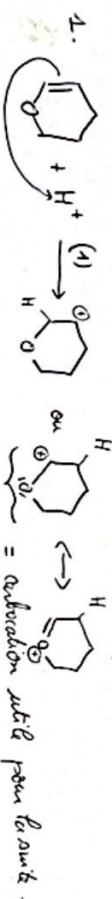
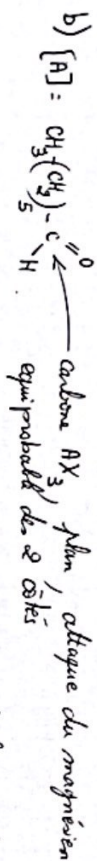
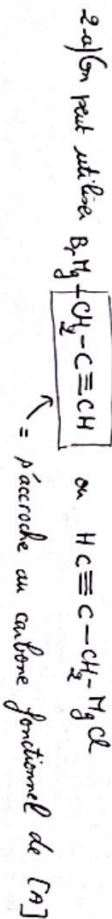


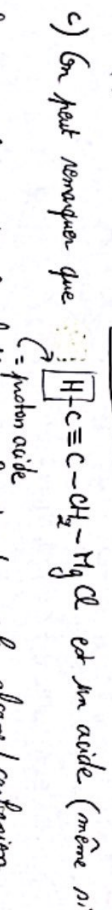
Obtention d'acide nicotinique



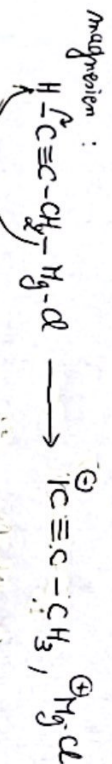
Rem : c'est la carbocation de + stable par effet + H de l'oxygène



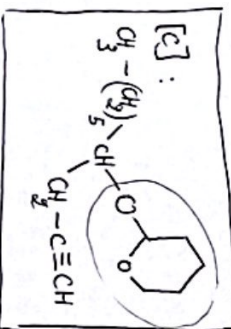
$\Rightarrow$ [B] et un mélange racémique, le carbone qui porte la fonction alcool et 50% (R) et 50% (S) $\Rightarrow$ milieu sans activité optique



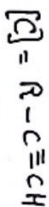
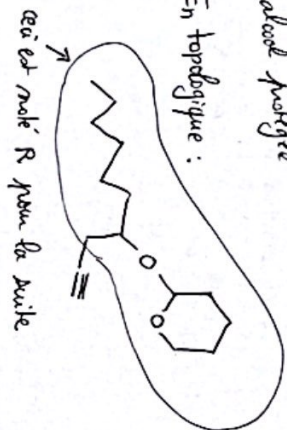
le pKa est élevé, c'est plus facile que le pKa du couple alcool/carbonien $\Rightarrow$ on a une réaction acide base rapide, qui donne l'organo-



3. [B] $\rightarrow$ [C] et la production de la fonction alcool introduite en intro



En topologie :



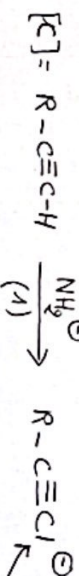
(1)

(2)

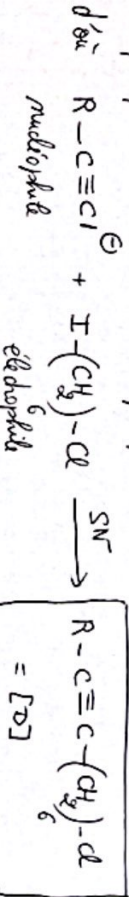
4. L'iode est deux fois en dessous du chlore dans le tableau. I est plus gros et donc plus polarisable que Cl $\Rightarrow$ part plus facilement

$\chi_I < \chi_{Cl}$. Un nucléophile doit donner un doublet (et non pas attirer ceux des voisins). I⁻ est aussi plus polarisable que Cl⁻ donc plus nucléophile $\Rightarrow$ I⁻ et meilleur nucléophile que Cl⁻

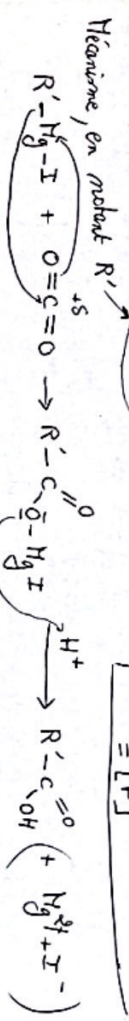
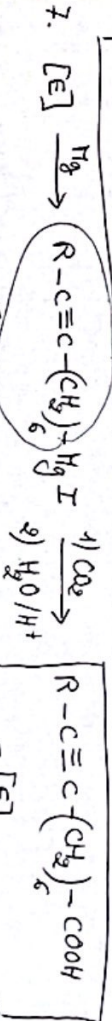
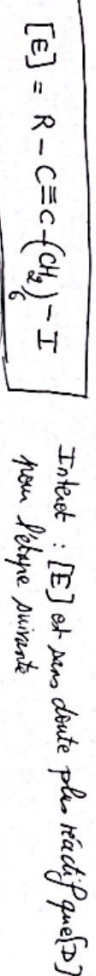
5. Pour [C] $\rightarrow$ [D] on a d'abord une réaction acide/base avec NH_3^- = base



Puis on fait réagir sur un halogénure, c'est une SN sur le carbone qui porte I (et pas celui qui porte Cl)



6. [D] $\rightarrow$ [E] et à nouveau une SN avec I⁻ comme nucléophile.



8. En notant un ester de façon simplifiée, par ex

