

Plano de Ensino

IDENTIFICAÇÃO

EIXO TECNOLÓGICO/ÁREA: Ciências Exatas e da Terra
CURSO: LICENCIATURA EM QUÍMICA
FORMA: GRADUAÇÃO **MODALIDADE:** Presencial
COMPONENTE CURRICULAR: QUÍMICA INORGÂNICA EXPERIMENTAL
ANO / SEMESTRE: 2016.2 **ANO / SEMESTRE DE INGRESSO DA TURMA:**
CARGA HORÁRIA: 72
TURNO: Noite **TURMA:** 04002027 - QUÍMICA INORGÂNICA EXPERIMENTAL - Turma: 01 (2016.2)
COORDENAÇÃO CURSO / EIXO TECNOLÓGICO: ANNA MARIA DEOBALD
DOCENTE(A): ALINE MACHADO

EMENTA

Propriedades, identificação e principais compostos. Síntese de compostos inorgânicos e sua caracterização. Síntese de complexos e quelatos com elementos de transição e sua caracterização.

BIBLIOGRAFIA BÁSICA:

FARIAS, R. F. Práticas de química inorgânica. São Paulo: Alínea e Átomo, 2004.
SHRIVER, D. F.; ATKINS, P. W. Química inorgânica. 4. ed. Porto Alegre: Bookman, 2008.
LEE, J. D. Química inorgânica não tão concisa. 5. ed. São Paulo: Edgard Blücher, 1996.

BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR:

MAHAN, B. H.; MYERS, R. J. Química um curso universitário, tradução da 4a edição americana. São Paulo : Edgard Blucher, 1993.
FARIAS, R. F. (Org), Química de coordenação. Campinas: Átomo, 2005.
ROZEMBERG, J. M. Química geral. Rio de Janeiro: Edgard Blucher, 2002.
RUSSEL, J.B. Química geral. 2. ed. São Paulo: Makron Books, 1994.
LENZI, E.; FAVERO, L. O. B.; TANAKA, A. S. Química geral experimental. Rio de Janeiro: Freitas Bastos, 2004.

OBJETIVOS

OBJETIVO GERAL DO CURSO:

Formar o Licenciado em Química para que ele desenvolva a docência para a educação química na escola básica, a fim de promover a educação científica e o desenvolvimento da personalidade integral dos alunos desse nível de escolaridade e, também, desempenhar outras atividades na sociedade, para as quais uma sólida formação generalista seja importante fator para a realização destas".

OBJETIVO DO COMPONENTE CURRICULAR:

Conhecer as principais propriedades dos compostos inorgânicos e suas maneiras de classificação. Sintetizar compostos de coordenação, complexos e complexos organometálicos e estudar suas propriedades características. Diferenciar experimentalmente e compreender os mecanismos das reações inorgânicas.

METODOLOGIA

Aulas práticas (experimentais) em grupos. Aulas expositivas (quadro, recursos multimídia, vídeos e livros de apoio), Seminários. Pesquisas e Trabalhos. Nessa disciplina serão desenvolvidas 12 horas de trabalho discente efetivo.

CRONOGRAMA DE AULAS

CRONOGRAMA SEMANAL DE AULAS

Início	Fim	Descrição
27/07/2016	27/07/2016	Apresentação da ementa da disciplina e revisão de conteúdos da disciplina de Química Inorgânica
03/08/2016	03/08/2016	Tipos de reações quanto as substâncias envolvidas
10/08/2016	10/08/2016	Funções Inorgânicas I
17/08/2016	17/08/2016	Funções Inorgânicas II e III
24/08/2016	24/08/2016	Pesquisa para seminário
31/08/2016	31/08/2016	Pesquisa seminário
07/09/2016	07/09/2016	Atividade acadêmico-científico-cultural
10/09/2016	10/09/2016	Estudos de infravermelho
14/09/2016	14/09/2016	Indicadores sintéticos e alternativos
21/09/2016	21/09/2016	Indicadores ácido-base
28/09/2016	28/09/2016	Reatividade
05/10/2016	05/10/2016	Reatividade
08/10/2016	08/10/2016	Atividades cinetífico cultural: Mostra Ensino pesquisa e extensão do IFFar
19/10/2016	19/10/2016	Cristalizações
26/10/2016	26/10/2016	Sínteses
09/11/2016	09/11/2016	Sínteses
16/11/2016	16/11/2016	Sínteses
23/11/2016	23/11/2016	Seminários - avaliação
30/11/2016	30/11/2016	Sínteses
07/12/2016	07/12/2016	Avaliação final da disciplina

AVALIAÇÃO

INSTRUMENTOS A SEREM USADOS PELO DOCENTE (A):

Avaliação individual: avaliação do caderno relatório, pesquisas e seminário experimental de técnicas de inorgânica que possam ser aplicadas para o ensino médio. Cada avaliação terá o peso de 10,0 pontos. O caderno relatório será avaliado a cada término de unidade. A nota final será a média das avaliações.

CRITÉRIOS DE AVALIAÇÃO:

A avaliação será constituída por seminário experimental, caderno de relatório e participação e atuação em aula prática.

AVALIAÇÕES:

CRONOGRAMA DE AVALIAÇÕES

Data	Hora	Descrição
21/09/2016	18:50	1ª Avaliação
23/11/2016	18:50	Avaliação dos seminários
07/12/2016	18:50	Avaliação final dos relatórios

BIBLIOGRAFIA

BIBLIOGRAFIA BÁSICA:

Tipo de material	Descrição
Outros	LEE, J. D. Química inorgânica não tão concisa. 5. ed. São Paulo: Edgard Blücher, 1996.
Outros	SHRIVER, D. F.; ATKINS, P. W. Química inorgânica. 4. ed. Porto Alegre: Bookman, 2008.
Outros	FARIAS, R. F. Práticas de química inorgânica. São Paulo: Alínea e Átomo, 2004.

BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR:

Tipo de material	Descrição
Outros	LENZI, E.; FAVERO, L. O. B.; TANAKA, A. S. Química geral experimental. Rio de Janeiro: Freitas Bastos, 2004.
Outros	RUSSEL, J.B. Química geral. 2. ed. São Paulo: Makron Books, 1994. 2 v.
Outros	ROZEMBERG, J. M. Química geral. Rio de Janeiro: Edgard Blucher, 2002.
Outros	FARIAS, R. F. (Org), Química de coordenação. Campinas: Átomo, 2005.
Outros	MAHAN, B. H.; MYERS, R. J. Química um curso universitário, tradução da 4a edição americana. São Paulo :

Revisado em 16/11/2016

Por: _____

ASSINATURAS

Docente:
ALINE MACHADO

Coordenação de Curso/Eixo Tecnológico:
ANNA MARIA DEOBALD