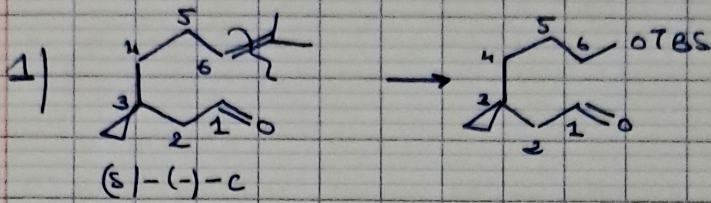
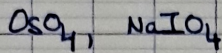


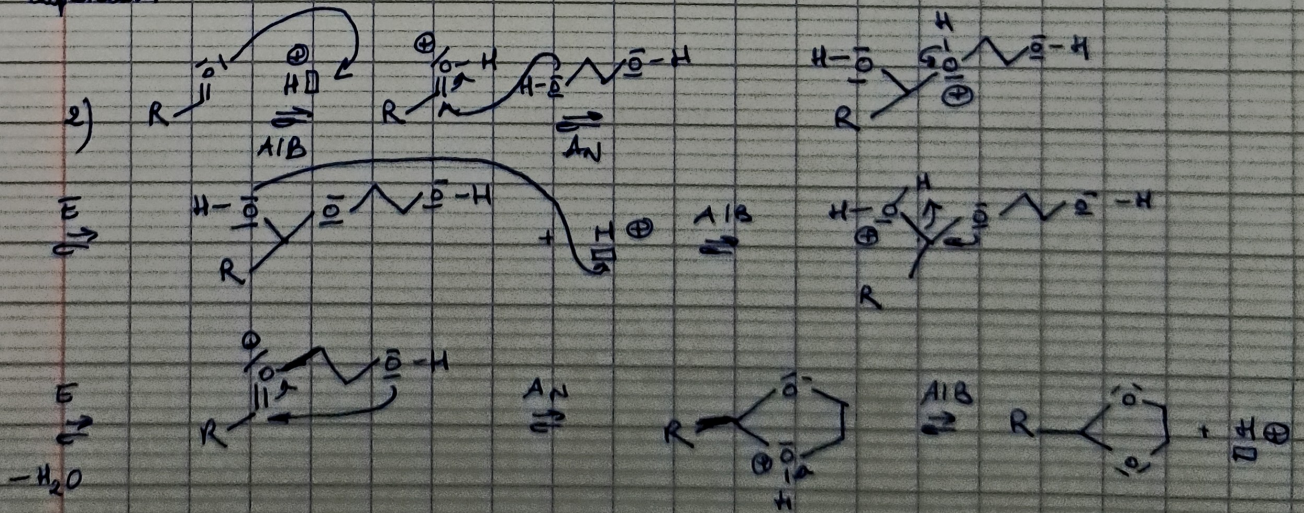
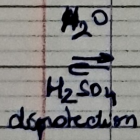
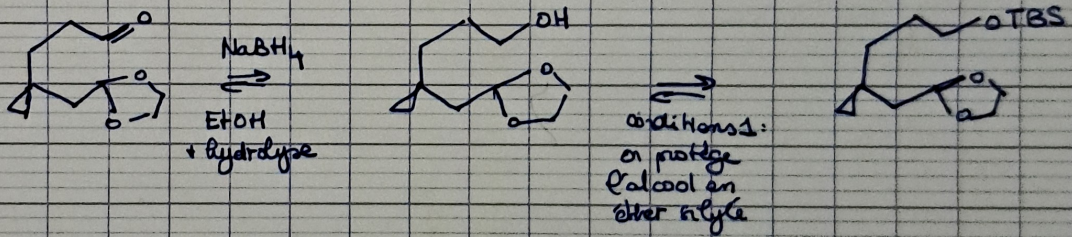
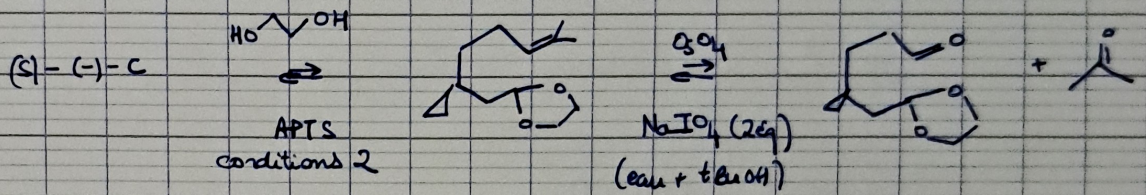
Sujet de réactions



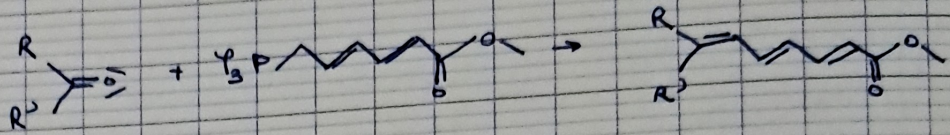
Conditions de la coupure oxydante de Lemieux-Johnson :



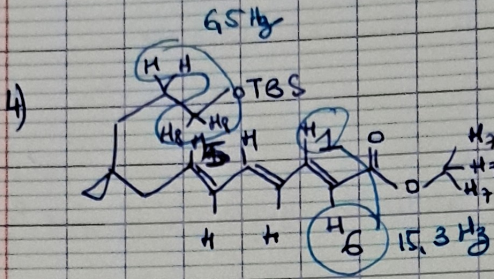
L'aldéhyde peut être oxydé en acide carboxylique → il faut le protéger



3) Réactions hors programme : réaction de Wittig



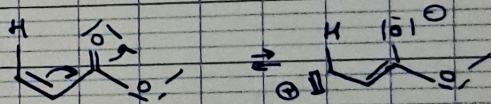
2 stéréoisomères susceptibles d'être obtenus : composés (E) et (Z)



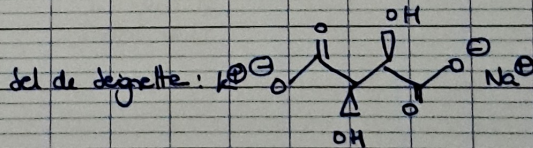
$\frac{H_1}{1}, \frac{H_2}{5}, \frac{H_3}{6} \rightarrow$ probablement H éthyléniques

$\delta = 4 \text{ ppm} \rightarrow$ en α d'un O

$\frac{H_4}{1}$ très déblindé :



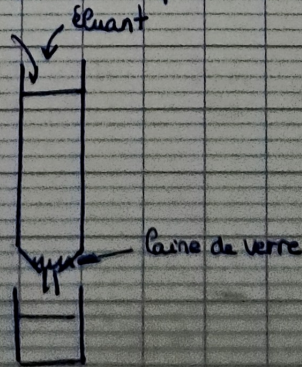
Rq :



Ligand : tétradentate \Rightarrow chélatant

Rq : gel de silice

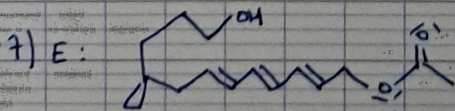
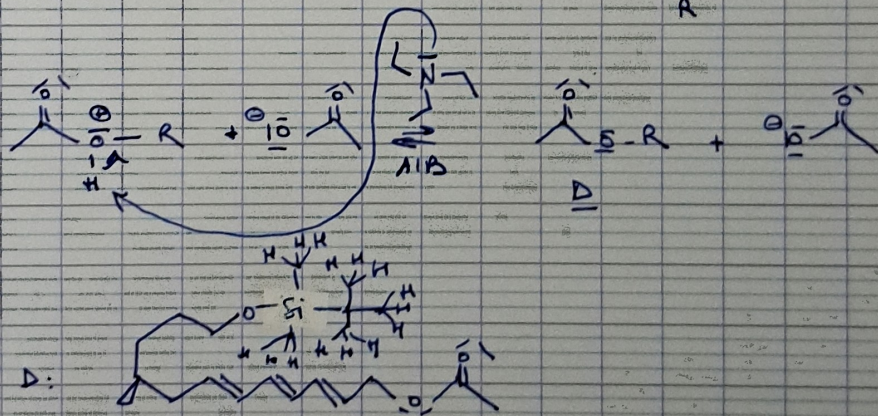
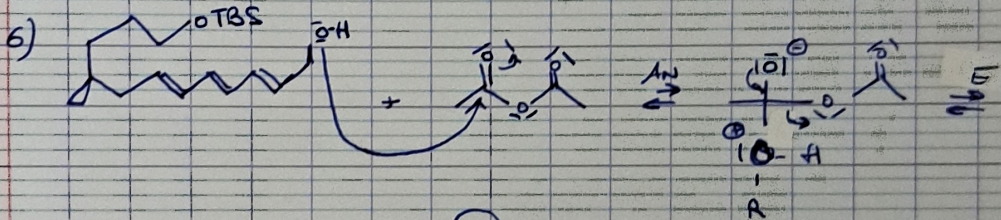
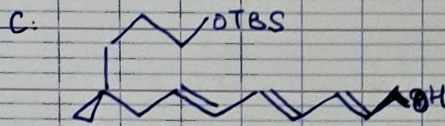
Séparation par chromatographie



On remplit plusieurs béchers : l'épave qu'on obtient en premier est celle qui a le plus d'affinités avec l'éluant

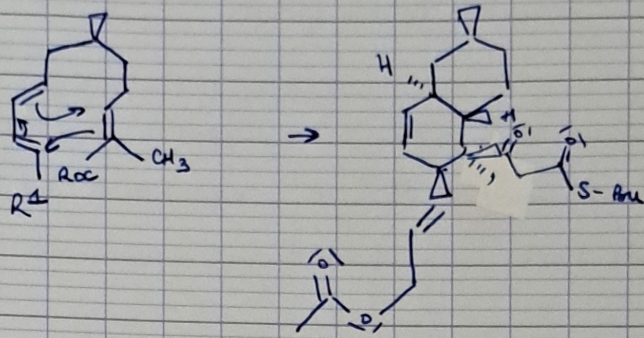
Pour faire l'éluant: → on prend une base organique car le silicium est polaire
 → rajouter l'acétate d'éthyle

5) Disparition d'une bande à 1720 cm^{-1} : disparition de C=O de l'estère
 Apparition d'une bande à 3356 cm^{-1} : apparition d'une liaison O-H
 → on a réduit l'estère en alcool



rôle du groupe tert-butyl diméthylsilyloxy: protéger la fonction alcool
 pour éviter la formation d'un ester parasite

Transformation F → G: Diels Alder



- les substituents du dièneophile sont du même côté
- 2 H du même côté car la symétrie du diène est conservée.