

TABLE DES MATIERES

	<u>Pages</u>
INTRODUCTION	I
<u>PREMIERE PARTIE</u> : Préparation et propriétés des flavones	
Généralités	4
<u>Chapitre I</u> - Préparation des flavones à partir des esters β -cétoniques	
A) Esters β -cétoniques	7
B) Condensation des esters β -cétoniques avec les phénols	10
<u>Chapitre II</u> -Préparation des flavones par la méthode de Ruhemann	23
(condensation des monophénols avec le phénylpropiolate d'éthyle)	
<u>DEUXIEME PARTIE</u> : Réductions	
Historique	27
<u>Chapitre I</u> - Mise au point et étude de la réaction de réduction des flavones en flavanones au moyen de tétraline en présence de noir de palladium....	30
Etude du rendement en fonction des conditions expérimentales	31
Réaction en l'absence de catalyseur.....	33
<u>Chapitre II</u> -Application de la méthode précédente aux autres flavones	34
Mode opératoire	35
Action des substituants sur l'orientation de la réaction	39
Etude des variations de rendement	39
Partie expérimentale	41

<u>Chapitre III-</u>	Réduction des benzal-2 coumaranones-3.....	51
	Partie expérimentale	53
<u>Chapitre IV-</u>	Essais de réduction de la quercétine	
	Utilisation de la tétrahydroquinoléine ou du	
	tétrahydro β -naphthol comme donneurs d'hydrogène	56
	Réduction des dérivés méthylés	58
	Action de la tétraline sur la quercétine en	
	l'absence de catalyseur	58
	Partie expérimentale	61
<u>TROISIEME PARTIE :</u>	Déshydrogénations en présence de noir de	
	palladium	
	Partie théorique	65
	Partie expérimentale	69
<u>QUATRIEME PARTIE :</u>	Interprétation théorique des résultats et	
	applications	
<u>Chapitre I -</u>	Interprétation théorique des résultats.....	71
<u>Chapitre II-</u>	Applications	
	1) Détermination de la structure des composés	
	naturels(flavones ou coumaranones).....	77
	2) Les échanges d'hydrogène dans les réactions	
	biologiques	79
CONCLUSION	81
BIBLIOGRAPHIE	83