Síntese e avaliação biológica de chalconas e derivados in vitro contra célula AGP01

Synthesis and biological evaluation of chalcones and derivatives *in vitro* against AGP01 cell

Síntesis y evaluación biológica de chalconas y derivados *in vitro* frente a células AGP01

Recebido: 19/11/2021 | Revisado: 27/11/2021 | Aceito: 04/12/2021 | Publicado: 13/12/2021

Maricelia Lopes dos Anjos ORCID: https://orcid.org/0000-0001-6837-0276 Universidade Federal do Pará, Brasil E-mail: mariceliadosanjos@yahoo.com.br Herald Souza dos Reis ORCID: https://orcid.org/0000-0001-6513-3937 Universidade Federal do Pará, Brasil E-mail: herald.reis@live.com Heriberto Rodrigues Bitencourt ORCID: https://orcid.org/0000-0002-0003-2876 Universidade Federal do Pará, Brasil E-mail: heriberto.ufpa@gmail.com Natasha Costa da Rocha Galucio ORCID: https://orcid.org/0000-0003-4923-1478 Universidade Federal do Pará, Brasil E-mail: natashagalucio@gmail.com André Salim Khayat ORCID: https://orcid.org/0000-0002-3451-6369 Universidade Federal do Pará, Brasil E-mail: khayatas@gmail.com Antônio Pedro da Silva Souza Filho ORCID: https://orcid.org/0000-0001-9213-2139 Embrapa Amazônia Oriental, Brasil E-mail: antonio-pedro.filho@embrapa.br Marta Chagas Monteiro ORCID: https://orcid.org/0000-0002-3328-5650 Universidade Federal do Pará, Brasil E-mail: martachagas@ufpa.br

Resumo

O interesse pela obtenção de chalconas se deve as inúmeras atividades farmacológicas descritas na literatura para esses compostos que são intermediários da biossíntese de flavonoides. Dessa forma, a síntese e caracterização de várias chalconas e derivados se tornam importantes para o desenvolvimento de compostos com atividade antiproliferativa. Neste trabalho foram sintetizadas dez substâncias, sendo sete chalconas e três naftoflavanonas, obtidas pela reação de condensação aldólica de Claisen Schmidt entre acetofenonas e aldeídos, em condições de temperatura ambiente em meio básico. Os rendimentos variaram entre 65,35% e 97,45%. Sendo caracterizadas e confirmadas por meio de técnicas espectroscópicas de RMN de ¹H e ¹³C em comparação com os dados da literatura. Todos os produtos sintetizados foram submetidos ao ensaio de citotoxicidade do brometo de 3- (4,5-dimetiltiazol-2-il) -2,5-difeniltetrazólio (MTT), para a avaliação da atividade antiproliferativa *in vitro*, em linhagem tumoral gástrica (AGP01), com comparação à linhagem celular normal de pulmão (MRC-5). As substancias mais ativas, foram as chalconas 2, 6, 3, 4 e 1 que apresentaram maior redução na viabilidade celular de AGP01, sendo maior que 90%. **Palavras-chave:** Chalcona; Flavanonas; Antiproliferativa.

Abstract

The interest in obtaining chalcones is due to the numerous pharmacological activities described in the literature for these compounds that are intermediates in the biosynthesis of flavonoids. Thus, the synthesis and characterization of several chalcones and derivatives become important for the development of compounds with antiproliferative activity. In this work, ten substances were synthesized, seven chalcones and three naphthoflavanones, obtained by the Claisen Schmidt aldol condensation reaction between acetophenones and aldehydes, at room temperature conditions in a basic medium. Yields ranged between 65.35% and 97.45%. Being characterized and confirmed through ¹H and ¹³C NMR spectroscopic techniques in comparison with literature data. All synthesized products were submitted to the cytotoxicity assay of 3-(4,5-dimethylthiazol-2-yl)-2,5-diphenyltetrazolium (MTT) bromide, to evaluate the antiproliferative activity in vitro, in gastric tumor lineage (AGP01), compared to the normal lung cell line (MRC-5). The most active substances were chalcones 2, 6, 3, 4 and 1, which showed the greatest reduction in cell viability of AGP01, being greater than 90%.

Keywords: Chalcone; Flavanones; Antiproliferative.

Resumen

El interés en la obtención de calconas se debe a las numerosas actividades farmacológicas descritas en la literatura para estos compuestos que son intermediarios en la biosíntesis de flavonoides. De esta forma, la síntesis y caracterización de varias calconas y derivados adquiere importancia para el desarrollo de compuestos con actividad antiproliferativa. En este trabajo se sintetizaron diez sustancias, siete chalconas y tres naftoflavanonas, obtenidas mediante la reacción de condensación aldólica de Claisen Schmidt entre acetofenonas y aldehídos, a temperatura ambiente en un medio básico. Los rendimientos oscilaron entre el 65,35% y el 97,45%. Estar caracterizado y confirmado mediante técnicas espectroscópicas de RMN ¹H y ¹³C en comparación con los datos de la literatura. Todos los productos sintetizados se sometieron al ensayo de citotoxicidad de bromuro de 3- (4,5-dimetiltiazol-2-il) -2,5- difeniltetrazolio (MTT), para evaluar la actividad antiproliferativa in vitro, en linaje tumoral gástrico (AGP01), en comparación con la línea de células pulmonares normales (MRC-5). Las sustancias más activas fueron las chalconas 2, 6, 3, 4 y 1 que mostraron la mayor reducción en la viabilidad celular de AGP01, siendo superior al 90%. **Palabras clave:** Chalcona; Flavanonas; Antiproliferativo.

1. Introdução

O câncer é uma das principais causas de morte no mundo, sendo considerado um dos principais problema de saúde pública. Genericamente o câncer é definido como um grupo de doenças que podem afetar qualquer parte do corpo. O câncer gástrico (CG) é o quinto mais diagnosticado (1,03 milhão) de casos e a terceira principal causa de morte por câncer no mundo, tendo 783 mil mortes em 2018, de acordo com dados estabelecidos pelo IARC, para 36 tipos de câncer em 185 países (WHO, 2018; Bray *et al.*, 2018; Ferlay *et al.*, 2019; Plummer *et al.*, 2016). Apesar do enorme progresso no tratamento para essa doença, a cirurgia continua sendo o principal tratamento para o CG (Orditura *et al.*, 2014; Marrelli *et al.*, 2015).

Em razão de estratégias de tratamento ineficazes e a resistência de tumores à quimioterapia e radioterapia e pela incapacidade de medicamentos quimioterápicos não diferenciarem as células saudáveis das células cancerígenas, proporcionando resultado clínico indesejado, o câncer continua progredindo significativamente em todo o mundo (Alard *et al.*, 2020; Fiorica *et al.*, 2018; Yadav *et al.*, 2017). Dessa forma, faz-se necessário urgentemente uma abordagem promissora para o avanço nas pesquisas de novos agentes antiproliferativos mais efetivos, seletivos e com baixa toxicidade em células saudáveis.

Dentre os compostos com ações em diversas patologias, destacam-se as chalconas que pertencem a classe dos flavonoides (Sandhar *et al.*, 2011; Isoda *et al.*, 2014; Wang, Li & Bi, 2018). As chalconas são definidas como flavonoides de cadeia aberta, onde possuem duas subunidades benzênicas (anéis A e B) espaçadas por uma cetona α , β -insaturada, compondo um esqueleto C6-C3-C6, sendo 1,3-difenil-2-propen-1-ona a sua estrutura básica (Figura 1) (Sharma *et al.*, 2016; Das & Manna, 2016; Ahmad *et al.*, 2016).



Figura 1- Estrutura química básica de chalcona, benzoflavanona e naftoflavanona.

As chalconas vem sendo descritas na literatura por possuírem grande potencial farmacológico, incluindo atividade antioxidante (Ahmad *et al.*, 2016), antiviral (Fu *et al.*, 2020), antinociceptivo (Ismail *et al.*, 2016), antimalárica (Suwito *et al.*, 2014; Tomar *et al.*, 2010), leishimanicida (De Mello *et al.*, 2014), quimiopreventivo e quimioterápico (Orlikova *et al.*, 2011), antimicrobiana (Ventura *et al.*, 2015), anti-inflamatória (Wu *et al.*, 2011), nematicida (Attar *et al.*, 2011), antifúngica (Zhang *et al.*, 2011), citotóxica (Ahmad *et al.*, 2016), antiproliferativa contra células cancerígenas de MCF-7 (câncer de mama) (Yadav

et al., 2017; Santos *et al.*, 2019), A549 (câncer de pulmão) (Yadav *et al.*, 2017), PC-3 (próstata) (Marquina *et al.*, 2019), HepG2 (câncer de fígado) (Yadav *et al.*, 2017), HT29 (cólon) (Kotha *et al.*, 2017), dentre outras atividades.

Tendo em vista a importância biológica desses compostos para a descoberta de novos fármacos e a busca por agentes anticancerígenos a partir de estruturas baseadas nas chalconas, relata-se aqui a síntese e a avaliação do potencial citotóxico *in vitro* de chalconas e derivados, naftoflavanonas, contra a linhagem AGP01 (adenocarcinoma gástrico) com comparação à linhagem MRC-5 (célula normal de pulmão).

2. Material e Métodos

2.1 Procedimentos gerais

Os espectros de RMN ¹H e ¹³C foram registrados em um espectrômetro Ascend 400 (Bruker) operando a 400 MHz e Varian Mercury-300 MHz, usando CDCl₃ como solvente. Os deslocamentos químicos (δ) são dados em valores de ppm a partir do TMS e as constantes de acoplamento (J) em Hertz (Hz).

2.2 Células

As células, Adenocarcinoma Gástrico (AGP01) e Fibroblasto de pulmão humano (MRC5), foram obtidas de uma coleção do Núcleo de pesquisa em oncologia - NPO na Universidade federal do Pará, Brasil.

2.3 Substâncias

2.3.1 Procedimento de obtenção das substâncias

Foram sintetizadas dez substâncias, sendo sete chalconas e três flavanonas, suas estruturas básicas são mostradas na Tabela1. As sínteses foram realizadas no laboratório da Faculdade de Química da Universidade Federal do Pará, Belém, Brasil. O procedimento geral da obtenção das substâncias foi, adição de solvente (15 mL, EtOH ou MeOH), cetona (~ 10 mmol), catalisador (15 mL de solução de NaOH a 10%) e o aldeído (~10mmol com excesso de 10%) foram adicionados sequencialmente em banho de gelo. A mistura reacional foi mantida sob agitação magnética à temperatura ambiente durante 3 horas. Em seguida, foi resfriado e deixado no freezer por 24 horas. Após esse período, foi realizado uma acidificação com ácido acético (25%), no caso dos compostos fenólicos e então foi realizada a extração com acetato de etila ou clorofórmio, secagem e evaporação do solvente. O produto obtido foi recristalizado em acetato de etila (Bitencourt *et al.*, 2020a e 2020b).

2.3.2 Dados espectroscópicos das substâncias sintetizadas

- (2E) -1,3-difenil prop-2-en-1-ona (1): cristal amarelo claro, P.f. experimental 54-55°C, rendimento 91,23% e fórmula molecular $C_{16}H_{14}O$.

RMN¹H (400MHz; CDCl₃) $\delta_{(ppm)}$: 7,84 (d, 1H, J=15,6Hz, H-7), 7,56 (d, 1H, J=15,6Hz, H-8), 7,43-8,06 (m, 10H, H-Ar). **RMN¹³C** (100MHz; CDCl₃) $\delta_{(ppm)}$: 138,2 (C1), 128,4 (C2), 128,9 (C3), 128,6 (C4),128,5 (C5), 128,4 (C6), 144,9 (C7), 122,1 (C8), 190,6 (C9), 130,5 (C1'), 134,9 (C2'), 77,4 (C3'), 77,1 (C4'), 76,8 (C5'),132,8 (C-6').

- (2E) -1-fenil-3-(2-metóxi-fenil) -prop-2-en-1-ona (2): cristal amarelo claro, P.f. experimental 58-59°C, rendimento 67,35% e fórmula molecular $C_{16}H_{14}O_2$.

RMN¹H (400MHz; CDCl₃) δ_(ppm): 8,15 (d, 1H, J=16Hz, H-7), 7,65 (d, 1H, J=16Hz, H-8), 6,95-8,05 (m, 9H, H-Ar), 3,99 (s,3H, OCH₃).

RMN¹³C (100MHz; CDCl₃) δ_(ppm): 132,5 (C1), 120,7 (C2), 111,2 (C3), 123,9 (C4),138,5 (C5), 158,8 (C6), 140,4 (C7), 122,8 (C8), 191,1 (C9), 131,8 (C1⁻), 129,2 (C2⁻), 77,4 (C3⁻), 77,8 (C4⁻), 76,7 (C5⁻),128,5 (C-6⁻), 55,5 (C6-OCH₃).

- (2E) -1-fenil-3-(3-metóxi-fenil) -prop-2-en-1-ona (3): cristal castanho claro, P.f. experimental 58-59°C, rendimento 65,35% e fórmula molecular $C_{16}H_{14}O_2$.

RMN¹H (400MHz; CDCl₃) δ_(ppm): 7,80 (d, 1H, J=16Hz, H-7), 7,36 (d, 1H, J=16Hz, H-8), 6,98-8,05 (m, 9H, H-Ar), 3,88 (s,3H, OCH₃).

RMN¹³C (100MHz; CDCl₃) δ_(ppm): 136,2 (C1), 121,1 (C2), 128,5 (C3), 116,3 (C4),159,9 (C5), 113,4 (C6), 144,8 (C7), 122,4 (C8), 190,6 (C9), 132,8 (C1⁻), 129,9 (C2⁻), 77,3 (C3⁻), 77,0 (C4⁻), 76,7 (C5⁻),128,6 (C-6⁻), 55,3 (C5-OCH₃).

- (2E) -1-fenil-3-(4-metóxi-fenil) -prop-2-en-1-ona (4): cristal amarelo claro, P.f. experimental 71-72°C, rendimento 90,30% e fórmula molecular $C_{16}H_{14}O_2$.

RMN¹H (400MHz; CDCl₃) $\delta_{(ppm)}$: 7,81 (d, 1H, J=15,6Hz, H-7), 7,44 (d, 1H, J=15,6Hz, H-8), 7,62-7,64 (d, 2H, H-2 e H-6), 6,95-6,97 (d,2H, H-3 e H-5), 7,50-8,04 (m, 5H, H-Ar), 3,88 (s, 3H, OCH₃).

RMN¹³C (100MHz; CDCl₃) δ_(ppm): 138,5 (C1), 128,4 (C2), 114,4 (C3), 161,7 (C4),159,9 (C5), 113,4 (C6), 144,8 (C7), 119,8 (C8), 190,6 (C9), 132,5 (C1⁻), 130,2 (C2⁻), 77,3 (C3⁻), 77,0 (C4⁻), 76,7 (C5⁻),128,5 (C-6⁻), 55,4 (C4-OCH₃).

- (2E) -1-(4-metóxi-fenil) -3-fenil-prop-2-en-1-ona (5): cristal amarelo claro, P.f. experimental 105-106°C, rendimento 87,93% e fórmula molecular $C_{16}H_{14}O_2$.

RMN¹H (400MHz; CDCl₃) $\delta_{(ppm)}$: 7,82 (d, 1H, J=15,6Hz, H-7), 7,57 (d, 1H, J=15,6Hz, H-8), 8,05-8,08 (d, 2H, H-3' e H-5'), 7,00-7,02 (d,2H, H-2' e H-6'), 7,43-7,68 (m, 5H, H-Ar), 3,91 (s, 3H, OCH₃).

RMN¹³C (100MHz; CDCl₃) δ_(ppm): 131,1 (C1), 113,8 (C2), 77,3 (C3), 77,0 (C4), 76,7 (C5), 113,8 (C6), 143,9 (C7), 121,9 (C8), 188,7 (C9), 135,1 (C1⁻), 128,9 (C2⁻), 130,8 (C3⁻), 163,4 (C4⁻), 130,3 (C5⁻), 128,3 (C-6⁻), 55,5 (C4⁻-OCH₃).

-(2E) -1-(4-metóxi-fenil) -3-(3,4,5-Tri-metóxi-fenil) -prop-2-en-1-ona (6): cristal amarelo intenso, P.f. experimental 129-130°C, rendimento 97,45% e fórmula molecular $C_{19}H_{20}O_5$.

RMN¹H (400MHz; CDCl₃) $\delta_{(ppm)}$: 7,73 (d, 1H, J=15,6Hz, H-7), 7,43 (d, 1H, J=15,6Hz, H-8), 8,04-8,07 (d, 2H, H-3' e H-5'), 7,00-7,02 (d,2H, H-2' e H-6'), 6,88 (s,2H,H-2 e H-6), 3,91 (s, 3H, OCH₃), 3,92 (s, 3H, OCH₃), 3,94 (s, 3H, OCH₃).

RMN¹³C (100MHz; CDCl₃) δ_(ppm): 77.3 (C1), 105,6 (C2), 153,4 (C3), 140,3 (C4), 130,8 (C5), 105,6 (C6), 144,1 (C7), 121,2 (C8), 188,7 (C9), 113,8 (C1⁻), 113,8 (C2⁻), 131,1 (C3⁻), 163,4 (C4⁻), 130,5 (C5⁻),113,8 (C-6⁻), 61,0 (C4⁻-OCH₃), 56,2 (C3-OCH₃), 55,5 (C4-OCH₃), 55,5 (C5-OCH₃).

-(2E) -1-(4-hidróxi-fenil) -3-(4-metóxi-fenil) -prop-2-en-1-ona (7): cristal amarelo claro, P.f. experimental 115-129°C e rendimento 74,36% e fórmula molecular $C_{16}H_{14}O_3$.

RMN¹H (400MHz; CDCl₃) $\delta_{(ppm)}$: 7,80 (d, 1H, J=15,6Hz, H-7), 7,44 (d, 1H, J=15,6Hz, H-8), 7,99-8,02 (d, 2H, H-2 e H-6), 7,72-7,61 (d,2H, H-3' e H-5'), 6,94-6,97 (H-3-H-5), 7,58-7,62 (H-2'-H-6'), 3,87 (s, 3H, OCH₃).

RMN¹³C (100MHz; CDCl₃) δ_(ppm): 143,1 (C1), 127,7 (C2), 114,4 (C3), 160,3 (C4), 114,4 (C5), 127,5 (C6), 144,2 (C7), 123,3 (C8), 189,2 (C9), 161,6 (C1⁻), 131,1 (C2⁻), 130,9 (C3⁻), 161,6 (C4⁻), 130,1 (C5⁻), 131,1 (C-6⁻), 55,4 (C4-OCH₃).

-Nafto [2,1] - piran-1-ona,2,3-di-hidro-3-(2-metóxi-fenil) (8): cristal amarelo claro, P.f. experimental 141-143°C, rendimento 85,44% e fórmula molecular $C_{20}H_{16}O_3$.

RMN¹H (400MHz; CDCl₃) δ(ppm): 6,02 (dd, 1H, J=8,4Hz, H-7), 3,09-3,10 (dd, 2H, J=9,2Hz e J=1,6Hz, H8a e H8b), 6,96-7,12 (m, 4H,H-Ar), 9,54 (ddd, 2H, J=8,8, H-8'), 7,36 (dd, 2H, J=9Hz, H-3'), 7,98 (dd, 2H, J=9Hz, H-4'), 7,80 (ddd, 2H, J=1,2Hz, J=0,6Hz, H-5'), 7,66 (ddd, 1H, J=0,9Hz, H-6'), 7,69 (ddd, 2H, J=3,3Hz, J=1,5Hz, H-7'), 3,88 (s, 3H, OCH3).

RMN¹³C (100MHz; CDCl₃) δ(ppm): 127,2 (C1), 155,9 (C2), 110,5 (C3), 126,4 (C4), 129,4 (C5), 120,8 (C6), 77,3 (C7), 44,8 (C8), 193,7 (C9), 55,4 (C2-OCH3),112,6 (C1'), 155,9 (C2'), 118,9 (C3'), 137,3 (C4'), 129,2 (C4a') 128,3 (C5'),124,8 (C-6'), 129,6 (C7'), 125,9 (C8'), 131,6 (C8a').

- Nafto [2,1] -piran-1-ona,2,3-di-hidro-3-(3-metóxi-fenil) (9): cristal castanho claro, P.f. experimental 105-106°C, rendimento 93,04% e fórmula molecular $C_{20}H_{16}O_3$.

RMN¹H (300MHz; CDCl₃) δ(ppm): 7,08-7,09 (ddd, 2H, H-2 e H-6), 6,93 (ddd, 1H, J=1,8Hz e J=0,6Hz, H-4), 7,39 (ddd, 1H,J=5,4Hz e J=2,4Hz, H-5), 5,57 (dd, 1H, J=3Hz, H-7), 3.20-2,99 (dd, 2H, J=13,20Hz e J=3Hz, H8a e H8b), 3,85 (s, 3H, OCH3), 7,19 (dd, 2H, J=9Hz, H-3'), 7,93 (dd, 2H, J=9Hz, H-4'), 7,77 (ddd, 2H, J=1,2Hz, J=0,6Hz, H-5'), 7,47 (ddd, 1H, J=0,9Hz, H-6'), 7,66 (ddd, 2H, J=3,3Hz, J=1,5Hz, H-7'), 9,51 (ddd, 2H, J=8,7, H-8').

RMN¹³C (75MHz; CDCl₃) δ(ppm): 139,9 (C1), 111,8 (C2), 159,8 (C3), 113,9 (C4),129,9 (C5), 118,2 (C6), 79,3 (C7), 45,6 (C8), 192,8 (C9), 55,2 (C3-OCH3),112,4 (C1'), 163,6 (C2'), 118,7 (C3'), 137,2 (C4'), 129,1 (C4a') 128,3 (C5'),124,8 (C-6'), 129,6 (C7'), 125,8 (C8'), 131,3 (C8a').

- Nafto [2,1] -piran-1-ona,2,3-di-hidro-3-(4-metóxi-fenil) (10): cristal amarelo intenso, P.f. 118-121°C, rendimento 85,72% e fórmula molecular $C_{20}H_{16}O_3$.

RMN¹H (400MHz; CDCl₃) δ: 5,59 (dd, 1H, J=2,8Hz, H-7), 2,94-3,31 (dd, 2H, J=13,20Hz e J=2,8Hz, H8a e H8b), 8,11 (ddd, 2H, J=8,4, H-8'), 7,21 (dd, 2H, J=9Hz, H-3'), 7,98 (dd, 2H, J=9Hz, H-4'), 7,80 (ddd, 2H, J=1,2Hz, J=0,6Hz, H-5'), 7,55 (ddd, 1H, J=0,9Hz, H-6'), 7,61 (ddd, 2H, J=3,3Hz, J=1,5Hz, H-7'), 7,38-7,49 (d,2H, H-3 e H-5), 7,90-7,93 (H-2-H-6), 3,88 (s, 3H, OCH3).

RMN¹³C (75MHz; CDCl₃) δ(ppm): 143,1 (C1), 136,5 (C2), 127,7 (C3), 161,8 (C4), 127,5 (C5), 127,8 (C6), 116,0 (C7), 45,5 (C8), 194,5 (C9), 55,4 (C4-OCH3),114,5 (C1⁻), 125,1 (C2⁻), 119,4 (C3⁻), 137,5 (C4⁻), 129,2 (C4a⁻) 128,6 (C5⁻),124,7 (C-6⁻), 129,6 (C7⁻), 125,8 (C8⁻), 130,5 (C8a⁻).

2.4 Antiproliferativo

2.4.1 Cultura de células

As células AGP01 foram cultivadas em meio DMEM - Dulbecco's modified Eagle's médium (Sigma) - suplementado com 10% de soro fetal bovino – SFB (Laborclin), 100µg/mL de estreptomicina (Sigma) e 60 µg/mL de penicilina (Sigma). Esta linhagem foi cultivada em frascos de cultura T-75, armazenadas em incubadora de gás CO₂ (Laboven), a 37°C em atmosfera úmida com 5% de CO₂.

2.4.2 Ensaio de viabilidade celular

O ensaio de viabilidade celular foi realizado de acordo com a metodologia descrita por Mossman *et al.* (1983). Para a triagem inicial, as células de AGP01 foram cultivadas em densidade de 2 x 10^5 em placas de 96 poços e incubadas com as substâncias **1-10** por 72 h em concentração única de 10 µg/mL. As células de linhagem de câncer gástrico (AGP01) e de linhagem normal de pulmão (MRC5) foram incubadas com as substâncias selecionadas (**1**, **2**, **3**, **4** e **6**), por 24, 48 e 72 horas nas densidades de 8 x 10^5 , 6 x 10^5 , 2 x 10^5 respectivamente em 96 poços nas concentrações de 0.125, 0.25, 0.5, 1, 2, 4 e 8 µg/mL para determinar a IC₅₀. Posteriormente as substâncias que apresentaram viabilidade celular abaixo de 50% na linhagem gástrica AGP01 foram escolhidas para os ensaios de investigação da EC_{50%} da curva dose-resposta, ou seja, a concentração do fármaco que induz metade do efeito máximo observado.

2.5 Análise estatística

Os resultados foram analisados estatística utilizando ANOVA seguido do teste de Tukey para as comparações múltiplas. As análises foram realizadas no programa GraphPad Prism 6.0[®]. Os valores de p inferior ou igual a 0,05 foram considerados estatisticamente significativos.

3. Resultados e discussão

Sintetizou-se dez substâncias sendo sete chalconas (1-7) e três naftoflavanonas (8-10), suas estruturas químicas apresentadas na Tabela 1. Os compostos obtidos tiveram rendimentos entre 65,35% e 97,45% e para todas as substâncias foram realizadas análises de RMN¹H, RMN¹³C e obtenção do Ponto de fusão.

		1	2	3	4	5	6	7
	R ₂	Н	Н	Η	Н	Η	Н	Н
R ₃	R_3	Н	Н	Н	Н	Н	OMe	Н
R ₂	R ₄	Н	Н	Н	OMe	Н	OMe	OMe
R_{4} R_{2} R_{5}	R_5	Н	Н	OMe	Н	Н	OMe	Н
R ₁ ' R ₆	R_6	Н	OMe	Н	Н	Н	Н	Н
$R_{6'}$ $R_{6'}$ $R_{6'}$ $R_{6'}$ $R_{6'}$ $R_{6'}$ $R_{6'}$	R ₂ ,	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н
	R_{3} ,	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н
Chalconas	R ₄ ,	Н	Н	Н	Н	OMe	OMe	ОН
	R5'	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н
	R ₆ ,	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н
5 6 R ₄		8			9		10	
7' 6' 5' 4a' 4a' 4' naftoflavanonas	R ₂	OMe			Н		Н	
	R ₃	Н			OMe		Н	
	R ₄	н			Н		OMe	

Tabela 1 - Estrutura química das chalconas e naftoflavanonas sintetizadas.

Fonte: Autores.

Para as chalconas os espectros de RMN¹H (400MHz; CDCl₃), foram identificados os sinais relativos aos hidrogênios H-8 e H-7 como um sistema do tipo AB, como um dupleto de constante de acoplamento de J~16Hz caracterizando a conformação trans das chalconas. Também, os sinais relativos aos hidrogênios aromáticos e aqueles relativos aos hidrogênios das metoxilas. No anel A das substâncias **5**, **6** e **7**, foi verificado o sistema AA'BB' de H-3'-H-5' e H-2'-H-6', com os sinais relativos entre 8,5-8,8 e 7,00-7,02 ppm respectivamente. Os hidrogênios H-3-H-5 e H-2-H-6 no anel B, são equivalentes para as estruturas das chalconas **4** e **7**, em 6,94-6,97 e 7,62-7,64 ppm respectivamente.

As demais substancias que não apresentam substituintes para as estruturas, os sinais relativos hidrogênio aromáticos são observados como multipleto (m, 10H) em 6,95-7,68 ppm.

No espectro de RMN¹³C (100MHz; CDCl₃) das chalconas, foram identificados os sinais relativos aos carbonos aromáticos, aos carbonos olefinícos (C7 e C8), aquele relativo ao carbono carbonílico (C9) e aos carbonos da metóxila.

Nas naftoflavanonas nos espectros de RMN¹H (300MHz e 400MHz; CDCl₃), foram identificados os sinais relativos aos hidrogênios H-8', H-8 e H-7. Também, os sinais relativos aos hidrogênios aromáticos e aqueles relativos aos hidrogênios da metóxila (δ: 3,88; s; 3H).

Neste estudo, visando determinar o potencial citotóxico *in vitro* das chalconas e derivados, foram submetidas as dez substâncias (1-10) para avaliação da viabilidade celular através do teste de MTT, sendo realizado através do teste de viabilidade celular (MTT) conforme Mosmann (1983) contra a linhagem AGP01 (adenocarcinoma gástrico). Os resultados são apresentados como porcentagem da viabilidade celular. Inicialmente realizou-se a triagem primaria e as células foram tratadas por 72h em uma única concentração de 10µg/mL, como mostrado no Gráfico 1, onde cinco chalconas reduziram a viabilidade celular em mais de 50%, sendo essas selecionadas para estudo posterior.

Gráfico 1. Viabilidade celular da linhagem de câncer gástrico AGP01 após 72h de tratamento com as substâncias **5**, **10**, **8**, **7**, **9**, **2**, **1**, **6**, **4**, e **3** na concentração de 10 μg/mL.





Entre as substâncias avaliadas, as chalconas **3**, **4**, **6**, **1** e **2** foram as que apresentaram maior redução na viabilidade celular de AGP01 respectivamente, todas com redução maior que 90%. Para as substâncias **5**, **10**, **8**, **7** e **9** a viabilidade celular pouco foi diminuída em baixa concentração, sendo descartadas para estudo em linhagem normal, visto que compostos em altas concentrações não são de interesse farmacológico (Mosmann, 1983).

Os compostos com maior redução na viabilidade celular de AGP01 foram selecionados também para estudos com células normais de pulmão (MRC5) em tempos de exposição de 24, 48 e 72h. Os resultados foram tabelados e expressos na metade da concentração inibitória máxima (IC₅₀) como mostrado na Tabela 2.

Tempo	2		6		3		4		1	
	AGP01	MRC5	AGP01	MRC5	AGP01	MRC5	AGP01	MRC5	AGP01	MRC5
24h	19,44	7,39	5,77	5,17	7,64	7,46	9,73	21,05	9,5	9,88
48h	5,16	4,66	3,11	3,33	3,86	4,38	5,1	4,75	4,11	2,85
72h	4,86	4,11	2,44	3,07	2,08	3,57	4,99	3,3	4,41	2,75

Tabela 2 - Valores de IC₅₀ (μ M) com intervalo de confiança de 95% das chalconas **2**, **6**, **3**, **4** e **1** nas linhagens AGP01 e MRC5.

Fonte: Autores.

Todas as chalconas reduziram a viabilidade celular de forma tempo-dependente em ambas as linhagens. Na linhagem de câncer gástrico (AGP01) a chalcona com maior potencial citotóxico foi a **3**, tendo uma IC₅₀ de 2,08 μ M no tempo de 72 h, apresentando também os menores valores nos outros tempos de tratamento. Apesar das chalconas apresentarem IC₅₀ baixo para a linhagem tumoral, elas também foram citotóxicas para a linhagem normal de pulmão. Entretanto, estudos com outros tipos de células normais podem apresentar resultados melhores, porque, apesar de ter diminuído a viabilidade das linhagens MRC5, pode ter um resultado diferente em linhagem de células gástricas normais, não causando a redução da viabilidade.

A partir da razão entre o IC₅₀ MRC5 e o IC₅₀ AGP01 calculou-se o índice de seletividade (IS) de cada composto, o que representa a relação entre a dose ativa e a dose tóxica. A literatura considera um bom índice de seletividade valores acima de 3,0 (Bézivin *et al.*, 2003). Dentre as chalconas, a que apresentou o melhor efeito foi a PEB em 24h, com um IS = 2,17.

Modzelewska *et al.* (2006), relataram o potencial efeito inibitório de uma série de bis-chalconas no crescimento da linhagem celular HCT116 (câncer de cólon), cujos resultados evidenciaram a inibição do crescimento celular de HCT116 em comparação com as células normais, com um IC₅₀ de 2,8 μ M, resultado bastante semelhante ao encontrando neste trabalho.

Estudos reportados por Echeverria *et al.* (2009), demonstraram que a 2'-hidróxi-chalconas possuem atividades antineoplásicas e os efeitos antitumorais foram testados em linhagem celular HepG2 (câncer de fígado), com efeito indutor de apoptose e inibição da proliferação celular, entretanto não foram feitos testes em células normais.

Syam *et al.* (2012) sintetizaram diversas chalconas e avaliaram suas toxicidades *in vitro* frente a célula MCF-7 (adenocarcinoma de mama) com IC₅₀ de $6.875 \pm 0.219 \,\mu$ g/mL, $7.992 \pm 0.81 \,\mu$ g/mL, $6.873 \pm 1.2 \,\mu$ g/mL e $5.251 \pm 0.67 \,\mu$ g/mL, respectivamente da chalcona, 2-cloro-chalcona, 2-hidróxi-3-metil-chalcona, 3-cloro-chalcona, onde quatro chalconas mostraram indução de apoptose em células MCF-7.

Anwar *et al.* (2018) sintetizaram derivados de chalconas, sendo avaliadas *in vitro* contra a linhagem cancerígena de cólon (WiDr) e de mama (T47D), a 4'-hidróxi-4-cloro-chalcona apresentou IC₅₀ de 20,42 µg/mL contra a linha celular WiDr e IC₅₀ de 57,70 µg/mL para a célula T47D. Porém a 4'-hidróxi-3,4-dimetóxi-chalcona foi a mais seletiva com IS de 60,22. Apesar de um ótimo índice de seletividade contra a linhagem T47D, ainda apresenta uma concentração alta com IC₅₀ de 44,67, contudo evidencia o potencial das chalconas para um efeito anticâncer. Relataram o efeito de substituintes do anel aromático sobre seu potencial inibitório, observaram que os compostos contendo grupos retiradores de elétrons, (como nitro, flúor, cloro e bromo) mostraram maior potencial inibitório do que aqueles contendo grupos doadores de elétrons (-OH, -OCH₃).

A atividade das chalconas não depende apenas de sua estrutura, podem ter múltiplos alvos e diferentes mecanismos de ação, dependendo da especificidade do tumor. A seletividade das chalconas foi observada por vários trabalhos de pesquisa em diferentes linhagens de células cancerosas (Orlikova *et al.*, 2011; Kotha *et al.*, 2017; Sharma *et al.*, 2016). Algumas chalconas tem grande potencial para gerar novas drogas anticancerígenas que podem agir causando danos ao DNA, inibindo a tubulina e

fibras do fuso, indução da morte celular, inibindo a produção de vasos sanguíneos dentre outros (Das & Manna, 2016). Principalmente aquelas em que há presença de substituinte hidroxila (-OH) e metoxila (-OCH₃), pois a alteração de ambos os anéis influenciou na atividade dos compostos (Devi, Aswini, Kothai, *apud* Lakshmi, 2018).

4. Conclusão

As substâncias foram sintetizadas a partir da reação de Claisen-Schimidt, demostrando ser uma boa via sintética para a produção de chalconas e derivados. O teste antiproliferativo apresentou resultado significante. Para trabalhos futuros, pretende-se testar as substâncias mais ativas em outras linhagens de células.

Conflito de Interesses

Os autores declaram não haver conflito de interesses.

Agradecimentos

Os autores agradecem a todos os colaboradores dos laboratórios de Farmacologia, o núcleo de pesquisas em oncologia da UFPA e a CAPES pelo apoio a pesquisa.

Referências

Ahmad, M. R., Sastry, V. G., Bano, N. & Anwar, S. (2016). Synthesis of novel chalcone derivatives by conventional and microwave irradiation methods and their pharmacological activities. *Arab J Chem*, 9, 931–935. http://dx.doi.org/10.1016/j.arabjc.2011.09.002

Alard, E., Butnariu, A-B., Grillo, M., Kirkham, C., Zinovkin, D. A., Newnham, L., Macciochi, J. & Pranjol, M. Z. I. (2020). Advances in Anti-Cancer Immunotherapy: Car-T Cell, Checkpoint Inhibitors, Dendritic Cell Vaccines, and Oncolytic Viruses, and Emerging Cellular and Molecular Targets. *Cancers*, 12, 1826. DOI:10.3390/cancers12071826

Anwar, C., Prasetyo, Y. D., Matsjeh, S., Haryadi, W., Sholikhah, E. N., Nendrowati. (2018). Synthesis of Chalcone Derivatives and Their *in vitro* Anticancer Test against Breast (T47D) and Colon (WiDr) Cancer Cell Line. *Indones. J. Chem.*, 18 (1), 102 - 107. DOI: 10.22146/ijc.26864

Attar, S., O'brien, Z., Alhaddad, H., Golden, M. L. & Calderón-Urrea, A. (2011). Ferrocenyl chalcones versus organic chalcones: A comparative study of their nematocidal activity. *Bioorg Med Chem*, 19, 2055–2073. DOI: 10.1016/j.bmc.2011.01.048.

Bitencourt, H. R.; de Albuquerque, C. A. B.; Souza Filho, A. P. S.; dos Anjos, M. L.; Maciel, C. J. A.; Pina, J. R. S.; Pinheiro, J. C.; de Carvalho, L. L. P. P.; Marinho, A. M. R.; de Almeida, O. (2020a). Análise dos Produtos de Reação da Condensação entre 2-Hidróxiacetofenona e p-Anisaldeído em Meio Básico. In: A química nas áreas natural, tecnológica e sustentável. Vol. 3. p. 26-34. Organizadora Érica de Melo Azevedo. – Ponta Grossa, PR: Atena Editora. DOI 10.22533/at.ed.8422017093.

Bitencourt, H. R.; Marinho, A. M. R.; Souza Filho, A. P. S.; Pinheiro, J. C.; Tavares, M. G. C.; de Almeida, O; Farias, R. A. F. (2020b). Síntese de chalconas. In: Processos Químicos e Biotecnológicos. Vol. 6. p. 57-66. Organizador Darly Fernando Andrade. Belo Horizonte-MG. Editora Poisson. DOI 10.36229/978-65-5866-009-5.

Bézivin, C.; Tomasi, S.; Lohézic-Le, D.; Boustie, F. J. (2003). Cytotoxic activity of some lichen extracts on murine and human cancer cell lines. *Phytomedicine*, 10, 499-503. Doi:10.1078/094471103322331458.

Bray, F., Ferlay, J., Soerjomataram, I., Siegel, R. L., Torre, L. A. & Jemal, A. (2018). Global Cancer Statistics 2018: GLOBOCAN Estimates of Incidence and Mortality Worldwide for 36 Cancers in 185 Countries. *CA CANCER J CLIN*, 68, 394–424. DOI: 10.3322/caac.21492. Available online at cacancerjournal.com.

Das, M. & Manna K. (2016). Chalcone Scaffold in anticancer armamentarium: a molecular insight. J. Toxicol, 2016, 1–4. http://dx.doi.org/10.1155/2016/7651047

De Mello, T. F. P.; Bitencourt, H. R.; Pedroso, R. B.; Aristides, S. M. A.; Lonardoni, M. V. C.; Silveira, T. G. V. (2014). Leishmanicidal activity of synthetic chalcones in Leishmania (Viannia) braziliensis. *Exp Parasitol*. 136, 27-34. Doi: 10.1016/j.exppara.2013.11.003.

Devi, L. D., Aswini, R., Kothai, S. Synthesis And Characterisation Of Chalcone Based Copolyesters And Their Anticancer Activity. (2018). IJPSR, 9(4), 1589-1593. DOI: 10.13040/IJPSR.0975-8232.9(4).1589-93

Echeverria, C., Santibañez, J. F., Donoso-Tauda, O., Escobar, C. A., Ramirez-Tagle, R. (2009). Structural Antitumoral Activity Relationships of Synthetic Chalcones. *Int. J. Mol. Sci.*, *10*, 221-231. DOI:10.3390/ijms10010221

Ferlay, J., Colombet, M., Soerjomataram, I., Mathers, C., Parkin, D.M., Piñeros, M., Znaor, A. & Bray, F. (2019). Estimating the global cancer incidence and mortality in 2018: GLOBOCAN sources and methods. *Int. J. Cancer*, 144, 1941–1953. DOI: 10.1002/ijc.31937

Fiorica, F., Trovò, M., Ottaiano, A., Nasti, G., Carandina, I., Marzola, M., Paoli, P. & Berretta, M. (2018). Can the addition of radiotherapy postoperatively increase clinical outcome of patients with gastric cancer? A systematic review of the literature and meta-analysis. *Oncotarget*, 9 (12), 10734-10744. DOI: 10.18632/oncotarget.23754

Fu, Y., Liu, D., Zeng, H., Ren, X., Song, B., Hu, B. (2020). New chalcone derivatives: synthesis, antiviral activity and mechanism of action. RSC Adv. 10, 24483–24490. DOI: 10.1039/d0ra03684f

Ismail, N. L., Ming-Tatt L, Lajis, N. L., Akhtar, M. N., Akira, A., Perimal, E. K., Israf, D. A. & Sulaiman, M. R. (2016). Antinociceptive Effect of 3-(2,3-Dimethoxyphenyl)-1- (5-methylfuran-2-yl) prop-2-en-1-one in Mice Models of Induced Nociception. Molecules, 21, 1077. DOI:10.3390/molecules21081077

Isoda, H., Motojima, H., Onaga, S., Samet, I., Villareal, M. O & Han, J. (2014). Analysis of the erythroid differentiation effect of flavonoid apigenin on K562 human chronic leukemia cells. Chem Biol Interact, 220, 269–277. http://dx.doi.org/10.1016/j.cbi.2014.07.006

Kotha, R. R., Kulkarni, R. G., Garige, A. K., Nerella, S. G. & Garlapati, A. (2017). Synthesis and Cytotoxic Activity of New Chalcones and their Flavonol Derivatives. Med Chem, 7 (11), 353-360. DOI: 10.4172/2161-0444.1000480

Marrelli, D., Polom, K., Manzoni, G., Morgagni, P., Baiocchi, G. L. & Roviello, F. (2015). Multimodal treatment in gastric cancer. WJG, 21(26), 7954-7969. DOI:10.3748/wjg.v21.i26.7954

Marquina, S., Maldonado-Santiago, M., Sanchez-Carranza, J. N., Antunez-Mojica, M., Gonzalez-Mayal, Razo-Hernandez, R. S. & Alvarez L. (2019). Design, synthesis and QSAR study of 2'-hydroxy-4'-alkoxy chalcone derivatives that exert cytotoxic activity by the mitochondrial apoptotic pathway. Bioorg Med Chem, 27, 43–54. https://doi.org/10.1016/j.bmc.2018.10.045

Modzelewska, A., Pettit, C., Achatanta, G., Davidson, N. E., Huang, P., Khan, S. R. (2006). Anticancer activities of novel chalcone and bis-chalcone derivatives. Bioorganic & Medicinal Chemistry, 14, 3491-3495. DOI: 10.1016/j.bmc.2006.01.003

Mosmann, T. (1983). Rapid colorimetry assay for cellular growth and survival: application to proliferation and cytotoxicity assays. J Immunol Methods, 65, 55-63.

Orditura, M., Galizia, G., Sforza, V., Gambardella, V., Fabozzi, A., Laterza, M. M, Andreozzi, F., Ventriglia, J., Savastano, B., Mabilia, A., Lieto, E., Ciardiello, F., De Vita, F. (2014). Treatment of gastric câncer. WJG, 20(7), 1635-1649. doi:10.3748/wjg.v20.i7.1635

Orlikova, B., Tasdemir, D., Golais, F., Dicato, M. & Diederich, M. (2011). Dietary chalcones with chemopreventive and chemotherapeutic potential. Genes Nutr, 6, 125–147. DOI 10.1007/s12263-011-0210-5

Plummer, M., De Martel, C., Vignat, J., Ferlay, J., Bray, F. & Franceschi, S. Global burden of cancers attributable to infections in 2012. a synthetic analysis. (2016). The Lancet Glob Health, 4, 609-616. http://dx.doi.org/10.1016/S2214-109X(16)30143-7

Sharma, R., Kumar, R., Kodwani, R., Kapoor, S., Khare, A., Bansal, R., Khurana, S., Singh, S., Thomas, J., Roy, B., Phartyal, R., Saluja, S., Kumar, S. (2016). A Review on Mechanisms of Anti Tumor Activity of Chalcones. Anti-Cancer Agents Med Chem, 16(2), 200-211. DOI: 10.2174/1871520615666150518093144

Sandhar, H. K., Kumar, B., Prasher, S., Tiwari, P., Salhan, M. & Sharma, P. (2011). A Review of Phytochemistry and Pharmacology of Flavonoids. J Pharm Sci, 1, 25-41.

Santos, M. B., Anselmo, D. B., Oliveira, J. G., Jardim-Perassi, B. V., Monteiro, D. A., Silva, G., Gomes, E., Fachin, A. L., Marins, M., Zuccari, D. A. P. C. & Regasini, L. O. (2019). Antiproliferative activity and p53 upregulation effects of chalcones on human breast cancer cells. J Enzyme Inhib Med Chem, 34, 1093–1099. DOI: 10.1080/14756366.2019.1615485

Suwito, H., Jumina, Mustofa, Pudjiastuti, P., Fanani, M. Z., Kimata-Ariga, Y., Katahira, R., Kawakami, T., Fujiwara, T., Hase, T., Sirat, H. M. And Puspaningsih, N. N. T. (2014). Design and Synthesis of Chalcone Derivatives as Inhibitors of the Ferredoxin — Ferredoxin-NADP+ Reductase Interaction of *Plasmodium falciparum*: Pursuing New Antimalarial Agents. Molecules, 19, 21473-21488. DOI:10.3390/molecules191221473

Syam, S., Abdelwahab, S. I., Al-Mamary, M. A. And Mohan, S. (2012). Synthesis of Chalcones with Anticancer Activities. Molecules, 17, 6179-6195. DOI:10.3390/molecules17066179

Tomar, V., Bhatacharjee, G., Kamaluddin, Rajakumar, S., Srivastava, K. & Puri, S. K. (2010). Synthesis of new chalcone derivatives containing acridinyl moiety with potential antimalarial activity. Eur. j. med. Chem, 45, 745–751. DOI:10.1016/j.ejmech.2009.11.022

Ventura, T. L. B., Calixto, S. D., Abrahim-Vieira, B. A., Souza, A. M. T., Mello, M. V. P., Rodrigues, C. R., Miranda, L. S. M., Souza, R. O. M. A., Leal, I. C. R., Lasunskaia, E. B. & Muzitano, M. F. (2015). Antimycobacterial and Anti-Inflammatory Activities of Substituted Chalcones Focusing on an Anti-Tuberculosis Dual Treatment Approach. Molecules, 20, 8072-8093. DOI:10.3390/molecules20058072

Wang, T-Y, Li, Q. & Bi, K-S. (2018). Bioactive flavonoids in medicinal plants: Structure, activity and biological fate. Asian J Pharm, 13, 12-23. https://doi.org/10.1016/j.ajps.2017.08.004

WHO. 2018. International Agency for Research on Cancer. World Cancer Report: 2020. https://www.who.int/health-topics/cancer#tab=tab=1.

Wu, J., Li, J., Cai, Y., Pan, Y., Ye, F., Zhang, Y., Zhao, Y., Yang, S., Li, X. & Liang, G. (2011). Evaluation and discovery of novel synthetic chalcone derivatives as anti-inflammatory agents. J. Med. Chem, 5, 8110–8123. http://dx.doi.org/10.1021/jm200946h

Yadav, P., Lal, K., Kumar, A., Guru, S. K., Jaglan, S. & Bhushan, S. (2017). Green synthesis and anticancer potential of chalcone linked-1,2,3-triazoles. Eur. j. med. Chem, 126, 944-953. http://dx.doi.org/10.1016/j.ejmech.2016.11.030

Zhang, H., Jin, H., Ji, L-Z., Tao, K., Liu, W., Zhao, H-Y. & Hou, T-P. (2011). Design, Synthesis, and Bioactivities Screening of a Diaryl Ketone-Inspired Pesticide Molecular Library as Derived from Natural Products. Chem Biol Drug Des, 78, 94–100. DOI: 10.1111/j.1747-0285.2011.01082.x.