Espectroscopia de Fluorescência Aplicada à Determinação de Cumarina e 7-Hidroxicumarina em Drágeas e Soro Humano Sintético

Mirian Marcolan (PG)¹, Priscila A. Martins (IC)¹, Valber A. Pedrosa (PQ)², Hueder P. M. de Oliveira (PQ)¹, Maira R. Rodrigues (PQ)¹, Lucia Codognoto (PQ)^{1*}.

Palavras Chave: cumarinas, fluorescência, fármacos, espectroscopia.

Introdução

A cumarina simples apresenta propriedades terapêuticas como, anticoagulante, ação bronco-dilatadora e antiinflamatória. O seu principal metabólito plasmático ativo é a 7-hidroxicumarina. O intenso uso de cumarina nos últimos anos tem requerido o desenvolvimento de métodos de análise, não somente destinados para o controle de qualidade nas preparações farmacêuticas, mas também para fluídos biológicos e em cosméticos.

As características da espectroscopia de fluorescência aliadas ao fato dos compostos cumarínicos serem naturalmente fluorescentes, pode ser uma alternativa viável para o desenvolvimento de uma metodologia simples e de baixo custo para a quantificação destes compostos em diferentes matrizes. Assim, o objetivo geral deste trabalho foi a quantificação de cumarina em drágeas utilizando a espectroscopia de fluorescência e avaliação da potencialidade do método para a quantificação de 7-hidroxicumarina (7-HC) em soro humano sintético.

Resultados e Discussão

As medidas foram realizadas utilizando o espectrofluorímetro Jobin-Yvon Spex fluoromax-2 com varredura de 200 a 800 nm, usando cubeta de quartzo de 1 cm de caminho óptico. As soluções das cumarinas foram obtidas a partir de uma solução estoque $1.0x10^{-3}$ mol L⁻¹ em acetonitrila.

A cumarina apresentou máximos de excitação e emissão em 310 nm e 390 nm, respectivamente em meio aquoso (água Milli-Q). Foi observado um comportamento linear para o sinal da cumarina no intervalo de concentração de 2,5x10⁻⁶ a 1,0x10⁻⁴ mol L⁻¹ com linearidade de 0,998 e sensibilidade de 2,9x10¹⁰ u.a./mol L⁻¹. O método foi utilizado para a determinação de cumarina em drágeas e os resultados encontram-se na Tabela 1. O teste de exatidão foi realizado por meio da análise de seis amostras de medicamento e os resultados corroboraram com os de HPLC (Tabela 1), não foi observada diferença significativa entre as amostras analisadas (P < 0,05).

A 7-HC apresentou máximo de excitação em 335 nm e emissão 450 nm. A curva analítica para a 7-HC foi obtida, em tampão fosfato pH 7,0, no intervalo de concentração 1,0x10⁻⁸ a 1,0x10⁻⁶ mol L⁻¹, com linearidade de 0,999 e sensibilidade de 5,5x10¹⁰ u.a./mol L⁻¹. O limite de detecção foi de 33ª Reunião Anual da Sociedade Brasileira de Química

1,0x10⁻⁸ mol L⁻¹ ou 1,6 μg L⁻¹ (concentração máxima de 7-HC no organismo após alguns minutos é de 6,8 μg L⁻¹). Após a obtenção dos parâmetros analíticos, a potencialidade do método proposto foi testada para a quantificação da 7-HC em soro humano sintético¹. Na composição do soro sintético somente os aminoácidos triptofano, fenilalanina e tirosina apresentam fluorescência. Os resultados obtidos em termos de intensidade de emissão para a 7-HC, utilizando-se o soro sintético como solvente, indicaram que os componentes do soro sintético não influenciam significativamente na quantificação da 7-HC (Figura 1).

Tabela 1. Resultados obtidos para a determinação de cumarina em drágeas. (cumarina 15 mg/drágea).

	Método Fluorimétrico		Método cromatográfico
	Adição de padrão	Calibração Externa	Calibração Externa
	cumarina ± s [*] (mg)	cumarina ± s [*] (mg)	cumarina ± s [*] (mg)
1	14,2 ± 1,1	14,1 ± 1,0	13,8 ± 2,5
2	$13,7 \pm 0,6$	$13,9 \pm 0,5$	$13,4 \pm 4,2$
3	$15,3 \pm 1,0$	$14,8 \pm 0,9$	$14,5 \pm 3,2$
4	$15,1 \pm 0,9$	15,2 ± 1,0	$14,7 \pm 3,7$
5	$15,7 \pm 1,0$	15,2 ± 1,2	14.8 ± 3.0
6	13,5 ± 1,0	13,7 ± 1,2	$14,1 \pm 3,5$

s* = estimativa de desvio padrão.

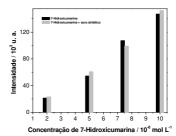


Figura 1 Intensidade de emissão em função da concentração de 7-hidroxicumarina em soro sintético (■ 7-HC + tampão fosfato e ■ 7-HC + soro humano sintético.

Conclusões

Os resultados obtidos indicam que a espectroscopia de fluorescência pode ser uma alternativa viável, para a quantificação de cumarina e 7-HC em medicamentos e soro sintético, com as vantagens de não necessitar de um trabalho laborioso de preparo de amostras, de ser rápido e de fácil manipulação.

Agradecimentos

À Fapesp e ao CNPq. À L'Oréal/ABC/Unesco pelo Auxílio Grant Para Mulheres na Ciência 2007.

¹ Universidade Camilo Castelo Branco, Núcleo do Parque Tecnológico de São José dos Campos, Rod. Presidente Dutra Km 138, CEP 12247-004, São José dos Campos- SP, Brasil, *luciacodognoto@hotmail.com. ² Department of Materials Engineering, Auburn University, Auburn, AL 36849

¹ Parham, H.; Zagar, B. *Talanta*, **2001**, 55, 255.