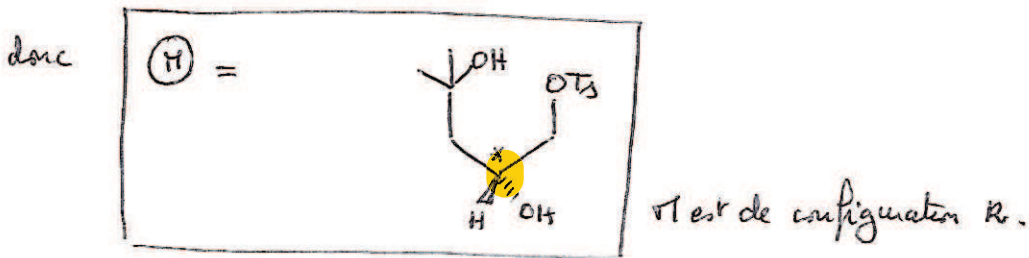
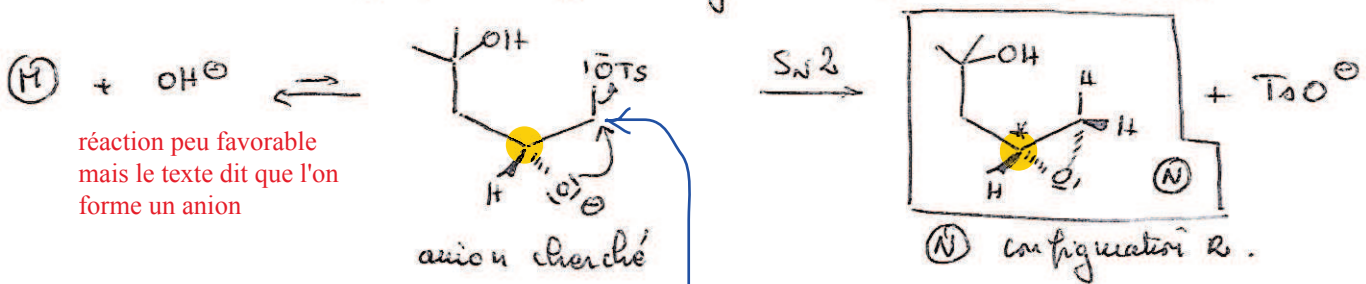


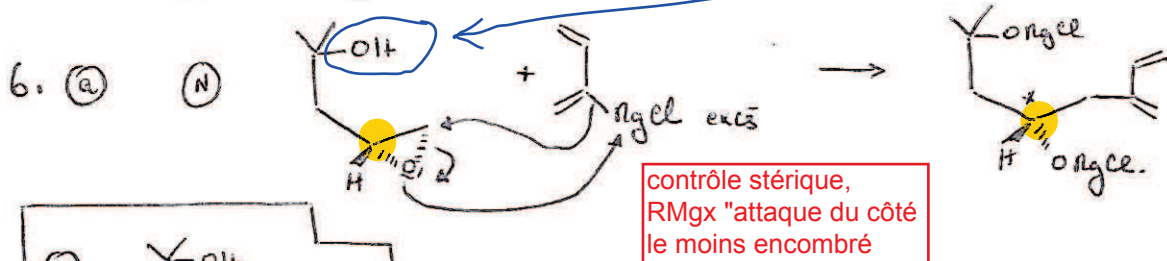
b) (L) possède trois fonctions alcool (primaire, secondaire et tertiaire) 3.  
 On estérifie la fonction primaire moins encombrée selon



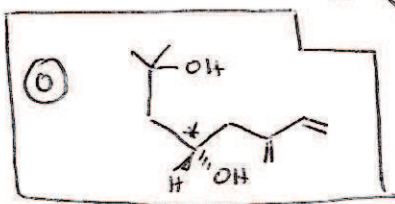
c) (N) possède 2 H acides sur les deux fonctions alcools restantes. L'alcool tertiaire non oxydable est conservé donc



La réaction est favorisée car TsO<sup>⊖</sup> est un bon groupe partant. C'est une S<sub>N</sub>2 car le carbone électrophile est primaire.



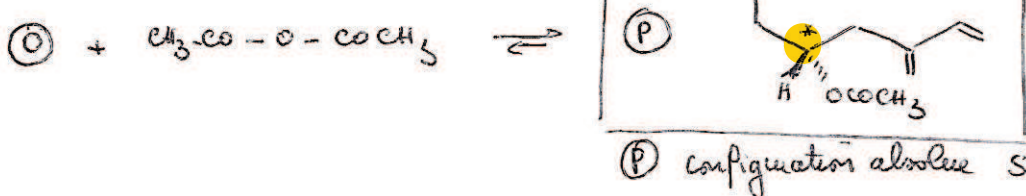
hydrolyse



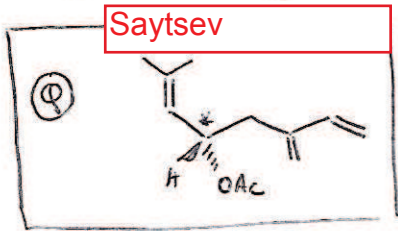
la configuration de C\* n'est pas modifiée mais son  
 nom change car l'ordre CIP a changé.  
 Configuration absolue : S

Il faut un excès de réactif magnésien car (N) possède un H acide qui va réagir en premier.

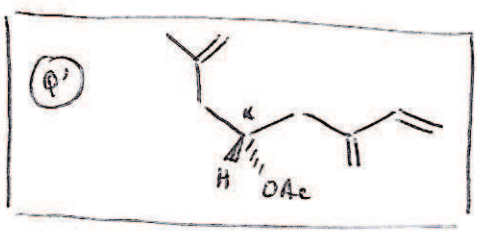
(O) possède une fonction alcool secondaire estérifiable et une fonction alcool tertiaire non estérifiable.



b) On deshydrate l'alcool tertiaire. On obtient:



et

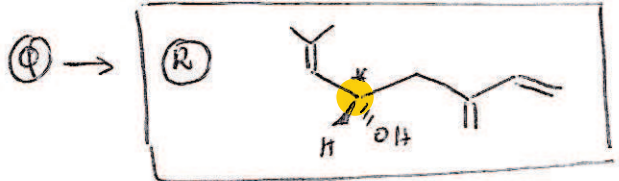


⊕ est majoritaire d'après la règle de Saytsev.

Ac = O-COCH<sub>3</sub>

⊕ est de configuration S.

c) AlLiH<sub>4</sub> réduct la fonction ester et permet de récupérer la fonction alcool



ipsidienol de configuration S

diénophile

diène

on pourrait continuer une jolie synthèse...