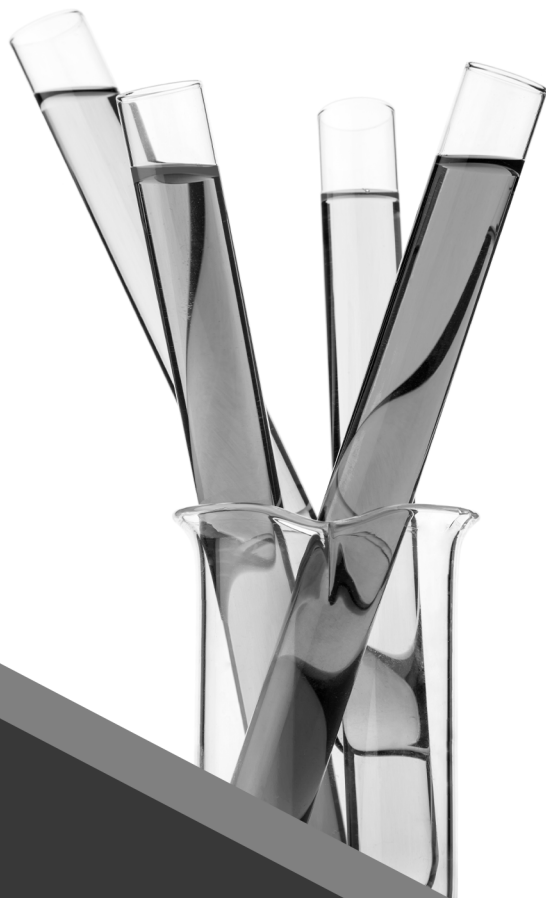




O CONHECIMENTO CIENTÍFICO NA QUÍMICA 2

Érica de Melo Azevedo
(Organizadora)


Ano 2020



O CONHECIMENTO CIENTÍFICO NA QUÍMICA 2

Érica de Melo Azevedo
(Organizadora)


Ano 2020

Editora Chefe

Profª Drª Antonella Carvalho de Oliveira

Assistentes Editoriais

Natalia Oliveira

Bruno Oliveira

Flávia Roberta Barão

Bibliotecária

Janaina Ramos

Projeto Gráfico e Diagramação

Natália Sandrini de Azevedo

Camila Alves de Cremo

Luiza Alves Batista

Maria Alice Pinheiro

Imagens da Capa

Shutterstock

Edição de Arte

Luiza Alves Batista

Revisão

Os Autores

2020 by Atena Editora

Copyright © Atena Editora

Copyright do Texto © 2020 Os autores

Copyright da Edição © 2020 Atena Editora

Direitos para esta edição cedidos à Atena Editora pelos autores.



Todo o conteúdo deste livro está licenciado sob uma Licença de Atribuição *Creative Commons*. Atribuição-Não-Comercial-NãoDerivativos 4.0 Internacional (CC BY-NC-ND 4.0).

O conteúdo dos artigos e seus dados em sua forma, correção e confiabilidade são de responsabilidade exclusiva dos autores, inclusive não representam necessariamente a posição oficial da Atena Editora. Permitido o *download* da obra e o compartilhamento desde que sejam atribuídos créditos aos autores, mas sem a possibilidade de alterá-la de nenhuma forma ou utilizá-la para fins comerciais.

Todos os manuscritos foram previamente submetidos à avaliação cega pelos pares, membros do Conselho Editorial desta Editora, tendo sido aprovados para a publicação.

A Atena Editora é comprometida em garantir a integridade editorial em todas as etapas do processo de publicação. Situações suspeitas de má conduta científica serão investigadas sob o mais alto padrão de rigor acadêmico e ético.

Conselho Editorial

Ciências Humanas e Sociais Aplicadas

Prof. Dr. Alexandre Jose Schumacher – Instituto Federal de Educação, Ciência e Tecnologia do Paraná

Prof. Dr. Américo Junior Nunes da Silva – Universidade do Estado da Bahia

Prof. Dr. Antonio Carlos Frasson – Universidade Tecnológica Federal do Paraná

Prof. Dr. Antonio Gasparetto Júnior – Instituto Federal do Sudeste de Minas Gerais

Prof. Dr. Antonio Isidro-Filho – Universidade de Brasília

Prof. Dr. Carlos Antonio de Souza Moraes – Universidade Federal Fluminense
Profª Drª Cristina Gaio – Universidade de Lisboa
Prof. Dr. Daniel Richard Sant’Ana – Universidade de Brasília
Prof. Dr. Deyvison de Lima Oliveira – Universidade Federal de Rondônia
Profª Drª Dilma Antunes Silva – Universidade Federal de São Paulo
Prof. Dr. Edvaldo Antunes de Farias – Universidade Estácio de Sá
Prof. Dr. Elson Ferreira Costa – Universidade do Estado do Pará
Prof. Dr. Eloi Martins Senhora – Universidade Federal de Roraima
Prof. Dr. Gustavo Henrique Cepolini Ferreira – Universidade Estadual de Montes Claros
Profª Drª Ivone Goulart Lopes – Istituto Internazionele delle Figlie de Maria Ausiliatrice
Prof. Dr. Jadson Correia de Oliveira – Universidade Católica do Salvador
Prof. Dr. Julio Candido de Meirelles Junior – Universidade Federal Fluminense
Profª Drª Lina Maria Gonçalves – Universidade Federal do Tocantins
Prof. Dr. Luis Ricardo Fernandes da Costa – Universidade Estadual de Montes Claros
Profª Drª Natiéli Piovesan – Instituto Federal do Rio Grande do Norte
Prof. Dr. Marcelo Pereira da Silva – Pontifícia Universidade Católica de Campinas
Profª Drª Maria Luzia da Silva Santana – Universidade Federal de Mato Grosso do Sul
Profª Drª Paola Andressa Scortegagna – Universidade Estadual de Ponta Grossa
Profª Drª Rita de Cássia da Silva Oliveira – Universidade Estadual de Ponta Grossa
Prof. Dr. Rui Maia Diamantino – Universidade Salvador
Prof. Dr. Urandi João Rodrigues Junior – Universidade Federal do Oeste do Pará
Profª Drª Vanessa Bordin Viera – Universidade Federal de Campina Grande
Prof. Dr. William Cleber Domingues Silva – Universidade Federal Rural do Rio de Janeiro
Prof. Dr. Willian Douglas Guilherme – Universidade Federal do Tocantins

Ciências Agrárias e Multidisciplinar

Prof. Dr. Alexandre Igor Azevedo Pereira – Instituto Federal Goiano
Profª Drª Carla Cristina Bauermann Brasil – Universidade Federal de Santa Maria
Prof. Dr. Antonio Pasqualetto – Pontifícia Universidade Católica de Goiás
Prof. Dr. Cleberton Correia Santos – Universidade Federal da Grande Dourados
Profª Drª Daiane Garabeli Trojan – Universidade Norte do Paraná
Profª Drª Diocléa Almeida Seabra Silva – Universidade Federal Rural da Amazônia
Prof. Dr. Écio Souza Diniz – Universidade Federal de Viçosa
Prof. Dr. Fábio Steiner – Universidade Estadual de Mato Grosso do Sul
Prof. Dr. Fágner Cavalcante Patrocínio dos Santos – Universidade Federal do Ceará
Profª Drª Girlene Santos de Souza – Universidade Federal do Recôncavo da Bahia
Prof. Dr. Jael Soares Batista – Universidade Federal Rural do Semi-Árido
Prof. Dr. Júlio César Ribeiro – Universidade Federal Rural do Rio de Janeiro
Profª Drª Lina Raquel Santos Araújo – Universidade Estadual do Ceará
Prof. Dr. Pedro Manuel Villa – Universidade Federal de Viçosa
Profª Drª Raissa Rachel Salustriano da Silva Matos – Universidade Federal do Maranhão
Prof. Dr. Ronilson Freitas de Souza – Universidade do Estado do Pará
Profª Drª Talita de Santos Matos – Universidade Federal Rural do Rio de Janeiro
Prof. Dr. Tiago da Silva Teófilo – Universidade Federal Rural do Semi-Árido
Prof. Dr. Valdemar Antonio Paffaro Junior – Universidade Federal de Alfenas

Ciências Biológicas e da Saúde

Prof. Dr. André Ribeiro da Silva – Universidade de Brasília
Prof^ª Dr^ª Anelise Levay Murari – Universidade Federal de Pelotas
Prof. Dr. Benedito Rodrigues da Silva Neto – Universidade Federal de Goiás
Prof^ª Dr^ª Débora Luana Ribeiro Pessoa – Universidade Federal do Maranhão
Prof. Dr. Douglas Siqueira de Almeida Chaves -Universidade Federal Rural do Rio de Janeiro
Prof. Dr. Edson da Silva – Universidade Federal dos Vales do Jequitinhonha e Mucuri
Prof^ª Dr^ª Eleuza Rodrigues Machado – Faculdade Anhanguera de Brasília
Prof^ª Dr^ª Elane Schwinden Prudêncio – Universidade Federal de Santa Catarina
Prof^ª Dr^ª Eysler Gonçalves Maia Brasil – Universidade da Integração Internacional da Lusofonia Afro-Brasileira
Prof. Dr. Ferlando Lima Santos – Universidade Federal do Recôncavo da Bahia
Prof^ª Dr^ª Gabriela Vieira do Amaral – Universidade de Vassouras
Prof. Dr. Gianfábio Pimentel Franco – Universidade Federal de Santa Maria
Prof. Dr. Helio Franklin Rodrigues de Almeida – Universidade Federal de Rondônia
Prof^ª Dr^ª Iara Lúcia Tescarollo – Universidade São Francisco
Prof. Dr. Igor Luiz Vieira de Lima Santos – Universidade Federal de Campina Grande
Prof. Dr. Jefferson Thiago Souza – Universidade Estadual do Ceará
Prof. Dr. Jesus Rodrigues Lemos – Universidade Federal do Piauí
Prof. Dr. Jônatas de França Barros – Universidade Federal do Rio Grande do Norte
Prof. Dr. José Max Barbosa de Oliveira Junior – Universidade Federal do Oeste do Pará
Prof. Dr. Luís Paulo Souza e Souza – Universidade Federal do Amazonas
Prof^ª Dr^ª Magnólia de Araújo Campos – Universidade Federal de Campina Grande
Prof. Dr. Marcus Fernando da Silva Praxedes – Universidade Federal do Recôncavo da Bahia
Prof^ª Dr^ª Maria Tatiane Gonçalves Sá – Universidade do Estado do Pará
Prof^ª Dr^ª Mylena Andréa Oliveira Torres – Universidade Ceuma
Prof^ª Dr^ª Natiéli Piovesan – Instituto Federaci do Rio Grande do Norte
Prof. Dr. Paulo Inada – Universidade Estadual de Maringá
Prof. Dr. Rafael Henrique Silva – Hospital Universitário da Universidade Federal da Grande Dourados
Prof^ª Dr^ª Regiane Luz Carvalho – Centro Universitário das Faculdades Associadas de Ensino
Prof^ª Dr^ª Renata Mendes de Freitas – Universidade Federal de Juiz de Fora
Prof^ª Dr^ª Vanessa Lima Gonçalves – Universidade Estadual de Ponta Grossa
Prof^ª Dr^ª Vanessa Bordin Viera – Universidade Federal de Campina Grande

Ciências Exatas e da Terra e Engenharias

Prof. Dr. Adélio Alcino Sampaio Castro Machado – Universidade do Porto
Prof. Dr. Carlos Eduardo Sanches de Andrade – Universidade Federal de Goiás
Prof^ª Dr^ª Carmen Lúcia Voigt – Universidade Norte do Paraná
Prof. Dr. Douglas Gonçalves da Silva – Universidade Estadual do Sudoeste da Bahia
Prof. Dr. Eloi Rufato Junior – Universidade Tecnológica Federal do Paraná
Prof^ª Dr^ª Érica de Melo Azevedo – Instituto Federal do Rio de Janeiro
Prof. Dr. Fabrício Menezes Ramos – Instituto Federal do Pará
Prof^ª Dr. Jéssica Verger Nardeli – Universidade Estadual Paulista Júlio de Mesquita Filho
Prof. Dr. Juliano Carlo Rufino de Freitas – Universidade Federal de Campina Grande
Prof^ª Dr^ª Luciana do Nascimento Mendes – Instituto Federal de Educação, Ciência e Tecnologia do Rio Grande do Norte

Prof. Dr. Marcelo Marques – Universidade Estadual de Maringá
Profª Drª Neiva Maria de Almeida – Universidade Federal da Paraíba
Profª Drª Natiéli Piovesan – Instituto Federal do Rio Grande do Norte
Profª Drª Priscila Tessmer Scaglioni – Universidade Federal de Pelotas
Prof. Dr. Takeshy Tachizawa – Faculdade de Campo Limpo Paulista

Linguística, Letras e Artes

Profª Drª Adriana Demite Stephani – Universidade Federal do Tocantins
Profª Drª Angeli Rose do Nascimento – Universidade Federal do Estado do Rio de Janeiro
Profª Drª Carolina Fernandes da Silva Mandaji – Universidade Tecnológica Federal do Paraná
Profª Drª Denise Rocha – Universidade Federal do Ceará
Prof. Dr. Fabiano Tadeu Grazioli – Universidade Regional Integrada do Alto Uruguai e das Missões
Prof. Dr. Gilmei Fleck – Universidade Estadual do Oeste do Paraná
Profª Drª Keyla Christina Almeida Portela – Instituto Federal de Educação, Ciência e Tecnologia do Paraná
Profª Drª Miranilde Oliveira Neves – Instituto de Educação, Ciência e Tecnologia do Pará
Profª Drª Sandra Regina Gardacho Pietrobon – Universidade Estadual do Centro-Oeste
Profª Drª Sheila Marta Carregosa Rocha – Universidade do Estado da Bahia

Conselho Técnico Científico

Prof. Me. Abrãao Carvalho Nogueira – Universidade Federal do Espírito Santo
Prof. Me. Adalberto Zorzo – Centro Estadual de Educação Tecnológica Paula Souza
Prof. Me. Adalto Moreira Braz – Universidade Federal de Goiás
Prof. Dr. Adaylson Wagner Sousa de Vasconcelos – Ordem dos Advogados do Brasil/Seccional Paraíba
Prof. Dr. Adilson Tadeu Basquerote Silva – Universidade para o Desenvolvimento do Alto Vale do Itajaí
Prof. Me. Alexsandro Teixeira Ribeiro – Centro Universitário Internacional
Prof. Me. André Flávio Gonçalves Silva – Universidade Federal do Maranhão
Profª Ma. Andréa Cristina Marques de Araújo – Universidade Fernando Pessoa
Profª Drª Andreza Lopes – Instituto de Pesquisa e Desenvolvimento Acadêmico
Profª Drª Andrezza Miguel da Silva – Faculdade da Amazônia
Profª Ma. Anelisa Mota Gregoleti – Universidade Estadual de Maringá
Profª Ma. Anne Karynne da Silva Barbosa – Universidade Federal do Maranhão
Prof. Dr. Antonio Hot Pereira de Faria – Polícia Militar de Minas Gerais
Prof. Me. Armando Dias Duarte – Universidade Federal de Pernambuco
Profª Ma. Bianca Camargo Martins – UniCesumar
Profª Ma. Carolina Shimomura Nanya – Universidade Federal de São Carlos
Prof. Me. Carlos Antônio dos Santos – Universidade Federal Rural do Rio de Janeiro
Prof. Ma. Cláudia de Araújo Marques – Faculdade de Música do Espírito Santo
Profª Drª Cláudia Taís Siqueira Cagliari – Centro Universitário Dinâmica das Cataratas
Prof. Me. Clécio Danilo Dias da Silva – Universidade Federal do Rio Grande do Norte
Prof. Me. Daniel da Silva Miranda – Universidade Federal do Pará
Profª Ma. Daniela da Silva Rodrigues – Universidade de Brasília
Profª Ma. Daniela Remião de Macedo – Universidade de Lisboa
Profª Ma. Dayane de Melo Barros – Universidade Federal de Pernambuco

Prof. Me. Douglas Santos Mezacas – Universidade Estadual de Goiás
Prof. Me. Edevaldo de Castro Monteiro – Embrapa Agrobiologia
Prof. Me. Eduardo Gomes de Oliveira – Faculdades Unificadas Doctum de Cataguases
Prof. Me. Eduardo Henrique Ferreira – Faculdade Pitágoras de Londrina
Prof. Dr. Edwaldo Costa – Marinha do Brasil
Prof. Me. Eliel Constantino da Silva – Universidade Estadual Paulista Júlio de Mesquita
Prof. Me. Ernane Rosa Martins – Instituto Federal de Educação, Ciência e Tecnologia de Goiás
Prof. Me. Euvaldo de Sousa Costa Junior – Prefeitura Municipal de São João do Piauí
Profª Ma. Fabiana Coelho Couto Rocha Corrêa – Centro Universitário Estácio Juiz de Fora
Prof. Me. Felipe da Costa Negrão – Universidade Federal do Amazonas
Profª Drª Germana Ponce de Leon Ramírez – Centro Universitário Adventista de São Paulo
Prof. Me. Gevair Campos – Instituto Mineiro de Agropecuária
Prof. Me. Givanildo de Oliveira Santos – Secretaria da Educação de Goiás
Prof. Dr. Guilherme Renato Gomes – Universidade Norte do Paraná
Prof. Me. Gustavo Krahl – Universidade do Oeste de Santa Catarina
Prof. Me. Helton Rangel Coutinho Junior – Tribunal de Justiça do Estado do Rio de Janeiro
Profª Ma. Isabelle Cerqueira Sousa – Universidade de Fortaleza
Profª Ma. Jaqueline Oliveira Rezende – Universidade Federal de Uberlândia
Prof. Me. Javier Antonio Alborno – University of Miami and Miami Dade College
Prof. Me. Jhonatan da Silva Lima – Universidade Federal do Pará
Prof. Dr. José Carlos da Silva Mendes – Instituto de Psicologia Cognitiva, Desenvolvimento Humano e Social
Prof. Me. Jose Elyton Batista dos Santos – Universidade Federal de Sergipe
Prof. Me. José Luiz Leonardo de Araujo Pimenta – Instituto Nacional de Investigación Agropecuaria Uruguay
Prof. Me. José Messias Ribeiro Júnior – Instituto Federal de Educação Tecnológica de Pernambuco
Profª Drª Juliana Santana de Curcio – Universidade Federal de Goiás
Profª Ma. Juliana Thaisa Rodrigues Pacheco – Universidade Estadual de Ponta Grossa
Profª Drª Kamilly Souza do Vale – Núcleo de Pesquisas Fenomenológicas/UFPA
Prof. Dr. Kárpio Márcio de Siqueira – Universidade do Estado da Bahia
Profª Drª Karina de Araújo Dias – Prefeitura Municipal de Florianópolis
Prof. Dr. Lázaro Castro Silva Nascimento – Laboratório de Fenomenologia & Subjetividade/UFPR
Prof. Me. Leonardo Tullio – Universidade Estadual de Ponta Grossa
Profª Ma. Lillian Coelho de Freitas – Instituto Federal do Pará
Profª Ma. Liliani Aparecida Sereno Fontes de Medeiros – Consórcio CEDERJ
Profª Drª Lívia do Carmo Silva – Universidade Federal de Goiás
Prof. Dr. Lucio Marques Vieira Souza – Secretaria de Estado da Educação, do Esporte e da Cultura de Sergipe
Prof. Me. Luis Henrique Almeida Castro – Universidade Federal da Grande Dourados
Prof. Dr. Luan Vinicius Bernardelli – Universidade Estadual do Paraná
Prof. Dr. Michel da Costa – Universidade Metropolitana de Santos
Prof. Dr. Marcelo Máximo Purificação – Fundação Integrada Municipal de Ensino Superior

Prof. Me. Marcos Aurelio Alves e Silva – Instituto Federal de Educação, Ciência e Tecnologia de São Paulo

Profª Ma. Maria Elanny Damasceno Silva – Universidade Federal do Ceará

Profª Ma. Marileila Marques Toledo – Universidade Federal dos Vales do Jequitinhonha e Mucuri

Prof. Me. Ricardo Sérgio da Silva – Universidade Federal de Pernambuco

Profª Ma. Renata Luciane Polsaque Young Blood – UniSecal

Prof. Me. Robson Lucas Soares da Silva – Universidade Federal da Paraíba

Prof. Me. Sebastião André Barbosa Junior – Universidade Federal Rural de Pernambuco

Profª Ma. Silene Ribeiro Miranda Barbosa – Consultoria Brasileira de Ensino, Pesquisa e Extensão

Profª Ma. Solange Aparecida de Souza Monteiro – Instituto Federal de São Paulo

Prof. Me. Tallys Newton Fernandes de Matos – Faculdade Regional Jaguaribana

Profª Ma. Thatianny Jasmine Castro Martins de Carvalho – Universidade Federal do Piauí

Prof. Me. Tiago Silvio Dedoné – Colégio ECEL Positivo

Prof. Dr. Welleson Feitosa Gazel – Universidade Paulista

Editora Chefe: Profª Drª Antonella Carvalho de Oliveira
Bibliotecária: Janaina Ramos
Diagramação: Luiza Alves Batista
Correção: Giovanna Sandrini de Azevedo
Edição de Arte: Luiza Alves Batista
Revisão: Os Autores
Organizadora: Érica de Melo Azevedo

Dados Internacionais de Catalogação na Publicação (CIP)

C749 O conhecimento científico na química 2 / Organizadora Érica de Melo Azevedo. – Ponta Grossa - PR: Atena, 2020.

Formato: PDF

Requisitos de sistema: Adobe Acrobat Reader

Modo de acesso: World Wide Web

Inclui bibliografia

ISBN 978-65-5706-563-1

DOI 10.22533/at.ed.631202011

1. Química. 2. Conhecimento científico. I. Azevedo, Érica de Melo (Organizadora). II. Título.

CDD 540

Elaborado por Bibliotecária Janaina Ramos – CRB-8/9166

Atena Editora

Ponta Grossa – Paraná – Brasil

Telefone: +55 (42) 3323-5493

www.atenaeditora.com.br

contato@atenaeditora.com.br

DECLARAÇÃO DOS AUTORES

Os autores desta obra: 1. Atestam não possuir qualquer interesse comercial que constitua um conflito de interesses em relação ao artigo científico publicado; 2. Declaram que participaram ativamente da construção dos respectivos manuscritos, preferencialmente na: a) Concepção do estudo, e/ou aquisição de dados, e/ou análise e interpretação de dados; b) Elaboração do artigo ou revisão com vistas a tornar o material intelectualmente relevante; c) Aprovação final do manuscrito para submissão.; 3. Certificam que os artigos científicos publicados estão completamente isentos de dados e/ou resultados fraudulentos.

APRESENTAÇÃO

O livro “O conhecimento científico na Química 2” apresenta artigos na área de ensino de química, tecnologia química, química verde, química ambiental e processos químicos.

O e-book contém 29 capítulos, que abordam temas sobre desenvolvimento e aplicação de jogos didáticos, aprendizagem significativa; análise de livros didáticos; história da química; reaproveitamento de resíduos agroindustriais; desenvolvimento de novos materiais de interesse ambiental; adsorventes sustentáveis; fotocatalise, tratamento de água e efluentes; síntese de líquidos iônicos; hidrólise enzimática e quantificação de enzimas; estudos de toxicidade; análise química de óleos essenciais; aplicação de extratos de frutos da região amazônica na atividade enzimática; desenvolvimento de eletrodo; desenvolvimento de compósitos a partir de resíduos; produção de fertilizantes de liberação controlada; tecnologias e técnicas para aplicação de plasma em química; síntese e aplicação de nanotubos de carbono.

Os objetivos principais do presente livro são apresentar aos leitores diferentes aspectos do conhecimento científico no Brasil e suas relações esta ciência. Nos tempos atuais é perceptível a importância da pesquisa acadêmica no Brasil para o desenvolvimento de novas tecnologias, fármacos e vacinas que auxiliem no combate às doenças e na qualidade de vida. Dessa forma, mais uma vez a Atena Editora reúne o conhecimento científico em forma de ebook, destacando os principais campos de atuação da química no país.

Os artigos constituintes da coleção podem ser utilizados para o desenvolvimento de projetos de pesquisa, para o ensino dos temas abordados e até mesmo para a atualização do estado da arte nas áreas de química, tecnologia química, química ambiental e ensino de química.

Após esta apresentação, convido os leitores a apreciarem e consultarem, sempre que necessário, a obra “O conhecimento científico na Química 2”. Desejo uma excelente leitura!

Érica de Melo Azevedo

SUMÁRIO

CAPÍTULO 1..... 1

A VIAGEM DA TEOBROMINA DO CACAU AO CHOCOLATE: UMA ABORDAGEM QUÍMICA PARA O ENSINO MÉDIO

Jorge Hamilton Sena Dias

DOI 10.22533/at.ed.6312020111

CAPÍTULO 2..... 9

QUÍMICA AMBIENTAL, USO DE IMAGENS E DIALÓGICA DE PAULO FREIRE NO ENSINO MÉDIO TÉCNICO: UM RELATO DE EXPERIÊNCIA

Priscila Ketlen Negreiros Sousa

Dorian Lesca de Oliveira

DOI 10.22533/at.ed.6312020112

CAPÍTULO 3..... 17

ANÁLISE E ESTUDO DA APLICAÇÃO DO JOGO DIDÁTICO DE QUÍMICA INTITULADO “ UNO ELEMENTAR PERIÓDICO ” PARA O ENSINO MÉDIO DO INSTITUTO FEDERAL DO PARANÁ – CAMPUS PARANAÍ

Maiara dos S. Faria

Glaucio Testa

DOI 10.22533/at.ed.6312020113

CAPÍTULO 4..... 35

O CONCEITO DE LIGAÇÃO QUÍMICA NO LIVRO DIDÁTICO

Olívia Maria Bastos Costa

Gislene Santos Silva

Marcelo Alves Lima Júnior

DOI 10.22533/at.ed.6312020114

CAPÍTULO 5..... 49

A HISTÓRIA DA QUÍMICA COMO ABORDAGEM CONTEXTUALIZADA PARA O APRENDIZADO DE ALUNOS DO ENSINO MÉDIO

Ana Deuza da Silva Soares

Cliciane Magalhaes da Silva

Jamilla de Nazaré de Oliveira Almeida

Daniela Duarte de Sousa

Raimme Paola do Nascimento Pinto

Carlos Arthur Araújo Assunção

DOI 10.22533/at.ed.6312020115

CAPÍTULO 6..... 60

APLICAÇÃO DE JOGO DIDÁTICO COMO FERRAMENTA AUXILIAR NO ENSINO-APRENDIZAGEM DE QUÍMICA ORGÂNICA

Herbert Gonzaga Sousa

Patrícia e Silva Alves

Aline Aparecida Carvalho França

Maciel Lima Barbosa

Gilmânia Francisca Sousa Carvalho
Renata da Silva Carneiro
Dihêgo Henrique Lima Damacena
Beneilde Cabral Moraes
Valdiléia Teixeira Uchôa
Katiane Cruz Magalhães Xavier
Rita de Cássia Pereira Santos Carvalho
Geraldo Eduardo da Luz Júnior

DOI 10.22533/at.ed.6312020116

CAPÍTULO 7..... 72

**O SÉCULO XX E UMA NOVA DIMENSÃO DAS ATIVIDADES CIENTÍFICAS NO BRASIL
POUCO INSERIDAS NOS CONTEXTO DIDÁTICO DOS LIVROS**

Alcione de Nazaré Dias Silva
Débora da Cruz Arruda

DOI 10.22533/at.ed.6312020117

CAPÍTULO 8..... 80

**REAPROVEITAMENTO DE RESÍDUOS DA AGROINDÚSTRIA PARA PRODUÇÃO DE
NOVOS MATERIAIS: O CONHECIMENTO QUÍMICO À SERVIÇO DO DESENVOLVIMENTO
SUSTENTÁVEL, CIENTÍFICO E TECNOLÓGICO**

Igor Andrade Rodrigues
Adilson de Santana Santos
Vanessa da Silva Reis
Márcio Souza Santos
Alexilda Oliveira de Souza
Marluce Oliveira da Guarda Souza

DOI 10.22533/at.ed.6312020118

CAPÍTULO 9..... 94

**ESTUDO COMPARATIVO DA CAPACIDADE DE ADSORÇÃO E ATIVIDADE
FOTOCATALÍTICA DE α -Ag₂WO₄ PARA O CORANTE RODAMINA B**

Francisco das Chagas Marques da Silva
Geraldo Eduardo da Luz Júnior

DOI 10.22533/at.ed.6312020119

CAPÍTULO 10..... 105

**DEGRADAÇÃO DA TETRACICLINA EM MEIO AQUOSO EMPREGANDO PROCESSOS
OXIDATIVOS AVANÇADOS E AVALIAÇÃO DO EFEITO DE INIBIÇÃO SOBRE *Escherichia
coli***

Ismael Laurindo Costa Junior
Marcia Antônia Bartolomeu Agustini
Felipe Augusto Barbieri
Letícia Maria Effting
Cesar Augusto Kappes
Kevin Augusto Ferreira

DOI 10.22533/at.ed.63120201110

CAPÍTULO 11..... 126

PRODUÇÃO DE CARVÃO ATIVADO DE CASCA DE LARANJA ATIVADO COM CLORETO DE CÁLCIO E SUA APLICAÇÃO EM TRATAMENTO DE ÁGUA CONTAMINADA COM NITRATO

Lucas Fernandes Domingues
Greice Queli Nardes Cruz
Idel Perpetua de Castro
Isadora Aparecida Archioli
Lorena Cristina Lopes

DOI 10.22533/at.ed.63120201111

CAPÍTULO 12..... 135

PREPARAÇÃO DE NOVOS LÍQUIDOS IÔNICOS ALCANOSULFONATOS DE INTERESSE AMBIENTAL

Michelle Budke Costa
Giselle Back
Melissa Budke Rodrigues
Paulo Rodrigo Stival Bittencourt
Fernando Reinoldo Scremin

DOI 10.22533/at.ed.63120201112

CAPÍTULO 13..... 146

AMIDO DE BATATA DOCE HIDROLISADO COM ENZIMAS DO MALTE DE CEVADA PARA PRODUÇÃO DE ETANOL

Renata Nascimento Caetano
Felipe Staciaki da Luz
Adrielle Ferreira Bueno
Cinthy Beatriz Fürstenberger
Everson do Prado Banczek

DOI 10.22533/at.ed.63120201113

CAPÍTULO 14..... 158

EXTRAÇÃO E QUANTIFICAÇÃO DE LIPASE DE GRÃOS DE SOJA

Isabela Cristina Damasceno
Marcela Guariento Vasconcelos
Lívia Piccolo Ramos Rossi

DOI 10.22533/at.ed.63120201114

CAPÍTULO 15..... 172

DETERMINAÇÃO DA CITOTOXIDADE DO ÓLEO ESSENCIAL DE *Origanum vulgare*

Daiane Einhardt Blank
Gabriela Hörnke Alves
Rogério Antonio Freitag
Silvia de Oliveira Hübner
Marlete Brum Cleff

DOI 10.22533/at.ed.63120201115

CAPÍTULO 16.....	180
AVALIAÇÃO SAZONAL DA COMPOSIÇÃO QUÍMICA E INIBIÇÃO DE ACETILCOLINESTERASE DO ÓLEO ESSENCIAL DE ALOYSIA GRATISSIMA	
Adílio Macedo Santos	
Adonias de Oliveira Teixeira	
Vilisaimon da Silva de Jesus	
Luan Souza Santos	
Moacy Selis Santos	
Clayton Queiroz Alves	
Djalma Menezes de Oliveira	
Rosane Moura Aguiar	
DOI 10.22533/at.ed.63120201116	
CAPÍTULO 17.....	192
OBTENÇÃO E ANÁLISE QUÍMICA DOS ÓLEOS ESSENCIAIS DE ESPÉCIES MEDICINAIS UTILIZADAS NA REGIÃO DE MARABÁ	
Aristides Anderson Pereira Reis	
Sebastião da Cruz Silva	
DOI 10.22533/at.ed.63120201117	
CAPÍTULO 18.....	198
INFLUÊNCIA DOS EXTRATOS BRUTOS DE AÇÁI E PITANGA SOBRE A ATIVIDADE DE GLUTATIONA S-TRANSFERASE ESPECÍFICA CEREBRAL DE RATO	
Tais da Silva Rosa	
Felipe Boz Santos	
Cristiane Martins Cardoso	
DOI 10.22533/at.ed.63120201118	
CAPÍTULO 19.....	203
SELETIVIDADE E SENSIBILIDADE EM ELETRODOS COMPÓSITOS MODIFICADOS USANDO POLÍMEROS COM IMPRESSÃO MOLECULAR: O CASO DO DICLOFENACO	
Priscila Cervini	
Abigail Vasconcelos Pereira	
Éder Tadeu Gomes Cavalheiro	
DOI 10.22533/at.ed.63120201119	
CAPÍTULO 20.....	216
PRODUÇÃO DE COMPÓSITO TRICOMPONENTE A PARTIR DA CASCA DE AMENDOIM E RESÍDUOS DE ROCHAS ORNAMENTAIS	
Giovanna Coelho Bosso	
DOI 10.22533/at.ed.63120201120	
CAPÍTULO 21.....	231
CELULOSE NANOFRIBRILADA FUNCIONALIZADA COM GRUPOS DICIANOVINIL: REDUÇÃO ELETROQUÍMICA DE CO₂	
Robson Valentim Pereira	
Thais Eugênio Gallina	
Aparecido Junior de Menezes	

Kênia da Silva Freitas

DOI 10.22533/at.ed.63120201121

CAPÍTULO 22.....242

DETERMINAÇÃO BIOQUÍMICA, FÍSICO-QUÍMICA E MINERAL DE POLPA E CASCA DO FRUTO DE *Endopleura uchi*

Charline Soares dos Santos Rolim

Leonardo do Nascimento Rolim

Régis Tribuzy de Oliveira

Eyde Cristianne Saraiva-Bonato

Maria das Graças Gomes Saraiva

Roseane Pinto Martins de Oliveira

Cláudia Cândida Silva

Carlos Victor Lamarão

DOI 10.22533/at.ed.63120201122

CAPÍTULO 23.....253

DESENVOLVIMENTO DE FERTILIZANTE ALTERNATIVO CONSTITUÍDO DE MICROPARTÍCULAS POLIMÉRICAS CARREADORAS DE NPK

Júnior Olair Chagas

Gilmare Antônia da Silva

Fabiana Aparecida Lobo

DOI 10.22533/at.ed.63120201123

CAPÍTULO 24.....265

SÍNTESE DE COMPOSTOS DE COORDENAÇÃO CONTENDO COBRE(II) COM LIGANTES DICARBOXILATOS: ESTUDO DE SUAS PROPRIEDADES VAPOCRÔMICAS

Eduardo Dias Albino

Bruno Ribeiro Santos

Alessandra Stevanato

DOI 10.22533/at.ed.63120201124

CAPÍTULO 25.....282

NÍVEIS DE COBRE EM AMOSTRAS AMBIENTAIS DA REGIÃO CACAUEIRA NO SUL DA BAHIA POR USO DA MICROEXTRAÇÃO LÍQUIDO-LÍQUIDO DISPERSIVA

Mayara Costa dos Santos

Ívero Pita de Sá

Marina Santos de Jesus

Julia Carneiro Romero

Fábio Alan Carqueija Amorim

DOI 10.22533/at.ed.63120201125

CAPÍTULO 26.....292

SÍNTESE E CARACTERIZAÇÃO DE HIDRÓXIDOS DUPLOS LAMELARES A PARTIR DE ESCÓRIA DE ACIARIA

Josielle Vieira Fontes

Liliane Nogueira Silva

José Augusto Martins Corrêa

DOI 10.22533/at.ed.63120201126

CAPÍTULO 27.....301

LINEARIZAÇÃO DA CURVA DE ESFRIAMENTO DA GLICERINA

Vinicius Canal de Carvalho

Roberto Vargas de Oliveira

Abiney Lemos Cardoso

DOI 10.22533/at.ed.63120201127

CAPÍTULO 28.....306

O PLASMA E SUAS CARACTERÍSTICAS

Leila Cottet

Luís Otávio de Brito Benetoli

Nito Angelo Debacher

DOI 10.22533/at.ed.63120201128

CAPÍTULO 29.....319

NANOTUBOS DE CARBONO – UMA VISÃO GERAL

Leila Cottet

Luís Otávio de Brito Benetoli

Nito Angelo Debacher

DOI 10.22533/at.ed.63120201129

SOBRE A ORGANIZADORA.....333

ÍNDICE REMISSIVO.....334

PREPARAÇÃO DE NOVOS LÍQUIDOS IÔNICOS ALCANOSULFONATOS DE INTERESSE AMBIENTAL

Data de aceite: 01/11/2020

Data de submissão: 12/08/2020

Michelle Budke Costa

Universidade Tecnológica Federal do Paraná,
Programa de Pós-Graduação em Tecnologias
Ambientais, Medianeira-PR;
<http://lattes.cnpq.br/8752647892614261>

Giselle Back

Universidade Tecnológica Federal do Paraná,
Programa de Pós-Graduação em Tecnologias
Ambientais, Medianeira-PR;
<http://lattes.cnpq.br/8983354622032179>

Melissa Budke Rodrigues

Universidade Tecnológica Federal do Paraná,
Departamento de Química, Medianeira-PR;
<http://lattes.cnpq.br/5087148127700008>

Paulo Rodrigo Stival Bittencourt

Universidade Tecnológica Federal do Paraná,
Programa de Pós-Graduação em Tecnologias
Ambientais, Medianeira-PR;
<http://lattes.cnpq.br/5404437676153162>

Fernando Reinoldo Scremin

Universidade Federal da Integração Latino-
Americana, Departamento de Química, Foz do
Iguaçu-PR;
<http://lattes.cnpq.br/8518867144808899>

RESUMO: Este estudo teve como objetivo a obtenção de quatro diferentes zwitterions (**4,5a-b**) a partir da tributilamina e da tiriisooctilamina, com a 1,3-propanosultona e a 2,4-butanosultona. A partir dos zwitterions foram preparados seis diferentes líquidos iônicos alcanosulfonatos inéditos (**6-8a-b**) de interesse ambiental. Para caracterização dos compostos foram realizadas análises de termogravimetria (TGA), calorimetria exploratória diferencial (DSC), espectroscopia de infravermelho (IV) e análise de ressonância magnética nuclear (RMN). Os compostos foram obtidos com bons rendimentos variando de 54 a 95%.

PALAVRAS-CHAVE: Química Verde, Zwitterions, Alquilaminas, Termogravimetria.

ABSTRACT: This study aimed to obtain four different zwitterions (**4,5a-b**) from tributylamine and thyriisooctylamine, with 1,3-propanosultone and 2,4-butanosultone. From the zwitterions, six different novel alkanesulfonate ionic liquids (**6-8a-b**) of environmental interest were prepared. To characterize the compounds, thermogravimetry (TGA), differential scanning calorimetry (DSC), infrared (IR) spectroscopy and nuclear magnetic resonance (NMR) analysis were performed. The compounds were obtained with good yields of 54 to 95%.

KEYWORDS: Green Chemistry, Zwitterions, Alkylamines, Thermogravimetry.

1 | INTRODUÇÃO

A conferência de Estocolmo, que ocorreu na Suécia em 1972, iniciou uma discussão sobre os impactos ambientais decorrentes do esgotamento do ecossistema¹. Desde então, surgiram novas políticas de controle de riscos de produtos tóxicos, tendo em vista evitar danos futuros, causados por essas substâncias².

A Química Verde, surge como uma abordagem para o processamento, síntese e uso de produtos químicos que amenizem os riscos para o meio ambiente e para a população³. O desenvolvimento de novos catalisadores, métodos sintéticos, processos, ferramentas analíticas e condições de reação, vêm sendo estudados.

Dentre as várias questões abordadas está a quantidade de resíduos produzidos. Em muitos casos a maior parte dos resíduos é formada pelos solventes utilizados na reação⁴.

Os solventes orgânicos são fundamentais como meio líquido em diversas reações químicas, formulação e extração, porém, seu uso contínuo e em grandes quantidades é uma grande preocupação na indústria de processamento químico. O conhecimento dos efeitos nocivos que essas substâncias têm sobre a saúde humana, o meio ambiente e a segurança, levou a uma grande pressão para minimizar seu uso.

Dentre os solventes e metodologias consideradas verdes encontram-se os processos envolvendo o uso de líquidos iônicos (LI), que são substâncias⁵ constituídas exclusivamente por íons (cátions e ânions) e possuem a capacidade de moldagem. Estes podem ser considerados como solventes verdes por não ser inflamável, facilmente reciclado, possuir alta solubilidade em solventes orgânicos e baixa pressão de vapor possuindo características físico-químicas únicas⁶. Essas características oferecem grande versatilidade dentro da química orgânica.

Um dos crescentes interesses em líquidos iônicos específicos se encontra na formação de líquidos iônicos ácidos para substituir ácidos tradicionais, tais como ácido clorídrico, em processos químicos⁷. Líquidos iônicos funcionalizados com ácido, tornaram-se novos materiais promissores ligadas ao fato de combinar a vantagem de um líquido (grande área de contato), com as vantagens dos ácidos de estado sólido (pressão de vapor insignificante e reutilização)⁸.

Tendo os líquidos iônicos diversas vantagens e inúmeras aplicações como na captura de dióxido de carbono, remoção de contaminantes ambientais como os metais pesados, controle de poluentes orgânicos em resíduos líquidos, gasosos e sólidos^{9,10}, este trabalho tem como objetivo sintetizar e caracterizar novos líquidos iônicos alcanossulfonatos com possíveis aplicações de interesse ambiental, buscando dessa forma contribuir para a redução dos impactos da química ao ambiente.

2 | METODOLOGIA

2.1 Síntese do zwitterion 4-5a-b

Em um balão de 100 mL dissolveu-se a 1,3-propanosultona (0,010 mol, 1,22 g) em 5 mL de solvente (**4a,b** em acetonitrila, **5a,b** em tolueno). A tributilamina (0,013 mol, 3,097 mL) foi dissolvida em 5mL do solvente e lentamente adicionada a solução. A mistura foi mantida sob agitação e refluxo durante 72h, a 82 °C e 110°C (**4a,b** e **5a,b** respectivamente). Posteriormente, o solvente foi removido utilizando rotaevaporador, sob pressão reduzida⁸.

2.2 Síntese dos Líquidos Iônicos 6-8a-b

Em um balão de 100 mL dissolveu-se 0,001 mol do zwitterion em 0,001 mol de ácido p-toluenossulfônico ou ácido bromídrico em diclorometano. A mistura foi mantida sob agitação e refluxo durante 4h, a 75 °C e o solvente foi removido sob pressão reduzida obtendo os compostos **6,7a-b** e **8a-b** respectivamente¹¹.

2.3 Caracterização dos compostos 4-8ab

A caracterização dos compostos obtidos foi realizada Espectroscopia de Infravermelho usando um espectrômetro modelo Frontier FT-IR, acoplado a um Universal ATR Sampling Accessory, Perkin Elmer. Foi realizada varredura na região entre 4000 cm^{-1} e 600 cm^{-1} , com resolução de 4 cm^{-1} e número de acumulações 4. As análises de Termogravimetria (TGA) e Calorimetria Exploratória Diferencial (DSC) foram conduzidas em Analisador Térmico Simultâneo - STA 6000, PerkinElmer. A amostra (aproximadamente 12 mg) foi acondicionada em um cadinho de platina aquecida até 600°C com uma taxa de aquecimento de 10°C por minuto e um fluxo de nitrogênio de 20 mL min^{-1} , sendo a temperatura inicial da análise de 50°C. Os espectros de RMN de ^1H e ^{13}C foram registrados nos Espectrômetros: BRUKER DPX-400 (400,13 MHz para ^1H e 100,62 MHz para ^{13}C) e Bruker Avance III (600 MHz para ^1H e ^{19}F e 151 MHz para ^{13}C). Os dados de ^1H e ^{13}C foram obtidos em tubos de 5 mm, temperatura de 300 K, em dimetilsulfóxido deuterado (DMSO- d_6) como solvente, utilizando tetrametilsilano (TMS) como referência interna.

3 | RESULTADOS E DISCUSSÃO

3.1 Síntese dos compostos 4-8a-b

Os compostos zwitteriônicos foram sintetizados a partir da alquilamina (**1 e 3**) e alcanosultonas (**2a-b**). Os produtos **4a,b** foram obtidos na forma de um sólido branco e os compostos **5a e 5b** foram obtidos na forma de um produto ceroso de coloração amarela, apresentando rendimentos de 54% a 95% (Figura 1).

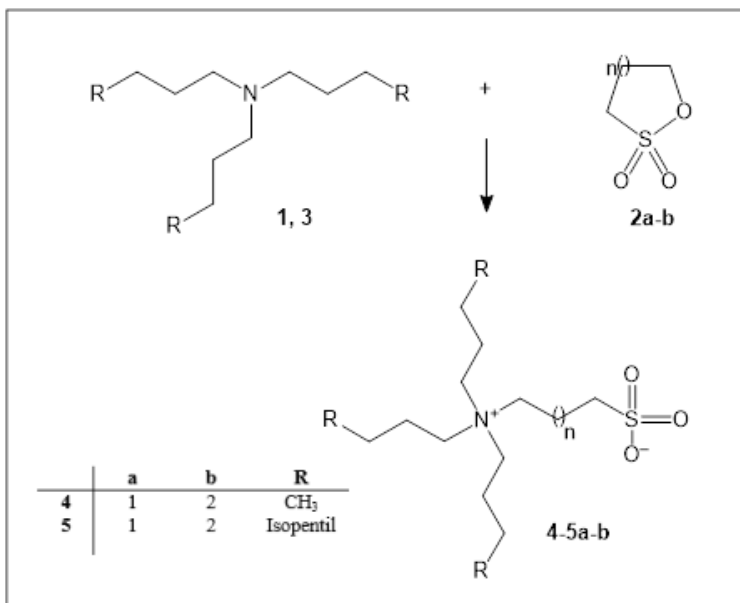


Figura 1. Rota Sintética para obtenção dos compostos **4-5a-b**.

Os LI's **6-8a-b** foram sintetizados a partir do zwitterion (**4,5a-b**), com ácido p-toluenossulfônico (C₇H₈O₃S) (**6-7a-b**) ou ácido bromídrico (HBr) (**8a-b**) na forma de um produto ceroso de coloração amarela, apresentando bons rendimentos de 83% a 89% (Figura 2).

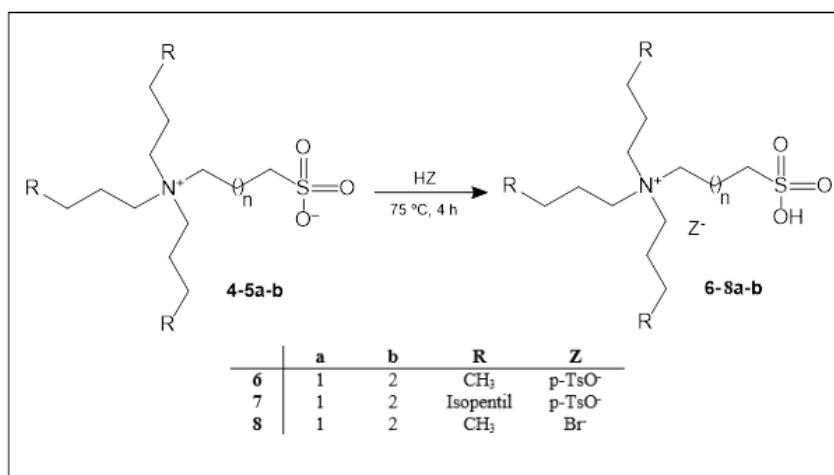


Figura 2. Rota Sintética para obtenção dos compostos **6-8a-b**.

3.2 Caracterização dos compostos

Os compostos foram caracterizados por RMN ^1H e ^{13}C sendo que as séries de compostos obtidos tiveram sinais característicos com variações nos deslocamentos químicos atribuídos de acordo com o tamanho da cadeia carbônica. A Tabela 1 apresenta os deslocamentos químicos para os compostos **4-8a-b**.

Composto	RMN ^1H δ (ppm)	RMN ^{13}C δ (ppm)
4b	δ 3.22 - 3.14 (m, 8H, CH_2), 2.48 (m, 2H, CH_2), 1.77 - 1.69 (m, 2H, CH_2), 1.66 - 1.55 (m, 8H, CH_2), 1.36 - 1.27 (sexp, 6H, CH_2), 0.94 (t, 9H, CH_2).	δ 57.57, 51.82 50.08, 22.98, 22.14, 20.07 19.13, 13.34
5a	δ 3.49 - 3.37 (m, 2H, CH_2), 3.18 (m, 6H, CH_2), 2.52-2.50 (m, 2H, CH_2), 1.95 (m, 2H, CH_2) 1.68 -1.56 (m, 4H, CH_2) 1.33-1.18 (m, 8H, CH_2), 1.09-1.06 (m, 4H, CH_2), 0.93-0.80 (m, 18H, CH_2)	δ 55.80, 48.31, 47.33, 30.31, 25.59, 24.46, 22.12, 18.23, 13.85, 13.56, 11.57.
5b	δ 3.29 (m, 8H, CH_2), 3.20 (m, 2H, CH_2), 2.51-2.50 (m, 2H, CH_2), 1.63-1.55 (m, 6H, CH_2), 1.30-1.27 (m, 8H, CH_2), 1.20-1.16 (m, 2H, CH_2), 0.88-0.79 (m, 16H, CH_2).	δ 60.59, 59.55, 56.11, 30.63, 24.61, 22.39, 22.03, 20.60, 14.08, 14.00.
6a	δ 7.75-7.73 (2H, d) 7.19-7.17 (2H, d) 3.21-3.17 (6H, m), 3.07 (2H, m), 2.36 (3H, CH_3), 1.63-1.61 (6H, m), 1.40-1.35 (6H, m), 0.96 (9H, t).	δ 57.57, 51.82, 50.08, 22.98, 22.14, 20.07, 19.13, 13.34.
6b	δ 7.51-7.49 (2H, d) 7.14-7.12 (2H, d) 3.22-3.13 (8H, m), 2.57-2.53 (2H, m), 2.30 (3H, s), 1.75-1.71 (2H, m), 1.65-1.56 (8H, m), 1.34-1.28 (6H, m), 0.94 (9H, t).	δ 55.80, 48.31, 47.33, 30.31, 25.59, 24.46, 22.12, 18.23, 13.85, 13.56, 11.57.
7a	δ 7.55-7.53 (2H, d), 7.14-7.12 (2H, d), 3.45-2.50 (10H, m), 1.65-0.89 (39H, m).	δ 145.15, 137.65, 127.84, 125.32, 68.55, 48.27, 47.39, 28.57, 25.09, 24.49, 22.17, 22.04, 20.49, 19.78, 19.20, 19.04, 18.09, 14.85, 13.88, 13.59, 11.58.
7b	δ 7.54-7.52 (2H, d), 7.13-7.11 (2H, d), 3.25-3.06 (6H,m), 2.58-2.50 (4H, m), 1.67-0.83 (41H, m)	δ 145.40, 137.40, 127.70, 125.26, 24.47, 22.10, 20.41, 19.13, 15.18, 13.80, 13.49, 11.50, 10.64.
8a	δ 3.44-3.39 (2H, m), 3.21-3.17 (6H,m), 2.56-2.51 (2H, m), 1.98-1.94 (2H, m), 1.65-1.61 (6H,m), 1.38-1.29 (6H, m), 0.94 (9H, t)	δ 57.66, 57.01, 47.35, 22.86, 18.98, 18.07, 13.12.
8b	δ 3.25-3.16 (8H,m), 2.62-2.59 (2H, m), 1.77-1.76 (2H,m), 1.67-1.59 (8H, m), 1.36-1.30 (6H, m), 0.94 (9H, t).	δ 57.72, 51.82, 50.01, 24.79, 22.96, 21.79, 19.95, 19.19, 19.01, 13.14.

Tabela 1. Dados de RMN ^1H e ^{13}C para os compostos **4-8a-b**.

Todos os espectros de Infravermelho mostraram-se característicos para a série de compostos **4-8a-b**, sendo observadas várias bandas características entre 2955 e 2876 cm^{-1} atribuídos a estiramento C-H característico do grupo alcano, o dobramento de CH_2 entre

1469 e 1559 cm^{-1} característico também dos alcanos, o estiramento de S=O entre 1381 e 1348; 1175 e 1164 cm^{-1} e o estiramento de C-N entre 1030 - 1033 cm^{-1} que é característico das aminas³⁹. A Tabela 2 apresenta as bandas para os compostos da série

Composto	Estiramento δ CH	Dobramento v CH2	Estiramento δ S=O	Estiramento δ S=O	Estiramento δ C-N
4a	2961-2871	1459	1348	1175	1033
4b	2961-2871	1464	1389	1175	1033
5a	2955-2870	1462	1377	1172	1030
5b	2955-2870	1462	1377	1172	1030
6a	2962-2874	1465	1383	1118	1030
6b	2962-2874	1465	1383	1118	1030
7a	2954-2869	1465	1381	1164	1030
7b	2954-2869	1465	1381	1164	1030
8a	2961-2876	1469	1381	1144	1030
8b	2961-2876	1469	1381	1144	1030

Tabela 2. Principais bandas características para os compostos **4-8a-b**

3.3 Análise Termogravimétrica e Calorimetria Exploratória Diferencial dos compostos 4-8a-b

O perfil termogravimétrico dos compostos (**4b**) está representado na Figura 3. Foram observadas cinco regiões de perda de massa significativa entre 50°C e 800°C. De 50°C à 200°C, a perda de peso foi de cerca de 6% o que geralmente é atribuído à remoção da água e solvente orgânico. De 200°C à 320°C, a perda de peso foi de 72%, de 320°C à 330°C a perda de peso foi de 6%, de 330°C à 375°C a perda de peso foi de 10% e de 375°C à 670°C a perda de peso foi de 6%. A massa do LI decresceu acentuadamente acima de 200°C. Portanto, a temperatura de decomposição térmica do composto **4b** foi de 200°C. Para a curva DSC, exibida na Figura 4, o composto **4b** apresentou um pico endotérmico na faixa de temperatura de 263°C. A perda de massa e o pico endotérmico foram possivelmente atribuídos a temperatura de decomposição do zwitterion. O composto apresentou também um pico na faixa de temperatura de 135°C, o que pode ser atribuído ao ponto de fusão do zwitterion.

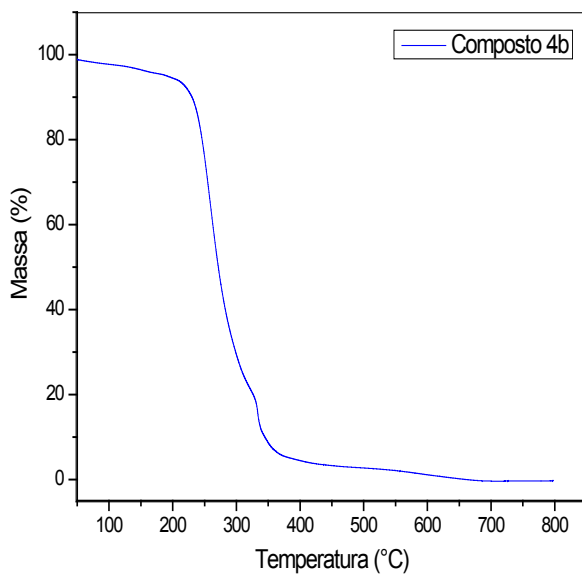


Figura 3. Análise termogravimétrica (TGA) do composto **4b**.

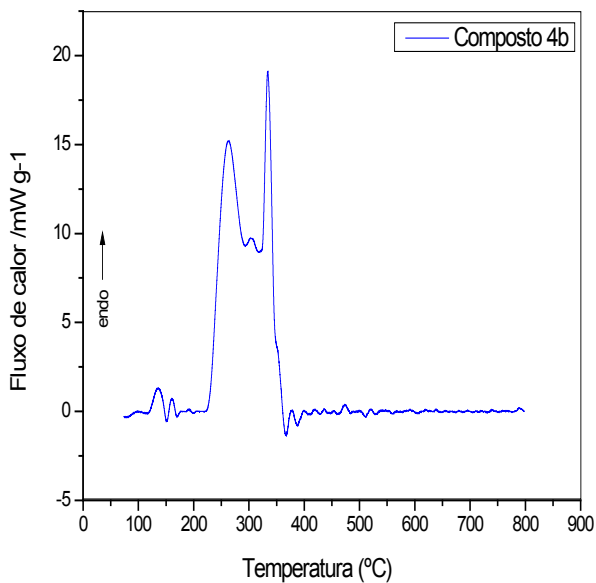


Figura 4. Análise de calorimetria exploratória diferencial (DSC) do composto **4b**.

Comparando as análises termogravimétricas do composto **4b** com as análises dos reagentes 1,4-butanosultona e tributilamina é possível verificar que as perdas de massas e temperatura de decomposição não possuem semelhanças. Isso ratifica a formação do produto **4b**. Para ambos os reagentes 1,4-butanosultona e tributilamina, duas regiões de perda de massa foram observadas entre 50°C e 800°C. Para a 1,4-butanosultona, de 50°C à 127°C, a perda de massa foi de 5%. De 127°C à 220°C, a perda de massa foi de 95%. Para a tributilamina de 50°C à 85°C, a perda de massa foi de 5%. De 85°C à 157°C, a perda de massa foi de 95%. A temperatura de decomposição térmica da 1,4-butanosultona foi de 127°C e da tributilamina foi de 85°C, temperatura inferior ao encontrado para o composto 4-Tributilamônio-butanosultona **4b** (Figura 5).

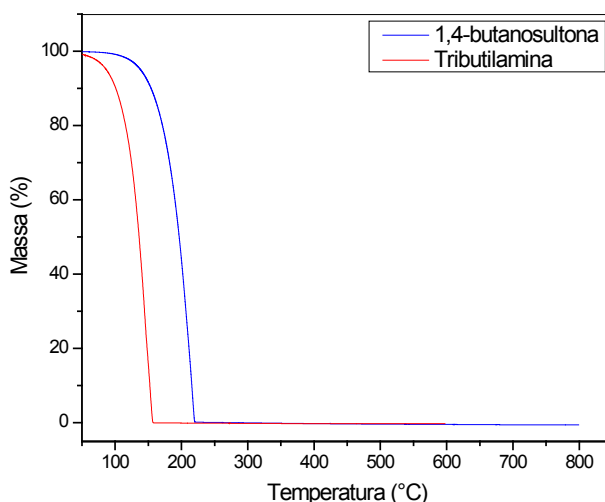


Figura 5. Análise termogravimétrica (TGA) da tributilamina e da 1,4-butanosultona.

Na Figura 6 podemos ver o perfil termogravimétrico do composto **6b**. Para este composto foram observadas também 3 regiões de perda de massa significativa entre 50°C e 500°C. De 50°C à 250°C, a perda de massa foi de cerca de 10% o que geralmente é atribuído à remoção da água e solvente orgânico. De 250°C à 370°C, a perda de massa foi de 77%, de 370°C à 500°C a perda de massa foi de 12%, de 340°C à 420°C a perda de massa foi de 6%. A massa do LI decresceu acentuadamente acima de 250°C. Portanto, a temperatura de decomposição térmica do composto **6b** foi de 250°C. O composto **6b** também apresentou um pico endotérmico na faixa de temperatura de 363°C. A perda de massa e o pico endotérmico foram possivelmente atribuídos a temperatura de decomposição do Líquido Iônico.

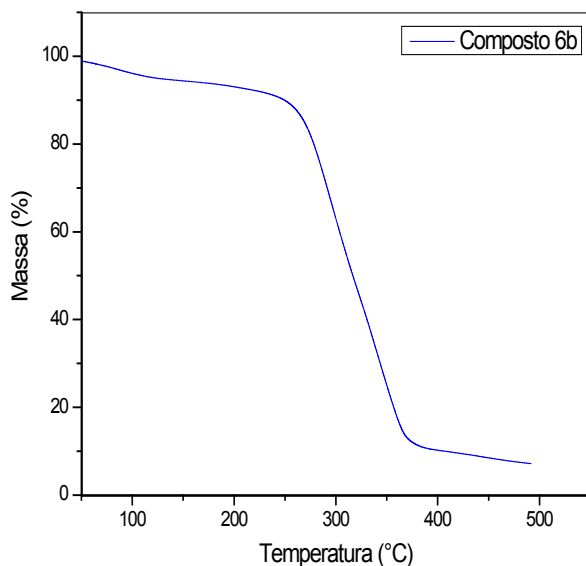


Figura 6. Análise termogravimétrica (TGA) do composto do composto **6b**.

As análises térmicas (TGA, DSC) dos compostos **4-8a-b** apresentaram-se característicos para a série. Os dados dos demais compostos da série estão descritos na Tabela 3.

Composto	PE	R1 %PM	R2 %PM	R3 %PM	R4 %PM	R5 %PM	TD
4a	273°C	50-220°C 10%	220-310°C 80%	310-375°C 10%	-	-	220°C
4b	263°C	50-200°C 6%	200-320°C 72%	320-330°C 6%	330-375°C 10%	375-670°C 6%	200°C
5a	258°C	50-190°C 5%	190-325°C 87%	325-380°C 8%	-	-	190°C
5b	255°C	50-125°C 3%	125-260°C 80%	260-340°C 12%	340-420°C 5%	-	125°C
6a	361°C	50-250°C 5%	250-390°C 78%	390-500°C 5%	-	-	250°C
6b	363°C	50-250°C 10%	250-370°C 77%	370-500°C 12%	-	-	250°C
7a	375°C	50-225°C 5%	225-376°C 92%	376-500°C 3%	-	-	225°C
7b	375°C	50-225°C 5%	225-376°C 90%	376-500°C 5%	-	-	225°C
8a	312°C	50-200°C 7%	200-375°C 89%	375-550°C 4%	-	-	200°C

8b	322°C	50-200°C 7%	200-375°C 87%	375-550°C 6%	-	-	200°C
----	-------	----------------	------------------	-----------------	---	---	-------

Tabela 3. Caracterização Físico-Química por TGA e DSC dos compostos **4-8a-b**

DSC - PE: Pico Endotérmico;

TGA - %PM: Perda de Massa; R1: Primeira Região de Perda de Massa; R2: Segunda Região de Perda de Massa; R3: Terceira Região de Perda de Massa; TD: Temperatura de Decomposição Térmica.

4 | CONCLUSÃO

Os *zwitterions* (**4-5a-b**), foram sintetizados em bons rendimentos, podendo foi possível confirmar a formação dos produtos pelas análises de RMN e IV e ao comparar as análises termogravimétricas dos compostos (**4a,b**) com as análises dos reagentes 1,4-butanosultona e tributilamina. Os produtos **4a,b** foram obtidos na forma de um sólido branco com rendimento de 95% (**4a**) e 60% (**4b**). Os compostos **5a e 5b** foram obtidos na forma de um produto ceroso de coloração amarela, apresentando rendimento de 54% e 71% respectivamente.

Os líquidos iônicos **6-8a-b** foram sintetizados a partir do zwitterion (**4,5a-b**), com ácido p-toluenossulfônico ($C_7H_8O_3S$) (**6-7a-b**) ou ácido bromídrico (HBr) (**8a-b**) em diclorometano. Todos foram obtidos na forma de um produto ceroso de coloração amarela e apresentaram bons rendimentos entre 83% a 89%.

Todas as sínteses propostas neste estudo apresentaram resultados satisfatórios que comprovaram a formação dos Líquidos Iônicos desejados.

REFERÊNCIAS

- HITCE J, XU J, BROSSAT M, DUBLANCHET A, PHILIPPE M, DALKO-CSIBA M. UN Sustainable Development Goals: how can sustainable/green chemistry contribute? Green Chemistry as a source of sustainable innovations in the cosmetic industry. **Curr Opin Green Sustain Chem.** 2018.
- LENARDÃO EJ, FREITAG RA, DABDOUB MJ, BATISTA ACF, SILVEIRA C DA C. "Green Chemistry" – Os 12 princípios da química verde e sua inserção nas atividades de ensino e pesquisa. **Quim Nova.**26,123-129, 2003.
- ANASTAS PT. Green Chemistry and the role of analytical methodology development. **Crit Rev Anal Chem.** 29, 167-175,1999.
- POLIAKOFF M, LICENCE P. Green chemistry. **Sustain Technol.** 450, 810-812, 2007.
- LINTHORST JA. AN OVERVIEW: origins and development of green chemistry. **Found Chem.**12, 55-68, 2010.

6. Medeiros GA, Gonçalves SB, Rodrigues DS. Enzimas e Líquidos Iônicos : Uma Combinação Promissora para um Biodiesel Limpo Enzimas em Líquidos Iônicos : Uma Combinação Promissora para um Biodiesel Limpo. **Rev Virtual Química**.5, 74-94, 2013.
7. XING H, WANG T, ZHOU Z, DAI Y. **Novel Brønsted-Acidic Ionic Liquids for Esterifications**. Ind. Eng. Chem. Res. 44, 4147-4150, 2005.
8. DUPONT D, RAIGUEL S, BINNEMANS K. Sulfonic acid functionalized ionic liquids for dissolution of metal oxides and solvent extraction of metal ions. **Chem Commun**. 51, 9006-9009, 2015.
9. MARCO BA DE, RECHELO BS, TÓTOLI EG, KOGAWA AC, REGINA H, SALGADO N. Evolution of green chemistry and its multidimensional impacts : A review. **Saudi Pharm J**. 2018.
10. JUNGSTEDT L. O. C. *Direito Administrativo: Legislação*. 12. ed. Rio de Janeiro: Thex, 2002.
11. LI, XIA LI.; LING, QI LONG; LIU, ZU LIANG; XING, XIAO DONG; ZHU, XIAO QIN; MENG X. Reusable and Efficient Polystyrene-supported Acidic Ionic Liquid Catalyst for Mononitration of Aromatic Compounds. **Bull Korean Chem Soc**.33, 3373-3377, 2012.

ÍNDICE REMISSIVO

A

Acetilcolinesterase 180, 181, 182, 184, 190

Adsorção 80, 82, 83, 84, 86, 87, 90, 91, 94, 95, 96, 97, 98, 100, 101, 102, 103, 128, 206, 238, 286

Alcanosulfonatos 135

Aloysia gratissima 180, 181, 182, 184, 185, 189, 190, 191

Alpinia 192, 193, 194, 195

Amilase 146, 148, 152, 157

Aniba canelilla 192, 193, 194, 196, 197

Aprendizagem Contextualizada 1

Aprendizagem Significativa 3, 6, 7, 35, 36, 37, 38, 39, 40, 41, 43, 44, 45, 48

C

Carvão Ativado 83, 86, 126, 128, 129, 132, 133, 134

Casca de Laranja 126, 129, 134

Compósito Tricomponente 216, 218, 220, 227

D

Degradação 80, 84, 94, 95, 100, 101, 105, 108, 109, 111, 112, 113, 114, 115, 116, 117, 118, 119, 120, 152, 167, 235, 255, 257, 260, 306, 307, 308, 309, 311, 312, 315, 324, 325, 327, 329

Determinação Bioquímica 242

E

Eletrodos Compósitos 203, 204, 205, 209, 210

Endopleura uchi 242, 243, 244, 249, 250, 251, 252

Ensino de Química 1, 4, 6, 7, 33, 42, 47, 49, 51, 55, 56, 59, 62, 69, 70

Escória de Aciaria 292, 293, 294, 296, 297, 299

Extração 136, 148, 158, 160, 164, 165, 166, 167, 168, 169, 170, 174, 175, 180, 182, 184, 185, 193, 194, 206, 207, 208, 209, 214, 232, 282, 287, 290

Extrato de Açai 198

Extrato de Pitanga 198

F

Fármacos Residuais 105, 106

Fermentação Alcoólica 146, 148, 149, 150, 152, 156, 157

Ferramenta de Ensino 17, 18, 21, 32

Fertilizantes 253, 254, 255, 263, 290, 291

Fotocatálise 80, 83, 84, 85, 86, 88, 89, 91, 92, 94, 95, 96, 97, 98, 100, 101, 102, 103, 105, 106, 109, 110, 111, 112, 113, 115, 116, 117, 119, 120

G

Glutathione S-Transferase 198

H

Hidrólise Enzimática 146, 147, 148, 152, 156, 157

Hidróxidos Duplos Lamelares 292, 293, 294, 299, 300

J

Jogo Didático 17, 18, 19, 20, 21, 22, 25, 28, 29, 32, 60, 61, 63, 64, 68, 69, 70, 71

L

Ligação Química 26, 35, 36, 40, 41, 42, 43, 44, 45, 46, 47, 48

Lipase 158, 159, 160, 161, 164, 166, 167, 170, 171

Líquidos Iônicos 135, 136, 137, 144, 145

Livro Didático 6, 8, 35, 36, 38, 42, 43, 45, 46, 48, 54, 58, 77, 78

M

Microextração Líquido-Líquido Dispersiva 282, 286, 287

Micropoluentes 106, 108, 113

Modelagem Matemática 257, 301, 302

N

Nanofibrilas de Celulose 231

Nanotubos de Carbono 204, 319, 320, 323, 327, 329

Níveis de Cobre 282

O

Óleo Essencial 134, 172, 173, 174, 175, 176, 177, 180, 181, 182, 183, 184, 185, 188, 189, 190, 192, 193

P

Plasma 306, 307, 308, 309, 310, 311, 312, 313, 314, 315, 316, 317, 318, 322, 324, 325, 327, 328, 329, 330, 331

Polímeros com Impressão Molecular 203, 207

Q

Química Ambiental 9, 10, 16

Química do Chocolate 1, 5, 6

Química do Plasma 306, 313

R

Redução Eletroquímica de CO₂ 231, 233

Resíduos da Agroindústria 80, 83

Rodamina B 94, 100

S

Sensores Vapocrômicos 265

Sistema de Liberação Controlada 253, 255

Sustentabilidade 82, 169, 216, 220, 231, 254

T

Teobromina 1, 2, 3, 4, 5, 6

Tratamento de Água 126, 128, 129, 133, 134, 315

www.atenaeditora.com.br 




contato@atenaeditora.com.br 

[@atenaeditora](https://www.instagram.com/atenaeditora) 

www.facebook.com/atenaeditora.com.br 

O CONHECIMENTO CIENTÍFICO NA QUÍMICA 2


Ano 2020

www.atenaeditora.com.br 
contato@atenaeditora.com.br 
[@atenaeditora](https://www.instagram.com/atenaeditora) 
www.facebook.com/atenaeditora.com.br 

O CONHECIMENTO CIENTÍFICO NA QUÍMICA 2