



UNIVERSIDADE FEDERAL DO ESPÍRITO SANTO  
CENTRO DE CIÊNCIAS EXATAS, NATURAIS E DA SAÚDE  
DEPARTAMENTO DE QUÍMICA E FÍSICA

ATA DA 11ª REUNIÃO ORDINÁRIA DO DEPARTAMENTO DE QUÍMICA E FÍSICA DO CENTRO DE CIÊNCIAS EXATAS, NATURAIS E DA SAÚDE DA UFES, REALIZADA ÀS DEZESSEIS HORAS E DEZ MINUTOS (16h10min) DO DIA VINTE DE JULHO DO ANO DE DOIS MIL E VINTE E DOIS (20/07/2022), POR MEIO DE *WEBCONFERÊNCIA* (<https://meet.google.com/lookup/df7kpuqry3>), SOB A PRESIDÊNCIA DO CHEFE DO DEPARTAMENTO DE QUÍMICA E FÍSICA, PROFESSOR FLÁVIO MOTA DO COUTO. CONTANDO COM A PRESENÇA DOS DOCENTES: ADILSON VIDAL COSTA, ALEXANDRE DOS SANTOS ANASTÁCIO, CLÁUDIO MOISÉS RIBEIRO, DEMETRIUS PROFETI, GUILHERME RODRIGUES LIMA, HELEN MOURA PESSOA BRANDÃO, JOÃO PAULO CASARO ERTHAL, JUNIOR DINIS TONIATO, LUCIANA ALVES PARREIRA MENINI, MAICON PIERRE LOURENÇO, MARCIA DA COSTA, MARCOS VOGEL, MARIA APARECIDA DE CARVALHO, MÁRIO ALBERTO SIMONATO ALTOÉ, MARIO FERREIRA CONCEIÇÃO SANTOS, OTHON SOUTO CAMPOS, RAMON GIOSTRI CAMPOS, ROBERTO COLISTETE JUNIOR, SIMONE APARECIDA FERNANDES ANASTÁCIO, VAGNER TEBALDI DE QUEIROZ E VICTÓRIA FLÓRIO PIRES DE ANDRADE. CONTANDO, AINDA, COM A PRESENÇA DOS DISCENTES: PEDRO ALLEDI DE CAMPOS E RAUL CESAR MARTINS GONÇALVES. ESTIVERAM AUSENTES COM JUSTIFICATIVA OS PROFESSORES ANGELITA VIEIRA DE MORAIS, LUCIENE PAULA ROBERTO PROFETI E PEDRO ALVES BEZERRA MORAIS. Havendo quórum, foi iniciada a reunião pelo Chefe do Departamento. **1. Expediente:** O Chefe do Departamento consultou os membros da Câmara sobre a inclusão ou exclusão de ponto da pauta, ao que nenhum membro se manifestou. **2. Aprovação de Ata:** **2.1 Aprovação da Ata da 10ª Reunião Ordinária do dia 14/07/2022.** O Chefe do Departamento informou que a ata foi enviada a todos os membros da Câmara e, na ausência de manifestações para alterações, colocou-a em apreciação. Em votação. Aprovado por unanimidade. **3. Ordem do dia:** **3.1 Apreciação e Aprovação da Proposta de Projeto Pedagógico do Curso de Farmácia/CCENS, Versão 2022. Processo digital nº 23068.064937/2022-48. Interessado Colegiado do Curso de Farmácia. Relator Prof. Maicon Pierre Lourenço:** O relator Professor Maicon Pierre Lourenço fez a projeção e a leitura de seu parecer, nos seguintes termos: **“PARECER - PROJETO PEDAGÓGICO DO CURSO (PPC) DE FARMÁCIA / CCENS.** Prezados(as) Senhores(as), o presente relato trata do processo digital nº 23068.064937/2022-48, de procedência do Colegiado do curso de Farmácia, que encaminha proposta no novo Projeto Pedagógico do Curso (PPC) de Farmácia para análise e parecer do Departamento de Química e Física (DQF). A Comissão de Oferta da Química analisou a nova proposta desse PPC referente às disciplinas ofertadas pelo DQF, onde elas foram comparadas com as mesmas presentes no PPC da Farmácia de 2009 e no PPC atual do curso de Engenharia de Alimentos. O Relator do presente Processo Digital constatou na *nova proposta de PPC da Farmácia* as seguintes (sete) disciplinas ofertadas pelo DQF: 1) Química Geral (DQF-PROP-00117): 3 horas, TELX = 45-0-0-0, obrigatória (OB). *A ementa mudou.* 2) Química Experimental (DQF13978): 2 horas, TELX = 0-0-30-0, OB. *A ementa mudou, é igual ao do PPC atual da Engenharia de Alimentos.* 3) Química Orgânica I (DQF06835): 4 horas, TELX = 60-0-0-0, OB. *A ementa é igual ao do PPC de 2009 da Farmácia.* 4) Química Orgânica II (DQF06993): 4 horas, TELX = 60-0-0-0, OB. *A ementa é igual ao do PPC de 2009 da Farmácia.* 5) Química Analítica (DQF-PROP-00118): 2 horas, TELX = 30-0-0-0, OB. *A ementa mudou.* 6) Química Analítica Experimental (DQF06995): 4 horas, TELX = 0-0-60-0, OB. *A ementa é igual ao*



UNIVERSIDADE FEDERAL DO ESPÍRITO SANTO  
CENTRO DE CIÊNCIAS EXATAS, NATURAIS E DA SAÚDE  
DEPARTAMENTO DE QUÍMICA E FÍSICA

do PPC de 2009 da Farmácia. 7) Físico-Química para Farmácia (DQF-PROP-00116): 2 horas, TELX = 30-0-0-0, OB. A *ementa mudou*. Finalmente, todos os professores do grupo da Química, sobretudo os que geralmente ministram disciplinas para o curso de Farmácia – Othon Souto Campos (Físico-Química para Farmácia), Vanessa Moreira Osório (Química Geral, Química Analítica e Química Analítica Experimental), Luciene Paula Roberto Profeti (Química Analítica e Química Analítica Experimental) e Pedro Alves Bezerra Morais (Química Orgânica I e Química Orgânica II) – foram consultados por e-mail se estão de acordo com as disciplinas do novo PPC da Farmácia e seus parâmetros: Carga Horária Semanal, TELX (Teoria, Exercício, Laboratório e Extensão), Código, Ementa e Bibliografia Básica e Complementar. Esses professores citados responderam que as mesmas estão de acordo. Sem mais a dizer, sou de parecer favorável à aprovação da nova proposta do PPC da Farmácia. Alegre, 28 de julho de 2022. Maicon Pierre Lourenço. ANEXO, DE ACORDO COM O PCC PRESENTE NO PROCESSO: 23068.064937/2022-48:

**Disciplina: DQF-PROP-00117 - QUÍMICA GERAL**, obrigatória, 1º período, pré-requisito não possui, créditos 3, 45 horas, T.E.L.X 45-0-0-0. **Objetivos:** A disciplina pretende fornecer aos alunos uma visão sistêmica da Química, visando prepará-lo para reconhecer a linguagem inerente à Química, tornando-o apto a continuar seus estudos. **Ementa:** Matéria e introdução à estrutura atômica; Tabela periódica; Ligações Químicas; Funções inorgânicas; Solução; Equações químicas e cálculo estequiométrico; Equilíbrio Químico, Eletroquímica. **Bibliografia Básica:** 1. P. Atkins e L. Jones, "Princípios de Química: Questionando a vida moderna e o meio ambiente", 1. ed., Porto Alegre: Bookman, 2001. 2. J. B. RUSSELL, "Química Geral", 2. ed., São Paulo: Makron Books, 1994. 3. B. H. MAHAN e R. J. MYERS, "Química, um curso universitário", 4. ed., São Paulo: Edgard Blücher, 1993. **Bibliografia Complementar:** 1. J. E. BRADY e G. E. HUMISTON, "Química Geral", 2. ed., Rio de Janeiro: Livros técnicos e científicos, 1986. 2. R. O'CONNOR, "Fundamentos de Química", São Paulo: Harper & Row, 1977. 3. H. L. C. BARROS, "Forças intermoleculares, sólidos, soluções", Belo Horizonte: UFMG, 1993. 4. UCKO, D. A. "Química Para as Ciências da Saúde. Uma Introdução à Química Geral, Orgânica e Biológica". 2a ed. Ed. Manole Ltda., São Paulo, 1992. 5. A. I. Vogel, et al., "Análise química quantitativa" 6º Ed. Rio de Janeiro: LTC, 2008.

**Disciplina: DQF06835 - QUÍMICA ORGÂNICA I**, obrigatória, 1º período, pré-requisito não possui, créditos 4, pré-requisito não possui, 60 horas, T.E.L.X 60-0-0-0. **Objetivos:** Apresentar os principais conceitos da Química Orgânica e as principais regras de nomenclatura dos compostos orgânicos definidas pela IUPAC. Construir e desenvolver o raciocínio químico dedutivo, de modo que seja possível prever e justificar o comportamento das substâncias orgânicas e das reações orgânicas. 3. Possibilitar o entendimento das propriedades e reatividades dos principais grupos funcionais. **Ementa:** Os compostos de carbono e ligações químicas. Compostos de carbono representativos. Ácidos e Bases. Alcanos. Alquenos e Alquinos. Estereoquímica. Haletos de Alquila. Reações Radicais. Álcoois e Éteres. Álcoois a partir de Compostos Carbonílicos, Oxidação-Redução e Compostos Organometálicos. **Bibliografia Básica:** 1) BARBOSA, L.C.A. Introdução à Química Orgânica. São Paulo: Prentice Hall, 2004. 2) BRUICE, P.Y. Química Orgânica (v. 1 e 2). 4 ed. São Paulo: Editora Pearson Education, 2006. 3) SOLOMONS, T. W. G.; FRYHLE, C.B. Química Orgânica, vol. 1 e 2. 9 ed. LTC, 2009. 4) SOLOMONS, T. W. G.; FRYHLE, C.B. Organic Chemistry, 7 ed., John Wiley & Sons, New York, 2000.



UNIVERSIDADE FEDERAL DO ESPÍRITO SANTO  
CENTRO DE CIÊNCIAS EXATAS, NATURAIS E DA SAÚDE  
DEPARTAMENTO DE QUÍMICA E FÍSICA

5) VOLLHARDT, K.P.C.; SCHORE, N.E. Química Orgânica. 4 ed. Editora Bookman, 2004. **Bibliografia Complementar:** 1) CLAYDEN, J.; REEVES, N. Organic Chemistry. Oxford University Press: United Kingdom, 2000. 2) CONSTANTINO, M.G. Química Orgânica: Curso Básico Universitário, vol. 1, Rio de Janeiro: LTC, 2008. 3) MCMURRY, John. Química Orgânica. vol. 1 e 2. 6 ed. Cengage Learning, 2005. 4) MORRISON, R.; BOYD, R. Química Orgânica, 13 ed. (traduzida da 6 ed. Original), Fundação Calouste Gulbenkian, Lisboa, 1996. 5) SORREL, T.N. Organic Chemistry. 2 ed. Editora University Science Books, 2006. **Disciplina: DQF13978 - QUÍMICA EXPERIMENTAL**, obrigatória, 1º período, pré-requisito não possui, créditos 1, 30 horas, T.E.L.X 0-0-30-0. **Objetivos:** Este componente curricular tem como objetivo fornecer ao aluno conhecimentos em Química Básica, pela abordagem de métodos e técnicas, destacando-se as potencialidades e as aplicações ao cotidiano profissional, envolvendo laboratórios de análise de rotina, pesquisa e/ou ensino. **Ementa:** O laboratório de química; Solubilidade de substâncias; Preparo de soluções; Padronização de soluções; Análise gravimétrica; Cinética Química; Equilíbrio iônico da água; Titulação de neutralização; Titulação complexométrica; Titulação de oxi-redução. **Bibliografia Básica:** 1) P. Atkins e L. Jones, "Princípios de Química: Questionando a vida moderna e o meio ambiente", 1. ed., Porto Alegre: Bookman, 2001. 2) J. B. RUSSELL, "Química Geral", 2. ed., São Paulo: Makron Books, 1994. 3) B. H. MAHAN e R. J. MYERS, "Química, um curso universitário", 4. ed., São Paulo: Edgard 4) Blücher, 1993. **Bibliografia Complementar:** 1) J. E. BRADY e G. E. HUMISTON, "Química Geral", 2. ed., Rio de Janeiro : Livros técnicos e científicos, 1986. 2) R. O'CONNOR, "Fundamentos de Química", São Paulo: Harper & Row, 1977. 3) H. L. C. BARROS, "Forças intermoleculares, sólidos, soluções", Belo Horizonte: UFMG, 1993. 4) UCKO, D. A . "Química Para as Ciências da Saúde. Uma Introdução à Química Geral, Orgânica e Biológica". 2a ed. Ed. Manole Ltda., São Paulo , 1992. 5) A. I. Vogel, et al., "Análise química quantitativa" 6º Ed. Rio de Janeiro: LTC, 2008. **Disciplina: DQF06995 - QUÍMICA ANALÍTICA EXPERIMENTAL**, obrigatória, 2º período, pré-requisito DQF13978, créditos 4, 60 horas, T.E.L.X 0-0-60-0. **Objetivos:** Conhecer os princípios gerais utilizados pela Química Analítica. 2. Reconhecer as principais reações químicas entre íons inorgânicos. 3. Identificar os íons inorgânicos presentes em uma amostra. 4. Estudar Equilíbrios Químicos e suas aplicações. 5. Quantificar substâncias pelas técnicas clássicas de análise. **Ementa:** Identificação de cátions e ânions inorgânicos. Determinação da concentração de amostras por técnicas de análise gravimétrica, Volumetria de precipitação, Volumetria de neutralização, Volumetria de complexação e Volumetria de oxi-redução. **Bibliografia Básica:** 1) N. Baccan, O.E.S.Godinho, L.M.Aleixo e S.Stein "Introdução à Semi- microanálise Qualitativa"-Ed. da UNICAMP, 1988. 2) A.I Vogel "Química Analítica Qualitativa", (Trad.M.Catalano e E.Catalano), 3. ed., EditorialKapelusz, Buenos Aires, 1953. 3) A. I. Vogel, et al., "Análise química quantitativa", 5. ed., Rio de Janeiro: LTC, 1992. 4) D. A. Skoog, D. M. West, et. al., "Fundamentos de Química Analítica", 8. ed., São Paulo: Thomson Learning, 2007. 5) D. C. Harris, "Análise química quantitativa", 6. ed., Rio de Janeiro: LTC, 2005. **Bibliografia Complementar:** Artigos científicos relacionados aos temas. **Disciplina: DQF06993 - QUÍMICA ORGÂNICA II**, obrigatória, 2º período, pré-requisito DQF06835, créditos 4, 60 horas, T.E.L.X 60-0-0-0. **Ementa:** Sistemas insaturados conjugados. Compostos aromáticos. Reações de compostos aromáticos. Aldeídos e cetonas: adição



UNIVERSIDADE FEDERAL DO ESPÍRITO SANTO  
CENTRO DE CIÊNCIAS EXATAS, NATURAIS E DA SAÚDE  
DEPARTAMENTO DE QUÍMICA E FÍSICA

nucleofílica e reações aldólicas. Ácidos carboxílicos e seus derivados. Síntese e reações de compostos beta-dicarbonílicos. Aminas. Fenóis e haletos de arila. Reações eletrocíclicas e de cicloadição. Síntese e reações de carboidratos. **Objetivos:** 1. Possibilitar o entendimento das propriedades físicas, químicas e da reatividade dos compostos orgânicos. 2. Identificar as principais reações e aprender a propor mecanismos. 3. Relacionar a Química Orgânica com o cotidiano e com a resolução de problemas da sociedade. **Bibliografia Básica:** 1) BARBOSA, L.C.A. Introdução à Química Orgânica. São Paulo: Prentice Hall, 2004. 2) BRUICE, P.Y. Química Orgânica (v. 1 e 2). 4 ed. São Paulo: Editora Pearson Education, 2006. 3) SOLOMONS, T. W. G.; FRYHLE, C.B. Química Orgânica, vol. 1 e 2. 9 ed. LTC, 2009. 4) SOLOMONS, T. W. G.; FRYHLE, C.B. Organic Chemistry, 7 ed., John Wiley & Sons, New York, 2000. 5) VOLLHARDT, K.P.C.; SCHORE, N.E. Química Orgânica. 4 ed. Editora Bookman, 2004. **Bibliografia Complementar** 1) CLAYDEN, J.; REEVES, N. Organic Chemistry. Oxford University Press: United Kingdom, 2000. 2) CONSTANTINO, M.G. Química Orgânica: Curso Básico Universitário, vol. 1, Rio de Janeiro: LTC, 2008. 3) MCMURRY, John. Química Orgânica. vol. 1 e 2. 6 ed. Cengage Learning, 2005. 4) MORRISON, R.; BOYD, R. Química Orgânica, 13 ed. (traduzida da 6 ed. Original), Fundação Calouste Gulbenkian, Lisboa, 1996. 5) SORREL, T.N. Organic Chemistry. 2 ed. Editora University Science Books, 2006. **Disciplina: DQF-PROP-00118 - QUÍMICA ANALÍTICA**, obrigatória, 2º período, pré-requisito PROP-00117, créditos 2, 30 horas, T.E.L.X 30-0-0-0. **Ementa:** Equilíbrio Ácido-Base; Equilíbrio de solubilidade; Equilíbrio de complexação; Métodos Gravimétricos de Análise; Volumetria de Neutralização; Volumetria de Precipitação; Volumetria de Óxido-Redução; Volumetria de Complexação. **Objetivos:** Fornecer conhecimentos teóricos básicos sobre os tópicos tratados na ementa da disciplina. Compreender os equilíbrios envolvidos em reações químicas, principalmente em solução aquosa, sabendo interpretar os fatores que afetam os equilíbrios químicos e como calcular as concentrações das espécies químicas. **Bibliografia Básica:** 1) N. Baccan, et al. "Química Analítica Quantitativa Elementar", 3. Ed., Editora Edgard Blucher, 1994. 2) D. A. Skoog, D. M. West, et. al., "Fundamentos de Química Analítica" , 8. ed., São Paulo: Thomson Learning, 2007. 3) D. C. Harris, "Análise química quantitativa" , 6. ed., Rio de Janeiro: LTC, 2005. **Bibliografia Complementar:** 1) A. I. Vogel, et al., "Análise química quantitativa" , 5. ed., Rio de Janeiro: LTC, 1992. 2) OHLWEILER, O. A. Química Analítica Quantitativa. V.1. 2a Ed., Rio de Janeiro: LTC, 1976-1978. 364p. 3) HARRIS, Daniel C. Explorando a Química Analítica. Trad./rev. AFONSO, Julio Carlos [et al.]. 4ed. Rio de Janeiro: LTC, 2011, 550p. 4) EWING, Galen W.. Métodos Instrumentais de Análise Química. São Paulo: Bluncher, 1972. 2v. 5) SAWYER, Donald T.; HEINEMAN, William R.; BEEBE, Janice M.. Chemistry Experiments For Instrumental Methods. Canadá: John Wiley & Sons, Inc., 1984. 427 p. **Disciplina: DQF-PROP-00116 - FÍSICO-QUÍMICA PARA FARMÁCIA**, obrigatória, 2º período, pré-requisito MPA14480, créditos 2, 30 horas, T.E.L.X 30-0-0-0. **Ementa:** Noções de estatística. Estados da matéria. Tipos de misturas. Soluções e unidades de concentração. Leis da termodinâmica. Cinética química aplicada aos processos farmacêuticos e estabilidade das moléculas. Interfaces sólido-líquido, sólido-gás e líquido-gás. Propriedades das soluções. Equilíbrio de solubilidade. Hidrofilicidade e lipofilicidade. Fatores que influenciam na solubilidade: concentração, solvente, temperatura, pH, efeito do íon comum. Hábito cristalino



UNIVERSIDADE FEDERAL DO ESPÍRITO SANTO  
CENTRO DE CIÊNCIAS EXATAS, NATURAIS E DA SAÚDE  
DEPARTAMENTO DE QUÍMICA E FÍSICA

em sólidos. Tensão superficial e tensoativos. **Objetivos:** Estabelecer correlações entre as propriedades físicas e químicas das moléculas com a estabilidade, o preparo e a avaliação da qualidade de produtos farmacêuticos, necessárias para a atuação do egresso na pesquisa e desenvolvimento de Tecnologia e Inovação em Saúde. **Bibliografia Básica:** 1) FLORENCE, A.T. Princípios Físico-Químicos em Farmácia. 2a ed. São Paulo: Pharmabooks. 2011. 2) SINKO, P.J. Martin: Físico-farmácia e Ciências Farmacêuticas. 5a ed. Porto Alegre: Artmed, 2008. 3) COSTA, H. M. da. Físico-química Aplicada à Farmácia. 1a ed. Rio de Janeiro: SESES, 2018. **Bibliografia Complementar:** 1) RABÓCZKAY, T. Físico-Química de Interfases. 1a ed. São Paulo: EDUSP, 2016. 2) CHANG, R. Físico-química para as ciências químicas e biológicas. 3. ed. Porto Alegre: AMGH, 2010. 3) ATKINS, P. W. Físico-química: Fundamentos. 3a ed. Rio de Janeiro, LTC, 2009. 4) CASTELLAN, G. Fundamentos de físico-química. Rio de Janeiro: Livros Técnicos Científicos, 1986. 5) SARKER, S.D.; NAHAR, L. Química para estudantes de farmácia: química geral, orgânica e de produtos naturais. Rio de Janeiro: Guanabara Koogan, 2009. Em apreciação. Em votação. Aprovado por unanimidade. **4. Informes:** **4.1:** O Chefe do Departamento informou sobre a compra de produtos controlados pela Polícia Federal realizados pela Fundação Espírito Santense de Tecnologia (FEST). OFÍCIO Nº 01/2022/PESSOAL/CCENS/UFES. **4.2** O Chefe convidou a todos para participarem do fórum sobre a creditação da extensão que acontecerá no Campus de Alegre, no dia 03 de agosto, das 14h às 17h, com a presença dos Pró-reitores de Extensão e de Graduação. Inscrições no link: <https://forms.gle/hsVpajgDFcLMZ6NPA>. **4.3** O Chefe do Departamento informou a todos sobre a reunião com as Pró-Reitorias (Progep e Prograd) no dia 04/08 e frisou que será interessante levar as demandas e sugestões às Pró-reitorias. **4.4** O Chefe do Departamento lembrou a todos sobre a Proposta de alteração da Resolução nº 60/92, disponível no link <https://youtu.be/ZB4y-WIGMKo>, e frisou que também é possível acessar explicação mais detalhada da referida proposta e enviar as considerações à Secretaria do CCENS até o dia 15/08/2022. **4.5** O Chefe do Departamento comunicou que, na segunda-feira, dia 25/07/2022, foi lançado o terceiro questionário para análise de mais outros prédios. Frisou que quanto maior o engajamento da comunidade universitária, mais confiabilidade haverá nos dados que comporão o Plano Diretor Físico do Campus de Alegre. Por isso, a insistência para que, por obséquio, essa Chefia ratifique a solicitação para que aqueles(as) do Departamento de Química e Física, que ainda não o fizeram, participem, acessando o link da pesquisa. Levantamento de frequência de uso de ambiente – Campus de Alegre. **4.6** O Chefe comunicou, por fim, que será enviado um e-mail pela chefia consultando os membros da câmara departamental do DQF sobre a possível retomada das reuniões de forma presencial para o semestre letivo de 2022/2. **5. Palavra Livre.** O Presidente agradeceu a presença de todos e declarou encerrada a Sessão às 16 horas e quarenta e três minutos (16h43min) e eu, Fabiana Vidal Monteiro da Silva Marques, da Secretaria Unificada de Departamentos, lavrei a presente Ata constando 199 (cento e noventa e nove) linhas, e 6 (seis) páginas, que, após lida e achada conforme, será assinada pelos membros desta Câmara Departamental.

Prof. Adilson Vidal Costa .....  
Prof. Alexandre Dos Santos Anastacio .....  
Prof<sup>a</sup>. Angelita Vieira De Morais .....



UNIVERSIDADE FEDERAL DO ESPÍRITO SANTO  
CENTRO DE CIÊNCIAS EXATAS, NATURAIS E DA SAÚDE  
DEPARTAMENTO DE QUÍMICA E FÍSICA

Prof. Cláudio Moisés Ribeiro .....  
Prof. Demetrius Profeti .....  
Prof. Flávio Mota Do Couto .....  
Prof. Guilherme Rodrigues Lima .....  
Prof<sup>a</sup>. Helen Moura Pessoa Brandão .....  
Prof. João Paulo Casaro Erthal .....  
Prof. Junior Dinis Toniato .....  
Prof<sup>a</sup>. Luciana Alves Parreira Menini .....  
Prof<sup>a</sup>. Luciene Paula Roberto Profeti .....  
Prof. Maicon Pierre Lourenço .....  
Prof<sup>a</sup>. Marcia Da Costa .....  
Prof. Marcos Vogel .....  
Prof<sup>a</sup>. Maria Aparecida De Carvalho .....  
Prof. Mário Alberto Simonato Altoé .....  
Prof. Mario Ferreira Conceição Santos .....  
Prof. Othon Souto Campos .....  
Prof. Pedro Alves Bezerra Moraes .....  
Prof. Ramon Giotri Campos .....  
Prof. Roberto Colistete Júnior .....  
Prof<sup>a</sup>. Simone Aparecida Fernandes Anastácio .....  
Prof. Vagner Tebaldi De Queiroz .....  
Prof<sup>a</sup>. Vanessa Moreira Osório .....  
Prof<sup>a</sup>. Victória Flório Pires De Andrade .....  
Prof. Andre Pelais Oliveira .....  
Prof. Daniel Pereira Gulart .....  
Prof<sup>a</sup>. Julia Nascimento Lirio .....  
Prof. Paulo Aristo Faccin Junior .....  
Prof. Pedro Aledi De Campos .....  
Prof. Raul Cesar Martins Gonçalves .....