|  |  |
| --- | --- |
|  | **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: / / .** |