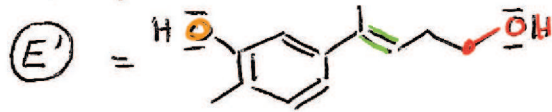
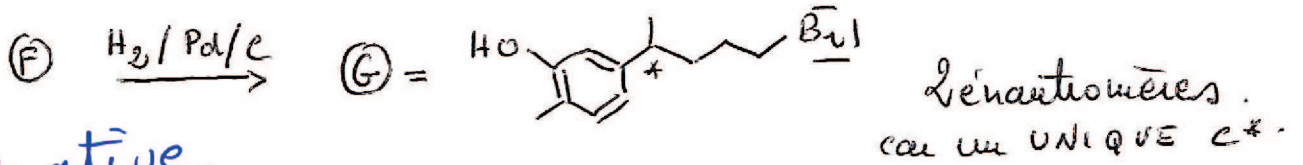
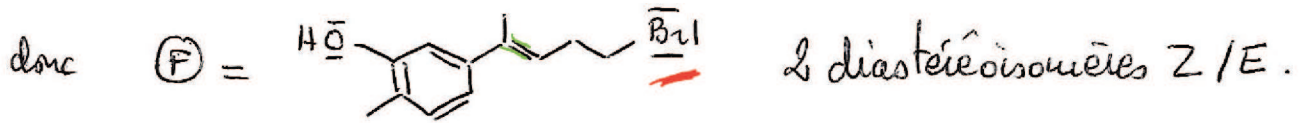
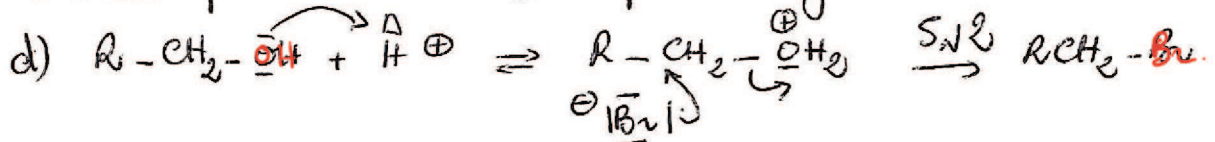


variante puis $\left\{ \begin{array}{l} \text{Ph-CH}_2^{\ominus} + \text{I}^{\ominus}\text{Bu} \rightleftharpoons \text{Ph-CH}_2\text{-Bu} \\ \text{ou} \left\{ \begin{array}{l} \text{Ph-CH}_2^{\ominus} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{Ph-CH}_2\text{-O}^{\ominus}\text{H} \rightleftharpoons \text{H}^{\oplus} + \text{Ph-CH}_2\text{-OH} \end{array} \right.$ alcool benzylique.

En appliquant a) + b) + c) à (E), on obtient

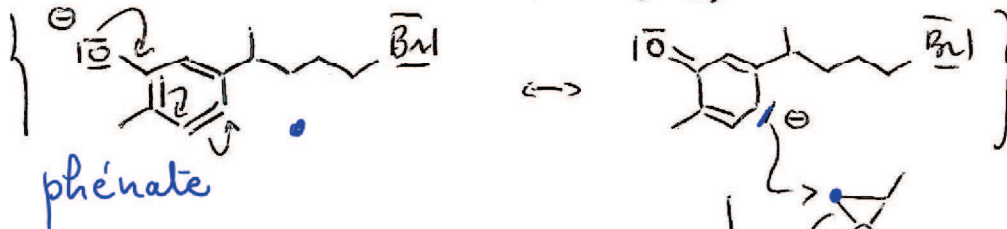
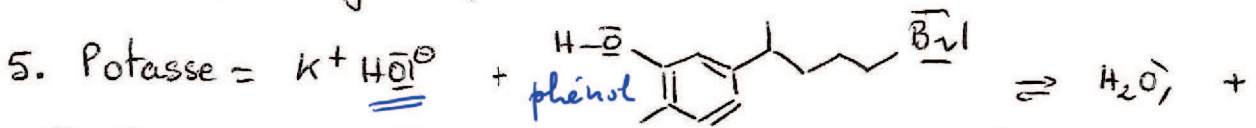


L'alcool primaire R-CH₂OH peut réagir avec HBr.

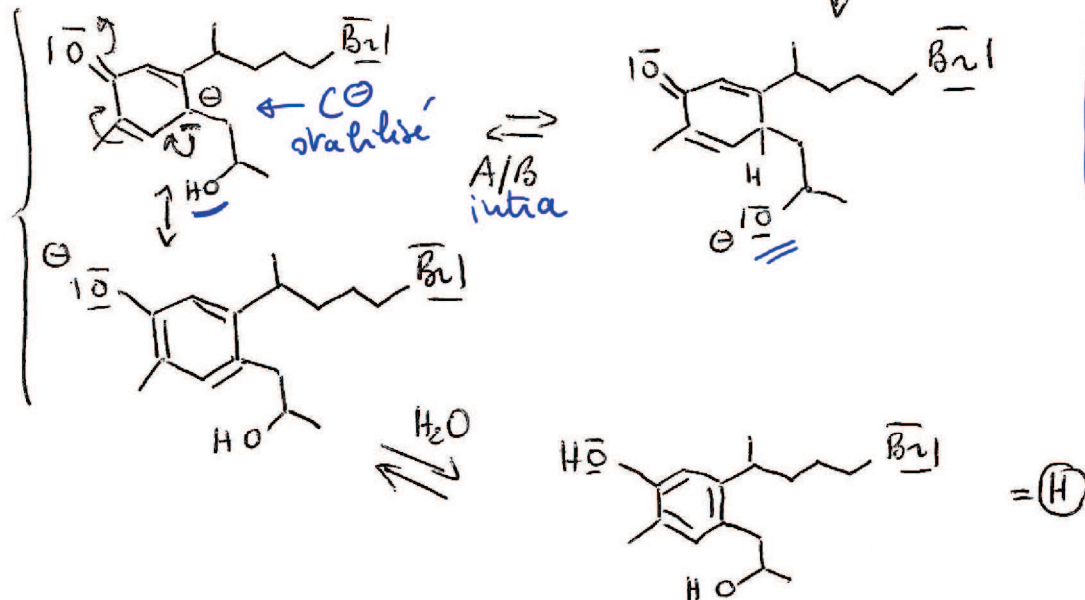


alternative

L'hydrogénation va de protéger l'éther de benzyle si on ne l'a pas hydrolysé avant. (si on n'a pas fait c).



SN2 sur le C le moins encombré



Regiosélectivité Contrôle stérique

6. Pour former la Parifoline il faut

② * oxyder la fonction alcool ($\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$, H^+) //

① * protéger le phénol (NaOH puis CH_3I) //

* réaliser une réaction de Wittig intramoléculaire
(PPh_3 dans DMSO , puis BuLi).

* de protéger le phénol (via H^+) *voir traces de la session*

le phénol peut s'oxyder. (mais vous ne le savez pas...!)
donc mieux vaut commencer par la protection