

**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><br><b>PROGRAMA DE DISCIPLINA</b> |   |                   |
| <b>NOME</b>   |                  | <b>COLEGIADO</b>  | <b>CÓDIGO</b>                             | <b>SEMESTRE</b>   |
| QUÍMICA GERAL PRÁTICA   |                  | Engenharia de Produção  | QUIM0018                                  | 2016.2            |
| <b>CARGA HORÁRIA</b>  | <b>TEÓR: 00h</b> | <b>PRÁT: 30h</b>  | <b>HORÁRIOS:</b><br>PA: terça (08 às 10h) |                   |
| <b>CURSOS ATENDIDOS</b>   |                  |   |   | <b>SUB-TURMAS</b> |
| Engenharia de Produção  |                  |   |   | PA                |
| <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 teórica)<br>- Avaliação prática (minitests sobre as práticas, totalizando 10 pontos, que corresponde a uma nota prática)   |                  |   |   |                   |

| <b>CONTEÚDO PROGRAMÁTICO</b> |   |
|------------------------------|---|
| <b>Numero</b>                | <b>TEMAS ABORDADOS/DETALHAMENTO DA EMENTA</b>   |
| 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<br><b>Prática 3: Propriedades dos Materiais</b>                   |
| 6                            | Teste de 10 minutos sobre Propriedades dos Materiais (Prática 3)<br><b>Prática 4: Preparo de soluções</b>           |
| 7                            | Início: Teste de 10 minutos sobre Preparo de Soluções (Prática 4)<br><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)<br><b>Prática 7: Calorimetria</b>                      |
| 11                           | Início: Teste de 10 minutos sobre Calorimetria (Prática 7)<br><b>Prática 8: Equilíbrio</b>                          |
| 12                           | Início: Teste de 10 minutos sobre Calorimetria (Prática 8)<br><b>Prática 9: Cinética Química</b>                    |
| 13                           | Início: Teste de 10 minutos sobre Cinética Química (Prática 9)<br><b>Prática 10: Eletroquímica</b>                  |
| 14                           | Teste de 10 minutos sobre Eletroquímica (Prática 10)<br>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