



Universidade Federal  
de São João del-Rei

## COORDENADORIA DO CURSO DE QUÍMICA

### PLANO DE ENSINO

Unidade Curricular: ELETROANALÍTICA			Período: 3º	Currículo: 2019	
Docente: Arnaldo César Pereira			Unidade Acadêmica: DCNAT		
Pré-requisito: FUNDAMENTOS QUÍMICA II QUÍMICA EXPERIMENTAL II			Co-requisito: -		
C.H. Total: 33h-36ha	C.H. Prática: -	C. H. Teórica: 33h-36ha	Grau: Bacharelado	Ano: 2023	Semestre: 1o
EMENTA					
Introdução aos métodos eletroquímicos (análise potenciométrica). Condutometria. Voltametria (polarografia). Determinações amperométricas					
OBJETIVOS					
Conhecer os princípios de operação dos equipamentos instrumentais (métodos eletroquímicos). Interpretar e discutir os resultados obtidos, contribuindo para a solução dos diferentes problemas analíticos inerentes a uma análise química. Desenvolver o conhecimento sobre essas ferramentas e como elas podem ser usadas para resolver problemas analíticos. Entender a importância da interligação da Eletroanalítica com as demais unidades curriculares, em um processo interdisciplinar.					
CONTEÚDO PROGRAMÁTICO					
1. Introdução aos Metodos Instrumentais de Analise 2. Introdução à Química Eletroanalitica 3. Potenciometria 4. Condutometria 5. Coulometria 6. Voltametria/Amperometria					
METODOLOGIA DE ENSINO E RECURSOS AUXILIARES					
A disciplina será desenvolvida por meio de aulas expositivas, utilizando quadro negro, retroprojektor e recursos multimídia (data show)					
FORMA E CRONOGRAMA DE AVALIAÇÃO					
A avaliação consistirá de três provas escritas e individuais, com conteúdo não acumulativos. Cada nota terá valor máximo de 10,0 pontos. A nota final (NF) será calculada pela média aritmética simples das provas escritas. Serão considerados aprovados os alunos que tiverem nota maior ou igual a 6,0. A nota final será calculada pela seguinte fórmula: $NF = \frac{(P1 + P2 + P3)}{3} \geq 6,0$ O Cronograma de Avaliações é o seguinte: 03/04 – Prova 1 08/05 – Prova 2 26/06 – Prova 3  - Será aplicada uma prova substitutiva, envolvendo todo o conteúdo programático da Unidade Curricular, cuja nota substituirá a menor nota dentre as 03 provas regulares. A data para a Prova Substitutiva é 03/07/2020					
BIBLIOGRAFIA BÁSICA					
Skoog, D. A.; West, D. M.; Holeer, F. J.; Crouch, S. R. Fundamentos de Química Analítica, Cengage Learning: São Paulo, 2009. Skoog, D. A.; West, D. M.; Holeer, F. J. Analytical Chemistry – An Introduction, 5ª ed., Saunders College Publishing: New York, 1990. Harris, D. C. Análise Química Quantitativa, 8ª Ed., LTC: Rio de Janeiro, 2012.					
BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR					

Ohlweiler, O. A. Química Analítica Quantitativa, vol. I a III, Livros Técnicos e Científicos Editora S/A: Rio de Janeiro, 1974.  
Hage, D. S.; Carr, J. D. Química Analítica e Análise Quantitativa, Pearson Prentice Hall: São Paulo, 2012.  
Harris, D. C. Explorando a Química Analítica, LTC: Rio de Janeiro, 2011.

<div>Docente Responsável</div> <div>Arnaldo César Pereira</div>	<div>Aprovado pelo Colegiado em 13 / 12 2022</div> <div>Coordenador do Curso</div>
---	--



---

*Emitido em 2023*

**PLANO DE ENSINO Nº 109/2023 - COQUI (12.71)**

**(Nº do Protocolo: NÃO PROTOCOLADO)**

*(Assinado digitalmente em 24/01/2023 10:58 )*

ARNALDO CESAR PEREIRA  
PROFESSOR DO MAGISTERIO SUPERIOR  
DCNAT (12.12)  
Matrícula: 1677150

*(Assinado digitalmente em 26/01/2023 12:21 )*

PATRICIA BENEDINI MARTELLI  
COORDENADOR DE CURSO - TITULAR  
COQUI (12.71)  
Matrícula: 1348442

Para verificar a autenticidade deste documento entre em <https://sipac.ufsj.edu.br/public/documentos/> informando seu número: **109**, ano: **2023**, tipo: **PLANO DE ENSINO**, data de emissão: **23/01/2023** e o código de verificação: **c258f58bc8**