

Plano de Ensino

IDENTIFICAÇÃO

EIXO TECNOLÓGICO/ÁREA: Ciências Exatas e da Terra

CURSO: LICENCIATURA EM QUÍMICA

FORMA: GRADUAÇÃO

MODALIDADE: Presencial

COMPONENTE CURRICULAR: QUÍMICA GERAL

ANO / SEMESTRE: 2017.1

ANO / SEMESTRE DE INGRESSO DA TURMA:

CARGA HORÁRIA: 72

TURNO: Noite

TURMA: 04002003 - QUÍMICA GERAL - Turma: 01 (2017.1)

COORDENAÇÃO CURSO /
EIXO TECNOLÓGICO: ANNA MARIA DEOBALD

DOCENTE(A): ANNA MARIA DEOBALD

EMENTA

Matéria e Formas de Medida, Átomos, Moléculas e Íons. Tabela Periódica e Propriedades. Ligações Químicas. Funções Inorgânicas. Fórmulas e Equações Químicas. Tipos de Reações Químicas. Estequiometria. Introdução a Cinética Química. Introdução ao Equilíbrio Químico.

BIBLIOGRAFIA BÁSICA:

KOTZ, J. C.; TREICHEL Jr., P. M. Química geral e reações químicas. 5. ed. São Paulo: Thomson, 2006.

BROWN, L. B. Química: a ciência central. 3. ed. São Paulo: Pearson Prentice Hall, 2005.

RUSSEL, J.B. Química geral. 2. ed. São Paulo: Makron Books, 1994.

BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR:

MAHAN, B. H.; MYERS, R. J. Química um curso universitário. Trad. 4. ed. americana. São Paulo: Edgar Blucher, 1993.

BRADY J. E.; HUMISTON G. E. Química Geral. 2. ed. Rio de Janeiro: LTC, 1986.

ROZEMBERG, I. M. Química Geral. São Paulo: Blucher, 2008.

ATKINS, P.; LORETTA, J. Princípios de química: questionando a vida moderna e o meio ambiente. 3. ed. Porto Alegre: Bookman, 2007.

LEE, J. D. Química Inorgânica Não Tão Concisa. 5. ed. São Paulo: Edgard Blücher, 2009.

OBJETIVOS

OBJETIVO GERAL DO CURSO:

"Oferecer aos licenciados em Química ampla formação teórica e prática, integrando as dimensões específicas e pedagógicas da atuação docente, voltada para a educação básica (ensino fundamental – anos finais – e ensino médio) e educação profissional e tecnológica."

OBJETIVO DO COMPONENTE CURRICULAR:

Compreender os conceitos fundamentais que regem a química geral para que possam utilizá-los corretamente e aumentar o seu conhecimento dentro da química. Estudar os conteúdos citados na ementa da disciplina "química geral" e todos os tópicos relacionados a eles para que entendam os fundamentos da química como um todo. Aprofundar o conhecimento nos conceitos básicos da química de maneira geral com o objetivo de desenvolver uma base sólida para avançar nas disciplinas específicas no decorrer do curso. Resolver problemas e exercícios relacionados aos conteúdos abordados afim de expandir o raciocínio lógico dos alunos quanto a cálculos, medidas, equações e reações químicas.

METODOLOGIA

Aulas expositivas (quadro, recursos multimídia, vídeos e livros de apoio), emprego de modelos moleculares, pesquisas, resolução de exercícios, estudos dirigidos, leitura de capítulos de livros e artigos. Nesta disciplina serão desenvolvidas 12 horas de trabalho discente efetivo: resolução de exercícios, pesquisas e leitura de capítulo do livro "A colher que desaparece".

CRONOGRAMA DE AULAS

CRONOGRAMA SEMANAL DE AULAS

Início	Fim	Descrição
13/02/2017	13/02/2017	Reunião de planejamento semestral das atividades para 2017.
20/02/2017	20/02/2017	Não Haverá Aula
06/03/2017	06/03/2017	Não Haverá Aula
13/03/2017	13/03/2017	Não Haverá Aula
18/03/2017	18/03/2017	Aula Introdutória a disciplina. Átomos, elementos e moléculas.
20/03/2017	20/03/2017	Uma visão mecânico-quântica do átomo.
27/03/2017	27/03/2017	Tabela Periódica. Distribuição eletrônica.
01/04/2017	01/04/2017	Avaliação sobre a origem dos átomos em nosso planeta.
03/04/2017	03/04/2017	Propriedades atômicas e tendências periódicas.
10/04/2017	10/04/2017	Ligações Químicas.
17/04/2017	17/04/2017	Formas das moléculas.
24/04/2017	24/04/2017	Forças intermoleculares.
08/05/2017	08/05/2017	Funções Inorgânicas.
15/05/2017	15/05/2017	Avaliação sobre estrutura atômica, tabela periódica e ligações inter/intra moleculares.
22/05/2017	22/05/2017	Não Haverá Aula
29/05/2017	29/05/2017	Fórmulas químicas.
05/06/2017	05/06/2017	Equações Químicas.
12/06/2017	12/06/2017	Estequiometria.
19/06/2017	19/06/2017	Cálculos estequiométricos.
26/06/2017	26/06/2017	Introdução a Cinética Química.
03/07/2017	03/07/2017	Introdução ao Equilíbrio Químico.
10/07/2017	10/07/2017	Avaliação sobre fórmulas, equações e cálculos estequiométricos.

AVALIAÇÃO

INSTRUMENTOS A SEREM USADOS PELO DOCENTE (A):

Como instrumentos de avaliação serão empregados: participação dos alunos nas atividades; pesquisa; análise e interpretação de artigos; provas teóricas.

CRITÉRIOS DE AVALIAÇÃO:

Serão efetuadas 3 avaliações, sendo 2 sem consulta a material de apoio e 1 com consulta. As avaliações terão o mesmo valor e a nota final será a média aritmética das 3 notas.

AVALIAÇÕES:

CRONOGRAMA DE AVALIAÇÕES

Data	Hora	Descrição
03/04/2017	18:50	1ª Avaliação

BIBLIOGRAFIA

BIBLIOGRAFIA BÁSICA:

Tipo de material	Descrição
------------------	-----------

BIBLIOGRAFIA BÁSICA:

Tipo de material	Descrição
Outros	Junto a ementa.

BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR:

Tipo de material	Descrição
Outros	Junto a ementa.

Revisado em 10/05/2017

Por: _____

ASSINATURAS

Docente:
ANNA MARIA DEOBALD

Coordenação de Curso/Eixo Tecnológico:
ANNA MARIA DEOBALD
