



UNIVERSIDADE FEDERAL DE UBERLÂNDIA



FICHA DE COMPONENTE CURRICULAR

CÓDIGO:	COMPONENTE CURRICULAR: QUÍMICA INORGÂNICA EXPERIMENTAL I	
UNIDADE ACADÊMICA OFERTANTE: INSTITUTO DE QUÍMICA		SIGLA: IQUFU
CH TOTAL TEÓRICA: 00 HORAS	CH TOTAL PRÁTICA: 30 HORAS	CH TOTAL: 30 HORAS

1. OBJETIVOS

Estabelecer uma relação entre a estrutura eletrônica e as propriedades físico-químicas dos elementos. Proporcionar o conhecimento da estrutura e a relação da estrutura com as propriedades físicas e químicas dos compostos inorgânicos, através da descrição e interpretação dos modelos teóricos de ligações químicas. Descrever os principais compostos inorgânicos industriais e discutir seu(s) processo(s) de produção.

2. EMENTA

Obtenção, propriedades físicas e químicas, aspectos das ligações químicas, e aplicações dos elementos químicos (bloco s e bloco p) e dos seus principais compostos.

3. PROGRAMA

1 - Experimentos envolvendo os principais elementos químicos e seus compostos visando demonstrar algumas de suas propriedades e aplicações:

- 1.1 Hidrogênio
- 1.2 Grupo dos Metais Alcalinos
- 1.3 Grupo dos Metais Alcalinos Terrosos
- 1.4 Grupo do Alumínio
- 1.5 Grupo do Carbono
- 1.6 Grupo do Nitrogênio
- 1.7 Grupo do Oxigênio
- 1.8 Grupo dos Halogênios

2-Experimento aplicado ao Ensino

4. BIBLIOGRAFIA BÁSICA

HOUSECROFT, C. E.; SHARPE, A. G. **Química inorgânica**. 4. ed. São Paulo: LTC, 2013. 2v.

LEE, J.D. **Química inorgânica não tão concisa**. 5. ed. São Paulo: E.Blücher, 1999.

RAYNER-CANHAM, G.; Overton, T.. **Química inorgânica descritiva**. São Paulo: LTC, 2015.

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

5. BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR

CIENFUEGOS, F. **Segurança no Laboratório**. Rio de Janeiro: Interciência, 2001.

DOUGLAS, B.E.; MCDaniel, D.H.; Alexander J. J.. **Conceptos y Modelos de Química Inorgánica**. 2. ed. Barcelona: Reverté, 1987.

GREENWOOD, N. N.; EARNshaw, A.. **Chemistry of elements**. 2. ed. Oxford: Pergamon, 1986.

HOUSECROFT, C. E.; SHARPE, A. G. **Inorganic Chemistry**. 3. ed. Harlow: Prentice Hall, 2008.

HUHEEY, J.E.; KEITER, E.A.; KEITER, R.L. **Inorganic Chemistry - Principles of Structure and Reactivity**. 4. ed. New Delhi: Pearson, 2008.

6. APROVAÇÃO

Fábio Augusto do Amaral
Coordenador do Curso de Licenciatura em Química

Nivia Maria Melo Coelho
Diretora do Instituto de Química



Documento assinado eletronicamente por **Fábio Augusto do Amaral, Coordenador(a)**, em 24/04/2019, às 11:40, conforme horário oficial de Brasília, com fundamento no art. 6º, § 1º, do [Decreto nº 8.539, de 8 de outubro de 2015](#).



Documento assinado eletronicamente por **Nivia Maria Melo Coelho, Diretor(a)**, em 29/05/2019, às 10:38, conforme horário oficial de Brasília, com fundamento no art. 6º, § 1º, do [Decreto nº 8.539, de 8 de outubro de 2015](#).



A autenticidade deste documento pode ser conferida no site https://www.sei.ufu.br/sei/controlador_externo.php?acao=documento_conferir&id_orgao_acesso_externo=0, informando o código verificador **1119212** e o código CRC **780A6449**.