MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO
UNIVERSIDADE FEDERAL DO CEARÁ
PRÓ-REITORIA DE GRADUAÇÃO

SEC. ACADÊMICA DOS CURSOS DE GRADUAÇÃO UAB/UFC Fls.

PROGRAMA DE DISCIPLINA

1. Curso: **LICENCIATURA QUÍMICA: NA MODALIDADE A DISTÂNCIA**	Código: 109

2. Modalidade(s):Bacharelado ( )Profissional ( )Licenciatura (**X**)Tecnólogo ( )

3. Currículo(Ano/Semestre): **Quinto semestre**

4. Turnos: Diurno( ) Vespertino( ) Noturno(**X**)

5. Unidade Acadêmica: **INSTITUTO UFC VIRTUAL**

6. Departamento:

7. Código PROGRAD:	**RM311**
8. Nome da Disciplina:	**Química Inorgânica Teórica**
9. Pré-Requisito(s):	**RM306 – Química II**

10. Carga Horária/Número de créditos: **96/06**

11. Duração em semanas: -------

12. Divisão da Carga Horária: Carga Horária Virtual: **76h** Carga horária Presencial: 20h

13. Caráter de Oferta da Disciplina: Obrigatória (**X**) Optativa ( )

14. Regime da Disciplina:Anual ( ) Semestral (**X**)

15. Justificativa:
Proporcionar aos alunos a compreensãodas propriedades químicas e físicas dos compostos inorgânicos.

16. Ementa:
Estrutura Atômica, Estrutura de sólidos simples. Teoria das ligações e estrutura molecular. Química dos compostos de coordenação. Introdução à química de organometálicos.

17. Unidades e Assuntos das Aulas Teóricas	Semana	Nº de Horas-aulas
AULA 1: Estrutura Atômica: Tópico 01: Radiação Eletromagnética; Tópico 02: O Espectro do Átomo de Hidrogênio Tópico 03: Teoria de Bohr para o Átomo de Hidrogênio; Tópico 05: O principio da Incerteza Tópico 04: A relação de De Broglie Tópico 06: Equação de Schroedinger; Tópico 07: Orbital Atômico; Tópico 08: Átomos Polieletrônico	(*)	16
Aula 2 – Estrutura de sólidos simples: Tópico 01: Teoria da Ligação da Valência; Tópico 02: Teoria do Orbital Molecular; Tópico 03: OrbitaisMoleculares de MoléculasPoliatômicas; Tópico 04:Introdução à Simetria Molecular.	(*)	16

Aula 3 – Teoria das ligações e estrutura molecular: Tópico 01: TeoriaClássica de Werner; Tópico 02: Tipos de Ligantes; Tópico 03: EstereoquimicaIsomeria Nomenclatura de complexos;	(*)	16
Aula 4 – Química de Coordenação I: Tópico 01: Teoria Clássica de Werner; Tópico 02 : Tipos de Ligantes; Tópico 03: EstereoquimicaIsomeriaNomenclatura de complexos.	(*)	16
Aula 5 – Titulo: Química de Coordenação II: Tópico 01: Teoria da Ligação da Valência – TLV; Tópico 02: Teoria do Campo Cristalino – TCC; Tópico 03: Distorção Tetragonal emcomplexosOctaédricos; Tópico 04: Teoria do orbital Molecular Aplicadaaoscomplexos; Tópico 05: Estabilidadetermodinâmica dos Complexos.		16
Aula 6 – Titulo: Química de Organometálicos: Tópico 01: Regra dos 18 elétrons; Tópico 02: Tipos de Ligantes; Tópico 03: Complexoscontendocarbonilas; Tópico 04: ComplexoscontendoAlcenos; Tópico 05: Metalocenos; Tópico 06: Reações de Organometálicos.		16
TOTAL		**96**

(*) Por ser disponibilizada em ambiente virtual de aprendizagem, as aulas teóricas têm duração em horas, mas não em semanas, uma vez que o aluno pode acessar a aulas e realizar as tarefas em horários e com a frequência que desejar e/ou puder.

18. Bibliografia Básica:

1. SHRIVER, D. F.; ATKINS, P. W. **Química Inorgânica**. 4. Ed. Porto Alegre: Bookman, 2006
2. LEE, J. D., Química inorgânica não tão concisa, 4a ed., Editora Edgard Blucher, São Paulo, 2001.

19. Bibliografia Complementar:

20. Avaliação da Aprendizagem

- Freqüência às aulas (75%)
- Atividades de portfólio e fórum: 40 % da notas
- Avaliação presencial: 60% da nota