|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Nome da disciplina:** | **Química Analítica Qualitativa** | **Código:** | **IQA470** |
| 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: | **7º** |
| ------------------------------------------------------ | Caráter: | **-----------------** | Período: | **--------------** |
| Pré-requisito e/ou co-requisito: |  |
| Equivalências: |  |

|  |  |
| --- | --- |
| **SEMANA** | **CONTEÚDO ABORDADO** |
|  |  |
| **01** | Sensibilidade, especificidade e seletividade. |
|  |  |
| **02** | Teoria ácido-base de Bronsted-Lowry e Lewis.  |
|  |  |
| **03** | Dissociação de eletrólitos fracos e ionização de bases fracos. |
|  |  |
| **04** | Dissociação de eletrólitos fracos e ionização de bases fracos. |
|  |  |
| **05** | Conceito de pH. |
|  |  |
| **06** | Efeito do íon comum e soluções-tampão. |
|  |  |
| **07** | Efeito do íon comum e soluções-tampão. |
|  |  |
| **08** | **1ª Avaliação** |
|  |  |
| **09** | Coeficiente de atividade e força iônica. |
|  |  |
| **10** | Coeficiente de atividade e força iônica. |
|  |  |
| **11** | Solubilidade e produto de solubilidade. |
|  |  |
| **12** | Complexos. |
|  |  |
| **13** | Coeficiente de partição. |
|  |  |
| **14** | Reações redox. |
|  |  |
| **15** | **2º Avaliação** |
|  |  |
|  |