr., H. E.; BURSTEN, B. E. *Química: Ciência Central: 7ª ed.*; Livros Técnicos e Científicos, Rio de Janeiro, 1999.

____/____/____
DATA

ASSINATURA DO PROFESSOR

____/____/____
HOMOLOGADO NO COLEGIADO

COORD. DO COLEGIADO