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: Química – Licenciatura (São Mateus)					
CÓDIGO	DISCIPLINA OU ESTÁGIO				
DCN10888	**Química Analítica Qualitativa**				
CARGA HORÁRIA SEMANAL	CARGA HORÁRIA TOTAL	DISTRIBUIÇÃO DA CARGA HORÁRIA			CRÉDITOS
		TEÓRICA	EXERCÍCIO	LABORATÓRIO	
04	**60**	**60**	**00**	**00**	**04**

EMENTA

Introdução à análise qualitativa. Equilíbrios iônicos. Equilíbrios que envolvem ácidos e bases fracas. Solubilidade. Íons complexos e reações de óxido-redução. Aplicação desses conceitos à análise química. Separação e Identificação de cátions e ânions mais comuns.

CONTEÚDO PROGRAMÁTICO

1. Introdução à química analítica; 2- Equilíbrio químico; 3- Equilíbrio ácido-base; 4- Equilíbrio de solubilidade; 5- Equilíbrio de complexação; 6- Equilíbrio de oxirredução; 7- Propriedades, reações de identificação e separação dos seguintes grupos: Grupo I, Grupo II, Grupo III, Grupo IV e Grupo V; 8- Princípios da análise de ânions. Reações de identificação dos ânions.

BIBLIOGRAFIA BÁSICA

Bibliografia de referência:

- VOGEL, A. I. **Química analítica qualitativa**. 5ª ed., Mestre Jou, 1981.

- SKOOG, D. A.; WEST, D. M.; HOLLER, F. J.; CROUCH, S. R. **Fundamentos de química analítica**. Pioneira Thomson Learning, 2006.

- BACCAN, N. et al. **Química analítica quantitativa elementar.** 3ª ed., Edgar Blücher, 2001.

Bibliografia Complementar:

- HARRIS, D.C. **Explorando a química analítica**. 4ª ed., LTC, 2011.

- OHLWEILER, O. A. **Química Analítica Quantitativa**. Vols. 1-3, Ed. LTC, 1982.

- HIGSON, S. **Química analítica**. São Paulo, McGraw-Hill, 2009