

INSTITUTO FEDERAL SUL-RIO-GRANDENSE

CAMPUS SAPUCAIA DO SUL

**PRÓ-REITORIA DE ENSINO**

**PLANO DE ENSINO**

Curso: Técnico Integrado em Eventos

Disciplina: Química I

Turma: 2L – Terças – Feiras das 15h – 16h45

Professor (a): Maria Helena Polgati Moreira

Carga horária total: 60 horas aula

Ano: 2019

|  |
| --- |
| 1. **EMENTA:**   Identificação dos princípios básicos da Química Geral e Química Orgânica com suas respectivas aplicações na Química. Busca de compreensão dos conceitos fundamentais de Química. Estudo das principais funções orgânicas, correlacionando-as com as aplicações do cotidiano. |

|  |
| --- |
| 1. **OBJETIVOS:**   • Identificar os princípios básicos da Química Geral.  • Compreender os conceitos fundamentais da Química.  • Interpretar os fenômenos químicos, relacionando-os com o cotidiano.  • Desenvolver experimentos práticos coerentes com a parte teórica.  • Identificar as funções químicas e sua utilização.  • Compreender os processos de transformação da matéria.  • Identificar e compreender os conceitos fundamentais da Química Orgânica.  • Compreender as funções orgânicas e sua utilização.  • Reconhecer as diferenças estruturais dos compostos orgânicos e suas propriedades. |

|  |
| --- |
| 1. **CONTEÚDOS PROGRAMÁTICOS:**   **Unidade I - Conceitos básicos da estrutura da matéria**   * 1. Propriedades da matéria: mudanças de estado físico;   1.1.1Tipos de transformação;  1.1.2 Elementos químicos;  1.1.3 Compostos químicos;  1.2 Equações químicas;  1.3 Substâncias puras e mistura;  1.3.1 Sistemas Homogêneos e Heterogêneos;  1.4 Partículas atômicas;  1.4.1 Número atômico e número de massa;  1.4.2 Isótopos, isóbaros e isótonos;  1.4.3 Química Nuclear;  1.4.4 Evolução dos modelos atômicos;   * + 1. Números quânticos.   **Unidade II** - **Estudo da Tabela Periódica**  2.1 Critérios para a classificação periódica de elementos;  2.1.1 Ordem crescente do número atômico;  2.2 Organização em Períodos e grupos;  2.3 Metais, ametais e gases nobres;  2.4 Propriedades periódicas;  2.4.1 Raios Atômicos;  2.4.2 Potencial de Ionização;  2.4.3 Afinidade Eletrônica;  2.4.4 Eletronegatividade;   * 1. Configurações eletrônicas.   **Unidade III - Estudo das Ligações Químicas**  3.1 Regra do octeto;  3.2 Ligação iônica;  3.3 Ligação covalente;  3.3.1 Teoria de Ligação;  3.3.2 Hibridização;  3.3.3 Geometrias Moleculares;  3.4 Moléculas Polares e Apolares;  3.5 Ligações Intermoleculares;   * 1. Ligações Metálicas.   **Unidade IV - Funções Químicas**  4.1 Conceito Ácido, Base, (Conceito de Arrhenius);  4.2 Sais;  4.3 Óxidos;  4.4 Hidretos.  **Unidade V – Introdução à Química Orgânica**   * 1. Caracterização dos Compostos Orgânicos;   2. Cadeias carbônicas;   5.3 Classificação dos carbonos na cadeia carbônica.  **UNIDADE VI - Hidrocarbonetos**   * 1. Alcanos;   2. Alcenos;   6.3 Alcadienos;  6.4 Hidrocarbonetos aromáticos.  **UNIDADE VII – Funções Oxigenadas**   * 1. Álcool, éter e fenóis;   2. Aldeídos e cetonas;   3. Ácidos carboxílicos.   **UNIDADE VII. Funções nitrogenadas**   * 1. Aminas e amidas;   2. Nitro compostos.   **UNIDADE IX . Isomeria**   * 1. Isomeria Plana;   2. Isomeria de cadeia;   3. Isomeria de posição;   4. Isomeria de função;   5. Isomeria espacial;   6. Isomeria geométrica;   7. Isomeria ótica. |

**4.PROCEDIMENTOS DIDÁTICOS:**

Aula expositiva dialogada e no final da aula um resumo do conteúdo ministrado em tópicos; Aulas com conteúdo mais teórico realizadas com auxílio de multimídia; Realizar exercícios em aula e em casa ao final de cada conteúdo ou tópico; Desenvolver experimentos práticos coerentes com a parte teórica, proporcionando desta forma um maior entendimento dos temas abordados (nas aulas práticas os alunos deverão fazer relatórios dos experimentos realizados).

# 5. PROCEDIMENTOS E CRITÉRIOS DE AVALIAÇÃO:

Serão realizadas **4 avaliações teóricas (Prova I, Prova II, Prova III e Prova IV)**, individuais e sem consulta, no ano.

Serão feitos trabalhos sobre conteúdos trabalhados , bem como elaboração de relatórios sobre ensaios executados no Laboratório. A nota será o resultado de todas as atividades realizadas.

NOTA FINAL= Prova 1 + Prova 2 + Prova 3+ Prova 4 + Atividades) /5 que deve ser igual ou superior a 6,0.

\* O aluno terá direito a recuperar a nota do semestre no final do mesmo, com conteúdo cumulativo e peso equivalente a 100% do semestre. Ao final do ano haverá a recuperação anual que corresponde ao conteúdo cumulativo de ambos os semestres e deverá ser realizada pelos alunos que não atingiram a nota necessária em um ou nos dois semestre do ano letivo.

**Observação:** Ausências deverão ser justificadas na CORAC no **prazo de até 02 (dois) dias úteis após a data de término da ausência.**  Pedidos posteriores a este prazo não serão considerados.

***Legislação – Justificativa da Falta***

- *Decreto-Lei 715-69* - relativo à prestação do Serviço Militar (Exército, Marinha e Aeronáutica).

- *Lei 9.615/98* - participação do aluno em competições esportivas institucionais de cunho oficial representando o País.

- *Lei 5.869/79* - convocação para audiência judicial.

***Legislação – Ausência Autorizada (Exercícios Domiciliares)***

- *Decreto-Lei 1,044/69* - dispõe sobre tratamento excepcional para os alunos portadores de afecções que indica.

- *Lei 6.202/75* - amparo a gestação, parto ou puerpério.

- *Decreto-Lei 57.654/66* - lei do Serviço Militar (período longo de afastamento).

- *Lei 10.412* - às mães adotivas em licença-maternidade.

**6.** **Horário disponível para atendimento presencial:**

**Segundas-feiras: 18:15h – 19:00h**

**Terças-feiras: 16h45 – 19:00h**

**Email: helena@sapucaia.ifsul.edu.br**

# 7.Bibliografia básica:

BRADY,J. HUMISTON, G. **Química Geral**. Volume 1. Rio de Janeiro: LTC,2000.

FELTRE, R. **Química Geral**. Volume 1. São Paulo: Moderna, 1998.

RUSSELL, J. **Química Geral**. Volume 2. São Paulo: Makron Books, 1994.

**8.Bibliografia complementar:**

ATKINS, P., JONES, L.**Princípios de Química – Questionando a vida moderna e o Meio Ambiente.** São Paulo: Bookman, 2006.

CARVALHO,G.C. **Química Moderna 1: Introdução a Atomística, Química Geral** **Qualitativa.** São Paulo: Scipione, 1995.:

FONSECA, M.R.M. **Química 3**. 1 ed. São Paulo: Ática, 2013.

PERUZZO,F.M.;CANTO,E.L. **Química na abordagem do cotidiano.** Volume 3: Química Orgânica. 4 ed. São Paulo: Moderna, 2006.

REIS, M. **Química 1**. São Paulo: Ática ,2014.

**CRONOGRAMA**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Mês** | **Dia** | **Conteúdo** |
| **Fevereiro** | **19** | Apresentação e explicação do plano de ensino .  Tipos de transformação; Elementos químicos; Compostos químicos; Equações químicas; |
| 26 | Substâncias e misturas - Separação de misturas; Sistemas Homogêneos e Heterogêneos. |
| **Março** | **12** | Exercício e / ou Aula Prática |
| **19** | Partículas Atômicas Número Atômico e Número de Massa – Isóbaro, isótono, isótopo. |
| **26** | Química Nuclear / Modelos atômicos |
| **Abril** | **02** | Classificação periódica de elementos - Períodos e Grupos - Metais, ametais e gases nobres,  Exercícios. |
| **09** | Propriedades periódicas - configurações eletrônicas . Revisão / exercícios. |
| **16** | **PROVA I** |
| **23** | Regra do octeto, Ligação iônica e Ligação covalente, teoria de Ligação |
| **30** | Geometrias Moleculares; Moléculas Polares e Apolares; Hibridização |
| **Maio** | **07** | **DIA NÃO LETIVO – CONSELHO DE CLASSE** |
| **14** | Ligações Intermoleculares- Ligações Metálicas |
| **21** | Ligações Intermoleculares- Ligações Metálicas |
| **28** | Exercício e / ou Aula Prática |
| **Junho** | **04** | SEMANA DOS CURSOS INTEGRADOS |
| **11** | Ácido, Base, (Conceito de Arrhenius) exercícios |
| **18** | Sais, Óxidos, Hidretos exercícios |
| **25** | Sais, Óxidos, Hidretos exercícios e / ou aula prática |
| **Julho** | **02** | **PROVA II** |
| **09** | **Recuperação 1º Semestre** |
| **30** | Início de segundo semestre - Caracterização dos Compostos Orgânicos |
| **Agosto** | **06** | Cadeias carbônicas |
| **13** | Classificação dos carbonos na cadeia carbônica - exercícios |
| **20** | **DIA NÃO LETIVO – FERIADO MUNICIPAL** |
| **27** | Hidrocarbonetos – Alcanos -Alcenos- Alcinos |
| **Setembro** | **03** | Hidrocarbonetos – Alcanos -Alcenos- Alcinos |
| **10** | Hidrocarbonetos – Alcanos -Alcenos- Alcinos – Alcadienos – Hidrocarbonetos Aromáticos |
| **17** | Exercícios |
| **24** | Alcool, éter e fenóis; |
| **Outubro** | **01** | SABERTEC |
| **08** | Aldeídos e cetonas; Ácidos carboxílicos |
| **15** | **PROVA III** |
| **22** | Aminas e amidas - Nitro compostos. Exercícios |
| **29** | Isomeria |
| **Novembro** | **05** | Isomeria |
| **12** | Isomeria |
| **19** | Exercícios |
| **26** | **PROVA IV** |
| **Dezembro** | **03** | **RECUPERAÇÃO 2º SEMESTRE** |
| **10** | **RECUPERAÇÃO FINAL** |
| **17** | **Conselho de Classe** |