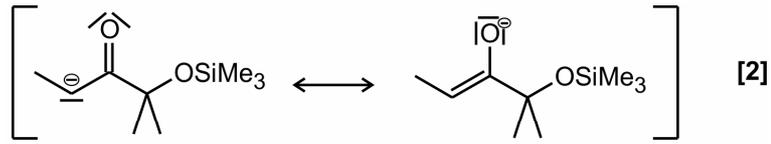


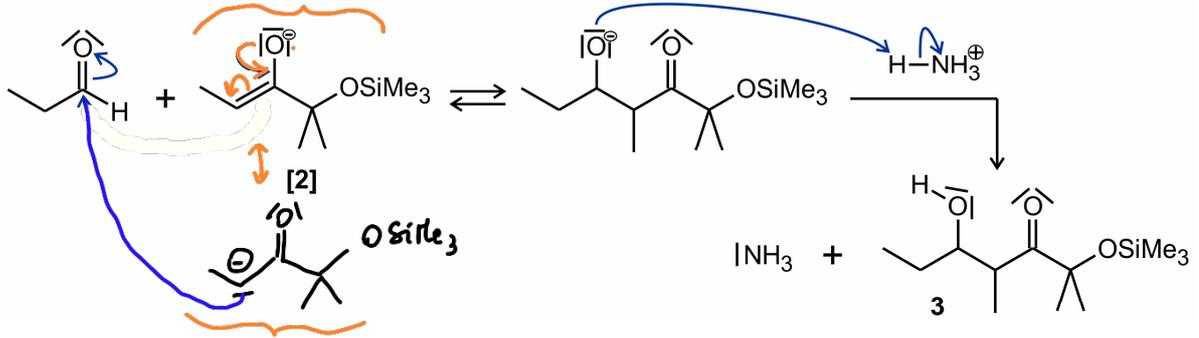
# CORRIGE Q8 à Q17

## Partie II : Synthèse de R. A. Pilli et M. M. Murta (1988)

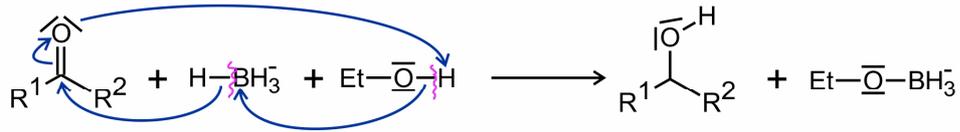
Q8. Structure de l'intermédiaire [2] :



Q9. Schéma mécanistique de la formation de 3 :

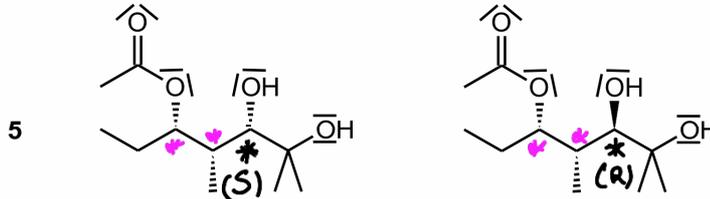


Q10. Schéma mécanistique de la formation de 5 :



Deux diastéréoisomères du composé 5 peuvent être obtenus lors de cette étape :

les C marqués \*  
sont inchangés  
dans la transformation

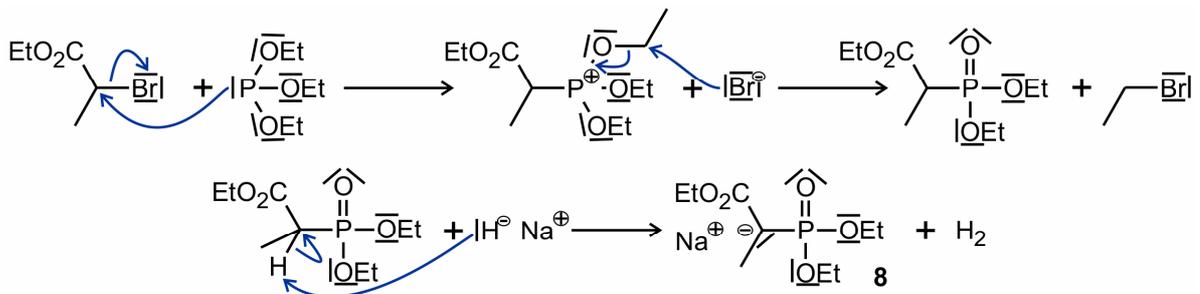


le C marqué \* a  
été obtenu sous  
forme racémique  
(S)+(R)

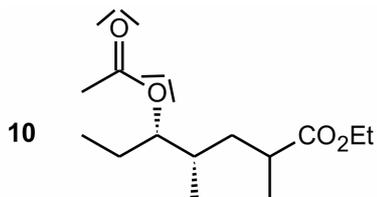
Q11. Pour obtenir 7, on peut utiliser le periodate de sodium  $\text{NaIO}_4$ . Le sous produit est la propanone :



Q12. Pour préparer le réactif 8, on peut proposer la séquence réactionnelle suivante :



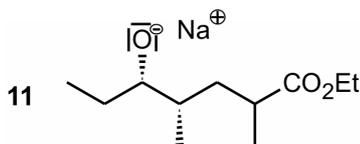
Q13. Structure du composé **10** :



Q14. Pour préparer une solution de méthanolate de sodium (MeONa) dans le méthanol (MeOH) on peut ajouter du sodium dans du méthanol :



Q15. Structure de l'intermédiaire **[11]** :



Q17. Pour préparer le bromure d'éthylmagnésium on peut introduire du bromoéthane sur du magnésium en copeaux.

Précautions opératoires :

- solvant anhydre, aprotique, base de Lewis
- verrerie sèche
- utilisation d'une garde à CaCl<sub>2</sub> anhydre ou d'un balayage par un gaz inerte
- ajout goutte à goutte de la solution de bromoéthane sur le magnésium