



UNIVERSIDADE FEDERAL DO RECÔNCAVO DA BAHIA
PRÓ-REITORIA GRADUAÇÃO
COORDENADORIA DE ENSINO E INTEGRAÇÃO ACADÊMICA
NÚCLEO DE GESTÃO ACADÊMICA DE CURSOS E CURRÍCULOS

PLANO DE CURSO DE COMPONENTE CURRICULAR

CENTRO

Centro de Formação de Professores

CURSO

Licenciatura em Química

DOCENTE: Jorge Fernando Silva de Menezes* e Vinicius Santos da Silva**

Em exercício na UFRB desde: *08/2009 e 08/2017*

TITULAÇÃO: Doutorado em Química

COMPONENTE CURRICULAR

CÓDIGO	TÍTULO	CARGA HORÁRIA ¹			ANO/SEMESTRE
		T	P	TOTAL	
GCFP421	Química Inorgânica III		68		2018/1

EMENTA

Conceitos fundamentais envolvidos em reações químicas: reatividade de espécies envolvidas, equilíbrio, estequiometria, oxirredução, rendimento de reação, cinética química e catálise. Reatividade de metais. Preparação de complexos de metais de transição ilustrando a teoria do campo cristalino (efeito do ligante, número de coordenação e cor).

OBJETIVOS

O discente ao findar o curso da disciplina, deverá saber:

- Preparar compostos de coordenação com íons metálicos da primeira série de transição;
- Caracterizar os complexos obtidos via análise de cátions e ânions.
- Caracterizar os complexos obtidos por técnicas espectroscópicas (UV-Vis e IV) e por análise termogravimétrica.

METODOLOGIA

Aulas expositivas e aula práticas.

RECURSOS

- Projetor de mídia.
- Quadro branco e pincel específico para quadro branco.

CONTEÚDO PROGRAMÁTICO

1. Reatividade de metais
2. Estudo :do hidrogênio, halogênios, oxigênio, enxofre, fósforo, carbono, nitrogênio e silício
3. Precipitação e cristalização
4. Introdução às técnicas de caracterização via análise de cátions e ânions
5. Introdução e discussão sobre as técnicas espectroscópicas (UV-Vis e IV)
6. Preparação de compostos de coordenação de metais de transição ilustrando a teoria do campo cristalino (efeito do ligante, número de coordenação e cor).

¹ T = Teórico P = Prático

AVALIAÇÃO DO PROCESSO DE ENSINO E APRENDIZAGEM

- Avaliação individual escrita;
- Relatórios

REFERÊNCIA**Básica (mínimo 03):**

BARROS, H. L. C. Química Inorgânica – Uma Introdução – Belo Horizonte, Editora UFMG, 2001.

BASOLO, F. e Johnson R. Química de los compuestos de coordinación, Barcelona. Editorial Revértè, 1980.

COTTON, F. e Wilkinson G.. Química Inorgânica. Rio de Janeiro. Livros Técnicos e Científicos, 1978.

Complementar:

TOMA, H. E.; DA SILVA, D. M.; CONDOMITTI, U. *Nanotecnologia Experimental*, São Paulo: Blucher, 2016.

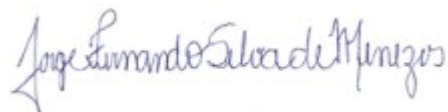
FARIAS, R. F. *Práticas de Química Inorgânica*, 3ª Ed., Editora, São Paulo: átomo, 2010.

HUHEEY, J. E. Inorganic Chemistry – Principles of structure and reactivity, London, Harper and Row, 1975.

LEE J. D. Química Inorgânica - um novo texto conciso - São Paulo. Editora Edgar Blücher, 1994.

JONES, Chris J. A Química dos Elementos dos Blocos d e f. Porto Alegre: Bookman, 2002.

SHRIVER, D. F., ATKINS, P.W. e C. H. Langford. Inorganic Chemistry –Oxford, Oxford, University Press, 1991.

REGISTROS DE APROVAÇÃO**Aprovado em reunião do Colegiado****Conselho de Centro****Local: Amargosa-BA****Data: 01/03/2018****Data: 21/02/18****Coordenação do Colegiado do Curso****Docente**