



Fundação Universidade Federal de Rondônia – UNIR  
Departamento de Física de Ji-Paraná RO  
UNIR- Campus de Ji-Paraná

PLANO DE ENSINO			
IDENTIFICAÇÃO		EMENTA DA DISCIPLINA DO CURSO	
CURSO: Bacharelado em Física		Estrutura atômica; Tabela Periódica; Ligação química; Íons e moléculas; Funções inorgânicas; Estequiometria; Introdução à Química Orgânica. Composição do ar atmosférico. Gases indutores do efeito estufa e aquecimento global.	
DISCIPLINA: <b>Química I</b>	DEJ300987		
PROFESSOR: <b>Vanessa D. Kegler</b>			
COORDENADOR: Patricia Matos Viana de Almeida			
PERÍODO: <b>Matutino</b>	SEMESTRE: 2º	ANO: 2018	
TURMA: <b>8 período</b>	CRÉDITOS: 04		
CARGA HORÁRIA: 80			
TEÓRICA: 80	PRÁTICA:	TOTAL: 80	

#### OBJETIVO DA DISCIPLINA NO CURSO

Ampliar o conhecimento de Química necessário para o estudo de assuntos mais específicos e aplicados em outras disciplinas. Fornecer ao acadêmico conhecimento básicos de química que possuem interligação com conceitos e leis físicas.

#### JUSTIFICATIVA DA DISCIPLINA NO CURSO

Conhecer fundamentos das ciências químicas.

#### METODOLOGIA DE TRABALHO DO PROFESSOR NA DISCIPLINA

- Aulas expositivas;
- Realização de exercícios;

#### CONTEÚDOS PROGRAMÁTICOS

<b>UNIDADE I – Estrutura atômica</b> modelo atômico de Dalton, Bohr, e atual.	<b>UNIDADE V – Funções inorgânicas:</b> ácidos; bases; sais, óxidos; nomenclatura dos compostos inorgânicos
<b>UNIDADE II – Tabela Periódica</b> histórico; organização da tabela periódica; propriedades periódicas; relação massa atômica e	<b>UNIDADE VI – Estequiometria</b> constante de Avogadro; conceito de Mol e aplicações; tipos de fórmulas químicas (mínima,

molecular.	molecular, percentual); equilíbrio de equação química; Leis Ponderais.
<b>UNIDADE III – Ligação química</b> ligação iônica; covalente; metálica; forças intermoleculares.	<b>UNIDADE VII- Introdução á Química orgânica</b> estrutura das moléculas orgânicas; grupos funcionais e propriedades físicas e químicas
<b>UNIDADE IV- Íons e moléculas</b> estrutura eletrônica; nomenclatura.	

### AVALIAÇÃO

Serão oferecidas duas Provas, a média das provas valerá 70% da nota final e atividades em sala valerão 30% da nota final.

Se a 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. Para os que não alcançarem a média será ofertada uma Prova substitutiva no final do semestre. Esta prova tem por finalidade substituir a menor nota obtida pelo aluno na disciplina. A prova substitutiva engloba o conteúdo da prova na qual o discente tenha obtido a menor nota.

### BIBLIOGRAFIA

1. MAHAN, B.H. Química: um curso Universitário. 2. ed. São Paulo: Edgard Blucher, 1981.
2. ATKINS, P., JONES, L. Princípios de Química – Questionando a vida moderna e o meio ambiente. 5a. Ed., 2011.
3. BRADY, J.; HUMISTON, G. E. Química Geral. 2. ed. Rio de Janeiro: LTC, 1986, v.1. RUSSEL, John B. Química Geral. São Paulo: MC Graw-Hill do Brasil, 1981.
4. STABAUCH, W. H.; PARSON, T. D. Química Geral. Rio de Janeiro: LTC, 1982.
5. TRINDADE. Química Básica Teórica. São Paulo: Icone Espaço Cultural.
6. FELTRE, R. Fundamentos da Química. Vol. Único. São Paulo: Editora Moderna, 2001.
5. KARAPETIANTS, M. J., DRAKIN, S. I. Estructura de la matéria. 2. ed. Moscou: Mir, 1979.
6. COMPANION, A. L. Ligação Química. Tradução: Luiz Carlos Guimarães. 1. ed. São Paulo: Edgard Blucher, 1970.

Ji-Paraná, 02 de Julho de 2018.

*Vanessa D. Keger*

Vanessa D. Keger  
Professor Responsável