|  |
| --- |
| Logo - FIU ***Faculdades Integradas "Urubupungá"*** Av. Cel. Jonas Alves de Mello, 1660 – Centro – Estância Turística de Pereira Barreto – São Paulo – Fones (018) 3704-4242 – FAX 3704-4222 |

Plano de Ensino

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| COORDENADORIA: ENGENHARIA QUÍMICA | | | |
|  | | | |
| DISCIPLINA: Química Inorgânica | | | |
|  | | | |
| CURSO: Engenharia Química | SEMESTRE: 3º | CARGA HORÁRIA: 80 | ANO: 2016 |
|  | | | |
| PROFESSOR: Aline Féboli | | | |
|  | | | |
| I – EMENTA | | | |
| Os elementos químicos: Propriedades gerais e aplicações. Notação e nomenclatura. Estudo do hidrogênio e dos hidretos. Elementos do bloco S. Elementos do bloco P. Gases nobres. Compostos de coordenação. | | | |
|  | | | |
| II - OBJETIVOS GERAIS | | | |
| Essa disciplina tem por objetivo apresentar as propriedades gerais de compostos inorgânicos e o estudo aprofundado dos elementos da tabela periódica. | | | |
|  | | | |
| III – CONTEÚDO PROGRAMÁTICO | | | |
| Tabela periódica  Os elementos químicos  Nomenclatura de compostos inorgânicos  Estudo do hidrogênio e dos hidretos  Elementos do bloco S. Elementos do bloco P  Gases nobres  Compostos de coordenação. | | | |
|  | | | |
| IV – PROCEDIMENTOS DIDÁTICOS | | | |
| Aula expositiva; Aula de discussão. | | | |
|  | | | |
| V – CRITÉRIOS DE AVALIAÇÃO | | | |
| O aluno que obtiver o mínimo de 75% de frequência e média de aproveitamento, no mínimo, igual a sete é considerado aprovado, sendo dispensado do exame final da disciplina. O aluno que obtiver frequência de 75% e média de aproveitamento inferior a sete pode prestar exame final na disciplina, que abrangerá o conteúdo programático desenvolvido durante o período letivo. Em qualquer disciplina, após o exame final, é considerado aprovado o aluno cuja média final seja igual ou superior a cinco. | | | |
|  | | | |
| VI – BIBLIOGRAFIA BÁSICA | | | |
| LEE, J.D. Química inorgânica não tão concisa. 5.ed. São Paulo. Edigard Blucher, 2011.  COTTON, F, A.; WILKIUSM, G.; GAUS, P. L. Basic Inorganic Chemistry, 3 ed., John Wiley & Sons.  MIESSLER, G. L.; TARR, D.A. Inorganic Chemistry. 3. Ed. Harlow, England: Pearson. 2011. | | | |
| BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR | | | |
| ATKINS, P.W,; JONES,L. Princípios de química. 3. Ed.Porto Alegre: Bookman. 2012.  BROWN, T. L,; LEMAY, H. E.; BURSTEN, B. E.;BURDGE, J.R. Química a ciência central. 9.ed. São Paulo: Peason/Prentice Hall (Grupo Pearson). 2012.  SHAIVER & ATKINS. Química Inorgânica. 4. Ed. Porto Alegre: Bookman, 2008. | | | |
| Pereira Barreto (SP), 15 de Março de 2016. | | | |
|  | | | |
|  | | | |
|  | | | |