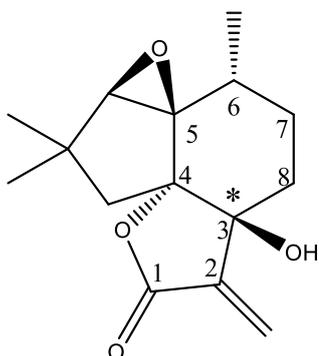
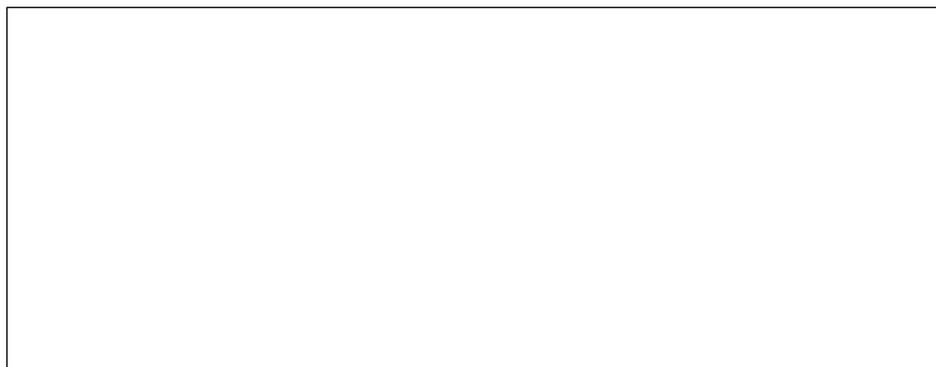


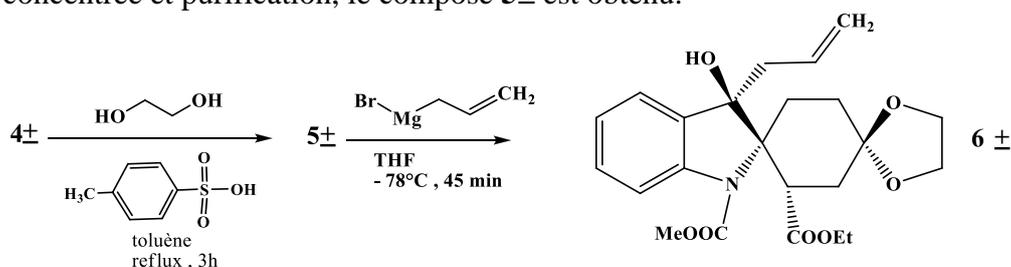
I. Donner, en justifiant la réponse, le descripteur stéréochimique de l'atome de carbone du (+)-alliacol A marqué d'une étoile (*).



(+)-alliacol A



II. Le composé $4\pm$ est soumis aux conditions de réaction de la figure ci-dessous. Après lavage par une solution saline aqueuse concentrée et purification, le composé $5\pm$ est obtenu.



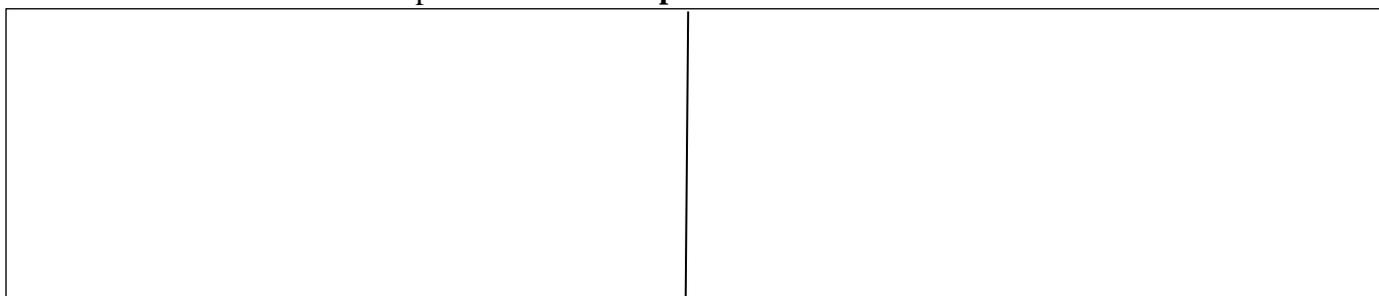
Les signaux suivants sont relevés sur le spectre de RMN 1H du composé $5\pm$ effectué dans $CDCl_3$.

Référence du signal	Déplacement chimique (ppm)	Nature du signal et couplage éventuel (Hz)	Intégration
A	0,60	t (7,2)	3
B	1,81-2,16	m	5
C	2,68	t (13,6)	1
D	3,61-3,72	m	2
E	3,72-3,81	m	1
F	3,87	s	3
G	3,93-4,03	m	4
H	7,16-8,11	m	4

II1. Donner la signification du symbole \pm figurant dans le nom des divers composés



II2. Donner la structure du composé $5\pm$ et du composé $4\pm$.



II3. Reproduire la structure du composé **5±** et repérer par les lettres A, D, F, et H les protons associés aux signaux du meme nom dans le tableau ci-dessus.

Proposer une attribution pour les signaux E et G. Un minimum de justification est attendu.

	A	
	D	
	F	
	H	
	E	
	G	

Du bromure d'allyle-magnésium est, ajouté à une solution de composé **5±** dans le tétrahydrofurane. Après réaction, le milieu réactionnel est traité par une solution aqueuse de chlorure d'ammonium, puis purifié. Cette transformation est diastéréosélective et aboutit au produit **6±**.

II4. Indiquer le rôle de la solution de chlorure d'ammonium.

1. RMN ¹H : déplacements chimiques (en ppm par rapport au signal du TMS)

