

Análise de óleo essencial e fixo e avaliação de atividade antioxidante e quantificação de fenóis totais da espécie *Bowdichia vigilioides* (Sucupira)

Larisse O. Santos (IC)¹, Katyúscya V. Leão (PQ)^{1*}

Universidade Federal do Oeste da Bahia, ¹Centro das Ciências Exatas e das Tecnologias, CEP 47810-059, Barreiras, Bahia, Brasil.

*E-mail: kleao@ufob.edu.br

Palavras chave: análise qualitativa fitoquímica, antioxidante e fenóis totais.

Abstract

Pterodon emarginatus Vogel is popularly known as *sucupira branca*. In this study, the extracts of the bark and leaf of *sucupira* species found in the west of Bahia were used, with 46.93 and 34.48% of oxidant activity and 500.88 and 212.38 mg of EAG / G phenol content, respectively, relevant results and with great potential.

Introdução

Para este trabalho não foi encontrado a espécie *Bowdichia vigilioides* contudo encontrou-se a espécie *Pterodon emarginatus Vogel*, ambas conhecidas como sucupira e muito utilizadas pela medicina popular para afecções bucais. A espécie *Pterodon emarginatus Vogel*, é nativa do cerrado e geralmente se desenvolve nas regiões de Tocantins, Mato Grosso, Goiás, Minas Gerais, São Paulo, Mato Grosso do Sul e Bahia [1]. Na literatura a relatos de propriedades antioxidantes e a presença significativa de fenóis totais, contudo nenhum estudo com as plantas da região Oeste da Bahia.

Desta forma o objetivo deste trabalho foi realizar a análise fitoquímica qualitativa e avaliar a atividade antioxidantes e quantificar o teor de fenóis totais presente nos extratos etanólico das folhas casca da espécie *Pterodon emarginatus*.

Material e Métodos

Para análise fitoquímica qualitativa utilizou os testes descrito por Barbosa [2] e para análise da atividade antioxidante utilizou as concentrações 1,0; 0,1; 0,01 e 0,001mg/mL de solução do extrato de bruto das folhas e casca, e fenóis totais procedimento de Sousa *et al.* [3].

Resultados e Discussão

Na análise fitoquímica qualitativa é possível observar presença dos seguintes compostos:

Tabela 1. Análise fitoquímica qualitativa dos extratos etanólicos das folhas e da casca espécie *Pterodon emarginatus Vogel* (Fabaceae).

Análise Fitoquímica Qualitativa	Positivo	
	Folha	Casca
Teste de saponina espmídica	X	X
Fenóis e Taninos	X	X
Flavonoides	–	–
Alcalóides	–	X
Esteróides e Triterpenóides	–	X

Assim, pode dizer que esta espécie tem um grande potencial medicinal, principalmente devido à presença de alcaloides e terpenos na casca, além dos taninos das folhas, classes de compostos relacionadas a diversos medicamentos. Diante da análise qualitativa fez-se os testes de atividade antioxidante e quantificou os fenóis presentes nos extratos desta espécie.

Os resultados obtidos para atividade antioxidante, mostrou que em comparação com os padrões utilizados, o extrato etanólico da casca apresentou o melhor resultado, ou seja, atividade antioxidante de 46,93%. Na análise dos dados de fenóis totais é possível visualizar um resultado positivo superior comparado com a *Amburana Cearensis* [4] uma espécie do cerrado, ou seja, no extrato das folhas e casca, obteve-se 500, 88 e 212,38 mg de EAG/g enquanto a *Amburana cearenses* obteve-se 131,14 e 119,30mg de EAG/g nos extratos de folha e casca, respectivamente, desta forma mostra-se que a espécie *Pterodon emarginatus Vogel* há um grande potencial medicinal.

Conclusões

Os resultados foram considerados significativos com grande potencial medicinal, apresentando bom resultado nas análises de atividade antioxidante e fenóis totais além de apresentar diversas classes de compostos importante para a medicina, contudo percebe-se que é necessário mais estudo sobre a espécie *Pterodon emarginatus Vogel* (*Fabaceae*).

Agradecimentos

Agradecimento ao apoio financeiro da CNPq e UFOB

Referências

- [1] H. Lorenzi, F.I. Matos, Instituto Plantarum de estudos da flora LTDA, São Paulo, (2002).
- [2] W.L.R. Barbosa, Rev. Cient. UFPA, Belém, PA, (2001).
- [3] C.M.M. Sousa, H.R. Silva, G.M. Vieira-Junior, C.L.S.C. Ayres, D.S. Araujo, L.C.D. Cavalcante, E.D.S. Barros, P.B.M. Araujo, M.S. Brandao, M.H. Chaves, Quím. Nova 30 (2007) 351.
- [4] L.O. Santos, M.R. Reis, L.E. Ogava, K.V. Leão, L.L. Machado, Orbital: Electron. J. Chem. 8 (2016) 44.