

L'objectif de cette thèse est donc d'étudier la capacité de complexation d'un anti-inflammatoire non stéroïdien (Méloxica<sup>m</sup>) par la  $\beta$ -cyclodextrine et par conséquent la valorisation de son effet thérapeutique dont la biodisponibilité est limitée par sa faible solubilité dans l'eau.

Dans un premier temps, différentes méthodes de préparation du complexe ont été employées : mélange physique(PM), malaxage(KD) et co- évaporation(CS).

Ensuite, nous avons réalisé une caractérisation physico-chimique qualitative de l'interaction entre la molécule du méloxica<sup>m</sup> et la cyclodextrine, suivie de la détermination de la stoechiométrie du couple méloxica<sup>m</sup>/  $\beta$ -CD. Pour ce faire, nous avons mené une étude par les techniques de solubilité, de spectroscopie infrarouge à transformée de Fourier (FTIR), d'analyse enthalpique différentielles (DSC), d'analyse par diffraction de rayon X , résonance magnétique nucléaire du proton et du carbone (RMN  $^1\text{H}$  et  $^{13}\text{C}$ ) et de spectroscopie UV. L'analyse qualitative a été réalisée par HPLC. D'autre part nous avons étudié l'évolution de la dissolution du méloxica<sup>m</sup> via sa complexation avec la  $\beta$ -CD.