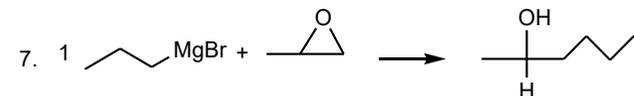
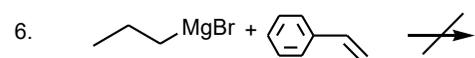
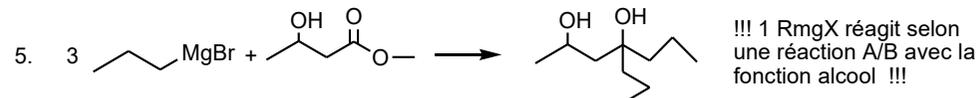
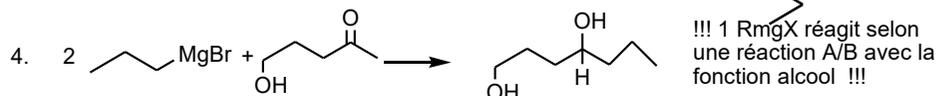
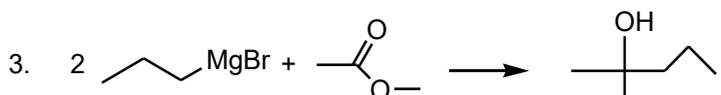
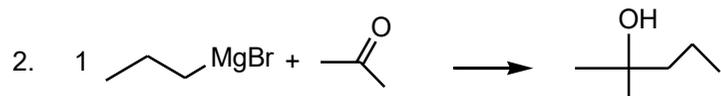
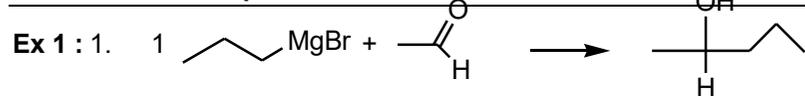
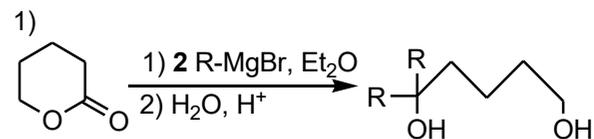


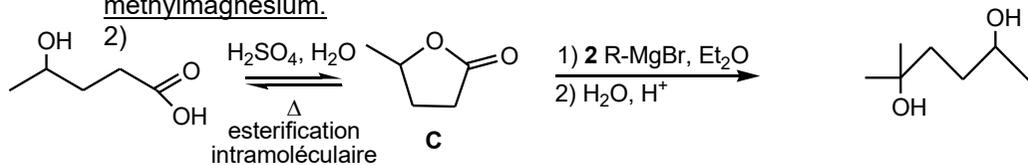
Correction TD chap O-2 : création de liaisons CC



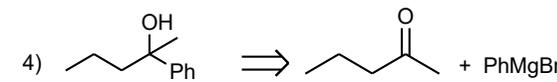
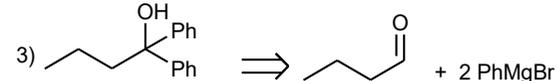
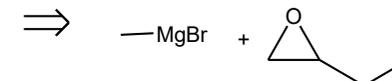
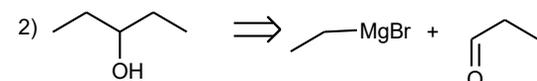
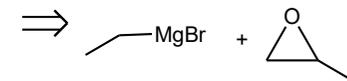
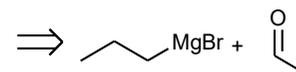
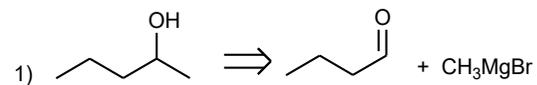
Ex 2 :



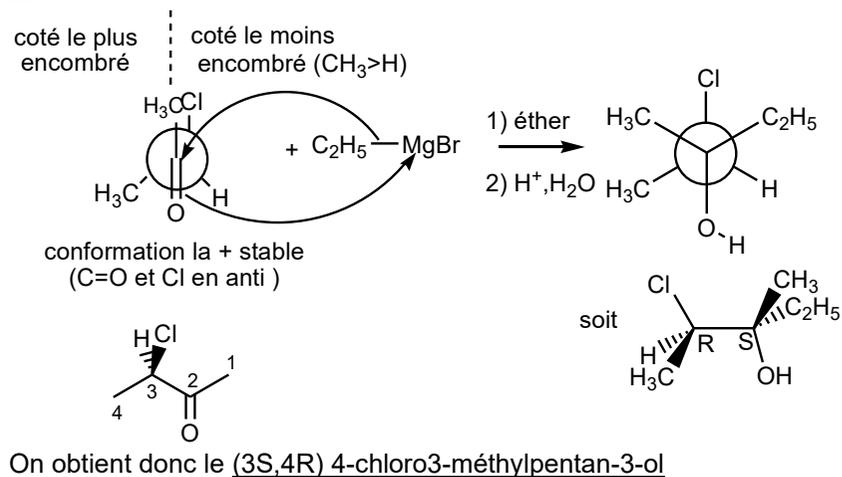
Par identification $R=CH_3$, l'organomagnésien est donc le bromure de méthylmagnésium.



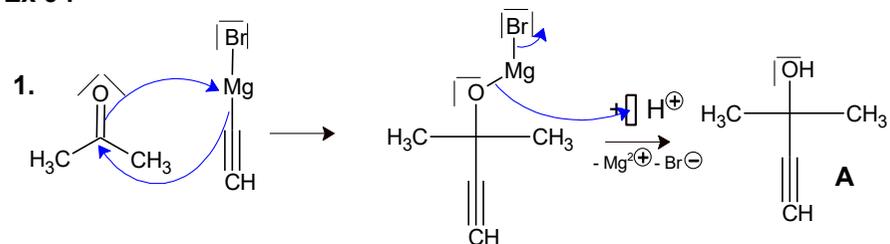
Ex 3



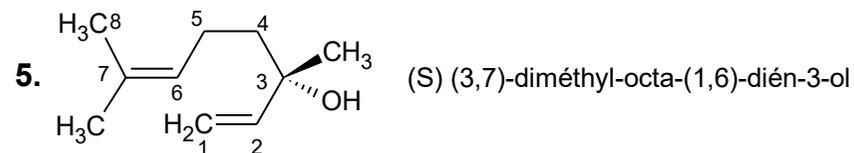
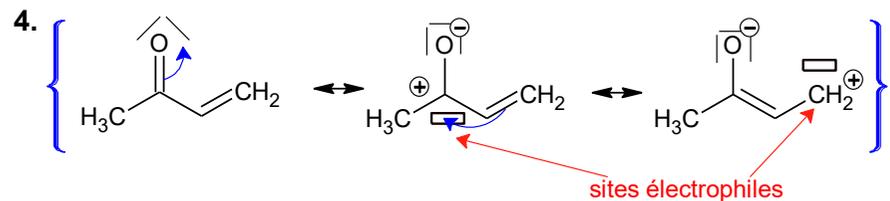
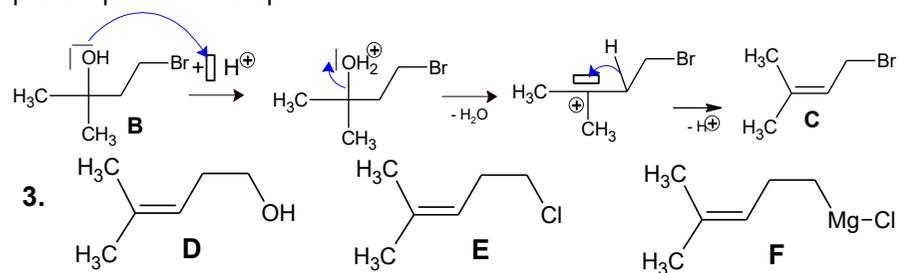
Ex 4 :



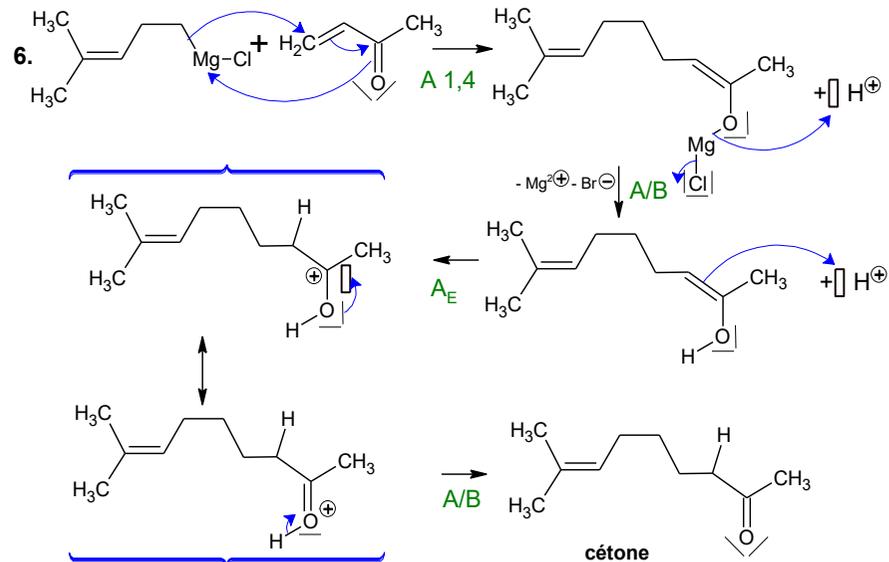
Ex 5 :



2. $\Delta \Rightarrow$ élimination. Ici on est en milieu acide ce n'est donc pas la force de la base qui décide du type de mécanisme, mais le 2nd critère : la stabilité du C+ qui est tertiaire \Rightarrow le mécanisme est une E1.
HO⁻ étant un mauvais nucléofuge, il est nécessaire de faire une activation protonique en 1^{ère} étape.



L'A_N de l'organomagnésien étant équiprobable des 2 cotés du plan de la fonction cétone, la réaction est non stéréosélective.



7.a. cf. cours

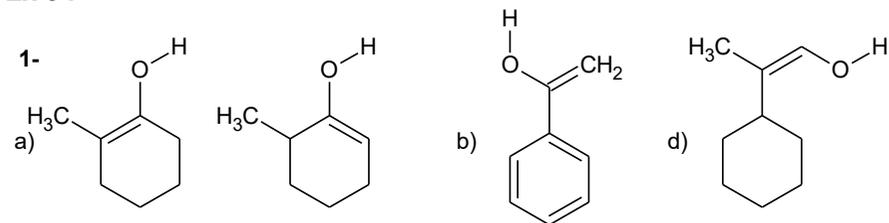
7.b. Les RMgX acétyléniques sont obtenus par réaction A/B entre un RMgX et un alcyne vrai : $\text{H-C}\equiv\text{C-H} + \text{CH}_3\text{-MgBr} \rightarrow \text{H-C}\equiv\text{C-Mg-Br} + \text{CH}_4$

7.c. Le solvant doit être :

- **Polaire** pour stabiliser les espèces polaires
- **Aprotique** car les RMgX sont des bases très fortes
- **Basique de Lewis** pour stabiliser les R-Mg-X qui sont des acides de Lewis

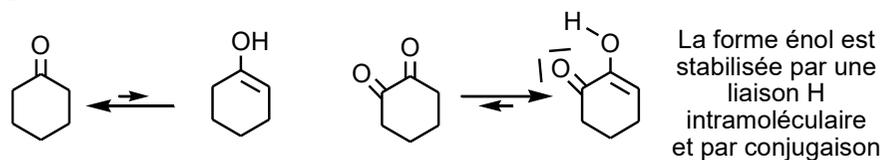
On choisit donc des **éthers oxydes** comme éthoxyéthane ou le THF.

Ex 6 :

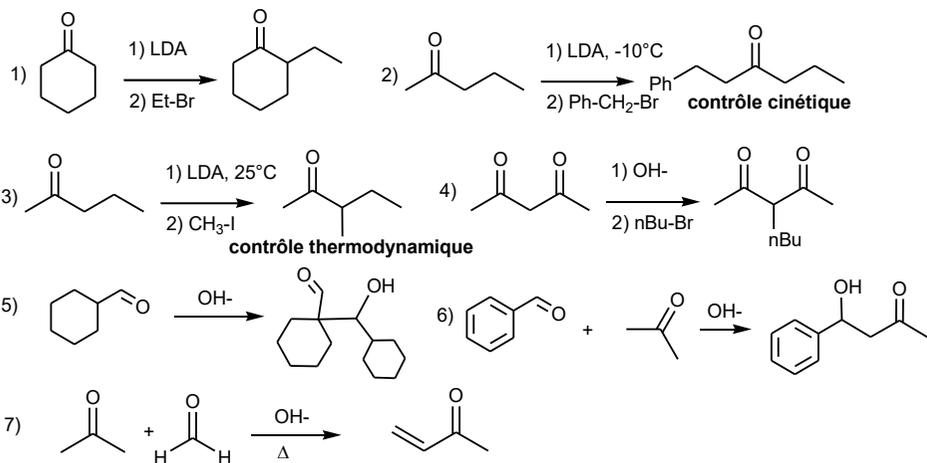


Correction TD chap O-2 : création de liaisons CC

2-



Ex 7



1, 2, 3, 4 : alkylation
 5 : aldolisation
 6 : aldolisation croisée
 7 : condensation aldolique

Ex 8 :

réaction	aldolisation	Condensation aldolique	Réaction de Michael	autre
motif				
produit	1), 4)	2), 9), 10)	2), 3), 5), 11)	6), 7), 8), 12)

