Novo derivado prenilado das folhas de Piper hostmanianum

João Henrique G. Lago*^{1,3} (PQ), Maria Claudia M. Young² e Massuo J. Kato³ (PQ). •e-mail: *joaolago@iq.usp.br*

¹Faculdade de Ciências Biológicas, Exatas e Experimentais, Universidade Presbiteriana Mackenzie, São Paulo – SP, Brasil; ²Seção de Fisiologia e Bioquímica de Plantas, Instituto de Botânica, SEMA, São Paulo – SP, Brasil; ³Instituto de Química, Universidade de São Paulo, São Paulo – SP, Brasil

Palavras Chave: ácido benzóico prenilado, potencial fungitóxico, Piper hostmanianum.

Introdução

Piper hostmanianum foi objeto de estudos fitoquímicos anteriores os quais descrevem o isolamento de cromenos e flavonóides além de derivados prenilados do ácido p-hidroxi-benzóico¹. No presente trabalho, realizou-se um re-estudo visando reconhecer substâncias com potencial fungitóxico. Assim, dém de se isolar as substâncias 1-3, descritas anteriormente, foi obtido um derivado (4) contendo um grupo hidroperóxido ligado à cadeia lateral, o qual é inédito na literatura. Todas as substâncias isoladas potencial fungitóxico apresentaram frente Cladosporium cladosporioides e C. sphaerospermum.

Resultados e Discussão

As folhas secas de *P. hostmanianum* (500 g) foram extraídas com CH₂Cl₂:MeOH (2:1) até esgotamento. Após evaporação do solvente foram obtidos 6 g de extrato, o qual foi submetido a fracionamento em gel de sílica utilizando-se misturas de hexano/AcOEt em gradiente de polaridade, obtendo-se 7 frações. A fração 1 foi submetida a separação em coluna de gel de sílica eluída com CH₂Cl₂-AcOEt em gradiente de polaridade, gerando 1 (108 mg). A fração 4 foi purificada através de CCDP (sílica gel) eluida com hexano-EtOAc 8:2 (três vezes), fornecendo 2 (25 mg) e 3 (15 mg). A substância 4 (18 mg) foi isolada da fração 5 após cromatografia em coluna de gel de sílica, eluída com hexano-AcOEt 7:3 e 3:2.

As substâncias 1-3 foram caracterizadas através da análise de seus respectivos espectros de RMN de 1 H, de 13 C e de massas, além de comparação com os dados descritos na literatura 1 .

O espectro de RMN de 1 H de 4 apresentou três sinais relativos a hidrogênios aromáticos em 5 6,81 (d, J = 8,1 Hz, 1H), 7,73 (dd, J = 8,1 e 1,5 Hz, 1H) e 7,19 (d, J = 1,5 Hz, 1H), indicativos de um sistema 1,2,4-trissubstituido. A comparação des sinais observados para 4 em relação os dos compostos 1 – 3 permitiu sugerir a ocorrência de um derivado do ácido p -hidroxibenzóico além de inferir que a estrutura da cadeia lateral de 3 e 4 é muito similar. No entanto, observouse que os valores de deslocamento químico dos hidrogênios H2' e H5' estão mais desprotegidos em relação aos da substância 3 . Os espectros de RMN de 13 C de 4 mostram, para a cadeia lateral, um CH 3 29 Reunião Anual da Sociedade Brasileira de Química

em δ 18,2, dois CH₂ em δ 32,9 e 114,1, um C em δ 142,8 e um CH em δ 89,6, mostrando que o valor do carbono carbinólico G2' encontra-se 11,6 ppm mais desprotegido em relação ao mesmo carbono de **3**. O mesmo efeito de desproteção foi observado para os carbonos C-4' e C5', o que sugere a presença de algum grupo fortemente atraente de elétrons em C-2', tal como um grupo hidroperóxido². A análise por espectrometria de massas por *eletron-spray* mostrou picos em m/z 253 Da [M + H]⁺ e em 275 Da [M + Na]⁺, confirmando a fórmula molecular C₁₃H₁₆O₅, compatível com a presença de tal grupamento. Finalmente a estrutura definitiva de **4** foi confirmada através da análise das curvas de contorno HMQC e HMBC.

As substâncias isoladas² foram avaliada;⁴ quanto ao potencial fungitóxico (limites de detecção: *C. cladosporioides*: 1: 1,0 μg, **2**: 5,0 μg.; **3**: 0,5 μg; **4**: 1,0 μg. *C. sphaerospremum*: 1: 1,0 μg, **2**: 5,0 μg.; **3**: 0,5 μg; **4**: 1,0 μg. Controles positivos: miconazol: 1,0 μg, nistatina: 1,0 μg).

Conclusões

O estudo fitoquímico de *P. hostmanianum* resultou em quatro derivados prenilados do ácido *p*-hidroxibenzóico (1 – 4). Todos os compostos foram testados para detecção de atividade antifúngica, onde se observou potencial similar àqueles observados para os controles nistatina e miconazol.

Agradecimentos

FAPESP e CNPq.

¹Lago, J.H.G. et al., J. Nat. Prod. **2004**, 67, 1783.

²Ito et al., J. Nat. Prod. **2002**, 65, 267.