|  |  |
| --- | --- |
|  | Universidade do Estado de Santa Catarina – UDESC Centro de Educação Superior do Alto Vale do Itajaí – CEAVIDepartamento de Engenharia Sanitária - DESA |

|  |
| --- |
| **PLANO DE ENSINO** |
|  |
| **DEPARTAMENTO:** ENGENHARIA SANITÁRIA |
|  |
| **DISCIPLINA:** Química Experimental | **SIGLA:** 14QEX |
|  |
| **PROFESSOR:** Heros Horst | **E-mail:** heros.horst@udesc.br |
|  |
| **CARGA HORÁRIA TOTAL:** 36 h hhhhhhhhhhhhhhoras/aulas horas/aulas | **TEORIA:** 0 | **PRÁTICA**: 36h |
|  |
| **CURSO:** BACHARELADO EM ENGENHARIA SANITÁRIA |
|  |
| **SEMESTRE/ANO:** I/2015 | **PRÉ-REQUISITOS: -** |

**OBJETIVO GERAL DO CURSO:**

O Curso de Engenharia Sanitária do Centro de Educação Superior do Alto Vale do Itajaí – CEAVI, da UDESC/ Ibirama, objetiva formar profissionais da engenharia habilitados à preservação, ao controle, à avaliação, à medida e à limitação das influências negativas das atividades humanas sobre o meio ambiente, de modo a atender as necessidades de proteção e utilização dos recursos naturais de forma sustentável, aliando novas metodologias e tecnologias na exploração, uso e tratamento da água, nos projetos de obras de saneamento, que envolvem sistemas de abastecimento de água, sistemas de esgotamento sanitário, sistemas de limpeza urbana, bem como no desenvolvimento de políticas e ações no meio ambiente que busquem o monitoramento, o controle, a recuperação e a preservação da qualidade ambiental e da saúde pública.

**EMENTA:**

|  |
| --- |
| Operações Básicas: medidas de massa, volume, cristalização, filtração, evaporação, secagem e concentração. Experiências ilustrando o método científico, os conceitos de peso equivalente e de ligação química, óxido-redução, equilíbrio químico, pH, produto de solubilidade, preparação e purificação de substâncias. |

**OBJETIVO GERAL DA DISCIPLINA**

Executar as técnicas e operações básicas de laboratório e aplicá-las em trabalhos experimentais simples, envolvendo análises estequiométricas e equilíbrio químico, selecionando e utilizando corretamente o equipamento necessário, e preparar soluções e realizar dosagens mais comuns.

**OBJETIVOS ESPECÍFICOS/DISCIPLINA:**

|  |
| --- |
| * Trazer à tona os conceitos de química básica;
* Desenvolver habilidades experimentais no laboratório;
* Evidenciar os principais aspectos da química no cotidiano do engenheiro sanitarista;
* Discutir os temas pertinentes na exposição de resultados obtidos em aula;
* Despertar no aluno o sentido a análise crítica de dados experimentais.
 |

**CRONOGRAMA DAS ATIVIDADES:**

| **Nº** | **Data** | **Horário** | **H.A.** | **Conteúdo** |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| 01 | 24/02 | 10:10 – 11:50 | 02 | Apresentação do plano de ensino (conteúdos, metodologia e avaliações); normas de segurança no laboratório; apresentação de equipamentos básicos do laboratório; |
| 02 | 03/03 | 10:10 – 11:50 | 02 | 1) Medidas de volumes e de massa; |
| 03 | 10/03 | 10:10 – 11:50 | 02 | 2) Técnicas de separação filtração; |
| 04 | 17/03 | 10:10 – 11:50 | 02 | [3) Preparação de soluções - HCl e NaOH](http://www.moodle.udesc.br/mod/resource/view.php?id=98774) |
| 05 | 24/03 | 10:10 – 11:50 | 02 | [4) Solubilidade](http://www.moodle.udesc.br/mod/resource/view.php?id=99280) |
| 06 | 31/03 | 10:10 – 11:50 | 02 | [5) Estudo de termoquímica](http://www.moodle.udesc.br/mod/resource/view.php?id=99784) |
| 07 | 07/04 | 10:10 – 11:50 | 02 | [6) Síntese de um composto inorgânico](http://www.moodle.udesc.br/mod/resource/view.php?id=100850) |
| 08 | 14/04 | 10:10 – 11:50 | 02 | [7) Propriedades do ácido acético](http://www.moodle.udesc.br/mod/resource/view.php?id=102203) |
| 09 | 28/04 | 10:10 – 11:50 | 02 | [8) Estudo qualitativo do equilíbrio químico](http://www.moodle.udesc.br/mod/resource/view.php?id=102517) |
| 10 | 05/05 | 10:10 – 11:50 | 02 | Prova I  |
| 11 | 12/05 | 10:10 – 11:50 | 02 | [9) Volumetria padronização de soluções](http://www.moodle.udesc.br/mod/resource/view.php?id=103251) |
| 12 | 19/05 | 10:10 – 11:50 | 02 | [10) Determinação de ácido acetilsalicílico em medicamentos](http://www.moodle.udesc.br/mod/resource/view.php?id=103510) |
| 13 | 26/05 | 10:10 – 11:50 | 02 | [11) Obtenção do iodofórmio](http://www.moodle.udesc.br/mod/resource/view.php?id=103669) |
| 14 | 02/06 | 10:10 – 11:50 | 02 | [12)Separação qualitativa dos cátions do Grupo da Prata](http://www.moodle.udesc.br/mod/resource/view.php?id=104301) |
| 15 | 09/06 | 10:10 – 11:50 | 02 | [13) Estudo de velocidade de reação](http://www.moodle.udesc.br/mod/resource/view.php?id=103672) |
| 16 | 16/06 | 10:10 – 11:50 | 02 | 14) Estudos de detergentes |
| 17 | 23/06 | 10:10 – 11:50 | 02 | 15) Propriedades do Ácido Sulfúrico; |
| 18 | 30/06 | 10:10 – 11:50 | 02 | Prova II |
| **Somatório das horas-aula** | **54** |  |
|  | 07/07 | 9:20 – 11:50 |  | **Exame** |

**METODOLOGIA PROPOSTA:**

|  |
| --- |
| Aula experimental com prévia exposição do conteúdo teórico. |

**AVALIAÇÃO:**

|  |
| --- |
| O processo avaliativo será realizado em 2 provas (40%) e 15 Avaliações dos experimentos\* (60%).Conforme expressão:$$Média Final=\left(\frac{P1+P2}{2}\right)0.4+\left(\frac{R1+…+R14}{14}\right)0.6$$\*Avaliações dos experimentos: relatórios ou pré-testes. Para obter a média final serão consideradas as 14 maiores notas. Relatório: descrição detalhada do experimento executado, devendo conter: capa, introdução, metodologia, resultados e discussão, conclusão e bibliografia, conforme critérios em anexo;Pré-teste: consiste em uma pré-avaliação sobre o experimento a ser executado; |

**BIBLIOGRAFIA BÁSICA:**

|  |
| --- |
| KOTZ, J. C. & TREICHEL, JR., P. M. **Química Geral e Reações Químicas**. V.1 e 2, 5.ed. Pioneira Thomson Learning, 2005. Número de chamada:**540 K87qu 6.ed**MAIA, D. J. & BIANCHI, J. C. de A. **Química Geral: Fundamentos.** Pearson Education, 2007. Número de chamada:**540 M217q**RUSSELL, J. B. **Química Geral**. V.1 e 2, 2.ed. Pearson Education, 1994. Número de chamada:**540 R964q 2.ed.**LENZI, Ervim; LUCHESE, Eduardo Bernardi; FAVERO, Luzia Otilia Bortotti. **Introdução à química da água:** ciência, vida e sobrevivência. Rio de Janeiro: LTC, 2009. 604 p. Número de chamada: **546.22 L575i** |

**BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR:**

|  |
| --- |
| BETTELHEIM, Frederick A. **Introdução à química geral.** São Paulo: Cengage Learning, 2012 271, [46] p. Número de chamada:**540 I61**BRADY, James E.; HUMISTON, Gerard E. **Química geral.** 2.ed. Rio de Janeiro: Livros Técnicos e Científicos, c1986. 2 v. Número de chamada:**540 B812q 2.ed.**ROZEMBERG, I. M. **Química geral**. Edgard Blucher, 2002. Número de chamada:**540 R893q**ZUBRICK, James W.  **Manual de sobrevivência no laboratório de química orgânica: guia de técnicas para o aluno.** 6.ed. Rio de Janeiro; LTC, 2005. 262p. PAVIA, Donald L. **Química orgânica experimental:** **tecnicas de escala pequena**. 2. ed. Porto Alegre: Bookman, 2009. 877 p. Número de chamada:**547 Q6 2.ed** |

Relatório

Critérios:

|  |  |
| --- | --- |
| 1. CAPA
 | 0,5 |
| 1. OBJETIVO
 | 0,5 |
| 1. INTRODUÇÃO
 | 1,0 |
| 1. MATERIAIS E MÉTODOS
 | 1,5 |
| * 1. MATERIAIS UTILIZADOS
	2. REAGENTES UTILIZADOS
	3. PROCEDIMENTOS EXPERIMENTAIS
 |  |
| 1. RESULTADOS E DISCUSSÃO
 | 2,0 |
| 1. CONCLUSÃO
 | 2,5 |
| 1. REFERÊNCIAS
 | 1,0 |
| ORGANIZAÇÃO | 1,0 |

Formatação do trabalho:

* Letra fonte 12 em TIMES NEW ROMAN, espaçamento 1,5 entre linhas.
* Partes que compõem o relatório devem ser destacadas em negrito, letras maiúsculas e em tamanho fonte 12.
* Margens:

Esquerda de 3 cm

Superior de 3 cm

Direita de 2 cm

Inferior de 2 cm

* Texto justificado;
* Pontualidade na entrega do relatório.

No caso de atraso na entrega do relatório a equipe sofrerá desconto na nota que será proporcional ao tempo.

Entrega no mesmo dia, porém depois do previsto -0,5 pontos na nota.

Entrega em outro dia -0,5/dia.