**Programa de Disciplina**

|  |  |
| --- | --- |
| Logo_padrao_UNIVASF | UNIVERSIDADE FEDERAL DO VALE DO SÃO FRANCISCOPROGRAMA DE DISCIPLINA |
|  |
| **NOME**  | **COLEGIADO** | **CÓDIGO** | **SEMESTRE** |
| Fundamentos da Química II | Ciências da Natureza | CIEN0038 | III |
| **CARGA HORÁRIA** | TEÓR: 45 | **PRÁT:** 15 | **HORÁRIOS:** Quarta 18:00 às 19:40 (Prática) Quarta 19:40 às 20:30 (Teórica) Quinta 20:40 às 22:20 (Teórica) |
| **CURSOS ATENDIDOS** | **SUB-TURMAS** |
| Ciências da Natureza | - |
| **PROFESSOR (ES) RESPONSÁVEL (EIS)** | **TITULAÇÃO** |
| Camila de Souza Araújo | Doutorado |
| **EMENTA** |
| Funções inorgânicas, Reações químicas; Cálculo estequiométrico sem e com reações; Comportamento físico dos gases; Soluções; Propriedades dos ácidos e bases; Confecção e padronização de soluções; Diluição de soluções; Mistura de soluções com e sem reação; O uso de experimentos como facilitadores no processo de ensino e aprendizagem. |
| **OBJETIVOS** |
| **Objetivo geral:**Identificar as principais funções inorgânicas e suas propriedades, observando o acontecimento de reações químicas, realizando os cálculos estequiométricos relacionados, além de conhecer os principais tipos de soluções, como essas podem ser preparadas e padronizadas, e conhecendo ainda o comportamento dos gases, de maneira a utilizar-se dos experimentos como facilitadores no processo de ensino e aprendizagem. **Objetivos específicos:**Conhecer as funções inorgânicas e suas propriedades;Observar diferentes tipos de reações;Realizar o cálculo estequiométrico;Observar o comportamento dos gases;Preparar soluções, observando diferentes métodos de cálculo de concentração, além da realização de diluições. |
| **METODOLOGIA (recursos, materiais e procedimentos)** |
| METODOLOGIA:A disciplina será ministrada através da explanação do conteúdo, com apresentação de problemáticas para iniciar o conteúdo a ser trabalhado na turma com realização de experimentos para fundamentação e fixação das discussões (parte prática), sendo realizada leitura de textos para facilitação e compreensão do conteúdo em questão.RECURSOS MATERIAIS UTILIZADOS:Quadro branco, pincel, apagador, data show, computador. |
| **FORMAS DE AVALIAÇÃO** |
| A avaliação ocorrerá de forma contínua, como também através de provas, relatórios das práticas desenvolvidas e seminários sobre os temas discutidos durante o semestre. |

|  |
| --- |
| CONTEÚDO PROGRAMÁTICO |
| **Numero** | **TEMAS ABORDADOS/DETALHAMENTO DA EMENTA** |  |
| 01 | Apresentação da disciplina |
| 02 | Funções inorgânicas – Ácidos |
| 03 | Funções inorgânicas – Bases  |
| 04 | Funções inorgânicas – Sais  |
| 05 | Funções inorgânicas – Óxidos  |
| 06 | Propriedades dos ácidos e bases |
| 07 | Reações químicas |
| 08 | Cálculo estequiométrico sem e com reações |
| 09 | Comportamento físico dos gases |
| 10 | Soluções |
| 11 | Preparo e padronização de soluções |
| 12 | Diluição de soluções |
| 13 | Mistura de soluções com e sem reação |
| 14 | O uso de experimentos como facilitadores no processo de ensino e aprendizagem |
| 15 |  |
| 16 |  |
| 17 |  |
| 18 |  |
| **REFERÊNCIAS BIBLIOGRÁFICAS**  |
| ATKINS, P. e JONES,L. *Princípios de Química*. Bookman 3ª Ed. Porto Alegre, RS, 1999.RUSSEL, J. B. *Química Geral* 2ª Ed. Vol. 1 e 2. MacGraw – Hill. São Paulo, 1994.MAHAN, B. M. e MYERS, R. J. *Química*: Um Curso Universitário. 4ª Ed. Edgard Blucher, São Paulo, 1995.  |
| 03/04/2018DATA | \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ASSINATURA DO PROFESSOR | \_\_\_\_/\_\_\_\_/\_\_\_\_\_\_HOMOLOGADO NO COLEGIADO | \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_COORD. DO COLEGIADO |
|  |