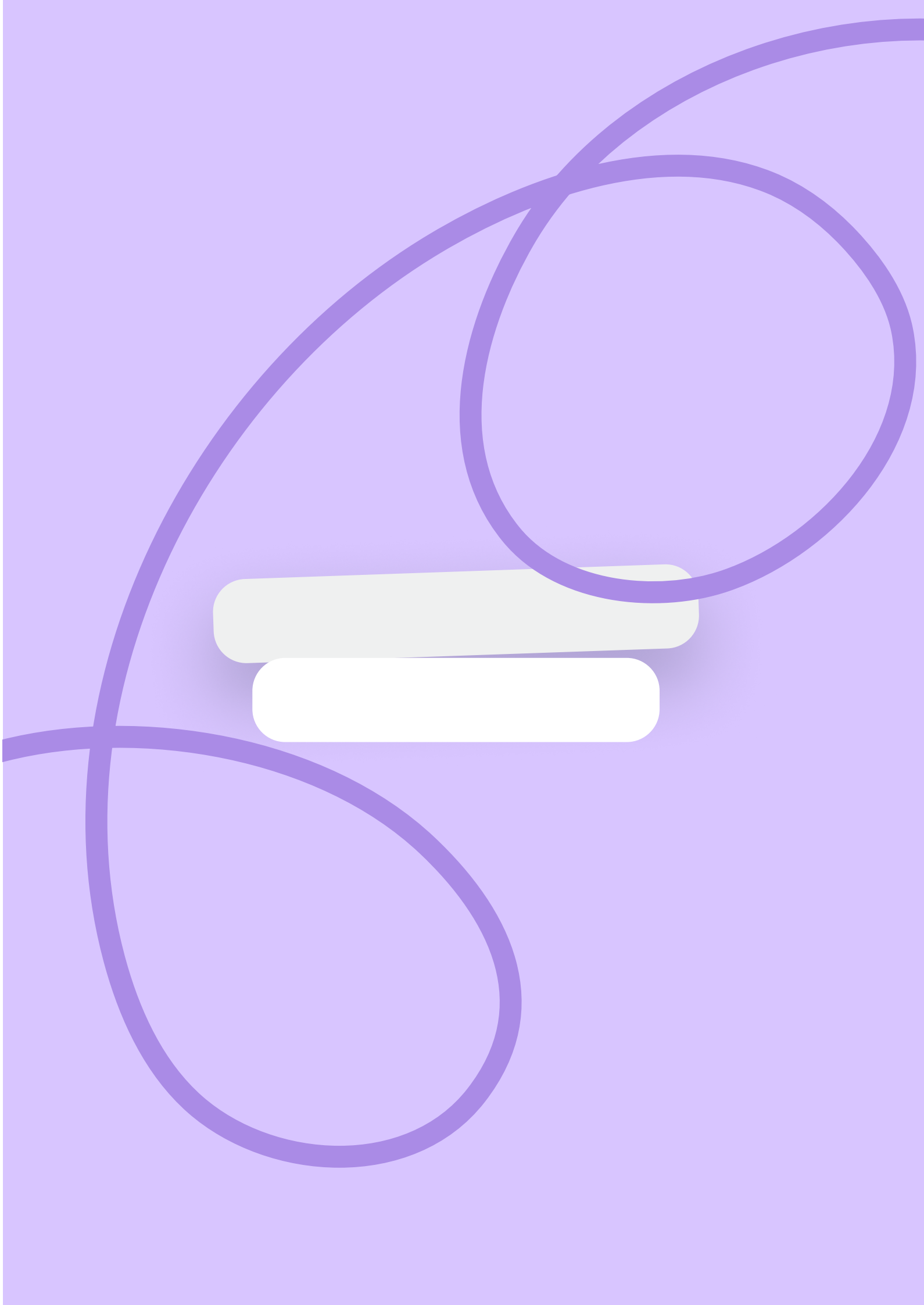
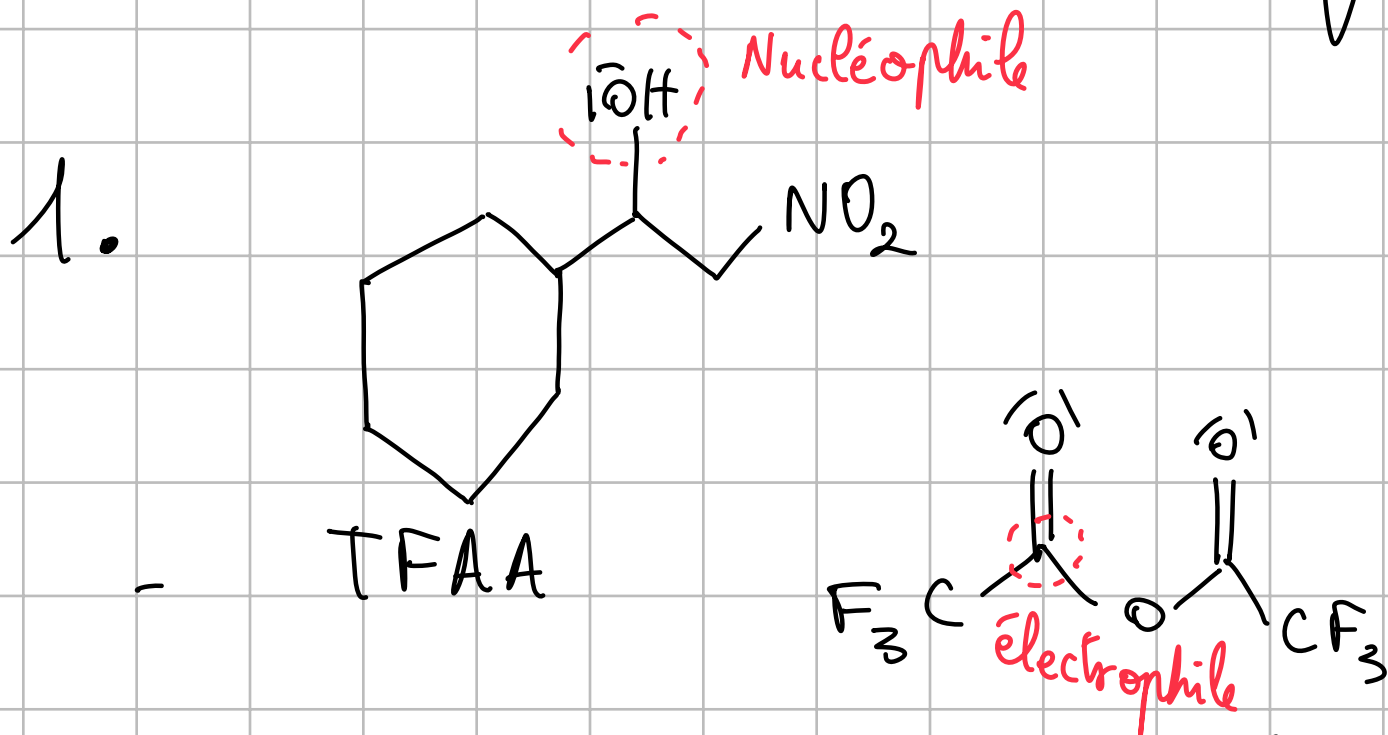


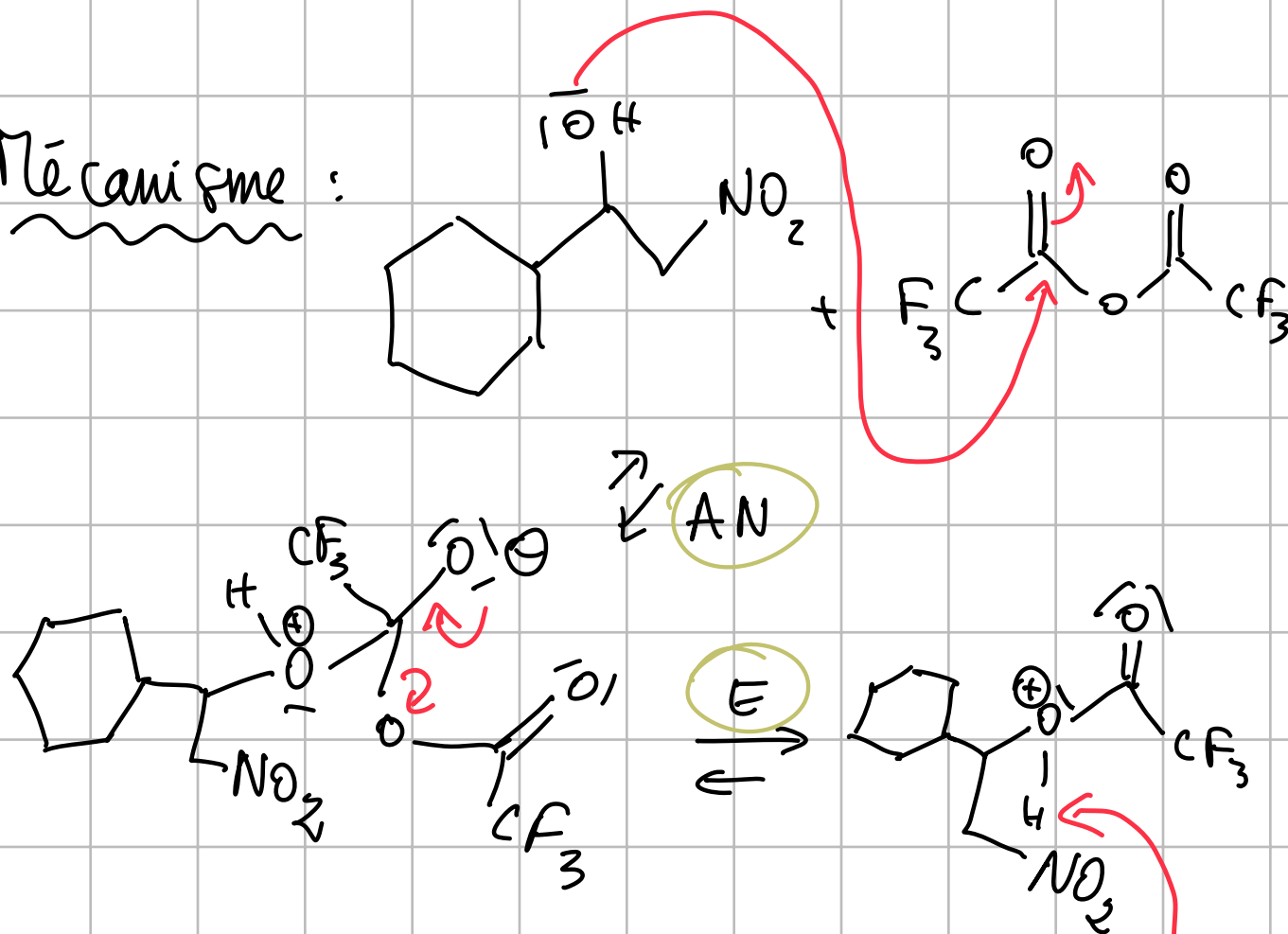


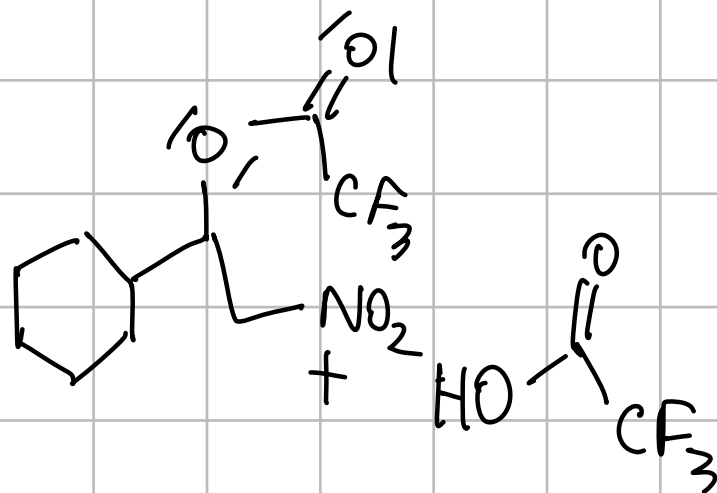
TD - Alcènes en synthèse orga



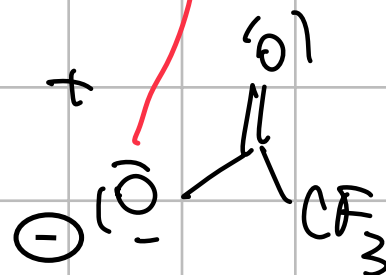
Le TFAA va servir à **activer** l'alcool avec un ester

Mécanisme :



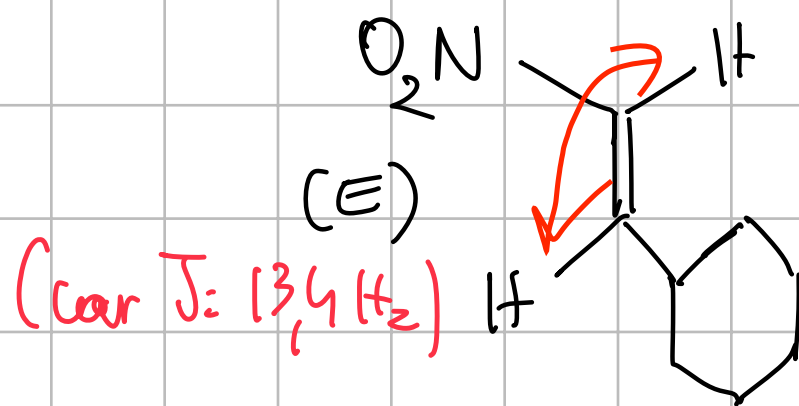
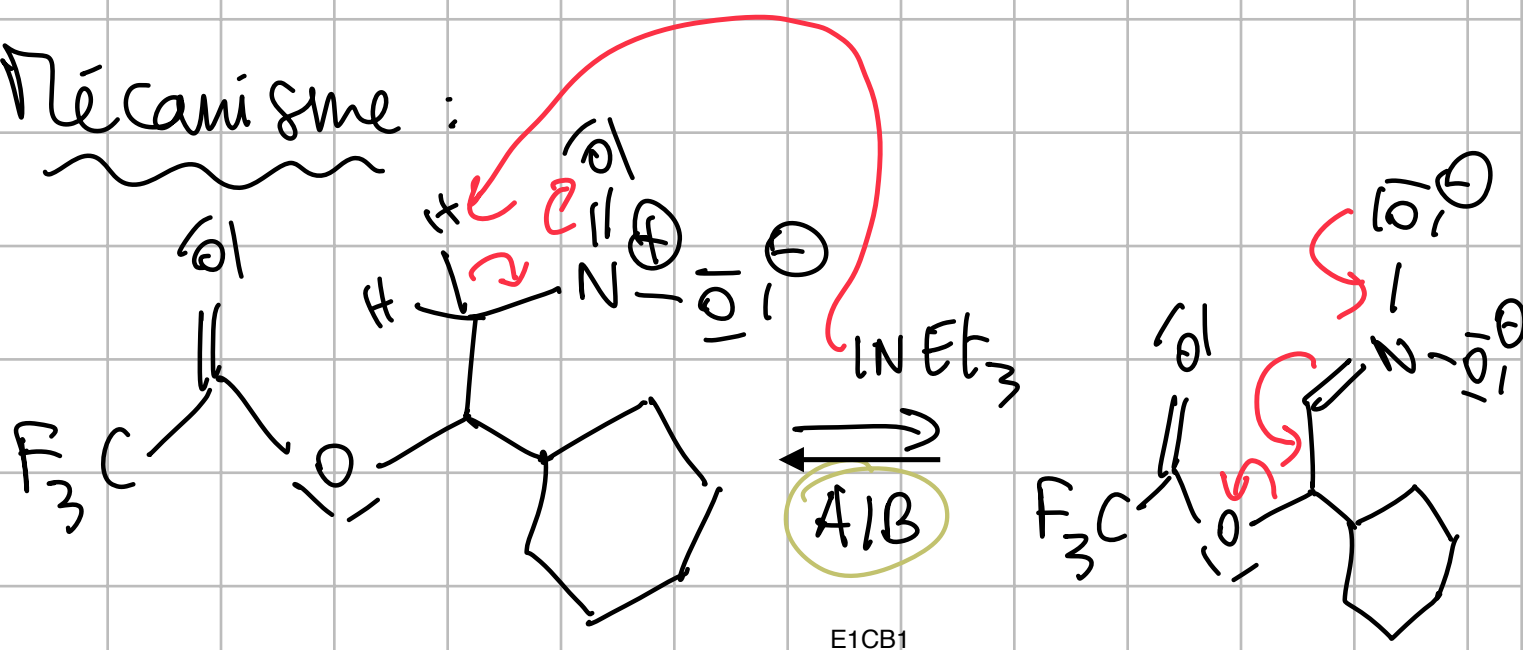


AIB

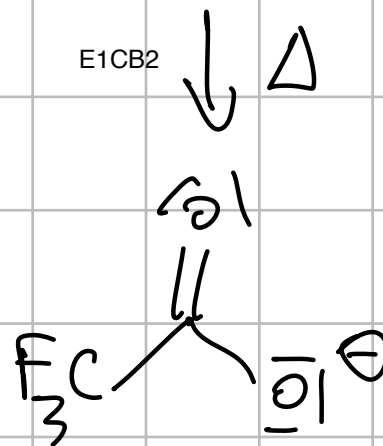


- le composé 2 a formé une double liaison $C=C$ par une E_1 , cb

Mécanisme :



+



Autre voie de synthèse :

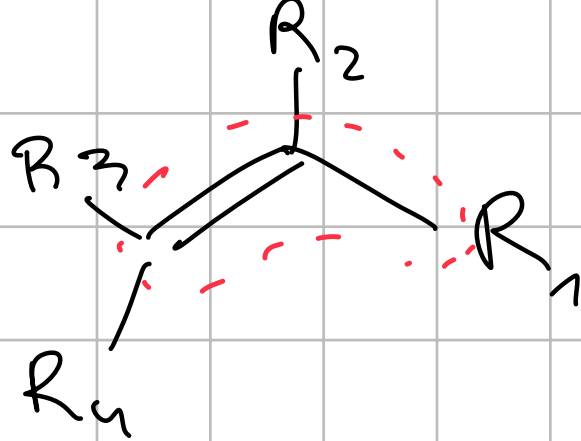
Milieu
acide avec acide phosphorique
pour la déshydratation de l'alcool

• $2928 \text{ cm}^{-1} \rightarrow \text{C-H}$

• $1645 \text{ cm}^{-1} \rightarrow \text{C}=\text{O}$ C=C

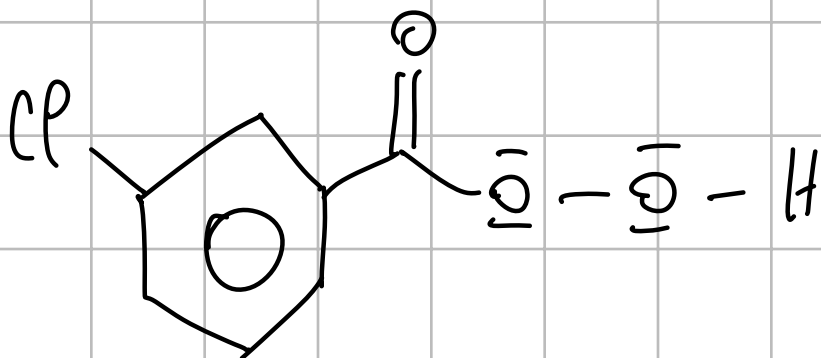
• $1520 \text{ cm}^{-1} \rightarrow \text{C}=\text{C}$ —NO2 2 bandes

6. a. Allyle :

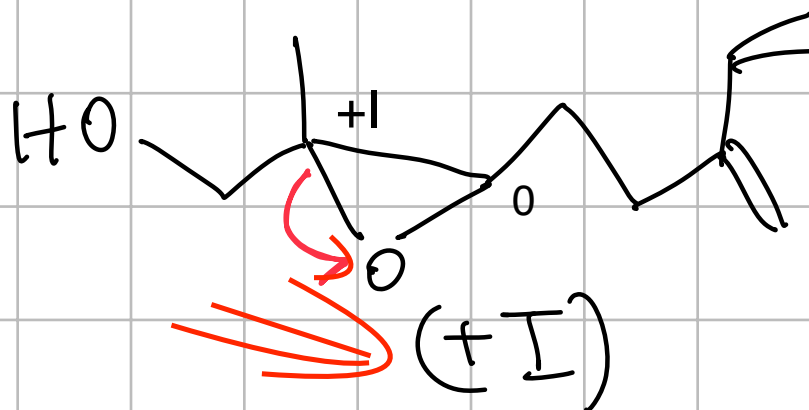


$A \rightarrow C$: c'est une époxydation

le réactif est le mCPBA : B
acide méta chloro per benzoïque

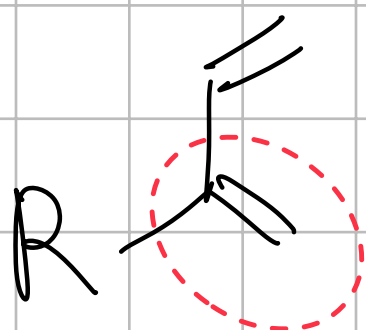


c'est l'alcène le plus substitué est
époxydé car c'est le plus nucléophile



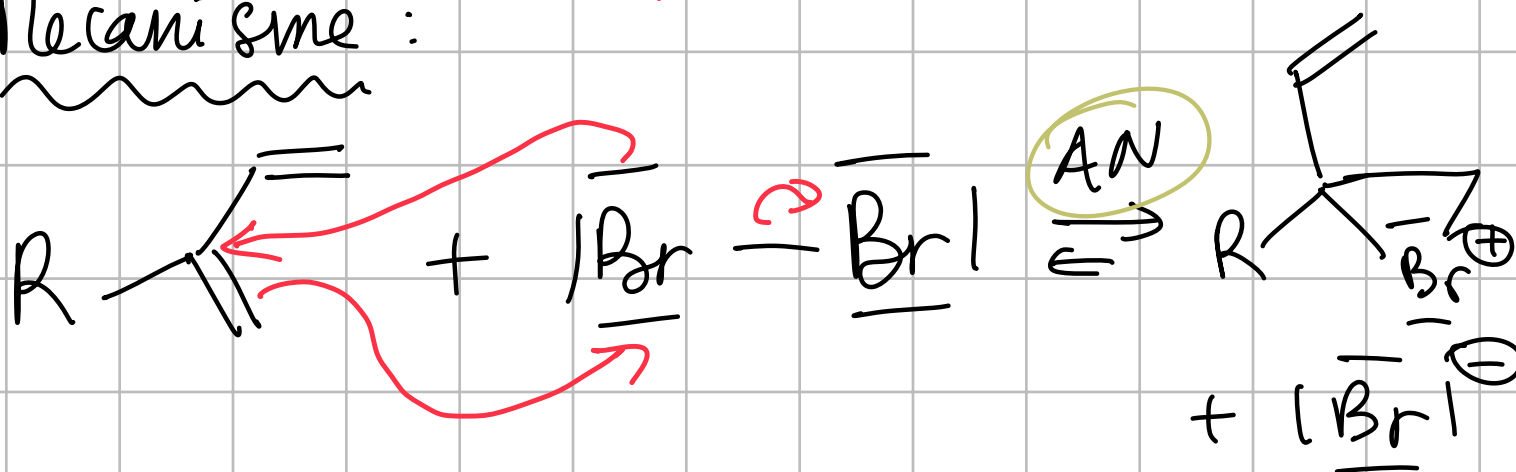
c'est bien une oxydation !

b.

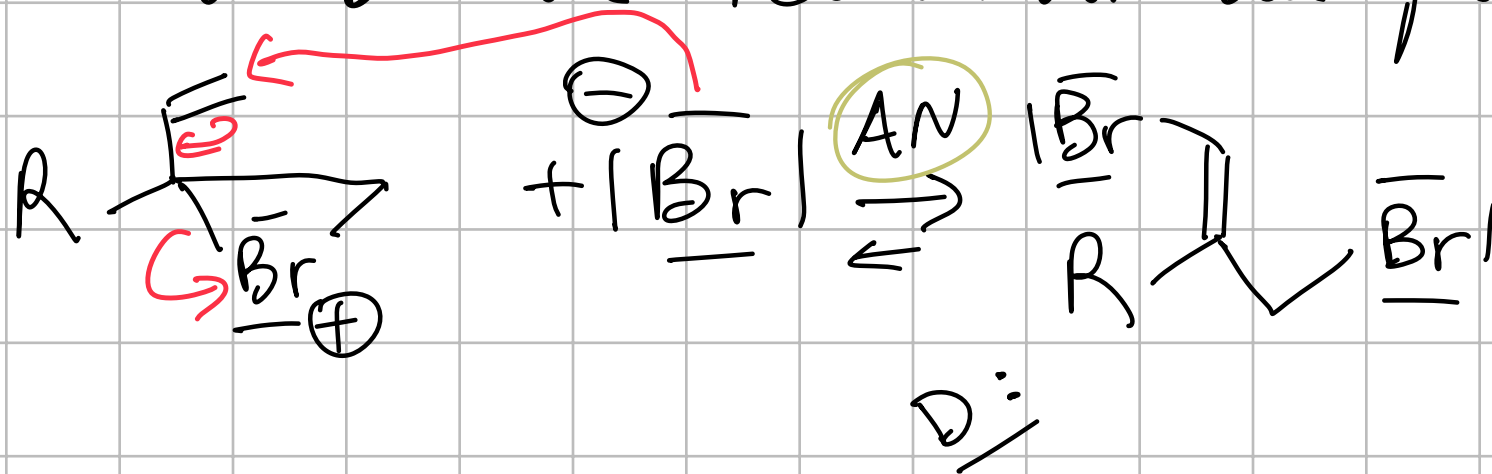


le plus réactif car plus substitué

Mécanisme :

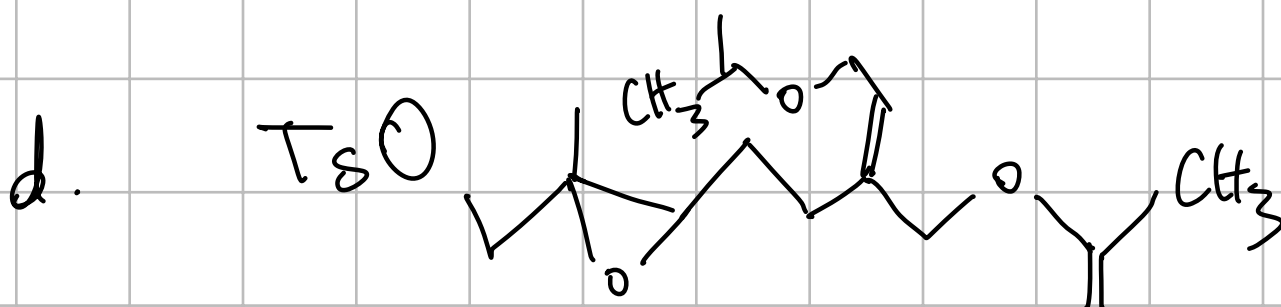
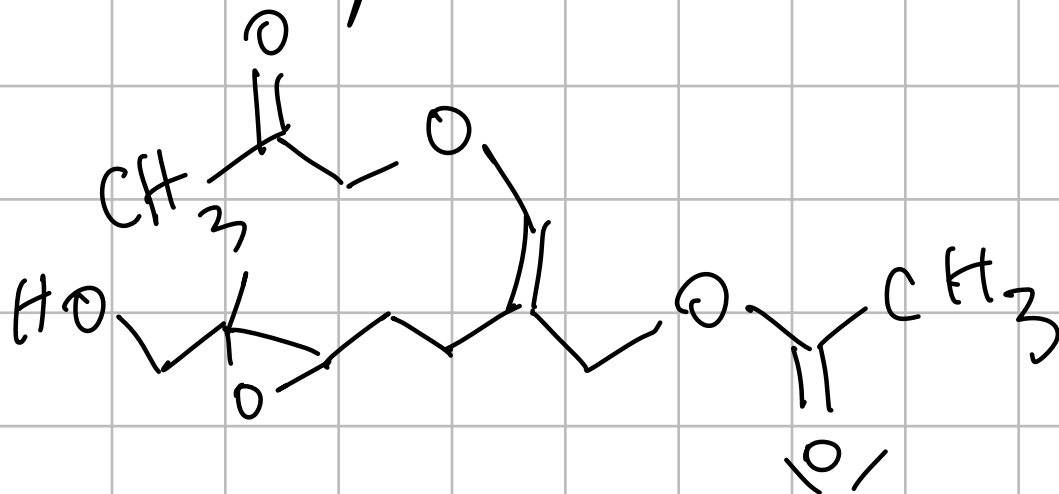


et on a une réouverture du cycle



C. (K^+ , CH_3COO^-), on réalise
2 $\text{S}_\text{N}2$ sur les carbones
électrophiles des Br

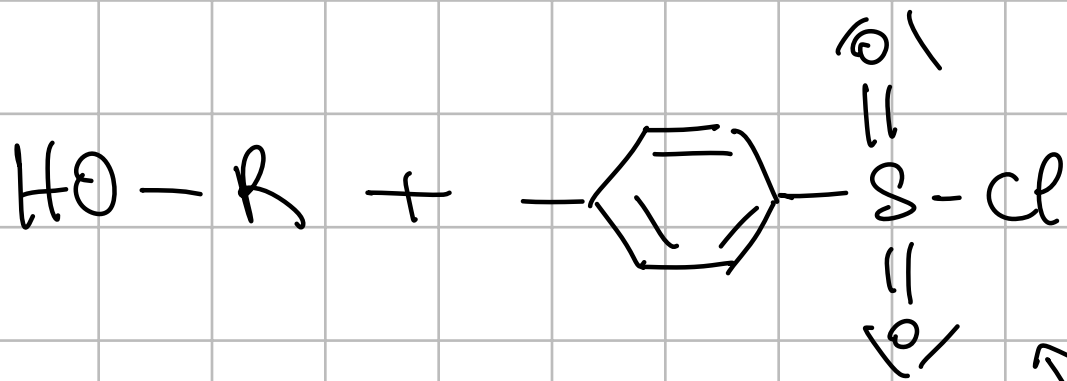
E:



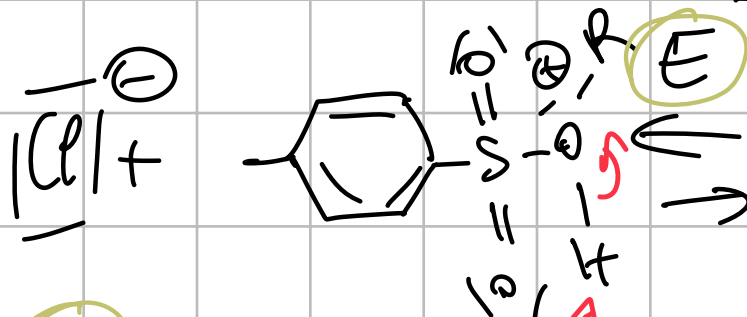
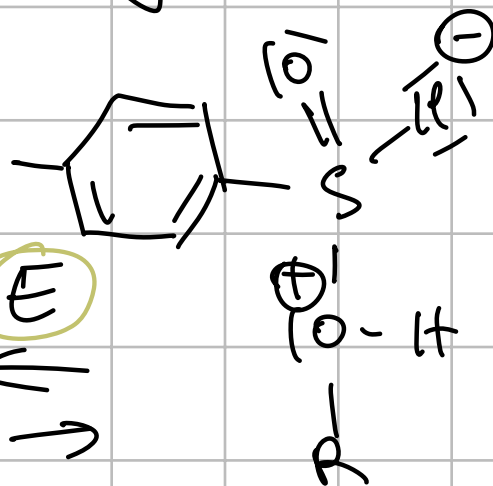
c'est une activation électronique du
électrophile

groupe ment ~~carbone~~ OH

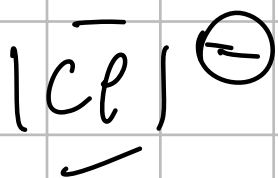
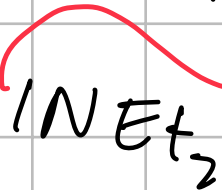
protocolo mecanismo:



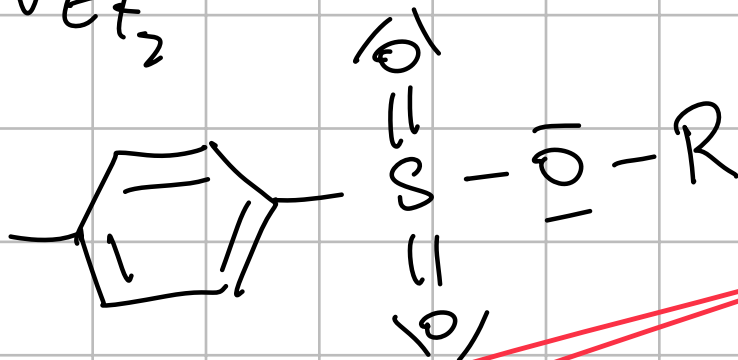
AN



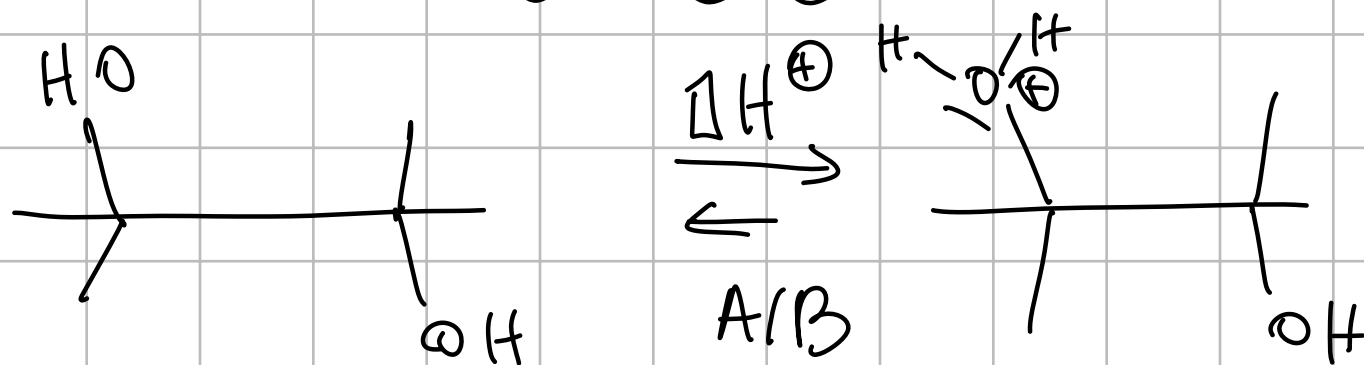
AB



+

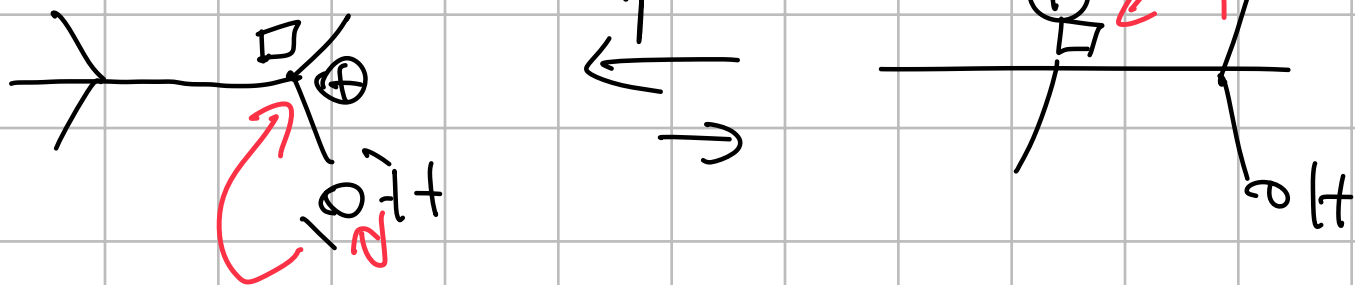


9. Mecanismo de reacción:

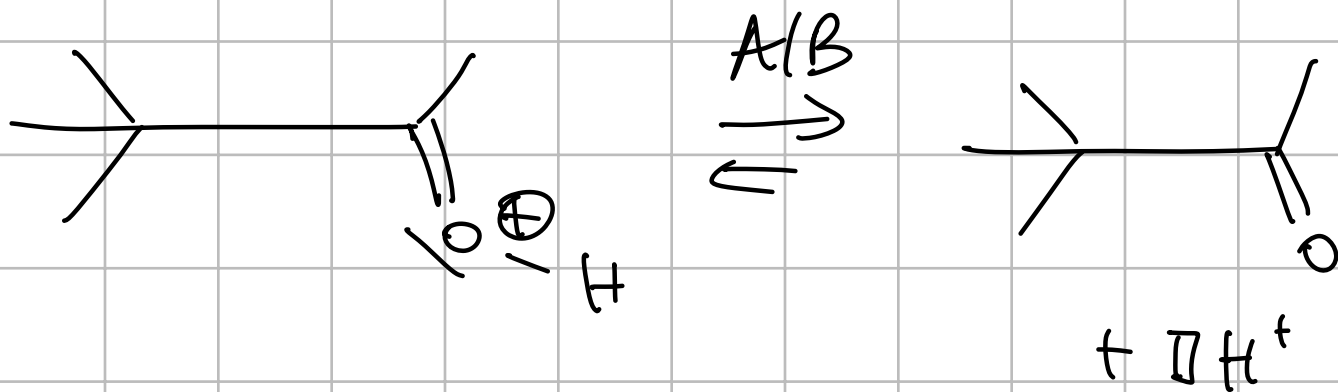


$E \downarrow \uparrow$

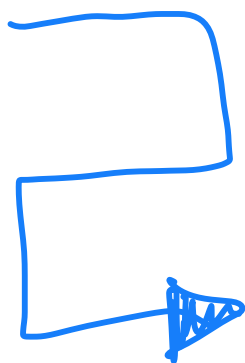
transposition



$\downarrow \uparrow$ AN

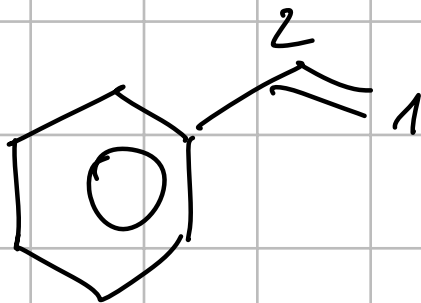


Sens
de lecture



10. On constate que la réactivité est accrue quand on passe avec un borane très encombré

et ceci quel que soit l'alcène choisi: (commentaire sur une colonne)



Plus le borane est encombré, plus la régiosélectivité est augmentée

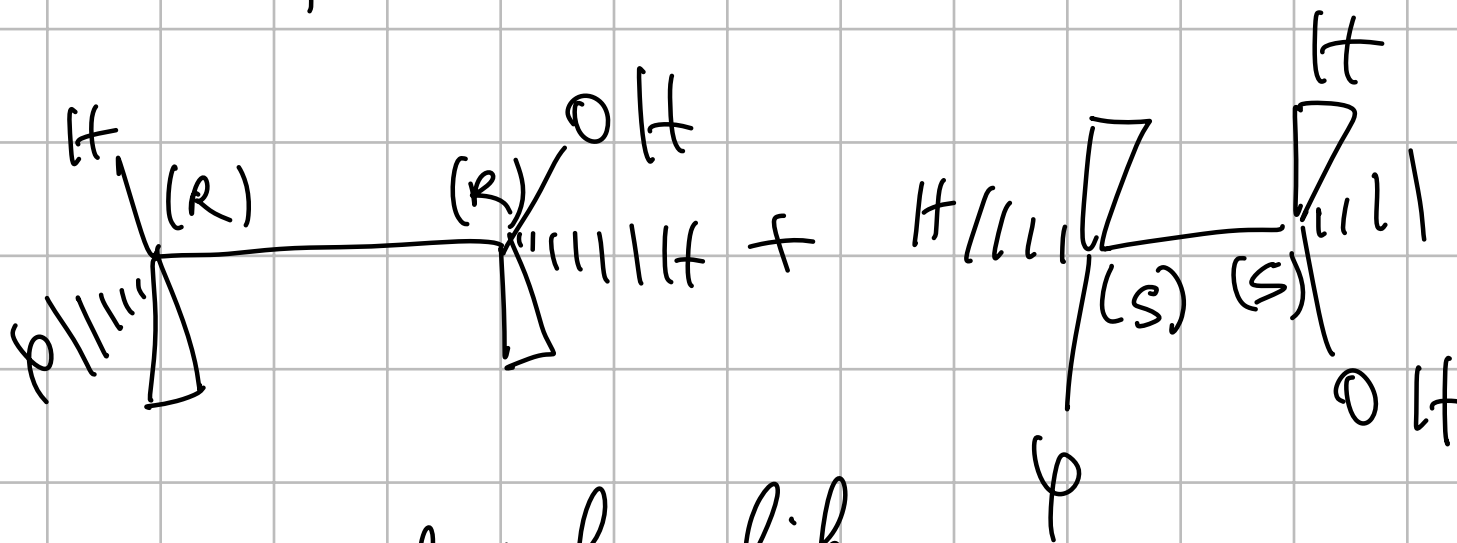


Avec ce borane qui est chiral, la réaction devient régio et énantiosélective.

1) BH_3
 $\rightarrow$
 2) $\text{H}_2\text{O}_2, \text{NaOH}$



alors qu'elle ne l'est pas avec BH_3



couple like

Le racémique fait qu'on n'a pas d'activité optique avec BH_3 au final.

