


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

		<b>UNIVERSIDADE FEDERAL DO VALE DO SÃO FRANCISCO</b> <b>PROGRAMA DE DISCIPLINA</b>			
<b>NOME</b>		<b>COLEGIADO</b>	<b>CÓDIGO</b>	<b>SEMESTRE</b>	
QUÍMICA GERAL PRÁTICA		CENMEC	QUIM0018	2017.2	
<b>CARGA HORÁRIA</b>	<b>TEÓR:</b>	<b>PRÁT: 30h</b>	<b>HORÁRIOS: QN 8:00-10:00</b>		
<b>CURSOS ATENDIDOS</b>				<b>SUB-TURMAS</b>	
ENGENHARIA MECÂNICA				MX	
<b>PROFESSOR (ES) RESPONSÁVEL (EIS)</b>				<b>TITULAÇÃO</b>	
WALTER RAYSTH MARTÍNEZ				DOUTOR	
<b>EMENTA</b>					
Segurança no laboratório. Algarismo significativos. Precisão e Exatidão. Manuseio de vidrarias e aferição. Propriedades e Identificação de materiais. Preparo de soluções. Relações estequiométricas. Termoquímica. Equilíbrio químico. Cinética.					
<b>OBJETIVOS</b>					
<ul style="list-style-type: none"> <li>– Familiarizar o aluno com o laboratório;</li> <li>– Ensinar algumas técnicas básicas de manuseio e execução de maneira correta a leitura em instrumentos de medidas de massa, volume e temperatura;</li> <li>– Comparar a sensibilidade de diferentes equipamentos de mesma capacidade;</li> <li>– Fixar a teoria vista em sala de aula com experimentos realizados em laboratório.</li> </ul>					
<b>METODOLOGIA (recursos, materiais e procedimentos)</b>					
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.					
<b>FORMAS DE AVALIAÇÃO</b>					
A avaliação da disciplina será realizada mediante 3 (três) notas: Duas notas (nota 1 e nota 2) corresponderão a 2 (duas) provas escritas e a terceira nota (nota 3) corresponderá à avaliação do caderno de laboratório.					
A nota final da disciplina será composta pela média aritmética das três notas que serão lançadas no Sig@.					
<b>Média final da disciplina:</b>					
$\frac{\text{Nota 1} + \text{Nota 2} + \text{Nota 3}}{3}$					
A segunda chamada e a prova final serão realizadas na última semana do período acadêmico 2017_2 e seus conteúdos corresponderão a todos os assuntos abordados durante o referido período acadêmico.					

**CONTEÚDO PROGRAMÁTICO**

Numero	TEMAS ABORDADOS/DETALHAMENTO DA EMENTA
1	Apresentação do PD, ementa, critérios de avaliação e modelo do caderno de laboratório. Segurança no laboratório.
2	Algarismos significativos, precisão e exatidão.
3	Metodologia Científica.
4	Aferição e teste de precisão e exatidão de vários instrumentos.
5	Identificação e propriedades dos materiais.
6	Preparação de soluções
7	Volumetria de Neutralização.
8	Relações Estequiométricas I
9	Relações Estequiométricas II
10	Primeira Avaliação Escrita
11	Calorimetria
12	Equilíbrio Químico
13	Cinética
14	Segunda Avaliação Escrita
15	Segunda Chamada de Avaliação
16	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.

13 / 10 / 2017  
DATA

*Walter R. Martinez*  
ASSINATURA DO PROFESSOR

\_\_\_\_/\_\_\_\_/\_\_\_\_  
HOMOLOGADO NO COLEGIADO

\_\_\_\_\_  
COORD. DO COLEGIADO