

## CURCUMINA, O PÓ DOURADO DO AÇAFRÃO-DA-TERRA: INTROSPECÇÕES SOBRE QUÍMICA E ATIVIDADES BIOLÓGICAS

Vitor Sueth-Santiago<sup>a</sup>, Gustavo Peron Mendes-Silva<sup>a</sup>, Débora Decoté-Ricardo<sup>b</sup> e Marco Edilson Freire de Lima<sup>a,\*</sup>

<sup>a</sup>Departamento de Química, Instituto de Ciências Exatas, Universidade Federal Rural do Rio de Janeiro, BR 465, Km 07, 23897-000 Seropédica – RJ, Brasil

<sup>b</sup>Departamento de Microbiologia, Imunologia e Virologia Veterinária, Instituto de Veterinária, Universidade Federal Rural do Rio de Janeiro, BR 465, Km 07, 23897-000 Seropédica – RJ, Brasil

Recebido em 01/08/2014; aceito em 12/12/2014; publicado na web em 05/03/2015

CURCUMIN, THE GOLDEN POWDER FROM TURMERIC: INSIGHTS INTO CHEMICAL AND BIOLOGICAL ACTIVITIES. Turmeric, obtained from the dried rhizomes of *Curcuma longa* (Zingiberaceae), is a golden colored material, commonly used around the world for seasoning and coloring food dishes. Since antiquity, turmeric has been widely used in the treatment of several diseases in traditional Chinese and Indian medicine (Ayurveda), where it is also known by other names such as *Kanchani* (goddess gold) or also *Gauri* (having a bright and luminous face), a designation stemming from the gilded appearance of the plant material. Curcumin, the main chemical component of turmeric, is responsible both for its properties as dyes as well as its biological activities. This diarylheptanoid was first isolated almost two centuries ago and had its chemical structure determined in 1910 as being diferuloylmethane. Subsequently, more detailed and relevant data were obtained furthering the understanding of structural features of curcumin. The classical methodology for the synthesis of curcumin and other curcuminoids was described in 1960 by Pabon. Subsequently, different variations on this methodology have been developed, culminating with the synthesis of different curcuminoids. Several studies have been published in recent years on the biological activities exhibited by curcumin including its antioxidant, antitumor, anti-inflammatory, antiviral, antibacterial, antifungal, antimalarial and leishmanicidal activities.

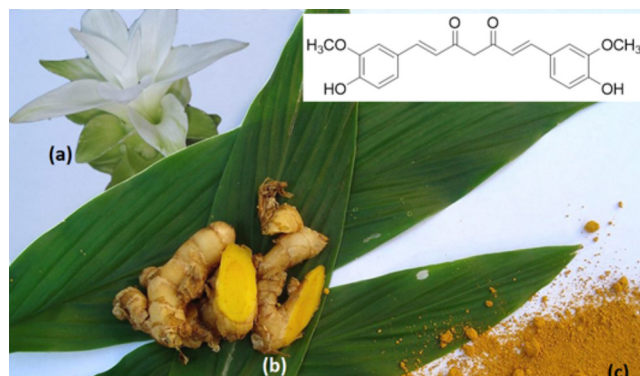
Keywords: *Curcuma longa*; diarylheptanoids; curcumin; curcuminoids.

### INTRODUÇÃO

Desde a Pré-História partes de vegetais vêm sendo utilizadas por diversas populações com fins medicinais, seja na amenização de dores ou no tratamento de diferentes enfermidades. Primariamente, a utilização de plantas medicinais funcionava de maneira totalmente empírica e se baseava em descobertas acidentais.<sup>1</sup> Nas últimas décadas, tentativas de se entender melhor os mecanismos de atuação de compostos naturais, a fim de aliá-los à medicina moderna, têm contribuído para o sucesso de pesquisas sobre a utilização farmacológica de princípios ativos de origem vegetal, colocando os produtos naturais em posição de destaque na área de desenvolvimento de fármacos.<sup>2</sup>

*Curcuma longa* (ou *Curcuma domestica* Valetton; Figura 1a) é um arbusto perene endêmico da Índia, havendo registros de seu uso desde o século I antes da Era Comum (AEC), embora haja referências à planta em manuscritos gregos do século IV AEC. Esta espécie desenvolveu relação com a expansão da civilização, sendo hoje encontrada apenas em regiões de cultivo humano, sem relato de espécimes crescendo em locais selvagens.<sup>3</sup> A parte do vegetal com maior utilização é o rizoma (Figura 1b), que pode ser consumido fresco ou seco. Para fins de conservação, esse rizoma é desidratado e moído, gerando um pó de coloração dourada denominado turmérico (Figura 1c). A utilização do turmérico remete às primeiras descrições de *C. longa*, e historicamente tem aplicação na culinária, medicina e religião.

A utilização de plantas medicinais como agentes terapêuticos remete à Antiguidade, e possui aplicação até os dias atuais. Apesar dessa extensa aplicação (primariamente baseadas em observações empíricas), a utilização desses princípios ativos como substâncias químicas isoladas, purificadas e caracterizadas só ocorreu a partir



**Figura 1.** Espécime de *Curcuma longa* com inflorescência (a); Rizomas frescos (b); Turmérico: rizomas secos e moídos (c) (Imagens gentilmente cedidas por Neide Rigo; <http://come-se.blogspot.com.br/>)

do século 19.<sup>4</sup> Desde então, a participação de produtos naturais no escopo das substâncias bioativas que se tornam fármacos é marcante, a partir do isolamento direto da matriz natural, ou a partir da obtenção por síntese total ou semissíntese, ou ainda pela utilização dos padrões estruturais presentes nas substâncias de origem natural como inspiração para o planejamento de novos fármacos.<sup>5</sup> Dessa forma, os produtos naturais apresentam-se como importante recurso na busca de novas substâncias com atividades biológicas relevantes.

Diversos medicamentos utilizados atualmente derivam da medicina *Ayurveda* (sistema medicinal característico da Índia Antiga).<sup>6</sup> Na prática *ayurvédica*, a curcumina é utilizada pelas suas ações digestivas, como carminativo, imunizante, antialérgico, antimicrobiano, estimulante, anti-inflamatório, cicatrizante, antioxidante, ou ainda pela sua atuação em doenças respiratórias (asma, bronquites e alergias) e em outros transtornos, como anorexia, doenças hepáticas e sinusite.<sup>7</sup>

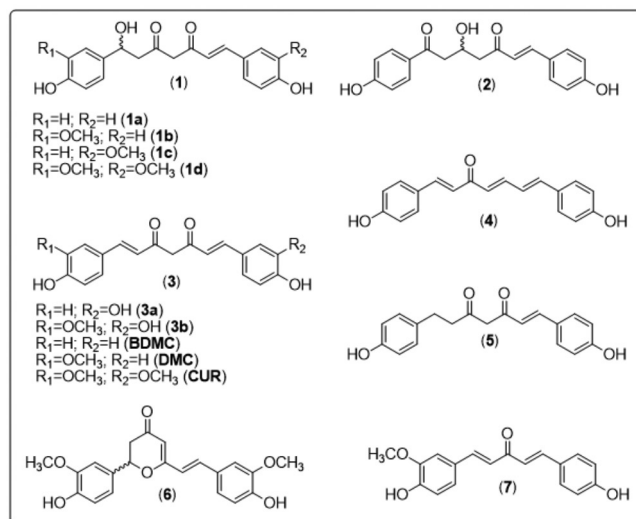
\*e-mail: marco@ufrj.br

O turmérico, também conhecido na culinária como *curry spice*, é um dos temperos mais utilizados, especialmente na região continental da Índia. É consumido principalmente na forma de pó seco, utilizado para coloração alimentícia devido à sua forte coloração amarela, associada a efeitos terapêuticos e dietéticos.<sup>8</sup> Há registros de atividades biológicas devidas ao consumo do turmérico, como anti-inflamatório, antimicrobiano, cicatrizante e digestivo. Além disso, o turmérico apresenta efeito potencial em diferentes enfermidades, como a doença de Alzheimer, doenças parasitárias e em alguns tipos de cânceres.<sup>9</sup> A composição química do turmérico é bastante variada, tendo como principais classes de compostos os terpenos voláteis, presentes no óleo essencial de diferentes partes do vegetal (Tabela 1), além dos curcuminoides, componentes majoritários da fração não-volátil. Estes ocorrem em maior proporção nas rizomas da planta, com destaque para curcumina (CUR), desmetoxicurcumina (DMC) e bisdesmetoxicurcumina (BDMC), além de curcuminoides minoritários (1-7, Figura 2).

**Tabela 1.** Estrutura e concentração dos principais componentes voláteis dos óleos essenciais de diferentes partes de *C. longa*<sup>10</sup>

Componente	Estrutura	Concentração (%)			
		Folha	Flor	Raiz	Rizoma
$\alpha$ -Felandreno		32,6	-	0,1	0,1
Turmerona		0,1	1,2	46,8	31,1
Curfona		0,9	1,0	-	10,0
Curcufenol		0,2	0,3	0,6	10,6
Terpineol		0,8	26,0	1,5	0,3
Linalol		26,0	7,4	0,1	0,3

A curcumina é o componente majoritário dos rizomas de *C. longa*, sendo responsável por cerca de 2% do peso seco dos rizomas. Atualmente a curcumina pode ser obtida comercialmente como uma mistura de três componentes: curcumina (CUR, ~77%); desmetoxicurcumina (DMC, ~17%); e bisdesmetoxicurcumina (BDMC, ~3%).<sup>2</sup> Na Índia pode-se encontrar esta mistura de curcuminoides na forma de cápsulas, pomadas, unguentos, cremes e curativos para aplicação



**Figura 2.** Estruturas de alguns curcuminoides, obtidos dos rizomas de *C. longa*<sup>11</sup>

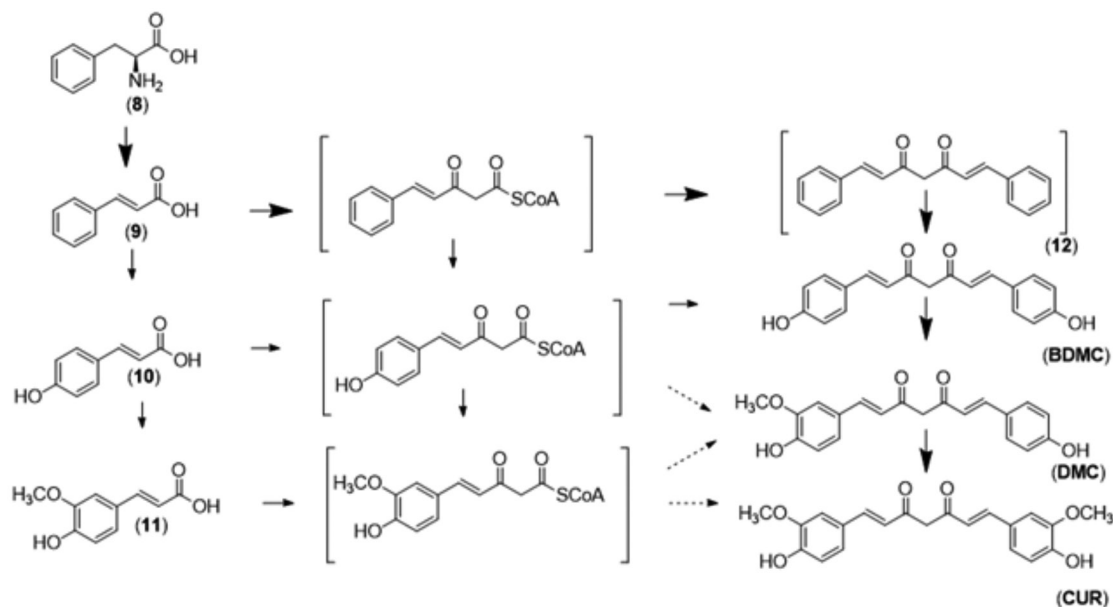
tópica, misturada ou não com outros componentes. Contudo, a principal utilização destas substâncias o redor do mundo é na culinária, como componentes do açafrão-da-índia. O tipo de efeito apresentado pela curcumina depende, em parte, da via de administração.<sup>7</sup> Até o momento, nenhum estudo realizado em animais ou homens relatou toxicidade com relação ao uso da curcumina, mesmo quando ela é utilizada em doses até 12 g ao dia. Apesar disso, alguns efeitos adversos relatados em alguns estudos foram atribuídos à curcumina, como supressão da agregação plaquetária, surgimento de dermatites de contato e urticária.<sup>2</sup>

### Biossíntese

A estrutura da curcumina (CUR) e dos demais curcuminoides naturais sugerem que sua via biossintética esteja baseada na utilização de subunidades cinamoil (derivadas do ácido cinâmico, **9**), como ocorre na biossíntese de alguns fenilpropenoides. Um primeiro trabalho, visando a elucidação da via metabólica responsável pela biossíntese da curcumina, foi desenvolvido por Roughley e colaboradores em 1973,<sup>12</sup> no qual a administração de precursores, marcados com deutério e carbono-14 permitiu aos autores concluir que havia a união de dois fragmentos de ácido ferúlico (**11**) a um carbono central, originando o padrão estrutural denominado diferuloilmetano (curcumina, CUR). Este padrão era formado preferencialmente em detrimento dos outros curcuminoides devido à menor utilização de derivados do ácido caféico (**10**),<sup>12</sup> que formariam outros curcuminoides, desmetoxicurcumina (DMC) e bisdesmetoxicurcumina (BDMC), respectivamente. Todavia, o trabalho de Kita e colaboradores<sup>13</sup> utilizou diversos precursores metabólicos, marcados com carbono-13, e propôs que a via preferencial consiste na biossíntese do intermediário-chave dicinamoilmetano (**12**) e as substituições dos anéis aromáticos são realizadas *a posteriori* (Figura 3). Desta forma, pode-se inferir que os curcuminoides DMC e BDMC são, em verdade, intermediários biossintéticos da própria curcumina (CUR), e não produtos finais de uma via biossintética alternativa.

### Metabolismo

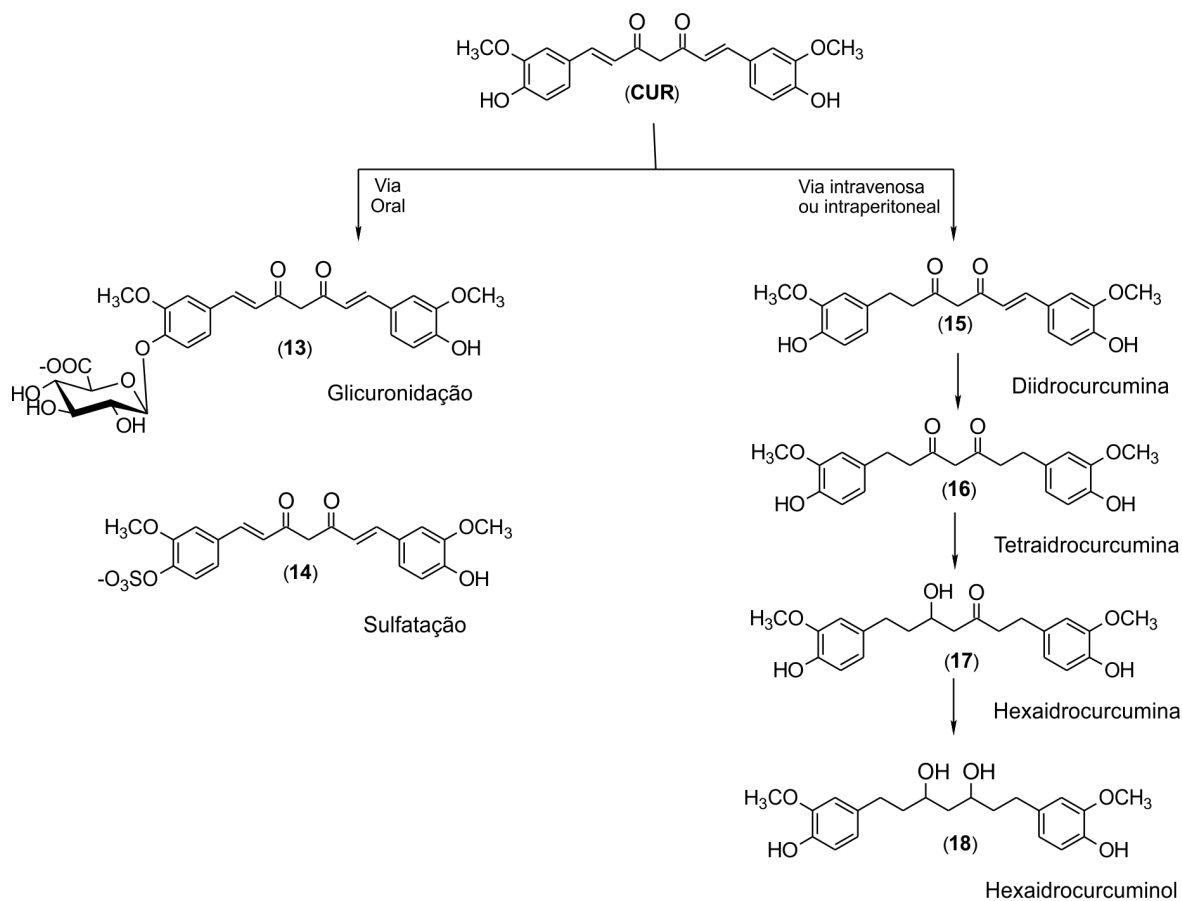
Um dos maiores problemas referentes à utilização clínica da curcumina é devido à sua baixa biodisponibilidade. Sua reduzida solubilidade em água faz com que ela seja pouco absorvida, e a presença de sítios lábeis ao metabolismo faz com que a mesma



**Figura 3.** Via biossintética da curcumina<sup>13</sup> (As reações que ocorrem em maior frequência são representadas por setas cheias, as que ocorrem em menor frequência são representadas por setas pontilhadas)

sofra metabolismo hepático de primeira passagem. A baixa eficácia da administração da curcumina *in vivo* é agravada pelo fato de seus metabólitos serem inativos, no que se refere à maioria das atividades biológicas associadas a seu uso.<sup>14</sup> O tipo de metabolismo envolvido está diretamente ligado à via de administração da curcumina.

Administração oral leva à formação direta de metabólitos de fase 2, como conjugação com ácido glicurônico (13) e com sulfato (14),<sup>15</sup> ao passo que administrações intraperitoneais ou intravenosas geram preferencialmente metabólitos de redução, como tetraidrocurcumina (16) e hexaidrocurcuminol (18),<sup>16</sup> conforme mostra a Figura 4.



**Figura 4.** Representação dos principais metabólitos da curcumina formados nas diferentes vias de administração<sup>14</sup>

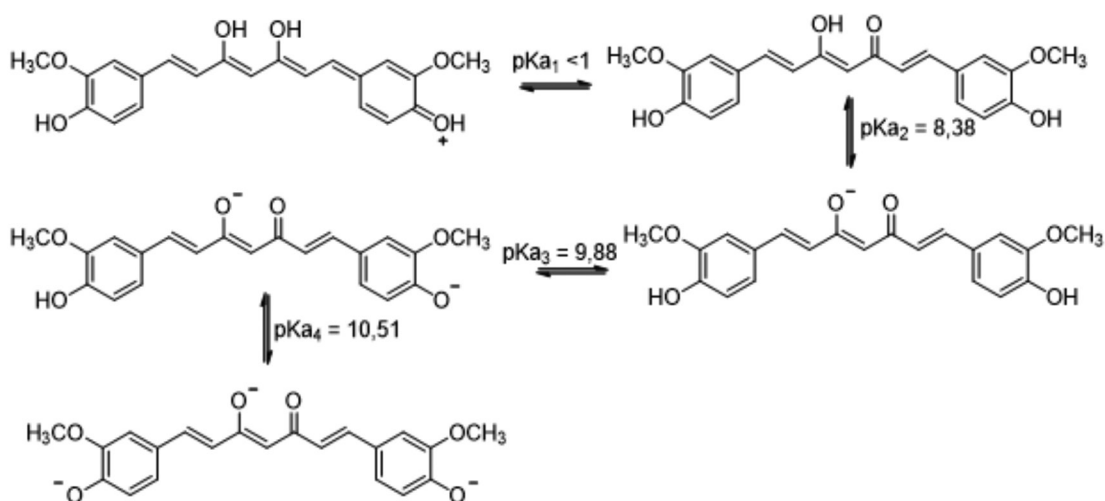


Figura 5. Reações de transferência de prótons na curcumina<sup>21</sup>

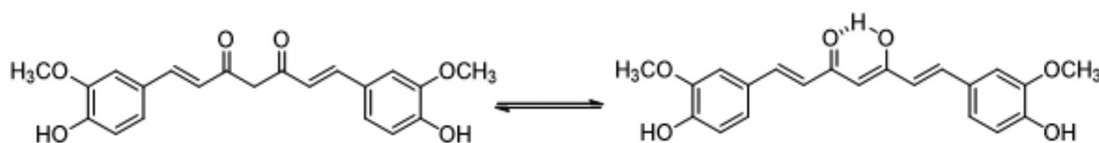


Figura 6. Equilíbrio tautomérico da curcumina

### Propriedades físico-químicas

O isolamento da curcumina foi realizado originalmente por Vogel em 1815,<sup>17</sup> e sua estrutura foi definida por Milobedzka e Lampe em 1910.<sup>18</sup> Desde então, a curcumina chamou a atenção de diversos grupos de pesquisa, com atuação em diferentes áreas, em razão de suas propriedades físico-químicas e biológicas particulares. A extensa conjugação eletrônica presente no esqueleto diarileptanoide da curcumina confere a mesma uma intensa absorção na região do visível, o que justifica a utilização desta como corante alimentício, classificado pela União Europeia como o primeiro corante (E100) da lista de aditivos alimentícios permitidos.<sup>19</sup> Observações experimentais mostram que a curcumina sofre efeito solvatocrômico, já que ao modificar a polaridade do solvente existe uma alteração no comprimento de onda de máxima absorção ( $\lambda_{\text{máx}}$ ) da curcumina, sendo esta vermelha em metanol e amarela em diclorometano.<sup>20</sup>

Além da polaridade do solvente, o pH também interfere no  $\lambda_{\text{máx}}$  da curcumina, já que em sua estrutura há três hidrogênios ácidos (Figura 5), sendo os hidrogênios adjacentes às duas carbonilas os mais ácidos deles ( $\text{pKa} = 8,38$ ),<sup>21</sup> que poderão ser abstraídos em função do pH do meio. Apesar da baixa solubilidade em água, a curcumina é solúvel em soluções aquosas básicas, e nestes casos a solução apresenta coloração avermelhada, devido ao efeito batrocromico ocasionado pela retirada de um próton ácido, aumentando assim a densidade de elétrons na curcumina. A base conjugada da curcumina deve então funcionar como antioxidante doador de elétrons, haja visto que o enolato formado após a retirada do primeiro próton da curcumina gera uma espécie carregada negativamente. Entretanto, nesta faixa de pH a curcumina é facilmente degradada,<sup>22</sup> sugerindo que a expressiva capacidade antioxidante da curcumina esteja relacionada a outro tipo de mecanismo.

Em faixas de pH entre 3 e 7 existe um equilíbrio cetono-enólico da curcumina (Figura 6), deslocado preferencialmente para o sentido do enol, em razão da presença de uma ligação de hidrogênio intramolecular e de uma maior planaridade da molécula, o que favorece a conjugação na cadeia carbônica. Entretanto, a curcumina na forma 1,3-dicetônica (mesmo em baixa concentração quando comparada ao enol) possui um metileno bastante deficiente de elétrons em função

da vizinhança eletrofílica, o que a torna um ótimo doador de hidrogênio. Essa hipótese foi confirmada por Jovanovic e colaboradores<sup>23</sup> em um elegante estudo envolvendo experimentos de *flash*-fotólise e radiólise de pulso, que indicaram a transferência de um átomo de hidrogênio, proveniente do metileno alfa, como o mecanismo mais provável para as propriedades antioxidantes da curcumina, em detrimento dos elétrons provenientes do enolato, uma hipótese mais coerente com as condições fisiológicas onde essa atividade da curcumina foi verificada.<sup>23</sup>

O equilíbrio tautomérico da curcumina é sabidamente deslocado para a formação do enol na maioria dos casos. Todavia, a presença da subunidade 1,3-dicetona é de fundamental importância para grande parte das suas propriedades. A forma enólica é mais estável, devido não apenas à presença de uma ligação de hidrogênio intramolecular, como também devido à planaridade, que permite uma melhor sobreposição dos orbitais  $\pi$  e, conseqüentemente, uma melhor conjugação eletrônica. A forma 1,3-dicetônica apresenta como conformero mais estável aquele com as carbonilas orientadas em direções opostas (conformero C, Figura 7). Esse conformero é cerca de 30 kJ mol<sup>-1</sup> mais estável do que o conformero A, devido ao maior distanciamento entre os orbitais não-ligantes dos átomos de oxigênio.<sup>24</sup>

Casos onde a forma 1,3-dicetônica são termodinamicamente favoráveis são mais raros. Dutta e colaboradores verificaram estabilização desse tautômero na presença de surfactantes iônicos pré-micelares<sup>25</sup> e Yanagisawa e colaboradores sugerem que a forma bioativa da curcumina sobre placa  $\beta$ -amiloides é a não-enolizada.

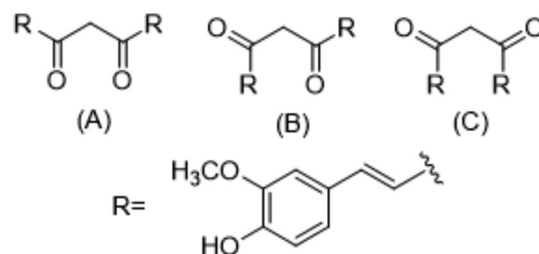


Figura 7. Conformeros possíveis para a forma 1,3-dicetônica da curcumina<sup>21</sup>

Dessa forma, a inserção de substituintes alquil na posição quatro da cadeia espaçadora da curcumina (carbono *alfa*) desfavorece a enolização e, por consequência, aumenta a atividade de análogos da curcumina neste modelo.<sup>26</sup>

Arrieta e colaboradores observaram que em solventes orgânicos como dimetilsulfóxido (DMSO) a forma 1,3-dicetônica não é detectada, haja visto que nos espectros de RMN de <sup>13</sup>C não é observado nenhum sinal referente ao metileno  $\alpha$  às carbonilas, e sim um metino com deslocamento químico em  $\delta$  101,08 ppm.<sup>27</sup> No espectro de RMN de <sup>1</sup>H aparece um simples com integração para um hidrogênio em  $\delta$  6,07 ppm e o espectro de HSQC mostra o acoplamento entre esses dois sinais (Figura 4). Entretanto, mesmo com a presença do enol comprometendo a simetria da curcumina (eixo C2), todos os outros sinais se mantêm inalterados. O espectro de HSQC também permite elucidar inequivocamente a geometria das ligações duplas, devido à constante de acoplamento dos hidrogênios olefínicos (*J* 15 Hz, ligação dupla de geometria *E*). A ressonância presente no sistema também gera uma diferença significativa nos deslocamentos químicos dos

hidrogênios olefínicos (H3 e H4). Como visto no espectro de HSQC, H4 encontra-se mais desblindado ( $\delta$  7,57 ppm) se comparado ao H3  $\alpha$  à carbonila ( $\delta$  6,78 ppm) (Figura 8). Isso pode ser explicado em função das estruturas de ressonância da carbonila  $\alpha,\beta$ -insaturada, que torna a posição 4 mais eletrofílica (um aceptor de Michael).

### Metodologia sintética

A primeira metodologia utilizada para a síntese da curcumina (Figura 9) foi publicada por Lampe e colaboradores em 1913,<sup>18</sup> utilizando como material de partida o cloreto de carbometoxiferuloila (**19**). Neste trabalho, o cloreto de ácido (**19**) reagiu com acetoacetato de etila para formar o derivado (**20**), que foi descarboxilado para gerar o a dicetona (**21**). Essa dicetona foi novamente acilada pelo cloreto de ácido inicial (**19**) para formar o diarileptanoide (**22**). Em seguida, uma segunda descarboxilação fornece o derivado protegido (**23**) e a remoção dos grupos protetores geraram a curcumina e permitiram que sua estrutura fosse elucidada.

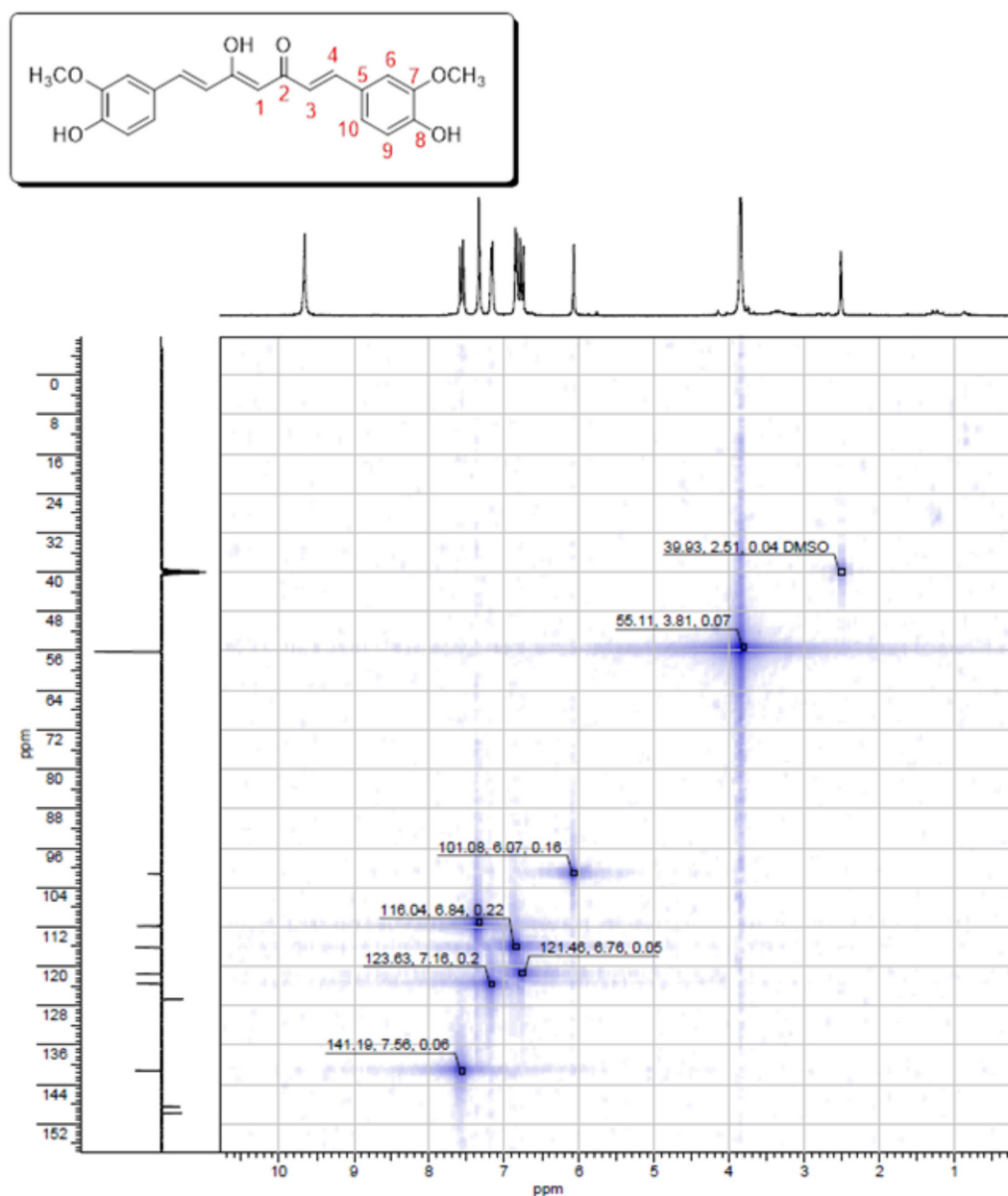


Figura 8. Espectro de HSQC da curcumina em DMSO-*d*<sub>6</sub>.



**Tabela 2.** Deslocamentos químicos relacionados aos átomos de carbono (C) e hidrogênio (H) nos espectros de RMN de  $^1\text{H}$  e  $^{13}\text{C}$  da curcumina

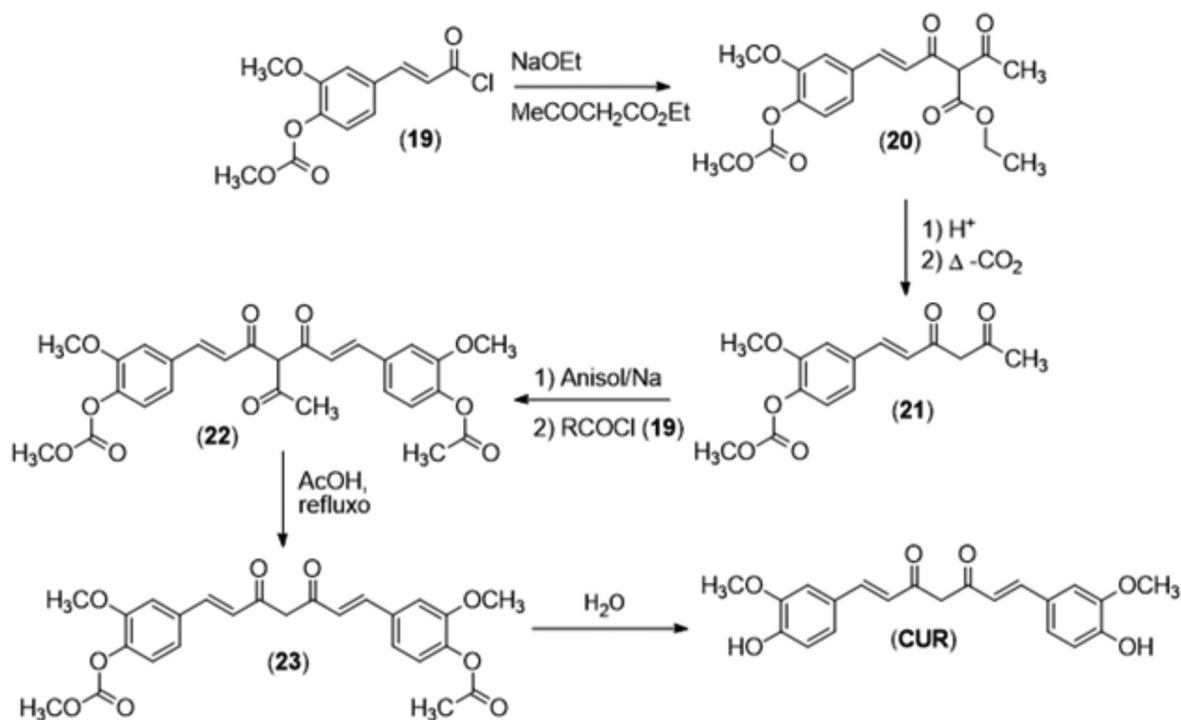
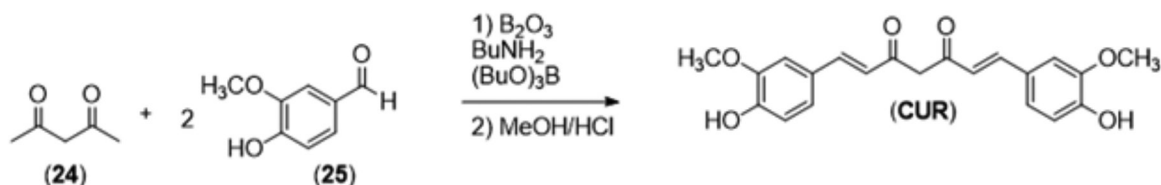
H	$\delta$ (ppm)	m	Integração	J (Hz)	C	$\delta$ (ppm)	m
1	6,08	s	1	-	1	101,37	CH
3	6,78	d	2	15	2	183,71	C
4	7,57	d	2	15	3	123,64	CH
6	7,35	s	2	-	4	141,22	CH
9	6,85	d	2	10	5	126,82	C
10	7,18	d	2	10	6	111,79	CH
Ar-OH	9,70	s	2	-	7	148,48	C
Ar-OCH <sub>3</sub>	3,86	s	6	-	8	149,84	C
					9	116,19	CH
					10	121,57	CH
					Ar-OCH <sub>3</sub>	56,16	CH <sub>3</sub>

Esta metodologia, embora importante para a elucidação estrutural da curcumina, não possui aplicabilidade prática, devido ao número de etapas e baixo rendimento global. Em 1937, Pavolini e colaboradores<sup>28</sup> descreveram então um método em uma etapa para a síntese da curcumina, utilizando como reagentes a vanilina, acetilacetona e anidrido bórico com aquecimento sobre chama. A despeito da facilidade operacional, quando comparado à metodologia de Lampe, a reação de Pavolini apresentou um baixo rendimento devido ao produto monossustituído

aparecer como principal subproduto da reação. Posteriormente, em 1964, Pabon e colaboradores desenvolveram uma metodologia que até hoje é a mais utilizada na síntese de diarileptanoides.<sup>29</sup> Em seu trabalho, Pabon preparou a curcumina em duas etapas, iniciando o processo com a geração de um enolato de boro com o composto  $\beta$ -dicarbonílico (**24**), sobre o qual são adicionados a vanilina (**25**), *n*-butilamina e tributilborato. Em um segundo momento, o enolato de boro é desfeito através de hidrólise ácida, por adição de solução aquosa de HCl (Figura 10).

O método de Pabon tem como justificativa para a primeira etapa a formação do enolato de boro, que impede a condensação de Knoevenagel no carbono 3 da acetilacetona (**24**), já que o enolato de boro torna esse hidrogênio menos ácido que as metilas terminais. Essa característica da acetilacetona de complexação com ácidos de Lewis se estende à maioria dos compostos 1,3-dicarbonílicos, incluindo a curcumina. A pesquisa qualitativa de íons borato em Química Analítica, por exemplo, é realizada pelo método da curcumina,<sup>30</sup> que consiste na utilização de solução alcoólica de curcumina (alaranjada) sobre o analito acidificado com ácido clorídrico. O aparecimento de colocação vermelha intensa indica a formação de rosocianina (**26**),<sup>31</sup> que é definida como um complexo entre o boro e dois equivalentes de curcumina,<sup>32</sup> como mostrado na Figura 11.

A conjugação das cargas formadas torna a molécula da rosocianina extremamente cromofórica, o que faz com que este seja um método colorimétrico bastante sensível para a detecção de boratos em solução. A presença dos átomos de oxigênio em distância adequada a configura como um potencial ligante bidentado para metais. Essa propriedade complexante da curcumina deu origem a diversos

**Figura 9.** Primeira síntese descrita para a curcumina<sup>18</sup>**Figura 10.** Metodologia de Pabon para a síntese da curcumina<sup>29</sup>

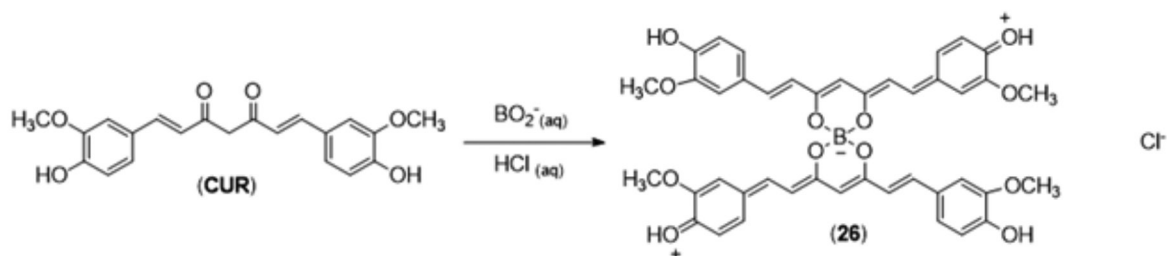


Figura 11. Formação da rosocianina em meio aquoso

trabalhos envolvendo tanto a síntese de compostos de coordenação com metais a fim de incrementar as atividades biológicas associadas ao uso da curcumina quanto a utilização da mesma como agente quelante de metais relevantes em processos patológicos. Por exemplo, a presença de íons  $\text{Cu}^{2+}$  sabidamente acelera a formação das placas  $\beta$ -amiloides, que fazem parte do processo neurodegenerativo da doença de Alzheimer por meio do bloqueio das sinapses. Picciano e colaboradores<sup>33</sup> verificaram que a curcumina pode funcionar como um quelante competitivo de íons cobre II na presença de fragmentos peptídicos formadores das placas  $\beta$ -amiloides, o que minimiza sua formação, já que os constantes de formação dos complexos peptídeo: $\text{Cu}^{2+}$  possuem constante de afinidade menor do que aquela encontrada no complexo CUR: $\text{Cu}^{2+}$ . A capacidade quelante de metais, associada às atividades antioxidante e antiinflamatória da curcumina, fazem da mesma uma alternativa interessante para o desenvolvimento de novas abordagens terapêuticas no tratamento da doença de Alzheimer.<sup>34</sup> Ainda explorando suas propriedades como quelante, Mawani e Orvig<sup>35</sup> sintetizaram uma série de complexos da curcumina com gálio e três lantanídeos (lutécio, európio e gadolínio), como potenciais substâncias úteis no tratamento da osteoporose, realizando ensaios de toxicidade frente a linhagens de osteoblastos MG-63. Os resultados mostraram que os complexos com a curcumina apresentam menor toxicidade quando comparados à cisplatina, que foi utilizada como padrão positivo neste estudo.

### Derivados, análogos e atividades relacionadas

A estrutura da curcumina pode ser subdividida em 3 subunidades (Figura 12), passíveis de modificações estruturais, que viabilizam o

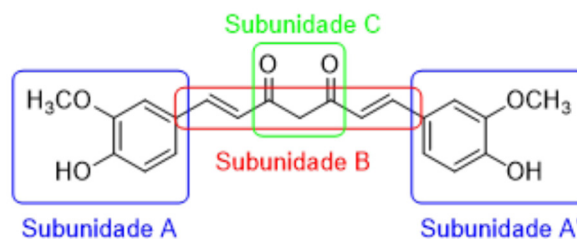


Figura 12. Subunidades passíveis de modificações estruturais na curcumina

acesso a diferentes derivados estruturalmente relacionados à curcumina. Estas transformações possibilitam a realização de estudos de REA (Relação Estrutura-Atividade) que fornecem informações sobre os requisitos estruturais relevantes para as diferentes atividades biológicas associadas a essa classe de substâncias.

Khan e colaboradores<sup>36</sup> prepararam uma coleção de curcuminoides modificados nas subunidades A/A' com potencial atividade anti-inflamatória a partir da reação de Pabon com diferentes aldeídos aromáticos funcionalizados (Figura 13). Os derivados sintetizados foram ensaiados em modelos de inflamação *in vitro* e *in vivo*, sendo que alguns derivados apresentaram atividade superior à do produto natural.

Os diferentes derivados sintetizados (Figura 13) foram utilizados em ensaios de atividade anti-edematogênica *in vivo* em ratos Wistar com edema de pata induzido por carragenina (modelo de inflamação aguda), atividade antiartrítica em ratos Wistar com poliartrite induzida (modelo de inflamação crônica) e anti-TNF $\alpha$  *in vitro*, em monócitos THP-1 tratados com LPS. Nos ensaios realizados pelo

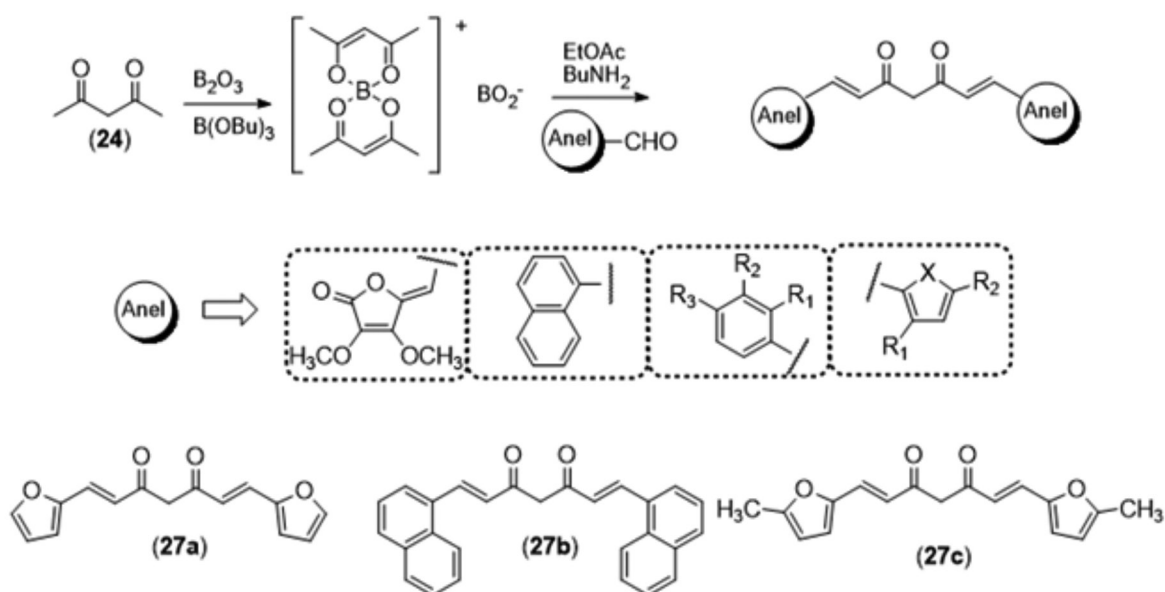


Figura 13. Síntese de curcuminoides apresentando diferentes núcleos aromáticos e estrutura dos derivados mais ativos<sup>36</sup>

grupo, a curcumina apresentou baixa atividade anti-inflamatória *in vivo*, provavelmente decorrente de aspectos cinéticos do modelo de inflamação aguda (baixa biodisponibilidade). Nos ensaios da caragenina, o derivado furânico (**27a**) apresentou expressiva atividade anti-inflamatória, superior à fenilbutazona e ao ácido acetilsalicílico na primeira hora do experimento. O modelo de inflamação crônica (artrite) mostrou uma expressiva atividade anti-inflamatória da curcumina, embora o derivado mais ativo tenha sido o (**27b**). No ensaio *in vivo*, o derivado metil-furano (**27c**) foi o único que apresentou inibição da produção de TNF $\alpha$  nos monócitos estimulados por LPS, mostrando que mudanças sutis (como a inserção de duas metilas na subunidade A dos diarileptanoides) podem gerar derivados com perfis diferenciados de atividade biológica.

A subunidade B, que corresponde à cadeia espaçadora de 7 carbonos entre os grupamentos aril da curcumina (Figura 12), pode ser modificada utilizando-se das estratégias de funcionalização, homologação e liberdade conformacional. A tetraidrocurcumina (**16**), por exemplo, é um metabólito da curcumina (Figura 4) que pode ser obtido em laboratório por hidrogenação catalítica das ligações duplas da subunidade B (Figura 14).

Após hidrogenação, a subunidade B da curcumina passa a ter um número maior de ligações passíveis de rotação, o que permite que ela assumam um maior número possível de conformações ao se ancorar no sítio receptor, o que ocorre com menos extensão no sistema conjugado rígido da curcumina. Outra vantagem da tetraidrocurcumina (**16**) sobre a curcumina é sua maior capacidade antioxidante.<sup>37</sup> A hidrogenação das ligações duplas retira a planaridade da molécula da curcumina, o que impede que haja conjugação dos elétrons dos anéis aromáticos com a subunidade 1,3-dicetonônica, o que favorece a formação e estabilização por ressonância de radicais formados pela remoção de um hidrogênio-radical do metileno entre as duas carbonilas.<sup>23</sup>

Além do aumento da liberdade conformacional, outra estratégia utilizada na otimização da atividade biológica de determinada classe de substâncias é a restrição conformacional, que consiste no aumento da rigidez de um sistema para aumentar a probabilidade de ancoramento no receptor da substância em sua suposta conformação bioativa. Uma forma de se aumentar a rigidez conformacional de

diarileptanoides é a utilização de análogos carbocíclicos, a utilizando a reação de Pabon partindo da cetona correspondente (Figura 15). O trabalho de Youssef e colaboradores (Figura 15)<sup>38</sup> consistiu na síntese de diversos análogos carbocíclicos da curcumina, contendo na subunidade B (Figura 12) um anel de 5 ou 6 átomos de carbono.

Os derivados sintetizados, conforme mostrado na Figura 15, foram avaliados em modelos *in vitro* contra células tumorais leucêmicas murinas (linhagem L1210) e células humanas (linfoblastos tumorais Molt 4C/8 e CEM). Os mais ativos nessas linhagens (derivados **28** e **29**) foram ensaiados contra 57 linhagens tumorais humanas, representando nove diferentes condições neoplásicas (*e.g.* melanoma, leucemia, próstata, mama). O controle positivo utilizado foi o melphalan, fármaco antitumoral da classe dos agentes alquilantes. Os dois derivados previamente apresentados (**28** e **29**) apresentaram valores de CI<sub>50</sub> inferiores à do controle positivo em todos os casos, com destaque para o derivado (**29**), que apresentou toxicidade seletiva para as células tumorais da ordem de 1500 vezes. É importante ressaltar que os derivados mais ativos foram aqueles que mantiveram o padrão de substituição no anel aromático de 3,4-*bis*-oxigenado, similar ao padrão presente no produto natural, e que a expressiva atividade foi atribuída à restrição conformacional decorrente da presença do sistema carbocíclico.

A homologação inferior da subunidade B (Figura 12), gerando derivados contendo uma carbonila (diarilpentanoides e chalconas), é a estratégia mais utilizada na síntese de derivados curcuminoides. A síntese desses derivados é mais acessível, devido ao fato de não haver necessidade da formação do complexo de boro, o que normalmente permite sua síntese a partir de uma única etapa de condensação entre um aldeído e uma cetona. Dessa forma, Yamakoshi e colaboradores<sup>39</sup> sintetizaram uma série de análogos estruturais da curcumina, contendo 5 átomos de carbono na subunidade B, denominados diarilpentanoides. Esses análogos foram preparados por meio da reação de condensação entre aldeídos aromáticos com diversos padrões de substituição e acetona, em etanol e meio básico. (Figura 16)

O análogo direto da curcumina, denominado C<sub>5</sub>-curcumina, é um produto natural isolado dos rizomas de *C. longa* em uma concentração muito mais baixa do que a curcumina.<sup>40</sup> Esse produto natural serviu como protótipo para a síntese dos outros diarilpentanoides, que foram

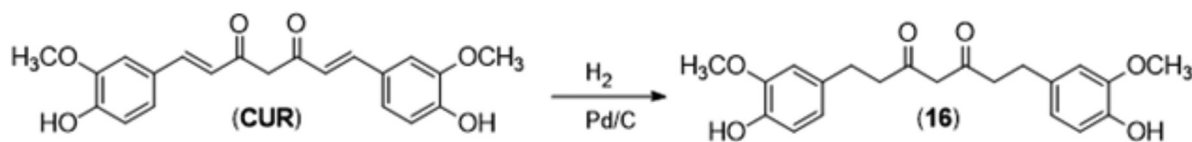


Figura 14. Preparação do derivado hidrogenado da curcumina<sup>37</sup>

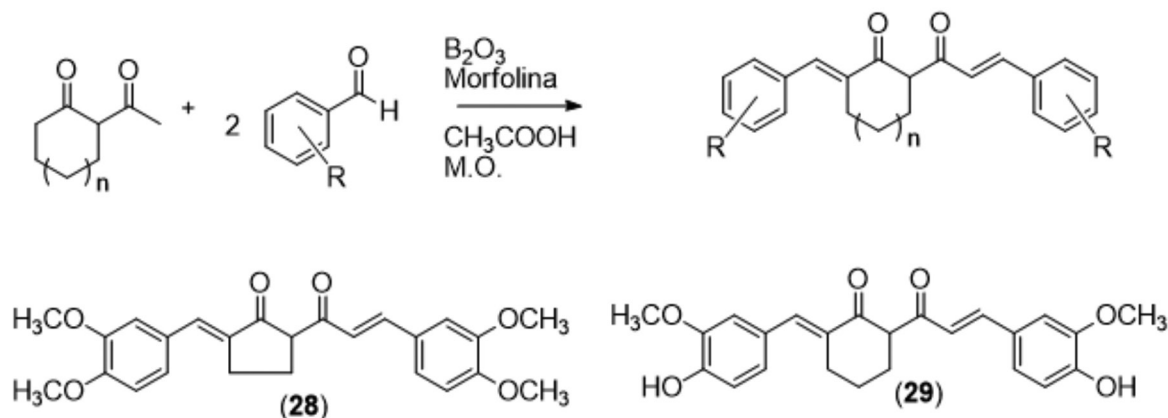
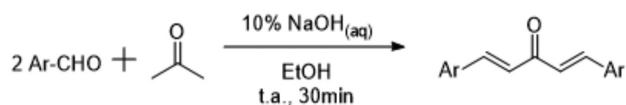


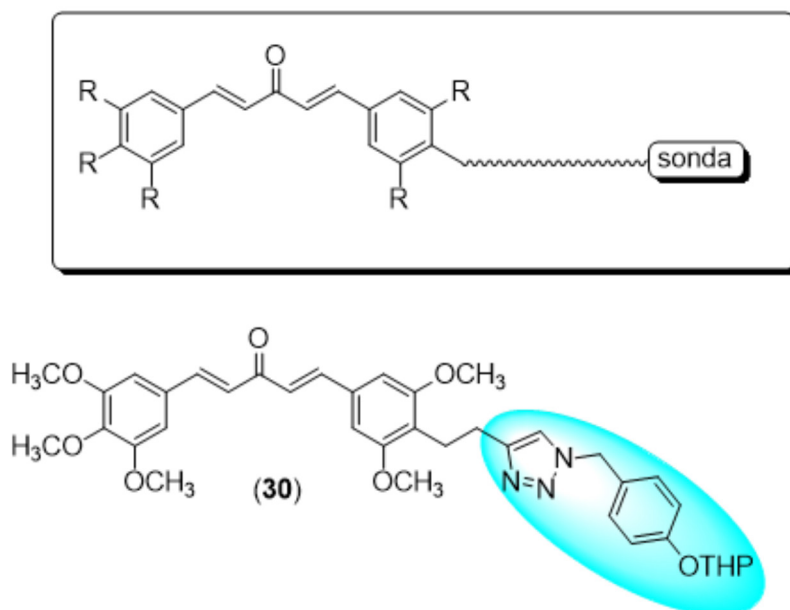
Figura 15. Síntese de curcuminoides com restrição conformacional<sup>38</sup>



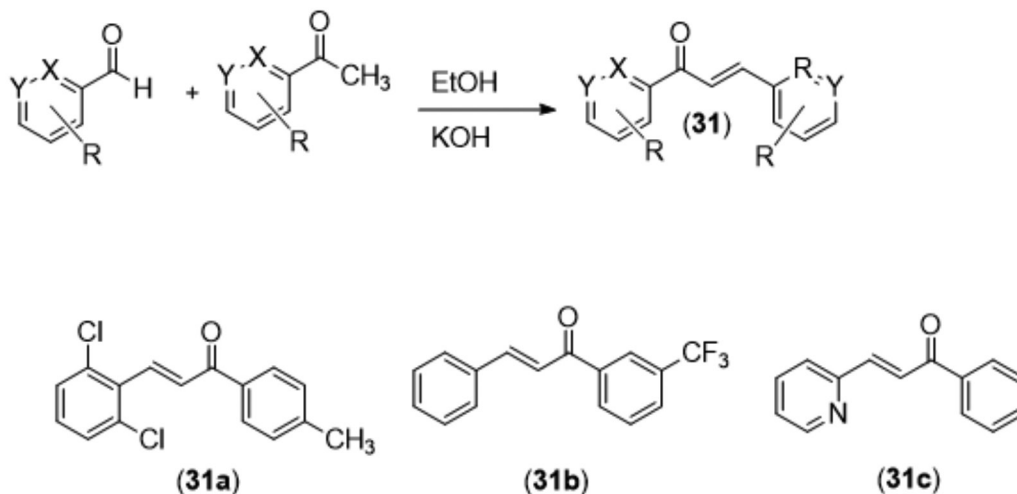


**Figura 16.** Metodologia sintética para a preparação de diarilpentanoídes realizada por Yamakoshi e colaboradores<sup>39</sup>

testados por Yamakoshi<sup>39</sup> em modelos de células tumorais com o intuito de funcionar tanto como um inibidor de crescimento celular quanto como um padrão estrutural passível de hibridação com sondas fluorescentes para detecção de tumores *in vivo* (e.g. **30**). Os ensaios foram realizados em células tumorais humanas de câncer de cólon, linhagem HCT-116, e os resultados permitiram a construção de um modelo de REA. O estudo realizado pelo grupo sobre esse padrão estrutural mostrou que anéis aromáticos simétricos tetrassubstituídos ou anéis hexassubstituídos são aqueles que apresentam a maior atividade citotóxica. A hidroxila em *para* encontra-se em uma região pouco sensível a efeitos estéricos, o que permite a inserção de grupos que possam atuar como sondas. Sendo assim, o derivado (**30**) apresenta



**Figura 17.** Padrão estrutural otimizado e derivado mais ativo na inibição do crescimento de células HCT-116<sup>39</sup>



**Figura 18.** Síntese das chalconas e estrutura dos derivados mais ativos<sup>41</sup>

atividade dual, funcionando tanto como um composto citotóxico *per se* quanto um marcador de tumores, em decorrência da presença da sonda fluorescente destacada na estrutura (Figura 17).

Ainda no que diz respeito à construção de análogos da curcumina, obtidos por homologação inferior, destaca-se a classe das chalconas, que possuem dois grupamentos aril, separados por três átomos de carbono (**31**). Robinson e colaboradores<sup>41</sup> sintetizaram diversas chalconas por meio de um procedimento simples de condensação aldólica entre diversos aldeídos e acetofenonas (Figura 18), formando uma coleção de mais de 60 derivados.

As chalconas obtidas foram avaliadas quanto à capacidade de inibição do crescimento de células tumorais nas concentrações de 1, 3 e 6  $\mu\text{g mL}^{-1}$ , e as maiores inibições foram registradas para os derivados (**31a**), (**31b**) e (**31c**), com percentuais de inibição de 98,1%, 96,9% e 96,9%, respectivamente. Esses derivados devem também possuir como vantagem, com relação à curcumina, uma maior estabilidade metabólica, haja visto que a aplicação da estratégia de simplificação molecular na estrutura do protótipo suprimiu dois sítios lábeis ao metabolismo microsomal: a hidroxila fenólica da subunidade A e o metileno da subunidade C (Figura 12).

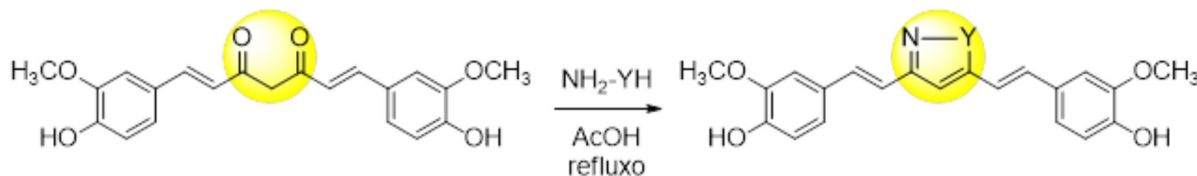


Figura 19. Síntese dos isómeros heterocíclicos e tabela com atividade dos derivados avaliados<sup>44</sup>

A síntese de derivados da curcumina com modificações estruturais na subunidade C normalmente é baseada nas relações isostéricas entre a 1,3-dicetona e heterociclos. O primeiro derivado da curcumina registrado é o isoxazol (**32**), que foi utilizado por Lampe para auxiliar na elucidação estrutural de seu produto de síntese, a própria curcumina, por derivatização.<sup>18</sup> A facilidade de preparação desses derivados heterocíclicos, a partir da reação da curcumina com hidrazinas funcionalizadas ou com a hidroxilamina, gerou uma série de trabalhos publicados com essas moléculas. Essa relação bioisostérica foi observada primeiramente por Shim e colaboradores em 2002,<sup>42</sup> que descreveu a preparação de pirazóis a partir de curcuminoides naturais, por meio da clássica reação de Knorr entre compostos 1,3-dicarbonílicos e hidrazinas.<sup>43</sup> No escopo da quimioterapia de doenças negligenciadas, Mishra e colaboradores<sup>44</sup> publicaram um estudo envolvendo a avaliação de derivados heterocíclicos da curcumina, como isoxazol e pirazóis funcionalizados (**32-34**, Figura 19) contra *Plasmodium falciparum* (Tabela 3). No modelo utilizado pelo grupo, a substituição da subunidade 1,3-dicetônica por um pirazol (**33**) aumentou a potência da substância, evidenciando a possibilidade de se otimizar as propriedades biológicas da curcumina por meio da utilização de ferramentas da Química Medicinal como, por exemplo, o bioisosterismo.<sup>45</sup>

Tabela 3.  $CI_{50}$  e Concentração mínima inibitória (CMI) dos derivados **32-34** frente a *Plasmodium falciparum*. Valores para a curcumina:  $CI_{50}$  3,25  $\mu\text{mol L}^{-1}$ , CMI 13,2  $\mu\text{mol L}^{-1}$ <sup>44</sup>

Derivado	Y	<i>P. falciparum</i> $CI_{50}$ ( $\mu\text{M}$ )	<i>P. falciparum</i> CMI ( $\mu\text{M}$ )
( <b>32</b> )	O	8,44	27,3
( <b>33</b> )	N	0,48	3,9
( <b>34</b> )	N-Ph	8,48	22,4

A reação de Biginelli destaca-se como ferramenta de modificação estrutural da curcumina, devido principalmente ao seu potencial na geração de séries de derivados com grande diversidade estrutural. Trata-se de uma reação multicomponente, na qual um dos reagentes é um composto beta-dicarbonílico, utilizado na síntese de pirimidonas substituídas.<sup>46</sup> A curcumina foi utilizada como substrato para a reação de Biginelli na síntese de moléculas com atividade anti-colinesterásica, gerando produtos com potencial relevância no tratamento da doença de Alzheimer.<sup>47</sup> Inicialmente a curcumina foi submetida à uma hidrogenação catalítica, gerando o seu derivado hidrogenado (**16**) no qual há maior liberdade conformacional após a saturação das ligações duplas na cadeia carbônica. O aumento da atividade (Tabela 4) mostra que nesse modelo o confôrmero bioativo encontra-se em um arranjo espacial prejudicado pela presença das insaturações, o que justifica o aumento da atividade da tetraidrocurcumina (**16**), quando comparada à curcumina.

Desta forma, utilizando tetraidrocurcuminoides (**16**, **35-36**) como compostos beta-carbonílicos, foi realizada uma série de reações de Biginelli com ureia e diversos benzaldeídos funcionalizados, gerando uma coleção de compostos que foram testados quando à sua capacidade de inibição da acetilcolinesterase (Figura 20), sendo um deles (**37**) mais potente do que o fármaco de referência, a galantamina.

Tabela 4. Atividade anticolinesterásica de curcuminoides naturais e sintéticos<sup>47</sup>

Composto	Estrutura	$CI_{50}$ ( $\mu\text{M}$ )
Curcumina ( <b>CUR</b> )	R1= R2= OCH <sub>3</sub>	81,05 ± 2,51
Desmetoxicurcumina ( <b>DMC</b> )	R1=H, R2=OCH <sub>3</sub>	34,74 ± 0,16
Bisdmetoxicurcumina ( <b>BDMC</b> )	R1=R2=H	18,27 ± 0,09
Tetraidrocurcumina ( <b>16</b> )	R1= R2= OCH <sub>3</sub>	41,16 ± 0,17
Tetraidro-DMC ( <b>35</b> )	R1=H, R2=OCH <sub>3</sub>	20,55 ± 0,12
Tetraidro-BDMC ( <b>36</b> )	R1=R2=H	7,89 ± 0,03
Galantamina*		1,45 ± 0,04

\*Fármaco de referência.

## Atividades biológicas

A utilização dos rizomas de *C. longa* remetem à Antiguidade, e muitos dos seus usos tradicionais são atualmente corroborados pela ciência. Na quase totalidade dos casos, as atividades relacionadas ao consumo dos rizomas são decorrentes da curcumina, que é o componente com maior número de estudos farmacológicos realizados, dentre os metabólitos especiais do vegetal. Devido ao perfil estrutural da curcumina, relacionado à sua natureza fenólica e à extensão de conjugação existente, vários trabalhos têm explorado a sua ação como agente antioxidante em diferentes modelos. Esta atividade pode ser atribuída a duas subunidades estruturais: o metileno  $\alpha$  às carbonilas<sup>23</sup> e as hidroxilas fenólicas (Figura 21).<sup>48</sup> Em ambos os casos, a atividade antioxidante está relacionada à doação de hidrogênio radicalar, que reage com espécies reativas de oxigênio (EROs) e neutraliza possíveis danos celulares, decorrentes da presença desses intermediários.

As duas propostas mostradas na Figura 21 são razoáveis, devido ao fato de em ambos os casos existir a estabilização do radical formado por ressonância, o que justifica a capacidade antioxidante da curcumina (Figura 22).

O trabalho de Jovanovic<sup>23</sup> hierarquiza as propostas, colocando a subunidade metileno como sendo parte do mecanismo preferencial para a doação de hidrogênio. O ambiente químico desta subunidade faz com que a ligação C-H seja bastante enfraquecida, devido à presença de duas carbonilas vizinhas. Apesar do equilíbrio ceto-enólico da curcumina estar normalmente deslocado para a forma enólica, a forma dicetônica pode estar presente em quantidade relevante em locais com pH ácido, como é o caso de tecidos com processos inflamatórios ou de algumas organelas celulares. Desta forma, há uma maior população de moléculas na forma dicetônica, o que pode justificar o mecanismo proposto para a atividade antioxidante da curcumina. Esse estudo ajudou a confirmar a hipótese de Sugiyama e colaboradores,<sup>37</sup>

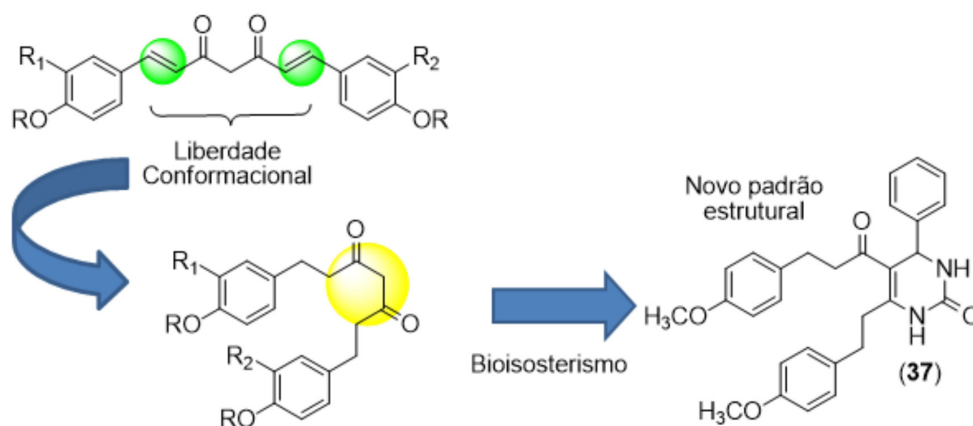


Figura 20. Planejamento estrutural da série de pirimidinonas derivadas da tetraidrocurcumina<sup>47</sup>

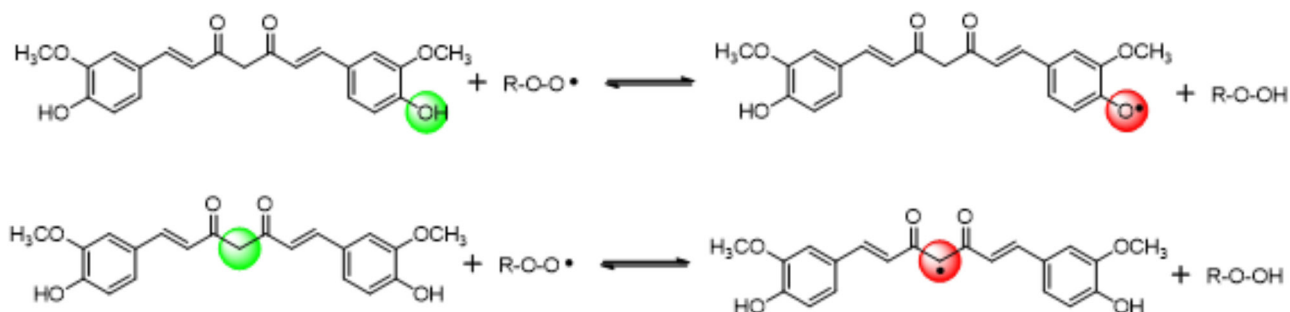


Figura 21. Principais propostas para o mecanismo antioxidante da curcumina, envolvendo a doação de hidrogênio radicalar

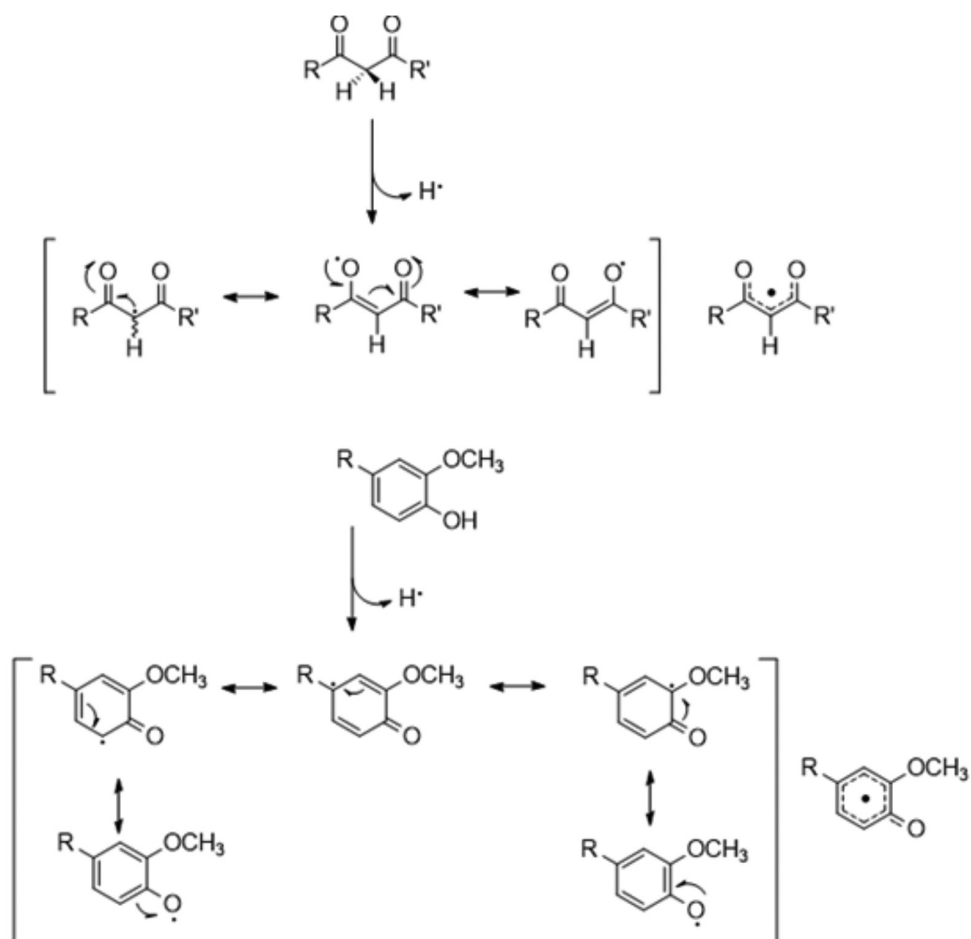


Figura 22. Estabilização do radical formado no metileno e no anel aromático, após doação de hidrogênio

que sugeriu a participação da subunidade 1,3-dicetona no processo antioxidante, além da previsível atividade relacionada às hidroxilas fenólicas (Figura 23) Nesse trabalho, o autor sintetizou um derivado reduzido e metilado (dimetiltetraidrocurcumina, **38**) no qual tanto a conjugação quanto as hidroxilas fenólicas foram suprimidas. Este derivado apresentou atividade antioxidante comparável à exibida pela curcumina.

Subsequentemente, em estudos teóricos realizados sobre as diferentes propostas mecanísticas para a atividade antioxidante da curcumina, os grupos de Ross<sup>48</sup> e Sun<sup>49</sup> mostraram que a energia associada à abstração do hidrogênio do metileno é bem mais alta do que aquela referente ao grupamento Ar-OH. Os autores realizaram a síntese de derivados onde houve a supressão do metileno *alfa* e redução das insaturações, e em ambos os casos houve manutenção da atividade antioxidante. A análise conjunta destes trabalhos permite inferir que a atividade antioxidante da curcumina decorre, provavelmente, do efeito conjunto dos grupos que compõem a sua estrutura.

A curcumina foi utilizada em incontáveis modelos farmacológicos, *in vitro* e *in vivo*, sendo impraticável listar todas as propriedades biológicas atribuídas a esta substância. A Tabela 5 sumariza apenas as propriedades mais relevantes atribuídas à curcumina.

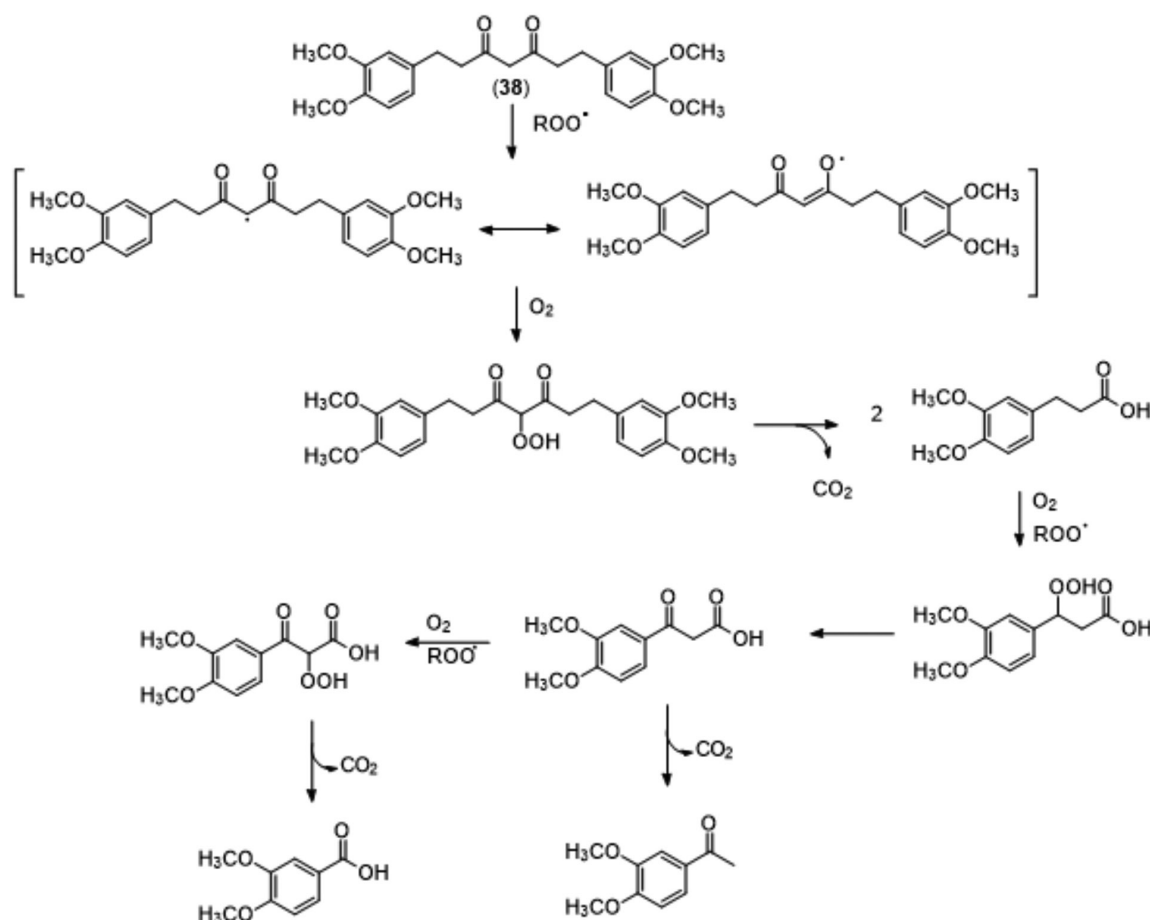
#### Alvos moleculares

A análise da Tabela 3, na qual se encontram sumarizadas algumas das propriedades biológicas mais relevantes para a curcumina, permite concluir que o diarileptanoide natural age sobre diferentes alvos moleculares, possuindo assim uma variada gama de mecanismos de ação. Um importante alvo bioquímico da curcumina é o Fator Nuclear

**Tabela 5.** Algumas atividades biológicas relevantes associadas à curcumina

Atividade	Referência
Anticoagulante	Shah <i>et al.</i> , 1999 <sup>50</sup>
Antifúngica	Martins <i>et al.</i> , 2009 <sup>51</sup>
Antiinflamatória	Brouet e Ohshima, 1995 <sup>52</sup>
Antimalárica	Rasmussen <i>et al.</i> , 2000 <sup>53</sup> Chakabarti <i>et al.</i> , 2013 <sup>54</sup>
Antioxidante	Sharma, 1976 <sup>55</sup>
Antitumoral	Wilken <i>et al.</i> , 2011 <sup>56</sup>
Antiviral	Xianchu <i>et al.</i> , 2013 <sup>57</sup>
Cicatrizante	Thangapazham <i>et al.</i> , 2013 <sup>58</sup>
Esquistossomicida	Magalhães <i>et al.</i> , 2009 <sup>59</sup>
Hipolipemiante	Sahebkar 2014 <sup>60</sup>
Leishmanicida	Gomes <i>et al.</i> , 2002 <sup>61</sup>
Nematocida	Kiuchi <i>et al.</i> , 1993 <sup>62</sup>
Tripanocida	Nose <i>et al.</i> , 1998 <sup>63</sup>
Neuroprotetora	Wang <i>et al.</i> , 2005 <sup>64</sup> Agrawal <i>et al.</i> , 2010 <sup>65</sup>
Anti-amiloidogênica	Ono <i>et al.</i> , 2004 <sup>66</sup>
Imunomoduladora	Decoté-Ricardo <i>et al.</i> , 2009 <sup>67</sup>

Kappa B (NF- $\kappa$ B),<sup>68</sup> proteína envolvida no controle da transcrição do DNA, sendo encontrada em todas as células. A NF- $\kappa$ B tem participação em respostas inflamatórias,<sup>69</sup> processos tumorais, além de algumas



**Figura 23.** Mecanismo antioxidante de (38), proposto por Sugiyama e colaboradores<sup>37</sup>

infecções parasitárias.<sup>70</sup> A curcumina é sabidamente um inibidor da via do NF- $\kappa$ B, e essa inibição acontece simultaneamente em diversos pontos da via de ativação. Inicialmente, os estímulos extracelulares que ativam a cascata de formação do NF- $\kappa$ B dependem da presença de espécies reativas de oxigênio, que são decorrentes de lesões, processos inflamatórios e estresse oxidativo. A presença das hidroxilas fenólicas e da subunidade 1,3-dicetênica da curcumina conseguem capturar os radicais dessas espécies reativas, minimizando a ativação da via. Também é sabido que uma das proteínas quinases<sup>71</sup> responsáveis pela fosforilação do complexo proteico que virá a se tornar o NF- $\kappa$ B é inibida pela ação da curcumina, mesmo após iniciação da sinalização celular em função das espécies reativas de oxigênio. A curcumina também inibe a óxido nítrico sintase<sup>72</sup> e a ligação no DNA do fator de transcrição de c-jun/AP-1,<sup>73</sup> que são pontos posteriores da via do NF- $\kappa$ B. A ativação de moléculas que culmina com a translocação do NF- $\kappa$ B para o núcleo das células representa uma etapa indispensável para a ativação, secreção de mediadores solúveis e ação efetora de uma grande variedade de células. Além de células da imunidade inata, a ativação do NF- $\kappa$ B também é de fundamental importância na ativação de linfócitos B, visto que já foi demonstrado que a curcumina atua inibindo a fosforilação de diferentes alvos moleculares como ERK, p38 e I $\kappa$ B, que resulta na diminuição da produção de anticorpos por essas células.<sup>67</sup> Além do NF- $\kappa$ B, outro fator nuclear importante para a ativação celular, conhecido com AP-1, pode ser inibido pela curcumina de forma simultânea.<sup>74</sup> A ação inibidora da curcumina sobre fatores de transcrição resulta na diminuição de uma grande variedade de citocinas e quimiocinas envolvidas na resposta inflamatória. Desse modo, já foi demonstrada a redução da produção de fator de necrose tumoral alfa (TNF- $\alpha$ ), interleucina-6 (IL-6) e interferon gama (INF- $\gamma$ ) em monócitos e macrófagos alveolares estimulados com lipopolissacarídeo (LPS) e pelo éster de forbol PMA.<sup>75</sup> Outros estudos mostraram também que a curcumina é capaz de induzir a diminuição da expressão de IL-5,<sup>76</sup> IL-8,<sup>77</sup> IL-18<sup>78</sup> e IL-12.<sup>79</sup> Em adição, a curcumina demonstrou ainda um efeito inibidor da fosforilação do Transdutor de Sinal e Ativador de Transcrição 4 (STAT4) induzida com IL-12 em linfócitos T humanos.<sup>79</sup> Além de citocinas, as quimiocinas CXCL1, CXCL2 e MCP-1 são inibidas pela curcumina comprometendo a migração de monócitos.<sup>80</sup>

Vias importantes de sobrevivência também podem ser moduladas pela curcumina. A apoptose, mecanismo de morte programada pelas células, tem como finalidade o desenvolvimento e manutenção da homeostasia. Alterações nestes mecanismos podem levar ao surgimento de câncer, doenças auto-imunes e degenerativas. Por esse motivo vários estudos vêm sendo realizados com o intuito de caracterizar mecanismos indutores de apoptose. Um estudo utilizando *microarray* caracterizou genes apoptóticos regulados pela curcumina em células tumorais. Os resultados mostraram que a expressão de 104, entre os 214 genes associados a apoptose, foi alterada pelo tratamento com curcumina.<sup>80</sup> Recentemente, foi demonstrado que várias moléculas envolvidas na sinalização intracelular da apoptose podem ser moduladas pela curcumina. Em células de câncer de próstata PC-3 e LNCaP, a curcumina leva ao aumento a expressão de proteínas pró-apoptóticas, como Bax, Bim, Bak, Puma, Noxa e receptores de morte (TRAIL-R/DR4 e TRAIL-R2/DR5).<sup>81</sup> Outras moléculas que se mostraram passíveis de modulação pela curcumina foram da proteína de membrana Fas e seu ligante FasL. Estudos realizados em células de melanoma revelou que a curcumina levou a ativação do domínio de morte FADD, associado a caspase 8, após a interação Fas/FasL.<sup>82</sup>

Resultados descritos por Chakraborti e colaboradores,<sup>83</sup> utilizando síntese de derivados e tendo como ferramenta a espectroscopia de fluorescência, evidenciaram que a curcumina e derivados reconhecem um sítio específico na molécula de tubulina, o qual, segundo estudos de ancoramento molecular, dista cerca de 32 Å do sítio de ligação da

colchicina. Os resultados obtidos demonstraram que a curcumina e seu derivado benzilidênico (40) mais ativo (Figura 24) agem inibindo a organização estrutural da tubulina e, conseqüentemente, a formação dos microtúbulos, culminando na morte celular por apoptose. A curcumina gerou 16% de indução de apoptose em células de câncer epitelial pulmonar (A549), na concentração de 5  $\mu$ mol L<sup>-1</sup> e 48 h de tratamento, enquanto seu derivado benzilidênico (40), mais ativo, induziu 45% de apoptose no mesmo modelo.

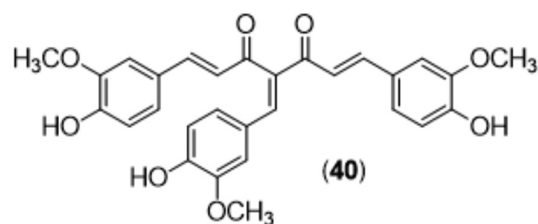


Figura 24. Estrutura do ligante de tubulina (40) sintetizado por Chakraborti e colaboradores.<sup>83</sup>

A curcumina também tem mostrado resultados promissores como antiparasitário. Estudos realizados com o objetivo de avaliar a atividade antimalária do diarileptanoide natural demonstraram que os extratos aquosos de *C. xanthorrhiza* e *C. aeruginosa* Roxb. foram capazes de inibir em 40 e 90%, respectivamente, o crescimento de *Plasmodium falciparum in vitro*,<sup>84</sup> entretanto, em uma dose relativamente alta, de 1 mg mL<sup>-1</sup>. CUR, DMC e BDMC, isoladas do rizoma de *C. longa* levaram a uma inibição de 50% do crescimento de *Plasmodium falciparum in vitro*, quando avaliadas em concentrações bem mais baixas (de 3 a 4,2  $\mu$ g mL<sup>-1</sup>).<sup>53</sup> O mecanismo de ação proposto envolveu a promoção da morte de eritrócitos pelo aumento de Ca<sup>2+</sup> citoplasmático e formação de ceramidas, levando a alterações estruturais de membrana, que tornariam os eritrócitos alvos de fagocitose por macrófagos.<sup>85</sup> A avaliação da atividade antiparasitária da curcumina contra agentes causadores de leishmaniose tem mostrado que diferentes espécies desse parasito apresentam inibição do crescimento. A *Leishmania major* quando tratada com curcumina (37,6  $\mu$ mol L<sup>-1</sup>) foi inibida em 50% e resultados similares foram obtidos com promastigotas de *L. amazonensis* e que a dimetoxicurcumina (41, Figura 25) foi mais efetiva em concentrações menores (<5  $\mu$ g mL<sup>-1</sup>). A administração de (41) em camundongos Balb/c (20 mg kg<sup>-1</sup>) infectados revelou uma redução de 65% do tamanho das lesões medidas 75 dias após a infecção. Adicionalmente, observou-se ausência de resposta inflamatória, provavelmente devido às propriedades anti-inflamatórias característica de estruturas análogas à curcumina.<sup>86</sup> Outro tripanosomatídeo que apresentou inibição do crescimento quando tratado com a curcumina foi o *Trypanosoma brucei*. A curcumina, na concentração de 5 mg mL<sup>-1</sup> foi capaz de inibir o crescimento de formas sanguíneas com maior eficiência do que as formas procíclicas de *T. brucei*.<sup>63</sup> Mais recentemente, Changtam e colaboradores<sup>87</sup> realizaram um estudo com 46 análogos curcuminóides, avaliados contra *T. brucei* e diferentes espécies de *Leishmania*, evidenciando o derivado monocarbonílico  $\alpha,\beta$ -insaturado, 1,7-bis(4-hidroxi-3-metoxifenil)hept-4-en-3-ona (42), como o mais eficaz. Os dados de REA, obtidos neste estudo, permitiram aos autores atribuírem a maior atividade deste derivado (CI<sub>50</sub> de 7 nmol L<sup>-1</sup>, frente a cepa de *T. brucei*) à enona presente em sua estrutura.<sup>87</sup>

Dessa forma, a curcumina, derivados e análogos participam da modulação de diferentes fenômenos biológicos, que vão da interferência na ativação de células do sistema imunitário, passando pela inibição de sinalizadores moleculares da resposta inflamatória, atividade antiparasitária, além da sua reconhecida ação antitumoral. Este conjunto de resultados elevam a curcumina ao *status* de uma molécula



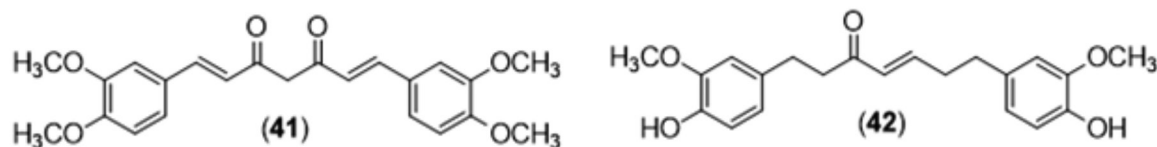


Figura 25. Estruturas dos análogos da curcumina com expressiva atividade antiparasitária frente a *Leishmania amazonensis* (41)<sup>86</sup> e *Trypanosoma brucei* (42)<sup>87</sup>

que pode servir de protótipo ao desenvolvimento de fármacos multialvo, podendo ser úteis tanto na prevenção quanto no tratamento de diferentes enfermidades, e mesmo de enfermidades complexas, que possuem causas multifatoriais como o câncer.<sup>88</sup>

## CONCLUSÕES

A curcumina é uma molécula de fácil acesso, tanto pelo isolamento da matriz natural quanto pela síntese total. Possui expressiva atividade em uma série de modelos biológicos *in vitro*, com as mais variadas aplicações. Entretanto, sua baixa biodisponibilidade por via oral e sua baixa solubilidade em água inviabilizam a administração intravenosa. Além disso, sua elevada afinidade pelas proteínas plasmáticas faz com que a curcumina ainda precise ultrapassar uma série de barreiras farmacocinéticas para a mesma se torne efetivamente uma molécula com relevância clínica sobre uma série de doenças que carecem de tratamento farmacológico adequado, como leishmaniose e doença de Alzheimer. Uma forma de tornar real esse cenário é através de modificações em sua estrutura, de modo que sejam implementadas melhorias nas propriedades farmacocinéticas, sem que sejam comprometidas as propriedades farmacodinâmicas deste produto natural que é utilizado desde a Antiguidade.

## AGRADECIMENTOS

Os autores agradecem à CAPES-PROCAD, ao CNPq e à FAPERJ pelos auxílios financeiros concedidos e à CAPES pela bolsa de doutorado de V. Sueth-Santiago.

## REFERÊNCIAS

- Lameira, O. A.; Pinto, J. E. B. P. Em *Plantas Mediciniais: do cultivo, manipulação e uso à recomendação popular*. Editora EMBRAPA: Belém, 2008. p. 19-26.
- Goel, A.; Kunnumakkara, A. B.; Aggarwal, B. B.; *Biochem. Pharm.* **2008**, *75*, 787.
- Dalby, A.; *Dangerous tastes: the story of spices*, 2<sup>nd</sup> ed., British Museum Press: London, 2000.
- Liang, X. T.; Fang, W. S.; *Medicinal chemistry of bioactive natural products*, Wiley: New Jersey, 2006.
- Crag, G. M.; Newmann, D. J.; Snader, K. M.; *J. Nat. Prod.* **1997**, *60*, 52; Newmann, D. J.; Cragg, G. M.; *J. Nat. Prod.* **2012**, *75*, 311.
- Mukherjee, P. K.; Wahile, A.; *J. Ethnopharm.* **2006**, *103*, 25.
- Carneiro, D. M.; *Ayurveda: saúde e longevidade na tradição milenar da Índia*. Pensamento: São Paulo, 2009; Prasad, S.; Tyagi, A. K.; Aggarwal, B. B.; *Can. Res. Treat.* **2014**, *46*, 2.
- Sony, D.; Lathief, L.; Kamath, K.; Khaled, M.; Wilkins, J.; Kochikuzhyil, B. M.; Baliga, M. S.; *Polyphenols in Human Health and Disease*, vol. 1, Academic Press: Waltham, 2014, p. 785; Dhanalakshmi, K.; Bhattacharya, S.; *J. Food Eng.* **2014**, *120*, 124.
- Chakraborty, B.; Sengupta, M.; *Cell. Immun.* **2012**, *280*, 92; Maniglia, B. C.; Domingos, J. R.; De Paula, R. L.; Tapia-Blácido, D. R.; *LWT – Food Sci. Technol.* **2014**, *56*, 269.
- Parthasathy, V. A.; Chempakam, B.; Zachariah, T. J.; *Chemistry of Spices*, 1<sup>st</sup> ed., CAB International: Oxfordshire, 2008, p. 103.
- Li, W.; Wang, S.; Feng, J.; Xiao, Y.; Xue, X.; Zhang, H.; Wang, Y.; Liang, X.; *Magn. Reson. Chem.* **2009**, *47*, 902.
- Roughley, P. J.; Whiting, D. A.; *J. Chem. Soc., Perkin Trans.* **1973**, *1*, 2379.
- Kita, T.; Imai, S.; Sawada, H.; Kumagai, H.; Seto, H.; *Biosci. Biotechnol. Biochem.* **2008**, *72*, 1789.
- Anand, P.; Thomas, S. G.; Kunnumakkara, A. B.; Sundaram, C.; Hari-kumar, K. B.; Sung, B.; Thakaran, S. T.; Misra, K.; Priyadarsini, I. K.; Rajasekharan, K. N.; Aggarwal, B. B.; *Biochem. Pharmacol.* **2008**, *76*, 1590.
- Asai, A.; Miyazawa, T.; *Life Sci.* **2000**, *67*, 2785.
- Anand, P.; Kunnumakkara, A. B.; Newman, R. A.; Aggarwal, B. B.; *Mol. Pharmacol.* **2007**, *4*, 807; Heger, M.; van Golen, R. F.; Broek-gaarden, M.; Michel, M. C.; *Pharmacol. Rev.* **2014**, *66*, 222.
- Vogel, A.; Pelletier; *Journal de Pharmacie* **1815**, 1:289.
- Milobedeska, J.; Kostanecki, V.; Lampe, V.; *Ber. Dtsch. Chem. Ges.* **1910**, *43*, 2163; Lampe, V.; Milobedeska, J.; *Ber. Dtsch. Chem. Ges.* **1913**, *46*, 2235.
- EFSA; *EFSA J.* **2010**, *8*(9), 1679.
- Jasim, F.; Ali, F.; *Microchem. J.* **1989**, *39*, 156.
- Priyadarsini, K.; *J. Photochem. Photobiol. C: Photochem. Rev.* **2009**, *10*, 81.
- Wang, Y.; Pan, M.; Cheng, A.; Lin, L.; Ho, Y.; Hsieh, C.; Lin, J.; *J. Pharm. Biomed. Anal.* **1997**, *15*, 1867.
- Jovanovic, S. V.; Steenzen, S.; Boone, C. W.; Simic, M. G.; *J. Am. Chem. Soc.* **1999**, *121*, 9677.
- Kolev, T. M.; Velcheva, E. A.; Stamboliyska, B. A.; Spitteller, M.; *Int. J. Quantum Chem.* **2005**, *102*, 1069.
- Dutta, A.; Boruah, B.; Manna, A. K.; Gohain, B.; Saikia, P. M.; Dutta, R. K.; *Spectrochim. Acta A* **2013**, *104*, 150.
- Yanagisawa, D.; Shirai, N.; Amatsubo, T.; Taguchi, H.; Koichi, H.; Urushitan, M.; Morikawa, S.; Inubushi, T.; Kato, M.; Fuminori, K.; Morino, K.; Kimura, H.; Nakano, I.; Yoshida, C.; Okada, T.; Sano, M.; Wada, Y.; Wada, K.; Wamamoto, A.; Tooyama, I.; *Biomaterials* **2010**, *31*, 4179.
- Arrieta, A. F.; Hjorthonnensen, H.; Lerner, D.; *Pharmazie* **1995**, *50*, 689.
- Pavolini, T.; *Riv. Ital. Essenze, Profumi Pianta Off.* **1937**, *19*, 167.
- Pabon, H. J. J.; *Recl. Trav. Chim. Pays-Bas* **1964**, *83*, 379.
- Schlumberger, M. E.; *Bulletin de la Société Chimique de Paris* **1866**, *5*, 194.
- Clarke, L.; Jackson, C. L.; *Am. Chem. J.* **1908**, *39*, 696.
- Spicer, G. S.; Strickland, J. D.; *J. Chem. Soc.* **1952**, 4644.
- Picciano, A. L.; Vaden, T. D.; *Biophys. Chem.* **2013**, *184*, 62.
- Ansari, N.; Khodaghali, F.; *Curr. Neuropharm.* **2013**, *11*, 414.
- Mawani, Y.; Orvig, C.; *J. Inorg. Biochem.* **2014**, *132*, 52.
- Khan, M. A.; El-Khatib, R.; Rainsford, K. D.; Whitehouse, M. W.; *Bioorg. Chem.* **2012**, *40*, 30.
- Sugiyama, Y.; Kawakishi, S.; Osawa, T.; *Biochem. Pharmacol.* **1996**, *52*, 519; Prabhu, R.; Hegde, K.; Sharabaya, A. R.; Rao, M. N. A.; *J. App. Pharm. Sci.* **2011**, *1*, 114.
- Youssef, D.; Nichols, C. E.; Cameron, T. S.; Balzarini, J.; De Clercq, E.; Jha, A.; *Bioorg. Med. Chem. Let.* **2007**, *17*, 5624.
- Yamakoshi, H.; Otori, H.; Kudo, C.; Sato, A.; Kanoh, N.; Ishioka, C.; Shibata, H.; Iwabuchi, Y.; *Bioorg. Med. Chem.* **2010**, *18*, 1083.

40. Masuda, T.; Jitoe, A.; Isobe, J.; Nakatani, N.; Yonemori, S.; *Phytochemistry* **1993**, *32*, 1557.
41. Robinson, T. P.; Hubbard, R. B.; Ehlers, T. J.; Arbiser, J. L.; Goldsmith, D. J.; Bowen, J. P.; *Bioorg. Med. Chem.* **2005**, *13*, 4007.
42. Shim, J. P.; Kim, D. H.; Jung, H. J.; Kim, J. H.; Lim, D.; Lee, S.; Kim, K.; Ahn, J. W.; Yoo, J.; Rho, J.; Shin, J.; Kwon, H.; *Bioorg. Med. Chem.* **2002**, *10*, 2439.
43. Knorr L.; *Ber. Dtsch. Chem. Ges.* **1884**, *17*, 1635.
44. Mishra, S.; Karmodiya, K.; Surolia, N.; Surolia, A.; *Bioorg. Med. Chem.* **2008**, *16*, 2894.
45. Lima, L. M.; Barreiro, E. J.; *Curr. Med. Chem.* **2005**, *12*, 23.
46. Biginelli P.; *Ber. Dtsch. Chem. Ges.* **1891**, *24*, 1317.
47. Arunkhamkaew, S.; Athipornchai, A.; Apiratikul, N.; Suksamran, A.; Ajavakom, V.; *Bioorg. Med. Chem. Lett.* **2013**, *23*, 2880.
48. Ross, L.; Barclay, C.; Vinqvist, M. R.; *Org. Lett.* **2000**, *2*, 2841.
49. Sun, Y.; Zhang, H.; Chen, D.; Liu, C. *Org. Lett.* **2002**, *4*, 2909.
50. Shah, B. H.; Nawaz, Z.; Pertani, S. A.; Roomi, A.; Mahmood, H.; Saeed, S. A.; Gilani, A. H.; *Biochem. Pharmacol.* **1999**, *58*, 1167.
51. Martins, C. V. B.; da Silva, D. L.; Neres, A. T. M.; Magalhães, T. F. F.; Watanabem, G. A.; Modolo, L. V.; Sabino, A. A.; de Fátima, Â.; Resende, M. A.; *J. Antimicrob. Agents Chemother.* **2009**, *63*, 337.
52. Brouet, I.; Ohshima, H.; *Biochem. Bioph. Res. Commun.* **1995**, *206*, 533.
53. Rasmussen, H. B.; Christensen, S. B.; Kvist, L. P.; Kirazami, A.; *Planta Med.* **2000**, *66*, 396.
54. Chakrabarti, R.; Rawat, P. S.; Cooke, B. M.; Coppel, R. L.; Patankar, S.; *PLoS One* **2013**, *8*, e5732.
55. Sharma, O. P.; *Biochem. Pharmacol.* **1976**, *25*, 1811.
56. Wilken, R.; Veena, M.; Wang, M. B.; Srivatsan, E. S.; *Mol. Cancer* **2011**, *10*, 12.
57. Xianchu, L. M. L.; Yuan, W.; Chang, H.; Li, Y.; Chen, Z.; Deng, Y.; Li, R.; Wan, Y.; Jiang, Z.; Fan, X.; Wang, Y.; Wu, X.; Mo, X.; *Cent. Eur. J. Immunol.* **2013**, *38*, 328.
58. Thangapazham, R. L.; Sharad, S.; Maheshwari, R. K.; *Biofactors* **2013**, *39*, 141.
59. Magalhães, L. G.; Machado, C. B.; Morais, E. R.; Moreira, É. B. C.; Soares, C. S.; Silva, S. H.; Silva Filho, A. A.; Rodrigues, V.; *Parasitol. Res.* **2009**, *104*, 1187.
60. Sahebkar, A.; *Nat. Rev. Cardio.* **2014**, *11*, 123.
61. Gomes, D. C. E.; Alegrio, L. V.; Lima, M. E. F.; Leon, L. L.; Araújo, C. A. C.; *Arzneim. Forsch.* **2002**, *52*, 120; Gomes, D. C. E.; Alegrio, L. V.; Leon, L. L.; Lima, M. E. F.; *Arzneim. Forsch.* **2002**, *52*, 695.
62. Kiuchi, F.; Goto, Y.; Sugimoto, N.; Akao, N.; Tsuda, Y.; *Chem. Pharm. Bull.* **1993**, *41*, 1640.
63. Nose, M.; Koidei, T.; Ogihara, Y.; Yabu, Y.; Ohta, N.; *Biol. Pharm. Bull.* **1998**, *21*, 643.
64. Wang, Q.; Sun, A. Y.; Simonyi, A.; Jensen, M. D.; Shelat, P. B.; Rotighaus, E.; MacDonald, R. S.; Killer, D. K.; Lubahn, D. E.; Weisman, G. A.; Sun, G. Y.; *Journal of Neurology Research* **2005**, *82*, 138.
65. Agrawal, R.; Mishra, B.; Tyagi, E.; Nath, C.; Shukla, R.; *Pharmacol. Res.* **2010**, *61*, 247.
66. Ono, K.; Hasegawa, K.; Naiki, H.; Yamada, M.; *Journal of Neurology Research* **2004**, *75*, 742.
67. Decote-Ricardo, D.; Chagas, K. K.; Rocha, J. D.; Redner P.; Lopes, U. G.; Cambier, J. C.; Barros de Arruda, L.; Peçanha, L. M.; *Phytomedicine* **2009**, *16*, 982.
68. Singh, S.; Aggarwal, B. B.; *J. Biol. Chem.* **1995**, *270*, 24995.
69. Karin, M.; Greten, F. R.; *Nat. Rev. Immunol.* **2005**, *5*, 749.
70. Bonizzi, G.; Karin, M.; *Trends Immunol.* **2004**, *25*, 280.
71. Reddy, S.; Aggarwal, B. B.; *FEBS Lett.* **1994**, *341*, 19.
72. Bengmark, S.; *JPEN, J. Parenter. Enteral Nutr.* **2006**, *30*, 45.
73. Huang, T.; Lee, S.; Lin, J.; *Proc. Natl. Acad. Sci. U. S. A.* **1991**, *88*, 5292.
74. Verma, I. M.; Stevenson, J. K.; Schwarz, E. M.; Van Antwerp, D. Myamoto, S.; *Genes Dev.* **1995**, *2723*.
75. Abe, Y.; Hashimoto, S.; Horie, T.; *Pharmacol. Res.* **1999**, *39*, 41.
76. Kobayashi, T.; Hashimoto, S.; Horie, T.; *Biochem. Pharmacol.* **1997**, *54*, 819.
77. Grandjean-Laquerriere, A.; Antonicelli, F.; Gangloff, S. C.; Guenounou, M.; Le Naour R.; *Cytokine* **2007**, *37*, 76.
78. Fahey, A. J.; Robins, R. A. Constantinescu, C. S.; *J. Cell Mol. Med.* **2007**, *11*, 1129.
79. Bachmeier, B. E.; Mohrenz, I. V.; Mirisola, V.; Schleicher, E.; Romeo, F.; Hohneke C.; Jochum, M.; Nerlich, A. G.; Pfeffer, U.; *Carcinogenesis* **2008**, *29*, 779.
80. Lim, J. H.; Kwon, T. K.; *Food Chem. Toxicol.* **2010**, *48*, 47; Ramachandran, C.; Rodriguez, S.; Ramachandran, R.; Raveendra Nair, P. K.; Fonseca, H.; Khatib, Z.; Escalon, E.; Melnick, S.; *J. Anticancer Res.* **2005**, *25*, 3293.
81. Shankar, S.; Chen, Q.; Sarva, K.; Siddiqui, I.; Srivastava, R. K.; *J. Mol. Signal.* **2007**, *4*, 2.
82. Bush, J. A.; Cheung, K. J. Jr.; Li, G.; *Exp. Cell Res.* **2001**, *271*, 305.
83. Chakraborti, S.; Das, L.; Kapoor, N.; Das, A.; Dwivedi, V.; Poddar, A.; Chakraborti, G.; Janik, M.; Basu, G.; Panda, D.; Chakraborti, P.; Surolia, A.; Bhattacharyya, B.; *J. Med. Chem.* **2011**, *54*, 6183.
84. Murniqsih, T.; Subeki Matsuura, H.; Takahashi, K.; Yamasaki, M.; Yamato, O.; Maede, Y.; Katakura, K.; Suzuki, M.; Kobayashi, S.; Chairul Yoshihara, T.; *J. Vet. Med. Sci.* **2005**, *67*, 829.
85. Bentzen, P. J.; Lang, E.; Lang, F.; *Cell Physiol. Biochem.* **2007**, *19*, 153.
86. Araujo, C. A.; Alegrio, L. V.; Gomes, D. C.; Lima, M. E.; Gomes-Cardoso, L.; Leon, L. L.; *Mem. Inst. Oswaldo Cruz* **1999**, *94*, 791.
87. Changtan, C.; de Koning, H. P.; Ibrahim, H.; Sajid, M. S.; Gould, M. S.; Suksamran, A.; *Eur. J. Med. Chem.* **2010**, *45*, 941.
88. Kunnumakkara, A. B.; Anand, P.; Aggarwal, B. B.; *Cancer Lett.* **2008**, *269*, 199.