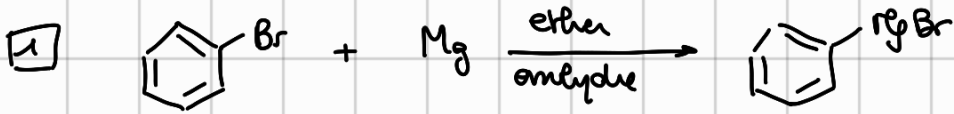
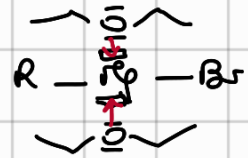


CORRECTION Ex "à partir de A CC(=C)C et de c1ccccc1Br"



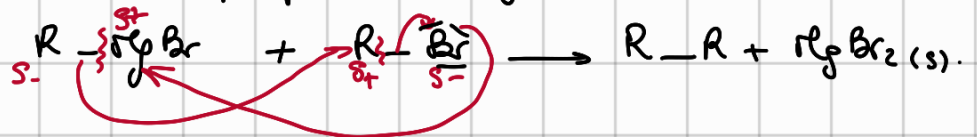
Conditions : • ether CCOC = solvant base de Lewis pour stabiliser R-MgX en assurant la tétravalence de Mg :



- milieu anhydre pour éviter la destruction de l'organomagnésien par (R) A/B : $\text{R} - \text{Mg}^+ \text{Br}^- + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{R-H} + \text{Mg(OH)Br}$
Base très forte Acide conjugué

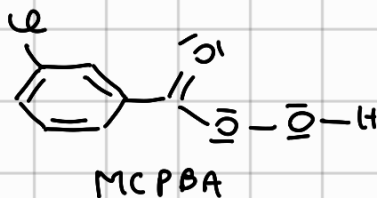
Pour la même raison, on met un gâteau à CaCl2 pour piéger H2O, à l'entrée du reflux.

- On verse R-Br goutte à goutte, pour qu'il reste en défaut, pour éviter le couplage de Wurtz :

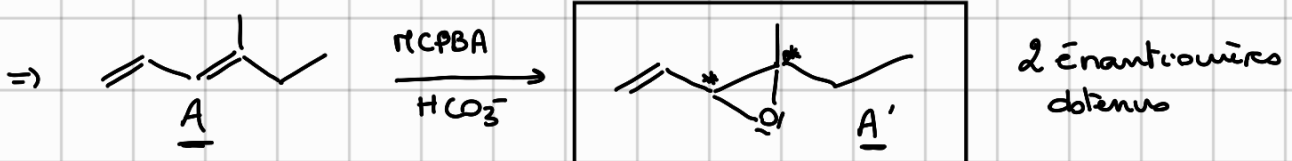


- Montage à reflux pour éviter l'évaporation de l'ether.
On garde un bain de glace à proximité en cas d'emballe.
- mais car la réaction est exothermique et l'ether très volatil.

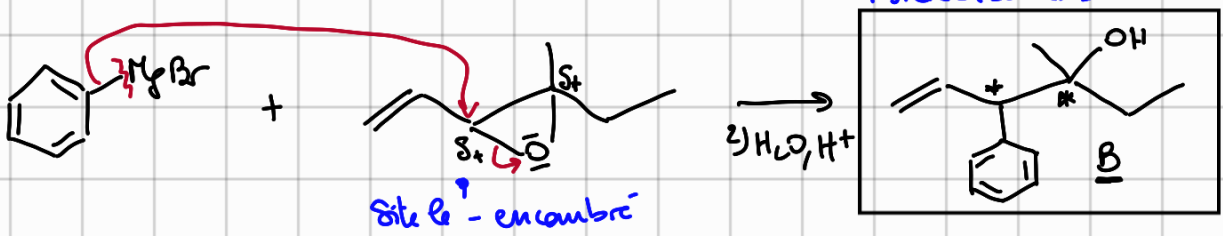
2

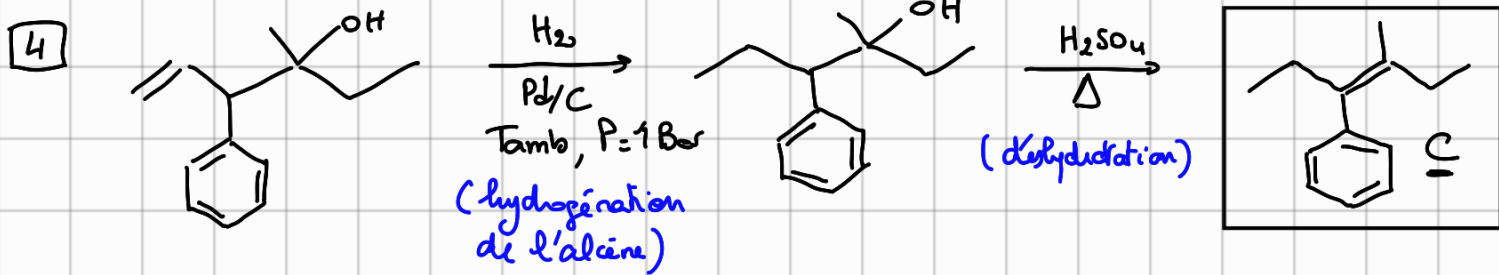


: oxyde les alcènes $\rightarrow$ époxyde
Action + rapide sur les alcènes les + riches en e^- .



3





5 H_2SO_4 dilué : conditions de l'hydratation acide dans l'eau

