


## Modelo de Programa de Disciplina

		<b>UNIVERSIDADE FEDERAL DO VALE DO SÃO FRANCISCO</b> <b>PROGRAMA DE DISCIPLINA</b>	
<b>NOME</b>		<b>COLEGIADO</b>	<b>CÓDIGO</b>
QUÍMICA GERAL PRÁTICA		Engenharia de Produção	QUIM0018
<b>CARGA HORÁRIA</b>	<b>TEÓR: 00h</b>	<b>PRÁT: 30h</b>	<b>SEMESTRE</b>
			2018.2
			<b>HORÁRIOS:</b> PX: terça (08 às 10h)
<b>CURSOS ATENDIDOS</b>			<b>SUB-TURMAS</b>
Todas Engenharias			PX
<b>PROFESSOR (ES) RESPONSÁVEL (EIS)</b>			<b>TITULAÇÃO</b>
Adriana Moreno Costa Silva			Doutora
<b>EMENTA</b>			
Segurança, materiais e técnicas experimentais.			
<b>OBJETIVOS</b>			
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.			
<b>METODOLOGIA (recursos, materiais e procedimentos)</b>			
<ul style="list-style-type: none"> <li>• Aulas práticas experimentais;</li> <li>• Aulas práticas demonstrativas.</li> </ul> Para essas aulas serão utilizados: <ul style="list-style-type: none"> <li>• Materiais e vidrarias de laboratório</li> <li>• Quadro branco e pincel para quadro branco.</li> </ul>			
<b>FORMAS DE AVALIAÇÃO</b>			
- Avaliações individuais (2 avaliações individuais – sendo uma prática e uma avaliação escrita) - 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	<b>Prática 1: Metodologia Científica</b>
4	<b>Prática 2: Aferição de vidrarias</b>
5	Teste de 10 minutos sobre assunto das aulas 1 e 2 <b>Prática 3: Propriedades dos Materiais</b>
6	Teste de 10 minutos sobre Propriedades dos Materiais (Prática 3) <b>Prática 4: Preparo de soluções</b>
7	Início: Teste de 10 minutos sobre Preparo de Soluções (Prática 4) <b>Prática 5: Titulação</b>
8	<b>Prova Prática</b>
9	<b>Prática 6: Estequiometria</b>
10	Início: Teste de 10 minutos sobre estequiometria (Prática 6) <b>Prática 7: Calorimetria</b>
11	Início: Teste de 10 minutos sobre Calorimetria (Prática 7) <b>Prática 8: Equilíbrio</b>
12	Início: Teste de 10 minutos sobre Calorimetria (Prática 8) <b>Prática 9: Cinética Química</b>
13	Início: Teste de 10 minutos sobre Cinética Química (Prática 9) <b>Prática 10: Eletroquímica</b>
14	Teste de 10 minutos sobre Eletroquímica (Prática 10) Revisão geral das práticas – Segunda chamada da I avaliação
15	II avaliação Individual teórica (Práticas: 6, 7, 8, 9 e 10)

**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