

# AVALIAÇÃO DO TEOR DE FENÓIS E ATIVIDADE ANTIOXIDANTE DE Capsicum frutensens L

L. C. C. Freire<sup>1</sup>, E. I. M. Araújo<sup>2</sup>, L. A. Alves<sup>3</sup>, L. M. Bertini<sup>4</sup>

E-mail: laizacarlos@hotmail.com¹; isaias\_desbrava@hotmail.com²; leonardo.alcantara@ifrn.edu.br³; luciana.bertini@ifrn.edu.br⁴

#### **RESUMO**

A busca por produtos naturais com fins terapêuticos vem crescendo bastante nos últimos tempos, por ser um produto que não apresenta tantos danos ao meio ambiente e de baixo custo. Desta forma, o presente trabalho tem como objetivo estudar a planta *Capsicum frutensens L*, conhecida popularmente como pimenta malagueta. A mesma foi submetida a testes fitoquímicos,

para identificação de seus metabólitos secundários, atividade antioxidante através do método do radical livre DPPH e a avaliação do teor de fenóis totais através do método de folin-ciocalteau. Após os testes, verificou-se que a planta não apresenta uma boa atividade antioxidante e apresentou um baixo teor de fenóis.

PALAVRAS-CHAVE: Produtos naturais, Capsicum frutensens L, atividade antioxidante, fenóis totais.

#### **EVALUATION OF PHENOL CONTENT AND ANTIOXIDANT ACTIVITY OF Capsicum frutensens L**

#### **ABSTRACT**

The search for natural products with therapeutic purposes has increased considerably in recent times, is a product that brings so much damage to the environment and because of its low cost. Thus, the present work aims to study the plant Capsicum frutensens L, popularly known as chili. The same was subjected to several tests for identification of phytochemicals as secondary

metabolites, the antioxidant activity by a DPPH solution, a free radical to know the concentration that inhibits 50% of this, and evaluation of total phenols by Folin-Ciocalteau. After the tests, it was found that the plant does not present a good antioxidant activity and exhibited a low phenolic content.

**KEYWORDS:** Natural products, *Capsicum frutensens L*, antioxidant activity, total phenols.





# 1 INTRODUÇÃO

Os produtos naturais são utilizados pela humanidade desde o tempo dos primórdios, onde a busca pela cura de doenças pela ingestão foi uma das primeiras formas da sua utilização. O Brasil, com a grandeza de seu litoral, de sua flora e, sendo o detentor da maior floresta equatorial e tropical úmida do planeta, não pode abdicar de sua vocação para os produtos naturais. A Química de Produtos Naturais (QPN) é, dentro da Química Brasileira, a área mais antiga e a que, talvez ainda hoje, congregue o maior número de pesquisadores (PINTO *et al.*, 2002).

As pesquisas de plantas medicinais envolvem investigações da medicina tradicional e popular (etnobotânica); isolamento, purificação e caracterização de princípios ativos (química orgânica: fitoquímica); investigação farmacológica de extratos e dos constituintes químicos isolados (farmacologia); transformações químicas de princípios ativos (química orgânica sintética); estudo da relação estrutura/atividade e dos mecanismos de ação dos princípios ativos (química medicinal e farmacológica) e finalmente a operação de formulações para a produção de fitoterápicos (MACIEL et al., 2002).

A planta *Capsicum frutensens L*, popularmente conhecida por pimenta malagueta, é classificada dentro da família *Solanaceae* e o gênero *Capsicum*. Atua na diminuição do nível de gordura no sangue, como expectorante ajudando a descongestionar vias respiratórias, como redutora de inflamações e, pelo teor de vitamina C, como antioxidante sendo capaz de contribuir para a eliminação de radicais livres e, assim, retardar o processo de envelhecimento das células (REIFSCHNEIDER, 2000). Desta forma, o presente trabalho tem como objetivo estudar os extratos fixos dessa planta nos seus aspectos químicos e biológicos.

### 2 REVISÃO BIBLIOGRÁFICA

Plantas condimentares, tais como as pimentas e pimentões do gênero *Capsicum*, que sempre foram usadas pelos índios e civilizações antigas para tornar os alimentos mais agradáveis ao paladar, além de serem utilizadas como conservantes em alimentos, são fontes de antioxidantes naturais como a vitamina E, vitamina C e carotenoides (REIFSCHNEIDER, 2000).

O Brasil é o segundo maior produtor de pimenta no mundo (RISTORI *et al.*, 2002) e centro da diversidade do gênero *Capsicum* (REIFSCHNEIDER, 2000). Essa hortaliça está difundida em todas as regiões do Brasil, sendo que as principais áreas de cultivo são as regiões Sudeste e Centro-Oeste. São comercializadas para o consumo in natura, conservas caseiras e exportação do produto industrializado (WAGNER, 2003).

As pimentas, principalmente as malaguetas, são estimadas para condimentar comidas e excitar o apetite. Por causa da capsaicina, um alcalóide encontrado na semente, são acres, excitantes e provocam localmente um estímulo rápido e energético (BRAGA,1976).

O pimentão e as pimentas doces não possuem sabor picante, devido à ausência do alcalóide capsaicina, sendo estes utilizados como corantes e para consumo in natura. As pimentas, em sua maioria, possuem sabor ardido, característico, devido à presença do alcalóide capsaicina





na placenta, nas sementes e, pode ser encontrada em menor grau, no pericarpo do fruto, destacando-se a pimenta-malagueta, pelo elevado teor possui sabor mais pungente (REIFSCHNEIDER, 2000).

A capsaicina atua na diminuição do nível de gordura no sangue, como expectorante ajudando a descongestionar vias respiratórias, como redutora de inflamações e, pelo teor de vitamina C, como antioxidante sendo capaz de contribuir para a eliminação de radicais livres e, assim, retardar o processo de envelhecimento das células (REIFSCHNEIDER, 2000).

Em pimentas, a pungência deve-se à presença de amidas chamadas capsaicionóides. Segundo ROSA *et al.* (2002), a atividade antioxidante dos capsaicionóides inibem a peroxidação de lipídios com desempenho semelhante ao tocoferol, justificando o seu uso como antioxidantes naturais, uma vez que o Brasil é o segundo produtor de pimenta no mundo e centro de diversidade do gênero *Capsicum* (RISTORI *et al.*, 2002; REIFSCHNEIDER, 2000).

Pesquisadores conduziram um estudo para verificar a atividade antioxidante dos frutos de pimenta, conforme o seu estado de maturidade e observaram que há uma diferença na atividade antioxidante entre os frutos verdes e os maduros, sendo que os frutos maduros apresentam maior atividade antioxidante (PERUCKA; OLESZEK, 2000).

A cor dos frutos das pimentas é bastante variada, começando geralmente com verde, amarelo ou branco na fruta não madura, e se tornando vermelho, marrom ou quase preto em frutas maduras (LONG-SOLIS, 1998). A cor de cada variedade no estado de maturação depende da capacidade dos frutos de sintetizar carotenóides e até mesmo de reter pigmentos de clorofila. Quanto maior o grau de maturação da pimenta, maior será o conteúdo de capsaicina, dessa forma o conteúdo dessa substância nos frutos não está relacionado com a cor dos frutos e sim o grau de maturação (LONG-SOLIS, 1998).

Os flavonóides em maior conteúdo encontrados nas pimentas são a quercetina e a luteolina, que estão presentes em formas conjugadas. Luteolina tem maior atividade antioxidante seguida pela capsaicina e pela quercetina (LEE *et al.*, 2005). As substâncias mencionadas podem ser observadas na Figura 1.

Figura 1: Estrutura química da quercetina, capsaicina e luteolina



## **3 METODOLOGIA**

## 3.1 Preparo do extrato etanólico

O material vegetal (folhas, galhos, fruto e raiz) do *Capsicum frutescens L.* foi coletado na cidade de Apodi no Rio Grande do Norte. O mesmo foi picado e em seguida colocado em um recipiente de vidro com etanol deixando em contato por 7 dias. Esse processo foi repetido por três vezes. Após esse período foi filtrado o solvente das folhas e concentrado em um rota evaporador sob pressão reduzida.

## 3.2 Testes fitoquímicos dos extratos vegetais

Os testes fitoquímicos foram realizados segundo metodologia proposta por MATOS (2009). Os extratos etanólicos obtidos foram submetidos aos testes de: fenóis e taninos, flavonóides, catequinas, esteróides e triterpenos (teste de Liberman-Buchard) e saponinas, como descrito nos próximos itens.

#### 3.2.1 Teste para fenóis e taninos

Em um tubo de ensaio adicionou-se 3 gotas de solução alcoólica de FeCl<sub>3</sub> ao extrato, em seguida agitou-se bem e foi observada as variações na cor e na formação de precipitado.

### 3.2.2 Teste para antocianinas, antocianidinas e flavonóides

Foi separado três tubos de ensaio e adicionado uma quantidade de extrato em cada um. O primeiro foi acidulado a pH 3, o segundo alcalinizado a pH 8,5 e o terceiro a pH 11.

#### 3.2.3 Teste para leucoantocianidinas, catequinas e flavonas

Pegou-se dois tubos de ensaio com extrato, o primeiro foi acidulado a pH 3 e o segundo alcalinizado a pH 11, em seguida os tubos foram aquecidos por 3 minutos e verificado a variação na cor.

## 3.2.4 Teste para flavonóis, flavanonas, flavanonóis e xantonas

Foi adicionado a um tubo de ensaio com o extrato alguns centigramas de magnésio em fita e 0,5 mL de HCl concentrado. Esperou-se o fim da reação indicada pelo termino da efervescência e observou-se a mudança na cor da mistura.

#### 3.2.5 Teste para saponinas

Em um tubo de ensaio com extrato foi adicionado 5-10 mL de água para dissolvê-lo. Após esse processo o tubo foi agitado com a solução, fortemente, de dois a três minutos, observando-se a formação de espuma.





## 3.2.6 Teste para esteroides e triterpenoides (lieberman-burchard)

Tomou-se outro tubo com extrato e foi adicionado 1-2 mL de clorofórmio para a dissolução do mesmo. Após esse processo a solução clorofórmica foi filtrada em um pequeno funil fechado com uma pequena bolinha de algodão para um segundo tudo de ensaio. Foi adicionado 1 mL de anidrido acético, e agitou-se suavemente e acrescentado três gotas de ácido sulfúrico concentrado (H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>), tornou-se a agitar, observando-se o desenvolvimento de cores.

#### 3.3 Teste Antioxidante

Os testes para verificar a atividade antioxidante e encontrar a  $IC_{50}$  (Concentração que inibe 50% dos radicais) dos extratos foram realizados com uma solução metanólica de DPPH (2,2-difenil-1-picrilhidrazil) 60 $\mu$ M. Foram preparadas diferentes concentrações com os extratos e frações e misturadas a 1mL de DPPH e após 30 minutos foram feitas a leituras no espectrofotômetro a 520 nm (BRAND-WILLIAMS *et al.*, 1995). Outro procedimento da mesma forma foi feito com o TROLOX, padrão positivo que foi utilizado para controle. Os resultados obtidos após a leitura foram aplicados em um programa de estatística (Origin 7.0), para que gerasse um gráfico, do qual foi calculado a  $IC_{50}$  de cada extrato.

#### 3.4 Fenóis Totais

O teste para verificação dos fenóis totais foi feito pelo método de Folin-Cicalteau. Cada extrato vegetal foi dissolvido em metanol, em seguida transferido para um balão volumétrico de 100 mL e aferido o menisco. Em outro balão, de 50 mL, foi transferido 7,5 mL da solução inicial, esta segunda solução teve seu volume novamente acertado com metanol. Uma alíquota de 100 μL desta última solução foi agitada com 500 μL do reagente de Folin-Ciocalteu e 6 mL de água destilada por 1 min. Após esse tempo foi adicionado 2 mL de Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> a 15% a mistura e agitada por 30 s. A solução teve seu volume acertado para 10 mL com água destilada. Esperou-se 2 h, e em seguida a absorbância das amostras foram medidas no espectrofotômetro a 750 nm, fazendo uso de cubetas de quartzo (BONOLI *et al.*, 2004). A quantificação dos compostos fenólicos nos extratos foi realizada em triplicata e os resultados foram expressos em equivalentes de ácido gálico (GAE) por grama de extrato bruto.

## **4 RESULTADOS E DISCUSSÕES**

Foram obtidos 21,2574g do extrato etanólico das folhas (EEFCF), 11,5227g do extrato etanólico do fruto (EEFRCF), 8,6013g do extrato etanólico dos galhos (EEGCF) e 2,151g do extrato etanólico das raízes (EERCL), o que resultou em um rendimento de 8,77%, 6,44%, 2,70% e 1,56%, respectivamente. Os extratos foram submetidos a testes fitoquímicos para identificar as classes de metabólitos secundários presente nos mesmos, e estes resultados podem ser observados na Tabela 1.



Tabela 1: Identificação dos metabólitos secundários presentes nos extrato etanólicos de Capsicum frutescens L.

METABÓLICOS SECUNDÁRIOS	EEFCF	EEFRCF	EEGCF	EERCF
Fenóis e Taninos	(-)	(-)	(-)	Taninos flobabênicos
Antocianinas, Antocianidinas e Flavonóides	(-)	(-)	(-)	(-)
Leucoantocianidinas, Catequinas e Flavonas	(-)	(-)	(-)	(-)
Flavonóis, Flavanonas, Flavanonóis e Xantonas	(-)	(-)	(-)	(-)
Saponinas	(-)	(-)	(-)	(-)
Esteroides e Triterpenóides	Esteroides livres	Esteroides livres	Esteroides livres	(-)

EEFCL: Extrato etanólico das folhas de Capsicum frutescens L;

EEFRCL: Extrato etanólico dos frutos de Capsicum frutescens L;

EEGCL: Extrato etanólico dos galhos de Capsicum frutescens L;

EERCL: Extrato etanólico das raízes de Capsicum frutescens L;

(-): Teste negativo

Na análise fitoquímica, os testes para o extrato etanólico das folhas, do fruto e galhos foram positivos somente para esteróides e triterpenóides, indicando a presença de esteróides livres. O extrato das raízes apresentou apenas taninos flobabênicos. Os demais testes deram todos negativos para os quatro extratos.

O valor da concentração inibidora (IC<sub>50</sub>) foi calculado a fim de se definir a concentração necessária para inibir o radical DPPH em 50%. Os resultados obtidos através dos testes antioxidantes podem ser observados na Tabela 2.

Tabela 2: Atividade antioxidante obtida pelo método do DPPH dos extratos de Capsicum frutescens L.

Extratos	IC <sub>50</sub>	Código
Etanólico das folhas	204,60 ppm	EEFCF
Etanólico do fruto	687,57 ppm	EEFRCF
Etanólico dos galhos	431,29 ppm	EEGCF
Etanólico das raízes	138,54 ppm	EERCF
TROLOX	4,07 ppm	-

Mediante os resultados obtidos, pode-se observar que a raiz de *Capsicum frutescens L* foi a que apresentou melhor atividade antioxidante quando comparado com os demais extratos, o que já era esperado, pois foi o único que apresentou taninos flobabênicos.



Na Tabela 3 estão expressos os resultados da determinação dos fenóis totais dos extratos, que foram realizados pelo método de folin-ciocalteau, expressos em equivalência de ácido gálico (EAG) por grama de extrato bruto.

Tabela 3: Teor de fenóis totais obtida pelo método folin-ciocalteau dos extratos de Capsicum frutescens L.

Extrato	FENÓIS TOTAIS (mg EAG/g de extrato bruto)	Código
Etanólico das folhas	34,96	EEFCF
Etanólico do fruto	45 <i>,</i> 48	EEFRCF
Etanólico dos galhos	29,70	EEGCF
Etanólico das raízes	38,46	EERCF

O extrato que apresentou a maior concentração de fenóis foi o etanólico do fruto, e também o que apresentou a pior atividade antioxidante. Pode-se observar uma relação inversa entre ambos os testes, uma vez que os fenóis são bons antioxidantes, porém é possível acontecer os resultados falsos positivos, devido a influencia de alguns fatores tais como: ausência de taninos, presença não significativas de flavonóides (SANTOS; BLATT, 1998) e presença de proteínas (SILVA et al., 2010).

# 5 CONCLUSÃO

Diante das pesquisas realizadas, pôde-se constatar a presença de esteróides livres e taninos flobabênicos que se caracterizam por serem os metabólitos secundários presentes nos extratos do material vegetal coletado. A atividade antioxidante de Capsicum frutescens L, quando comparada com o padrão positivo é considerada baixa, apresentando a IC50 muito elevada, onde o extrato que apresentou uma maior atividade foi o etanólico das raízes com 138,54 ppm. A planta apresentou um baixo teor de fenóis, o que comprova assim a relação existente entre fenóis e a atividade antioxidante.

Vale salientar que apenas os testes fitoquímicos não são suficientes para validar uma espécie como terapêutica, é necessário realizar outros testes biológicos como, por exemplo, toxicidade, teste esse que será realizados posteriormente para uma melhor avaliação da Capsicum frutescens L.

## 6 REFERÊNCIAS BIBLIOGRÁFICAS

ALVES, H. M. Plantas como fonte de fitofármacos. Cadernos Temáticos de Química Nova na Escola. n° 3, p. 01-06. 2001.

BRAGA, R. Plantas do Nordeste, especialmente do Ceará. 3. ed., Fortaleza: Escola Superior de Agricultura de Mossoró, 1976, 234 p.

LEE, J. J.; et al. Impact of genetic and environmental variation on development of flavonoids and carotenoids in pepper (Capsicum spp.). Scientia Horticulturae, v.106, p.341-352, 2005.





LONG-SOLIS. **Capsicum y cultura**: la historia del chilli. México: Ed. Fundo de Cultura Econômica. P.240, 1998.

MACIEL M. A. M. et al. Plantas Medicinais: a necessidade de estudos multidiciplinares. *Química Nova*, 25:429-438. 2002.

MATOS, F. J. A. **Introdução a fitoquímica experimental**. 3 ed. – Fortaleza: Edições UFC, 2009. p. 47-54.

PERUCKA, L.; OLESZEK, W. Extraction and determination of capsaicinoids in fruit of hot pepper Capsicum annuum L. by spectrophotometry and high-performance liquid chromatography. **Innovative Food Science & Emerging Technologies.** v.7, p.189-192, 2000.

PINTO, A. C. et al. Produtos Naturais: Atualidade, Desafios E Perspectivas. **Quim. Nova**, Vol. 25, Supl. 1, 45-61, 2002.

REIFSCHNEIDER, F. J. B. (Org.) **Capsicum:** pimentas e pimentões no Brasil. Brasília: Embrapa Comunicação para Transferência de Tecnologia/Embrapa Hortaliças, 2000.

RISTORI, C. A.; PEREIRA, M. A. S.; GELLI, D. S. O efeito da pimenta do reino moída frente a contaminação in vitro com *Salminella* Rubslaw. **Rev. Inst. Adolfo Lutz,** v. 62, n. 2, p. 131-133, 2002.

ROSA, A. et al. Antioxidant Activity of Capsinoids. **J. Agric. Food Chem.**, v. 50, n. 25, p. 7396-7401, novembro. 2002.

SANTOS, M. D.; BLATT, C. T. T. Teor de flavonóides e fenóis totais em folhas de *Pyrostegia venusta miers* de mata e de cerrado. **Rev. Bras. Bot**. Vol. 21, n. 2, São Paulo, ago. 1998.

SILVA, M.L.C.; COSTA, R.S.; SANTANA, A. S.; KOBLITZ, M. G. B. Compostos fenólicos, carotenóides e atividade antioxidante em produtos vegetais. **Semina: Ciências Agrárias**, Londrina, v. 31, n. 3, p. 669-682, jul./set. 2010.

WAGNER, C. M. Variedade e base genética da pungência e da caracteres do fruto: implicações no melhoramento de uma população de *Capsicum annunnm L.* 2003. 104 p. Dissertação (Mestrado Genética e Melhoramento de Plantas) - Escola Superior de Agricultura "Luiz de Queiroz", Universidade de São Paulo, Piracicaba, 2003.



