

Plano de Ensino

IDENTIFICAÇÃO

EIXO TECNOLÓGICO/ÁREA: Ciências Exatas e da Terra

CURSO: LICENCIATURA EM QUÍMICA

FORMA: GRADUAÇÃO

MODALIDADE: Presencial

COMPONENTE CURRICULAR: QUÍMICA INORGÂNICA II

ANO / SEMESTRE: 2017.1

ANO / SEMESTRE DE INGRESSO DA TURMA:

CARGA HORÁRIA: 72

TURNO: Noite

TURMA: 04002017 - QUÍMICA INORGÂNICA II - Turma: 01 (2017.1)

COORDENAÇÃO CURSO /
EIXO TECNOLÓGICO: ANNA MARIA DEOBALD

DOCENTE(A): ALINE MACHADO

EMENTA

Compostos de Coordenação. Teorias de Ligação de Valência, do Campo Cristalino e de Orbitais Moleculares. Tópicos de Química Bioinorgânica. Introdução a Química de Organometálicos.

BIBLIOGRAFIA BÁSICA:

FARIAS, R. F. (Org), Química de coordenação. Campinas: Átomo, 2005.

LEE, J. D. Química inorgânica não tão concisa. 5. ed. São Paulo: Edgard Blücher, 1996.

SHRIVER, D. F.; ATKINS, P. W. Química inorgânica. 4. ed. Porto Alegre: Bookman, 2008.

BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR:

FARIAS, R. F. Práticas de química inorgânica. São Paulo: Alínea e Átomo, 2004.

LENZI, E; FAVERO, L. O. B.; TANAKA, A. S. Química geral: experimental. Rio de Janeiro: Freitas Bastos, 2004.

ROZENBERG, J. M. Química geral. Rio de Janeiro: Blucher, 2002.

MAHAN, B. H.; MYERS, R. J. Química um Curso Universitário, tradução da 4a edição americana, São Paulo: Edgard Blucher Ltda, 1993.

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

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:

Conhecer os principais fundamentos da química de coordenação, suas aplicações e exemplos. Compreender as três teorias de ligações e diferenciá-las, conseguir fazer as conexões existentes com a geometria molecular. Descrever as utilidades e formas de complexos organometálicos. Estudo dos compostos bioinorgânicos e suas aplicações.

METODOLOGIA

Aulas expositivas (quadro, recursos multimídia, vídeos e livros de apoio). Seminários apresentados pelos discentes. Pesquisas e Trabalhos. Nesta disciplina serão desenvolvidas 12 horas de trabalho discente efetivo.

CRONOGRAMA DE AULAS

CRONOGRAMA SEMANAL DE AULAS

Início	Fim	Descrição
15/02/2017	15/02/2017	Apresentação da ementa da disciplina. Revisão de conteúdos da disciplina de Química Inorgânica 1, conceitos de tabela periódica e ligações químicas.
22/02/2017	22/02/2017	Revisão - Elementos de Transição 1ª, 2ª e 3ª séries, Teorias de ligação TLV
01/03/2017	01/03/2017	Teoria TOM
08/03/2017	08/03/2017	Química de coordenação ? Teoria do Campo Cristalino
15/03/2017	15/03/2017	Não Haverá Aula
22/03/2017	22/03/2017	Teoria do campo cristalino
29/03/2017	29/03/2017	Teoria do campo cristalino
05/04/2017	05/04/2017	Teoria do campo cristalino e avaliação
19/04/2017	19/04/2017	Química Bioinorgânica
22/04/2017	22/04/2017	Exercícios sobre química de coordenação - Aula Extra Adicional
26/04/2017	26/04/2017	Não Haverá Aula
03/05/2017	03/05/2017	Avaliação sobre Teoria do campo cristalino
10/05/2017	10/05/2017	Tópicos de química organometálica
17/05/2017	17/05/2017	Tópicos de química organometálica
24/05/2017	24/05/2017	Não haverá aula
31/05/2017	31/05/2017	Seminários em química moderna
07/06/2017	07/06/2017	Seminários em química moderna
14/06/2017	14/06/2017	Pesquisa temática
21/06/2017	21/06/2017	Revisão dos conceitos trabalhados
28/06/2017	28/06/2017	Avaliação final sobre TCC, bioinorgânica, organometálicos
05/07/2017	05/07/2017	Correção da avaliação final e preparação para as atividades práticas

AVALIAÇÃO

INSTRUMENTOS A SEREM USADOS PELO DOCENTE (A):

A avaliação será constituída por trabalhos de caráter individual e provas individual sem consulta, que será realizada no final dos conteúdos abordados. Cada avaliação terá peso 10,0 e ao final será realizada uma média ponderada das notas. Atividades de Trabalho Discente Efetivo - estudos dirigidos, individuais ou em grupo; - leitura e produção de textos científicos e trabalhos acadêmicos; - produção de materiais/experimentos;

CRITÉRIOS DE AVALIAÇÃO:

A avaliação será constituída por trabalhos de caráter individual e prova individual sem consulta, que será realizada no meio e final do semestre. Também serão feitas pesquisas e trabalhos que serão avaliados. Cada avaliação terá peso 10,0 e ao final será realizada uma média ponderada das notas.

AVALIAÇÕES:

CRONOGRAMA DE AVALIAÇÕES

Data	Hora	Descrição
05/04/2017	20:30	1ª Avaliação

BIBLIOGRAFIA

BIBLIOGRAFIA BÁSICA:

Tipo de material	Descrição
Outros	SHRIVER, D. F.; ATKINS, P. W. Química inorgânica. 4. ed. Porto Alegre: Bookman, 2008.
Outros	LEE, J. D. Química inorgânica não tão concisa. 5. ed. São Paulo: Edgard Blücher, 1996.
Outros	FARIAS, R. F. (Org), Química de coordenação. Campinas: Átomo, 2005.

BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR:

Tipo de material	Descrição
Outros	BRADY J. E.; HUMISTON G. E. Química geral. 2. ed. Rio de Janeiro: LTC, 1986. 2 v.
Outros	MAHAN, B. H.; MYERS, R. J. Química um Curso Universitário, tradução da 4a edição americana, São Paulo:
Outros	ROZENBERG, J. M. Química geral. Rio de Janeiro: Blucher. 2002.
Outros	LENZI, E; FAVERO, L. O. B.; TANAKA, A. S. Química geral: experimental. Rio de Janeiro: Freitas Bastos, 2004.
Outros	FARIAS, R. F. Práticas de química inorgânica. São Paulo: Alínea e Átomo, 2004.

Revisado em 25/04/2017

Por: _____

ASSINATURAS

Docente:
ALINE MACHADO

Coordenação de Curso/Eixo Tecnológico:
ANNA MARIA DEOBALD