UNIVERSIDADE FEDERAL DO ESPÍRITO SANTO
CENTRO UNIVERSITÁRIO NORTE DO ESPÍRITO SANTO
Departamento de Ciências Naturais
Rodovia BR 101 Norte, Km. 60, Bairro Litorâneo, CEP 29932-540, São Mateus – ES
Sítio eletrônico: http://www.ceunes.ufes.br

PROGRAMA DE DISCIPLINA

CURSO: **Licenciatura em Química (São Mateus)**					
CÓDIGO	DISCIPLINA OU ESTÁGIO				
DCN10147	**Química Inorgânica I**				
CARGA HORÁRIA SEMANAL	CARGA HORÁRIA TOTAL	DISTRIBUIÇÃO DA CARGA HORÁRIA			CRÉDITOS
		TEÓRICA	EXERCÍCIO	LABORATÓRIO	
04	**60**	**04**	**00**	**00**	**04**

EMENTA

Teoria Atômica. Classificação e propriedades periódicas. Ligações químicas: ligação iônica, ligação covalente e ligação metálica. Sólidos. Estudo das propriedades gerais dos elementos representativos e seus compostos.

CONTEÚDO PROGRAMÁTICO

UNIDADE I

- Teoria atômica
- Tabela periódica e propriedades periódicas
- Símbolos e estruturas de Lewis
- Geometria molecular
- Polaridade

UNIDADE II

- Ligação iônica (modelo de ligação iônica, fórmulas dos compostos iônicos, propriedades físicas, ciclo de Born-Haber, estruturas dos sólidos cristalinos)
- Ligação Covalente (regra do octeto, ressonância, ordem de ligação, carga formal, TLV, hibridização, ligação covalente coordenada e TOM)
- Ligação Metálica (teoria de bandas, condutores, isolantes, semicondutores e estruturas dos sólidos metálicos)
- Forças Intermoleculares

UNIDADE III

- Estudo dos elementos representativos (grupo 1 - 2 e 13-18 da tabela periódica), de seus principais compostos e de suas propriedades.

TRABALHO AVALIATIVO

- Os alunos divididos em grupos desenvolverão um trabalho no decorrer do semestre sobre um determinado assunto dentro da química inorgânica, fornecido pelo professor no início do semestre.

BIBLIOGRAFIA BÁSICA

1. F.A., COTTON; G., WILKIUSM; P.L. GAUS, **Basic Inorganic Chemistry**, 3ª ed, John Wiley & Sons, 1995.
2. SHRIVER, D. F., ATKINS, P. W., M. A. B., **Química Inorgânica**, 3ª ed., Ed. Bookman, 2003.
3. J.D., LEE, **Química Inorgânica Não Tão Concisa**, 5ª ed.,Ed. Blucher, 1999.