



# Avaliação do Potencial Inibidor de Acetilcolinesterase de Extratos de *Coffea arabica* L.

Gabriela M. Furlani (PG),<sup>1</sup>\*, Guilherme de O. Ferraz (PG),<sup>1</sup> Luana L. Dutra (PQ),<sup>2</sup> João Paulo V. Leite (PQ),<sup>2</sup> Beatriz F. Laranjeira (G),<sup>1</sup> Isabelly R. Monteiro (G)<sup>1</sup>, Eduardo V. V. Varejão,<sup>1</sup> Antonio J. Demuner,<sup>1</sup> e Marcelo H. Dos Santos (PQ)<sup>1</sup>.

<sup>1</sup> Departamento de química, UFV; <sup>2</sup>Departamento de Bioquímica e Biologia Molecular, UFV. gabriela.furlani@ufv.br

#### **RESUMO**

Os metabóliotos secundários presentes no café apresentam uma ampla gama de atividade biológicas. Considerendo isso, neste trabalho foi realizado o estudo químico dos grãos de *Coffea arabica* L., a partir do qual foram obtidos dois extratos: o hexânico e etanólico. O extrato hexânico é constituído basicamente de triacilgliceróis e diterpenos, nele foi possível identificar o cafestol e o kahweol. No extrato etanólico identificaram-se principalmente à cafeína e o ácido clorogênico. Os extratos e frações obtidas, assim como a cafeína, foram avaliados quanto à atividade antiacetilcolinesterase. A fração F2 e o extrato etanólico apresentaram inibição significativa de 49,29% e 38,17%, respectivamente, em concentração próxima de 400 µg mL<sup>-1</sup>. Este resultado destaca o potencial uso desses componentes naturais no desenvolvimento de novos agentes terapêuticos para doenças neurodegenerativas, como o Alzheimer.

Palavras-chave: Coffea arabica L., metabólitos secundários, acetilcolinesterase.

### Introdução

A Doença de Alzheimer (DA) é um distúrbio neurodegenerativo progressivo, sendo a principal causa de demência em idosos. Os sintomas associados incluem perda de memória, diminuição da função cognitiva e de habilidades de comunicação (1,2). Neste contexto, pesquisas voltadas à identificação de potenciais inibidores da AChE é de grande importância como etapa preliminar para o desenvolvimento de novos medicamentos (3). Considerando esse cenário, temos como destaque o café, que dá origem a uma bebida amplamente consumida e apreciada em todo mundo, não só pelo seu sabor, mas também pelo seu efeito estimulante (4). O grão de café apresenta uma composição química muito complexa (5). Estima-se que tal grão possua cerca de 2.000 substâncias que são responsáveis por diversas atividades biológicas (4,6), incluindo atividade neuroprotetora (7).

### **Experimental**

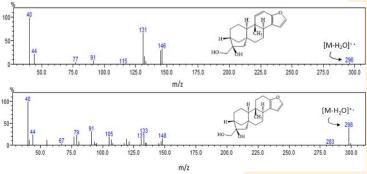
Obtenção dos extratos e avaliação biológica

Os grãos verdes de *Coffea arabica* L. foram triturados e mantidos em contato com o solvente hexano por sete dias, sendo então realizado o processo de extração, que resultou no extrato EH. Em seguida, os grãos de café previamente extraídos com hexano foram submetidos a extração com etanol, obtendo-se o extrato EE. A partir do extrato EH, foi realizada a reação de saponificação, permitindo a obtenção de uma fração insaponificável. Essa fração, por sua vez, passou por separação em coluna cromatográfica, resultando nas frações F1 e F2. Todas as frações foram análisadas por técnicas espectroscópicas e espectrométrica. Em sequência os extratos e frações obtidos foram avaliados com relação a atividade anti-acetilcolinesterase em concentrações próxima de 400 µg mL<sup>-1</sup>.

#### Resultados e Discussão

Análise dos extratos

No extrato hexânico (EH) está presente a fração lípidica constituída principalmente por ésteres diterpênicos e triacilgliceróis. Por meio da análise de ATR foi possível identificar a banda em 1743 cm<sup>-1</sup> qué é referente ao estiramento C=O para ésteres, que está associada aos triacilgliceróis. Além disso, tal banda também pode ser associada ao estiramento C=O dos diterpenos cafestol e kahweol que estão presentes na forma esterificada com diferentes ácidos graxos. Na fração insaponificável, assim como na fração F2 foi possível identificar os compostos kahweol e o cafestol por meio da análise por CG-EM. No espectro obtido da fração insaponificável é possível observar o fragmento em 296 *m/z* (Figura 1) que é referente a estrutura do kahweol com a perda de H<sub>2</sub>O. O fragmento em 298 *m/z* (Figura 1) corresponde ao cafestol que também teve perda de H<sub>2</sub>O.



**Figura 1.** Espectro de massas do kahweol e cafestol (70 eV) obtido por análise da porção insaponificável.



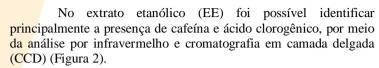




Figura 2 – Cromatografia em Camada Delgada (CCD) utilizando como fase estacionária sílica-gel e fase móvel AcOEt. Revelação em câmara de luz ultravioleta (254 nm). 1.Extrato hexânico, 2. Insaponificável, 3.F2, 4.Extrato etanólico, 5.Cafeína, 6.Cafestol, 7.Ácido cafeico,8.Ácido clorogênico, 9.β-sitosterol, 10.Trigonelina.

Ensaio de inibição enzimática da acetilcolinesterase

**Tabela 1.** Inibição dos extratos e frações obtidos do *Coffea arabica L.* contra acetilcolinesterase (*Electrophorus electricus*, tipo VI).

| Extratos     | Concentração<br>(μg/mL) | Inibição (%) | Desvio<br>padrão |
|--------------|-------------------------|--------------|------------------|
| ЕН           | 400,00                  | 0            | 0                |
| EE           | 405,49                  | 49,29        | 3,82             |
| INSAP        | 400,00                  | 0            | 0                |
| F1           | 400,00                  | 0,086        | 0,47             |
| F2           | 402,31                  | 38,17        | 0,82             |
| Cafeína      | 50                      | 0            | 0                |
| Fisostigmina | 15                      | 81,7         | 1,46             |

## **Agradecimentos**















A fração F2 foi isolada do extrato hexânico (EE). Considerando que os dados sobre o efeito neuroprotetor do kahweol e cafestol são bastante limitados na literatura (8) e sabendo que tais substâncias não apresentaram inibição da enzima AChE na concentração testada, a atividade da fração F2 não pode ser justificada pela presença dos diterpenos cafestol e kahweol. Logo, não foi possível definir quais compostos influenciaram na inibição da AChE.

O extrato etanólico (EE) é constituído principalmente de cafeína, compostos fenólicos como os ácidos clorogênicos (ACG) e trigonelina (9). In vitro, o ácido clorogênico inibe a atividade da acetilcolinesterase com IC50 = 98,17 μg/mL (10) e a trigonelina inibe fracamente a AchE (11). Sendo assim, a atividade deste extrato pode ser justificada pela presença dos compostos fenólicos (ácidos clorogênicos) e a trigonelina, mas não pela presença da cafeína, já que tal xantina não apresentou atividade de inibição nesse ensaio.

#### Conclusões

Foi realizado o estudo químico do *Coffea arabica L.* sendo possível identificar diversos compostos. Além disso, os extrados e frações obtidos foram avaliados quanto a ação inibitória da enzima acetilcolinesteráse. A fração F2 e o extrato etanólico apresentaram atividade significativa de 38,17 e 49,29%, respectivamente. Sendo assim, esse trabalho valoriza um recurso agrícola de grande importância econômica e cultural no Brasil e no mundo, estimulando o uso sustentável e com maior valor agregado dos grãos de café. Além disso, abre caminho para o aproveitamento de compostos naturais do café no desenvolvimento de produtos fitoterápicos ou nutracêuticos direcionados à saúde cerebral.

### Referências

- 1. A. Moradi, et al. Medicinal Chemistry Research. **2018**, 27, 1741–1747.
- 2. A. Rampa, et al. Molecules, 2016, 21,1-16.
- 3. C. R. Araújo; V. Santos, A. Gonsalves. *Revista Virtual de Quimica*, **2016**. 8, 1818–1834.
- 4. Y. Ren, et al. *Trends in Food Science and Technology*. **2021**, 111, 280-291.
- 5. R. C. Alves; Casal, S.; Oliveira, *Química Nova*, **2009**, 32, 2169–2180.
- 6. L. Febrina; N. Happyana; Y. Maolana Syah. Food Chemistry, **2021**, 355, 129496.
- 7. S. M. Carneiro; M. B. P. P Oliveira; R. C. Alves. *Trends in Food Science and Technology*, **2021**, 113, 167–179.
- 8. K. Socała, *et al. International Journal of Molecular Sciences*. **2021**, 22, 1–64.
- 9. I. Moreira, et al. Química Nova. 2014, 37, 39-43.
- S. H. Kwon, et al. European Journal of Pharmacology. 2010, 649, 210–217.
- 11. J. Zhou; L. Chan, & S. Zhou. *Current Medicinal Chemistry*. **2012**, 19, 3523–3531.