



UNIVERSIDADE FEDERAL DO VALE DO SÃO FRANCISCO
CONSELHO UNIVERSITÁRIO

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 | | CENMEC | QUIM0018 | 2019-1 |
| CARGA HORÁRIA | TEÓR: 0h | PRÁT: 30h | HORÁRIOS: QUAR 16:00 Æ 18:00 | |
| | | | | SUB-TURMAS |
| Engenharia Mecânica | | | | MB |
| PROFESSOR (ES) RESPONSÁVEL (EIS) | | | | TITULAÇÃO |
| Fernanda Santos Carvalho dos Anjos | | | | Mestre |
| EMENTA | | | | |
| Conceitos básicos. Segurança no laboratório. Método científico. Relações estequiométricas. Termodinâmica. Soluções. Termoquímica. Equilíbrio químico. Cinética química. | | | | |
| OBJETIVOS | | | | |
| – Aplicar os conhecimentos adquiridos nas aulas teóricas de química. | | | | |
| METODOLOGIA (recursos, materiais e procedimentos) | | | | |
| Laboratório de química Vidrarias e reagentes para a realização das práticas | | | | |
| FORMAS DE AVALIAÇÃO | | | | |
| A avaliação será realizada mediante 2 provas escritas e mini testes. | | | | |

| CONTEÚDO PROGRAMÁTICO | |
|-----------------------|---|
| | TEMAS ABORDADOS/DETALHAMENTO DA EMENTA |
| 2h | <ul style="list-style-type: none">• Apresentação do laboratório<ul style="list-style-type: none">▪ Vidrarias e equipamentos▪ Procedimentos de segurança no laboratório |
| 2h | <ul style="list-style-type: none">• Unidades e medidas• Vidrarias volumétricas . uso e medida• Uso da balança• Algarismo significativos• Precisão, exatidão e erros |



**UNIVERSIDADE FEDERAL DO VALE DO SÃO FRANCISCO
CONSELHO UNIVERSITÁRIO**

| | |
|----|--|
| 2h | • 1° Experimento |
| 2h | • 2° Experimento |
| 2h | • 3° Experimento |
| 2h | • 4° Experimento |
| 2h | • 5° Experimento |
| 2h | • 1° Avaliação Prática |
| 2h | • 1° Avaliação Escrita |
| 2h | • 6° Experimento |
| 2h | • 7° Experimento |
| 2h | • 8° Experimento |
| 2h | • 9° Experimento |
| 2h | • Atividade relacionada ao experimento 9 |
| 2h | • 2° Avaliação escrita |
| | • 2° chamada |
| | • Exame final |

REFERÊNCIAS BIBLIOGRÁFICAS

1. Brown, T.L. & Lemay Jr & Bursten, B.E. Química: A ciência central. 7ª edição, LTC, RJ, 1999.
2. Atkins, P.; Jones, L., Princípios de química: questionando a vida moderna e o meio ambiente, Bookman, Porto alegre, 2001.
3. Holmes, T.; Brown, L. S., Química aplicada à engenharia, Cengage Learning, 2009
Brady, J. E. & Humiston, G. E. Química Geral. Vol 1 e 2, LTC, RJ, 1996.

08/03/2019

DATA

ASSINATURA
DO PROFESSOR

____/____/____
HOMOLOGADO NO
COLEGIADO

COORD. DO
COLEGIADO