

unioeste

Universidade Estadual do Oeste do Paraná
Campus de Toledo

Rua da Faculdade, 645 - Jd. Santa Maria - Fone: (45) 3379-7060 - CEP 85903-000 - Toledo – PR
Email: toledo.mestradoquimica@unioeste.br



PARANÁ
GOVERNO DO ESTADO

Anexo II – Resolução nº 133/2003-CEPE

UNIVERSIDADE ESTADUAL DO OESTE DO PARANÁ PRÓ-REITORIA DE PESQUISA E PÓS-GRADUAÇÃO

PLANO DE ENSINO - PERÍODO LETIVO/ANO - 1º/2019

Programa: Programa de Pós-Graduação em Química - PPGQUI

Área de Concentração: Química

Mestrado em Química

Centro das Engenharias e Ciências Exatas - CECE

Campus de Toledo

DISCIPLINA

Código	Nome	Carga horária		
		AT ¹	AP ²	Total
	Química Analítica Avançada	60		60

¹ Aula Teórica; ² Aula Prática)

Ementa

Métodos estatísticos aplicados à Química Analítica. Erro e tratamento de dados. Teoria de Debye-Hückel – Força iônica e atividade. Estudos avançados de equilíbrios químicos envolvendo ácido-base, solubilidade, complexação e oxirredução. Equilíbrios químicos em solventes não aquosos.

Objetivos

Desenvolver nos discentes o raciocínio analítico em equilíbrios químicos avançados, por meio da análise de equilíbrios simultâneos, influencia da atividade e correlação com equilíbrios no ambiente.

Conteúdo Programático

Estatística: conceitos fundamentais, amostragem, validação de métodos e comparação de métodos.

Atividade: conceitos fundamentais, efeito da força iônica em equilíbrios, Equações de Debye–Huckel e Davies.

Equilíbrio ácido-base: equilíbrios de mono e poliproticos, tampão, hidrólise.

Equilíbrio heterogêneo: efeito do íon comum, efeito salino.

Equilíbrio de formação de complexos: teorias de formação de complexos, ligantes, influencia do pH na formação de complexos, equilíbrio de complexos no ambiente.

Equilíbrio de oxirredução: potencial padrão e Equação de Nernst, efeito da atividade no equilíbrio de oxirredução.

Equilíbrios em solventes não aquosos.

Atividades Práticas – grupos de alunos

Metodologia

Serão utilizadas aulas expositivas incentivando a participação e valorizando os conhecimentos prévios dos acadêmicos. Recursos como textos e temas de caráter científico em artigos científicos serão utilizados.

Avaliação

(critérios, mecanismos, instrumentos e periodicidade)

A avaliação da disciplina consistirá de instrumentos (prova escrita ou trabalho ou lista de exercício ou resolução de problema sob a forma de desafio) durante o semestre, todos com igual peso, perfazendo a nota final com a somatória total de 100.

Bibliografia básica

BARD, A. J. Chemical Equilibrium. Harper & Row, 1976.

MEITES, L. Chemical Equilibrium and Kinetics. Pergamon International Library. New York, 1989.

BUTLER, J. N. Ionic Equilibrium: Solubility and pH Calculations. John Wiley and Sons, New York, 1998.

ROBINSON, R. A.; STOKES, R. H. Electrolyte Solutions. Butterworths & Co, London, 1970.

POPOVYCH, O.; TOMKINS, R. P. T. Nonaqueous Solution Chemistry. J. Wiley & Sons, USA, 1981.

FREISER, H. Concepts and Calculations in Analytical Chemistry. CRC Press, Boca Raton, 1992.

MARTELL, A. E.; MOTEKAITIS, R. J. Determination and Use of Stability Constants. 1st edition, New York:VCH, 1988.


Bibliografia complementar

Artigos científicos envolvendo estudos de equilíbrios químicos e artigos que envolvam a discussão de conceitos analíticos.

Docente

Cleber Antonio Lindino – 20 horas
 Josiane Caetano Dragunski – 20 horas
 Maria Cristina Milinsk – 20 horas

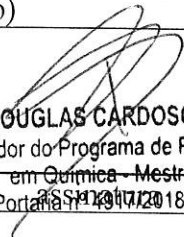
Data 07/03/2019


 Assinatura do docente responsável pela disciplina

Colegiado do Programa (aprovação)

Ata nº 003/19, de 08/03 /2019.


Coordenador: Douglas Cardoso Dragunski


 Prof. Dr. DOUGLAS CARDOSO DRAGUNSKI
 Coordenador do Programa de Pós-Graduação
 em Química - Mestrado
 Portaria Nº 0031/2018-GRE

Conselho de Centro (homologação)

Ata de nº 01, de 28/03/2019

Diretor de Centro: Élvio Antonio de Campos


 assinatura

Encaminhada cópia à Secretaria Acadêmica em: / / .

Élvio Antônio de Campos
 Diretor do Centro de Engenharias
 e Ciências Exatas
 Portaria Nº 0031/2016-GRE
 Unioeste - Campus Toledo

Nome/assinatura