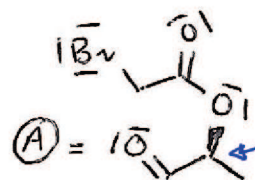


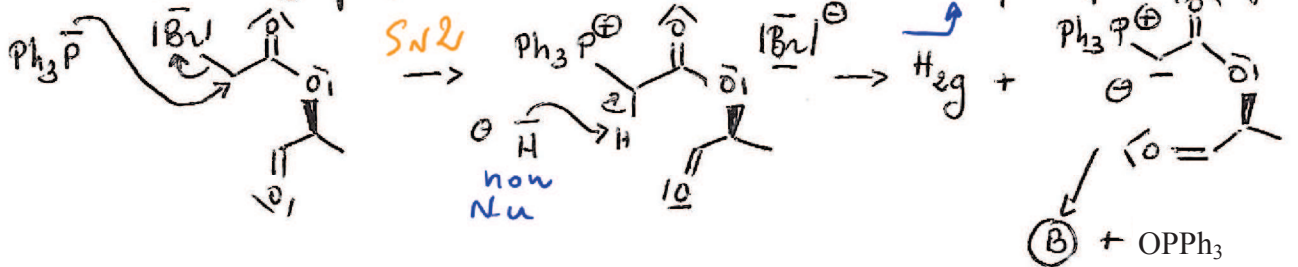
# OX 4 : corrigé

Bien garder la stéréochimie

1. Formation d'un ester - mécanisme  $A_N + E$  - (A) = 

2. Réaction de Wittig intramoléculaire

$S_N2$  via  $\bar{P}Ph_3$  puis réaction Acide Base avec NaH pour former l'ylure.



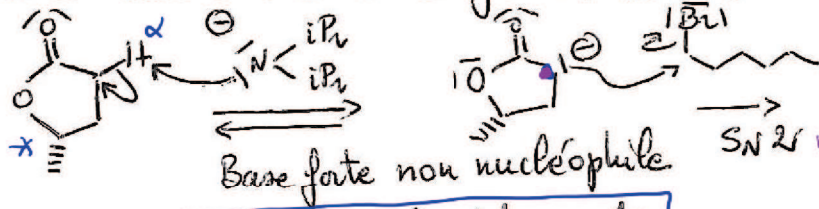
3. (B)  $\rightarrow$  (C) est une hydrogénation :  $H_2g$  sur  $Ni(Ra)$ .

- On distingue - physorption  
- chimisorption dissociative  
- SYN addition  
- désorption

en q.o, privilégier la catalyse hétérogène plus facile à rédiger

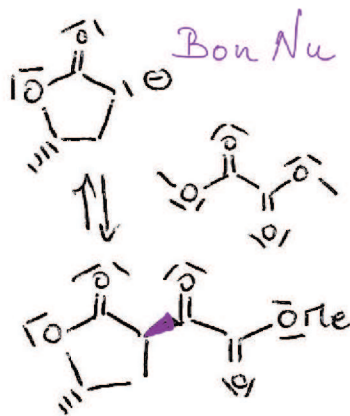
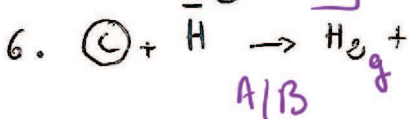
ou ester cyclique

(D) est issu d'une C-alkylation de lactone.



Diisopropylamide de lithium

le groupe  $Br$  encombre la face arrière donc la  $S_N2$  se fait majoritairement sur la face avant

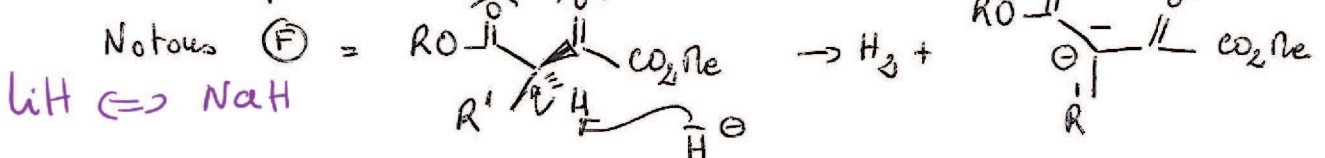


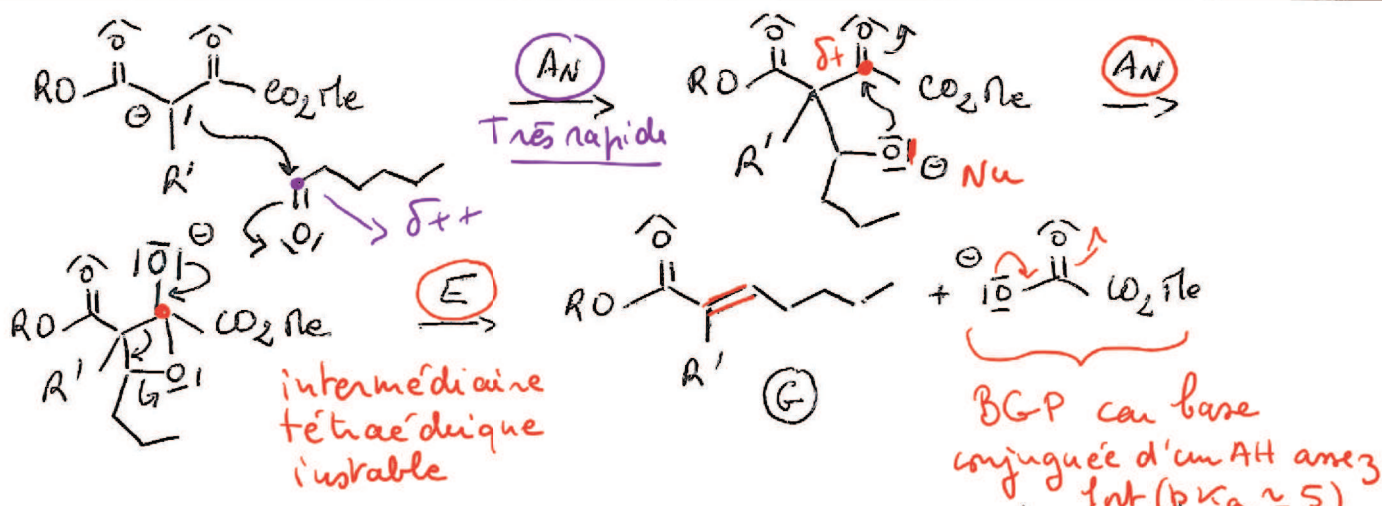
$A_N + E$

Sous produit  $NeO^-$

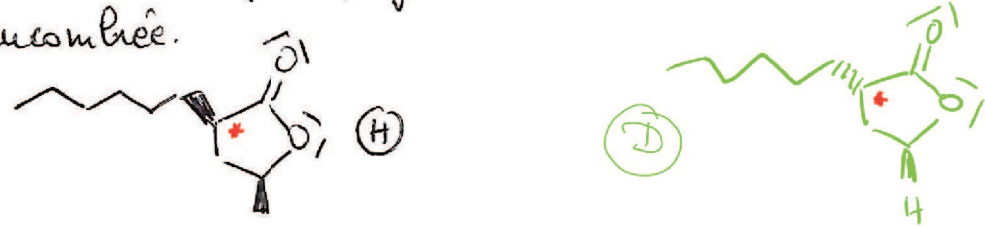
(F) avec la même stéréosélectivité sur la face avant.

7. le H le plus acide se trouve dans (F).





8. Pour former H, on hydrogène la C=C par catalyse hétérogène. L'addition SYN se fait préférentiellement sur la face arrière moins encombrée.



9. (H) et (D) sont 2 diastérisomères. Il est probable qu'ils n'interagissent pas de façon identique sur les récepteurs olfactifs. Ils ont donc des odeurs différentes.

modèle : clé / serrure.  
 ↓  
 molécule                      ↳ récepteur olfactif