|  |
| --- |
| 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 |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| COORDENADORIA: ENGENHARIA QUÍMICA | | | |
|  | | | |
| DISCIPLINA: QUÍMICA GERAL EXPERIMENTAL I | | | |
|  | | | |
| CURSO: Engenharia Química | SEMESTRE: 1º | CARGA HORÁRIA: 40 | ANO: 2015 |
|  | | | |
| PROFESSOR: Denis Emanuel Rasera | | | |
|  | | | |
| I – EMENTA | | | |
| Segurança no laboratório. Vidrarias: identificação e utilização. Identificação de substâncias químicas e separação de misturas. Determinação da massa molecular de substância líquida volátil. Determinação de propriedades físicas de substâncias líquidas e sólidas. | | | |
|  | | | |
| II - OBJETIVOS GERAIS | | | |
| Iniciar o aluno no manejo de materiais e técnicas de laboratório.  Verificar experimentalmente conteúdos de Química Geral.  Estabelecer relações entre conhecimentos teóricos e os verificados experimentalmente.  Possibilitar o desenvolvimento de habilidades inerentes ao trabalho, como tratamento de dados e confecção de relatórios. | | | |
|  | | | |
| III – CONTEÚDO PROGRAMÁTICO | | | |
| Experimentos envolvendo conteúdo da Química Geral I e II: Chama e Pesagem. Limpeza, Decantação e Filtração. Preparação de Soluções. Massa Molar de um Vapor. Mistura Cloreto/Clorato. | | | |
|  | | | |
| IV – PROCEDIMENTOS DIDÁTICOS | | | |
| Aulas práticas de laboratório. | | | |
|  | | | |
| 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 | | | |
| ATKINS, P. W.; JONES, L. Princípios de química. 3. ed. Porto Alegre: Bookman. 2012.  ROZENBERG, I. M., Química geral. São Paulo: IMT e Edgard Blücher, 2012.  RUSSEL, J. B. Química geral. 2. Ed., v 1 e 2. São Paulo: Makron Books - Pearson Education, 2012. | | | |
|  | | | |
| BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR | | | |
| KOTZ, J. C.; TREICHEL Jr., P. Química geral e reações químicas. 6. ed. São Paulo: Cengage Learning. v 1, 2013 e v 2, 2012..  BRADY, James E; HUMISTON, Gerard E. Química geral. 2. ed. Rio de Janeiro, RJ: LTC (Grupo GEN). v.1 e v.2. 2013.  BROWN, T.L.; LEMAY, H.E.; BURSTEN, B.E.; BURDGE, J.R. Química: a ciência central. 9ª ed. São Paulo: Pearson/Prentice Hall (Grupo Pearson). 2012. | | | |
|  | | | |
| Pereira Barreto (SP), 30 de janeiro de 2015. | | | |