

Plano de Ensino

IDENTIFICAÇÃO

EIXO TECNOLÓGICO/ÁREA: Ciências Exatas e da Terra

CURSO: LICENCIATURA EM QUÍMICA

FORMA: GRADUAÇÃO

MODALIDADE: Presencial

COMPONENTE CURRICULAR: QUÍMICA INORGÂNICA I

ANO / SEMESTRE: 2016.2

ANO / SEMESTRE DE INGRESSO DA TURMA:

CARGA HORÁRIA: 72

TURNO: Noite

TURMA: 04002012 - QUÍMICA INORGÂNICA I - Turma: 01 (2016.2)

**COORDENAÇÃO CURSO /
EIXO TECNOLÓGICO:** ANNA MARIA DEOBALD

DOCENTE(A): ALINE MACHADO

EMENTA

Química dos elementos das séries s, p, d, origem, abundância e ocorrência dos elementos representativos e de transição. Propriedades, ligações e reatividade dos compostos dos elementos dos grupos 14, 15, 16 e 17. Química do Estado Sólido.

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:

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

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

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

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

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

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 tecnológica.

OBJETIVO DO COMPONENTE CURRICULAR:

Conhecer de um modo mais aprofundado as propriedades específicas e propriedades individuais dos principais elementos químicos presentes na natureza; Descrever as utilidades e formas de obtenção dos elementos químicos naturais e sintéticos. Entender os processos de transformações da matéria, seus tipos de ligações, interações e formações de complexos. Compreender a formação dos diferentes tipos de retículos cristalinos e a importância da variedade na formação de minerais e apresentação de metais.

METODOLOGIA

Aulas expositivas, Seminários. Pesquisas e Trabalhos. Avaliação individual e sem consulta, pesquisas, avaliação atitudinal e seminário. Cada avaliação terá o peso de 10,0 pontos. A nota final será a média aritmética das avaliações. O componente curricular prevê 12 horas de trabalho discente efetivo. Os alunos desenvolverão um seminário onde farão pesquisas a respeito de temáticas da química moderna. O seminário será de caráter individual e haverá apresentação para todos os alunos da disciplina. O seminário consistirá em uma das avaliações do semestre.

CRONOGRAMA DE AULAS

CRONOGRAMA SEMANAL DE AULAS

Início	Fim	Descrição
29/07/2016	29/07/2016	Apresentação da ementa da disciplina e revisão de conteúdos da disciplina de Química Geral.
05/08/2016	05/08/2016	Revisão conteúdos e lista de exercícios
12/08/2016	12/08/2016	Funções Inorgânicas
19/08/2016	19/08/2016	Funções Inorgânicas - exercícios
26/08/2016	26/08/2016	Pesquisa seminário
02/09/2016	02/09/2016	Avaliação PPI do Curso Técnico em Química e Exercícios
09/09/2016	09/09/2016	Revisão. Avaliação funções inorgânicas
16/09/2016	16/09/2016	Química Inorgânica Descritiva.
23/09/2016	23/09/2016	Química Inorgânica Descritiva: Grupo do Boro e Grupo do carbono
30/09/2016	30/09/2016	Química Inorgânica Descritiva: Grupo do nitrogênio e calcogênios. Aluna Débora L. A. de Andrade
07/10/2016	07/10/2016	MEPT
14/10/2016	14/10/2016	Química Inorgânica Descritiva: Halogênios e Gases Nobres
21/10/2016	21/10/2016	Grupos de elementos de transição interna e externa
04/11/2016	04/11/2016	Avaliação Química Inorgânica Descritiva
11/11/2016	11/11/2016	Seminários: apresentação
18/11/2016	18/11/2016	Seminário das PPI's e PEC's
18/11/2016	18/11/2016	Atividades cinetífico cultural: Seminários PPI e PEC
25/11/2016	26/11/2016	Química do estado sólido
26/11/2016	26/11/2016	Rústica IFFar 2016
26/11/2016	26/11/2016	Atividades cinetífico cultural: Rústica
02/12/2016	02/12/2016	Química do estado sólido
09/12/2016	09/12/2016	Trabalho avaliativo sobre química do estado sólido

AVALIAÇÃO

INSTRUMENTOS A SEREM USADOS PELO DOCENTE (A):

Aulas expositivas (quadro, recursos multimídia, vídeos e livros de apoio)

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 seminários individuais que serão avaliados. Atitudinal (participação em aulas, resolução de listas de exercícios)

AVALIAÇÕES:

CRONOGRAMA DE AVALIAÇÕES

Data	Hora	Descrição
09/09/2016	18:50	1ª Avaliação
04/11/2016	18:50	Avaliação inorgânica descritiva
11/11/2016	18:50	Avaliação dos seminários

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	MAHAN, B.H.; MYERS, R.J. Química um curso universitário. Trad. 4. ed. Americana. São Paulo: Edgard Blücher, 1996.
Outros	ROZEMBERG, J. M. Química geral. Rio de Janeiro: Edgard Blücher, 2002.
Outros	BRADY, J. E.; HUMISTON, G. E. Química geral. 2. ed. Rio de Janeiro: LTC, 1986. 2 v.
Outros	LENZI, E.; FAVERO, L. O. B.; TANAKA, A. S. Química geral: experimental. Rio de Janeiro: Freitas Bastos, 2004.

BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR:

Tipo de material	Descrição
Outros	FARIAS, R. F. (Org). Química de coordenação. Campinas: Átomo, 2005.

Revisado em 16/11/2016

Por: _____

ASSINATURAS

Docente:
ALINE MACHADO

Coordenação de Curso/Eixo Tecnológico:
ANNA MARIA DEOBALD
