



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



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): Sétimo semestre		
4. Turnos: Diurno () Vespertino () Noturno (X)		
5. Unidade Acadêmica: INSTITUTO UFC VIRTUAL		
6. Departamento: ----		
7. Código PROGRAD:	RM0 318	
8. Nome da Disciplina:	Físico-Química II	
9. Pré-Requisito(s):	RM 315 – Físico - Química I	
10. Carga Horária/Número de créditos: 96/06		
11. Duração em semanas: ---		
12. Divisão da Carga Horária:	Carga Horária Virtual: 77h	Carga horária Presencial: 19h
13. Caráter de Oferta da Disciplina: Obrigatória (X) Optativa ()		
14. Regime da Disciplina: Anual () Semestral (X)		
15. Justificativa:		
16. Ementa: Fundamentos teóricos e práticos da análise qualitativas, separação e identificação de cátions e ânions.		
17. Unidades e Assuntos das Aulas Teóricas	Semana	Nº de Horas-aulas
AULA 1: Título: Radioatividade. Tópico 01: Aspectos históricos; Tópico 02: Principais conceitos; Tópico 03: Balanceamento de equações nucleares.	(*)	
AULA 2: Cinética do decaimento radiativo: Tópico 01: Estabilidade nuclear; Tópico 02: Transmutação; Tópico 03: Meia-vida de decaimento radioativo.	(*)	
AULA 3: Radioatividade ambiental: Tópico 01: Famílias radioativas; Tópico 02: Radiatividade induzida; Tópico 03: Aceleradores de partículas e os elementos transurânicos; Tópico 04: Os efeitos da radiação nuclear sobre a matéria.	(*)	
AULA 4: Energia nuclear: Tópico 01: Aplicações da radioatividade; Tópico 02: Reações nucleares como fontes de energia; Tópico 03: Usina nuclear; Tópico 04: Desastres nucleares.	(*)	
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. MASTERTON L.W., Slowinski E. J., STANITSKI C. L. Princípios de Química. 6ª Ed, Rio de Janeiro 1990.
2. SILBERBERG M. S. Chemistry: The Molecular Nature of Matter and Change. The McGraw-Hill Companies. New York 2008.
3. ATKINS P., Jones L. Chemical Principles: The Quest for Insight. W.H. Freeman and Company. New York, 2008.
4. Baccan N.; Aleixo, L.M.; Godinho, O.E.S. Introdução a semi-micro análise qualitativa. 5ª Ed., São Paulo, Editora da Unicamp, 1994.

19. Bibliografia Complementar:

20. Avaliação da Aprendizagem

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

