



<b>CURSO: Bioquímica</b>	<b>Turno: Integral</b>
<b>Ano: 2023</b>	<b>Semestre: Primeiro</b>
<b>Docente Responsável: Rafael César Russo Chagas</b>	

<b>INFORMAÇÕES BÁSICAS</b>				
<b>Currículo</b> 2023	<b>Unidade curricular</b> Química Analítica I		<b>Departamento</b> CCO	
<b>Período</b> 2º	<b>Carga Horária (horas)</b>			<b>Código SIGAA</b> BIQ0015
	<b>Teórica</b>	<b>Prática</b>	<b>Total</b>	
	45	-	45	
<b>Tipo</b> Obrigatória	<b>Habilitação / Modalidade</b> Bacharelado		<b>Pré-requisito</b> Química Fundamental	<b>Co-requisito</b> Química Analítica Experimental I

<b>EMENTA</b>
Tratamento Estatístico de Dados. Equilíbrio Químico aplicado a Química analítica. Métodos de análise clássicos por via Úmida: Gravimetria e Volumetria de Neutralização, Precipitação, Complexação e Óxido-redução.
<b>OBJETIVOS</b>
Proporcionar ao aluno conhecimentos básicos da Química Analítica visando a sua relação com o campo profissional e a química do cotidiano.
<b>CONTEÚDO PROGRAMÁTICO</b>
Teórica: UNIDADE 1 - Fundamentos da Análise Titulométrica; 1.1 Titulometria gravimétrica e volumétrica; 1.2- Preparo de soluções e equilíbrio químico; UNIDADE 2 - Volumetria ácido-base; 2.1 Escolha do indicador; 2.2 Curvas de titulação; UNIDADE 3 - Volumetria de precipitação 3.1 Efeito da concentração e da solubilidade na curva de titulação 3.2 Titulação argentimétrica; UNIDADE 4 - Volumetria de complexação 4.1 Complexometria com EDTA; 4.2 Cálculo da curva de titulação; 4.3 Efeito da concentração; 4.4 Efeito do pH; 4.5 Constante de formação e de reações secundárias; UNIDADE 5 - Volumetria de oxirredução; 5.1 Indicação do ponto final nas titulações de oxirredução; 5.2 Indicadores de oxirredução: zona de transição.
<b>METODOLOGIA DE ENSINO</b>



O conteúdo programático será desenvolvido através de aulas expositivas presenciais dialogadas e material de apoio na plataforma Moodle;

#### CRITÉRIOS DE AVALIAÇÃO

Três avaliações escritas – Valor 10,0 pontos cada. A nota final será a média simples das notas obtidas. Alunos que não alcançarem nota 6,0 ao final do semestre poderão fazer uma prova substitutiva, com a matéria toda, que substituirá a menor nota do aluno.

#### BIBLIOGRAFIA BÁSICA

- 1) SKOOG, D.A.; WEST, D.M.; HOLLER, F.J.; CROUCH, S.R. **Fundamentos da Química Analítica**. São Paulo: Thomson Learning, 2007.
- 2) HARRIS, Daniel C. **Análise química quantitativa**. 8.ed. Rio de Janeiro: LTC, 2012 898 p
- 3) VOGEL, A.I. **Análise Química Quantitativa**. 6 ed. Rio de Janeiro: Editora LTC, 2002.

#### BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR

- 1) ATKINS, P. **Princípios de Química**. 7 ed. Porto Alegre: Artmed, 2018, recurso online. Disponível em: Minha Biblioteca UFSJ. Acesso em: 28 mar. 2022
- 2) BROWN, T.; LEMAY, H.E.; BURSTEN, B.E. **Química: a ciência central**. 9 ed. São Paulo: Prentice Hall, 2007
- 3) Bettelheim, F. A. et al. **Introdução à química geral**. São Paulo Cengage Learning 2016, recurso online. Disponível em: Minha Biblioteca UFSJ. Acesso em: 28 mar. 2022
- 4) KOTZ, J.C. **Química Geral e Reações Químicas**. 6 ed. São Paulo: Cengage Learning, 2010.
- 5) VOGEL, A.I. **Química Analítica Qualitativa**. 5ª rev. São Paulo: Editora Mestre Jou, 1981.

#### LEITURA COMPLEMENTAR



---

*Emitido em 22/12/2022*

**PLANO DE ENSINO N° 2043/2022 - COBIQ (12.38)**

**(N° do Protocolo: NÃO PROTOCOLADO)**

*(Assinado digitalmente em 23/12/2022 08:32 )*

**RAFAEL CESAR RUSSO CHAGAS**

*PROFESSOR DO MAGISTERIO SUPERIOR*

*CCO (10.02)*

*Matrícula: 1689019*

*(Assinado digitalmente em 26/12/2022 14:41 )*

**TELMA PORCINA VILAS BOAS DIAS**

*COORDENADOR DE CURSO - TITULAR*

*COBIQ (12.38)*

*Matrícula: 2045083*

Para verificar a autenticidade deste documento entre em <https://sipac.ufsj.edu.br/public/documentos/> informando seu número: **2043**, ano: **2022**, tipo: **PLANO DE ENSINO**, data de emissão: **22/12/2022** e o código de verificação: **b8e3c22f12**