

MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO E DO DESPORTO

SECRETARIA DA EDUCAÇÃO SUPERIOR

**CENTRO FEDERAL DE EDUCAÇÃO TECNOLÓGICA
CELSO SUCKOW DA FONSECA**

CURSO SUPERIOR DE TECNOLOGIA EM GESTÃO AMBIENTAL

DEPARTAMENTO

CSTGA

PLANO DE CURSO DA DISCIPLINA

Análises Físico-Químicas II

CÓDIGO

GFSQ 9209

PERÍODO

4º

ANO

2016

SEMESTRE

2º

PRÉ-REQUISITOS

Análises Físico-Químicas I

CRÉDITOS

4

AULAS/SEMANA

TEÓRICA

4

PRÁTICA

0

ESTÁGIO

0

TOTAL DE
AULAS NO
SEMESTRE

72

EMENTA

Análise das características físico-químicas de águas e efluentes. Parâmetros.

BIBLIOGRAFIA

BIBLIOGRAFIA BASICA

1. HAGE, D. S. H.; CARR, J. D. **Química Analítica e Análise Quantitativa**. Editora Pearson, 2011.
2. SKOOG, D. A.; WEST, D. M.; HOLLER, F. J.; CROUCH, S. R.; GRASSI, M. T.; PASQUINI, C. **Fundamentos de química analítica** Editora Cengage Learning, 2006.
3. FONSECA, M. R. **Completamente Química: Físico-Química**. 3ed. 2001.

BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR

1. ALMEIDA, M. F. C. **Boas práticas de laboratório**. 2.ed. São Caetano do Sul, SP: Difusão, 2013; Rio de Janeiro: Editora Senac Rio de Janeiro, 2013.
2. SANTOS, Z. **Guia de Laboratório**. 2ed. 1993.
3. VOGEL, A. I. **Química Analítica Qualitativa**. 5 Ed. 1991.
4. SEWELL, G. H. **Administração e controle da qualidade ambiental**. São Paulo: EPU, 1978.
5. ATKINS, P. W.; JONES, L. **Princípios de química: questionando a vida moderna e o meio ambiente**. 5.ed. Ed. Bookman, 2012.

OBJETIVOS GERAIS

Fornecer conceitos que permitam o desenvolvimento do raciocínio químico, lógico e dedutivo. Tais conceitos deverão permitir melhor entendimento de outras disciplinas, além da interpretação de resultados analíticos.

METODOLOGIA
Aulas expositivas utilizando recursos audiovisuais. Estudo dirigido. Trabalhos individuais ou em grupo.

CRITÉRIO DE AVALIAÇÃO
Exercícios de fixação de aprendizagem. Relatórios. Provas.

CHEFE DO DEPARTAMENTO	
NOME	ASSINATURA
PROFESSOR RESPONSÁVEL PELA DISCIPLINA	
NOME	ASSINATURA

APROVADO PELO CONSELHO DEPARTAMENTAL EM: ____/____/____

PROGRAMA
1. PARÂMETROS DE ANÁLISES 1.1. Sólidos fixos. 1.2 Sólidos voláteis. 1.3 Sólidos em suspensão. 1.4 Cloreto. 1.5 Sulfato. 1.6 Oxigênio dissolvido. 1.7 Nitrato. 1.8 Nitrito. 1.9 Nitrogênio Kjeldahl. 1.10 Ferro (discos). 1.11 Ferro (o-fenantrolina). 1.12 Ferro. 1.13 Flúor. 1.14 Fósforo. 1.15 Sulfactantes aniônicos. 2. ATIVIDADES PRÁTICAS DE INTERESSE DA DISCIPLINA.