

APLICAÇÃO E AVANÇOS DA ESPECTROSCOPIA DE LUMINESCÊNCIA EM ANÁLISES FARMACÊUTICAS

Maria D. P. T. Sotomayor

Departamento de Química Analítica, Instituto de Química, Universidade Estadual Paulista, 14801-970 Araraquara – SP, Brasil

Iara Lúcia T. Dias* e Marcos R. V. Lanza

Curso de Farmácia, Universidade São Francisco, 12916-900 Bragança Paulista – SP, Brasil

Altair B. Moreira

Departamento de Química e Ciências Ambientais, Universidade Estadual Paulista, 15054-000 São José do Rio Preto – SP, Brasil

Lauro T. Kubota

Departamento de Química Analítica, Instituto de Química, Universidade Estadual de Campinas, 13083-970 Campinas – SP, Brasil

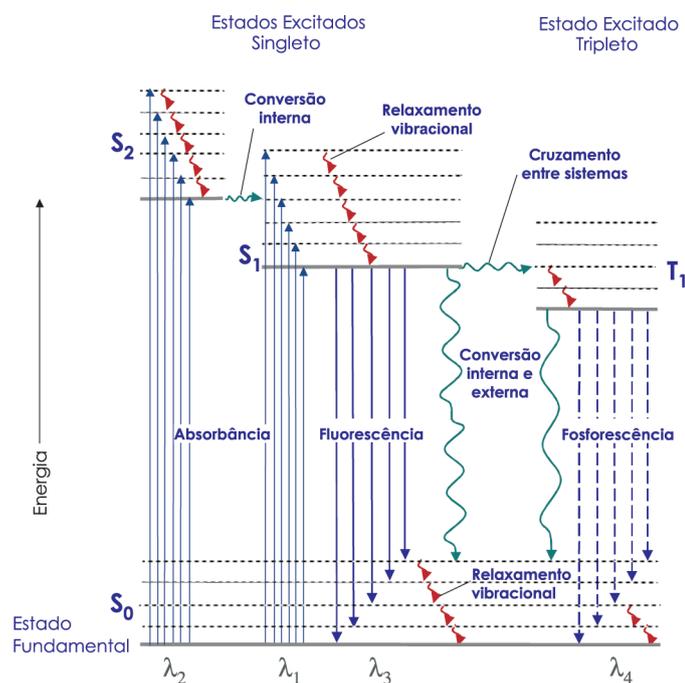


Figura 1S. Diagrama de Jablonski, mostrando os processos físicos que podem ocorrer após uma molécula absorver um fóton com energia da faixa ultravioleta ou visível. S_0 é o estado eletrônico fundamental, S_1 e T_1 são os estados excitados singlete e tripleto de menor energia, respectivamente. S_2 é um segundo estado excitado singlete. As setas retas representam os processos envolvendo fótons, e as setas onduladas são as transições não-radioativas (que não emitem radiação)⁴³

*e-mail: iaratescarollo@terra.com.br