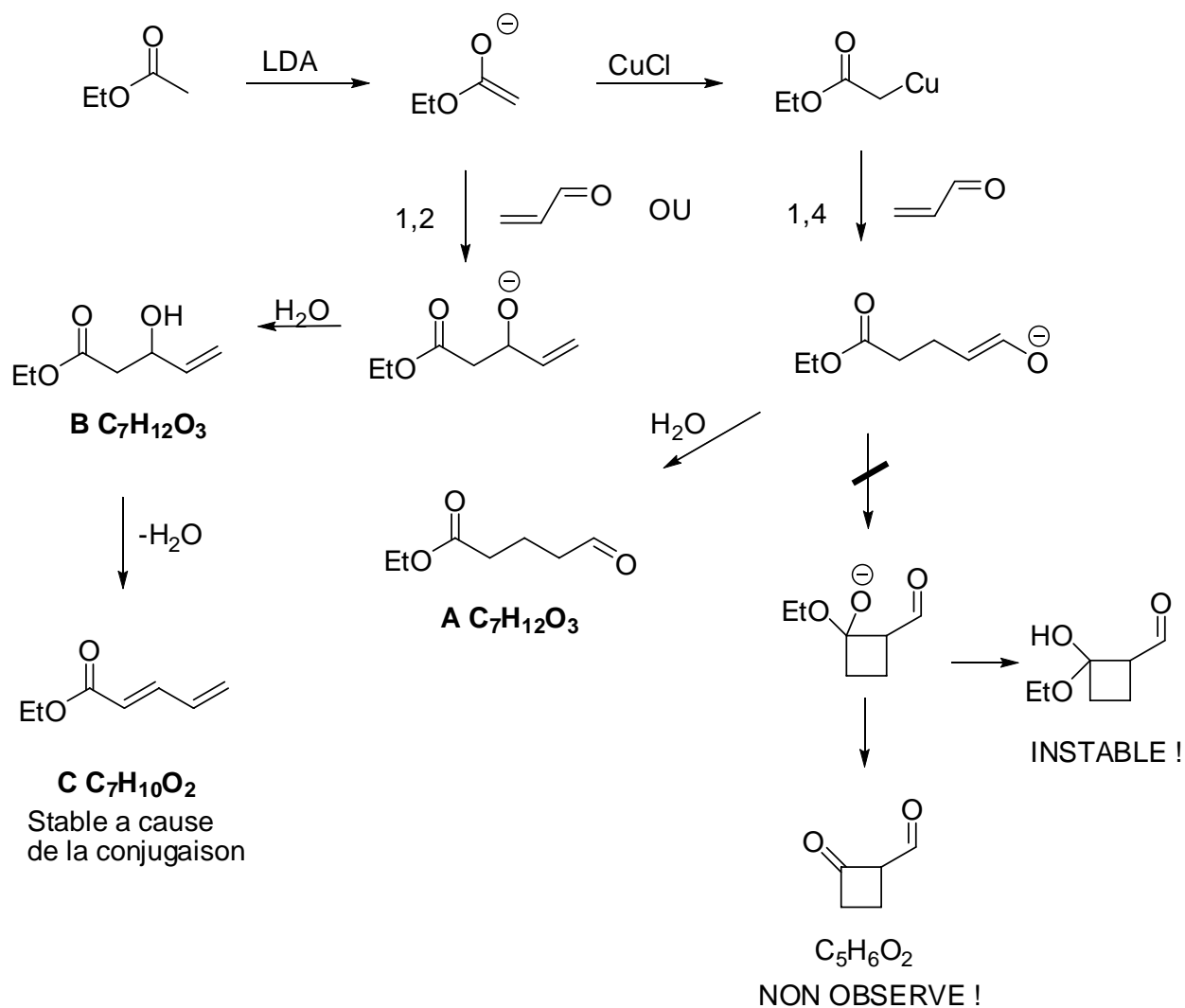


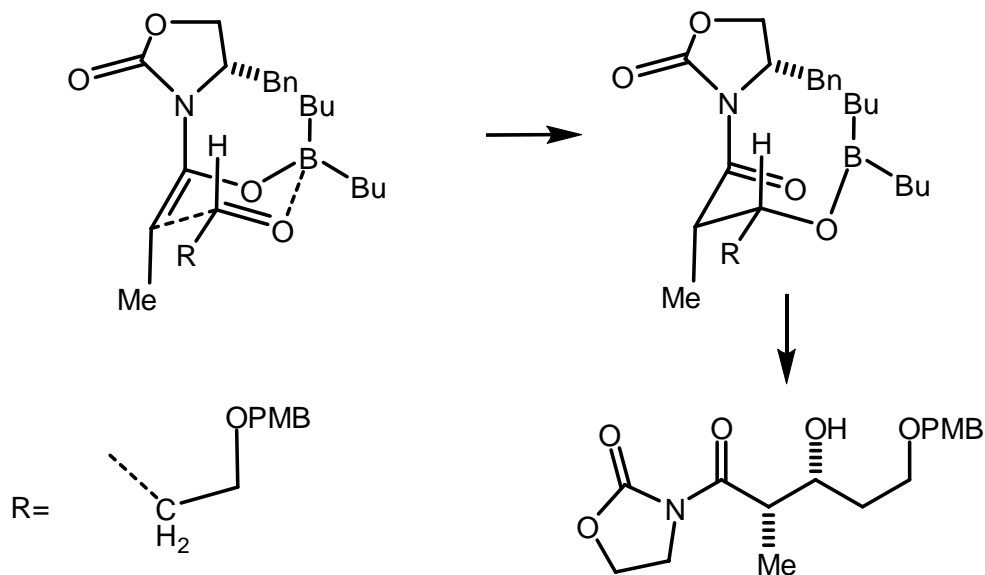
Examen de mi-session #2
 Vendredi 9 novembre 2007
 8H10-9H40

Problème 1 (8 points)

Si on regarde les formules des composés on voit que entre B et C il manque H₂O.
 B est donc un alcool (addition 1,2) qui se déshydrate (crotonisation). Si on ajoute CuCl, c'est pour former un cuprate qui s'additionne en 1,4.

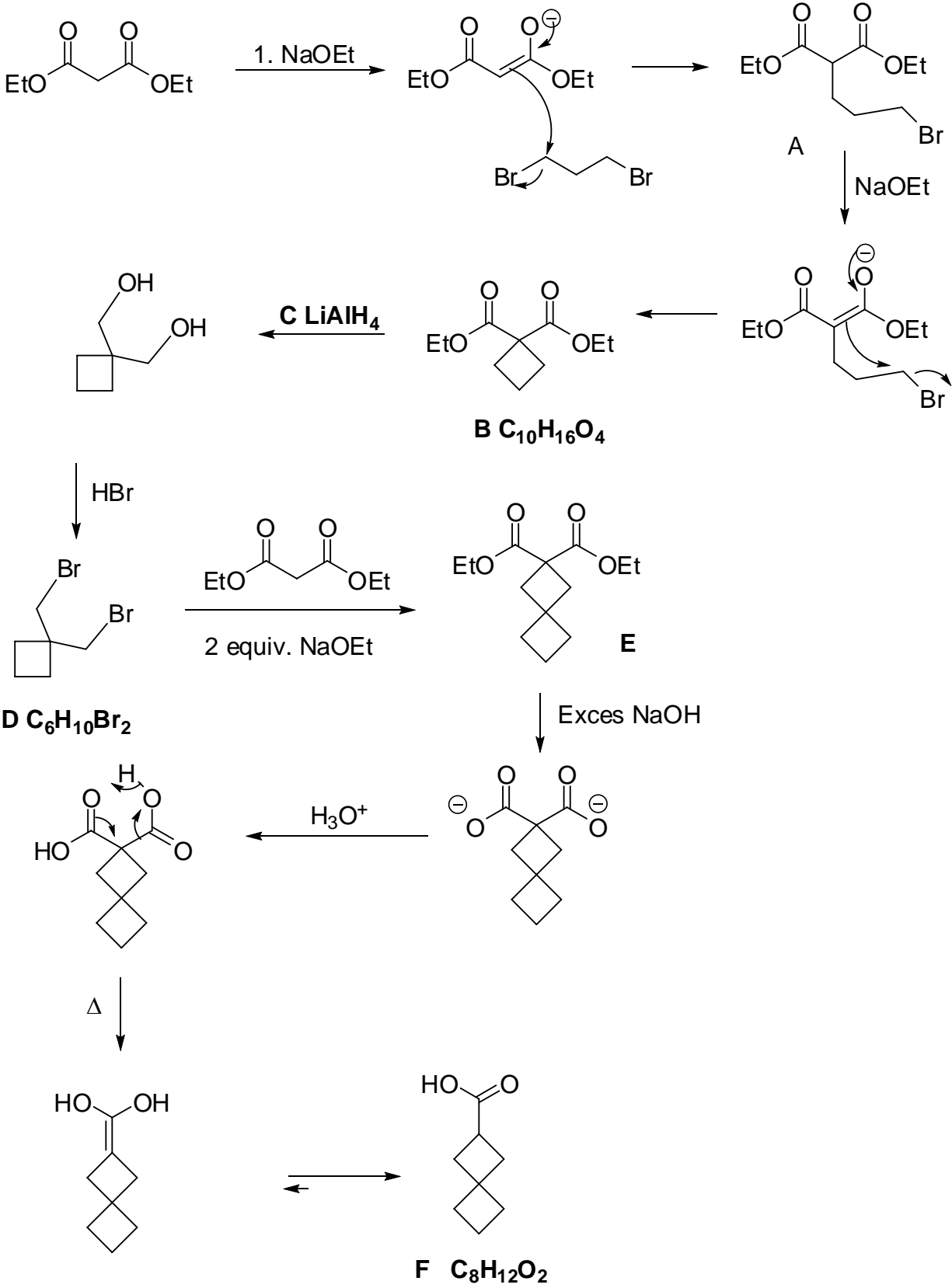


Problème 2 (12 points)

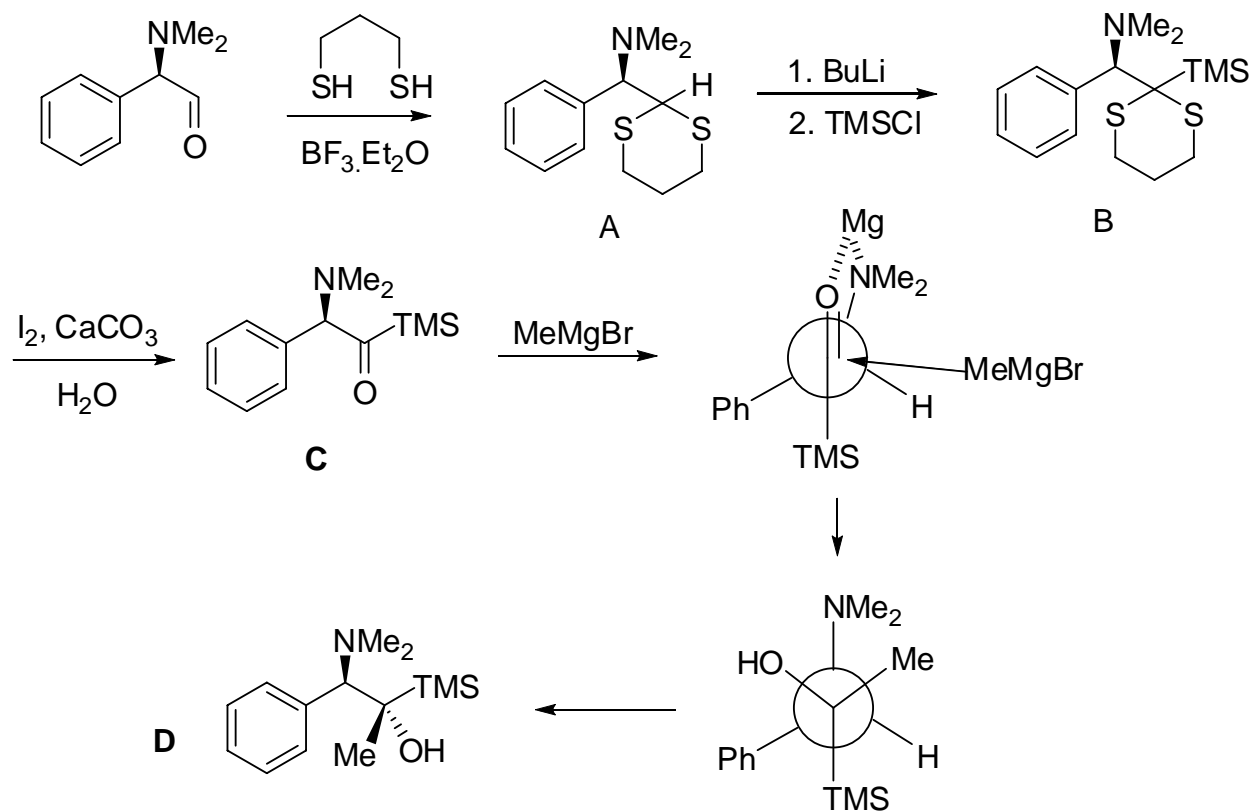


- L'oxygène du carbonyle de l'oxazolidinone s'éloigne du bore à cause de la répulsion électrostatique
- L'une des faces est bloquée par le groupement Bn
- L'aldehyde s'approche de telle manière que le l'hydrogène est axial (ou le groupement R est équatorial) pour minimiser les répulsions stériques (1,3 diaxiales)
- Le produit est syn car Me et Oh sont du même cote du plan

Problème 3 (10 points)



Problème 4.



Il y a un hétéroatome (N) et un métal chélatant (Mg) : modèle de Cram chélaté.