|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | | **UNIVERSIDADE FEDERAL DO ACRE**  **PRÓ-REITORIA DE GRADUAÇÃO** COORDENADORIA DE APOIO AO DESENVOLVIMENTO DO ENSINO | | | | | | | | | | | |
| **PLANO DE CURSO** | | | | | | | | | | | | | |
| **Centro:** | | | | | Centro de Ciências Biológicas e da Natureza-CCBN | | | | | | | | |
| **Curso:** | | | | | Física-ABI | | | | | | | | |
| **Disciplina:** | | | | | Química Geral | | | | | | | | |
| **Código:** | CCBN1030 | | | | | **Carga Horária:** | 60 | | | **Créditos:** | | | 4-0-0 |
| **Pré-requisito:** | | | | Não há | | | | **Semestre Letivo/Ano:** | | | | | 01/---- |
| **Professor(a):** | | |  | | | | | | **Titulação:** | | |  | |
| **Horário:** | | |  | | | | | | | | | | |
| **1. Ementa:** (Síntese do conteúdo da disciplina que consta no Projeto Pedagógico do Curso). | | | | | | | | | | | | | |
| Abordagem conceitual dos princípios fundamentais da química e suas aplicações com avaliação crítica do material didático empregado no ensino médio: matéria. Estrutura atômica. Classificação periódica dos elementos. Ligações químicas. Funções inorgânicas. Estequiometria. Estudos dos gases. Soluções. Titulometria de coloides. | | | | | | | | | | | | | |
| **2. Objetivo Geral:** (Aprendizagem esperada dos alunos ao concluir a disciplina). | | | | | | | | | | | | | |
|  | | | | | | | | | | | | | |
| **3. Objetivos Específicos:** (Habilidades esperadas dos alunos ao concluir cada unidade/assunto) | | | | | | | | | | | | | |
|  | | | | | | | | | | | | | |
| 4. Conteúdo Programático: (Detalhamento da ementa em unidades de estudo, com distribuição de horas para cada unidade). | | | | | | | | | | | | | |
| Unidades Temáticas | | | | | | | | | | | C/H | | |
| **Unidade Temática 1 -** | | | | | | | | | | |  | | |
| **Unidade Temática 2 –** | | | | | | | | | | |  | | |
| **Unidade Temática 3 –** | | | | | | | | | | |  | | |
| **Unidade Temática 4 -** | | | | | | | | | | |  | | |
| **Unidade Temática 5 -**  . | | | | | | | | | | |  | | |
| **Unidade Temática 6 –**  . | | | | | | | | | | |  | | |
| 5. Procedimentos Metodológicos: (Descrição de como a disciplina será desenvolvida, especificando-se as técnicas de ensino a serem utilizadas). | | | | | | | | | | | | | |
|  | | | | | | | | | | | | | |
| **6. Recursos Didáticos:** (especificar os recursos utilizados) | | | | | | | | | | | | | |
|  | | | | | | | | | | | | | |
| **7. Avaliação:** (Descrição dos instrumentos e critérios a serem utilizados para verificação da aprendizagem e aprovação dos alunos). | | | | | | | | | | | | | |
|  | | | | | | | | | | | | | |
| **8. Bibliografia:** (Lista dos principais livros e periódicos que abordam o conteúdo especificado no plano. Deve ser organizada de acordo com norma atual da ABNT. Organizar em bibliografia básica e complementar). | | | | | | | | | | | | | |
| **BIBLIOGRAFIA BASICA:**  **ATKINS**, P.; JONES, L**. Princípios de Química: questionando a vida moderna e o meio ambiente**. 5. ed. Porto Alegre, RS: Bookman, 2012.  **BRADY**, J.E.; **HUMISTON**, G.E. **Química Geral**. Rio de Janeiro. Livros Técnicos e Científicos, 2002.  **RUSSEL**, J.B**. Química Geral**. Pearson, 2004.  **BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR:**  **TREICHER Jr.;** Paul M**. Química Geral e reações químicas,** vol1. Cengage Learning**.** 2010**.**  **CHANG**, R. **Química Geral – Conceitos Essenciais**. 4. ed. Porto Alegre: Bookman, 2007. | | | | | | | | | | | | | |
| **Aprovação no Colegiado de Curso** (Regimento Geral da UFAC Art. 59, alíneas **b** e **m**)  **Data: / / .** | | | | | | | | | | | | | |