|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Nome da disciplina:** | | **FUNDAMENTOS DE TERMODINÂMICA CLÁSSICA** | | | | | | | | | **Código:** | **IQF350** |
| Carga horária semanal: | | Teórica: | horas | | Prática: | horas | | Extensão: | | horas | Número de Créditos: |  |
| Carga horária semestral: | | Teórica: | horas | | Prática: | horas | | Extensão: | | horas |
| Curso(s): | **Licenciatura em Química** | | | | | | Caráter: | | **Obrigatória** | | Período: | **5º** |
| ------------------------------------------------------ | | | | | | Caráter: | | **-----------------** | | Período: | **--------------** |
| Pré-requisito e/ou co-requisito: | | | |  | | | | | | | | |
| Equivalências: | | **IQF241 (Termodinâmica Clássica)** | | | | | | | | | | |

|  |  |
| --- | --- |
| **SEMANA** | **CONTEÚDO ABORDADO** |
|  |  |
| **01** | Gases ideais e reais. |
|  |  |
| **02** | Primeira lei da Termodinâmica. |
|  |  |
| **03** | Termoquímica. |
|  |  |
| **04** | Segunda lei da Termodinâmica. |
|  |  |
| **05** | Funções de Gibbs e Helmholtz. |
|  |  |
| **06** | Termodinâmica de sistemas abertos. |
|  |  |
| **07** | Termodinâmica das substâncias puras. |
|  |  |
| **08** | **1ª Avaliação** |
|  |  |
| **09** | Soluções. Grandezas parciais molares. |
|  |  |
| **10** | Solução ideal, estados padrões. |
|  |  |
| **11** | Propriedades coligativas. |
|  |  |
| **12** | Equilíbrio líquido-vapor de soluções ideais. |
|  |  |
| **13** | Solução não-ideal. Azeotropismo. |
|  |  |
| **14** | Equilíbrio químico. |
|  |  |
| **15** | **2ª Avaliação** |
|  |  |
|  | |