



| PLANO DE ENSINO | | | |
|---|--------------|--|-----------|
| IDENTIFICAÇÃO | | EMENTA DA DISCIPLINA DO CURSO | |
| CURSO: Licenciatura em Física | | Estrutura atômica. Tabela Periódica. Ligação química. Íons e moléculas. Funções inorgânicas. Estequiometria. | |
| DISCIPLINA: Química I | DEJ30095 | | |
| PROFESSOR: Vanessa D. Kegler | | | |
| COORDENADORA: Patrícia Matos Viana de Almeida | | | |
| PERÍODO: Noturno | SEMESTRE: 2° | | ANO: 2019 |
| TURMA: 4° Período | CRÉDITOS: 04 | | |
| CARGA HORÁRIA: 80 | | | |
| TEÓRICA: 80 | PRÁTICA: | | TOTAL: 80 |

| OBJETIVO DA DISCIPLINA NO CURSO |
|--|
| Ensinar conceitos de química que podem ter aplicações no estudo da física. |

| JUSTIFICATIVA DA DISCIPLINA NO CURSO |
|---|
| Servir como disciplina de formação complementar a área de física. |

| METODOLOGIA DE TRABALHO DO PROFESSOR NA DISCIPLINA |
|--|
| - Aulas expositivas; - Realização de exercícios; - Utilização de softwares |

| CONTEÚDOS PROGRAMÁTICOS | |
|---|--|
| UNIDADE I – Estrutura atômica modelo atômico de Dalton, Bohr e atual | Unidade IV- Íons e moléculas estrutura eletrônica; nomenclatura |
| UNIDADE II – Tabela Periódica histórico; organização da tabela periódica; propriedades periódicas; relação massa atômica e molecular | Unidade V- Funções inorgânicas ácidos; bases; sais, óxidos e nomenclatura dos compostos inorgânicos. |
| UNIDADE III - Ligação química | Unidade VI- Estequiometria |

Vanessa D. Kegler

Ligação iônica, covalente e metálica. Forças intermoleculares.

Constante de Avogadro e conceito de Mol e aplicações. Tipos de fórmulas químicas (mínima, molecular, percentual). Equilíbrio de equação química e Leis Ponderais.

AVALIAÇÃO

Serão oferecidas duas provas, ambas valendo 10,0 pontos cada. A nota final será obtida da média aritmética.

Nota final (N.F.): $N.F. = (P1 + P2) / 2$

Se Nota Final for igual ou maior que 6.0 (sessenta) e o aluno tiver 75% da frequência presencial então estará aprovado, conforme determina as resoluções da UNIR. Prova substitutiva no último dia de aula. Esta prova tem por finalidade substituir a menor nota obtida pelo aluno ao longo do curso. A prova substitutiva engloba todo o conteúdo lecionado durante o semestre.

BIBLIOGRAFIA

ATKINS, P. & JONES, L. **Princípios de Química**: Questionando a Vida Moderna e o Meio Ambiente. Porto Alegre: Bookman, 2003

BRADY, J. E. & HUMISTON, G. E. **Química Geral**. Rio de Janeiro: LTC, 2006.

COMPANION, A. L. **Ligação Química**. Tradução: Luiz Carlos Guimarães. 1. ed. São Paulo: Edgard Blucher, 1970.

MAHAN, B. M. & Myers, R. J. **Química, um Curso Universitário**. São Paulo: Edgard Blucher, 2005.

STABAUCH, W. H.; PARSON, T. D. **Química Geral**. Rio de Janeiro: LTC, 1982.

FELTRE, R. **Fundamentos da Química**. Vol. Único. São Paulo: Editora Moderna, 2001

Ji-Paraná, 01 Julho de 2019.



Vanessa D. Kegler
Professora Responsável