

CURSO: Farmácia	Turno: Integral		
Ano: 2023	Semestre: 2º		
Docente Responsável: Eliana Maria Mauricio da Rocha			

INFORMAÇÕES BÁSICAS				
Currículo 2014	Unidade curricular Imunologia			Departamento CCO
Dowlada	Carga Horária			
Período 3º	TeóricaPráticaTotal361854			
Tipo Obrigatória	Habilitação / Modalidade Bacharelado		Pré-requisito Histologia e Embriologia; e Genética	Co-requisito -

EMENTA

Introdução à Imunologia. Conceitos básicos e terminologia em imunologia, mecanismos imunes naturais e adaptativos na saúde e na doença.

OBJETIVOS

Fornecer aos alunos os conceitos básicos sobre organização, funcionamento e atividades do sistema imunológico.

CONTEÚDO PROGRAMÁTICO

TEÓRICO

Introdução a Imunologia

Conceitos básicos e terminologia científica utilizada em Imunologia

Imunidade inata

Sistema Linfóide – Tecidos e Órgãos linfóides

Antigenos

Desenvolvimento do linfócito B Anticorpos - Aspectos Estruturais e Funções Efetoras

Sistema do Complemento

Desenvolvimento do linfócito T

Complexo Principal de Histocompatibilidade

Imunidade Celular

Imunidade Humoral

Hipersensibilidades

Imunoprofilaxia e Soroterapia

Evasão da Resposta Imune

PRÁTICO

Apresentação do laboratório

Noções de Biossegurança



Microscopia dos órgãos linfóides

Confecção de esfregaços sanguíneos e coloração

Microscopia de células brancas sanguíneas

Coleta de sangue para exames imunológicos

Pesquisa de isoaglutininas. Grupos sanguíneos

METODOLOGIA DE ENSINO

Aulas expositivas, utilizando-se recursos didáticos tais como: quadro branco com pincel e data show.

Aulas práticas no laboratório utilizando lâminas prontas do acervo do laboratório de imunologia, reagentes biológicos e equipamentos disponíveis.

CRITÉRIOS DE AVALIAÇÃO

- Três avaliações teóricas e uma avaliação prática com questões objetivas e subjetivas.
- Valor das Avaliações:
- 1ª Avaliação: Teórica 10,0 pontos
- 2ª Avaliação: Teórica 10,0 pontos
- 3ª Avaliação: Teórica 10,0 pontos
- 4ª Avaliação: Prática 10,0 pontos

Nota Final (NF) = Somatório das guatro avaliações (Teóricas e Prática)/4

- Caso o aluno não tenha atingido a NF mínima de 6,0 pontos e tenha frequência semestral igual ou superior a 75%, poderá fazer uma avaliação substitutiva.

Observações:

- Será atribuída nota zero às avaliações não realizadas pelo discente.
- Haverá segunda chamada para as avaliações perdidas pelo discente, nos casos previstos na Seção VII, artigo 18 da Resolução nº 12/2018 do CONEP, de 04 de abril de 2018.
- O discente deverá solicitar a segunda chamada à Coordenadoria de Curso, em formulário eletrônico contendo justificativa, em até 5 (cinco) dias úteis após a data de realização da atividade. A avaliação em segunda chamada será sobre o mesmo conteúdo e terá o mesmo valor da avaliação não realizada pelo discente.
- A avaliação substitutiva é realizada ao final do semestre letivo, com valor 10,0 pontos.
- Poderá fazer a avaliação substitutiva o discente cuja NF for inferior a 6,0 (seis inteiros).
- A avaliação substitutiva substitui a menor nota entre as avaliações alcançadas pelo discente. A nota obtida na avaliação substitutiva não substituirá a nota original quando for inferior a esta.
- O aluno terá direito a realizar somente uma avaliação substitutiva.
- A avaliação substitutiva abrangerá toda a matéria teórica e prática lecionada no semestre.

BIBLIOGRAFIA BASICA

- ABBAS, Abul K; LICHTMAN, Andrew H; PILLAI, Shiv. Imunologia celular e molecular. Rio de Janeiro: Elsevier.
- BALESTIERI, Filomena Maria Perrella. Imunologia. Barueri: Manole.
- MURPHY, Kenneth; TRAVERS, Paul; WALPORT, Mark. Imunobiologia de Janeway. Editora ArMed.

BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR

- KINDT, Thomas J.; GOLDSBY, Richard A.; OSBORNE, Barbara A. Imunologia de Kuby. Editora Bookman.
- PEAKMAN, Mark; VERGANI, Diego. Imunologia Básica e Clínica Editora Elsevier.



CURSO: Farmácia	Turno: Integral		
Ano: 2023	Semestre: Segundo		
Docente Responsável: Fernanda Maria Policarpo Tonelli e Paulo Afonso Granjeiro			

INFORMAÇÕES BÁSICAS				
Currículo 2014	Unidade curricularDepartamentoBioquímica de MacromoléculasCCO			-
Período 3º	Carga HoráriaTeóricaPráticaTotal54054			
Tipo Obrigatória	Habilitação / Modalidade Bacharelado		Pré-requisito QUIMICA ORGANICA I	Co-requisito

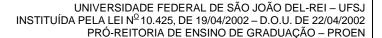
EMENTA

Enzimas como catalisadores biológicos. Nomenclatura, Classificação e Estrutura Tridimensional. Importância dos cofatores e coenzimas. Cinética e modelos de inibição enzimática. Estrutura, composição, propriedades e função das principais moléculas biológicas: proteínas, carboidratos e lipídeos.

OBJETIVOS

Objetivos Gerais: Proporcionar ao aluno conhecimentos teóricos da bioquímica celular através do estudo das proteínas, carboidratos, lipídeos e DNA. O aluno deverá saber a composição, estrutura, funções e principais técnicas de estudo destas biomoléculas. Fornecer ao aluno conhecimentos sobre a forma de ação e importância das enzimas nos sistemas biológicos, os fatores que afetam a velocidade enzimática e os mecanismos de inibição e regulação enzimática, exemplificando com medicamentos;

Objetivos Específicos: Conhecer e identificar estrutural e funcionalmente as biomoléculas; Estudar as propriedades, composição e reações em que estas biomoléculas estejam envolvidas; Fornecer ao aluno definição e conceitos básicos do estudo das enzimas e bioquímica; Conhecer as possíveis alterações





estruturais e metabólicas destas biomoléculas e sua associação com enfermidades humanas.

CONTEÚDO PROGRAMÁTICO ☐ Aminoácidos e Proteínas: conceito, funções, propriedades e níveis de organização estrutural ☐ Enzimas: conceito, importância, nomenclatura, mecanismo ação, cinética enzimática, fatores que afetam a velocidade enzimática, regulação, inibidores, indicadores nos procedimentos clínicos; ☐ Carboidratos: conceito, estrutura, propriedades e funções; ☐ Lipídeos: conceito, estrutura, propriedades e funções.

METODOLOGIA DE ENSINO

Aulas expositivas e discursivas.

Uso do portal didático para atividades de estudo dirigido e atividades em grupo.

Todo o material necessário para o acompanhamento da disciplina será disponibilizado pelo professor via portal didático.

CRITÉRIOS DE AVALIAÇÃO

As avaliações poderão ser individuais ou em grupo, conforme o cronograma (a ser disponibilizado no primeiro dia aula).

As avaliações poderão ser presenciais ou via portal didático, conforme o cronograma (a ser disponibilizado no primeiro dia aula).

Serão 3 avaliações no decorrer do semestre, com valor de 10 pontos cada avaliação, totalizando 10 pontos, conforme a seguinte fórmula:

$$NF_1 = \frac{(A_1 + A_2 + A_3)}{3}$$

No final do semestre será aplicada uma atividade substitutiva (AS) para os alunos que não atingirem média 6,0; prevista para a última semana de aula, que compreenderá todo o conteúdo do semestre e valerá 10 pontos. Para os alunos que realizarem a atividade substitutiva a nota final será calculada da seguinte fórmula:

$$NF_2 = \frac{(NF_1 + AS)}{2}$$

BIBLIOGRAFIA BÁSICA

NELSON, David L.; COX, Michael; LEHNINGER, Albert Lester. Lehninger: princípios da Bioquímica. 7. ed. Porto ALegre: Editora Artmed. 2018.



UNIVERSIDADE FEDERAL DE SÃO JOÃO DEL-REI – UFSJ INSTITUÍDA PELA LEI Nº 10.425, DE 19/04/2002 – D.O.U. DE 22/04/2002 PRÓ-REITORIA DE ENSINO DE GRADUAÇÃO – PROEN

BERG, Jeremy M; TYMOCZKO, John L; STRYER, Lubert. Bioquímica. 9. ed. Rio de Janeiro: Gen Grupo Editorial, 2021.

3. VOET, Donald; VOET, Judith G; PRATT, Charlotte W. Bioquímica. 4. ed. Porto Alegre: Artmed, 2013.

BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR

PRATT, W.C; CORNELY, K. Bioquímica Essencial, 1ed., Rio de Janeiro. Guanabara Koogan, 2006.

MARZZOCO, Anita; TORRES, Bayardo B. Bioquímica básica. 3.ed. Rio de Janeiro: Guanabara Koogan, 2007.

DEVLIN. Thomas M. Manual de bioquímica: com correlações clínicas. 7. ed. São Paulo: Edgard Blucher, 2011.

CHAMP, P.C; HARVEY, R.A.; FERRIER, D.R. Bioquímica ilustrada, 3 ed., Porto Alegre: Artmed, 2006.

5. CAMPBELL, M.K; FARRELL, S. O. Bioquímica. Editora Thomson Learning, São PauloSP, 2007.



CURSO: Farmácia	Turno: Integral		
Ano: 2023	Semestre: 2		
Docente Responsável: Roberta Carvalho de Figueiredo			

INFORMAÇÕES BÁSICAS				
Currículo 2014	Unidade curricular Estágio II: gestão e gerenciamento da assistência farmacêutica no SUS			Departamento CCO
Período	Carga Horária			
30	Teórica 0	Prática 54	Total 54	
Tipo Obrigatória	Habilitação / Modalidade Bacharelado		Pré-requisito Gestão e Gerenciamento da Assistência Farmacêutica	Co-requisito

EMENTA

Prática supervisionada em assistência farmacêutica nos diversos níveis de atenção à saúde do Sistema Único de Saúde. Seleção, programação, aquisição, armazenamento, distribuição e dispensação de medicamentos. Armazenagem e descarte de medicamentos: uma questão de educação ambiental e saúde.

OBJETIVOS

Geral:

Formar farmacêuticos capacitados para a atuação responsável e comprometidos com as necessidades sociais relacionadas ao uso de medicamentos nos diversos níveis de atenção à saúde.

Específicos:

- Possibilitar ao estudante a vivência do cotidiano dos serviços farmacêuticos prestados;
- Estimular o desenvolvimento da capacidade de avaliação crítica da assistência farmacêutica no SUS, reconhecendo pontos positivos, limitações e possibilidades de melhorias;



- Proporcionar ao estudante o acesso aos conhecimentos que possam levá-lo a transformar a realidade observada e vivida no campo de estágio, desenvolvendo a capacidade de intervenção através da colaboração com farmacêuticos preceptores.

CONTEÚDO PROGRAMÁTICO

Esta disciplina possui três estratégias principais de ensino, a saber:

- Vivência prática dos serviços farmacêuticos;
- Discussão e apresentação de casos com as preceptoras;
- Apresentação de seminários.

METODOLOGIA DE ENSINO

 O estágio será realizado em grupos de estudantes. Os grupos passarão por setores distintos do serviço de saúde do SUS de Divinópolis e serão acompanhados por diferentes preceptoras (Farmacêuticas).

CRITÉRIOS DE AVALIAÇÃO

- 1. Prática (4,0 pontos): corresponderá a 40% da nota final. Todos os estudantes serão avaliados INDIVIDUALMENTE pelas preceptoras.
- 2. Atividade 2 (3,5 pontos): corresponderá a 35% da nota final. Esta avaliação deverá ser desenvolvida em GRUPO.
- 3. Seminários (2,5 pontos): corresponderão a 25% da nota final. A presença e a apresentação por todos os integrantes do grupo são obrigatórias. A presença durante as apresentações dos demais grupos também será avaliada.

Ao final do semestre será ofertada uma avaliação substitutiva para aqueles alunos que não alcançaram a nota mínima para aprovação. Data e horário serão combinamos previamente aos alunos e atenderá o calendário acadêmico vigente.

BIBLIOGRAFIA BÁSICA

FERRACINA FT, BORGES FILHO WM. Prática Farmacêutica no Ambiente Hospitalar. São Paulo: Atheneu, 2010. 416 p.

CONSELHO FEDERAL DE FARMÁCIA. O farmacêutico na assistência farmacêutica do SUS: diretrizes para ação. Brasília, DF. 2015.

BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR

STORPIRTIS, Sílvia; et al. Farmácia clínica e atenção farmacêutica. Rio de Janeiro: Guanabara Koogan, 2008. 489 p.



GOMES, Maria José Vasconcelos de Magalhães; REIS, Adriano Max Moreira. Ciências farmacêuticas: uma abordagem em farmácia hospitalar. São Paulo: Atheneu, 2009. 558p.

BRASIL. Conselho Nacional de Secretários de Saúde. Assistência Farmacêutica no SUS / Conselho Nacional de Secretários de Saúde. – Brasília: CONASS, 2007. Disponível

http://bvsms.saude.gov.br/bvs/publicacoes/colec_progestores_livro7.pdf

BRASIL. Ministério da Saúde. Secretaria de Ciência, Tecnologia e Insumos Estratégicos. Departamento de Assistência Farmacêutica e Insumos Estratégicos: Rename 2017. Disponível em:

http://bvsms.saude.gov.br/bvs/publicacoes/relacao_nacional_medicamentos_rename_ 2017.pdf

BRASIL. Ministério da Saúde. Secretaria de Ciência, Tecnologia e Insumos Estratégicos. Departamento de Assistência Farmacêutica e Insumos Estratégicos. Aquisição de medicamentos para assistência farmacêutica no SUS: orientações básicas. (Série A. Normas e Manuais Técnicos) Brasília: Ministério da Saúde, 2006.

p. Disponível em:

http://portal.saude.gov.br/portal/arquivos/pdf/aquisicao_de_medicamentos_para_a_a ssistencia_farmaceutica_no_sus.pdf>

BRASIL. Ministério da Saúde. Vigilância Sanitária e Licitação Pública. 1ed. Brasília: Ministério da Saúde. 2ed. 2003. 34p. disponível em WWW.saude.gov.br

GENNARO, Alfonso R. Remington: A Ciência e a Prática da Farmácia. 20ª Ed. Editora Guanabara Koogan, 2004.



CURSO: Farmácia	Turno: Integral	
Ano: 2023	Semestre: 2	
Docente Responsável: Roberta Carvalho de Figueiredo		

INFORMAÇÕES BÁSICAS				
Currículo	Unidade curricular		Departamento	
2014	Fa	Farmacoepidemiologia		CCO
Dowiede	Carga Horária			
Período 3º	Teórica 54	Prática 0	Total 54	
Tipo Obrigatória	Habilitação / Modalidade Bacharelado		Pré-requisito Bioestatística, Políticas Públicas de Saúde	Co-requisito

EMENTA

Conceitos e princípios de epidemiologia. Uso racional dos medicamentos e estratégias para sua promoção. Sistemas de informação sobre medicamentos. Estudos epidemiológicos e de utilização de medicamentos. Eventos adversos, sistemas de notificação de reações adversas e farmacovigilância. Centro de informações sobre medicamentos. Princípios de farmacoeconomia.

OBJETIVOS

Possibilitar ao aluno o conhecimento e aplicação dos métodos epidemiológicos na farmacoepidemiologia. Fornecer ferramentas para a atuação em pesquisa e serviços de farmacovigilância. Habilitar o acadêmico para a realização de estudos farmacoeconômicos.

CONTEÚDO PROGRAMÁTICO

- Usos e aplicações da epidemiologia;
- Transições (demográfica/epidemiológica/nutricional)
- Indicadores de saúde: morbidade
- Indicadores de saúde: mortalidade
- Sistema de Informação em Saúde no Brasil
- Tipos de estudos epidemiológicos
- Medidas de associação em estudos epidemiológicos



- Eventos Adversos a Medicamentos
- Estudos de utilização de medicamentos
- Farmacovigilância: sistema de notificação, fontes de informação em farmacovigilância.
- Aspectos Conceituais e abordagens metodológicas em farmacoeconomia

METODOLOGIA DE ENSINO

Esta disciplina possui as seguintes estratégias principais de ensino:

Aulas expositivas

Realização e discussão de exercícios

Discussão de casos práticos e artigos científicos

Dinâmicas e apresentação de seminários

CRITÉRIOS DE AVALIAÇÃO

- **1. Atividades avaliativas realizadas em grupos:** terão 3 atividades avaliativas com o valor de **2,5 pontos cada**, total de **7,5 pontos**.
- 3. Exercícios avaliativos individuais: exercícios individuais ao longo do semestre, NO TOTAL valerão 2,5 pontos.

Ao final do semestre será ofertada uma avaliação substitutiva para aqueles alunos que não alcançaram a nota mínima para aprovação. Data e horário serão combinados previamente aos alunos e atenderá o calendário acadêmico vigente.

BIBLIOGRAFIA BÁSICA

Gordis L. Epidemiologia (4. ed). Lusodidacta, 2010.

FRANCO, L.J.; PASSOS, A.D.C. Fundamentos de Epidemiologia. Barueri, SP: Manole, 2005.

MEDRONHO Roberto Andrade (Org.), Bloch KV, Kuiz RR, Werneck GL. Epidemiologia (2. ed). São Paulo: Atheneu, 2009.

PEREIRA, Maurício Gomes. Epidemiologia: teoria e prática. Rio de Janeiro: Guanabara koogan, 2007. 596 p.



BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR

LAPORTE Jose Roberto, Tognoni Gianni (org.). Princípios de epidemiologia del medicamento. 2. Ed. Ediciones Científicas y Técnicas: Barcelona, 1993: 259p. Disponível em: http://www.icf.uab.es/pem/llibre.htm

Acurcio FA. Medicamentos: políticas, assistência farmacêutica, farmacoepidemiologia e farmacoeconomia. Coopmed. 2013



UNIVERSIDADE FEDERAL DE SÃO JOÃO DEL-REI – UFSJ INSTITUÍDA PELA LEI N $^{\circ}$ 10.425, DE 19/04/2002 – D.O.U. DE 22/04/2002 PRÓ-REITORIA DE ENSINO DE GRADUAÇÃO – PROEN

CURSO: Farmácia	Turno: Integral		
Ano: 2023	Semestre: 2023-2		
Docentes Responsáveis: Cristiane Queixa Tilelli			

INFORMAÇÕES BÁSICAS				
Currículo	Unidade curricular			Departamento
2014	FISIOLOGIA 1			CCO
Davíada	Carga Horária			
Período 4º	Teórica	Prática	Total	
4°	33	0	33	
	Pré-requisito			
Tipo	Habilitação / Modalidade		Anatomia,	Co-requisito
Obrigatória	Bacharelado		Histologia e	-
			embriologia	

EMENTA

Funcionamento dos sistemas do organismo humano. Manutenção da homeostase e conceitos gerais. Fisiologia celular. Fisiologia muscular. Fisiologia neural. Fisiologia cardiovascular.

OBJETIVOS

Entender como os diversos sistemas do organismo atuam de forma integrada para manutenção da homeostase;

- Conhecer e aplicar termos utilizados na fisiologia geral, celular e dos sistemas;
- Listar os sistemas fisiológicos, descrever suas funções básicas e associá-las à homeostasia:
- Reconhecer e interpretar as representações gráficas utilizadas na fisiologia, referentes a variáveis biológicas;
- Explicar e aplicar conceitualmente os fenômenos fisiológicos, em todos os níveis de organização estudados, como molecular, celular, tecidual, anatômico, sistêmico e populacional;
- Descrever e diferenciar elementos da fisiologia que são classificados de acordo com sua morfologia e/ou função;
- Listar e ordenar os eventos moleculares, morfológicos e funcionais ocorridos durante o acionamento de funções fisiológicas;
- Associar morfologia à função, em diferentes níveis (sistemas, órgãos, tecidos, células);

UNIVERSIDADE FEDERAL DE SÃO JOÃO DEL-REI – UFSJ INSTITUÍDA PELA LEI N $^{ extstyle }$ 10.425, DE 19/04/2002 – D.O.U. DE 22/04/2002 PRÓ-REITORIA DE ENSINO DE GRADUAÇÃO – PROEN

• Discutir e deduzir de maneira básica consequências funcionais de alterações químicas, físicas ou morfológicas dentro dos sistemas em todos os níveis.

CONTEÚDO PROGRAMÁTICO

Introdução à Fisiologia; Homeostase; Transporte através de membranas; Osmose, Osmolaridade;

Eletrofisiologia;

Sinapses e Neurotransmissão;

Fisiologia da Contração Muscular;

Introdução às Neurociências;

Sistema Nervoso Autonômico;

Sistemas Sensoriais

Sistema Motor

Introdução ao Sistema Cardiovascular; Hemodinâmica

Músculo Cardíaco;

Eletrofisiologia Cardiovascular;

Coração como bomba e controle autonômico sobre o coração

Ciclo cardíaco,

Volumes cardíacos; Fatores que afetam o Débito Cardíaco;

Mecanismos de Controle da Pressão Arterial

METODOLOGIA DE ENSINO

As aulas ministradas acontecerão de forma expositiva com utilização de projetor de slides (Datashow) e aulas interativas.

O atendimento ao aluno será realizado de forma presencial e/ou remota. O atendimento se dará tanto em sala de aulas quanto na sala da professora, através de e-mail, aplicativos de mensagens (como os fóruns e chats do Campus Virtual) ou reuniões individuais, em horários específicos a serem definidos pela professora e alunos.

A disciplina é composta por 30 horas teóricas, equivalentes a 32,72 horas/aula de 55 min cada.

As aulas acontecerão às terças-feiras das 13h15 min às 15h05 min. Nesses encontros serão realizadas aulas expositivas do conteúdo programático.

CRITÉRIOS DE AVALIAÇÃO

A metodologia de avaliação individual será baseada em:

1 - Estudos dirigidos:

- Serão avaliadas 3 (três) tarefas ao longo de todo semestre, sendo 1 (uma) ao final de cada tema (Geral, Neuro e Cardio). As mesmas deverão ser submetidas online no Campus Virtual (ou equivalente, conforme combinado com a turma) até a



data da prova referente ao tema.

- Serão atribuídos um total de 4 pontos para estudos dirigidos. Não serão aceitas nem pontuadas as atividades entregues em atraso. Os critérios de avaliação aplicados serão a capacidade de compreensão e argumentação coerente com a pergunta, assertividade, se o aluno respondeu a todas as questões e se entregou dentro do prazo.

2 - Provas com ou sem consulta:

- Serão 3 (três) provas valendo 2 pontos cada. Cada prova abrangerá todo o conteúdo relacionado ao tema ministrado até a data de realização de cada prova. As provas poderão apresentar questões objetivas e/ou discursivas e os alunos serão avaliados de acordo com a capacidade de escrita, compreensão, argumentação, coerência e assertividade.

Avaliações:

Data	Atividade	Pontuação
	Avaliação de Fisiologia Geral	2
	Exercícios	1
	Avaliação de Neurofisiologia	2
	Exercícios	1,5
	Avaliação de Fisiologia Cardiovascular	2
	Exercícios	1,5
	TOTAL	10

Recuperação:

Para aprovação na disciplina, o aluno deverá ter frequência mínima de 75% nas aulas e nota final (NF) igual ou superior a 6,0. Para os alunos que cumprirem os requisitos mínimos de frequência, mas obtiverem NF entre 5,0 e 5,9, será oferecida uma Avaliação Substitutiva (AS). Esta avaliação compreenderá todo o conteúdo do semestre e valerá 10 pontos. Aqueles que obtiverem nota igual ou superior a 6,0 na AS terão todas as suas notas substituídas no sistema por 6,0 e serão aprovados na disciplina.

Casos omissos deverão ser tratados diretamente com a docente responsável.

BIBLIOGRAFIA BÁSICA



UNIVERSIDADE FEDERAL DE SÃO JOÃO DEL-REI – UFSJ INSTITUÍDA PELA LEI Nº 10.425, DE 19/04/2002 – D.O.U. DE 22/04/2002 PRÓ-REITORIA DE ENSINO DE GRADUAÇÃO – PROEN

- 1) HALL, John E. Guyton & Hall Tratado de fisiologia médica. Rio de Janeiro GEN Guanabara Koogan 2017. Recurso online ISBN 9788595151567.
- 2) SILVERTHORN, Dee Unglaub. Fisiologia humana: uma abordagem integrada. Porto Alegre ArtMed 2017. Recurso online ISBN 9788582714041
- 3) KOEPPEN, Bruce M. Berne & Levy Fisiologia. Rio de Janeiro GEN Guanabara Koogan 2018. Recurso online ISBN 9788595151406.

BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR

- 1) COSTANZO, Linda S. Fisiologia. Rio de Janeiro GEN Guanabara Koogan 2018. Recurso online ISBN 9788595151642.
- 2) AIRES, Margarida de Mello. Fisiologia. Rio de Janeiro Guanabara Koogan 2018. Recurso online ISBN 9788527734028.
- 3) CURI, Rui. Fisiologia básica. Rio de Janeiro Guanabara Koogan 2017. Recurso online ISBN 9788527732307.
- 4) FOX, Stuart Ira. Fisiologia humana. São Paulo Manole 2007. Recurso online ISBN 9788520449905.
- 5) GANONG, WILLIAM FRANCIS Fisiologia Médica 24ª edição Editora Artmed, 2013.



UNIVERSIDADE FEDERAL DE SÃO JOÃO DEL-REI – UFSJ INSTITUÍDA PELA LEI N $^{\circ}$ 10.425, DE 19/04/2002 – D.O.U. DE 22/04/2002 PRÓ-REITORIA DE ENSINO DE GRADUAÇÃO – PROEN

CURSO: Farmácia	Turno: Integral		
Ano: 2023	Semestre: 2023/2		
Docentes Responsáveis: Luis Fernando Soares / Rafael Cesar Russo Chagas			

INFORMAÇÕES BÁSICAS							
Currículo 2014	L Quím	Departamento CCO					
Período 3	Teórica 54						
Tipo Obrigatória	Habilitação / Modalidade Bacharelado		Pré-requisito Química Fundamental	Co-requisito			

EMENTA

Equilíbrio químico. Erros em Análise Química Quantitativa. Reações e volumetria ácido-base. Reações e volumetria de precipitação. Reações e volumetria de complexação. Reações e volumetria de oxidação-redução. Análise Gravimétrica

OBJETIVOS

Proporcionar ao aluno conhecimentos básicos da Química Analítica visando a sua relação com o campo profissional e a química do cotidiano.

CONTEÚDO PROGRAMÁTICO

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.

Prática:

- Práticas envolvendo erros experimentais
- Práticas envolvendo os diversos tipos de volumetria e análise gravimétrica

METODOLOGIA DE ENSINO

 Aulas expositivas utilizando o quadro e apresentação no data-show, além de materiais de apoio e exercícios no portal didático.

CONTROLE DE FREQUÊNCIA E CRITÉRIOS DE AVALIAÇÃO

Três avaliações escritas – Valor 2,5 pontos cada; Duas provas práticas + relatórios – Valor 2,5 pontos. Alunos que não alcançarem nota 6,0 ao final do semestre poderão fazer uma prova substitutiva, com a matéria da última avaliação, que substituirá uma das notas escolhidas pelo aluno.

BIBLIOGRAFIA BÁSICA

- Skoog, D.A.; West, D.M.; Holler, F.J.; Crouch, S.R. Fundamentos da Química Analítica. São Paulo: Thomson Learning, 2007.
- Harris, D.C. Análise Química Quantitativa. 6 ed. Rio de Janeiro: Editora LTC, 2008.



UNIVERSIDADE FEDERAL DE SÃO JOÃO DEL-REI – UFSJ INSTITUÍDA PELA LEI N $^{ extstyle }$ 10.425, DE 19/04/2002 – D.O.U. DE 22/04/2002 PRÓ-REITORIA DE ENSINO DE GRADUAÇÃO – PROEN

- Vogel, A.I. Análise Química Quantitativa. 6 ed. Rio de Janeiro: Editora LTC, 2002

BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR

- Atkins, P. Princípios de Química. 3 ed. Porto Alegre: Bookman Editora, 2006
- Brown, T.; LeMay, H.E.; Bursten, B.E. Química: a ciência central. 9 ed. São Paulo: Prentice Hall, 2007
- Kotz, J.C. Química Geral e Reações Químicas. 6 ed. São Paulo: Cengage Learning,
 2010.
- Russell, J.B. Química Geral. 2 ed. São Paulo: Makron Books, 2006. Vogel, A.I. Química Analítica Qualitativa. 5ª rev. São Paulo: Editora Mestre Jou, 1981.-



CURSO: Farmácia
Turno: Integral
Ano: 2023
Semestre: 2°

Docente responsável: Rosimeire Coura Barcelos

INFORMAÇÕES BÁSICAS							
Currículo	ι	Departamento					
2014	Química Orgânica II Experimental			CCO			
Período 3º	Carga horária						
	Teórica	Prática	Total				
	-	33 h	33 h				
Tipo Obrigatória	Habilitação / Modalidade Bacharelado		Pré-requisito Química Orgânica I Experimental	Co-requisito Química Orgânica II			

EMENTA

Análise qualitativa orgânica e identificação de grupos funcionais orgânicos. Síntese de compostos orgânicos. Emprego de técnicas físicas e químicas no acompanhamento das reações e na caracterização de substâncias orgânicas. Estudo das propriedades físicas de compostos orgânicos.

OBJETIVOS

Proporcionar ao aluno de Farmácia a capacidade de realizar experimentos de síntese química, purificação e identificação de compostos orgânicos em laboratório de química.

CONTEÚDO PROGRAMÁTICO

O conteúdo da disciplina será dividido em práticas sintéticas e de caracterização, de acordo com o programa abaixo:

1. Síntese e caracterização da acetanilida. Reagentes: anilina, ácido sulfúrico



concentrado e anidrido acético.

- 2. Síntese e caracterização da *p*-nitroacetanilida. **Reagentes: ácido sulfúrico** concentrado, ácido nítrico concentrado e acetanilida.
- 3. Síntese e caracterização da p-nitroanilina. Reagentes: ácido sulfúrico 50%.
- 4. Síntese e caracterização do ácido acetilsalicílico. Reagentes: ácido sulfúrico concentrado e anidrido acético.
- Síntese e caracterização da dibenzalacetona. Reagentes: hidróxido de sódio concentrado, acetona e benzaldeído.
- Análise por cromatografia e ponto de fusão dos compostos sintetizados.
 Reagentes: Sílica micro 200 mesh, acetato de etila.

METODOLOGIA DE ENSINO

- O conteúdo programático será desenvolvido através de aulas práticas expositivas dialogadas.
- Serão desenvolvidas:

Síncronas: aula dialogada (experimento em laboratório).

Atividades assíncronas: relatórios e/ou testes.

 Todo o material necessário para o acompanhamento da disciplina será disponibilizado pelo professor no início da disciplina.

CRITÉRIOS DE AVALIAÇÃO

- A avaliação será realizada de forma contínua por meio de atividades disponibilizadas (relatório e/ou testes), totalizando 10 pontos.
- As atividades poderão ser individuais ou em grupo, conforme o cronograma (a ser disponibilizado no primeiro dia aula).
- A assiduidade será computada através da presença em laboratório e entrega das atividades correspondentes ao tema da aula dentro do prazo estabelecido.
 Serão aceitas somente as atividades apresentadas e entregues até o prazo



previsto no cronograma. Caso seja configurado plágio, o aluno receberá pontuação 0 (zero) para atividade.

 A nota final será calculada de acordo com a média das atividades realizadas ao longo do semestre letivo. No mínimo, três atividades com cada uma valendo 10 pontos:

$$NF_1 = \frac{(A1 + A2 + \dots + AN)}{N}$$

No final do semestre será aplicada uma atividade substitutiva (AS) para os alunos que ficarem com média final entre 5,0 e 6,0; prevista para a última semana de aula, que compreenderá todo o conteúdo do semestre e valerá 10 pontos. Para o aluno que realizar a atividade substitutiva, a nota final será calcula da seguinte forma:

$$NF_2 = \frac{NF_1 + AS}{2}$$

Obs: As atividades avaliativas podem sofrer alteração de formato e data.

BIBLIOGRAFIA BÁSICA

- 1) Apostila do curso.
- 2) PAVIA, D. L.; LAMPMAN, G. M.; KRIZ JR., G. S. ENGEL, R. G. Química Orgânica Experimental. 2 ed. New York, Bookman, 2009.
- 3) VOGEL, A. I. **Química Orgânica Análise Orgânica Qualitativa**. Rio de Janeiro, Ao Livro Técnico, Vols 1, 2 e 3, 1986.
- 4) SILVERSTAIN, R. M.; BASSLER, G. C.; MORRIL, T. C. **Spectrometric Identification of Organic Compounds.** 5 Ed. John Wiley& Sons, 1991.

BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR

- 1) SOLOMONS, T.W. G. **Química Orgânica.** Vol. 1 e 2, 10^a edição, Rio de Janeiro: LTC, 2012.
- 2) VOLLHARDT, K. P. C. **Química Orgânica.** 4ª edição, Editora Bookman Companhia Ed, 2004.
- 3) McMURRY, J. Química Orgânica. Vol 1 e 2, 1ª edição, Brooks/Cole Publishing



UNIVERSIDADE FEDERAL DE SÃO JOÃO DEL-REI – UFSJ INSTITUÍDA PELA LEI N $^{\Omega}$ 10.425, DE 19/04/2002 – D.O.U. DE 22/04/2002 PRÓ-REITORIA DE ENSINO DE GRADUAÇÃO – PROEN

Company Editora Thonson pioneira, 2004.

- 4) PILLI, R.; PINHEIRO, S.; VASCONCELOS, M.; COSTA, P. **Substâncias Carboniladas e Derivados**. 1ª edição, Editora Bookman Companhia Ed, 2003.
- 5) BRUICE, P. Y. **Química Orgânica.** Vol. 1, 4ª edição, Editora Prentice Hall Brasil, 2006



CURSO: Farmácia	Turno: Integral			
Ano: 2023	Semestre: 2°			
Docente responsável: Rosimeire Coura Barcelos				

INFORMAÇÕES BÁSICAS							
Currículo 2014	(Departamento CCO					
	Carga Horária			2			
Período 3º	Teórica 66 h	Prática -	Total 66 h	Código CONTAC FA023			
Tipo Obrigatória	Habilitação / Modalidade Bacharelado		Pré-requisito FA015 Química Orgânica I	Co-requisito FA024 Química Orgânica II Experimental			

EMENTA

Correlação entre reatividade e estrutura. Sistemas insaturados conjugados, compostos aromáticos, compostos carbonílicos, álcoois, éteres, aminas e outras funções nitrogenadas.

OBJETIVOS

Proporcionar ao aluno conhecimentos teóricos sobre reações características de compostos insaturados, sistemas aromáticos e compostos carbonílicos. Introduzir conceitos e estratégias gerais de síntese e grupos protetores em Química Orgânica.

CONTEÚDO PROGRAMÁTICO

- Alcenos e alcinos Síntese e propriedades de alcenos e alcinos. Nomenclatura de compostos insaturados.
- Alcenos e alcinos 2 Reações de alcenos e alcinos.
- 3. Arenos e aromaticidade Propriedades, nomenclatura e regras de aromaticidade.
- 4. Reações de arenos Substituição Eletrofílica Aromática (SEAr) Nitração,



- Sulfonação, Halogenação, Acilação de Friedel-Crafts e Alquilação de Friedel-Crafts. Efeito do grupo substituinte.
- 5. Álcoois e éteres Propriedades e reações Transformação de álcoois em bons grupos abandonadores, síntese de éteres e epóxidos.
- 6. Álcoois a partir de compostos carbonílicos Reações de oxi-redução e reações com compostos organometálicos. Retrossíntese.
- Aldeídos e cetonas I Fatores que influenciam a reatividade do grupo carbonila. Reações de adição (hemi-acetal, acetal e gem-diol). Adição de derivados de amônia. Reação de Wittig.
- 8. Aldeídos e cetonas II Reações aldólicas.
- Ácidos carboxílicos e derivados Propriedades e reatividade dos ácidos carboxílicos e derivados. Reações de esterificação, transesterificação e formação de amidas.

METODOLOGIA DE ENSINO

- O conteúdo programático será desenvolvido através de aulas expositivas dialogadas, vídeo-aulas e aulas de exercícios.
- Todo o material necessário para o acompanhamento da disciplina será disponibilizado pelo professor.
- Alunos de pós-graduação poderão auxiliar nas aulas em cumprimento da disciplina de prática de docência ou outra similar.

CRITÉRIOS DE AVALIAÇÃO E CONTROLE DE FREQUÊNCIA

- A avaliação será realizada através de provas de forma presencial ou ainda por meio de atividades disponibilizadas na plataforma Moodle (Portal Didático), totalizando 10 pontos.
- As atividades poderão ser individuais ou em grupo.
- A nota final será calculada de acordo com a média das atividades realizadas ao longo do semestre letivo. Serão realizadas 3 avaliações, 10 pontos cada:

$$NF_1 = \frac{(A1 + A2 + \dots + AN)}{N}$$

Obs: As atividades avaliativas podem sofrer alteração de formato e data.

• No final do semestre será aplicada uma atividade substitutiva (AS) para os



alunos que atingirem média final (MF) entre 5,0 e 6,0; prevista para a última semana de aula, que compreenderá todo o conteúdo do semestre e valerá 10 pontos. Para os alunos que realizarem a atividade substitutiva, a nota final será calcula da seguinte forma:

$$NFf_1 = (AS + NF_1)/2$$

BIBLIOGRAFIA BÁSICA

Solomons, T.W. G. **Química Orgânica** – Vol. 1 e 2 – 10^a edição; Editora LTC (2012) ou qualquer edição mais nova.

Vollhardt, K. P. C. **Química Orgânica** – 4ª edição; Editora Bookman Companhia Ed (2004) ou qualquer edição mais nova.

McMurry, J. **Química Orgânica** – Vol 1 e 2 – 1^a edição; Brooks/Cole Publishing Company Editora Thonson pioneira (2004) ou qualquer edição mais nova.

BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR

Pilli, R.; Pinheiro, S.; Vasconcelos, M.; Costa, P. **Substâncias Carboniladas e Derivados** – 1^a edição; Editora Bookman Companhia Ed (2003).

Bruice, P. Y. **Química Orgânica** – Vol. 1 – 4^a edição; Editora Prentice Hall Brasil (2006).

Vasconcelos, M.; Esteves, P.; Costa, P. **Ácidos e Bases em Química Orgânica** – 1^a edição; Editora Bookman Companhia Ed (2005).

FOLHA DE ASSINATURAS

Emitido em 2023

PLANO DE ENSINO Nº 2574/2023 - COFAR (12.59)

 $(N^o do \ Protocolo: 23122.025596/2023-74)$

(Assinado digitalmente em 06/07/2023 11:39) MARIANA LINHARES PEREIRA COORDENADOR DE CURSO - TITULAR COFAR (12.59) Matrícula: 1296968

Para verificar a autenticidade deste documento entre em https://sipac.ufsj.edu.br/public/documentos/ informando seu número: 2574, ano: 2023, tipo: PLANO DE ENSINO, data de emissão: 06/07/2023 e o código de verificação: f4a35be7c7