

La chimie des hétérocycles a connu un essor considérable ces dernières années. Les composés hétérocycliques oxygénés et azotés forment souvent le squelette de base de nombreux principes actifs d'origine végétale et donnent lieu à des applications intéressantes dans le domaine pharmacologique, biologique et industriel.

L'intérêt, sans cesse croissant, que l'on accorde à ce type de molécules et leurs dérivés ressort de la richesse et de la variété de ces composés existant à l'état naturel ou qui sont fabriqués dans l'industrie des colorants et des produits pharmaceutiques. Ils jouent aussi un rôle important dans la synthèse organiques et peuvent servir de produits de départ dans la préparation de nouveaux dérivés fonctionnels.

L'acide déhydroacétique (DHA) et la triacétique lactone (TAL) ont été le point de départ de la synthèse de multiples familles chimiques : pyridones , pyrones , hexanamides , coumarines , pyranopyranes-diones , benzodiazépines etc. . .

Ces deux produits ont été la base de notre travail pour la synthèse de nouvelles séries de composés hétérocycliques.

Nous nous sommes proposés dans une première partie de préciser la réactivité de l'acide déhydroacétique vis-à-vis des diamines primaires et des hydrazides.

L'étude détaillée de la structure de la 3-acetoacetyl-7-methyl-2H,5H-pyrano-[4,3-b]pyran-2,5-dione **25** ainsi que la synthèse d'une série de pyranopyrones et de 3 - (arylaminomethylene)-4-oxo-6-methyl-2-pyrones feront l'objet de la deuxième partie.

En effet, nous avons recherché pour ce dérivé divers procédés de synthèse (condensation et hétérocyclisation) reposant sur la réactivité du groupement acétoacétyle présent dans cette molécule **25** ainsi que la réactivité du cycle pyranopyrone.