

Ano	2012
Tp. Período	Primeiro semestre
Curso	ENGENHARIA FLORESTAL (110/I)
Disciplina	1097/I - QUÍMICA ANALÍTICA
Turma	FLI/I-B
Local	IRATI

Carga Horária:	51
C. Horár. Ext.:	0

PLANO DE ENSINO

EMENTA

Estudo das soluções aquosas de substâncias inorgânicas: eletrólitos e eletrólise. Reações ácido-base: equilíbrio de dissociação, Lei da diluição, produto iônico da água, pH, hidrólise, solução-tampão. Solubilidade. Formação de complexos. Oxidação-redução. Gravimetria. Estequiometria.

I. Objetivos

Familiarizar o estudante com os conceitos fundamentais da Química Analítica Qualitativa e quantitativa. Conhecer os principais procedimentos utilizados em amostragem, coleta e preparação de amostras ambientais para análises, bem como as principais metodologias utilizadas na caracterização qualitativa e quantitativa de constituintes e poluentes presentes no ambiente.

II. Programa

- 1- ESTUDO DAS SOLUÇÕES AQUOSAS
 - 1.1 – Soluções Aquosas de Substâncias Inorgânicas: eletrólitos e eletrólise.
- 2- EQUILÍBRIO QUÍMICO
 - 2.1 - Lei da Ação das Massa.
 - 2.2 - Constantes de Dissociação e Cálculo de Concentração de Ácidos e Bases.
- 3 - CONCENTRAÇÃO HIDROGENIÔNICA
 - 3.1 - Cálculo de pH para diversos Ácidos e Bases.
 - 3.2 - Relação entre pH e Concentração.
 - 3.3 - Efeito da Adição do Íon Comum no pH.
 - 3.4 - Solução Tampão
- 4 - HIDRÓLISE
 - 4.1 - Definições.
 - 4.2 - Equilíbrios.
 - 4.3 - Cálculo de pH para os diversos tipos de sais.
- 5 – VOLUMETRIA DE NEUTRALIZAÇÃO:
 - 5.1 – Solução tampão.
 - 5.2 – Indicadores.
- 5.3 – Titulação ácido-base.
- 6- REAÇÕES DE PRECIPITAÇÃO – GRAVIMETRIA E VOLUMETRIA DE PRECIPITAÇÃO
 - 6.1 - Definições.
 - 6.2 – Formação dos precipitados.
 - 6.3 – Envelhecimento e contaminação dos precipitados.
 - 6.4 – Separação dos precipitados
 - 6.5 - Solubilidade dos sais pouco solúveis.
 - 6.6 - Efeito do íon comum na solubilidade de sais.
 - 6.7 - Reações referentes aos cátions estudados.
- 8 - REAÇÕES DE COMPLEXAÇÃO
 - 8.1 - Definições.
 - 8.2 - Nomenclatura dos complexos
 - 5.2 – Formação dos complexos.
- 9 – ESPECTROMETRIA

III. Metodologia de Ensino

Exposição oral, com apoio de recursos audiovisuais.
Pesquisa bibliográfica, individualmente ou em grupo.
Resolução de exercícios.

IV. Formas de Avaliação

Duas provas escritas.
Trabalhos escritos e listas de exercícios para fixação dos conteúdos.
Participação, pontualidade e assiduidade nas atividades programadas
A Média Final (Mf) será obtida a partir da média aritmética de duas avaliações teóricas aplicadas durante o semestre (A1 e A2) e trabalhos (Tr) desenvolvidos pelos alunos, de acordo com a seguinte equação:

$$MF = (A1 + A2) + (Média Tr) / 3$$



UNIVERSIDADE ESTADUAL DO CENTRO-OESTE

Reconhecida pelo Decreto Estadual nº 3.444, de 8 de agosto de 1997

Ano	2012
Tp. Período	Primeiro semestre
Curso	ENGENHARIA FLORESTAL (110/I)
Disciplina	1097/I - QUÍMICA ANALÍTICA
Turma	FLI/I-B
Local	IRATI

Carga Horária:	51
C. Horár. Ext.:	0

PLANO DE ENSINO

V. Bibliografia

Básica

1. OHLWEILER, O.A. Química Analítica Instrumental, 3a. Ed., LTC Editora: Rio de Janeiro, 1976.
2. BACCAN, N.; ANDRADE, J.C.; GODINHO, O.E.S.; BARONE, J.S. Química Analítica Quantitativa Elementar, 3a Ed., Editora Edgard Blucher: Campinas, 2003.
3. VOGEL, Arthur Israel. Química Analítica Qualitativa. Trad. Antônio Gimero. 5 ed. rev. (português). São Paulo: Editora Mestre Jou, 1981. 665p.
4. SILVERSTEIN, R.M.; BASSLER, G.C.; MORRIL, T.C. Identificação espectrométrica de compostos orgânicos. 5.ed. Rio de Janeiro: Guanabara Koogan, 1994. 387p.

Complementar

1. ATKINS, P. & JONES, L. Princípios de Química: questionando a vida moderna e o meio ambiente, Bookman: Porto Alegre, 2001
2. RUSSELL, J.B. Química Geral. Ed. McGraw Hill. 2ª Edição. São Paulo, 1994

APROVAÇÃO

Inspetoria: DENAM/I
Tp. Documento: Ata Departamental
Documento: 69
Data: 29/03/2012