E0655

## ESTUDO TEÓRICO DO MECANISMO DE OXIDAÇÃO DA LUCIFERINA CATALISADA POR LUCIFERASE

Felipe Diego dos Santos Wieira (Bolsista SAE/UNICAMP e IC CNPq) e Prof. Dr. Nelson Henrique Morgon (Orientador), Instituto de Química - IQ, UNICAMP

Neste trabalho, tem sido utilizada a Teoria do Funcional de Densidade (DFT) no estudo do mecanismo da reação de oxidação da luciferina catalisada pela enzima luciferase, uma oxiredutase, tomando como modelo a enzima produzida pelo pirilampo japonês (Luciola Cruciata). Concluiu-se que, para essa reação, o intermediário 1,2-dioxetano, altamente energético, é o responsável pela formação das espécies excitadas que compõem o equilíbrio ceto-enólico observado para a oxiluciferina ao fim da reação. Assim, motivado por trabalhos que descrevem emissões com diferentes cores para pirilampos em diferentes regiões do planeta, objetiva-se a compreensão do papel de tal enzima na estabilização dos estados excitados e, consequentemente, na cor da luz emitida. Para isto, tem sido feito estudos utilizando-se a Teoria do Funcional de Densidade Dependente do Tempo (TDDFT) aplicada aos estados excitados resultantes da decomposição da espécie 1,2-dioxetano. Até o presente momento, as estruturas das espécies envolvidas na reação não catalisada foram otimizadas e o mecanismo estabelecido, permitindo partir para a etapa de modelagem do sitio ativo da enzima e cálculos finais.

Luciferina - TDDFT - Modelagem molecular